

(京) 新登字 039 号

图书在版编目 (CIP) 数据

国际化学品安全卡手册 第三卷/国际化学品安全规划署, 欧洲联盟委员会合编; 国家经贸委安全生产局, 北京化工研究院环保所组织翻译. —北京: 化学工业出版社, 1999. 11

ISBN 7-5025-2728-1

I. 国… I. ①国… ②欧… ③国… ④北… II. 毒物-化学产品-安全技术-手册 IV. TQ086.5-62

中国版本图书馆 CIP 数据核字 (1999) 第 68161 号

国际化学品安全卡手册

第三卷

国际化学品安全规划署 合编

欧洲联盟委员会

国家经贸委安全生产局

北京化工研究院环保所

组织翻译

责任编辑: 徐永文

封面设计: 于兵

*

化学工业出版社出版发行

(北京市朝阳区惠新里 3 号 邮政编码 100029)

http: //www. cip. com. cn

*

新华书店北京发行所经销

化学工业出版社印刷厂印刷

三河市前程装订厂装订

开本 787×1092 毫米 1/16 印张 55 $\frac{3}{4}$ 字数 1300 千字

1999 年 12 月第 1 版 1999 年 12 月北京第 1 次印刷

印数: 1—2000

ISBN 7-5025-2728-1/TQ·A200

定·价: 120.00 元

版权所有 违者必究

该书如有缺页、倒页、脱页者, 本社发行部负责退换

(京) 新登字 039 号

图书在版编目 (CIP) 数据

国际化学品安全卡手册 第三卷/国际化学品安全规划署, 欧洲联盟委员会合编; 国家经贸委安全生产局, 北京化工研究院环保所组织翻译. —北京: 化学工业出版社, 1999. 11

ISBN 7-5025-2728-1

I. 国… I. ①国… ②欧… ③国… ④北… II. 毒物-化学产品-安全技术-手册 IV. TQ086.5-62

中国版本图书馆 CIP 数据核字 (1999) 第 68161 号

国际化学品安全卡手册

第三卷

国际化学品安全规划署 合编

欧洲联盟委员会

国家经贸委安全生产局

北京化工研究院环保所

组织翻译

责任编辑: 徐永文

封面设计: 于兵

*

化学工业出版社出版发行

(北京市朝阳区惠新里 3 号 邮政编码 100029)

http: //www. cip. com. cn

*

新华书店北京发行所经销

化学工业出版社印刷厂印刷

三河市前程装订厂装订

开本 787×1092 毫米 1/16 印张 55 $\frac{3}{4}$ 字数 1300 千字

1999 年 12 月第 1 版 1999 年 12 月北京第 1 次印刷

印数: 1—2000

ISBN 7-5025-2728-1/TQ·A200

定·价: 120.00 元

版权所有 违者必究

该书如有缺页、倒页、脱页者, 本社发行部负责退换

(京) 新登字 039 号

图书在版编目 (CIP) 数据

国际化学品安全卡手册 第三卷/国际化学品安全规划署, 欧洲联盟委员会合编; 国家经贸委安全生产局, 北京化工研究院环保所组织翻译. —北京: 化学工业出版社, 1999. 11

ISBN 7-5025-2728-1

I. 国… I. ①国… ②欧… ③国… ④北… II. 毒物-化学产品-安全技术-手册 IV. TQ086.5-62

中国版本图书馆 CIP 数据核字 (1999) 第 68161 号

国际化学品安全卡手册

第三卷

国际化学品安全规划署 合编

欧洲联盟委员会

国家经贸委安全生产局

北京化工研究院环保所

组织翻译

责任编辑: 徐永文

封面设计: 于兵

*

化学工业出版社出版发行

(北京市朝阳区惠新里 3 号 邮政编码 100029)

<http://www.cip.com.cn>

*

新华书店北京发行所经销

化学工业出版社印刷厂印刷

三河市前程装订厂装订

开本 787×1092 毫米 1/16 印张 55 $\frac{3}{4}$ 字数 1300 千字

1999 年 12 月第 1 版 1999 年 12 月北京第 1 次印刷

印数: 1—2000

ISBN 7-5025-2728-1/TQ·A200

定·价: 120.00 元

版权所有 违者必究

该书如有缺页、倒页、脱页者, 本社发行部负责退换

- (7)荷兰阿姆斯特丹, 荷兰工作环境研究所;
- (8)美国华盛顿 D.C., 美国环境保护局;
- (9)比利时布鲁塞尔卫生与流行病学研究所;
- (10)联邦德国医药学和毒理学研究所;
- (11)美国辛辛那提, 国家职业安全与卫生研究所;
- (12)德国柏林, 联邦卫生局;
- (13)日本东京, 国立卫生科学研究所;
- (14)法国沙特奈·马拉布里, 巴黎南方大学毒理学研究实验室;
- (15)西班牙巴塞罗那, 国立劳动安全与卫生研究所;
- (16)德国巴特·埃尔斯特卫生与微生物研究所 (现在为柏林联邦卫生局的分支机构)。

感谢美国国家职业安全与卫生研究所利用计算机数据库系统帮助编制原始英文版的编者指南和化学品安全卡。

虽然已尽力编写出准确实用的化学品安全卡, 但是项目小组意识到仍然可能有需要改进的地方。因此, 项目小组欢迎使用者对卡片提出评论与建议, 请将评论意见书面寄给下列任一单位:

Head of Industrial Medicine
and Hygiene Unit
Health and Safety Directorate
Commission of the European
Union
Batiment Jean Monnet C4/106
L-2920 Luxembourg

The Manager
International Program on
Chemical Safety
Division of Environmental Health
World Health Organization
Avenue Appia
CH -1211 Geneva 27

只要提到卡片来源并尽可能以评论、文章等方式按上述地址通知项目小组, 本出版物中的化学品信息允许进行翻印复制。

卡片序言

国际化学品安全卡项目是国际化学品安全规划署(International Program on Chemical Safety, IPCS)的一项任务。该项目正在由国际化学品安全规划署和欧洲联盟委员会合作完成。

卡片清晰扼要地说明了所述化学物质的主要卫生与安全信息,不仅是为车间的工人们使用,而且可供工厂、农业、建筑以及其他工作岗位上感兴趣的人们使用。

包含了卫生与安全信息摘要的卡片初版是由不同的科学机构编制的。这些机构负有收集和核实有关信息的任务。然后,卡片经过由国际公认的专家组成的委员会进行同业审查,审查时考虑了制造厂商,工人代表和毒物控制中心提出的建议。

国际化学品安全规划署是三个国际组织,即联合国环境规划署(UNEP)、国际劳工组织(ILO)和世界卫生组织(WHO)合作开展活动的机构。该规划署的主要目标之一是评估化学品对人类健康和环境造成的危害,并散发评估的结果。

欧洲联盟委员会就业、工业关系与社会事务管理局局长参与了工作并在财务和技术上对国际化学品安全规划署的这项与保护工人健康直接相关,并构成了欧盟职业卫生与安全毒理学计划框架内容的活动做出了贡献。

国际化学品安全卡虽然没有立法状况说明,但是必须被看成是可供感兴趣的人们,无论是工人还是有责任向工人们提供信息和指导的业主们使用的信息工具。在这方面,本卡片对中小型企业可以发挥特殊的作用。

国际化学品安全规划署的本项活动是一项科学研究。卡片的使用者应当认识到,卡片和编者指南中包含了同业审查委员会的集体意见。它们可能未完全反映各国立法中对所述化学物质的全部详尽要求。因而,使用者应当核对本卡片符合使用国家立法有关的详尽要求情况。

国际化学品安全卡片编者指南(第一卷)介绍了编制卡片中使用的标准术语以及选择程序和标准。该文件最初是由荷兰工作环境研究所编写的。根据编写这些卡片获得的经验,1988年和1989年由16个参与编写国际化学品安全卡片的机构最后定稿为目前这种形式。参与卡片编写的机构有:

- (1)加拿大蒙特利尔劳动安全与健康委员会;
- (2)英国萨里·卡肖尔顿,英国工业生物研究协会;
- (3)法国丰特努瓦·欧克斯·罗西斯,原子能公署;
- (4)加拿大埃特蒙顿,艾伯塔职业卫生与安全;
- (5)加拿大健康与福利;
- (6)芬兰赫尔辛基职业卫生研究所;

了补充修改，对卡片中标准术语的含义和使用条件进行了详尽解释，供使用者参考。

本卷手册由国家经济贸易委员会安全生产局政策法规处和北京化工研究院环保所组织有关人员翻译，由吕海燕、李政禹负责具体组织工作。主要参加人员及分工如下：

北京化工研究院环保所李政禹、张晓辉以及郭绍敏完成翻译，李政禹负责译校和编写使用说明与术语解释，由李政禹和吕海燕完成全书的审查。

在卡片的收集和翻译过程中，得到了联合国国际化学品安全规划署 *Stina Takala* 女士、*B. H. Chen* 博士、国际劳工组织 *Isaac Obadia* 先生、*Emmert Clevestine* 博士、朱常有先生以及国家环境保护总局孙丽津的热心支持与帮助，对此表示衷心地感谢。

1999年6月15日

译者的话

国际化学品安全卡是由联合国环境规划署(UNEP)、国际劳工组织(ILO)和世界卫生组织(WHO)三个组织的合作机构国际化学品安全规划署(IPCS)和欧洲联盟委员会(CEU)合作编辑的一套化学品安全信息卡片。

这套卡片扼要地介绍了 2000 多种常用有毒化学物质的理化性质、基本毒性数据、接触危害、爆炸预防、急救/消防、储存、泄漏处置、包装与标志和环境数据等十六项基础数据。这些数据是由美国、加拿大、德国、英国、荷兰、西班牙、芬兰、比利时、法国和日本 10 个国家的 16 个著名权威机构的专家提出的,其中包括美国环保局、美国国家职业安全与卫生研究所、英国工业生物研究学会、日本国立卫生科学研究所和德国药理学和毒理学研究所等,并经国际公认的专家组成的评审委员会进行审查,征求了化学品制造厂商、操作工人的代表和各国毒物控制中心的意见后定稿的。

国际化学品安全卡不仅数据权威,具有科学性和可靠性,而且具有以下特点:

(1) 涵盖的化学品代表性强,具有优先控制的必要性。列入卡片名单的化学品大多是各国主管当局精心筛选、重点管理的毒性和危害性很大的常用化学品,其中包括了目前国际上禁止或严格限制的有害化学品和农药。

(2) 信息量大、实用性强。卡片中记录了目前国际劳工组织 170 化学品公约规定的化学品安全数据说明书(CMDS)要求的基本数据,并且卡片使用标准化术语,文字简洁、易懂易记、实用性强,是进行化学品安全管理、环境管理、职业病防治的指南工具书。可供任何生产、加工或作为原材料使用有毒化学品的单位,特别是化工企业和石油化工企业车间环境工作的人员以及从事工业卫生、安全、职业病防治、事故预防与反应以及环境保护的管理和技术人员使用。

英文版的国际化学品安全卡目前已经被翻译成中文、法文、西班牙文、荷兰文、丹麦文、德文、意大利文、阿拉伯文、印尼文、日文、马来西亚文、波兰文、朝鲜文和俄文等国文字。国际化学品安全卡信息的传播有力地促进了全球的化学品安全、健康、环境保护和可持续发展。

《国际化学品安全卡手册》(第三卷)翻译收录了该手册(第二卷)出版之后至 1998 年底 IPCS 已完成同业审查、新编制的 412 张国际化学品安全卡。其余卡片仍在由 IPCS 机构继续编辑出版之中,将在今后陆续翻译出版。

为了使广大使用者能更好地理解和使用安全卡片,翻译者根据 1998 年新修订的国际化学品安全卡编者指南(第二版),对第二卷刊登的“使用说明和术语解释”的内容进行

序

化学品的安全生产和正确妥善使用对国民经济的发展具有十分重要的意义,它对维持人类社会的发展,提高农作物的产量,预防和控制各种疾病,改善人民的生活质量已经并将发挥更大的作用。但是,许多化学品是有毒有害的,在化学品的生产、储存、运输、销售、使用以及废弃后的处理处置过程中,由于使用、处置不当或泄漏会对人体健康造成严重危害和污染环境。有害化学品的安全与控制已成为世界各国普遍关注的重大问题之一。为此,1990年6月国际劳工组织通过了《作业场所安全使用化学品公约》,1992年联合国环境与发展大会上通过的“21世纪议程”第19章中明确提出了进行国际努力,以实现化学品无害化管理的任务。

国际化学品安全卡是联合国国际化学品安全规划署(IPCS)和欧洲联盟委员会(CEU)合作组织编写的一套化学品安全信息卡片。卡片扼要地介绍了所述化学品的理化性质、毒性危害、如何预防中毒和爆炸、急救/消防、泄漏处置措施、储存要求、包装和标签以及环境数据等信息,数据具有权威性、科学性和可靠性。对我国从事化学品生产、安全、环境管理、职业病防治和劳动保护等领域的科技人员、管理干部和生产操作工人都有较大参考价值。

有害化学品的安全与控制是目前我国工业安全和环境保护面临的重大课题。在国内推广、散发国际化学品安全卡,有利于普及化学品的性质、危害及预防措施等知识,促进和加强我国化学品职业安全和卫生工作,减少化学品事故和环境污染。因此,国际化学品安全卡手册的翻译出版,无疑将对我国做好化学品安全使用及其突发事故的防范,加强有害化学品的安全管理起到积极推动作用。

国家经贸委安全生产局局长

闪淳昌

1999年6月15日

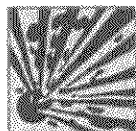
法律声明

欧洲联盟委员会和国际化学品安全规划署或者代表两个组织执行任务的任何人都不对使用本卡片中的信息负有责任。

国际化学品安全规划署的本项活动是一项科学研究。使用者应当认识到国际化学品安全卡和编者指南中包含了 IPCS 同业审查委员会的集体意见。它们可能未完全反映各国立法中对所述化学品的全部详尽要求。因此，使用者应当核对本卡片符合使用国家的有关详尽要求情况。

INTERNATIONAL CHEMICAL SAFETY CARDS

ICSC



第三卷

国际化学品 安全卡手册

国际化学品安全规划署
欧洲联盟委员会
国家经贸委安全生产局
北京化工研究院环保所

合编

组织翻译

化学工业出版社

国际化学品安全卡手册

(第三卷)

国际化学品安全规划署
欧洲联盟委员会
国家经贸委安全生产局
北京化工研究院环保所

合编

组织翻译

化学工业出版社
·北京·

物 质	空气中气味阈值	物 质	空气中气味阈值
二氧化硫	1.1	氯乙烯	3000
1,1,2,2-四氯乙烯	1.5	1,1-二氯乙烯	190
四氢呋喃	2.0	乙烯基甲苯	10
甲苯	2.9	间二甲苯	1.1
甲苯-2,4-二异氰酸酯	0.17	2,4-二甲苯胺	0.056

物 质	空气中气味阈值	物 质	空气中气味阈值
环氧乙烷	430	甲基异丁基醇	0.070
吡嗪	1.5	甲基异丁基酮	0.68
乙醚	8.9	甲基异氰酸酯	2.1
甲酸乙酯	31	甲基异丙醇	1.9
亚乙基降冰片	0.014	甲基硫醇	0.0016
乙硫醇	0.00076	甲基异丁烯酸酯	0.083
N-乙基吗啉	1.4	甲基正丙醇	11
硅酸乙酯	17	α -甲基苯乙烯	0.29
氟	0.14	吗啉	0.01
甲醛	0.83	萘	0.084
甲酸	49	糠基醇	0.30
糠醛	0.078	硝基苯	0.018
糠醇	8.0	硝基乙烷	2.1
卤代烷	33	二氧化氮	0.39
戊烷	150	硝基甲烷	3.5
六氯环戊二烯	0.030	1-硝基丙烷	11
六氯乙烷	0.15	2-硝基丙烷	70
己烷	130	间硝基甲苯	0.45
己二醇	50	壬烷	47
胂	3.7	辛烷	48
溴化氢	2.0	四氯化碳	0.0019
氯化氢	0.77	二氟化氧	0.10
氟化氢	0.58	臭氧	0.045
氟化氢	0.042	戊硼烷	0.96
硒化氢	0.30	戊烷	400
硫化氢	0.0081	过氧乙烷	27
砷	0.015	苯酚	0.040
磺仿	0.0050	二苯醚	0.0012
乙酸异戊酯	0.025	苯硫酚	0.00094
异戊醇	0.042	光气	0.90
乙酸异丁酯	0.64	磷化氢	0.51
异丁醇	1.6	邻苯二甲酸酐	0.053
异佛尔酮	0.2	丙烷	16000
丙酸	0.16	邻甲苯胺	0.25
乙酸正丙酯	0.67	1,2,4-三氯苯	1.4
正丙醇	2.6	三氯乙烯	28
丙烯	76	三氟氯甲烷	5.0
二氯丙烯	0.25	1,1,2-三氯-1,2,2-三氟乙烷	45
丙二醇-1-甲基	10	三乙胺	0.48
1,2-环氧丙烷	44	三甲胺	0.00044
硝酸正丙酯	50	1,3,5-三甲基苯	0.55
吡啶	0.17	亚磷酸三甲酯	0.00010
脲	0.084	正戊醇	0.028
苯乙烯	0.32	乙烯基乙酸酯	0.50

物 质	空气中气味阈值	物 质	空气中气味阈值
腓	0.5	枯烯	0.088
苯	12	环己烷	25
苯基氯	0.044	环己醇	0.15
联苯	0.00083	环己酮	0.88
溴	0.051	环己烯	0.18
溴仿	1.3	环己胺	2.6
1,3-丁二烯	1.6	环戊二烯	1.9
丁烷	2700	癸烷	0.060
2-丁氧基乙醇	0.10	双丙醇醇	0.28
乙酸正丁酯	0.39	乙醚	2.5
丙烯酸正丁酯	0.035	邻二氯苯	0.30
正丁醇	0.83	对二氯苯	0.18
仲丁醇	2.6	反-1,2-二氯乙烯	17
叔丁醇	47	β , β -二氯乙烯	0.049
正丁胺	1.8	二聚环戊二烯	0.0057
乳酸正丁酯	7.0	二乙醇胺	0.27
正丁硫脲	0.00097	二乙胺	0.13
对叔丁基甲苯	6.0	二乙氧基乙醇	0.011
樟脑	0.27	二乙基酮	2.0
二异丁酮	0.11	乙酸异丙酯	2.7
一异丙胺	1.8	异丙醇	22
<i>N</i> -二甲基乙酰胺	47	异丙胺	1.2
二甲胺	0.34	异丙醚	0.017
<i>N</i> -二甲基苯胺	0.013	马来酐	0.32
<i>N</i> -二甲基乙酰胺	2.2	异亚丙基丙酮	0.45
1,1-二甲基肼	1.7	2-甲氧基乙醇	2.3
1,4-二恶烷	24	乙酸甲酯	4.6
表氯醇	0.93	丙烯酸甲酯	0.0048
乙烷	120000	甲基丙烯腈	7.0
乙醇胺	2.6	甲醇	100
2-乙氧基乙醇	2.7	甲酸	3.2
2-乙氧基乙酸乙酯	0.0056	甲基正戊酮	0.35
乙酸乙酯	3.9	<i>N</i> -甲基苯胺	1.7
丙烯酸乙酯	0.0012	甲基正丁酮	0.076
乙醇	84	甲基氯仿	120
乙胺	0.95	2-氯基丙烯酸甲酯	2.2
乙基正戊基酮	6.0	甲基环己烷	630
乙苯	2.3	顺式-3-甲基环己醇	500
乙硫溴	3.1	二氯甲烷	250
乙硫氯	4.2	甲基乙基酮	5.4
乙烯	290	甲酸甲酯	600
乙二胺	1.0	甲基肼	1.7
1,2-二氯乙烷	88	甲基异戊酮	0.012

(对于气体 $RIR = \infty$, 所以 $t_{STEL} = 0$)。

以这种方法计算出的 t_{STEL} 的实用价值很有限, 由于总是有些通风, 因而不适合实际情况。本卡片的标准术语选择使用的 RIR 值为 12、120 以及 4000 是根据荷兰化学工业协会与荷兰安全研究院出版的“化学品的安全储运”一书的编辑人员的专业经验。

参考文献:

Mutgeert, B.J. (1979) Een index voor het relatieve inhalatie van oplosmiddelen.

Veiligheid 55: 355-361(a summary in English is available).

(VI) 气味安全系数和气味阈值

气味安全系数 (OSF) 被 Amooore 和 Hautala 定义如下:

$$OSF = \frac{OEL/TWA(8h /d), ppm}{\text{气味阈值 ppm}}$$

式中: OEL/TWA 为职业接触限值, 每天 8 小时时间加权平均值;

气味阈值可从 Amooore 和 Hautala 的文章附录中查到(见表 5), 如果查不到适用的数值, 可以使用美国政府工业卫生学家会议最新发布的阈值。

气味安全系数 = 26 表示 50% 未注意察觉气味的人察觉到职业接触限值气味报警。在气味安全系数为 26 时, 这些人中 99% 都能察觉到职业接触限值。取决于各种因素, 气味阈值可能偏离很大。Amooore 两人从已知文献中进行了筛选并以合理的方式求取了平均值。因而, 不使用其他渠道得到的气味阈值来计算气味安全系数。更详尽情况请参见:

Amooore, J. E. and Hautala, E. (1983) Journal of Applied Toxicology, 3(6): 272.

表 5. 各种物质的气味阈值 (ppm, v/v)

物 质	空气中气味阈值	物 质	空气中气味阈值
乙醛	0.050	二氧化碳	74000
乙酸	0.48	二硫化碳	0.11
乙酸酐	0.13	一氧化碳	100000
丙酮	13	四氯化碳	96
乙腈	170	氯	0.31
乙炔	620	二氧化氯	9.4
丙烯醛	0.16	α -氯乙酰胺	0.035
丙烯酸	0.094	氯苯	0.68
丙烯腈	17	氯溴甲烷	400
烯丙醇	1.1	氯仿	85
烯丙基氯	1.2	三氯硝基甲烷	0.78
氯	5.2	β -氯丁二烯	15
乙酸正戊酯	0.054	邻氯甲苯	0.32
乙酸仲戊酯	0.0020	间甲酚	0.00028
苯胺	1.1	巴豆醛	0.12

(V) 相对吸入风险指数 (RIR index)

相对吸入风险指数表示 20°C 时在标准状况下一种液体或固体蒸发达到短期职业接触限值 (OEL/ST) 的速率。当短期职业接触限值用作为毒性参数时, 相对吸入风险指数仅给出急性吸入危险的粗略概念。

短期职业接触限值及其定义可以在国家职业接触限值名单或美国政府工业卫生学家会议公布的阈值名单中查到。在本附录中 OEL/ST 用 STEL 表示 (ppm)。

相对吸入风险指数 (RIR index) 的计算:

如果 $P_{20} < 200$ mbar: $RIR = C_s / STEL$;

如果 $P_{20} \geq 200$ mbar: $RIR = (10^6 / STEL) \ln (10^6 / (10^6 - C_s))$

式中 $P_{20} = 20^\circ\text{C}$ 时物质的饱和蒸气压 (mbar);

$C_s = 20^\circ\text{C}$ 时的饱和蒸气浓度 (ppm);

计算: $C_s = (10^6 / 1013) P_{20}$;

$\ln =$ 自然对数。

如果上述名单中没有 STEL, 则可用下列数值代替:

—— 职业接触限值/上限值 (如果适用), 或者

—— 职业接触限值/时间加权平均值乘以 3 (如果阈值/时间加权平均值 > 500, 则乘以 2),

或者

—— 根据其它有效的毒理学数据, 估计 STEL。

利用其相对吸入风险指数对一种物质进行分类应当总是联系该物质的其他数据。例如, 使用下列标准条件, 可以用相对吸入风险指数来计算达到 STEL 值的时间:

—— 液体表面积: 1m^2 ;

—— 液体表面上的空速: m/s ;

—— 空间体积: 100m^3 ;

—— 温度: 20°C ;

—— 没有空气变化 (密闭空间);

—— 空气蒸气均匀混合。

在上述条件下, 使用下列公式:

$$t_{\text{STEL}} = 3714 / RIR$$

t_{STEL} = 在封闭空间空气中达到 STEL 所需时间 (min)

计算结果如下:

RIR 指数	t_{STEL} (min)
12	310 (约 5h)
120	31 (1/2 h)
4000	0.9 (约 1 min)

碱的 pH 值可用下式计算:

$$\text{pH} = 14 - \frac{pK_b + pC_s}{2}$$

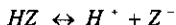
式中 pK_a 和 pK_b 分别为酸和碱的解离指数, 其数值可在 CRC 化学和物理手册或其他手册中查到。

注解 1: 有时候碱的解离指数给出的是 pK_b 值, 可用公式:

$$pK_b = 14 - pK_a \text{ 得出。}$$

注解 2: pH 值可用程序计算器计算出。

2. 公式的推导



$$K_a = \frac{[H^+] \times [Z^-]}{[HZ]}$$

$$[Z^-] = [H^+] [HZ] = [C_s] \text{ (近似)}$$

$$[H^+] = [K_a \times [C_s]]^{1/2}$$

$$-\log [H^+] = \text{pH}_s = -\log [K_a \times [C_s]]^{1/2}$$

$$-\log K_a = pK_a - \log [C_s] = pC_s$$

$$\text{pH} = \frac{pK_a + pC_s}{2}$$

3. “强”、“中强”和“弱”的标准

化学上强酸和强碱定义为其解离指数接近为零的酸和碱, 它们在水中有极高的解离度。常见的强酸和强碱如盐酸和氢氧化钠等。强酸的边界线是 $\text{pH} \leq 0.2$, 强碱的边界线是 $\text{pH} \geq 13.0$ 。对强碱的界定相当宽是因为碱对皮肤和眼睛有很强的腐蚀作用, 即使在化学上有的碱已经不被认为是强碱。

“中强”酸或碱是指在化学上已不算是“强”, 但是仍然对人类的皮肤和眼睛具有有害作用的酸碱。由于皮肤和眼睛对碱高度敏感, 因而中强碱的范围比酸要宽。根据文献和经验确定中强酸的边界线是 $\text{pH} 2.5$; 中强碱的 pH 为 11.0 。

由于要考虑皮肤接触到高浓度溶液 (固体酸或碱在潮湿皮肤上形成饱和溶液!), 饱和溶液 pH 值的边界线设定在 10 摩尔。

比中强弱的酸和碱在卡片上应称为“弱”酸和碱。卡片正是以这种方式给读者关于酸碱强度的信息。

物 质	最低引燃能量	物 质	最低引燃能量
二恶烷	<0.3	四氢呋喃	0.22
乙烷	0.24	噻吩	0.39
乙烯	0.07	三乙胺	0.75
醚	0.19	2,3-三甲基丁烷	1.0
乙酸乙酯	0.46	乙烯基乙酸酯	0.7
乙胺	2.4	乙烯基乙炔	0.082
氯乙烷	<0.3	氯乙烯	<0.3
环氧乙烷	0.065	吡啶	0.22

参考文献:

- [1] Haasc,H.(1977) Statische Elektrizitat als Gefahr, Verlag Chemie-Weinheim.
 [2] Berufsgenossenschaften, Richtlinien Statische Elektrizitat, ZHI/200, Ausgabe 4.1980, Bonn.
 [3] Buschman, C.H. (1962) De Veiligheid 38:20-28.

(IV) 中强或弱酸和碱的 pH 值计算

1. pH 指在 20°C 时一种酸或碱的饱和水溶液(最高 10 摩尔浓度)的 pH 值。对于可以以任意比例与水混合形成单相的液体酸类或碱类,其摩尔浓度可以认为不大于 10。

1.1 饱和溶液的摩尔浓度计算(C_s):

$$C_s = \frac{1000DS}{M(100D+S)}$$

式中 C_s = 20°C 时,饱和水溶液的浓度 (mol/L);

S = 20°C 时 在水中的溶解度 (g/100ml);

D = 酸或碱对水的相对密度;

M = 分子量。

对于可以任意比例与水混合的酸或碱,该公式可以转化成:

$$C_s = 1000 D / M$$

1.2 饱和溶液的摩尔指数定义为:

如果 $C_s > 10$, 则设定 $pC_s = -1$

$$pC_s = -\log C_s$$

1.3 酸的 pH 值可用下式计算:

$$pH = \frac{pK_a + pC_s}{2}$$

$$\begin{aligned}
 D_m &= 20^\circ\text{C 蒸气/空气混合物对空气的相对密度} \\
 &= \frac{\text{蒸气质量} + \text{空气质量(1升混合物中, 在} 20^\circ\text{C 和} 1013\text{mbar 时)}}{\text{空气质量 (1升空气中)}} \\
 &= \frac{(M/22.4 \times 273/293 \times P_{20}/1013) + (29/22.4 \times 273/293 \times (1013 - P_{20})/1013)}{29/22.4 \times 273/293 \times 1013/1013} \\
 &\quad (\text{在} 0^\circ\text{C 和} 1013\text{mbar 时蒸气摩尔体积为} 22.4\text{升}) \\
 &= 1 + \frac{(M - 29)P_{20}}{29 \times 1013} = 1 + (34 \times P_{20} \times 10^{-6} (M - 29))
 \end{aligned}$$

参考文献:

Mutgeert, B. J. (1983) The calculation of the density of vapours, Proceedings 10th World Congress of Occupational accidents and Diseases, Ottawa.

(III) 最低引燃能量 (Minimum ignition energy)

表 4 物质的最低引燃能量 (mJ)

物 质	最低引燃能量	物 质	最低引燃能量
乙醚	0.37	庚烷	0.24
丙酮	1.15	己烷	0.24
乙炔	0.017	氢	0.011
丙烯醛	0.16	硫化氢	0.068
丙烯腈	10.16	异辛烷	1.35
氯	680	异戊烷	0.21
氮丙啶	0.48	异丙醇	0.65
苯	0.20	异丙胺	2.0
1,3-丁二烯	0.13	2-氯丙烷	1.55
丁烷	0.25	异丙醚	1.14
一氧化碳	<0.3	异丙醚醇	0.53
二硫化碳	0.009	甲烷	0.28
环己烷	0.22	甲醇	0.14
环戊烷	0.54	甲基乙炔	0.11
1,3-环戊二烯	0.67	甲缩醛	0.5
环丙烷	0.17	甲基环己烷	0.27
二叔丁基过氧化物	0.5	甲基乙基酮	0.27
(二)乙醚	0.19	甲酸甲酯	0.5
3,3-二氯吡啶	0.36	戊烷	0.22
二异丁烯	0.96	2-戊烯	0.18
二异丙醚	1.14	丙烷	0.25
三甲胺	<0.3	丙烯	0.28
2,2-二甲基丁烷	0.25	丙醛	0.4
二甲醚	0.29	1-氯丙烷	1.08
二甲基丙烷	1.57	1,2-环氧丙烷	0.13
二甲硫	0.5	四氢呋喃	0.54

(II) 作为估计扩散方式的蒸气密度的计算

当蒸气由于健康原因或易燃性而被认为是危险的时，需要知道其对空气的相对密度，以便能估计它的扩散方式。与空气差不多一样重或略重于空气的蒸气容易和周围空气相混合，而较重的蒸气沿地面流动本身不会稀释并蓄积在低层空间。

因此，蒸气对空气的相对密度在大多数危险物质的手册中都可查出。在这些手册中，密度 (D) 是用公式 $D = M/29$ 计算的。式中： M 为蒸气的分子量；29 为空气的分子量。该公式是基于这样的事实，在同一温度和压力下，所有的气体和蒸气都具有相同的摩尔体积。利用该公式计算可知，乙酸 ($M = 60$) 蒸气的相对密度是 2.1。

但是，该公式仅对未与空气混合的纯净蒸气有效。对于蒸发的液体，形成蒸气/空气的混合物，蒸气所占百分数随温度升高而增加。当达到液体的沸点时，蒸气压变成 1 个大气压，蒸气将不再含有空气。这时，公式 $D = M/29$ 才有效。因此，乙酸蒸气对空气的相对密度只有在乙酸和空气两者的温度都高于 118°C (乙酸的沸点) 时才是 2.1。在其他低于沸点的温度时，形成的蒸气/空气混合物的密度都比周围空气密度低得多。为了计算某一温度时 (例如，20°C 时) 蒸气/空气混合物对空气的真实相对密度，可利用下式计算：

$$D_m(\text{对空气}) = 1 + \frac{(M-29)P_{20}}{29 \times 1013} = 1 + (34 \times P_{20} \times 10^{-6})(M-29)$$

式中： $P_{20} = 20^\circ\text{C}$ 时的饱和蒸气压 (mbar)

通过两个公式计算出几种物质的不同温度下相对密度如表 3 所示。

表 3 几种物质的相对密度比较

物 质	D	D_s
乙酸	2.1	1.02
丙酮	2.0	1.2
六氯丁二烯	9.0	1.004
正戊烷	2.5	1.8
过氧乙烯	5.8	1.08
三氯乙烯	4.5	1.3

由表 3 可见，根据 D_s 值估计在室温下一种蒸气的扩散方式会导致很大的误差。而且蒸气的浓度可能很少达到饱和点，实际蒸气密度将低于计算的 D_s 值。

最后，凭经验来运用 20°C 时的 D_s 值进行判断：

当 D_s 值小于 1.1 时，人们可以预计在大多数情况下该蒸气能与周围空气迅速混合；当 D_s 值大于 1.1 时，人们会发现形成的蒸气沿地面流动并且不能与周围空气很好混合。

公式的推导：

附录三 国际化学品安全卡编者指南的附录文件

(I) 有机液体的饱和蒸气压计算

根据 CRC 化学和物理手册中 Hass 和 Newton 的文章, 可以得到下列公式:

$$P_{20} = (1073/760) \times 10^c$$

式中: P_{20} = 20°C 时饱和蒸气压 (mbar);

t_b = 在 1013mbar 时的沸点 (°C);

$$c = 2.8808 - \frac{(a_n \times t_b + b_n)(t_b - 20)}{296.1 - 0.15t_b}$$

n = 物质或化合物的分组号。

分组号可以在下面的表 1 中查到, 分组号确定后, a_n 和 b_n 值可以从表 2 中查到。

表 1 物质的分组号

物质分组	n
含有少量非碳和氢的烃类	2
醚类	
硅酮	
硫化物	
醛类	3
环氧化合物	
酯类 (高级)	
酮类	
含氮化合物	
酯类 (低级, 氧含量较高)	4
酚类 (高级和多元酚)	
羧酸	5
酸酐	
醇类	
乙二醇类	7
水	

表 2

n	a_n	b_n	n	a_n	b_n
1	0.0021	4.31	5	0.0023	5.22
2	0.0021	4.54	6	0.0023	5.44
3	0.0021	4.77	7	0.0023	5.67
4	0.0022	5.00	8	0.0023	5.90

注释: 卤素衍生物分类为同一组。

难于分类的物质选择 $n=4$ 。

计算的 P_{20} 值 < 0.1 mbar 可能偏高其值较大。 1 mbar = 0.1 kPa

TITANIUM CARBIDE.....	828	TRIFLUMIZOLE.....	724
TITANIUM TETRACHLORIDE.....	682	TRIFLUOROMETHANE.....	118
<i>o</i> -TOLIDINE.....	370	TRIGLYCIDYL ISOCYANURATE.....	764
TOLUENE-2, 6-DIISOCYANATE.....	808	TRIMETHYL PHOSPHATE.....	156
TRIACETIN.....	632	TRIMETHYLCHLOROSILANE.....	378
TRIBUTYLAMINE.....	446	TRINEXAPAC-ETHYL.....	752
TRIBUTYLTIN OXIDE.....	780	2, 4, 6-TRINITROTOLUENE.....	380
TRICHLOROACETIC ACID.....	120	TRI- <i>o</i> -CRESYL PHOSPHATE.....	372
1, 2, 3-TRICHLOROBENZENE.....	666	TRIPHENYL PHOSPHITE.....	514
1, 2, 4-TRICHLOROBENZENE.....	448	TRIPHENYLTIN HYDROXIDE.....	782
TRICHLORONAPHTHALENE.....	374	TUNGSTEN CARBIDE.....	830
TRICHLORONITROMETHANE.....	192	URANIUM DIOXIDE.....	722
2, 4, 5-TRICHLOROPHENOL.....	302	URANIUM HEXAFLUORIDE.....	720
2, 4, 6-TRICHLOROPHENOL.....	510	VANADIUM TRIOXIDE.....	68
1-TRIDECANOL.....	584	VINYL ETHYL ETHER.....	738
TRIETHANOLAMINE.....	440	4-VINYLCYCLOHEXENE.....	586
TRIETHYLENE GLYCOL MONOBUTYL ETHER.....	376	ZINC CHROMATE.....	240
TRIETHYLENE GLYCOL MONOETHYL ETHER.....	168	ZINC NITRATE.....	636
TRIETHYLENE GLYCOL.....	552	ZINC PHOSPHIDE.....	122
TRIETHYLENETETRAMINE.....	512	ZINC POWDER.....	634
		ZINC STEARATE.....	414

PHORONE.....	546	SODIUM CYANIDE.....	502
PHOSALONE.....	230	SODIUM DODECYLBENZENE SULPHO -	
PHOSPHORIC ACID.....	418	NATE.....	610
PHOSPHORUS (YELLOW).....	130	SODIUM FORMATE.....	562
PICLORAM.....	712	SODIUM HEXAFLUOROSILICATE.....	706
PIVALIC ACID.....	82	SODIUM HYPOCHLORITE (SOLUTION,	
PLASTER OF PARIS.....	658	ACTIVE CHLORINE >10%).....	504
PLATINUM TETRACHLORIDE.....	526	SODIUM HYPOCHLORITE (SOLUTION,	
POLYCHLORINATED BIPHENYL (ARO-		ACTIVE CHLORINE <10%).....	80
CLOR 1254).....	348	SODIUM NITRITE.....	506
POTASSIUM ARSENATE.....	644	SODIUM PHOSPHATE (ANHYDROUS)	588
POTASSIUM ARSENITE.....	650	SODIUM PROPIONATE.....	110
POTASSIUM BROMATE.....	496	SODIUM SULFATE.....	366
POTASSIUM HEXAFLUORO SILICATE... 704		SODIUM SULFITE.....	628
POTASSIUM METABISULFITE.....	582	SODIUM TETRABORATE, ANHYDROUS... 680	
POTASSIUM NITRITE.....	468	SODIUM -N, N'-DIETHYLDITHIOCARBA-	
PROPANIL.....	106	MATE.....	66
PROPAQUIZAFOP.....	758	SORBIC ACID.....	784
n-PROPYLAMINE.....	350	STRONIUM CHROMATE.....	368
PROPYLENE.....	112	STYRENE OXIDE.....	630
PROPYLENEDIAMINE.....	352	SUCCINIC ANHYDRIDE.....	818
PYRIPROXYFEN.....	754	SULFOTEP.....	410
PYRROLIDINE.....	824	SULFUR.....	564
RESORCINOL.....	438	SULPROFOS.....	716
RHODIUM TRICHLORIDE, TRIHYDRATE 188		TELLURIUM.....	412
RHODIUM (POWDER).....	714	TEPP.....	548
ROTENONE.....	354	1, 1, 2, 2-TETRABROMOETHANE.....	690
SELENIOS ACID.....	356	TETRADIFON.....	190
SELENIUM DIOXIDE.....	358	1, 1, 1, 2-TETRAFLUOROETHANE.....	778
SELENIUM HEXA FLUORIDE (CYLINDER) 360		TETRAHYDROFURFURYL ALCOHOL.....	550
SELENIUM OXYCHLORIDE.....	362	TETRAMETHYL SUCCINONITRILE.....	508
SELENIUM TRIOXIDE.....	364	TETRAPOTASSIUM PYRO PHOSPHATE... 406	
SILICON CARBIDE.....	464	TETRASODIUM PYROPHOSPHATE.....	516
SILVER NITRATE.....	498	TEXANOL.....	132
SODIUM ALUMINATE.....	116	THINNER.....	694
SODIUM ARSENATE DIBASTC.....	640	THIOACETIC ACID.....	154
SODIUM CHLORATE.....	500	2-(THIOCYANOMETHYLTHIO) BENZO-	
SODIUM CITRATE, ANHYDROUS.....	660	THIAZOLE.....	554
SODIUM CITRATE, DIHYDRATE.....	662	THIOPHENE.....	612
SODIUM CITRATE, PENTA HYDRATE... 664		THIRAM.....	204

2-MERCAPTOBENZOTHAZOLE.....	598	MONOLINURON.....	762
2-MERCAPTOETHANOL.....	328	MONONITROPHENOLS.....	850
2-MERCAPTOIMIDAZOLINE.....	528	NALED.....	336
MERCURIC ACETATE.....	396	1, 5-NAPHTHALENE DIAMINE.....	152
MERCURIC CHLORIDE.....	398	2-NAPHTHOL.....	170
MERCURIC NITRATE.....	400	NAPHTHYLTHIOUREA.....	386
MERCURIC OXIDE.....	402	NEOPENTYL GLYCOL DIACRYLATE.....	788
MERCURIC SULFATE.....	404	NITRIC OXIDE.....	816
MERCUROS CHLORIDE.....	408	NITRILOTRIACETIC ACID TRISODIUM	
MESITYLENE.....	542	SALT MONOHYDRATE.....	698
METHACRYLALDEHYDE.....	736	NITRILOTRIACETIC ACID TRISODIUM	
METHACRYLONITRILE.....	142	SALT.....	700
METHANESULFONYL CHLORIDE.....	558	NITRILOTRIACETIC ACID.....	696
2-METHOXY-2-METHYL PROPANE.....	560	<i>p</i> -NITROCHLOROBENZENE.....	272
3-METHOXYBUTANOL.....	124	NITROPEN.....	338
2-(2-(2-METHOXYETHOXY)ETHOXY) ETHA-		NITROGEN TRIFLUORIDE.....	688
NOL.....	796	NITROGEN (GASEOUS).....	624
METHYL BENZOATE.....	606	NITROGEN (LIQUIFIED).....	626
METHYL CHLOROFORMATE.....	486	4-NITRO- <i>N</i> -PHENYL BENZENAMINE.....	238
1-METHYL NEPHTHALENE.....	766	1-NITROPROPANE.....	450
2-METHYL NEPHTHALENE.....	768	σ -NITROTOLUENE.....	340
METHYL SILICATE.....	608	<i>p</i> -NITROTOLUENE.....	342
2-METHYL-1-BUTANOL.....	94	NONANE.....	710
3-METHYL-2-BUTENAL.....	800	OCTACHLORONAPHTHALENE.....	462
METHYL-2-CYANOACRYLATE.....	760	2-OCTANOL.....	572
METHYLAL.....	536	4, 4'-OXYBIS (BENZENESULPHONYL	
<i>N</i> -METHYLANILINE.....	332	HYDRAZINE).....	786
METHYLARSONIC ACID.....	200	OXYGEN.....	32
METHYLCYCLOPENTADIENYL MANGANESE		OXYGEN.....	304
TRICARBONYL.....	570	PARACETAMOL.....	834
4, 4'-METHYLENE BIS(2-CHLOROANI-		PENTACHLOROBENZENE.....	100
LINE).....	96	<i>n</i> -PENTANE.....	102
4, 4'-METHYLENEDIANILINE.....	488	PERCHLORIC ACID, POTASSIUM SALT... 164	
<i>N</i> -METHYLETHANOLAMINE.....	844	PERCHLORIC ACID, SODIUM SALT..... 166	
2-METHYLPENANE.....	740	PERCHLORYL FLUORIDE.....	494
3-METHYLPENANE.....	742	PERFLUOROISOBUTYLENE.....	656
2-METHYLPYRIDINE.....	232	PERLITE.....	518
3-METHYLPYRIDINE.....	234	PHENOTHIAZINE.....	344
4-METHYLPYRIDINE.....	236	<i>N</i> -PHENYL-1-NAPHTHYLAMINE.....	492
MEVINPHOS (ISOMER MIXTURE).....	334	PHENYLHYDRAZINE.....	346

ETHYL CHLOROFORMATE.....	434	HYDROXYLAMINE.....	148
2-ETHYL BUTYL ACRYLATE.....	854	2-HYDROXYPROPYL ACRYLATE.....	312
<i>N, N'</i> -ETHYLENE BIS(STEARAMIDE)	490	IMAZALIL.....	810
ETHYLENE GLYCOL DIBUTYL ETHER.....	530	IRON (III)- <i>o</i> -ARSENITE, PENTAHYDRA-	
ETHYLENE GLYCOL DIMETH ACRYLATE...	756	TE	702
ETHYLENE GLYCOL DINITRATE.....	460	ISOAMYL NITRITE.....	420
ETHYLENE GLYCOL MONOBUTYL ETHER		ISOBUTENE.....	436
ACETATE.....	260	ISOBUTYLAMINE.....	726
2-ETHYLHEXYL METHACRYLATE.....	792	ISOBUTYLENEDIUREA.....	774
FENCHLORPHOS.....	390	ISOBUTYRALDEHYDE.....	314
FERROUS OXIDE.....	224	ISONIAZID.....	734
FLOCOUMAFEN.....	750	ISOPENTANE.....	538
FLUORESCENT WHITENING AGENT 1 ...	692	ISOPHORONE DIISOCYANATE.....	88
FLUOROBORIC ACID.....	444	ISOPHTHALIC ACID.....	90
FLUOROSILICIC ACID.....	686	ISOPROPYL ACETATE.....	316
FLUTOLANIL.....	746	ISOPROPYLAMINE.....	318
FUMARIC ACID.....	578	<i>N</i> -ISOPROPYLANILINE.....	320
FURAN.....	732	ISOPROPYLIDENE GLYCEROL.....	222
GALLIC ACID.....	580	<i>N</i> -ISOPROPYL- <i>N'</i> -PHENYL- <i>p</i> -PHENY	
GERMANE.....	708	LENEDIAMINE.....	482
GLYOXAL (STABILIZED).....	556	KAOLIN.....	524
GUANIDINE NITRATE.....	114	KEROSENE.....	150
GYPSUM.....	654	LEAD (I)ARSENITE.....	648
HAFNIUM POWDER.....	274	LEAD ACETATE.....	322
HEPTACHLOR.....	184	<i>D</i> -LIMONENE.....	330
<i>n</i> -HEPTANOIC ACID.....	590	LINURON.....	806
HEXACHLOROBENZENE.....	310	LITHIUM CARBONATE.....	484
HEXACHLOROCYCLOHEXANE (MIXED		LITHIUM HYDRIDE.....	242
ISOMERS)	84	LITHIUM HYDROXIDE MONO HYDRATE...	326
α -HEXACHLOROCYCLOHEXANE.....	226	LITHIUM HYDROXIDE.....	324
β -HEXACHLOROCYCLOHEXANE.....	228	LITHIUM.....	162
HEXAFLUMURON.....	748	MAGNESIUM ARSENATE.....	642
HEXAMETHYLENEDIAMINE.....	146	MAGNESIUM CARBONATE.....	382
HEXAMETHYLENETETRAAMINE.....	678	MAGNESIUM PHOSPHIDE.....	186
HEXANOIC ACID.....	566	MAGNESIUM SULFATE.....	622
2-HEXANONE.....	86	MALEIC ACID.....	604
<i>sec</i> -HEXYL ACETATE.....	842	MANCOZEB.....	198
<i>n</i> -HEXYL ACRYLATE.....	790	MANGANESE CYCLOPENTADIENYL TRI-	
HYDROGENATED TERPHENYLS		CARBONYL.....	394
(40% HYDROGENATED)	718	MELAMINE.....	540

CHLOROACETYL CHLORIDE.....	270	DIBUTYL TIN DILAURATE.....	574
<i>p</i> -CHLOROBENZOIC ACID.....	92	2, 2-DICHLORO-1, 1, 1-TRI FLUOROETH	
1-CHLOROBUTANE.....	160	ANE.....	852
CHLORODIFLUOROETHANE.....	134	DICHLOROACETIC ACID.....	294
<i>m</i> -CHLOROPHENOL.....	34	<i>o</i> -DICHLOROBENZENE.....	466
<i>o</i> -CHLOROPHENOL.....	276	DICHLOROBENZIDINE.....	78
<i>p</i> -CHLOROPHENOL.....	278	DICHLOROMONOFLUOROMETHANE.....	478
CHLOROTRIFLUOROETHANE.....	804	2, 5-DICHLOROPHENOL.....	62
CHLOROPYRIFOS.....	280	3, 5-DICHLOROPHENOL.....	64
CHOLINE CHLORIDE.....	282	DICHLOROTETRAFLUROETHANE.....	140
CHROMIC CHLORIDE.....	826	DICOPOL.....	194
CHROMIUM DIOXIDE.....	814	DICROTOPHOS.....	296
CHROMIUM(VI) OXIDE.....	620	DIELDRIN.....	218
CHROMYL CHLORIDE.....	284	DIETHELENE GLYCOL DIETHYL ETH ER	534
COBALT CARBONYL.....	392	DIETHYL CARBONATE.....	430
COBALT NAPHTHENATE.....	470	DIETHYLENE GLYCOL MONOBUTYLETHER	
COPPER (II) ORTHOARSENATE.....	138	ACETATE.....	220
COPPER-8-QUINOLATE.....	202	1, 5-DIISOCYANATO NAPHTHA LENE...	144
COUMARIN.....	476	DIISODECYL PHTHALATE.....	298
<i>para</i> -CRESIDINE.....	592	DIKETENE	776
<i>m</i> -CRESOL.....	136	DIMETHOATE.....	180
CROCIDOLITE.....	822	3-DIMETHYLAMINOPROPYLAMINE.....	676
CRUFOMATE.....	522	<i>N, N</i> -DIMETHYLANILINE.....	300
CUPRIC ARSENITE.....	646	DI- <i>n</i> -BUTYLAMINE.....	846
CYANOGEN CHLORIDE.....	456	2, 4-DINITROANILINE.....	480
CYANURIC ACID.....	820	DINONYLPHENOL (MEXED ISOMERS) ...	576
CYANURIC CHLORIDE.....	684	DI- <i>N</i> -PENTYLAMINE.....	104
CYCLOHEXENE.....	458	DIOCTYL ADIPANE.....	798
CYCLOHEXYL ACETATE.....	58	DIOXATHION (ISOMER MIXTURE).....	306
λ -CYHALOTHRIN	288	DIPHENAMID.....	206
CYHALOTHRIN.....	286	<i>N, N'</i> -DIPHENYL- <i>p</i> -PHENYLENE DIA	
DAZOMENT.....	216	MINE.....	594
DECANE.....	60	DIPROPYLENE GLYCOL.....	602
DEMETON- <i>S</i>	290	DISUL-SODIUM.....	520
DI (2-ETHYLHEXYL) SEBACATE.....	794	DI- <i>tert</i> -BUTYL PEROXIDE.....	428
DIALLYLAMINE.....	292	ENDOSULFAN (MIXED ISOMERS).....	182
DIAMMONIUM HYDROGEN ARSENATE.....	638	EPN.....	196
DIAZENEDICARBOXAMIDE.....	40	EPTC.....	70
DIAZOMETHANE.....	730	ETHION.....	308
DIBUTYL PHOSPHATE.....	772	ETHYL ACETOACETATE.....	432

附录二 英文名称索引

(按字母顺序)

ACETOPHENONE.....	544	BROMINE PENTAFLUORIDE.....	388
ADIPIC ACID.....	38	2-BROMO-2-NITRO-1, 3-PRO PANEDIOL	56
ALDRIN.....	210	<i>p</i> -BROMOANILINE.....	674
ALLYLAMINE.....	244	1-BROMOPROPANE.....	836
ALUMINIUM PHOSPHIDE.....	74	BROMUCONAZOL.....	744
ALUMINIUM SULFATE.....	614	BUTANE(LIQUIFIED GAS).....	36
<i>o</i> -AMINOPHENOL.....	246	1, 3-BUTANEDIOL.....	596
AMMONIUM BISULFITE.....	728	1, 4-BUTANEDIOL.....	474
AMMONIUM CHLORIDE.....	452	2, 3-BUTANEDIONE.....	568
AMMONIUM FLUORIDE.....	668	2-BUTENE (MIXED ISOMERS).....	258
AMMONIUM HYDROGEN CARBONATE.....	838	<i>n</i> -BUTYL ACETATE.....	48
AMMONIUM OXALATE.....	442	BUTYL ACRYLATE.....	50
ANILINE HYDROCHLORIDE.....	422	BUTYL BENZYL PHTHALATE.....	256
<i>p</i> -ANISIDINE.....	384	<i>n</i> -BUTYL ETHER.....	532
ANTHRACENE.....	248	<i>Tert</i> -BUTYL HYDROPEROXIDE (70%	
ANTHRANILIC ACID.....	802	AQUEOUS SOLUTION).....	264
ANTIMONY TRICHLORIDE.....	670	BUTYL METHACRYLATE.....	426
ATTAPULGITE.....	832	BUTYL PROPIONATE.....	108
AZINPHOS-METHYL.....	250	BUTYLATED HYDROXY TOLUENE.....	262
BARIUM CHLORIDE, DIHYDRATE.....	128	BUTYLFORMATE.....	52
BARIUM CHLORIDE.....	126	BUTYRIC ACID.....	840
BARIUM.....	454	CALCIUM ARSENATE.....	208
BENSULIDE.....	42	CALCIUM CARBONATE.....	618
BENTAZONE.....	252	CALCIUM CHLORIDE (ANHYDROUS).....	600
BENTONITE.....	44	CALCIUM CYANIDE.....	54
1, 4-BENZENEDIAMINE DIHYDRO		CALCIUM.....	616
CHLORIDE.....	46	CAMPHECHLOR.....	266
BENZO (<i>b</i>) FLUORANTHENE.....	172	CARBENDAZIM.....	770
BENZO (<i>g, h, i</i>) FLUORANTHENE.....	98	CARBON BALCK.....	72
BENZO (<i>g, h, i</i>) PERYLENE.....	176	CARBON TETRABROMIDE.....	76
BENZO (<i>k</i>) FLUORANTHENE.....	174	CARBON.....	158
BENZOIN.....	652	CHLORANIL.....	212
BENZONITRILE.....	472	CHLORDANE (TECHNICAL PRODUCT).....	178
BENZOYL CHLORIDE.....	424	CHLORFENVINPHOS.....	812
BENZYL ALCOHOL.....	254	CHLORMEQUAT CHLORIDE.....	214
BENZYL BROMIDE.....	672	3-CHLORO-2-METHYL-1-PROPENE.....	848
BORIC ACID.....	416	CHLOROACETONITRILE.....	268

氰尿酸	820
2-(氟硫基甲硫基)苯并噻唑	554
焦亚硫酸钾	582
焦磷酸四乙酯	548
焦磷酸四钠	516
焦磷酸四钾	406
琥珀酸酐	818
4-硝基-N-苯基苯胺	238
1-硝基丙烷	450
硝酸汞	400
硝酸胍	114
硝酸银	498
硝酸铋	636
硫丹(混合异构体)	182
硫代乙酸	154
硫特普	410
硫酸汞	404
硫酸钠	366
硫酸铝	614
硫酸镁	622
硫磺	564
硬脂酸锌	414
稀释剂	694
锂	162
锌粉	634

十三 画

新戊二醇二丙烯酸酯	788
新戊酸	82
2-溴-2-硝基-1,3-丙二醇	56
1-溴丙烷	836
溴粘康酸吡咯	744
溴酸钾	496
煤油	150
硼酸	416
福美双	204
葱	248

十四 画

碱式磷酸钠	640
碲	412
碳	158
碳化钛	828
碳化钨	830
碳化硅	464
碳基钴	392
碳酸氢铵	838
碳酸钙	618
碳酸锂	484
碳酸镁	382
蜜胺	540

十五 画

熟石膏	658
醋酸正丁酯	48

十六 画

噻吩	612
噻草平	252
膨润土	44

十七 画

磷化铝	74
磷化铋	122
磷化镁	186
磷酸	418
磷酸三(邻甲苯酯)	372
磷酸钠(无水的)	588

重氮甲烷	730
钙	616
钡	454
炭黑	72
除草醚	338
香豆素	476

十 画

原磷酸铜(II)	138
敌杀磷(混合异构体)	306
敌稗	106
氧	32
氧(冷冻液)	304
氧化亚铁	224
氧化汞	402
氧化苯乙烯	630
氧化铬(VI)	620
4,4'-氧双(苯磺酰肼)	786
盐酸苯胺	422
砷酸氢二铵	638
砷酸钙	208
砷酸钾	644
砷酸镁	642
速灭磷(混合异构体)	334
高岭土	524
高氯酸钠盐	166
高氯酸钾盐	164

十一 画

烯丙胺	244
烯菌灵	810
硅镁土	832
绿谷隆	762
羟胺	148
2-羟基丙基丙烯酸酯	312
8-羟基喹啉铜	202
1,5-萘二异氰酸盐	144
1,5-萘二胺	152

2-萘酚	170
萘硫脲	386
铈(粉末)	714
铝酸钠	116
铅粉	274
铬酰氯	284
铬酸锌	240
铬酸铋	368
黄磷	130

十二 画

噁草酯	758
富马酸	578
2-巯基乙醇	328
2-巯基苯并噻唑	598
2-巯基咪唑啉	528
棉隆	216
榕酸	580
氦(气体)	624
氦(液化的)	626
3-氯-2-甲基-1-丙烯	848
氯乙腈	268
氯乙酰氯	270
1-氯丁烷	160
氯丹(工业产品)	178
氯化亚汞	408
氯化汞	398
氯化胆碱	282
氯化钙(无水)	600
氯化钡	126
氯化铬	826
氯化铵	452
氯化氟	456
氯化矮壮素	214
氯甲酸乙酯	434
氯酸钠	500
氯化钙	54
氰化钠	502
氰尿酸氯	684

次氯基三乙酸三钠盐	700
次氯酸钠(溶液, 活性氯 < 10%)	80
次氯酸钠(溶液, 活性氯 > 10%)	504
百治磷	296
过氧化二叔丁基	428

七 画

佛尔酮	546
利谷隆	806
吡咯烷	824
吩噻嗪	344
咪喃	732
狄氏剂	218
苯基溴	672
苯腈	472
苯醇	254
谷硫磷	250
2-辛醇	572
邻二氯苯	466
邻氨基苯甲酸	802
邻氨基苯酚	246
邻氯苯酚	276
邻硝基甲苯	340
邻联甲苯胺	370
间甲酚	136
间苯二酚	438
间苯二酸	90
间氯苯酚	34

八 画

叔丁基过氧化氢(70%水溶液)	264
环己烯	458
4-环丙基(羟基)亚甲基-3,5-二氧环己烷羧酸酯	752
环戊二烯基三碳基锰	394
环烷酸钴	470
育畜磷	522
苯乙酮	544

1,4-苯二胺二氯化物	46
苯甲酰氯	424
苯甲酸甲酯	606
苯并(b)荧蒽	172
苯并(g, h, i)蒽	176
苯并(g, h, i)荧蒽	98
苯并(k)荧蒽	174
苯肼	346
4-苯氧基苯基(RS)-2-(2-吡啶氧基)丙基醚	754
苯偶姻	652
N-苯基-1-萘胺	492
苯硫磷	196
D-萘烯	330
青石棉	822
鱼藤酮	354

九 画

柠檬酸钠(无水的)	660
毒杀芬	266
毒死蜱	280
毒虫畏	812
毒考定	712
茈	542
氟化高氯酸	494
氟化铈	668
氟硅酸	686
氟菌唑	724
氟硼酸	444
氟酰胺	746
氟鼠酮	750
氯化锂	242
氯化锗	708
氢氧化锂	324
珍珠岩	518
癸烷	60
草乃敌	206
草酸铵	442
荧光增白剂 1	692

四氯化铂	526
四氯对醌	212
1,1,2,2-四溴乙烷	690
四溴化碳	76
四硼酸钠	680
对甲酚定	592
对茴香胺	384
对氯苯甲酸	92
对氯苯酚	278
对硝基甲苯	342
对硝基苯基	272
对溴苯胺	674
正丁醚	532
正丙基胺	350
正丙烯酸己酯	790
正戊烷	102
正庚酸	590
甲苯-2,6-二异氰酸酯	808
2-甲氧基-2-甲基丙烷	560
2-(2-(2-甲氧基乙氧基)乙氧基)乙醇	796
3-甲氧基丁醇	124
2-甲基-1-丁醇	94
3-甲基-2-丁醇	800
甲基-2-氧基丙烯酸酯	760
<i>N</i> -甲基乙醇胺	844
甲基丙烯腈	142
甲基丙烯酸丁酯	426
甲基丙烯醛	736
2-甲基戊烷	740
3-甲基戊烷	742
2-甲基吡啶	232
3-甲基吡啶	234
4-甲基吡啶	236
甲基环戊二烯基三烷基锰	570
<i>N</i> -甲基苯胺	332
甲基胂酸	200
甲基硅酸酯	608
1-甲基萘	766
2-甲基萘	768
甲基氯甲酸酯	486

甲缩醛	536
甲酸丁酯	52
甲酸钠	562
甲磺酰氯	558
皮蝇磷	390
石膏	654
艾氏剂	210

六 画

<i>N,N'</i> -亚乙基双(硬脂酰胺)	490
4,4'-亚甲基双(2-氯苯胺)	96
亚异丁基双腈	774
亚砷酸钾	650
亚砷酸铅(II)	648
亚砷酸铜	646
亚硒酸	356
亚硝酸异戊酯	420
亚硝酸钠	506
亚硝酸钾	468
亚硫酸氢铵	728
亚硫酸钠	628
仲乙酸己酯	842
伏杀磷	230
全氟异丁烯	656
地散磷	42
多菌灵	770
多氯联苯(亚老哥尔 1254)	348
异丁胺	726
异丁基醇	314
异丁烯	436
<i>N</i> -异丙基- <i>N'</i> -苯基-对苯二胺	482
异丙基乙酸酯	316
<i>N</i> -异丙基苯胺	320
异丙基胺	318
异戊烷	538
异亚丙基甘油	222
异佛尔酮二异氰酸酯	88
异烟肼	734
次氨基三乙酸	696

八氯代萘·····	462
十二烷基苯磺酸钠·····	610
1-十三(烷)醇·····	584

三 画

三乙醇胺·····	440
三丁胺·····	446
三丁基氧化锡·····	780
三水合三氯化铊·····	188
三甘醇·····	552
三甘醇单丁基醚·····	376
2,2,4-三甲基-1,3-戊二醇单丁酸酯·····	132
三甲基氯硅烷·····	378
三甲基磷酸酯·····	156
三亚乙基乙二醇单乙基醚·····	168
三亚乙基四胺·····	512
三苯基亚磷酸酯·····	514
三苯基氢氧化锡·····	782
三氟一氯乙烷·····	804
三氯化氮·····	688
三氟甲烷·····	118
三氧化二钒·····	68
三氧化硒·····	364
三氯乙酸·····	120
三氯化铋·····	670
三氯杀螨酮·····	190
1,2,3-三氯苯·····	448
1,2,4-三氯苯·····	666
2,4,5-三氯苯酚·····	302
2,4,6-三氯苯酚·····	510
三氯苯·····	374
三氯硝基甲烷·····	192
2,4,6-三硝基甲苯·····	380
三缩水甘油基异氰尿酸酯·····	764
三醋精·····	632
山梨酸·····	784
己二酸·····	38
己二酸二辛酯·····	798
2-己酮·····	86

己酸·····	566
马来酸·····	604

四 画

五水合- <i>O</i> -亚砷酸铁(III)·····	702
五水合柠檬酸钠·····	664
五氟化溴·····	388
五氯苯·····	100
六六六(混合异构体)·····	84
α -六六六·····	226
β -六六六·····	228
六亚甲基二胺·····	146
六亚甲基四胺·····	678
六氟化铂·····	720
六氟化硒(钢瓶)·····	360
六氟硅酸钠·····	706
六氟硅酸钾·····	704
六氯苯·····	310
内吸磷- <i>S</i> ·····	290
双烯酮·····	776
壬烷·····	710
开乐散·····	194

五 画

丙邻二胺·····	352
丙烯·····	112
丙烯酸丁酯·····	50
丙酸钠·····	110
乐果·····	180
代森锰锌·····	198
λ -PP-321 功夫菊酯·····	288
PP-321 功夫菊酯·····	286
加氢三联苯(40%加氢处理的)·····	718
四甲基琥珀腈·····	508
1,1,1,2-四氟乙烷·····	778
四氯二氯乙烷·····	140
四氢糠醇·····	550
四氯化钛·····	682

附录一 中文名称索引

(以笔画为序)

一 画

一水合次氯基三乙酸钠盐	698
一水合氢氧化锂	326
一氟二氯甲烷	478
一氧化氮	816
一硝基苯酚	850
乙二醇二丁基醚	530
乙二醇二甲基丙烯酸酯	756
乙二醇二硝酸酯	460
乙二醛(稳定的)	556
乙丙硫磷	716
2-乙基丁基丙烯酸酯	854
S-乙基二丙基硫代氨基甲酸酯	70
2-乙基己甲基丙烯酸酯	792
乙烯乙二醇单丁基醚乙酸酯	260
乙烯基乙基醚	738
4-乙烯基环己烯	586
乙硫磷	308
乙酰乙酸乙酯	432
1-乙酰氨基酚	834
乙酸汞	396
乙酸环己酯	58
乙酸铅	322

二 画

2,3-丁二酮	568
1,3-丁二醇	596
1,4-丁二醇	474
丁基化羟基甲苯	262
丁基丙基酸酯	108
丁基苄基苯二甲酸酯	256
2-丁烯(混合异构体)	258
丁烷(液化气)	36
丁酸	840

七氯	184
二(2-乙基己基)癸二酸酯	794
二-N-戊胺	104
二乙二醇二乙醚	534
二乙二醇单丁基醚乙酸酯	220
N,N'-二乙基二硫代氨基甲酸酯	66
二乙基碳酸酯	430
二丁基二月桂酸锡	574
二丁基磷酸酯	772
二壬基苯酚(混合异构体)	576
二水合柠檬酸钠	662
二水合氯化钡	128
二丙二醇	602
二正丁胺	846
N,N'-二甲基苯胺	300
3-二甲氨基基丙胺	676
二异癸基酞酸酯	298
4,4'-二苯氨基甲烷	488
N,N'-二苯基对苯二胺	594
二氟一氯乙烷	134
二氧化铀	722
二氧化铯	358
二氧化铬	814
二烯丙基胺	292
二氯烯二羧基酰胺	40
2,2-二氯-1,1,1-三氯乙烷	852
1-(3,5-二氯-4-(1,1,2,2-四氟乙氧基)苯基)-3-(2,6-二氯苯甲酰基)脲	748
二氯乙酸	294
2,5-二氯苯酚	62
3,5-二氯苯酚	64
二氯化硒	362
3,3'-二氯联苯胺	78
2,4-二硝基苯胺	480
二硫-钠	520
二溴磷	336

CAS 登记号: 3953-10-4		中文名称: 2-乙基丁基丙烯酸酯; 丙烯酸-2-乙基丁酯; 2-丙烯酸-2-乙基丁基酯	
RTECS 号: AT0300000		英文名称: 2-ETHYLBUTYL ACRYLATE; Acrylic acid, 2-ethylbutyl ester; 2-Propenoic acid, 2-ethylbutyl ester	
UN 编号: 1993		化学式: $C_9H_{16}O_2/CH_2=CHCOOCH_2CH(CH_2CH_3)_2$ 分子量: 156.2	
危害/接触类型	急性危害 / 症状	预 防	急救 / 消防
火 灾	易燃的	禁止明火、禁止火花和禁止吸烟	喷水
爆 炸			
接 触		严格卫生条件!	
# 吸入	咳嗽, 咽喉疼痛	通风, 局部排气或呼吸保护	新鲜空气, 休息
# 皮肤	发红, 疼痛	防护手套, 防护服	脱掉污染的衣服, 冲洗, 然后用水和肥皂洗皮肤
# 眼睛	发红	安全护目镜或眼睛保护结合呼吸保护	首先用大量水冲洗几分钟 (如可能易行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
# 摄食	灼烧感	工作时不得进食、饮水或吸烟	漱口, 大量饮水, 休息
溢漏处置	(额外个人防护: 适用于低沸点化合物有机蒸气的过滤呼吸器)		
包装与标志	联合国危险性类别: 3		联合国包装级别: III
应急响应	美国防火协会法规: H2; F2; R0.	储 存	防火。保持阴凉。稳定后贮存。

2,2-二氯-1,1,1-三氟乙烷

国际化学品安全卡

ICSC 编号: 1343

CAS 登记号: 306-83-2

中文名称: 2,2-二氯-1,1,1-三氟乙烷; 氢氯氟烃 123

RTECS 号: KI1108000

英文名称: 2,2-DICHLORO-1,1,1-TRIFLUOROETHANE;
HCFC123化学式: $C_2HCl_2F_3/CHCl_2CF_3$

分子量: 152.9

危害/接触类型	急性危害/症状	预 防	急救/消防
火 灾	不可燃	禁止明火	周围环境着火时, 允许使用各种灭火剂
爆 炸			着火时, 喷水保持料桶等冷却
接 触			
# 吸入	意识模糊, 头晕, 倦睡, 神志不清	局部排气或呼吸保护	新鲜空气, 休息, 必要时进行人工呼吸, 给予医疗护理
# 皮肤		防护手套	用大量水冲洗皮肤或淋浴
# 眼睛	发红, 疼痛	安全护目镜	首先用大量水冲洗几分钟 (如可能易行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
# 摄食	(见吸入)		休息
溢漏处置	将溢漏液收集在有盖容器中。用沙子或惰性吸收剂吸收残液并转移到安全场所。不要让这种化学品进入环境。化学防护服包括自给式呼吸器。		
包装与标志			
应急响应		储 存	保存在通风良好的室内。

<p style="text-align: center;">重 要 数 据</p>	<p>物理状态 外观: 黄色晶体。</p> <p>物理危险性: 如果以粉末或颗粒形状与空气混合, 可能发生粉尘爆炸。</p> <p>化学危险性: 受热时可能发生爆炸。燃烧时生成氮氧化物。该物质受热分解生成含氮氧化物有毒烟雾。与强氧化剂发生反应。</p> <p>职业接触限值: 阈限值未制定。</p> <p>接触途径: 该物质可通过吸入其气溶胶、经皮肤和食入吸收到体内。</p> <p>吸入风险: 20℃时蒸发可忽略不计, 但可以较快地达到空气中颗粒物有害浓度。</p> <p>短期接触作用: 该物质刺激眼睛、皮肤和呼吸道。该物质可能对血液发生作用, 导致形成正铁血红蛋白。作用可能延缓, 需要进行医疗观察。</p> <p>长期或反复接触作用: 反复或长期接触可能引起皮肤过敏。</p>
<p style="text-align: center;">物 理 性 质</p>	<p>沸点: 194~279℃ 蒸气相对密度 (空气=1): 4.81</p> <p>熔点: 44~116℃ 闪点: 169℃</p> <p>水中溶解度: 0.13~1.2g/100ml</p> <p>蒸气压: 20℃时 0.0032~7Pa</p>
<p style="text-align: center;">环 境 数 据</p>	<p>该物质对水生生物是有毒的。避免在非正常使用情况下释放到环境中。</p>
<p style="text-align: center;">注 解</p>	<p>根据接触程度, 须作定期医疗检查。该物质中毒时须采取必要的治疗措施, 必须提供有指示说明的适当方法。</p>
<p style="text-align: center;">附 加 资 料</p>	
<p>ICSC 编号: 1342 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 一硝基苯酚</p>	

CAS 登记号: 25154-55-6		中文名称: 一硝基苯酚; 硝基苯酚 (混合异构体); 硝基苯酚	
UN 编号: 1663		英文名称: MONONITROPHENOLS; Nitrophenols (mixed isomers); Nitrophenols	
		化学式: $C_6H_5O_2N$	分子量: 139.1
危害/接触类型	急性危害/症状	预防	急救/消防
火灾	可燃的, 在火焰中释放出刺激性或有毒烟雾 (或气体)	禁止明火	干粉, 喷水, 泡沫, 二氧化碳
爆炸	微细分散的颗粒物在空气中形成爆炸性混合物	防止粉尘沉积, 密闭系统, 防止粉尘爆炸电器与照明	着火时, 喷水保持料桶等冷却
接触		防止粉尘扩散! 严格卫生条件!	
# 吸入	嘴唇或指甲发青, 皮肤发青, 意识模糊, 惊厥, 咳嗽, 头晕, 头痛, 恶心, 咽喉疼痛, 神志不清	局部排气或呼吸保护	新鲜空气, 休息, 给予医疗护理
# 皮肤	可能被吸收!	防护手套, 防护服	脱掉污染的衣服, 冲洗, 然后用水和肥皂洗皮肤, 给予医疗护理
# 眼睛	发红, 疼痛	安全护目镜或眼睛保护结合呼吸保护	首先用大量水冲洗几分钟 (如可能易行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
# 摄食	腹部疼痛, 咽喉疼痛, 呕吐 (见吸入)	工作时不得进食、饮水或吸烟	漱口, 休息, 给予医疗护理
溢漏处置	将溢漏物清扫入有盖容器中。小心收集残余物, 然后转移到安全场所。不要让这种化学品进入环境 (额外个人防护: 适用于有害颗粒物的 P2 过滤呼吸器)。		
包装与标志	联合国危险性类别: 6.1 联合国包装级别: III 不得与食品和饲料一起运输。		
应急响应		储存	与可燃物质和还原性物质、食品和饲料分开存放。保持干燥。严格密闭。

<p>重 要 数 据</p>	<p>物理状态 外观：无色至黄色液体，有刺鼻气味。</p> <p>物理危险性：蒸气比空气重，可能沿地面流动，可能造成远处着火。</p> <p>化学危险性：该物质燃烧时分解，生成含光气、氯化氢的有毒烟雾。与强氧化剂、强碱反应，有着火危险。</p> <p>职业接触限值：阈限值未制定。</p> <p>接触途径：该物质可通过吸入其蒸气吸收到体内。</p> <p>吸入风险：20℃时该物质蒸发，可迅速地达到空气中有害浓度。</p> <p>短期接触作用：催泪，该物质刺激眼睛、皮肤和呼吸道。吞咽液体可能吸入肺中，有化学肺炎的风险。该物质可能对中枢神经系统发生作用。高浓度接触可造成意识降低。</p> <p>长期或反复接触作用：反复或长期接触可能引起皮肤过敏。</p>												
<p>物 理 性 质</p>	<table border="0"> <tr> <td>沸点：72℃</td> <td>蒸气相对密度(空气=1)：3.12</td> </tr> <tr> <td>熔点：-80℃</td> <td>闪点：-12℃(闭杯)</td> </tr> <tr> <td>相对密度(水=1)：0.92</td> <td>自燃温度：540℃</td> </tr> <tr> <td>水中溶解度：20℃时不溶</td> <td>爆炸极限：空气中2.2%~10.4%(体积)</td> </tr> <tr> <td>蒸气压：20℃时14kPa</td> <td>辛醇/水分配系数的对数值：1.98</td> </tr> <tr> <td>蒸气/空气混合物的相对密度(空气=1)：20℃时1.3</td> <td></td> </tr> </table>	沸点：72℃	蒸气相对密度(空气=1)：3.12	熔点：-80℃	闪点：-12℃(闭杯)	相对密度(水=1)：0.92	自燃温度：540℃	水中溶解度：20℃时不溶	爆炸极限：空气中2.2%~10.4%(体积)	蒸气压：20℃时14kPa	辛醇/水分配系数的对数值：1.98	蒸气/空气混合物的相对密度(空气=1)：20℃时1.3	
沸点：72℃	蒸气相对密度(空气=1)：3.12												
熔点：-80℃	闪点：-12℃(闭杯)												
相对密度(水=1)：0.92	自燃温度：540℃												
水中溶解度：20℃时不溶	爆炸极限：空气中2.2%~10.4%(体积)												
蒸气压：20℃时14kPa	辛醇/水分配系数的对数值：1.98												
蒸气/空气混合物的相对密度(空气=1)：20℃时1.3													
<p>环境数据</p>	<p>该物质对水生生物是有毒的。</p>												
<p>注 解</p>	<p>进入工作区前，检验氧含量。</p>												
<p>附加资料</p>													
<p>ICSC 编号：1341 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 3-氯-2-甲基-1-丙烯</p>													

CAS 登记号: 563-47-3	中文名称: 3-氯-2-甲基-1-丙烯; 甲代烯丙基氯; 甲基烯丙基氯; γ -氯异丁烯
RTECS 号: UC8050000	
UN 编号: 2554	英文名称: 3-CHLORO-2-METHYL-1-PROPENE; Methallyl chloride; Methylallyl chloride; <i>gamma</i> -Chloroisobutylene
EC 编号: 602-032-00-6	
	化学式: $C_4H_7Cl/ClCH_2(CH_3)C=CH_2$
	分子量: 90.55

危害/接触类型	急性危害/症状	预防	急救/消防
火灾	高度易燃, 受热引起压力升高, 有爆炸危险, 在火焰中释放出刺激性或有毒烟雾 (或气体)	禁止明火、禁止火花和禁止吸烟, 禁止与热表面接触	干粉, 水成膜泡沫, 泡沫, 二氧化碳
爆炸	蒸气/空气混合物有爆炸性	密闭系统, 通风, 防爆电器与照明	着火时, 喷水保持料桶等冷却
接触		严格卫生条件!	
# 吸入	咳嗽, 头痛, 气促, 咽喉疼痛	通风, 局部排气或呼吸保护	新鲜空气, 休息, 半直立位, 必要时进行人工呼吸, 给予医疗护理
# 皮肤	发红, 疼痛	防护手套	脱掉污染的衣服, 冲洗, 然后用水和肥皂洗皮肤
# 眼睛	发红, 疼痛	安全护目镜或眼睛保护结合呼吸保护	首先用大量水冲洗几分钟 (如可能易行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
# 摄食		工作时不得进食、饮水或吸烟	漱口, 不要催吐, 休息, 给予医疗护理
溢漏处置	撤离危险区域! 向专家咨询! 移除所有引燃源。尽可能将溢漏液收集在有盖容器中。用沙子或惰性吸收剂吸收残液并转移到安全场所。不得冲入下水道。不要让这种化学品进入环境 (额外个人保护: 全套防护服包括自给式呼吸器)。		
包装与标志	F 符号 C 符号 N 符号 R: 11-20/22-34-43-51/53 S: 2-9-16-26-29-36/37/39-45-61 联合国危险性类别: 3 联合国包装级别: II		
应急响应	运输应急卡: TEC(R)-30G30。 美国防火协会法规: H2; F3; R1。	储存	防火。采取措施盛装灭火产生的废水。与强氧化剂、强碱分开存放。保持阴凉。严格密闭。

<p>重 要 数 据</p>	<p>物理状态 外观: 无色液体, 有特殊气味。</p> <p>化学危险性: 该物质燃烧时分解, 生成含氮氧化物的有毒烟雾。该物质是一种强碱, 与酸猛烈反应并有腐蚀性。与强氧化剂猛烈反应。侵蚀许多种金属。</p> <p>职业接触限值: 阈限值未制定。最高容许浓度未制定。</p> <p>接触途径: 该物质可通过吸入其蒸气、经皮肤和食入吸收到体内。</p> <p>吸入风险: 未指明 20℃时该物质蒸发达到空气中有害浓度的速率。</p> <p>短期接触作用: 该物质腐蚀眼睛、皮肤和呼吸道。吸入蒸气可能引起肺水肿(见注解)。作用可能延缓, 需要进行医疗观察。</p>										
<p>物 理 性 质</p>	<table border="0"> <tr> <td>沸点: 159℃</td> <td>蒸气相对密度(空气=1): 4.5</td> </tr> <tr> <td>熔点: -59℃</td> <td>闪点: 47℃</td> </tr> <tr> <td>相对密度(水=1): 0.76</td> <td>自燃温度: 260℃</td> </tr> <tr> <td>水中溶解度: 微溶, 0.35g/100ml</td> <td>爆炸极限: 空气中 1.1%~? (体积)</td> </tr> <tr> <td>蒸气压力: 20℃时 0.27kPa</td> <td>辛醇/水分配系数的对数值: 2.83</td> </tr> </table>	沸点: 159℃	蒸气相对密度(空气=1): 4.5	熔点: -59℃	闪点: 47℃	相对密度(水=1): 0.76	自燃温度: 260℃	水中溶解度: 微溶, 0.35g/100ml	爆炸极限: 空气中 1.1%~? (体积)	蒸气压力: 20℃时 0.27kPa	辛醇/水分配系数的对数值: 2.83
沸点: 159℃	蒸气相对密度(空气=1): 4.5										
熔点: -59℃	闪点: 47℃										
相对密度(水=1): 0.76	自燃温度: 260℃										
水中溶解度: 微溶, 0.35g/100ml	爆炸极限: 空气中 1.1%~? (体积)										
蒸气压力: 20℃时 0.27kPa	辛醇/水分配系数的对数值: 2.83										
<p>环境数据</p>	<p>该物质对水生生物是有毒的。</p>										
<p>注 解</p>	<p>肺水肿症状常常经过几小时以后才变得明显, 体力劳动使症状加重。因此休息和医疗观察是必要的。应考虑由医生或医生指定人立即给予适当喷药。</p>										
<p>附加资料</p>											
<p>ICSC 编号: 1337 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 二正丁胺</p>											

CAS 登记号: 111-92-2	中文名称: 二正丁胺; <i>N</i> -丁基-1-丁胺; 正二丁胺; 二丁基胺
RTECS 号: HR7780000	英文名称: DI- <i>n</i> -BUTYL AMINE; <i>N</i> -Butyl-1-butanamine;
UN 编号: 2248	<i>n</i> -Dibutylamine; Dibutylamine
EC 编号: 612-049-00-0	化学式: C ₈ H ₁₉ N/(CH ₃ CH ₂ CH ₂ CH ₂) ₂ NH
	分子量: 129.3

危害/接触类型	急性危害 / 症状	预 防	急救 / 消防
火 灾	易燃的, 在火焰中释放出刺激性或有毒烟雾 (或气体)	禁止明火、禁止火花和禁止吸烟	干粉, 抗醇泡沫, 喷水, 二氧化碳
爆 炸	高于 47°C, 可能形成爆炸性蒸气/空气混合物	高于 47°C, 使用密闭系统, 通风和防爆电器	着火时, 喷水保持料桶等冷却
接 触		避免一切接触!	一切情况均向医生咨询!
# 吸入	咽喉疼痛, 咳嗽, 灼烧感, 气促, 呼吸困难, 症状可能延缓 (见注解)	通风, 局部排气或呼吸保护	新鲜空气, 休息, 半直立位, 必要时进行人工呼吸, 给予医疗护理
# 皮肤	疼痛, 发红, 起疱, 皮肤烧伤	防护手套, 防护服	脱掉污染的衣服, 用大量水冲洗皮肤或淋浴, 给予医疗护理
# 眼睛	疼痛, 发红, 严重深度烧伤, 失明	面罩	首先用大量水冲洗几分钟 (如可能易行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
# 摄食	灼烧感, 腹部疼痛, 休克或虚脱	工作时不得进食、饮水或吸烟	漱口, 不要催吐, 给予医疗护理
泄漏处置	将溢漏液收集在有盖容器中。小心中和残余物。不要让这种化学品进入环境 (额外个人防护: 全套防护服包括自给式呼吸器)。		
包装与标志	Xn 符号 R: 10-20/21/22 S: 2 联合国危险性类别: 8 联合国次要风险等级: 3 联合国包装级别: II 不得与食品和饲料一起运输。		
应急响应	运输应急卡: TEC(R)-80G15。 美国防火协会法规: H3: F2; R0。	储 存	防火。与强氧化剂、酸、食品 和饲料分开存放。

<p style="text-align: center;">重 要 数 据</p>	<p>物理状态 外观：粘稠液体，有特殊气味。</p> <p>化学危险性：该物质燃烧时分解，生成含氮氧化物有毒烟雾。该物质是一种强碱，与酸猛烈反应并有腐蚀性。与强氧化剂发生反应。侵蚀许多种金属。</p> <p>职业接触限值： 阈值未制定。最高容许浓度未制定。</p> <p>接触途径：该物质可通过吸入其蒸气、经皮肤和食入吸收到体内。</p> <p>吸入风险：未指明 20℃时该物质蒸发达到空气中有害浓度的速率。</p> <p>短期接触作用：该物质腐蚀眼睛、皮肤和呼吸道。</p>		
<p style="text-align: center;">物 理 性 质</p>	<table style="width: 100%; border: none;"> <tr> <td style="width: 50%; border: none;"> 沸点：156℃ 熔点：-4.5℃ 相对密度(水=1)：0.93 水中溶解度：混溶 蒸气压：20℃时 0.93kPa </td> <td style="width: 50%; border: none;"> 蒸气相对密度(空气=1)：2.6 闪点：74℃(开杯) 自燃温度：350℃ 爆炸极限：空气中 0.9%~2.6% (体积) </td> </tr> </table>	沸点：156℃ 熔点：-4.5℃ 相对密度(水=1)：0.93 水中溶解度：混溶 蒸气压：20℃时 0.93kPa	蒸气相对密度(空气=1)：2.6 闪点：74℃(开杯) 自燃温度：350℃ 爆炸极限：空气中 0.9%~2.6% (体积)
沸点：156℃ 熔点：-4.5℃ 相对密度(水=1)：0.93 水中溶解度：混溶 蒸气压：20℃时 0.93kPa	蒸气相对密度(空气=1)：2.6 闪点：74℃(开杯) 自燃温度：350℃ 爆炸极限：空气中 0.9%~2.6% (体积)		
<p style="text-align: center;">环 境 数 据</p>			
<p style="text-align: center;">注 解</p>			
<p style="text-align: center;">附 加 资 料</p>			
<p>ICSC 编号：1336 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 <i>N</i>-甲基乙醇胺</p>			

CAS 登记号: 109-83-1 中文名称: N-甲基乙醇胺; 2-甲基氨基乙醇; 甲基乙醇胺;
 RTECS 号: KL6650000 一甲基乙醇胺; (2-羟基乙基) 甲胺
 EC 编号: 603-080-00-0 英文名称: N-METHYL ETHANOLAMINE; 2-Methylamino-
 ethanol; Methylethylolamine; Monomethylethano-
 amine; (2-Hydroxyethyl)methylamine
 化学式: $C_3H_9NO/CH_3NHCH_2CH_2OH$
 分子量: 75.1

危害/接触类型	急性危害 / 症状	预 防	急救 / 消防
火 灾	可燃的	禁止明火	干粉, 抗醇泡沫, 喷水, 二氧化碳
爆 炸	高于 74°C, 可能形成爆炸性蒸气/空气混合物	高于 74°C, 使用密闭系统, 通风	
接 触		避免一切接触!	一切情况均向医生咨询!
# 吸入	咽喉疼痛, 咳嗽, 灼烧感, 气促, 呼吸困难, 症状可能延缓	通风, 局部排气或呼吸保护	新鲜空气, 休息, 必要时进行人工呼吸, 给予医疗护理
# 皮肤	疼痛, 发红, 起疱, 皮肤烧伤	防护手套, 防护服	脱掉污染的衣服, 用大量水冲洗皮肤或淋浴, 给予医疗护理
# 眼睛	疼痛, 发红, 严重深度烧伤, 失明	面罩	首先用大量水冲洗几分钟 (如可能易行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
# 摄食	灼烧感, 腹部疼痛, 休克或虚脱	工作时不得进食、饮水或吸烟	漱口, 不要催吐, 给予医疗护理
溢漏处置	将溢漏液收集在有盖容器中。小心中和残余物, 然后用大量水冲净 (额外个人防护: 全套防护服包括自给式呼吸器)。		
包装与标志	C 符号 R: 34 S: 1/2-23-26-36-45		
应急响应	美国防火协会法规: H2; F2; R0。	储 存	与强氧化剂、酸分开存放。

CAS 登记号: 108-84-9	中文名称: 仲乙酸己酯; 1,3-二甲基丁基乙酸酯; 甲基异戊基乙酸酯; 乙酸 1,3-甲基丁基酯; 4-甲基-2-戊醇乙酸酯
RTECS 号: SA7525000	
UN 编号: 1233	
	英文名称: <i>sec</i> -HEXYL ACETATE; 1,3-Dimethylbutyl acetate; Methylisoamyl acetate; Acetic acid, 1,3-dimethylbutyl ester; 4-Methyl-2-pentanol, acetate
	化学式: C ₈ H ₁₆ O ₂ /CH ₃ COOCH(CH ₃)CH ₂ CH(CH ₃) ₂
	分子量: 144.2

危害/接触类型	急性危害 / 症状	预 防	急救 / 消防
火 灾	易燃的	禁止明火、禁止火花和禁止吸烟	干粉, 抗醇泡沫, 喷水, 二氧化碳
爆 炸	高于 45℃, 可能形成爆炸性蒸气/空气混合物	高于 45℃, 使用密闭系统, 通风和防爆电器	着火时, 喷水保持料桶等冷却
接 触			
# 吸入	咳嗽, 咽喉疼痛	通风, 局部排气或呼吸保护	新鲜空气, 休息
# 皮肤	发红	防护手套	脱掉污染的衣服, 冲洗, 然后用水和肥皂洗皮肤
# 眼睛	发红	安全护目镜	首先用大量水冲洗几分钟 (如可能易行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
# 摄食			漱口
溢漏处置	尽可能将溢漏液收集在有盖容器中。用沙子或惰性吸收剂吸收残液并转移到安全场所 (额外个人防护: 适用于有机气体和蒸气的过滤呼吸器)。		
包装与标志	联合国危险性类别: 3 联合国包装级别: III		
应急响应	运输应急卡: TEC(R)-30G35。 美国防火协会法规: H1; F2; R0。	储 存	防火。与强氧化剂分开存放。

<p style="text-align: center;">重 要 数 据</p>	<p>物理状态 外观：无色油状液体，有特殊气味。</p> <p>化学危险性：该物质是一种中强酸，与碱和强氧化剂反应。浸蚀许多种金属。</p> <p>职业接触限值：阈限值未制定。最高容许浓度未制定。</p> <p>接触途径：该物质可通过吸入其蒸气吸收到体内。</p> <p>吸入风险：未指明 20℃时该物质蒸发达到空气中有害浓度的速率。</p> <p>短期接触作用：该物质腐蚀眼睛、皮肤和呼吸道。</p>		
<p style="text-align: center;">物 理 性 质</p>	<table style="width: 100%; border: none;"> <tr> <td style="width: 50%; border: none;"> 沸點：164℃ 熔點：-7.9℃ 相對密度(水=1)：0.96 水中溶解度：混溶 蒸氣壓：20℃時 57Pa </td> <td style="width: 50%; border: none;"> 蒸氣相對密度(空氣=1)：3 閃點：72℃(閉杯) 自燃溫度：452℃ 爆炸極限：空氣中 2%~10%(體積) 辛醇/水分配系數的對數值：0.79 </td> </tr> </table>	沸點：164℃ 熔點：-7.9℃ 相對密度(水=1)：0.96 水中溶解度：混溶 蒸氣壓：20℃時 57Pa	蒸氣相對密度(空氣=1)：3 閃點：72℃(閉杯) 自燃溫度：452℃ 爆炸極限：空氣中 2%~10%(體積) 辛醇/水分配系數的對數值：0.79
沸點：164℃ 熔點：-7.9℃ 相對密度(水=1)：0.96 水中溶解度：混溶 蒸氣壓：20℃時 57Pa	蒸氣相對密度(空氣=1)：3 閃點：72℃(閉杯) 自燃溫度：452℃ 爆炸極限：空氣中 2%~10%(體積) 辛醇/水分配系數的對數值：0.79		
<p style="text-align: center;">環境數據</p>	<p>該物質對水生生物是有害的。</p>		
<p style="text-align: center;">注 解</p>			
<p style="text-align: center;">附加資料</p>			
<p>ICSC 編號：1334 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作編寫 丁酸</p>			

CAS 登记号: 107-92-6		中文名称: 丁酸; 正丁酸; 乙基乙酸; 1-丁酸	
RTECS 号: ES5425000		英文名称: BUTYRIC ACID; <i>n</i> -Butanoic acid; Ethylacetic acid; 1-Propanecarboxylic acid; Butanoic acid	
UN 编号: 2820		化学式: C ₄ H ₈ O ₂ /CH ₃ CH ₂ CH ₂ COOH	
EC 编号: 607-135-00-X		分子量: 88.1	
危害/接触类型	急性危害 / 症状	预 防	急救 / 消防
火 灾	可燃的, 在火焰中释放出刺激性或有毒烟雾 (或气体)	禁止明火	干粉, 抗醇泡沫, 喷水, 二氧化碳
爆 炸	高于 72°C, 可能形成爆炸性蒸气/空气混合物	高于 72°C, 使用密闭系统, 通风	着火时, 喷水保持料桶等冷却
接 触		避免一切接触!	一切情况均向医生咨询!
# 吸入	咽喉疼痛, 咳嗽, 灼烧感, 气促, 呼吸困难, 症状可能延缓	通风, 局部排气或呼吸保护	新鲜空气, 休息, 必要时进行人工呼吸, 给予医疗护理
# 皮肤	疼痛, 发红, 起疱, 皮肤烧伤	防护手套, 防护服	脱掉污染的衣服, 用大量水冲洗皮肤或淋浴, 给予医疗护理
# 眼睛	疼痛, 发红, 严重深度烧伤, 失明	面罩或眼睛保护结合呼吸保护	首先用大量水冲洗几分钟 (如可能易行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
# 摄食	灼烧感, 腹部疼痛, 休克或虚脱	工作时不得进食、饮水或吸烟	漱口, 不要催吐, 给予医疗护理
溢漏处置	将溢漏液收集在有盖容器中。小心用碱石灰中和残液。然后用大量水冲净。不要让这种化学品进入环境 (额外个人防护: 全套防护服包括自给式呼吸器)。		
包装与标志	C 符号 R: 34 S: 1/2-26-36-45 联合国危险性类别: 8 联合国包装级别: III 不得与食品和饲料一起运输。		
应急响应	运输应急卡: (TEC(R)-80G20c。 美国防火协会法规: H3; F2; R0。	储 存	与强氧化剂、强碱、食品和饲料分开存放。

<p style="text-align: center;">重 要 数 据</p>	<p>物理状态 外观：无色或白色晶体，有特殊气味。</p> <p>化学危险性：该物质受热到 35℃以上时发生分解，生成氨烟雾。与酸猛烈反应。与强碱和强氧化剂猛烈反应。</p> <p>职业接触限值：阈值未制定。最高容许浓度未制定。</p> <p>接触途径：该物质可通过吸入其气溶胶吸收到体内。</p> <p>吸入风险：未指明 20℃时该物质蒸发达到空气中有害浓度的速率。</p> <p>短期接触作用：该物质刺激眼睛和呼吸道。</p>
<p style="text-align: center;">物 理 性 质</p>	<p>熔点：35-60℃（分解）</p> <p>水中溶解度：溶解 20℃时 17.4g/100ml</p>
<p style="text-align: center;">环 境 数 据</p>	
<p style="text-align: center;">注 解</p>	
<p style="text-align: center;">附 加 资 料</p>	
<p>ICSC 编号：1333 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 碳酸氢铵</p>	

CAS 登记号: 1066-33-7				中文名称: 碳酸氢铵; 酸性碳酸铵; 碳酸一铵盐			
RTECS 号: BO860000				英文名称: AMMONIUM HYDROGEN CARBONATE; Ammonium bicarbonate; Acid ammonium carbo- nate; Carbonic acid, monoammonium salt			
				化学式: $\text{CH}_3\text{NO}_3/\text{NH}_4\text{HCO}_3$			
				分子量: 79.1			
危害/接触类型	急性危害/症状		预 防		急救/消防		
火 灾	不可燃, 在火焰中释放出刺激性或有毒烟雾(或气体)				周围环境着火时, 允许使用各种灭火剂		
爆 炸							
接 触							
# 吸入	咳嗽, 咽喉疼痛		通风, 局部排气或呼吸保护		新鲜空气, 休息		
# 皮肤			防护手套		用大量水冲洗皮肤或淋浴		
# 眼睛	发红, 疼痛		安全护目镜		首先用大量水冲洗几分钟(如可能易行, 摘除隐形眼镜), 然后就医		
# 摄食			工作时不得进食、饮水或吸烟		漱口		
溢漏处置	将溢漏物扫入有盖容器中, 如果适当, 首先湿润防止扬尘。用大量水冲净残余物(额外个人防护: 适用于颗粒物和氨的复合式过滤呼吸器)。						
包装与标志							
应急响应			储 存		与强氧化剂、强碱和酸分开存放。保持阴凉。		

CAS 登记号: 106-94-5		中文名称: 1-溴丙烷; 正丙基溴; 丙基溴	
RTECS 号: TX4110000		英文名称: 1-BROMOPROPANE; <i>n</i> -Propyl bromide; Propyl bromide	
UN 编号: 2344		化学式: C ₃ H ₇ Br/CH ₃ CH ₂ CH ₂ Br	
EC 编号: 602-019-00-5		分子量: 123.0	
危害/接触类型	急性危害 / 症状	预 防	急救 / 消防
火 灾	易燃的, 在火焰中释放出刺激性或有毒烟雾 (或气体)	禁止明火、禁止火花和禁止吸烟	干粉, 抗醇泡沫, 喷水, 二氧化碳
爆 炸			着火时, 喷水保持料桶等冷却
接 触			
# 吸入		通风	新鲜空气, 休息
# 皮肤	发红	防护手套	用大量水冲洗皮肤或淋浴
# 眼睛	发红, 疼痛	安全护目镜	首先用大量水冲洗几分钟 (如可能易行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
# 摄食		工作时不得进食、饮水或吸烟	漱口
溢漏处置	尽可能将溢漏液收集在有盖容器中。用沙子或惰性吸收剂吸收残液并转移到安全场所 (额外个人防护: 适用于有机气体和蒸气的过滤呼吸器)。		
包装与标志	Xn 符号 R: 10-20 S: 2-9-24 联合国危险性类别: 3 联合国包装级别: II		
应急响应	运输应急卡: TEC(R)-30G30。 美国防火协会法规: H2; F3; R0。	储 存	与强氧化剂、强碱分开存放。

CAS 登记号: 103-90-2 中文名称: 4-乙酰氨基酚; 乙酰氨基酚, 4-羟基-*N*-乙酰苯胺; 对乙酰氨基酚
 RECS 号: AE4200000 英文名称: PARACETAMOL; Acetaminophen; 4-Hydroxyacetanilide; *p*-Acetylamino-phenol
 化学式: $C_9H_9NO_2/HOC_6H_4NHCOCH_3$
 分子量: 151.2

危害/接触类型	急性危害/症状	预防	急救/消防
火灾	可燃的	禁止明火	干粉, 抗醇泡沫, 喷水, 二氧化碳
爆炸			
接触		防止粉尘扩散!	
# 吸入	见注解	局部排气或呼吸保护	新鲜空气, 休息
# 皮肤		防护手套	用大量水冲洗皮肤或淋浴
# 眼睛		安全护目镜或眼睛保护结合呼吸保护	首先用大量水冲洗几分钟(如可能易行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
# 摄食	腹部疼痛, 腹泻, 倦睡, 恶心, 神志不清, 呕吐	工作时不得进食、饮水或吸烟	漱口, 催吐(仅对清醒病人!), 大量饮水, 给予医疗护理
溢漏处置	将溢漏物清扫入有盖容器中。不要让这种化学品进入环境(额外个人防护: 适用于有害颗粒物的 P2 过滤呼吸器)。		
包装与标志			
应急响应		储存	

<p style="text-align: center;">重 要 数 据</p>	<p>物理状态 外观：白色至灰色纤维。</p> <p>职业接触限值：阈限值未制定。</p> <p>接触途径：该物质可通过吸入吸收到体内。</p> <p>吸入风险：20℃时蒸发可忽略不计，但扩散时可较快地达到空气中颗粒物有害浓度。</p> <p>长期或反复接触作用：反复或长期接触纤维，肺可能受损伤，导致纤维变性。该物质可能是人体致癌物。</p>
<p style="text-align: center;">物 理 性 质</p>	
<p style="text-align: center;">环 境 数 据</p>	
<p style="text-align: center;">注 解</p>	<p>根据接触程度，须作定期医疗检查。不要将工作服带回家中。纤维长度依矿物来源而异。与可呼吸的纤维相关的实验致癌性长度大于5微米。</p>
<p style="text-align: center;">附 加 资 料</p>	
<p>ICSC 编号：1321 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 硅镁土</p>	

硅镁土

国际化学品安全卡

ICSC 编号: 1321

CAS 登记号: 12174-11-7 中文名称: 硅镁土; 坡缕石
 RTECS 号: RT6400000 英文名称: ATTAPULGITE; Palygorskite
 化学式: $Mg(Al_{0.51}-Fe_{0.05})Si_4O_{10}(OH)_4 \cdot H_2O$

危害/接触类型	急性危害 / 症状	预 防	急救 / 消防
火 灾			周围环境着火时, 允许使用各种灭火剂
爆 炸			
接 触		防止粉尘扩散! 避免一切接触!	
# 吸入	咳嗽	局部排气或呼吸保护	
# 皮肤		防护手套	用大量水冲洗皮肤或淋浴
# 眼睛		如果为粉末, 安全护目镜或眼睛保护结合呼吸保护	首先用大量水冲洗几分钟 (如可能易行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
# 摄食		工作时不得进食、饮水或吸烟	
溢漏处置	将溢漏物扫入容器中, 如果适当, 首先湿润防止扬尘 (额外个人防护: 适用于有害颗粒物的 P2 过滤呼吸器)。		
包装与标志			
应急响应		储 存	

<p style="text-align: center;">重 要 数 据</p>	<p>物理状态 外观：灰色至黑色粉末。</p> <p>职业接触限值：阈限值（以钨计）$5\text{mg}/\text{m}^3$（不溶的钨化合物）（美国政府工业卫生学家会议，1998年）。</p> <p>接触途径：该物质可通过吸入吸收到体内。</p> <p>吸入风险：20°C时蒸发可忽略不计，但扩散时可较快地达到空气中颗粒物有害浓度。</p> <p>长期或反复接触作用：反复或长期接触粉尘颗粒物，肺可能受损伤，导致纤维变性。</p>
<p style="text-align: center;">物 理 性 质</p>	<p>沸点：6000°C 熔点：2780°C 水中溶解度：不溶</p>
<p style="text-align: center;">环境数据</p>	
<p style="text-align: center;">注 解</p>	<p>其他 CAS 登记号：11130-73-7。接触该物质的健康效应未进行充分调查。该物质常常与其他物质，如钼化合物一起使用。在接触人员中已发生尘肺病，致病因子尚不清楚。</p>
<p style="text-align: center;">附加资料</p>	
<p>ICSC 编号：1320 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 碳化钨</p>	

碳化钨

国际化学品安全卡

ICSC 编号: 1320

CAS 登记号: 12070-12-1 中文名称: 碳化钨			
RTECS 号: YO7250000 英文名称: TUNGSTEN CARBIDE			
化学式: WC			
分子量: 193.9			
危害/接触类型	急性危害/症状	预 防	急救/消防
火 灾	不可燃		周围环境着火时, 允许使用各种灭火器
爆 炸			
接 触		防止粉尘扩散!	
# 吸入	咳嗽	避免吸入微细粉尘和烟云, 局部排气或呼吸保护	
# 皮肤	皮肤干燥	防护手套	用大量水冲洗皮肤或淋浴
# 眼睛		如果为粉末, 安全护目镜或眼睛保护结合呼吸保护	首先用大量水冲洗几分钟 (如可能易行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
# 摄食		工作时不得进食、饮水或吸烟	
溢漏处置	将溢漏物扫入有盖容器中, 如果适当, 首先湿润防止扬尘 (额外个人防护: 适用于有害颗粒物的 P2 过滤呼吸器)。		
包装与标志			
应急响应		储 存	

<p>重要数据</p>	<p>物理状态 外观：灰色晶体粉末。</p> <p>物理危险性：如果以粉末或颗粒形状与空气混合，可能发生粉尘爆炸。</p> <p>化学危险性：该物质遇火花时分解，有着火和爆炸危险。</p> <p>职业接触限值：阈限值未制定。</p> <p>接触途径：该物质可通过吸入吸收到体内。</p> <p>吸入风险：20℃时蒸发可忽略不计，但扩散时可较快地达到空气中颗粒物有害浓度。</p> <p>短期接触作用：该物质刺激呼吸道。</p> <p>长期或反复接触作用：反复或长期接触粉尘颗粒，肺可能受损伤。</p>
<p>物理性质</p>	<p>沸点：4820℃ 熔点：3140℃ 水中溶解度：不溶</p>
<p>环境数据</p>	
<p>注解</p>	<p>接触该物质的健康效应未进行充分调查。该物质通常与其他化合物，如碳化钨、钴一起使用。接触含碳化钛混合粉尘的工人已经发展成尘肺病。</p>
<p>附加资料</p>	
<p>ICSC 编号：1319 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 碳化钛</p>	

碳化钛

国际化学品安全卡

ICSC 编号: 1319

CAS 登记号: 12070-08-5				中文名称: 碳化钛			
				英文名称: TITANIUM CARBIDE			
				化学式: TiC		分子量: 59.9	
危害/接触类型	急性危害/症状	预 防		急救/消防			
火 灾				周围环境着火时, 允许使用各种灭火剂			
爆 炸	微细分散的颗粒物在空气中形成爆炸性混合物	防止粉尘沉积, 密闭系统, 防止粉尘爆炸电器与照明					
接 触		防止粉尘扩散!					
# 吸入	咳嗽, 咽喉疼痛	局部排气或呼吸保护		新鲜空气, 休息			
# 皮肤		防护手套		用大量水冲洗皮肤或淋浴			
# 眼睛		如果为粉末, 安全护目镜或眼睛保护结合呼吸保护					
# 摄食		工作时不得进食、饮水或吸烟		漱口			
溢漏处置	将溢漏物扫入容器中, 如果适当, 首先湿润防止扬尘, 然后转移到安全场所 (额外个人防护: 适用于有害颗粒物的 P2 过滤呼吸器)。						
包装与标志							
应急响应			储 存				

<p style="text-align: center;">重 要 数 据</p>	<p>物理状态 外观: 灰黑色至紫色晶体。</p> <p>职业接触限值: 阈值 0.5mg/m³ (以 Cr 计) (时间加权平均值) A4 (美国政府工业卫生学家会议, 1998 年)。</p> <p>接触途径: 该物质可通过吸入和食入吸收到体内。</p> <p>吸入风险: 20℃时蒸发可忽略不计, 但扩散时可较快地达到空气中颗粒物有害浓度。</p> <p>短期接触作用: 该物质刺激眼睛、皮肤和呼吸道。</p> <p>长期或反复接触作用: 反复或长期皮肤接触可能引起皮炎。</p>
<p style="text-align: center;">物 理 性 质</p>	<p>沸点: 1300℃ (分解)</p> <p>熔点: 1152℃</p> <p>水中溶解度: 不溶 (无水的) 溶解 (六水合物)</p>
<p style="text-align: center;">环境数据</p>	
<p style="text-align: center;">注 解</p>	
<p style="text-align: center;">附加资料</p>	
<p>ICSC 编号: 1316 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 氯化铬</p>	

氯化铬

国际化学品安全卡

ICSC 编号: 1316

CAS 登记号: 10025-73-7 中文名称: 氯化铬; 氯化铬(Ⅲ); 三氯化铬			
RTECS 号: GB5425000 英文名称: CHROMIC CHLORIDE; Chromium (Ⅲ) chloride; Chromium chloride; Chromium trichloride; Trichlorochromium			
化学式: $\text{CrCl}_3 \cdot x\text{H}_2\text{O}$ 分子量: 158.4 (无水的)			
危害/接触类型	急性危害/症状	预 防	急救/消防
火 灾	不可燃		周围环境着火时, 允许使用各种灭火剂
爆 炸			
接 触		防止粉尘扩散!	
# 吸入	咳嗽, 咽喉疼痛	局部排气或呼吸保护	给予医疗护理
# 皮肤	发红, 疼痛	防护手套	用大量水冲洗皮肤或淋浴
# 眼睛	发红, 疼痛	如果为粉末, 安全护目镜或眼睛保护结合呼吸保护	首先用大量水冲洗几分钟(如可能易行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
# 摄食	腹部疼痛, 眩晕, 休克或虚脱, 呕吐		休息
溢漏处置	将溢漏物扫入有盖容器中, 如果适当, 首先湿润防止扬尘。小心收集残余物, 然后转移到安全场所(额外个人防护: 适用于有害颗粒物的 P2 过滤呼吸器)。		
包装与标志			
应急响应		储 存	保持干燥。

<p style="text-align: center;">重 要 数 据</p>	<p>物理状态 外观：无色至黄色液体，有刺鼻气味。</p> <p>物理危险性：蒸气比空气重，可能沿地面流动，可能造成远处着火。</p> <p>化学危险性：该物质燃烧时分解，生成含氮氧化物有毒烟雾。该物质是一种强碱，与酸猛烈反应并有腐蚀性。与氧化剂猛烈反应。</p> <p>职业接触限值：阈值未制定。</p> <p>接触途径：该物质可通过吸入和食入吸收到体内。</p> <p>吸入风险：未指明 20℃ 时该物质蒸发达到空气中有害浓度的速率。</p> <p>短期接触作用：该物质刺激呼吸道，腐蚀眼睛、皮肤。该物质可能对神经系统发生作用。</p>										
<p style="text-align: center;">物 理 性 质</p>	<table style="width: 100%; border: none;"> <tr> <td style="width: 50%;">沸点：89℃</td> <td style="width: 50%;">蒸气相对密度(空气=1)：2.45</td> </tr> <tr> <td>熔点：-63℃</td> <td>闪点：3℃</td> </tr> <tr> <td>相对密度(水=1)：0.85</td> <td>爆炸极限：空气中 2.9%~13.0% (体积)</td> </tr> <tr> <td>水中溶解度：混溶</td> <td></td> </tr> <tr> <td>蒸气压：39℃时 1.8kPa</td> <td></td> </tr> </table>	沸点：89℃	蒸气相对密度(空气=1)：2.45	熔点：-63℃	闪点：3℃	相对密度(水=1)：0.85	爆炸极限：空气中 2.9%~13.0% (体积)	水中溶解度：混溶		蒸气压：39℃时 1.8kPa	
沸点：89℃	蒸气相对密度(空气=1)：2.45										
熔点：-63℃	闪点：3℃										
相对密度(水=1)：0.85	爆炸极限：空气中 2.9%~13.0% (体积)										
水中溶解度：混溶											
蒸气压：39℃时 1.8kPa											
<p style="text-align: center;">环境数据</p>											
<p style="text-align: center;">注 解</p>											
<p style="text-align: center;">附加资料</p>											
<p>ICSC 编号：1315 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 吡咯烷</p>											

CAS 登记号: 123-75-1		中文名称: 吡咯烷; 氮杂环戊烷; 四氢吡咯	
RTECS 号: UX9650000		英文名称: PYRROLIDINE; Azacyclopentane; Pyrrole,	
UN 编号: 1922		tetrahydro	
		化学式: C ₄ H ₉ N	分子量: 71
危害/接触类型	急性危害/症状	预防	急救/消防
火灾	高度易燃, 在火焰中释放出刺激性或有毒烟雾(或气体)	禁止明火、禁止火花和禁止吸烟	泡沫, 干粉, 二氧化碳
爆炸	蒸气/空气混合物有爆炸性	密闭系统, 通风, 防爆电器与照明, 使用无火花手工具防止静电荷累积(例如通过接地)	着火时, 喷水保持料桶等冷却
接触		防止产生烟云!	
# 吸入	灼烧感, 惊厥, 咳嗽, 头痛, 恶心, 咽喉疼痛, 呕吐	通风, 局部排气或呼吸保护	新鲜空气, 休息, 给予医疗护理
# 皮肤	发红, 皮肤烧伤, 疼痛, 起疱	防护手套, 防护服	用大量水冲洗皮肤或淋浴, 给予医疗护理
# 眼睛	发红, 疼痛, 视力模糊, 严重深度烧伤	面罩或眼睛保护结合呼吸保护	首先用大量水冲洗几分钟(如可能易行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
# 摄食	惊厥, 咽喉疼痛, 呕吐(另见吸入)	工作时不得进食、饮水或吸烟	给予医疗护理
溢漏处置	移除全部引燃源。尽可能将溢漏液收集在有盖容器中。用沙子或惰性吸收剂吸收残液并转移到安全场所(额外个人防护: 化学防护服包括自给式呼吸器)。		
包装与标志	联合国危险性类别: 3 联合国次要风险等级: 8 联合国包装级别: II 不易破碎包装, 将易破碎包装放在不易破碎密闭容器中。		
应急响应	运输应急卡: TEC(R)-30G31。	储存	防火。与强氧化剂、酸分开存放。严格密闭。

<p>重 要 数 据</p>	<p>物理状态 外观：纤维状。</p> <p>职业接触限值：阈限值 0.1（以纤维/ml 计）、A1（美国政府工业卫生学家会议，1998 年）。</p> <p>接触途径：该物质可通过吸入吸收到体内。</p> <p>吸入风险：20℃时蒸发可忽略不计，但可以较快地达到空气中颗粒物有害浓度。</p> <p>短期接触作用：该物质刺激眼睛、皮肤和呼吸道。</p> <p>长期或反复接触作用：反复或长期与纤维接触肺可能受损伤，导致纤维变性。该物质是人体致癌物。</p>
<p>物 理 性 质</p>	<p>熔点：低于熔点在 1200℃分解</p> <p>相对密度(水=1)：3.3~3.4</p> <p>水中溶解度：不溶</p>
<p>环境数据</p>	
<p>注 解</p>	<p>吸烟可大大增进肺癌的风险。根据接触程度，须作定期医疗检查。不要将工作服带回家中。</p>
<p>附加资料</p>	
<p>ICSC 编号：1314 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 青石棉</p>	

青石棉

国际化学品安全卡

ICSC 编号: 1314

CAS 登记号: 12001-28-4 中文名称: 青石棉; 钠闪石石棉; 蓝石棉 RTECS 号: CI6479000 英文名称: CROCIDOLITE; Riebeckite asbestos; Blue asbestos UN 编号: 2212 化学式: $\text{Na}_2\text{Fe}^{3+}_2\text{Fe}^{2+}_3\text{Si}_8\text{O}_{22}(\text{OH})_2$ 分子量: 765.98			
危害/接触类型	急性危害/症状	预 防	急救/消防
火 灾	不可燃		周围环境着火时, 允许使用各种灭火剂
爆 炸			
接 触		防止粉尘扩散! 避免一切接触! 避免青少年和儿童接触!	
# 吸入	咳嗽	局部排气或呼吸保护	
# 皮肤	皮肤干燥, 鸡眼	防护手套, 防护服	脱掉污染的衣服, 用大量水冲洗皮肤或淋浴
# 眼睛	发红	安全护目镜或眼睛保护结合呼吸保护	
# 摄食		工作时不得进食、饮水或吸烟	
溢漏处置	撤离危险区域! 向专家咨询! 真空抽取溢漏物。小心收集残余物, 然后转到安全场所。不要让这种化学品进入环境。化学防护服包括自给式呼吸器。		
包装与标志	联合国危险性类别: 9 联合国包装级别: II		
应急响应	运输应急卡: TEC(R)-912。	储 存	严格密闭。

<p>重 要 数 据</p>	<p>物理状态 外观：无气味白色吸湿晶体粉末。</p> <p>化学危险性：该物质受热到 320~350℃时分解，生成含氮氧化物和氰酸的高毒烟雾。与氯发生反应，有爆炸危险。</p> <p>职业接触限值：阈限值未制定。</p> <p>接触途径：该物质可通过吸入吸收到体内。</p> <p>吸入风险：20℃时蒸发可忽略不计，但扩散时可较快地达到空气中颗粒物有害浓度。</p> <p>短期接触作用：该物质刺激呼吸道和眼睛。</p> <p>长期或反复接触作用：该物质可能对肾发生作用。</p>
<p>物 理 性 质</p>	<p>熔点：低于熔点在 320~360℃分解</p> <p>水中溶解度：25℃时 0.2g/100ml</p>
<p>环 境 数 据</p>	
<p>注 解</p>	
<p>附 加 资 料</p>	
<p>ICSC 编号：1313 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 氰尿酸</p>	

氰尿酸

国际化学品安全卡

ICSC 编号: 1313

CAS 登记号: 108-80-5		中文名称: 氰尿酸; <i>S</i> -三嗪 2,4,6-三醇; 异氰尿酸; 1,3,5-三嗪-2,4,6-(1 <i>H</i> ,3 <i>H</i> ,5 <i>H</i>)-三酮	
RTECS 号: XZ1800000		英文名称: CYANURIC ACID; <i>S</i> -Triazine-2,4,6-triol; Isocyanuric acid; 1,3,5-Triazine-2,4,6-(1 <i>H</i> ,3 <i>H</i> ,5 <i>H</i>)-trione	
		化学式: $C_3H_3N_3O_3$	分子量: 129.09
危害/接触类型	急性危害 / 症状	预 防	急救 / 消防
火 灾	在火焰中释放出刺激性或有毒烟雾 (或气体)		喷水, 抗醇泡沫, 干粉, 二氧化碳
爆 炸			
接 触		防止粉尘扩散!	
# 吸入	咳嗽, 咽喉疼痛	局部排气或呼吸保护	新鲜空气, 休息, 给予医疗护理
# 皮肤		防护手套	先用大量水冲洗皮肤或淋浴
# 眼睛	发红	安全护目镜或眼睛保护结合呼吸保护	首先用大量水冲洗几分钟 (如可能易行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
# 摄食	腹部疼痛 (另见吸入)	工作时不得进食、饮水或吸烟	大量饮水, 给予医疗护理
溢漏处置	将溢漏物清扫入容器中。小心收集残余物, 然后转移到安全场所 (额外个人防护: 适用于有害颗粒物的 P2 过滤呼吸器)。		
包装与标志	不得与食品和饲料一起运输。		
应急响应		储 存	干燥。严格密闭。保存在通风良好的室内。

<p style="text-align: center;">重 要 数 据</p>	<p>物理状态 外观：无色晶体或片状。</p> <p>化学危险性：该物质受热时分解。</p> <p>职业接触限值：阈限值未制定。</p> <p>接触途径：该物质可通过吸入吸收到体内。</p> <p>吸入风险：20℃时蒸发可忽略不计，但扩散时可较快地达到空气中颗粒物有害浓度。</p> <p>短期接触作用：该物质刺激眼睛、皮肤和呼吸道。</p>
<p style="text-align: center;">物 理 性 质</p>	<p>沸点：261℃</p> <p>熔点：119.6℃</p> <p>相对密度(水=1)：1.503</p> <p>水中溶解度：不溶</p> <p>蒸气压：92℃时 1.3kPa</p>
<p style="text-align: center;">环境数据</p>	
<p style="text-align: center;">注 解</p>	
<p style="text-align: center;">附加资料</p>	
<p>ICSC 编号：1312 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 琥珀酸酐</p>	

CAS 登记号: 108-30-5		中文名称: 琥珀酸酐; 二氢-2,5-呋喃二酮; 丁二酸酐; 四氢-2,5-二氧呋喃	
RTECS 号: WN0875000		英文名称: SUCCINIC ANHYDRIDE; Dihydro-2,5-furandione; Butanedionic anhydride; Tetrahydro-2,5-dioxofuran	
EC 编号: 607-103-00-5		化学式: C ₄ H ₄ O ₃ 分子量: 100.08	
危害/接触类型	急性危害/症状	预防	急救/消防
火灾			
爆炸			
接触		防止粉尘扩散!	
# 吸入	咳嗽, 气促, 咽喉疼痛	局部排气或呼吸保护	新鲜空气, 休息
# 皮肤	发红, 疼痛	防护手套	冲洗, 然后用水和肥皂洗皮肤
# 眼睛	发红, 疼痛	如果为粉末, 安全护目镜或眼睛保护结合呼吸保护	首先用大量水冲洗几分钟 (如可能易行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
# 摄食	腹泻, 恶心, 呕吐	工作时不得进食、饮水或吸烟	漱口, 大量饮水
溢漏处置	移除全部引燃源。将溢漏物扫入有盖容器中, 如果适当, 首先湿润防止扬尘。		
包装与标志	Xi 符号 R: 36/37 S: 2-25		
应急响应		储存	

一氧化氮

国际化学品安全卡

ICSC 编号: 1311

CAS 登记号: 10102-43-9		中文名称: 一氧化氮; 氧化氮; 一氧化一氮 (钢瓶)	
RTECS 号: QX-0525000		英文名称: NITRIC OXIDE; Nitrogen oxide; Mononitrogen monoxide (cylinder)	
UN 编号: 1660		化学式: NO	分子量: 30.01
危害/接触类型	急性危害 / 症状	预 防	急救 / 消防
火 灾	不可燃, 但可增进其他物质燃烧		
爆 炸			着火时, 喷水保持钢瓶冷却, 从掩蔽位置灭火
接 触		严格卫生条件!	
# 吸入	腹部疼痛, 咳嗽, 头痛, 倦睡, 灼烧感, 恶心, 头晕, 意识模糊, 皮肤发青, 嘴唇或指甲发青, 气促, 神志不清, 症状可能延缓 (见注解)	通风, 局部排气或呼吸保护	新鲜空气, 休息, 半直立位, 必要时进行人工呼吸, 给予医疗护理
# 皮肤			给予医疗护理
# 眼睛	发红	安全护目镜或眼睛保护结合呼吸保护	首先用大量水冲洗几分钟 (如可能易行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
# 摄食			
溢漏处置	气密式化学防护服, 包括自给式呼吸器。		
包装与标志	联合国危险性类别: 2.3 联合国次要风险等级: 5.1 和 8		
应急响应	运输应急卡: TEC(R)-736。 美国防火协会法规: H3; F0; R0; OX。	储 存	如果在建筑物内, 防火。保存在通风良好的室内。

<p style="text-align: center;">重 要 数 据</p>	<p>物理状态 外观：棕黑色粉末。</p> <p>职业接触限值： 阈限值未制定。</p> <p>接触途径： 该物质可通过吸入吸收到体内。</p> <p>吸入风险： 20℃时蒸发可忽略不计，但可以较快地达到空气中颗粒物有害浓度。</p> <p>长期或反复接触作用： 反复或长期皮肤接触可能引起皮炎。反复或长期接触肺可能受影响，导致纤维变性。</p>
<p style="text-align: center;">物 理 性 质</p>	<p>熔点： 低于熔点在 250~500℃分解</p> <p>水中溶解度： 不溶</p>
<p style="text-align: center;">环 境 数 据</p>	
<p style="text-align: center;">注 解</p>	
<p style="text-align: center;">附 加 资 料</p>	
<p>ICSC 编号： 1310 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 二氧化铬</p>	

二氧化铬

国际化学品安全卡

ICSC 编号: 1310

CAS 登记号: 12018-01-8	中文名称: 二氧化铬; 氧化铬
RETCES 号: GB6400000	英文名称: CHROMIUM DIOXIDE; Chromium oxide
	化学式: CrO ₂ 分子量: 84.0

危害/接触类型	急性危害/症状	预 防	急救/消防
火 灾			
爆 炸			
接 触		防止粉尘扩散!	
# 吸入	咳嗽	局部排气或呼吸保护	
# 皮肤	发红	防护手套	冲洗, 然后用水和肥皂洗皮肤
# 眼睛		安全护目镜	
# 摄食			
溢漏处置	真空吸除溢漏物。将溢漏物扫入容器中, 如果适当, 首先湿润防止扬尘 (额外个人保护: 适用于有害颗粒物的 P2 过滤呼吸器)。		
包装与标志			
应急响应		储 存	

重 要 数 据	<p>物理状态 外观: 橙色至棕色液体, 有特殊气味。</p> <p>化学危险性: 该物质受热或燃烧时分解, 生成含氯化氢 (见卡片#0163) 和磷氧化物的有毒和腐蚀性烟雾。浸蚀锡、黄铜、铁和钢。</p> <p>职业接触限值: 阈值未制定。最高容许浓度未制定。</p> <p>接触途径: 该物质可通过吸入、经皮肤和食入吸收到体内。</p> <p>吸入风险: 20℃时该物质蒸发, 不会或很缓慢地达到空气中有害浓度, 但喷洒或扩散时要快得多。</p> <p>短期接触作用: 该物质可能对神经系统发生作用, 导致惊厥, 呼吸衰竭。胆碱酯酶抑制剂。接触可能造成神志不清和死亡。需要进行医疗观察。</p> <p>长期或反复接触作用: 胆碱酯酶抑制剂; 可能有累积作用; 见急性危害/症状。</p>
物 理 性 质	<p>沸点: 0.07kPa 时 167~170℃ 辛醇/水分配系数的对数值: 3.82</p> <p>熔点: -19℃~23℃</p> <p>相对密度(水=1): 1.36</p> <p>水中溶解度: 不溶</p> <p>蒸气压: 20℃时<0.001Pa (0.53mPa)</p>
环境数据	<p>该物质对水生生物有极高毒性。该物质可能在水生环境中造成长期影响。避免在非正常使用情况下释放到环境中。</p>
注 解	<p>根据接触程度, 须作定期医疗检查。急性中毒症状常常经过 30 分钟到 6~12 小时以后才变得明显。该物质中毒时须采取必要的治疗措施, 必须提供有指示说明的适当方法。如果该物质由溶剂配制, 可参考该溶剂的卡片。商业制剂中使用的载体溶剂可能改变其物理和毒理学性质。不要将工作服带回家中。商品名称有 Birlane, Dermatol, Sapecron, Steladone 和 Supona。</p>
附加资料	
<p>ICSC 编号: 1305 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 毒虫畏</p>	

毒虫畏

国际化学品安全卡

ICSC 编号: 1305

CAS 登记号: 470-90-6	中文名称: 毒虫畏; <i>O,O</i> -二乙基- <i>O</i> -(2-氯-1-(2,4-二氯苯基)乙烯基磷酸酯); 2-氯-1-(2,4-二氯苯基)乙烯基二乙基磷酸酯
RTECS 号: TB8750000	英文名称: CHLOROFENVINPHOS; <i>O,O</i> -Diethyl- <i>O</i> -(2-chloro-1-(2,4-dichlorophenyl)vinyl)phosphate; 2-Chloro-1-(2,4-dichlorophenyl)vinyl diethyl phosphate
UN 编号: 3018	化学式: $C_{12}H_{14}Cl_3O_4P$ 分子量: 359.6
EC 编号: 015-071-00-3	

危害/接触类型	急性危害/症状	预防	急救/消防
火灾	可燃的, 含有机溶剂的液体制剂可能是易燃的, 在火焰中释放出刺激性或有毒烟雾 (或气体)	禁止明火	干粉, 抗醇泡沫, 喷水, 二氧化碳
爆炸			
接触		防止产生烟云! 严格卫生条件! 避免青少年和儿童接触!	一切情况均向医生咨询!
# 吸入	瞳孔收缩, 肌肉痉挛, 多涎, 出汗, 恶心, 头晕, 呼吸困难, 头痛, 惊厥, 神志不清, 症状可能延缓 (见注解)	局部排气或呼吸保护	新鲜空气, 休息, 必要时进行人工呼吸, 给予医疗护理 (见注解)
# 皮肤	可能被吸收! (另见吸入)	防护手套, 防护服	脱掉污染的衣服, 冲洗, 然后用水和肥皂洗皮肤, 给予医疗护理
# 眼睛	视力模糊	面罩或眼睛保护结合呼吸保护	首先用大量水冲洗几分钟 (如可能易行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
# 摄食	腹部痉挛, 腹泻, 呕吐, 虚弱, 惊厥 (另见吸入)	工作时不得进食、饮水或吸烟, 进食前洗手	催吐 (仅对清醒病人!), 给予医疗护理
溢漏处置	将溢漏液收集在有盖容器中。不得冲入下水道。小心收集残余液, 然后转移到安全场所。不要让这种化学品进入环境。化学防护服包括自给式呼吸器。		
包装与标志	T+符号 N符号 R: 24-28-50/53 S: 1/2-28-36/37-45-60-61 联合国危险性类别: 6.1 联合国包装级别: I 不得与食品和饲料一起运输。海洋污染物。		
应急响应	运输应急卡: TEC(R)-61G43b。	储存	与食品和饲料分开存放。严格密闭。贮存于玻璃衬里或聚乙烯衬里的容器中。

<p style="text-align: center;">重 要 数 据</p>	<p>物理状态 外观：浅黄色至棕色晶体物质（固化的油）。</p> <p>化学危险性：该物质蒸馏或燃烧时分解，生成含氮氧化物和氯的有毒烟雾。</p> <p>职业接触限值：阈限值未制定。</p> <p>接触途径：该物质可通过吸入和食入吸收到体内。</p> <p>吸入风险：20℃时蒸发可忽略不计，但喷洒时可较快地达到空气中颗粒物有害浓度。</p> <p>短期接触作用：该物质严重刺激眼睛。</p> <p>长期或反复接触作用：该物质可能对肝发生作用，导致功能损伤和组织损坏。</p>
<p style="text-align: center;">物 理 性 质</p>	<p>沸点：319~347℃（估计值） 闪点：192℃</p> <p>熔点：50℃ 辛醇/水分配系数的对数值：4.56</p> <p>相对密度（水=1）：1.2</p> <p>水中溶解度：20℃时 0.14g/100ml</p> <p>蒸气压：20℃时可忽略不计</p>
<p style="text-align: center;">环境数据</p>	<p>该物质对水生生物有极高毒性。避免在非正常使用情况下释放到环境中。</p>
<p style="text-align: center;">注 解</p>	<p>如果该物质由溶剂配制，可参考该溶剂的卡片。商业制剂中使用的载体溶剂可能改变其物理和毒理学性质。商品名称有 Bromazil, Deccoziil, Fecundal, Florasan, Froshgard, Fungaflor, Fungazil, Imaverol, Impala, Magnate 和 Sanazil。</p>
<p style="text-align: center;">附加资料</p>	
<p>ICSC 编号：1303 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 烯菌灵</p>	

烯菌灵

国际化学品安全卡

ICSC 编号: 1303

CAS 登记号: 35554-44-0 中文名称: 烯菌灵; 烯丙基-1-(2,4-二氯苯基)-2-咪唑-1-基乙基醚; 1-(2-(2,4-二氯苯基)-2-(2-丙烯基氧)乙基) 1H 咪唑

RTECS 号: NI4776000

英文名称: IMAZALIL; Allyl-1-(2,4-dichlorophenyl)-2-imidazol-1-ylethyl ether; 1-1-(2-(2,4-Dichlorophenyl)-2-(2-propenyloxy)ethyl)-1H-imidazole; Enilconazole

EC 编号: 613-042-00-5

化学式: $C_{14}H_{14}Cl_2N_2O$ 分子量: 297.2

危害/接触类型	急性危害 / 症状	预 防	急救 / 消防
火 灾	可燃的, 含有机溶剂的液体制剂可能是易燃的, 在火焰中释放出刺激性或有毒烟雾 (或气体)	禁止明火	干粉, 喷水, 泡沫, 二氧化碳
爆 炸			
接 触			
# 吸入			新鲜空气, 休息
# 皮肤		防护手套	脱掉污染的衣服, 用大量水冲洗皮肤或淋浴
# 眼睛	发红, 疼痛	安全护目镜	首先用大量水冲洗几分钟 (如可能易行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
# 摄食	恶心	工作时不得进食、饮水或吸烟, 进食前洗手	漱口, 给予医疗护理
溢漏处置	将溢漏物清扫入有盖容器中。小心收集残余物, 然后转移到安全场所 (额外个人防护; 化学防护服包括自给式呼吸器)。		
包装与标志	Xn 符号 N 符号 R: 20/22-41-50/53 S: 2-26-39-60-61 不得与食品和饲料一起运输。		
应急响应		储 存	采取措施盛装灭火产生的废水。与食品和饲料分开存放。严格密闭。保存在通风良好的室内。

重 要 数 据	<p>物理状态 外观：无色至黄色液体，有刺鼻气味。暴露在空气中转变成浅黄色。</p> <p>化学危险性：在水、酸、碱或热的作用下，该物质可能发生聚合，有着火和爆炸危险。该物质燃烧时分解，生成含氮氧化物和氧化物的有毒烟雾。与醇、胺和碱猛烈反应。侵蚀许多塑料、橡胶、铝、铜和锌。</p> <p>职业接触限值：阈限值 0.005ppm、0.036mg/m³、A4（时间加权平均值），0.02 ppm、0.14mg/m³、A4（短期接触限值）（2,4-异构体）（美国政府工业卫生学家会议，1998年）。</p> <p>接触途径：该物质可通过吸入其蒸气或食入吸收到体内。</p> <p>吸入风险：20℃时该物质蒸发，可相当快地达到空气中有害浓度。</p> <p>短期接触作用：该物质刺激眼睛、皮肤和呼吸道。吸入蒸气可能引起哮喘反应（见注解）。吸入蒸气可能引起化学支气管炎、肺炎和肺水肿。高于职业接触限值接触可能导致死亡。作用可能延缓，需要进行医疗观察。</p> <p>长期或反复接触作用：反复或长期接触可能引起皮肤过敏。反复或长期吸入接触可能引起哮喘。该物质可能是人体致癌物。</p>	
	物 理 性 质	<p>沸点：在 2.4kPa 时 129~133℃</p> <p>相对密度(水=1)：1.2</p> <p>水中溶解度：反应</p> <p>蒸气压：20℃时大约 2Pa</p> <p>蒸气相对密度(空气=1)：6</p> <p>闪点：127℃</p> <p>自燃温度：620℃</p> <p>爆炸极限：空气中 0.9%~9.5%（体积）</p>
	环境数据	
	注 解	<p>工业级甲苯二异氰酸酯是 2,4-异构体和 2,6-异构体（大多为 80：20）的混合物。根据接触程度，须作定期医疗检查。肺水肿症状常常经过几小时以后才变得明显，体力劳动使症状加重。因此休息和医疗观察是必要的。应考虑由医生或医生指定人立即给予适当喷药。哮喘症状常常经过几小时以后才变得明显，体力劳动使症状加重。因此休息和医疗观察是必要的。因该物质而出现哮喘症状的人应避免与该物质进一步接触。该物质中毒时必须采取必要的治疗措施，必须提供有指示说明的适当方法。有毒浓度存在时，无气味报警。参考卡片 # 0339：2,4-甲苯二异氰酸酯。</p>
附加资料		
<p>ICSC 编号：1301 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 甲苯-2,6-二异氰酸酯</p>		

CAS 登记号: 91-08-7

中文名称: 甲苯-2,6-二异氰酸酯; 2,6-二异氰酸甲苯; 2,6-二异氰酸-1-甲苯; 甲代亚苯基-2,6-二异氰酸酯

RTECS 号: CZ6310000

UN 编号: 2078

英文名称: TOLUENE-2,6-DIISOCYANATE; 2,6-Diisocyanatotoluene; 2,6-Diisocyanato-1-methylbenzene; Tolylene 2,6-diisocyanate; 2,6-TDI

EC 编号: 615-006-00-4

化学式: $C_9H_6N_2O_2/CH_3C_6H_5(NCO)_2$

分子量: 174.2

危害/接触类型	急性危害 / 症状	预 防	急救 / 消防
火 灾	可燃的, 在火焰中释放出刺激性或有毒烟雾 (或气体)	禁止明火	干粉, 抗醇泡沫, 喷水, 二氧化碳
爆 炸			着火时, 喷水保持料桶等冷却, 但避免该物质与水接触
接 触		避免一切接触!	一切情况均向医生咨询!
# 吸入	腹部疼痛, 咳嗽, 恶心, 气促, 咽喉疼痛, 呕吐, 症状可能延缓 (见注解)	通风, 局部排气或呼吸保护	新鲜空气, 休息, 半直立位, 必要时进行人工呼吸, 给予医疗护理
# 皮肤	发红, 灼烧感, 疼痛	防护手套, 防护服	脱掉污染的衣服, 冲洗, 然后用水和肥皂洗皮肤, 给予医疗护理
# 眼睛	发红, 疼痛, 视力模糊	面罩或眼睛保护结合呼吸保护	首先用大量水冲洗几分钟 (如可能易行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
# 摄食	腹泻 (另见吸入)	工作时不得进食、饮水或吸烟	漱口, 大量饮水, 给予医疗护理
溢漏处置	撤离危险区域! 向专家咨询! 尽可能将溢漏液收集在有盖容器中。用沙子或惰性吸收剂吸收残液并转移到安全场所 (额外个人防护: 全套防护服包括自给式呼吸器)。		
包装与标志	T+符号 R: 26-36/37/38-40-42/43-52/53 S: 1/2-23-36/37-45-61 标记: C, E 联合国危险性类别: 6.1 联合国包装级别: II 不得与食品和饲料一起运输。		
应急响应	美国防火协会法规: H3; F1; R3。	储 存	与食品和饲料分开存放。见化学危险性。保持阴凉、干燥。保存在通风良好的室内。

<p>重要数据</p>	<p>物理状态 外观：无色晶体。</p> <p>化学危险性：该物质受热分解，生成含氯化氢和氮氧化物有毒烟雾。</p> <p>职业接触限值：阈限值未制定。</p> <p>接触途径：该物质可通过吸入其气溶胶和食入吸收到体内。</p> <p>吸入风险：20℃时蒸发可忽略不计，但喷洒或扩散时，尤其是粉末可较快地达到空气中颗粒物公害污染浓度。</p> <p>长期或反复接触作用：该物质可能对血液发生作用，导致贫血。</p>
<p>物理性质</p>	<p>熔点：93~94℃ 辛醇/水分配系数的对数值：3.2</p> <p>水中溶解度：不溶 (<0.1g/100ml)</p> <p>蒸气压：24℃时 0.002Pa</p>
<p>环境数据</p>	<p>该物质对水生生物是有毒的。该物质可能对环境有危害，对藻类和水生植物应给予特别注意。避免在非正常使用情况下释放到环境中。</p>
<p>注解</p>	<p>如果该物质由溶剂配制，可参考该溶剂的卡片。商业制剂中使用的载体溶剂可能改变其物理和毒理学性质。商品名称有 afalon, Garnitan, Linex, Linorox, Linurex, Lorex, Sarclex 和 Scarclex。</p>
<p>附加资料</p>	
<p>ICSC 编号：1300 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 利谷隆</p>	

CAS 登记号: 330-55-2 中文名称: 利谷隆; 3(3,4-二氯苯基)-1-甲氧基-1-甲基脲;
 RTECS 号: YS910000 *N'*-(3,4-二氯苯基)*N*-甲氧基-*N*-甲基脲; 甲氧基
 EC 编号: 006-021-00-1 二糖酮
 英文名称: LINURON; 3(3,4-Dichlorophenyl)-1-methoxy-1-
 methylurea; Urea, *N'*-(3,4-dichlorophenyl) *N*-meth-
 oxy-*N*-methyl-; Methoxydiuron
 化学式: $C_9H_{10}Cl_2N_2O_2$ 分子量: 249.1

危害/接触类型	急性危害/症状	预防	急救/消防
火灾	可燃的, 含有机溶剂的液体制剂可能是易燃的, 在火焰中释放出刺激性或有毒烟雾(或气体)		
爆炸			
接触		防止粉尘扩散! 避免青少年和儿童接触!	
# 吸入		局部排气或呼吸保护	新鲜空气, 休息
# 皮肤		防护手套	用大量水冲洗皮肤或淋浴
# 眼睛		安全护目镜	首先用大量水冲洗几分钟(如可能易行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
# 摄食		工作时不得进食、饮水或吸烟, 进食前洗手	漱口, 休息, 给予医疗护理
泄漏处置	不得冲入下水道。将溢漏物扫入容器中, 如果适当, 首先湿润防止扬尘。小心收集残余物, 然后转移到安全场所(额外个人防护: 自给式呼吸器)。		
包装与标志	Xn 符号 N 符号 R: 22-40-48/22-50/53 S: 2-36/37-60-61 不得与食品和饲料一起运输。		
应急响应		储存	采取措施盛装灭火产生的废水。与食品和饲料分开存放。

三氟一氯乙烷

国际化学品安全卡

ICSC 编号: 1299

CAS 登记号: 75-88-7 中文名称: 三氟一氯乙烷; 2-氯-1,1,1-三氟乙烷; 1-氯-2,2,2-三氟乙烷; 氢氯氟烷 133a (钢瓶)

RTECS 号: KH8008500

UN 编号: 1983 英文名称: CHLOROTRIFLUOROETHANE; 2-Chloro-1,1,1-trifluoroethane; 1-Chloro-2,2,2-trifluoroethane; HCFC 133a (cylinder)

化学式: $C_2H_2ClF_3/H_2ClC-CF_3$

分子量: 118.5

危害/接触类型	急性危害 / 症状	预 防	急救 / 消防
火 灾	不可燃, 受热引起压力升高有爆炸危险, 在火焰中释放出刺激性或有毒烟雾 (或气体)		周围环境着火时, 允许使用各种灭火剂
爆 炸			着火时, 喷水保持钢瓶等冷却
接 触		避免孕妇接触!	
# 吸入	神志不清, 窒息 (见注解)	通风	新鲜空气, 休息, 必要时进行人工呼吸, 给予医疗护理
# 皮肤	与液体接触: 冻伤	隔冷手套	冻伤时, 用大量水冲洗, 不要脱去衣服, 给予医疗护理
# 眼睛	见皮肤	安全护目镜或眼睛保护结合呼吸保护	首先用大量水冲洗几分钟 (如可能易行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
# 摄食		工作时不得进食、饮水或吸烟	漱口, 给予医疗护理
溢漏处置	通风, 切勿直接将水喷在液体上。不要让这种化学品进入环境 (额外个人防护: 化学防护服包括自给式呼吸器)。		
包装与标志			
应急响应	运输应急卡: TEC(R)-20G39。	储 存	如果在建筑物内, 防火。保持阴凉。

<p>重 要 数 据</p>	<p>物理状态 外观: 无气味无色至黄色片状或者白色至黄色晶体粉末。</p> <p>物理危险性: 如果以粉末或颗粒形状与空气混合, 可能发生粉尘爆炸。</p> <p>化学危险性: 该物质燃烧时生成一氧化碳、氢氧化物。水溶液是一种弱酸。与氧化剂发生反应, 有着火危险。</p> <p>职业接触限值: 阈值未制定。</p> <p>接触途径: 该物质可通过吸入其气溶胶和食入吸收到体内。</p> <p>吸入风险: 20℃时蒸发可忽略不计, 但可以较快地达到空气中颗粒物公害污染浓度。</p> <p>短期接触作用: 该物质刺激眼睛。</p>
<p>物 理 性 质</p>	<p>熔点: 146~148℃ 蒸气相对密度(空气=1): 4.73</p> <p>水中溶解度: 25℃时 0.6g/100ml 闪点: 150℃</p> <p>蒸气压: 52.6℃时 0.1Pa 辛醇/水分配系数的对数值: 0.99~1.3</p> <p>蒸气/空气混合物的相对密度 (空气=1): 20℃时 1.0</p>
<p>环境数据</p>	<p>该物质对水生生物是有害的。该物质可能对环境有危害, 对鸟类应给予特别注意。</p>
<p>注 解</p>	<p>接触该物质的健康效应未进行充分调查。商品名称为维生素 L。</p>
<p>附加资料</p>	
<p>ICSC 编号: 1295 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 邻氨基苯甲酸</p>	

邻氨基苯甲酸

国际化学品安全卡

ICSC 编号: 1295

CAS 登记号: 118-92-3		中文名称: 邻氨基苯甲酸; 2-氨基苯甲酸; 羧基苯胺; 1-氨基-2-羧基苯	
RTECS 号: CB2450000		英文名称: ANTHRANILIC ACID; 2-Aminobenzoic acid; Carboxyaniline; 1-Amino-2-carboxybenzene	
		化学式: $C_7H_7NO_2$	分子量: 137.1
危害/接触类型	急性危害/症状	预防	急救/消防
火灾	可燃的, 在火焰中释放出刺激性或有毒烟雾(或气体)	禁止明火	干粉, 喷水, 泡沫, 二氧化碳
爆炸	微细分散的颗粒物在空气中形成爆炸性混合物	防止粉尘沉积, 密闭系统, 防止粉尘爆炸电器与照明	
接触		防止粉尘扩散!	
# 吸入		局部排气或呼吸保护	新鲜空气, 休息, 给予医疗护理
# 皮肤		防护手套	脱掉污染的衣服, 冲洗, 然后用水和肥皂洗皮肤
# 眼睛	发红, 疼痛, 视力模糊	如果为粉末; 安全护目镜或眼睛保护结合呼吸保护	首先用大量水冲洗几分钟(如可能易行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
# 摄食		工作时不得进食、饮水或吸烟	漱口, 大量饮水, 给予医疗护理
溢漏处置	移除全部引燃源。将溢漏物扫入有盖容器中, 如果适当, 首先湿润防止扬尘, 然后转移到安全场所。不要让这种化学品进入环境。		
包装与标志			
应急响应	美国防火协会法规: H1; F1; R0。	储存	与强氧化剂分开存放。

<p style="text-align: center;">重 要 数 据</p>	<p>物理状态 外观：无色至黄色液体，有刺鼻气味。</p> <p>职业接触限值：阈值未制定。</p> <p>接触途径：该物质可通过吸入其蒸气、经皮肤和食入吸收到体内。</p> <p>吸入风险：未指明 20℃时该物质蒸发达到空气中有害浓度的速率。</p> <p>短期接触作用：该物质刺激呼吸道、腐蚀眼睛、皮肤。接触可能造成意识降低。需要进行医学观察。</p> <p>长期或反复接触作用：反复或长期接触可能引起皮肤过敏。该物质可能对呼吸道发生作用，导致组织损伤。</p>	
<p style="text-align: center;">物 理 性 质</p>	<p>沸点：136℃ 熔点：-20℃ 水中溶解度：15℃时 11g/100ml 蒸气压：20℃时 0.75Pa 蒸气/空气混合物的相对密度 (空气=1)：20℃时 1.014</p>	<p>蒸气相对密度(空气=1)：2.9 闪点：37℃ 自燃温度：145℃ 爆炸极限：空气中 1.8%~7% (体积) 辛醇/水分配系数的对数值：0.53</p>
<p style="text-align: center;">环 境 数 据</p>	<p>该物质对水生生物是有害的。</p>	
<p style="text-align: center;">注 解</p>	<p>商品名称为 Prenal。</p>	
<p style="text-align: center;">附 加 资 料</p>		
<p>ICSC 编号：1294 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 3-甲基-2-丁醛</p>		

CAS 登记号: 107-86-8

中文名称: 3-甲基-2-丁醛; 3,3-二甲基丙烯酸醛; 3-甲基巴豆醛

UN 编号: 2924

英文名称: 3-METHYL-2-BUTENAL; 3,3-Dimethylacrolein;
3-Methylcrotonaldehyde化学式: C_5H_8O

分子量: 84.12

危害/接触类型	急性危害/症状	预防	急救/消防
火灾	易燃的	禁止明火、禁止火花和禁止吸烟, 禁止与热表面接触	干粉, 水成膜泡沫, 泡沫, 二氧化碳
爆炸	高于 37°C, 可能形成爆炸性蒸气/空气混合物	高于 37°C, 使用密闭系统, 通风和防爆电器	着火时, 喷水保持料桶等冷却
接触			
# 吸入	灼烧感, 咳嗽, 倦睡, 咽喉疼痛	通风, 局部排气或呼吸保护	新鲜空气, 休息, 给予医疗护理
# 皮肤	发红, 皮肤烧伤, 疼痛, 起疱	防护手套, 防护服	脱掉污染的衣服, 冲洗, 然后用水和肥皂洗皮肤
# 眼睛	发红, 疼痛, 视力模糊	面罩或眼睛保护结合呼吸保护	首先用大量水冲洗几分钟 (如可能易行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
# 摄食	腹部疼痛, 灼烧感, 恶心, 休克或虚脱	工作时不得进食、饮水或吸烟, 进食前洗手	漱口, 不要催吐, 大量饮水, 给予医疗护理
泄漏处置	移除全部引燃源。将溢漏液收集在有盖容器中。用大量水冲净溢漏液。不得冲入下水道 (额外个人防护: 全套防护服包括自给式呼吸器)。		
包装与标志	联合国危险性类别: 3 联合国包装级别: III		联合国次要风险等级: 8
应急响应	运输应急卡: TEC(R)-30G35。	储存	防火。严格密闭。

<p style="text-align: center;">重 要 数 据</p>	<p>物理状态 外观：无色至黄色液体。</p> <p>化学危险性：与强氧化剂、强酸反应，有着火危险。</p> <p>职业接触限值：阈限值未制定。</p> <p>接触途径：该物质可通过吸入其蒸气吸收到体内。</p> <p>吸入风险：未指明 20℃时该物质蒸发达到空气中有害浓度的速率。</p> <p>短期接触作用：该物质刺激眼睛。该物质可能对中枢神经系统发生作用。</p> <p>长期或反复接触作用：该物质可能对肝发生作用。</p>	
<p style="text-align: center;">物 理 性 质</p>	<p>沸点：0.67Pa 时 214℃</p> <p>熔点：-67.8℃</p> <p>相对密度(水=1)：0.92</p> <p>水中溶解度：20℃时不溶</p> <p>蒸气压：20℃时 0.11kPa</p> <p>蒸气/空气混合物的相对密度 (空气=1)：20℃时 1.01</p>	<p>蒸气相对密度(空气=1)：12.8</p> <p>闪点：181℃(开杯)</p> <p>自燃温度：395℃</p> <p>辛醇/水分系数的对数值：>6.14</p>
<p style="text-align: center;">环境数据</p>	<p>该物质对水生生物是有害的。</p>	
<p style="text-align: center;">注 解</p>	<p>商品名称有 Adipol2EH, Bisoflex DOA, Effomol DOA, Ergoplast ADDO, Flexol A26, Kemester 5652, Kodaflex DOA, Mollan S, Monoplex DOA, Reomol DOA, Sicol 250, Staflex DOA, Uniflex DOA, Vestinol OA, Wickenol 158 和 Witanol 320。</p>	
<p style="text-align: center;">附加资料</p>		
<p>ICSC 编号：1292 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 己二酸二辛酯</p>		

己二酸二辛酯

国际化学品安全卡

ICSC 编号: 1292

CAS 登记号: 103-23-1 中文名称: 己二酸二辛酯; 双(2-乙基己基)己二酸酯;
 RTECS 号: AV9700000 二-(2-乙基己基)己二酸酯; 己二酸(2-乙基己基)酯
 英文名称: DIOCTYL ADIPATE; Bis(2-ethylhexyl)adipate;
 Di-(2-ethylhexyl) adipate; Adipic acid, bis(2-ethylhexyl)ester
 化学式: $C_{22}H_{42}O_4$ 分子量: 370.5

危害/接触类型	急性危害 / 症状	预 防	急救 / 消防
火 灾	可燃的	禁止明火	干粉, 水成膜泡沫, 泡沫, 二氧化碳
爆 炸			
接 触			
# 吸入		通风	新鲜空气, 休息
# 皮肤		防护手套	脱掉污染的衣服; 冲洗, 然后用水和肥皂洗皮肤
# 眼睛	发红, 疼痛	安全护目镜	首先用大量水冲洗几分钟(如可能易行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
# 摄食	腹泻	工作时不得进食、饮水或吸烟	漱口
溢漏处置	将溢漏液收集在有盖容器中。不得冲入下水道。小心收集残余物, 然后转移到安全场所。不要让这种化学品进入环境。		
包装与标志			
应急响应	美国防火协会法规: H0; F1; R0。	储 存	与强氧化剂、强酸分开存放。

2-(2-(2-甲氧基乙氧基)乙氧基)乙醇

国际化学品安全卡 ICSC 编号: 1291

CAS 登记号: 112-35-6 中文名称: 2-(2-(2-甲氧基乙氧基)乙氧基)乙醇; 三甘醇单甲醚; 甲氧基三甘醇
 RTECS 号: KL6390000 英文名称: 2-(2-(2-METHOXYETHOXY) ETHOXY)-ETHANOL; Triethylene glycol monomethyl ether; Methoxytriglycol
 化学式: $C_7H_{16}O_4$ 分子量: 164.2

危害/接触类型	急性危害/症状	预防	急救/消防
火灾	可燃的, 受热引起压力升高有爆炸危险	禁止明火	干粉, 水成膜泡沫, 泡沫, 二氧化碳
爆炸			着火时, 喷水保持料桶等冷却
接触			
# 吸入		通风	
# 皮肤		防护手套	脱掉污染的衣服, 冲洗, 然后用水和肥皂洗皮肤
# 眼睛		安全护目镜	首先用大量水冲洗几分钟 (如可能易行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
# 摄食	恶心	进食前洗手	漱口, 催吐 (仅对清醒病人!), 大量饮水
溢漏处置	将溢漏液收集在有盖容器中, 然后转移到安全场所。		
包装与标志			
应急响应	美国防火协会法规: H0; F1; R0。	储存	与强氧化剂、强碱和强酸分开存放。

<p style="text-align: center;">重 要 数 据</p>	<p>物理状态 外观：油状无色液体。</p> <p>化学危险性：与氧化剂发生反应。</p> <p>职业接触限值：阈值未制定。</p> <p>吸入风险：未指明 20℃时该物质蒸发达到空气中有害浓度的速率。</p>
<p style="text-align: center;">物 理 性 质</p>	<p>沸点：0.7kPa 时 256℃ 蒸气相对密度(空气=1)：14.7</p> <p>熔点：-48℃ 闪点：210℃ (开杯)</p> <p>相对密度(水=1)：0.9</p> <p>水中溶解度：不溶</p> <p>蒸气压：37℃时 0.000024Pa</p>
<p style="text-align: center;">环境数据</p>	
<p style="text-align: center;">注 解</p>	<p>对接触该物质的健康效应虽进行了调查，但未发现任何数据。商品名称有 Bisoflex DOS, Monoplex DOS, Octoil S, PX 438, Staflex DOS, Uniflex DOS, Plexol 201, Edenol 888 和 Reolube DOS。</p>
<p style="text-align: center;">附加资料</p>	
<p>ICSC 编号：1290 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 二(2-乙基己基)癸二酸酯</p>	

CAS 登记号: 122-62-3

RTECS 号: VS1000000

中文名称: 二(2-乙基己基)癸二酸酯; 癸二酸双(2-乙基己基)酯; 双(2-乙基己基)癸二酸酯; 癸二酸二辛酯

英文名称: DI(2-ETHYLHEXYL)SEBACATE; Sebacic acid, bis(2-ethylhexyl)ester; Bis(2-ethylhexyl) sebacate; Decanedioic acid, bis(2-ethylhexyl) ester; Dioctyl Sebacate

化学式: $C_{26}H_{50}O_4/CH_3(CH_2)_3CH(C_2H_5)CH_2OOC(CH_2)_8CO-OCH_2CH(C_2H_5)(CH_2)_3CH_3$

分子量: 426.7

危害/接触类型	急性危害/症状	预 防	急救/消防
火 灾	可燃的	禁止明火	泡沫, 干粉, 二氧化碳
爆 炸			
接 触			
# 吸入		通风	新鲜空气, 休息
# 皮肤		防护手套	脱掉污染的衣服, 冲洗, 然后用水和肥皂洗皮肤
# 眼睛		安全护目镜	首先用大量水冲洗几分钟(如可能易行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
# 摄食		工作时不得进食、饮水或吸烟	漱口, 大量饮水
溢漏处置			
包装与标志			
应急响应		储 存	

<p>重要数据</p>	<p>物理状态 外观：液体。</p> <p>物理危险性：蒸气未经阻聚可能在通风道或火焰消除器中发生聚合，造成堵塞。</p> <p>化学危险性：由于受热，该物质可能发生聚合。</p> <p>职业接触限值：阈限值未制定。</p> <p>接触途径：该物质可通过吸入其气溶胶吸收到体内。</p> <p>吸入风险：未指明 20℃ 时该物质蒸发达到空气中有害浓度的速率。</p> <p>短期接触作用：该物质刺激眼睛、皮肤。</p>
<p>物理性质</p>	<p>沸点：113~224℃</p> <p>相对密度(水=1)：0.9</p> <p>水中溶解度：不溶</p> <p>蒸气压：20℃时 133Pa</p> <p>蒸气/空气混合物的相对密度(空气=1)：20℃时 1.01</p> <p>蒸气相对密度(空气=1)：6.8</p> <p>闪点：92℃</p> <p>辛醇/水分配系数的对数值：4.2~4.8</p>
<p>环境数据</p>	
<p>注解</p>	<p>接触该物质的健康效应未进行充分调查。添加稳定剂或阻聚剂会影响到该物质的毒理学性质，向专家咨询。</p>
<p>附加资料</p>	
<p>ICSC 编号：1289 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 2-乙基己基甲基丙烯酸酯</p>	

2-乙基己基甲基丙烯酸酯

国际化学品安全卡

ICSC 编号: 1289

CAS 登记号: 688-84-6

中文名称: 2-乙基己基甲基丙烯酸酯; 甲基丙烯酸-2-乙基己酯

RTECS 号: OZ4630000

英文名称: 2-ETHYLHEXYL METHACRYLATE; Methacrylic acid, 2-ethylhexyl ester

化学式: $C_{12}H_{22}O_2/CH_2=CCH_3COOCH_2C(CH_2CH_3)H(CH_2)_3CH_3$
分子量: 198.3

危害/接触类型	急性危害 / 症状	预 防	急救 / 消防
火 灾	可燃的	禁止明火	干粉, 抗醇泡沫, 喷水, 二氧化碳
爆 炸			
接 触			
# 吸入		通风	新鲜空气, 休息
# 皮肤	发红	防护手套	脱掉污染的衣服, 冲洗, 然后用水和肥皂洗皮肤
# 眼睛	发红	安全护目镜	首先用大量水冲洗几分钟 (如可能易行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
# 摄食		工作时不得进食、饮水或吸烟	漱口, 大量饮水
溢漏处置	(额外个人防护: 适用于有机蒸气和有害粉尘的 A/P2 过滤呼吸器)		
包装与标志			
应急响应		储 存	保持阴凉。稳定后贮存。

重要数据	<p>物理状态 外观: 液体。</p> <p>物理危险性: 蒸气未经阻聚可能在通风道或火焰消除器中发生聚合, 造成堵塞。</p> <p>化学危险性: 该物质可能发生聚合。</p> <p>职业接触限值: 阈值未制定。</p> <p>接触途径: 该物质可通过吸入其蒸气吸收到体内。</p> <p>吸入风险: 未指明 20℃ 时该物质蒸发达到空气中有害浓度的速率。</p> <p>短期接触作用: 该物质刺激眼睛、皮肤和呼吸道。</p> <p>长期或反复接触作用: 反复或长期接触可能引起皮肤过敏。见注解。</p>
物理性质	沸点: 40℃ 辛醇/水分配系数的对数值: 3.33~3.39 熔点: -45℃ 水中溶解度: 不溶
环境数据	该物质对水生生物是有毒的。
注解	该物质是可燃的, 但闪点未见文献报道。接触该物质的健康效应未进行调查。添加稳定剂或阻聚剂会影响到该物质的毒理学性质, 向专家咨询。商品名称为 Ageflex n-HA。
附加资料	
ICSC 编号: 1288 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 正丙烯酸己酯	

CAS 登记号: 2499-95-8	中文名称: 正丙烯酸己酯; 丙烯酸己酯; 2-丙烯酸己酯; 己基-2-丙烯酸酯
RTECS 号: AT1450000	英文名称: <i>n</i> -HEXAYL ACRYLATE; Acrylic acid, hexyl ester; 2-propenoic acid, hexyl ester; Hexyl-2-propenoate
EC 编号: 607-233-00-2	化学式: $C_9H_{16}O_2/CH_2CHCOO(CH_2)_5CH_3$ 分子量: 156.3

危害/接触类型	急性危害 / 症状	预 防	急救 / 消防
火 灾	见注解		
爆 炸			
接 触		严格卫生条件!	
# 吸入	咳嗽, 咽喉疼痛	通风, 局部排气或呼吸保护	新鲜空气, 休息
# 皮肤	发红, 疼痛	防护手套, 防护服	脱掉污染的衣服, 冲洗, 然后用水和肥皂洗皮肤
# 眼睛	发红	安全护目镜或眼睛保护结合呼吸保护	首先用大量水冲洗几分钟 (如可能易行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
# 摄食	灼烧感	工作时不得进食、饮水或吸烟	漱口, 大量饮水, 休息
溢漏处置	不要让这种化学品进入环境 (额外个人防护: 适用于低沸点有机蒸气的过滤呼吸器)。		
包装与标志	Xi 符号	N 符号	R: 36/37/38-43-5/53 S: 2-24-26-37-61
应急响应		储 存	保持阴凉。稳定后贮存。

<p>重 要 数 据</p>	<p>物理状态 外观：液体。</p> <p>物理危险性：蒸气未经阻聚可能在通风道或火焰消除器中发生聚合，造成堵塞。</p> <p>化学危险性：该物质可能发生聚合。</p> <p>职业接触限值：阈限值未制定。</p> <p>接触途径：该物质可通过吸入和经皮肤吸收到体内。</p> <p>吸入风险：未指明 20℃时该物质蒸发达到空气中有害浓度的速率。</p> <p>短期接触作用：该物质刺激眼睛、皮肤和呼吸道。</p> <p>长期或反复接触作用：反复或长期接触可能引起皮肤过敏。</p>
<p>物 理 性 质</p>	<p>沸点：在 0.13kPa 时 96℃ 蒸气相对密度(空气=1)：7.3</p> <p>熔点：6℃ 闪点：115℃ (闭杯)</p> <p>相对密度(水=1)：1.0</p> <p>水中溶解度：微溶</p> <p>蒸气压：20℃时 4Pa</p>
<p>环境数据</p>	
<p>注 解</p>	<p>添加稳定剂或阻聚剂会影响到该物质的毒理学性质，向专家咨询。商品名称有 SR247 和 Viscoat 247。</p>
<p>附加资料</p>	
<p>ICSC 编号：1286 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 新戊二醇二丙烯酸酯</p>	

CAS 登记号: 2223-82-7 中文名称: 新戊二醇二丙烯酸酯; 2,2-二甲基乙基三亚甲基丙烯酸酯; 2,2-二甲基-1,3-丙烷二基二丙烯酸酯; 二羟甲基丙烷二丙烯酸酯; 2-丙烯酸-2,2-二甲基-1,3-丙烷二基酯

英文名称: NEOPENTYL GLYCOL DIACRYLATE; Acrylic acid,2,2-dimethylethyltrimethylene ester; 2,2-Dimethyl-1,3-propanediyl diacrylate; Dimethylolpropane diacrylate; 2-Propenoic acid,2,2-dimethyl-1,3-propanediyl ester

化学式: $C_{11}H_{16}O_4/CH_2CHCOOCH_2C(CH_3)_2CH_2OCOCHCH_2$
分子 量: 212.3

危害/接触类型	急性危害/症状	预 防	急救/消防
火 灾	可燃的	禁止明火	干粉, 抗醇泡沫, 喷水, 二氧化碳
爆 炸			
接 触		严格卫生条件!	
# 吸入	咳嗽, 咽喉疼痛	局部排气或呼吸保护	面罩, 休息, 给予医疗护理
# 皮肤	可能被吸收! 发红	防护手套, 防护服	脱掉污染的衣服, 冲洗, 然后用水和肥皂洗皮肤, 给予医疗护理
# 眼睛	发红, 疼痛	安全护目镜, 面罩或眼睛保护结合呼吸保护	首先用大量水冲洗几分钟(如可能易行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
# 摄食	腹部疼痛, 呕吐	工作时不得进食、饮水或吸烟	漱口, 大量饮水, 给予医疗护理
溢漏处置	尽可能将溢漏液收集在有盖容器中。用沙子或惰性吸收剂吸收残液并转移到安全场所。化学防护服。		
包装与标志	T 符号 R: 24-36/38-43	S: 1/2-28-39-45	标记: D
应急响应		储 存	保持阴凉。稳定后贮存。

<p style="text-align: center;">重 要 数 据</p>	<p>物理状态 外观：无气味白色晶体粉末。</p> <p>职业接触限值：阈值未制定。</p> <p>吸入风险：20℃时蒸发可忽略不计，但扩散时可较快地达到空气中颗粒物公害污染浓度。</p> <p>短期接触作用：见注解。</p>
<p style="text-align: center;">物 理 性 质</p>	<p>沸点：低于沸点在 140~160℃分解</p> <p>熔点：130℃</p> <p>水中溶解度：不溶</p>
<p style="text-align: center;">环境数据</p>	
<p style="text-align: center;">注 解</p>	<p>接触该物质的健康效应未进行充分调查。商品名称有 Cellmic S, Celmike S, Celogen, Celogen OT, Genitron OB, Serogen 和 Gidrazid SDO。</p>
<p style="text-align: center;">附加资料</p>	
<p>ICSC 编号：1285 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 4, 4'-氧双（苯磺酰肼）</p>	

4, 4'-氧双(苯磺酰肼)

国际化学品安全卡

ICSC 编号: 1285

CAS 登记号: 80-51-3

RTECS 号: DB7321000

中文名称: 4, 4'-氧双(苯磺酰肼); 4, 4'-氧双苯磺酸二肼;

二苯基氧-4, 4'-磺酰肼; *p, p'*-氧双苯磺酰肼英文名称: 4,4'-OXYBIS (BENZENESULPHONYL HYDRAZIDE); Benzenesulfonic acid, 4,4'-oxybis-, dihydrazide; 4,4'-Oxydi (benzenesulphonohydrazide); Diphenyloxide 4,4'-sulphonylhydrazide; *p, p'*-Oxybis-Benzenesulphonyl hydrazide化学式: $C_{12}H_{14}N_4O_5S_2/H_2NHNO_2SC_6H_4OC_6H_4SO_2NHNH_2$

分子量: 358.4

危害/接触类型	急性危害 / 症状	预 防	急救 / 消防
火 灾	不可燃		周围环境着火时, 允许使用各种灭火剂
爆 炸			
接 触		防止粉尘扩散!	
# 吸入		局部排气	新鲜空气, 休息
# 皮肤		防护手套	脱掉污染的衣服, 冲洗, 然后用水和肥皂洗皮肤
# 眼睛		安全护目镜	首先用大量水冲洗几分钟 (如可能易行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
# 摄食		工作时不得进食、饮水或吸烟	漱口, 大量饮水
溢漏处置	将溢漏物扫入容器中, 如果适当, 首先湿润防止扬尘。小心收集残余物, 然后转移到安全场所 (额外个人保护: 适用于惰性颗粒物的 P1 过滤呼吸器)。		
包装与标志			
应急响应		储 存	

<p>重要数据</p>	<p>物理状态 外观：白色晶体粉末。</p> <p>物理危险性：如果以粉末或颗粒形状与空气混合，可能发生粉尘爆炸。</p> <p>化学危险性：水溶液是一种弱酸。</p> <p>职业接触限值：阈限值未制定。</p> <p>接触途径：该物质可通过吸入其气溶胶吸收到体内。</p> <p>吸入风险：未指明 20℃时该物质蒸发达到空气中有害浓度的速率。</p> <p>短期接触作用：该物质刺激眼睛、皮肤和呼吸道。</p> <p>长期或反复接触作用：反复或长期接触可能引起皮肤过敏。</p>
<p>物理性质</p>	<p>沸点：228℃（分解） 熔点：134.5℃ 水中溶解度：微溶（30℃时 0.25g/100ml） 蒸气压：20℃时<1.3Pa</p> <p>蒸气相对密度（空气=1）：3.87 闪点：127℃ 辛醇/水分配系数的对数值：1.33</p>
<p>环境数据</p>	
<p>注解</p>	
<p>附加资料</p>	
<p>ICSC 编号：1284 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 山梨酸</p>	

CAS 登记号: 110-44-1 中文名称: 山梨酸; 1,3-戊二烯-1-羧酸; 己基-2,4-二烯酸;
 RTECS 号: WG2100000 (*E,E*)-2,4-己二烯酸; 2-丙烯基丙烯酸
 英文名称: SORBIC ACID; 1,3-Pentadiene-1-carboxylic acid;
 Hexa-2,4-dienoic acid; (*E,E*)-2,4-Hexadienoic acid;
 2-Propenylacrylic acid
 化学式: $C_6H_8O_2/CH_3CH=CHCH=CHCOOH$
 分子量: 112.1

危害/接触类型	急性危害 / 症状	预 防	急救 / 消防
火 灾	可燃的	禁止明火	大量水, 喷水, 泡沫
爆 炸	细微分散的颗粒物在空气中形成爆炸性混合物	防止粉尘沉积, 密闭系统, 防止粉尘爆炸电器与照明	
接 触		防止粉尘扩散! 严格卫生条件!	
# 吸入	咳嗽, 咽喉疼痛	局部排气或呼吸保护	新鲜空气, 休息
# 皮肤	发红, 疼痛	防护手套, 防护服	脱掉污染的衣服, 冲洗, 然后用水和肥皂洗皮肤
# 眼睛	发红, 疼痛, 视力模糊	安全护目镜或眼睛保护结合呼吸保护	首先用大量水冲洗几分钟 (如可能易行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
# 摄食	灼烧感	工作时不得进食、饮水或吸烟	漱口, 大量饮水, 休息, 给予医疗护理
溢漏处置	将溢漏物扫入容器中, 如果适当, 首先湿润防止扬尘。用大量水冲净残余物 (额外个人防护: 适用于有害颗粒物的 P2 过滤呼吸器)。		
包装与标志			
应急响应		储 存	严格密闭。

<p>重要数据</p>	<p>物理状态 外观：白色晶体粉末。</p> <p>职业接触限值： 阈值（以有机锡计）0.2mg/m³（经皮）（短期接触限值）（美国政府工业卫生学家会议，1998 年）。 阈值（以有机锡计）0.1mg/m³、A4（经皮）（美国政府工业卫生学家会议，1998 年）。 最高容许浓度（以锡计）0.1mg/m³（经皮）（1995 年）。</p> <p>接触途径： 该物质可通过吸入、经皮肤和食入吸收到体内。</p> <p>吸入风险： 20℃时蒸发可忽略不计，但扩散时可较快地达到空气中颗粒物有害浓度。</p> <p>短期接触作用： 该物质严重刺激眼睛、皮肤和呼吸道。该物质可能对免疫系统发生作用，导致功能损伤。</p> <p>长期或反复接触作用： 动物试验表明，该物质可能造成人类婴儿畸形。</p>
<p>物理性质</p>	<p>熔点： 低于熔点在 80℃分解 闪点： 400℃</p> <p>水中溶解度： 0.008g/100ml</p>
<p>环境数据</p>	<p>该物质对水生生物有极高毒性。在对人类重要的食物链中发生生物蓄积，特别是在软体动物中。避免在非正常使用情况下释放到环境中。</p>
<p>注解</p>	<p>商业制剂中使用的载体溶剂可能改变其物理和毒理学性质。不要将工作服带回家中。</p>
<p>附加资料</p>	
<p>ICSC 编号： 1283 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 三苯基氢氧化锡</p>	

CAS 登记号: 76-87-9 中文名称: 三苯基氢氧化锡; 羟基三苯基锡烷; 羟基三苯基锡酸酯
 RTECS 号: WH8575000
 UN 编号: 2786 英文名称: TRIPHENYL TIN HYDROXIDE; Hydroxytri-phenyl stannane; Hydroxytriphenylstannate; Fentin hydroxide
 EC 编号: 050-004-00-1
 化学式: $C_{18}H_{16}OSn$ 分子量: 367.0

危害/接触类型	急性危害 / 症状	预 防	急救 / 消防
火 灾	可燃的, 含有机溶剂的液体制剂可能是易燃的	禁止明火	干粉, 喷水, 泡沫
爆 炸			着火时, 喷水保持料桶等冷却
接 触		防止粉尘扩散! 严格卫生条件! 避免孕妇接触!	
# 吸入	咳嗽, 咽喉疼痛	通风, 局部排气或呼吸保护	新鲜空气, 休息, 给予医疗护理
# 皮肤	可能被吸收! 发红, 疼痛	防护手套, 防护服	脱掉污染的衣服, 冲洗, 然后用水和肥皂洗皮肤
# 眼睛	发红, 疼痛, 视力模糊	安全护目镜, 面罩或眼睛保护结合呼吸保护	首先用大量水冲洗几分钟 (如可能易行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
# 摄食		工作时不得进食、饮水或吸烟	大量饮水, 给予医疗护理
泄漏处置	不得冲入下水道。小心收集残余物, 然后转移到安全场所 (额外个人防护: 适用于有毒颗粒物的 P3 过滤呼吸器)。使用面罩, 化学防护服。		
包装与标志	T+符号 N符号 R: 24/25-26-36/38-50/53 S: 1/2-36/37-45-60-61 联合国危险性类别: 6.1 联合国包装级别: II 不得与食品和饲料一起运输。严重污染海洋物质。		
应急响应	运输应急卡: TEC(R)-61G4Ib。	储 存	采取措施盛装灭火产生的废水。与食品和饲料分开存放。

CAS 登记号: 56-35-9		中文名称: 三丁基氧化锡; 六丁基二锡噁烷; 三正丁基氧化锡	
RTECS 号: JN8750000		英文名称: TRIBUTYL TIN OXIDE; Hexabutyl distannoxane;	
UN 编号: 3020		Tri- <i>n</i> -butyltin oxide	
EC 编号: 050-008-00-3		化学式: $C_{24}H_{54}OSn_2$ 分子量: 596.07	
危害/接触类型	急性危害/症状	预防	急救/消防
火灾	可燃的	禁止明火	周围环境着火时, 允许使用各种灭火剂
爆炸			
接触		防止产生烟云! 严格卫生条件!	
# 吸入	腹部痉挛, 咳嗽, 腹泻, 呼吸困难, 恶心, 咽喉疼痛, 呕吐, 症状可能延缓 (见注解)	通风, 局部排气或呼吸保护	新鲜空气, 休息, 半直立位, 给予医疗护理
# 皮肤	可能被吸收! 发红, 延误后皮肤烧伤	防护手套, 防护服	冲洗, 然后用水和肥皂洗皮肤, 给予医疗护理
# 眼睛	发红, 疼痛	安全护目镜, 面罩或眼睛保护结合呼吸保护	首先用大量水冲洗几分钟 (如可能易行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
# 摄食	腹部痉挛, 腹泻, 恶心, 呕吐	工作时不得进食、饮水或吸烟, 进食前洗手	催吐 (仅对清醒病人!), 大量饮水, 给予医疗护理
溢漏处置	不得冲入下水道。小心收集残余物, 然后转移到安全场所。不要让这种化学品进入环境。化学防护服包括自给式呼吸器。		
包装与标志	T 符号 R: 21-25-36/38-48/23/25 S: 1/2-35-36/37/39-45 标记: A 联合国危险性类别: 6.1 联合国包装级别: II 严重污染海洋物质。		
应急响应	运输应急卡: TEC(R)-61G43b。	储存	采取措施盛装灭火产生的废水。

1,1,1,2-四氟乙烷

国际化学品安全卡

ICSC 编号: 1281

CAS 登记号: 811-97-2 中文名称: 1, 1, 1, 2-四氟乙烷; 氢氟烃-134A
 RTECS 号: KI8842500 英文名称: 1,1,1,2-TETRAFLUOROETHANE; HFC-134A
 UN 编号: 3159 (钢瓶)
 化学式: C₂H₂F₄ 分子量: 102.03

危害/接触类型	急性危害 / 症状	预 防	急救 / 消防
火 灾	不可燃, 在火焰中释放出刺激性或有毒烟雾(或气体)	禁止明火, 禁止与热表面接触	周围环境着火时, 允许使用各种灭火剂
爆 炸			着火时, 喷水保持料桶等冷却
接 触			
# 吸入	头晕, 倦睡, 迟钝	局部排气或呼吸保护	新鲜空气, 体息, 给予医疗护理
# 皮肤	与液体接触: 冻伤	隔冷手套	冻伤时用大量水冲洗, 不要脱去衣服
# 眼睛		安全护目镜	
# 摄食			
溢漏处置	切勿将水直接喷在液体上。不要让这种化学品进入环境。化学防护服包括自给式呼吸器。		
包装与标志	联合国危险性类别: 2.2		
应急响应	运输应急卡: TEC(R)-20G39。	储 存	防火。保存在通风良好的室内。

CAS 登记号: 674-82-8		中文名称: 双烯酮; 丁基 3-烯-3-交酯; 3-丁烯-β-内酯;	
RTECS 号: RQ8225000		4-亚甲基-2-氧丁环酮; 乙酰基烯酮	
UN 编号: 2521		英文名称: DIKETENE; But-3-en-3-olide; 3-Buteno-beta-	
EC 编号: 606-017-00-5		lactone; 4-Methylene-2-oxetanone; Acetyl ketene	
		化学式: C ₄ H ₆ O ₂	分子量: 84.1
危害/接触类型	急性危害/症状	预防	急救/消防
火灾	易燃的	禁止明火、禁止火花和禁止吸烟	二氧化碳, 干沙, 禁止使用含水灭火剂, 禁止用水, 禁用干粉(紫色 K)
爆炸	高于 33℃, 可能形成爆炸性蒸气/空气混合物。与酸、碱和水接触有着火和爆炸危险	高于 33℃, 使用密闭系统, 通风和防爆电器	着火时, 喷水保持料桶等冷却, 但避免该物质与水接触
接触		防止产生烟云!	
# 吸入	咳嗽, 咽喉疼痛, 气促	通风, 局部排气或呼吸保护	新鲜空气, 休息, 半直立体位, 给予医疗护理
# 皮肤	发红, 疼痛	防护手套, 防护服	脱掉污染的衣服, 用大量水冲洗皮肤或淋浴给予医疗护理
# 眼睛	发红, 疼痛, 视力模糊	安全护目镜或眼睛保护结合呼吸保护	首先用大量水冲洗几分钟(如可能易行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
# 摄食	腹部疼痛	工作时不得进食、饮水或吸烟	漱口, 不要催吐, 给予医疗护理
溢漏处置	尽可能将溢漏液收集在有盖容器中。用沙子或惰性吸收剂吸收残液并转移到安全场所。切勿直接将水喷在液体上(额外个人防护: 适用于有机蒸气和气体的过滤呼吸器)。		
包装与标志	Xn 符号 R: 10-20 S: 2-3 标记: D 联合国危险性类别: 6.1 联合国次要风险等级: 3 联合国包装级别: I 不得与食品和饲料一起运输。稳定后运输。		
应急响应	运输应急卡: TEC(R)-902。 美国防火协会法规: H3; F2; R2。	储存	防火。与酸、碱、食品和饲料分开存放。保持阴凉、干燥。稳定后贮存。

重要数据	物理状态 外观: 白色晶体。	
	物理危险性: 如果以粉末或颗粒形状与空气混合, 可能发生粉尘爆炸。	
	职业接触限值: 阈限值未制定。最高容许浓度未制定。	
	接触途径: 该物质可通过吸入其气溶胶吸收到体内。	
	短期接触作用: 见注解。	
	长期或反复接触作用: 见注解。	
物理性质	熔点: 195-205℃ 水中溶解度: 20℃时 0.2g/100ml	辛醇/水分配系数的对数值: -0.9
环境数据		
注解	急性毒性、刺激性、细菌致突变性和致畸性毒理学实验证明没有明显反应。 商品名称有 Isodur 和 Floranid 32。	
附加资料		
ICSC 编号: 1279 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 亚异丁基双脒		

CAS 登记号: 6104-30-9		中文名称: 亚异丁基双脲; 1,1-双脲艾杜异丁烷; <i>N,N'</i> -(2-甲基亚丙基)双脲; 异丁烯双脲	
RTECS 号: YT5300000		英文名称: ISOBUTYLIDENEUREA; 1,1-Diureidoisobutane; <i>N,N'</i> -(2-methylpropylidene) bisurea; Isobutylene diurea; IBDU	
		化学式: $C_6H_{14}N_2O_2$	分子量: 174.2
危害/接触类型	急性危害/症状	预防	急救/消防
火灾	在火焰中释放出刺激性或有毒烟雾(或气体)		
爆炸	微细分散的颗粒物在空气中形成爆炸性混合物	防止粉尘沉积, 密闭系统, 防止粉尘爆炸电器与照明	
接触			
# 吸入		局部排气	新鲜空气, 休息
# 皮肤		防护手套	冲洗, 然后用水和肥皂洗皮肤
# 眼睛		安全护目镜	首先用大量水冲洗几分钟(如可能易行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
# 摄食		工作时不得进食、饮水或吸烟	漱口, 休息
溢漏处置			
包装与标志			
应急响应		储 存	

<p>重 要 数 据</p>	<p>物理状态 外观：无色液体。</p> <p>化学危险性：该物质受热或燃烧时分解，生成含磷酸的有毒和腐蚀性烟雾。该物质是一种中强酸。与强氧化剂发生反应。侵蚀许多种金属，生成易燃/爆炸性气体（氢，见卡片#0001）。</p> <p>职业接触限值：阈值 1ppm、8.6mg/m³（时间加权平均值），2ppm、17mg/m³（短期接触限值）（美国政府工业卫生学家会议，1997年）。</p> <p>接触途径：该物质可通过吸入其气溶胶吸收到体内。</p> <p>吸入风险：20℃时该物质蒸发，可相当快地达到空气中有害浓度。</p> <p>短期接触作用：该物质刺激眼睛、皮肤和呼吸道。</p>
<p>物 理 性 质</p>	<p>沸点：135~138℃ 蒸气相对密度(空气=1)：7.2</p> <p>熔点：-13℃ 闪点：188℃（开杯）</p> <p>相对密度(水=1)：1.06 自燃温度：420℃</p> <p>水中溶解度：20℃时 1.8g/100ml 辛醇/水分配系数的对数值：0.6~1.4</p> <p>蒸气压：20℃时 0.13kPa</p> <p>蒸气/空气混合物的相对密度 (空气=1)：20℃时 1.01</p>
<p>环境数据</p>	
<p>注 解</p>	
<p>附加资料</p>	
<p>ICSC 编号：1278 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 二丁基磷酸酯</p>	

CAS 登记号: 107-66-4
 RTECS 号: TB9605000

中文名称: 二丁基磷酸酯; 二丁基酸式正磷酸酯; 二丁基磷酸氢酯; 磷酸二丁酯

英文名称: DIBUTYL PHOSPHATE; Dibutyl acid *o*-phosphate; Dibutyl hydrogen phosphate; Phosphoric acid dibutyl ester

化学式: $(\text{CH}_3(\text{CH}_2)_3)_2\text{HPO}_4/\text{C}_8\text{H}_{19}\text{PO}_4$
 分子量: 210.2

危害/接触类型	急性危害 / 症状	预 防	急救 / 消防
火 灾	可燃的, 在火焰中释放出刺激性或有毒烟雾 (或气体)	禁止明火	干粉, 水成膜泡沫, 泡沫, 二氧化碳
爆 炸			
接 触		防止产生烟云!	
# 吸入	咳嗽, 头痛, 咽喉疼痛	通风, 局部排气或呼吸保护	新鲜空气, 休息
# 皮肤	发红, 疼痛	防护手套	脱掉污染的衣服, 冲洗, 然后用水和肥皂洗皮肤
# 眼睛	发红, 疼痛	安全护目镜	首先用大量水冲洗几分钟 (如可能易行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
# 摄食	腹部疼痛, 灼烧感, 咽喉疼痛	工作时不得进食、饮水或吸烟	漱口, 不要催吐, 大量饮水, 给予医疗护理
溢漏处置	将溢漏液收集在有益容器中。小心中和溢漏液, 然后用大量水冲净 (额外个人保护: 适用于有机蒸气和气体的过滤呼吸器)。		
包装与标志			
应急响应		储 存	与强氧化剂、强碱分开存放。

<p style="text-align: center;">重 要 数 据</p>	<p>物理状态 外观：无色晶体或灰色至白色粉末。</p> <p>化学危险性：与碱接触缓慢分解。</p> <p>职业接触限值：阈限值未制定。</p> <p>接触途径：该物质可通过吸入其气溶胶吸收到体内。</p> <p>吸入风险：20℃时蒸发可忽略不计，但喷洒或扩散时，尤其是粉末可较快地达到空气中颗粒物有害浓度。</p> <p>长期或反复接触作用：动物试验表明，该物质可能对人类生殖引起毒作用。</p>
<p style="text-align: center;">物 理 性 质</p>	<p>熔点：302~307℃（分解） 辛醇/水分配系数的对数值：1.49</p> <p>水中溶解度：24℃时 0.008g/100ml</p> <p>蒸气压：20℃时可忽略不计</p>
<p style="text-align: center;">环境数据</p>	<p>该物质对水生生物有极高毒性。避免在非正常使用情况下释放到环境中。</p>
<p style="text-align: center;">注 解</p>	<p>如果该物质由溶剂配制，可参考该溶剂的卡片。商业制剂中使用的载体溶剂可能改变其物理和毒理学性质。商品名称有 Aimcozim, BAS3460F, Battal, Bavistin, Bendazim, Carbate, Carbendor, Cekudazim, Corbel, Custos, Defensor, Delsene, Derosal, Deroprene, Equitdazim, Hoc17411, Kemdazim, Lignasan, Pillarstin, Stempor, Supercarb 和 Triticol。</p>
<p style="text-align: center;">附加资料</p>	<p style="text-align: center;">.</p>
<p>ICSC 编号：1277 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 多菌灵</p>	

多菌灵

国际化学品安全卡

ICSC 编号: 1277

CAS 登记号: 10605-21-7

RTECS 号: DD6500000

EC 编号: 613-048-00-8

中文名称: 多菌灵; 甲基苯并咪唑-2-基氨基甲酸酯; 甲基(1*H*-苯并咪唑-2-基)氨基甲酸酯; 1*H*-苯并咪唑-2-基氨基甲酸酯

英文名称: CARBENDAZIM; Methyl benzimidazole-2-yl-carbamate; Methyl(1*H*-benzimidazole-2-yl) carbamate; Carbendazole; 1*H*-Benzimidazol-2-ylcarbamic acid methyl ester

化学式: $C_9H_9N_3O_2$

分子量: 191.2

危害/接触类型	急性危害 / 症状	预 防	急救 / 消防
火 灾	在火焰中释放出刺激性或有毒烟雾 (或气体)		喷水, 干粉
爆 炸			
接 触		防止粉尘扩散! 避免孕妇接触! 避免青少年和儿童接触!	
# 吸入		避免吸入微细粉尘和烟云	新鲜空气, 休息
# 皮肤		防护手套	脱掉污染的衣服, 冲洗, 然后用水和肥皂洗皮肤
# 眼睛	发红	安全护目镜	首先用大量水冲洗几分钟 (如可能易行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
# 摄食		工作时不得进食、饮水或吸烟, 进食前洗手	漱口, 休息
溢漏处置	不得冲入下水道。将溢漏物扫入有盖容器中, 如果适当, 首先湿润防止扬尘。小心收集残余物, 然后转移到安全场所。		
包装与标志	Xn 符号 R: 40 S: 2-36/37		
应急响应		储 存	与碱、食品和饲料分开存放。

<p>重 要 数 据</p>	<p>物理状态 外观：晶体。</p> <p>化学危险性：该物质受热分解生成辛辣和刺激性烟雾。</p> <p>职业接触限值：阈值未制定。</p> <p>接触途径：该物质可通过吸入其气溶胶和食入吸收到体内。</p> <p>吸入风险：未指明 20℃ 时该物质蒸发达到空气中有害浓度的速率。</p> <p>短期接触作用：该物质刺激眼睛。</p> <p>长期或反复接触作用：反复或长期接触肺可能受影响。</p>
<p>物 理 性 质</p>	<p>沸点：241℃ 辛醇/水分配系数的对数值：3.86</p> <p>熔点：35℃</p> <p>相对密度(水=1)：1.00</p> <p>水中溶解度：25℃ 时 0.003g/100ml</p> <p>蒸气压：9Pa</p>
<p>环境数据</p>	<p>该物质对水生生物是有毒的。该物质可能在水生环境中造成长期影响。</p>
<p>注 解</p>	<p>该物质对人体健康作用数据不充分，因此必须竭力进行护理。</p>
<p>附加资料</p>	
<p>ICSC 编号：1276 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 2-甲基萘</p>	

CAS 登记号: 91-57-6	中文名称: 2-甲基萘; β -甲基萘
RECS 号: QJ9635000	英文名称: 2-METHYLNAPHTHALENE; <i>beta</i> -Methylnaphthalene
	化学式: $C_{11}H_{10}$ 分子量: 142.2

危害/接触类型	急性危害 / 症状	预 防	急救 / 消防
火 灾	可燃的	禁止明火	干粉, 水成膜泡沫, 泡沫, 二氧化碳
爆 炸			
接 触		防止粉尘扩散!	
# 吸入	咳嗽	局部排气	新鲜空气, 休息
# 皮肤		防护手套	脱掉污染的衣服, 冲洗, 然后用水和肥皂洗皮肤
# 眼睛	发红, 疼痛	安全护目镜	首先用大量水冲洗几分钟 (如可能易行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
# 摄食		工作时不得进食、饮水或吸烟	漱口, 用水冲服活性炭浆, 休息, 给予医疗护理
溢漏处置	将溢漏物扫入容器中, 如果适当, 首先湿润防止扬尘。小心收集残余物, 然后转移到安全场所。不要让这种化学品进入环境。		
包装与标志	海洋污染物。		
应急响应		储 存	

CAS 登记号: 90-12-0		中文名称: 1-甲基萘; α -甲基萘	
RTECS 号: QJ9630000		英文名称: 1-METHYLNAPHTHALENE; <i>alpha</i> -Methylnaphthalene; <i>alpha</i> -Methylnaftalen	
		化学式: $C_{11}H_{10}$	分子量: 142.2
危害/接触类型	急性危害 / 症状	预 防	急救 / 消防
火 灾	可燃的	禁止明火	干粉, 水成膜泡沫, 泡沫, 二氧化碳
爆 炸	高于 82℃, 可能形成爆炸性蒸气/空气混合物	高于 82℃, 使用密闭系统, 通风	
接 触			
# 吸入		通风	新鲜空气, 休息
# 皮肤	发红	防护手套	脱掉污染的衣服, 冲洗, 然后用水和肥皂洗皮肤
# 眼睛	发红, 疼痛	安全护目镜	首先用大量水冲洗几分钟 (如可能易行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
# 摄食		工作时不得进食、饮水或吸烟	漱口, 用水冲服活性炭浆, 休息, 给予医疗护理
溢漏处置	尽可能将溢漏液收集在有盖容器中。用沙子或惰性吸收剂吸收残液并转移到安全场所。不要让这种化学品进入环境。		
包装与标志	海洋污染物。		
应急响应		储 存	

<p>重 要 数 据</p>	<p>物理状态 外观：白色粉末或颗粒。</p> <p>物理危险性：如果以粉末或颗粒形状与空气混合，可能发生粉尘爆炸。</p> <p>化学危险性：该物质加热到高于 120℃，12 小时以上或在催化剂的作用下可能发生聚合。该物质燃烧时分解，生成含氮氧化物的有毒烟雾。熔融的该物质与伯胺和仲胺、羧酸和酸酐、硫醇和醇类迅速反应。</p> <p>职业接触限值：阈值未制定。</p> <p>接触途径：该物质可通过吸入其气溶胶和食入吸收到体内。</p> <p>吸入风险：未指明 20℃时该物质蒸发达到空气中有害浓度的速率。</p> <p>短期接触作用：该物质严重刺激眼睛。该物质可能对中枢神经系统、肾、肝、肺和胃肠道发生作用，导致组织损害。</p> <p>长期或反复接触作用：反复或长期接触可能引起皮肤过敏。可能造成人类可继承的遗传损害。</p>	
<p>物 理 性 质</p>	<p>熔点：95℃</p> <p>水中溶解度：25℃时 0.9g/100ml (工业级产品)</p>	<p>闪点：>170℃ (工业级产品)</p> <p>自燃温度：>200℃ (工业级产品)</p> <p>辛醇/水分系数的对数值：-0.8 (工业级产品)</p>
<p>环 境 数 据</p>		
<p>注 解</p>	<p>该物质的工业级产品是α-异构体和β-异构体的混合物。</p>	
<p>附 加 资 料</p>		
<p>ICSC 编号：1274 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 三缩水甘油基异氰尿酸酯</p>		

CAS 登记号: 2451-62-9

RTECS 号: XZ1994900

中文名称: 三缩水甘油基异氰尿酸酯; 1,3,5-缩水甘油基异氰尿酸酯; *S*-三吡嗪-2,4,6(1*H*,3*H*,5*H*)-三酮; 三(环氧丙基)异氰尿酸酯

英文名称: TRIGLYCIDYL ISOCYANURATE; 1,3,5-Tri-glycidyl isocyanurate; *S*-Triazine-2,4,6(1*H*,3*H*,5*H*)-trione; Tris(epoxypropyl)isocyanurate

化学式: $C_{12}H_{15}N_3O_6$

分子量: 297.3

危害/接触类型	急性危害/症状	预防	急救/消防
火灾	可燃的, 在火焰中释放出刺激性或有毒烟雾(或气体)	禁止明火	泡沫, 干粉, 二氧化碳
爆炸	微细分散的颗粒物在空气中形成爆炸性混合物	防止粉尘沉积, 密闭系统, 防止粉尘爆炸电器与照明	
接触		防止粉尘扩散! 避免一切接触!	
# 吸入		局部排气或呼吸保护	新鲜空气, 休息
# 皮肤		防护手套, 防护服	脱掉污染的衣服, 用大量水冲洗皮肤或淋浴
# 眼睛	发红, 疼痛	安全护目镜或眼睛保护结合呼吸保护	首先用大量水冲洗几分钟(如可能易行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
# 摄食		工作时不得进食、饮水或吸烟	漱口, 催吐(仅对清醒病人!), 给予医疗护理
溢漏处置	将溢漏物清扫入有盖容器中。小心收集残余物, 然后转移到安全场所。不要让这种化学品进入环境(额外个人防护: 适用于有害颗粒物的 P2 过滤呼吸器)。		
包装与标志	R: 23/25-41-43-46		
应急响应		储存	严格密闭。

绿谷隆

国际化学品安全卡

ICSC 编号: 1273

CAS 登记号: 1746-81-2 中文名称: 绿谷隆; 3-(4-氯苯基)-1-甲氧基-1-甲基脲; 脲,
 RTECS 号: YS6425000 *N'*-(4-氯苯基)-*N'*-甲氧基-*N'*-甲基-3-(对氯苯
 EC 编号: 006-032-00-1 基)-1-甲氧基-1-甲基脲
 英文名称: MONOLINURON; 3-(4-Chlorophenyl)-1- methoxy
 -1-methylurea; Urea, *N'*-(4-chlorophenyl)-*N'*-
 methoxy-*N'*-methyl-3-(*p*-chlorophenyl)-1-methoxy-1-
 methylurea
 化学式: C₉H₁₁ClN₂O₂ 分子量: 214.6

危害/接触类型	急性危害/症状	预防	急救/消防
火灾	可燃的, 含有机溶剂的液体制剂可能是易燃的, 在火焰中释放出刺激性或有毒烟雾(或气体)	禁止明火	干粉, 喷水, 泡沫, 二氧化碳
爆炸	如果制剂中含有易燃/爆炸性溶剂, 有着火和爆炸危险		
接触		防止粉尘扩散! 避免青少年和儿童接触!	
# 吸入		局部排气或呼吸保护	新鲜空气, 休息
# 皮肤		防护手套	用大量水冲洗皮肤或淋浴
# 眼睛		安全护目镜	首先用大量水冲洗几分钟(如可能易行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
# 摄食		工作时不得进食、饮水或吸烟, 进食前洗手	漱口, 休息, 给予医疗护理
溢漏处置	不得冲入下水道。将溢漏物扫入容器中, 如果适当, 首先湿润防止扬尘。小心收集残余物, 然后转移到安全场所(额外个人防护: 化学防护服包括自给式呼吸器)。		
包装与标志	Xn 符号 R: 22 S: 2-22 不得与食品和饲料一起运输。		
应急响应		储存	采取措施盛装灭火产生的废水。与食品和饲料分开存放。

CAS 登记号: 137-05-3				中文名称: 甲基-2-氰基丙烯酸酯; 2-氰基-2-丙烯酸甲酯; 2-氰基丙烯酸甲酯			
RTECS 号: AS7000000				英文名称: METHYL-2-CYANOACRYLATE; 2-Propenoic acid, 2-cyano-, methyl ester; 2-Cyanoacrylic acid methyl ester; Mercrylate			
				化学式: $C_5H_5NO_2/CH_2=C(CN)COOCH_3$			
				分子量: 111.1			
危害/接触类型	急性危害/症状	预 防		急救/消防			
火 灾	可燃的, 在火焰中释放出刺激性或有毒烟雾(或气体)	禁止明火		泡沫, 干粉, 二氧化碳			
爆 炸	高于 79°C, 可能形成爆炸性蒸气/空气混合物	高于 79°C, 使用密闭系统, 通风		着火时, 喷水保持料桶等冷却, 但避免该物质与水接触			
接 触		避免一切接触!		一切情况均向医生咨询!			
# 吸入	咳嗽, 头痛, 咽喉疼痛	通风, 局部排气或呼吸保护		新鲜空气, 休息, 给予医疗护理			
# 皮肤	皮肤干燥, 发红, 疼痛	防护手套, 防护服		脱掉污染的衣服, 冲洗, 然后用水和肥皂洗皮肤, 给予医疗护理			
# 眼睛	发红, 疼痛	面罩或眼睛保护结合呼吸保护		首先用大量水冲洗几分钟(如可能易行, 摘除隐形眼镜), 然后就医			
# 摄食		工作时不得进食、饮水或吸烟					
溢漏处置	通风, 用沙子或惰性吸收剂吸收残液并转移到安全场所。不得冲入下水道。让其固化。接触到蒸气时使用额外个人防护措施: 适用于酸性蒸气和气体的 B 过滤呼吸器。						
包装与标志							
应急响应		储 存		与不兼容物料(见化学危险性)分开存放。严格密闭。稳定后贮存。			

重 要 数 据	物理状态 外观：无色晶体。	
	化学危险性：该物质燃烧时分解，生成含氯化氢和氮氧化物的有毒和腐蚀性烟雾。	
	职业接触限值： 阈限值未制定。	
	接触途径：该物质可通过吸入吸收到体内。	
据	吸入风险：20℃时蒸发可忽略不计，但喷洒时或扩散时，尤其是粉末可较快地达到空气中颗粒物公害污染浓度。	
	短期接触作用：该物质轻微刺激眼睛。	
	长期或反复接触作用：反复或长期接触可能引起皮肤过敏。该物质可能对肝和肾发生作用，导致组织损害和功能损伤。	
物理性质	熔点：62~64℃ 相对密度(水=1)：1.3 水中溶解度：20℃时不溶 蒸气压：20℃时可忽略不计	辛醇/水分配系数的对数值：4.6
环境数据	该物质对水生生物有极高毒性。在对人类重要的食物链中发生生物蓄积，特别是在水生生物中。避免在非正常使用情况下释放到环境中。	
注解	该物质对人体健康作用数据不充分，因此必须竭力进行护理。如果该物质由溶剂配制，可参考该溶剂的卡片。商业制剂中使用的载体溶剂可能改变其物理和毒理学性质。商品名称有 Agil, Falcon 和 Shogun。	
附加资料		
ICSC 编号：1271 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 噁草酯		

噁草酯

国际化学品安全卡

ICSC 编号: 1271

CAS 登记号: 111479-05-1

中文名称: 噁草酯; 2-异亚丙基氨基氧乙基(R)-2-(4-(6-氯喹噁啉-2-基氧)苯氧基)丙酸酯; (R)-2-((1-亚甲基)氨基)氧)乙基-2-(4-((6-氯-2-噁喹啉基)氧)苯氧基)丙酸酯)

RTECS 号: UA2458258

英文名称: PROPAQUIZAFOP; 2-Isopropylideneamino-oxyethyl(R)-2-(4-(6-chloroquinoxalin-2-yloxy) phenoxy) propionate; (R)-2(((1-Methylidene) amino)oxy)ethyl-2-(4-((6-chloro-2-quinoxalinyloxy) phenoxy)propionate

化学式: $C_{27}H_{22}ClN_3O_5$

分子量: 443.9

危害/接触类型	急性危害/症状	预防	急救/消防
火灾	含有有机溶剂的液体制剂可能是易燃的, 在火焰中释放出刺激性或有毒烟雾(或气体)		周围环境着火时, 允许使用各种灭火器
爆炸			
接触		严格卫生条件! 避免青少年和儿童接触!	
# 吸入	见注解	局部排气	新鲜空气, 休息, 给予医疗护理
# 皮肤		防护手套, 防护服	脱掉污染的衣服, 用大量水冲洗皮肤或淋浴, 给予医疗护理
# 眼睛	发红	安全护目镜	首先用大量水冲洗几分钟(如可能易行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
# 摄食	见注解	工作时不得进食、饮水或吸烟, 进食前洗手	给予医疗护理
溢漏处置	不得冲入下水道。将溢漏物扫入有盖容器中, 如果适当, 首先湿润防止扬尘。小心收集残余物, 然后转移到安全场所(额外个人防护: 适用于有害颗粒物的 P2 过滤呼吸器)。		
包装与标志	不得与食品和饲料一起运输。		
应急响应		储存	采取措施盛装灭火产生的废水。与食品和饲料分开存放。严格密闭。

<p>重 要 数 据</p>	<p>物理状态 外观：无色液体。</p> <p>物理危险性：蒸气未经阻聚可能发生聚合，堵塞通风道。</p> <p>化学危险性：该物质可能发生聚合。</p> <p>职业接触限值：阈限值未制定。</p> <p>接触途径：该物质可通过吸入或经皮肤吸收到体内。</p> <p>吸入风险：未指明 20℃时该物质蒸发达到空气中有害浓度的速率。</p> <p>短期接触作用：该物质刺激眼睛和呼吸道。</p> <p>长期或反复接触作用：反复或长期接触可能引起皮肤过敏。</p>
<p>物 理 性 质</p>	<p>沸点：260℃ 熔点：-40℃ 相对密度(水=1)：1.05 水中溶解度：不溶 蒸气压：20℃时 478Pa 蒸气/空气混合物的相对密度 (空气=1)：20℃时 1.03</p> <p>蒸气相对密度(空气=1)：6.8 闪点：101℃ 辛醇/水分配系数的对数值：1.87</p>
<p>环境数据</p>	
<p>注 解</p>	<p>该物质对环境的影响未进行调查。该物质对人体健康效应数据不充分，因此必须竭力进行护理。添加稳定剂或阻聚剂会影响到该物质的毒理学性质，向专家咨询。商品名称有 Ageflex, EGDM, Nourycryl M221 和 Sartomer SR 206。</p>
<p>附加资料</p>	
<p>ICSC 编号：1270 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 乙二醇二甲基丙烯酸酯</p>	

CAS 登记号: 97-90-5 中文名称: 乙二醇二甲基丙烯酸酯; 2-甲基-2-丙烯酸-1,2-乙烷二
 RTECS 号: OZ4400000 基酯; 乙烯二甲基丙烯酸酯; 甲基丙烯酸乙烯酯
 EC 编号: 607-114-00-5 英文名称: ETHYLENE GLYCOL DIMETHACRYLATE; 2-
 Propenoic acid,2-methyl,1,2-ethanediyl ester; Ethylene
 dimethacrylate; Methacrylic acid, ethylene ester
 化学式: $C_{10}H_{14}O_4/CH_2=C(CH_3)C(O)OCH_2CH_2OC(O)C(CH_3)=CH_2$
 分子量: 198.2

危害/接触类型	急性危害/症状	预 防	急救/消防
火 灾	可燃的	禁止明火	干粉, 水成膜泡沫, 泡沫, 二氧化碳
爆 炸			
接 触		严格卫生条件!	
# 吸入	咳嗽, 咽喉疼痛	通风, 局部排气或呼吸保护	新鲜空气, 休息
# 皮肤	指甲脱落	防护手套, 防护服	脱掉污染的衣服, 冲洗, 然后用水和肥皂洗皮肤, 给予医疗护理
# 眼睛	发红, 疼痛	面罩	首先用大量水冲洗几分钟(如可能易行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
# 摄食		工作时不得进食、饮水或吸烟	漱口, 大量饮水
溢漏处置	将溢漏液收集在有盖容器中。用沙子或惰性吸收剂吸收残液并转移到安全场所。		
包装与标志	Xi 符号 R: 36/37 S: 2 标记: D		
应急响应		储 存	稳定后贮存。

<p>重 要 数 据</p>	<p>物理状态 外观：无色晶体。</p> <p>化学危险性：该物质燃烧时分解，生成含氮氧化物、一氧化碳有毒烟雾。</p> <p>职业接触限值：阈值未制定。</p> <p>接触途径：该物质可通过吸入吸收到体内。</p> <p>吸入风险：20℃时蒸发可忽略不计，但喷洒时或扩散时，尤其是粉末可较快地达到空气中颗粒物有害浓度。</p> <p>长期或反复接触作用：该物质可能对血液和肝脏发生作用，导致贫血、功能损伤和组织损害。</p>
<p>物 理 性 质</p>	<p>熔点：45~47℃ 辛醇/水分配系数的对数值：5.37</p> <p>相对密度(水=1)：1.2</p> <p>水中溶解度：不溶(<0.1g/100ml)</p> <p>蒸气压：20℃时 0.0003Pa</p>
<p>环境数据</p>	<p>该物质对水生生物有极高毒性。在对人类重要的食物链中发生生物蓄积，特别是在水生生物中。该物质可能对水生环境造成长期影响。避免在非正常使用情况下释放到环境中。</p>
<p>注 解</p>	<p>如果该物质由溶剂配制，可参考该溶剂的卡片。商业制剂中使用的载体溶剂可能改变其物理和毒理学性质。商品名称为 Sumilarv。</p>
<p>附加资料</p>	
<p>ICSC 编号：1269 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 4-苯氧基苯基(RS)-2-(2-吡啶氧基)丙基醚</p>	

4-苯氧基苯基(RS)-2-

(2-吡啶氧基)丙基醚

国际化学品安全卡

ICSC 编号: 1269

CAS 登记号: 95737-68-1

中文名称: 4-苯氧基苯基(RS)-2-(2-吡啶氧基)丙基醚

RTECS 号: UT5804000

英文名称: PYRIPROXYFEN; 4-Phenoxyphenyl(RS)-2-(2-pyridyloxy)propyl ether

化学式: $C_{20}H_{19}NO_3$

分子量: 321.4

危害/接触类型	急性危害 / 症状	预 防	急救 / 消防
火 灾	可燃的, 含有机溶剂的液体制剂可能是易燃的, 在火焰中释放出刺激性或有毒烟雾 (或气体)	禁止明火	干粉, 喷水, 泡沫, 二氧化碳
爆 炸			
接 触			
# 吸入		局部排气	新鲜空气, 休息
# 皮肤		防护手套	用大量水冲洗皮肤或淋浴
# 眼睛		安全护目镜	首先用大量水冲洗几分钟 (如可能易行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
# 摄食		工作时不得进食、饮水或吸烟, 进食前洗手	漱口, 休息
溢漏处置	不得冲入下水道。将溢漏物扫入有盖容器中, 如果适当, 首先湿润防止扬尘。小心收集残余物, 然后转移到安全场所 (额外个人防护: 适用于有害颗粒物的 P2 过滤呼吸器)。		
包装与标志	不得与食品和饲料一起运输。		
应急响应		储 存	采取措施盛装灭火产生的废水。与食品和饲料分开存放。严格密闭。

<p style="text-align: center;">重 要 数 据</p>	<p>物理状态 外观：白色粉末。</p> <p>职业接触限值：阈限值未制定。</p> <p>接触途径：该物质可通过吸入吸收到体内。</p> <p>吸入风险：20℃时该物质蒸发，不会或很缓慢地达到空气中有害浓度，但喷洒或扩散时要快得多。</p>								
<p style="text-align: center;">物 理 性 质</p>	<table style="width: 100%; border: none;"> <tr> <td style="width: 50%;">熔点：36℃</td> <td style="width: 50%;">闪点：133℃</td> </tr> <tr> <td>相对密度(水=1)：1.3</td> <td>自燃温度：355℃</td> </tr> <tr> <td>水中溶解度：20℃时 0.28~2.11 g/100ml(取决于 pH 值)</td> <td>辛醇/水分配系数的对数值：2.44 (取决于 pH 值)</td> </tr> <tr> <td>蒸气压：20℃时 0.003Pa</td> <td></td> </tr> </table>	熔点：36℃	闪点：133℃	相对密度(水=1)：1.3	自燃温度：355℃	水中溶解度：20℃时 0.28~2.11 g/100ml(取决于 pH 值)	辛醇/水分配系数的对数值：2.44 (取决于 pH 值)	蒸气压：20℃时 0.003Pa	
熔点：36℃	闪点：133℃								
相对密度(水=1)：1.3	自燃温度：355℃								
水中溶解度：20℃时 0.28~2.11 g/100ml(取决于 pH 值)	辛醇/水分配系数的对数值：2.44 (取决于 pH 值)								
蒸气压：20℃时 0.003Pa									
<p style="text-align: center;">环 境 数 据</p>	<p>该物质对水生生物是有害的。该物质可能对环境有危害，对藻类、水生植物和土壤中生物应给予特别注意。避免在非正常使用情况下释放到环境中。</p>								
<p style="text-align: center;">注 解</p>	<p>该物质对人体健康作用数据不充分，因此必须竭力进行护理。如果该物质由溶剂配制，可参考该溶剂的卡片。商业制剂中使用的载体溶剂可能改变其物理和毒理学性质。工业级产品是黄棕色液体。商品名称有 Moddus, Primo 和 Vision。</p>								
<p style="text-align: center;">附 加 资 料</p>									
<table style="width: 100%; border: none;"> <tr> <td style="width: 33%;">ICSC 编号：1268</td> <td style="width: 33%;">本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写</td> <td style="width: 33%; text-align: right;">4-环丙基(羟基)亚甲基- 3,5-二氧环己烷羧酸酯</td> </tr> </table>		ICSC 编号：1268	本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写	4-环丙基(羟基)亚甲基- 3,5-二氧环己烷羧酸酯					
ICSC 编号：1268	本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写	4-环丙基(羟基)亚甲基- 3,5-二氧环己烷羧酸酯							

4-环丙基(羟基)亚甲基-

3,5-二氧环己烷羧酸酯

国际化学品安全卡

ICSC 编号: 1268

CAS 登记号: 95266-40-3

中文名称: 4-环丙基(羟基)亚甲基-3,5-二氧环己烷羧酸酯

RTECS 号: GU8473500

英文名称: TRINEXAPAC-ETHYL; 4-cyclopropyl (hydroxy)
methylene-3,5-dioxocyclohexanecarboxylate化学式: $C_{13}H_{16}O_5$

分子量: 252.3

危害/接触类型	急性危害/症状	预防	急救/消防
火灾	可燃的, 含有机溶剂的液体制剂可能是易燃的	禁止明火	干粉, 喷水, 泡沫, 二氧化碳
爆炸			
接触		避免青少年和儿童接触!	
# 吸入	(见注解)	局部排气	新鲜空气, 休息, 给予医疗护理
# 皮肤		防护手套	脱掉污染的衣服, 用大量水冲洗皮肤或淋浴, 给予医疗护理
# 眼睛		安全护目镜	首先用大量水冲洗几分钟(如可能易行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
# 摄食	见注解	工作时不得进食、饮水或吸烟, 进食前洗手	给予医疗护理
溢漏处置	不得冲入下水道。将溢漏物扫入有盖容器中, 如果适当, 首先湿润防止扬尘。小心收集残余物, 然后转移到安全场所(额外个人保护: 适用于有害颗粒物的 P2 过滤呼吸器)。		
包装与标志	不得与食品和饲料一起运输。		
应急响应		储存	采取措施盛装灭火产生的废水。与食品和饲料分开存放。严格密闭。

重 要 数 据	<p>物理状态 外观：白色固体。</p> <p>化学危险性：该物质燃烧时分解，生成含氯化氢和一氧化碳的有毒和腐蚀性烟雾（见卡片#0283和#0023）。</p> <p>职业接触限值：阈限值未制定。</p> <p>接触途径：该物质可通过吸入，经皮肤和食入吸收到体内。</p> <p>吸入风险：20℃时蒸发可忽略不计，但扩散时，尤其是粉末可较快地达到空气中颗粒物有害浓度。</p> <p>短期接触作用：该物质可能对血液发生作用，导致血液凝块减弱。作用可能延缓。须进行医疗检查。</p>
物 理 性 质	<p>熔点：181~191℃（顺式异构体） 辛醇/水分配系数的对数值：4.7 163~166℃（反式异构体）（估计值）</p> <p>相对密度（水=1）：1.2</p> <p>水中溶解度：（不溶）0.0001g/100ml</p> <p>蒸气压：25℃时忽略不计</p>
环境数据	<p>该物质对水生生物有极高毒性。该物质可能对环境有危害，对动物区系应给予特别注意。在对人类重要的食物链中发生生物蓄积，特别是在水生生物中。避免在非正常使用情况下释放到环境中。</p>
注 解	<p>出血症状直到几天以后才变得明显。该物质中毒时须采取必要治疗措施，必须提供有指示说明的适当方法。该物质对人体健康作用数据不充分，因此，必须竭力进行护理。不要将工作服带回家中。商品名称有 Storm 和 Stratagem。</p>
附加资料	
<p>ICSC 编号：1266 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 氟鼠酮</p>	

氟鼠酮

国际化学品安全卡

ICSC 编号: 1267

CAS 登记号: 90035-08-8 中文名称: 氟鼠酮; 4-羟基-3-(1,2,3,4-四氢-3-(4-(4-三氟甲基苯氧基)苯基)-1-萘基)香豆素; 4-羟基-3-(1,2,3,4-四氢-3-(4-((4-三氟甲基苯氧基)苯基)甲氧基)苯基)-1-萘基)-2H-苯并吡喃-2-酮

UN 编号: 3027

英文名称: FLOCOUMAFEN; 4-Hydroxy-3-(1,2,3,4-tetrahydro-3-(4-(4-trifluoromethylbenzyloxy)phenyl)-1-naphthyl)coumarin; 4-hydroxy-3-(1,2,3,4-tetrahydro-3-(4-((4-trifluoromethyl)phenyl)methoxy)phenyl)-1-naphthalenyl)-2H-benzopyran-2-one

化学式: $C_{33}H_{25}F_3O_4$ 分子量: 542.6

危害/接触类型	急性危害 / 症状	预 防	急救 / 消防
火 灾	在火焰中释放出刺激性或有毒烟雾 (或气体)		周围环境着火时, 允许使用各种灭火剂
爆 炸			
接 触		严格卫生条件! 避免青少年和儿童接触!	一切情况均向医生咨询! (见注解)
# 吸入	(见摄食)	通风 (如果不是粉末), 局部排气或呼吸保护	新鲜空气, 休息, 给予医疗护理
# 皮肤	可能被吸收! 见摄食	防护手套, 防护服	用大量水冲洗皮肤或淋浴
# 眼睛		如为粉末, 面罩或眼睛保护结合呼吸保护	首先用大量水冲洗几分钟 (如可能易行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
# 摄食	眩晕, 倦睡, 恶心, 休克或虚脱, 出血 (见注解)	工作时不得进食、饮水或吸烟, 进食前洗手	漱口, 催吐 (仅对清醒病人!) 给予医疗护理, 见注解
溢漏处置	不得冲入下水道。将溢漏物扫入有盖容器中, 如果适当, 首先湿润防止扬尘。小心收集残余物, 然后转移到安全场所 (额外个人防护: 全套防护服包括自给式过滤呼吸器)。		
包装与标志	联合国危险性类别: 6.1 不易破碎包装, 将易破碎包装放在不易破碎的密闭容器中。 不得与食品和饲料一起运输。		
应急响应		储 存	采取措施盛装灭火产生的废水。与食品和饲料分开存放。严格密闭。

重 要 数 据	<p>物理状态 外观：无色固体或白色粉末。</p> <p>化学危险性：该物质燃烧时分解，生成含氮氧化物、氯化氢、氟化氢的有毒和腐蚀性烟雾。</p> <p>职业接触限值：阈值未制定。</p> <p>接触途径：该物质可通过吸入吸收到体内。</p> <p>吸入风险：20℃时蒸发可忽略不计，但喷洒或扩散时，尤其是粉末可较快地达到空气中颗粒物有害浓度。</p> <p>长期或反复接触作用：该物质可能对血液发生作用，导致形成正铁血红蛋白。</p>
物 理 性 质	<p>熔点：202~205℃ 辛醇/水分配系数的对数值：5.68</p> <p>相对密度(水=1)：1.7</p> <p>水中溶解度：(不溶) <0.1g/100ml</p> <p>蒸气压：25℃时忽略不计</p>
环 境 数 据	<p>该物质对水生生物有极高毒性。在对人类重要的食物链中发生生物蓄积，特别是在鱼类中。该物质可能对水生环境造成长期影响。避免在非正常使用情况下释放到环境中。</p>
注 解	<p>如果该物质由溶剂配制，可参考该溶剂的卡片。商业制剂中使用的载体溶剂可能改变其物理和毒理学性质。商品名称有 Consult, Hexafluron 和 Trueno。</p>
附 加 资 料	
ICSC 编号：1266 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写	<p>1-(3,5-二氟-4(1,1,2,2-四 氟乙氧基)苯基)-3-(2,6-二 氟苯甲酰基)脲</p>

1-(3,5-二氯-4(1,1,2,2-四氟乙氧基)

苯基)-3-(2,6-二氟苯甲酰基)脲

国际化学品安全卡

ICSC 编号: 1266

CAS 登记号: 86479-06-3

中文名称: 1-(3,5-二氯-4(1,1,2,2-四氟乙氧基)苯基)-3-(2,6-二氟苯甲酰基)脲

RTECS 号: CV3800000

英文名称: HEXAFLUMURON; 1-(3,5-Dichloro-4(1,1,2,2-tetrafluoroethoxy)phenyl)-3-(2,6-difluorobenzoyl)urea

化学式: $C_{16}H_8Cl_2F_6N_2O_3$

分子量: 461.1

危害/接触类型	急性危害 / 症状	预 防	急救 / 消防
火 灾	含有机溶剂的液体制剂可能是易燃的, 在火焰中释放出刺激性或有毒烟雾 (或气体)		周围环境着火时, 允许使用各种灭火器
爆 炸			
接 触			
# 吸入		避免吸入微细粉尘和烟云	新鲜空气, 休息
# 皮肤		防护手套	用大量水冲洗皮肤或淋浴
# 眼睛		安全护目镜	首先用大量水冲洗几分钟 (如可能易行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
# 摄食		工作时不得进食、饮水或吸烟, 进食前洗手	
溢漏处置	不得冲入下水道。将溢漏物扫入有盖容器中, 如果适当, 首先湿润防止扬尘。小心收集残余物, 然后转移到安全场所 (额外个人防护: 适用于有害颗粒物的 P2 过滤呼吸器)。		
包装与标志	不得与食品和饲料一起运输。		
应急响应		储 存	采取措施盛装灭火产生的废水。与食品和饲料分开存放。严格密闭。

氟酰胺

国际化学品安全卡

ICSC 编号: 1265

CAS 登记号: 66332-96-5

中文名称: 氟酰胺; α, α, α -三氟-3'-异丙氧基邻对甲苯甲

RTECS 号: CV5581320

酰(基)苯胺; *N*-(3-(1-甲基乙氧基)苯基)-2-(三氟甲基)苯甲酰胺英文名称: FLUTOLANIL; *alpha, alpha, alpha*-Trifluoro-3'-isopropoxy-*o*-toluanilide; *N*-(3-(1-Methylethoxy)phenyl)-2-(trifluoromethyl)benzamide化学式: $C_{17}H_{16}F_3NO_2$

分子量: 323.3

危害/接触类型	急性危害 / 症状	预 防	急救 / 消防
火 灾	含有机溶剂的液体制剂可能是易燃的		周围环境着火时, 允许使用各种灭火剂
爆 炸			
接 触		避免青少年和儿童接触!	
# 吸入		避免吸入微细粉尘和烟云	新鲜空气, 休息
# 皮肤		防护手套	用大量水冲洗皮肤或淋浴
# 眼睛		安全护目镜	首先用大量水冲洗几分钟(如可能易行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
# 摄食		工作时不得进食、饮水或吸烟, 进食前洗手	漱口, 休息
溢漏处置	不得冲入下水道。将溢漏物扫入有盖容器中, 如果适当, 首先湿润防止扬尘。小心收集残余物, 然后转移到安全场所(额外个人防护: 适用于有害颗粒物的 P2 过滤呼吸器)。		
包装与标志	不得与食品和饲料一起运输。		
应急响应		储 存	采取措施盛装灭火产生的废水。与食品和饲料分开存放。严格密闭。

<p>重 要 数 据</p>	<p>物理状态 外观：无气味无色晶体或粉末。</p> <p>化学危险性：该物质燃烧时分解，生成含氮氧化物、氯化氢、一氧化碳的有毒气体/烟雾。</p> <p>职业接触限值：阈限值未制定。</p> <p>接触途径：该物质可通过吸入和食入吸收到体内。</p> <p>吸入风险：未指明 20℃时该物质蒸发达到空气中有害浓度的速率。</p> <p>短期接触作用：如果食入，该物质可能对神经系统发生作用，导致抑郁症。</p> <p>长期或反复接触作用：该物质可能对肝脏发生作用，导致组织损伤和功能损伤。</p>
<p>物 理 性 质</p>	<p>熔点：84℃</p> <p>辛醇/水分配系数的对数值：3.12~3.48</p> <p>相对密度(水=1)：1.7</p> <p>水中溶解度：0.05g/100ml</p> <p>蒸气压：忽略不计</p>
<p>环 境 数 据</p>	<p>该物质对水生生物是有毒的。避免在非正常使用情况下释放到环境中。</p>
<p>注 解</p>	<p>该物质对人体健康作用数据不充分，因此必须竭力进行护理。如果该物质由溶剂配制，可参考该溶剂的卡片。商业制剂中使用的载体溶剂可能改变其物理和毒理学性质。商品名称为 Granit。</p>
<p>附 加 资 料</p>	
<p>ICSC 编号：1264 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 溴粘康酸吡咯</p>	

CAS 登记号: 116255-48-2 中文名称: 溴粘康酸吡咯; 1-(2*RS*, 4*RS*:2*RS*, 4*SR*)-4-溴-2-(2, 4-二氯苯基)四氢糠基-1*H*-1, 2, 4-三吡咯; 1-((4-溴-2(2, 4-二氯苯基)四氢-2-糠基)甲基)-1*H*-1, 2, 4-三吡咯

英文名称: BROMUCONAZOLE; 1-((2*RS*, 4*RS*:2*RS*, 4*SR*)-4-Bromo-2-(2, 4-dichlorophenyl)tetrahydrofurfuryl)-1*H*-1, 2, 4-triazole; 1-((4-Bromo-2-(2, 4-dichlorophenyl)tetrahydro-2-furanyl)methyl)-1*H*-1, 2, 4-triazole

化学式: $C_{13}H_{12}BrCl_2N_3O$ 分子量: 377.1

危害/接触类型	急性危害/症状	预 防	急救/消防
火 灾	含有机溶剂的液体制剂可能是易燃的, 在火焰中释放出刺激性或有毒烟雾(或气体)		周围环境着火时, 允许使用各种灭火剂
爆 炸			
接 触		防止粉尘扩散!	
# 吸入	见注解	避免吸入微细粉尘和烟云, 局部排气或呼吸保护	新鲜空气, 休息
# 皮肤		防护手套	冲洗, 然后用水和肥皂洗皮肤
# 眼睛		安全护目镜	首先用大量水冲洗几分钟(如可能易行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
# 摄食	见注解	工作时不得进食、饮水或吸烟, 进食前洗手	漱口, 休息
溢漏处置	不得冲入下水道。将溢漏物扫入有盖容器中, 如果适当, 首先湿润防止扬尘。小心收集残余物, 然后转移到安全场所(额外个人防护: 适用于有害颗粒物的 P2 过滤呼吸器)。		
包装与标志	不得与食品和饲料一起运输。		
应急响应		储 存	采取措施盛装灭火产生的废水。与食品和饲料分开存放。严格密闭。

<p style="text-align: center;">重 要 数 据</p>	<p>物理状态 外观：无色液体，有特殊气味。</p> <p>物理危险性：蒸气比空气重，可能沿地面流动，可能造成远处着火。由于流动、搅动等，可能产生静电。</p> <p>化学危险性：与氧化剂猛烈反应，有着火和爆炸危险。浸蚀塑料。</p> <p>职业接触限值：阈限值 5000ppm、1760mg/m³（以己烷异构体计）（美国政府工业卫生学家会议，1993~1994年）。</p> <p>接触途径：该物质可通过吸入其蒸气吸收到体内。</p> <p>吸入风险：20℃时该物质蒸发，可相当快地达到空气中有害浓度。</p>	
<p style="text-align: center;">物 理 性 质</p>	<p>沸点：63.3℃</p> <p>熔点：-118℃</p> <p>相对密度(水=1)：0.66</p> <p>水中溶解度：不溶</p> <p>蒸气压：20℃时 20.5kPa</p>	<p>蒸气相对密度(空气=1)：2.97</p> <p>闪点：<-20℃</p> <p>自燃温度：278℃</p> <p>爆炸极限：空气中 1.2%~7.0%（体积）</p>
<p style="text-align: center;">环境数据</p>		
<p style="text-align: center;">注 解</p>	<p>接触该物质的健康效应未进行调查。</p>	
<p style="text-align: center;">附加资料</p>		
<p>ICSC 编号：1263 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 3-甲基戊烷</p>		

CAS 登记号: 96-14-0 中文名称: 3-甲基戊烷; 二乙基甲基甲烷
 UN 编号: 1208 (己烷) 英文名称: 3-METHYLPENTANE; Diethylmethylethane
 化学式: $C_8H_{18}/CH_3CH_2CH(CH_3)CH_2CH_3$
 分子量: 86.2

危害/接触类型	急性危害/症状	预防	急救/消防
火灾	高度易燃	禁止明火、禁止火花和禁止吸烟	干粉, 水成膜泡沫, 泡沫, 二氧化碳
爆炸	蒸气/空气混合物有爆炸性	密闭系统, 通风, 防爆电器与照明, 防止静电荷累积 (例如通过接地), 不要使用压缩空气填充, 卸料或转运	着火时, 喷水保持料桶等冷却
接触			
# 吸入		通风, 局部排气或呼吸保护	新鲜空气, 休息
# 皮肤		防护手套	脱掉污染的衣服, 冲洗, 然后用水和肥皂洗皮肤
# 眼睛		安全护目镜	首先用大量水冲洗几分钟 (如可能易行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
# 摄食		工作时不得进食、饮水或吸烟	漱口
溢漏处置	通风, 将溢漏液收集在有盖容器中。用沙子或惰性吸收剂吸收残液并转移到安全场所。不得冲入下水道。		
包装与标志	联合国危险性类别: 3 联合国包装级别: II		
应急响应	运输应急卡: TEC(R)-30G30。 美国防火协会法规: H1; F3; R0。	储存	防火。与强氧化剂分开存放。

<p>重要数据</p>	<p>物理状态 外观：无色液体，有特殊气味。</p> <p>物理危险性：蒸气比空气重，可能沿地面流动，可能造成远处着火。由于流动、搅动等，可能产生静电。</p> <p>化学危险性：与氧化剂猛烈反应，有着火和爆炸危险。侵蚀塑料。</p> <p>职业接触限值：阈限值 5000ppm、1760mg/m³（时间加权平均值）（美国政府工业卫生学家会议，1993~1994年），1000ppm、3500mg/m³（短期接触限值）（美国政府工业卫生学家会议，1993~1994年）。</p> <p>接触途径：该物质可通过吸入其蒸气、经皮肤吸收到体内。</p> <p>吸入风险：20℃时该物质蒸发，可相当快地达到空气中有害浓度。</p>	
<p>物理性质</p>	<p>沸点：60℃</p> <p>熔点：-153℃</p> <p>相对密度(水=1)：0.65</p> <p>水中溶解度：不溶</p> <p>蒸气压：20℃时 23kPa</p>	<p>蒸气相对密度(空气=1)：3.0</p> <p>闪点：-32℃（闭杯）</p> <p>自燃温度：264℃</p> <p>爆炸极限：空气中 1.0%~7%（体积）</p>
<p>环境数据</p>		
<p>注解</p>	<p>接触该物质的健康效应未进行过调查，但未发现任何健康效应。</p>	
<p>附加资料</p>		
<p>ICSC 编号：1262 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 2-甲基戊烷</p>		

CAS 登记号: 107-83-5 中文名称: 2-甲基戊烷; 异己烷; 二甲基丙基甲烷 RTECS 号: SA2985000 英文名称: 2-METHYLPENTANE; Isohexane; Dimethyl UN 编号: 1208 (己烷) propylmethane 化学式: C ₆ H ₁₄ /CH ₃ CH(CH ₃)(CH ₂) ₂ CH ₃ 分子量: 86.2			
危害/接触类型	急性危害/症状	预防	急救/消防
火灾	高度易燃	禁止明火、禁止火花和禁止吸烟	干粉, 水成膜泡沫, 泡沫, 二氧化碳
爆炸	蒸气/空气混合物有爆炸性	密闭系统, 通风, 防爆电器与照明, 防止静电荷累积 (例如通过接地), 不要使用压缩空气填充, 卸料或转运, 使用无火花手工具	着火时, 喷水保持料桶等冷却
接触			
# 吸入		通风, 局部排气或呼吸保护	新鲜空气, 休息
# 皮肤		防护手套	脱掉污染的衣服, 冲洗, 然后用水和肥皂洗皮肤
# 眼睛		安全护目镜	首先用大量水冲洗几分钟 (如可能易行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
# 摄食		工作时不得进食、饮水或吸烟	漱口
溢漏处置	通风, 将溢漏液收集在有盖容器中。用沙子或惰性吸收剂吸收残液并转移到安全场所。不得冲入下水道。		
包装与标志	联合国危险性类别: 3 联合国包装级别: II		
应急响应	运输应急卡: TEC(R)-30G30。 美国防火协会法规: H1; F3; R0。	储存	防火。与强氧化剂分开存放。

<p style="text-align: center;">重 要 数 据</p>	<p>物理状态 外观：无色液体，有特殊气味。</p> <p>物理危险性：蒸气比空气重，可能沿地面流动，可能造成远处着火。由于流动、搅动等，可能产生静电。</p> <p>化学危险性：该物质能生成爆炸性过氧化物。当为液体或蒸气时该物质容易发生聚合。与氧化剂、酸猛烈反应，有着火和爆炸危险。</p> <p>职业接触限值： 阈值未制定。</p> <p>接触途径：该物质可通过吸入其蒸气吸收到体内。</p> <p>吸入风险：20℃时该物质蒸发，可迅速地达到空气中有害浓度。</p> <p>短期接触作用：该物质可能对中枢神经系统发生作用，导致神志不清。</p>	
<p style="text-align: center;">物 理 性 质</p>	<p>沸点：36℃ 熔点：-115℃ 相对密度(水=1)：0.8 水中溶解度：不溶 蒸气压：20℃时 57kPa</p>	<p>蒸气相对密度(空气=1)：2.5 闪点：<-46℃ 自燃温度：202℃ 爆炸极限：空气中 1.3%~28% (体积)</p>
<p style="text-align: center;">环境数据</p>		
<p style="text-align: center;">注 解</p>	<p>添加稳定剂或阻聚剂会影响到该物质的毒理学性质，向专家咨询。蒸馏前检验过氧化物，如有，加以去除。</p>	
<p style="text-align: center;">附加资料</p>		
<p>ICSC 编号：1261 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 乙烯基乙基醚</p>		

CAS 登记号: 109-92-2 中文名称: 乙烯基乙基醚; 乙基乙烯基醚; 乙氧基乙烯 RTECS 号: KO0710000 英文名称: VINYL ETHYL ETHER; Ethyl vinyl ether; Eth- UN 编号: 1302 (阻聚的) oxyethene 化学式: $\text{CH}_2=\text{CHOCH}_2\text{CH}_3/\text{C}_4\text{H}_8\text{O}$ 分子量: 72.1			
危害/接触类型	急性危害 / 症状	预 防	急救 / 消防
火 灾	高度易燃	禁止明火、禁止火花和禁止吸烟	干粉, 水成膜泡沫, 泡沫, 二氧化碳
爆 炸	蒸气/空气混合物有爆炸性	密闭系统, 通风, 防爆电器与照明, 防止静电荷累积 (例如通过接地), 不要使用压缩空气填充, 卸料或转运	着火时, 喷水保持料桶等冷却
接 触		防止产生烟云!	
# 吸入	共济失调, 头晕, 倦睡, 神志不清,	通风, 局部排气或呼吸保护	新鲜空气, 休息, 给予医疗护理
# 皮肤		防护手套	脱掉污染的衣服, 冲洗, 然后用水和肥皂洗皮肤
# 眼睛		安全护目镜或眼睛保护结合呼吸保护	首先用大量水冲洗几分钟 (如可能易行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
# 摄食			
溢漏处置	将溢漏液收集在有盖容器中。用沙子或惰性吸收剂吸收残液并转移到安全场所。不得冲入下水道 (额外个人防护: 自给式呼吸器)。		
包装与标志	联合国危险性类别: 3 联合国包装级别: I		
应急响应	运输应急卡: TEC(R)-685。 美国防火协会法规: H2; F4; R2。	储 存	防火。与强氧化剂、酸分开存放。保持阴凉, 保存在惰性气体下。稳定后贮存。

<p>重 要 数 据</p>	<p>物理状态 外观：无色液体，有特殊气味。</p> <p>物理危险性：蒸气比空气重，可能沿地面流动，可能造成远处着火。</p> <p>化学危险性：该物质由于受热或在光照、酸和碱作用下会发生聚合。与碱、胺、强酸和过氧化物猛烈反应。</p> <p>职业接触限值： 阈限值未制定。</p> <p>接触途径： 该物质可通过吸入其蒸气和食入吸收到体内。</p> <p>吸入风险： 20℃时该物质蒸发，可迅速地达到空气中有害浓度。</p> <p>短期接触作用： 该物质刺激眼睛、皮肤和呼吸道。</p>										
<p>物 理 性 质</p>	<table border="0"> <tr> <td>沸点：68℃</td> <td>蒸气相对密度(空气=1)：2.42</td> </tr> <tr> <td>熔点：-81℃</td> <td>闪点：-15℃</td> </tr> <tr> <td>相对密度(水=1)：0.8</td> <td>自燃温度：285℃</td> </tr> <tr> <td>水中溶解度：20℃时 6g/100ml</td> <td>爆炸极限：空气中 2.6%~? (体积)</td> </tr> <tr> <td>蒸气压：20℃时 16kPa</td> <td></td> </tr> </table>	沸点：68℃	蒸气相对密度(空气=1)：2.42	熔点：-81℃	闪点：-15℃	相对密度(水=1)：0.8	自燃温度：285℃	水中溶解度：20℃时 6g/100ml	爆炸极限：空气中 2.6%~? (体积)	蒸气压：20℃时 16kPa	
沸点：68℃	蒸气相对密度(空气=1)：2.42										
熔点：-81℃	闪点：-15℃										
相对密度(水=1)：0.8	自燃温度：285℃										
水中溶解度：20℃时 6g/100ml	爆炸极限：空气中 2.6%~? (体积)										
蒸气压：20℃时 16kPa											
<p>环境数据</p>											
<p>注 解</p>	<p>接触该物质的健康效应未进行调查。添加稳定剂或阻聚剂会影响到该物质的毒理学性质，向专家咨询。蒸馏前检验过氧化物，如有，加以去除。</p>										
<p>附加资料</p>											
<p>ICSC 编号：1259 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 甲基丙烯醛</p>											

CAS 登记号: 78-85-3	中文名称: 甲基丙烯醛; 异丁烯醛; 二甲基二丙醛
RTECS 号: OZ2625000	英文名称: METHACRYLALDEHYDE; Isobutenal; 2-Methyl-2-propenal; Methacrolein
UN 编号: 2396	化学式: $C_4H_6O/CH_2=C(CH_3)CHO$
	分子量: 70.1

危害/接触类型	急性危害 / 症状	预 防	急救 / 消防
火 灾	高度易燃	禁止明火、禁止火花和禁止吸烟	干粉, 抗醇泡沫, 喷水, 二氧化碳
爆 炸	蒸气/空气混合物有爆炸性	密闭系统, 通风, 防爆电器与照明, 不要使用压缩空气填充, 卸料或转运, 使用无火花工具	着火时, 喷水保持料桶等冷却
接 触		防止产生烟云!	
# 吸入	咳嗽, 咽喉疼痛	通风, 局部排气或呼吸保护	新鲜空气, 休息
# 皮肤	可能被吸收! 发红, 疼痛	防护手套, 防护服	脱掉污染的衣服, 用大量水冲洗皮肤或淋浴, 给予医疗护理
# 眼睛	发红, 疼痛	安全护目镜或眼睛保护结合呼吸保护	首先用大量水冲洗几分钟 (如可能易行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
# 摄食		工作时不得进食、饮水或吸烟	漱口, 催吐 (仅对清醒病人!), 给予医疗护理
溢漏处置	将溢漏液收集在有盖容器中。用沙子或惰性吸收剂吸收残液并转移到安全场所 (额外个人防护: 全套防护服包括自给式呼吸器)。		
包装与标志	联合国危险性类别: 3 联合国次要风险等级: 6.1 联合国包装级别: II 不易破碎包装, 将易破碎包装放在不易破碎密闭容器中。不得与食品和饲料一起运输。		
应急响应	运输应急卡: TEC(R)-30G32。 美国防火协会法规: H3; F3; R2。	储 存	防火。与强氧化剂、酸、碱、食品和饲料分开存放。阴凉。保存在阴暗处。严格密闭。保存在惰性气体中。稳定后贮存。

<p style="text-align: center;">重 要 数 据</p>	<p>物理状态 外观：白色晶体粉末。</p> <p>化学危险性：该物质受热或燃烧时分解，生成含氮氧化物有毒烟雾。</p> <p>职业接触限值：阈值未制定。</p> <p>接触途径：该物质可通过食入吸收到体内。</p> <p>吸入风险：20℃时蒸发可忽略不计，但扩散时，尤其是粉末可较快地达到空气中颗粒物有害浓度。</p> <p>短期接触作用：该物质可能对神经系统和肾发生作用，导致定向力障碍、昏迷、昏迷和代谢酸中毒。接触高浓度会造成死亡。接触可能造成神志不清。</p> <p>长期或反复接触作用：该物质可能对中枢神经系统和肝发生作用，导致组织损害和功能损伤。</p>
<p style="text-align: center;">物 理 性 质</p>	<p>熔点：170~173℃</p> <p>水中溶解度：20℃时 12.5g/100ml</p>
<p style="text-align: center;">环 境 数 据</p>	
<p style="text-align: center;">注 解</p>	<p>该化合物有许多商品名称。</p>
<p style="text-align: center;">附 加 资 料</p>	
<p>ICSC 编号：1258 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 异烟肼</p>	

异烟肼

国际化学品安全卡

ICSC 编号: 1258

CAS 登记号: 54-85-3		中文名称: 异烟肼; 异烟(酰)肼; 4-吡啶羧酸肼	
RTECS 号: NS1751850		英文名称: ISONIAZID; Isonicotinic hydrazide; 4-Pyridine-carboxylic acid, hydrazide	
		化学式: $C_6H_7N_3O$	分子量: 137.1
危害/接触类型	急性危害/症状	预 防	急救/消防
火 灾	可燃的, 在火焰中释放出刺激性或有毒烟雾(或气体)	禁止明火	干粉, 喷水, 泡沫, 二氧化碳
爆 炸			
接 触		防止粉尘扩散!	
# 吸入		局部排气或呼吸保护	新鲜空气, 休息
# 皮肤		防护手套	脱掉污染的衣服, 冲洗, 然后用水和肥皂洗皮肤
# 眼睛		安全护目镜	首先用大量水冲洗几分钟(如可能易行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
# 摄食	意识模糊, 惊厥, 恶心, 虚弱, 共济失调, 幻觉	工作时不得进食、饮水或吸烟	漱口, 用水冲服活性炭浆, 给予医疗护理
溢漏处置	将溢漏物扫入有盖容器中, 如果适当, 首先湿润防止扬尘。小心收集残余物, 然后转移到安全场所(额外个人防护: 适用于有害颗粒物的 P2 过滤呼吸器)。		
包装与标志			
应急响应		储 存	阴凉。严格密闭。

<p>重 要 数 据</p>	<p>物理状态 外观: 清澈无色液体, 久置变棕色, 有特殊气味。</p> <p>物理危险性: 蒸气比空气重, 可能沿地面流动, 可能造成远处着火。</p> <p>化学危险性: 该物质与空气接触可能生成爆炸性过氧化物。与氧化剂和酸猛烈反应, 有着火和爆炸危险。暴露于热或火焰中有着火危险。</p> <p>职业接触限值: 阈限值未制定。</p> <p>接触途径: 该物质可通过吸入其蒸气、气溶胶和经皮肤吸收到体内。</p> <p>吸入风险: 20℃时该物质蒸发, 可迅速地达到空气中有害浓度。</p> <p>短期接触作用: 该物质刺激呼吸道。吸入蒸气可能引起肺水肿。(见注解)。</p>
<p>物 理 性 质</p>	<p>沸点: 31.3℃ 熔点: -85.6℃ 相对密度(水=1): 0.94 水中溶解度: 微溶</p> <p>蒸气相对密度(空气=1): 2.3 闪点: -35℃ 爆炸极限: 空气中 2.3%~14.3% (体积) 辛醇/水分配系数的对数值: 1.34</p>
<p>环境数据</p>	
<p>注 解</p>	<p>肺水肿症状常常经过几小时以后才变得明显, 体力劳动使症状加重。因此休息和医疗观察是必要的。应考虑由医生或医生指定人立即给予适当喷药。添加稳定剂或阻聚剂会影响到该物质的毒理学性质, 向专家咨询。蒸馏前检验过氧化物, 如有, 加以去除。</p>
<p>附加资料</p>	
<p>ICSC 编号: 1257 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 呋喃</p>	

呋喃

国际化学品安全卡

ICSC 编号: 1257

CAS 登记号: 110-00-9		中文名称: 呋喃; 二亚乙烯基氧化物; 氧化环戊二烯	
RTECS 号: LT8524000		英文名称: FURAN; Furfuran; Divinylene oxide; Oxacyclopentadiene	
UN 编号: 2389		化学式: C ₄ H ₄ O	
		分子量: 68.1	
危害/接触类型	急性危害/症状	预防	急救/消防
火灾	极易燃	禁止明火、禁止火花和禁止吸烟	干粉, 抗醇泡沫, 喷水, 二氧化碳
爆炸	蒸气/空气混合物有爆炸性	密闭系统, 通风, 防爆电器与照明, 不要使用压缩空气填充, 卸料或转运, 使用无火花手工具	
接触		防止产生烟云!	
# 吸入	咳嗽, 咽喉疼痛	通风, 局部排气或呼吸保护	新鲜空气, 休息, 半直立体位, 必要时进行人工呼吸, 给予医疗护理
# 皮肤	发红		脱掉污染的衣服, 用大量水冲洗皮肤或淋浴
# 眼睛		安全护目镜	首先用大量水冲洗几分钟(如可能易行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
# 摄食		工作时不得进食、饮水或吸烟	
溢漏处置	通风, 将溢漏液收集在有盖容器中。用沙子或惰性吸收剂吸收残液并转移到安全场所。不得冲入下水道(额外个人防护: 自给式呼吸器)。		
包装与标志	联合国危险性类别: 3 联合国包装级别: I 气密。		
应急响应	运输应急卡: TEC(R)-30G30。 美国防火协会法规: H1; F4; R1。	储存	防火。与强氧化剂、酸分开存放。阴凉。严格密闭。稳定后贮存。

重 要 数 据	<p>物理状态 外观：黄色气体。</p> <p>物理危险性：气体比空气重，可能沿地面流动，可能造成远处着火。</p> <p>化学危险性：受冲击、磨擦、震动时可能发生爆炸分解。加热到 100℃或与粗糙表面接触或者在未经稀释的液体中或在浓溶液中有杂质或固体物存在时，或者在高强光照下，可能发生爆炸。与碱金属和硫酸钙接触会引起爆炸。</p> <p>职业接触限值：阈限值 0.2ppm、0.34mg/m³（美国政府工业卫生学家会议，1993～1994 年）。</p> <p>接触途径：该物质可通过吸入吸收到体内。</p> <p>吸入风险：容器漏损时，该气体迅速地达到空气中有害浓度。</p> <p>短期接触作用：该物质强烈刺激眼睛、皮肤和呼吸道。吸入蒸气可能引起肺水肿（见注解）。吸入蒸气可能引起哮喘反应（见注解）。液体可能引起冻伤。高于职业接触限值的接触可能造成死亡。需要进行医疗观察。</p> <p>长期或反复接触作用：反复或长期吸入接触可能引起哮喘。该物质可能是人体致癌物。</p>
物 理 性 质	<p>沸点：-23℃ 闪点：易燃气体</p> <p>熔点：-145℃ 自燃温度：100℃（爆炸）</p> <p>相对密度（水=1）：1.45</p> <p>水中溶解度：反应</p> <p>蒸气压：1.4</p>
环境数据	
注 解	<p>由于其毒性和爆炸性，重氮甲烷应就地新制备，并且在醚或二噁烷溶液中使用。肺水肿症状常常经过几小时以后才变得明显，体力劳动使症状加重。因此休息和医疗观察是必要的。应考虑由医生或医生指定人立即给予适当喷药。哮喘症状常常经过几小时以后才变得明显，体力劳动使症状加重。因此休息和医疗观察是必要的。未指明气味与职业接触限值之间的关系。本卡片建议也适用于重氮甲烷浓溶液。</p>
附加资料	
<p>ICSC 编号：1256 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 重氮甲烷</p>	

CAS 登记号: 334-88-3	中文名称: 重氮甲烷
RTECS 号: PA7000000	英文名称: DIAZOMETHANE; Azimethylene; Diazirine
EC 编号: 006-068-00-8	化学式: CH ₂ N ₂
	分子量: 42.04

危害/接触类型	急性危害/症状	预 防	急救/消防
火 灾	极易燃, 许多反应可能引起火灾或爆炸, 在火焰中释放出刺激性或有毒烟雾(或气体)	禁止明火、禁止火花和禁止吸烟	切断气源, 如不可能并对周围环境无危险, 让火自行燃尽, 其他情况用干粉, 二氧化碳灭火
爆 炸	气体/空气混合物有爆炸性	密闭系统, 通风, 防爆电器与照明, 不要受摩擦或冲击, 防止静电荷累积(例如通过接地)	从隐蔽位置灭火
接 触		避免一切接触!	一切情况均向医生咨询!
# 吸入	头痛, 呼吸困难, 气促, 咽喉疼痛, 呕吐, 不适, 症状可能延缓(见注解)	通风, 局部排气或呼吸保护	新鲜空气, 休息, 半直立位, 必要时进行人工呼吸, 给予医疗护理
# 皮肤	发红, 灼烧感, 疼痛, 严重冻伤	隔冷手套	冻伤时, 用大量水冲洗, 不要脱去衣服, 给予医疗护理, 急救时戴防护手套
# 眼睛	发红, 疼痛	面罩或眼睛保护结合呼吸保护	首先用大量水冲洗几分钟(如可能易行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
# 摄食		工作时不得进食、饮水或吸烟	
溢漏处置	撤离危险区域! 向专家咨询! 通风(额外个人防护: 全套防护服包括自给式呼吸器)。		
包装与标志	T 符号 R: 45 S: 53-45		
应急响应		储 存	不应当贮存重氮甲烷溶液(见注解)。

<p>重 要 数 据</p>	<p>物理状态 外观：无色至黄色晶体。</p> <p>化学危险性：该物质受热或与酸接触时分解，生成含硫氧化物、氮氧化物和氨的有毒烟雾。有水存在下高浓度时浸蚀许多种金属。</p> <p>职业接触限值：阈限值未制定。</p> <p>吸入风险：20℃时蒸发可忽略不计，但扩散时，尤其是粉末可较快地达到空气中颗粒物有害浓度。</p>
<p>物 理 性 质</p>	<p>沸点：低于沸点在 150℃分解</p> <p>相对密度(水=1)：2.0</p> <p>水中溶解度：10℃时 267g/100ml</p>
<p>环 境 数 据</p>	
<p>注 解</p>	<p>主要以水溶液形态销售。该物质对人体健康作用数据不充分，因此必须竭力进行护理。</p>
<p>附 加 资 料</p>	
<p>ICSC 编号：1254 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 亚硫酸氢铵</p>	

亚硫酸氢铵

国际化学品安全卡

ICSC 编号: 1254

CAS 登记号: 10192-30-0		中文名称: 亚硫酸氢铵; 亚硫酸一铵盐	
RTECS 号: WT3595000		英文名称: AMMONIUM BISULFITE; Sulfurous acid, mono-ammonium salt; Ammonium hydrogen sulfite	
UN 编号: 2693 (亚硫酸氢盐水溶液)		化学式: H_3NO_3S/NH_4HSO_3 分子量: 99.1	
危害/接触类型	急性危害/症状	预防	急救/消防
火灾	不可燃		周围环境着火时, 允许使用各种灭火剂
爆炸			
接触			
# 吸入		通风 (如果不是粉末), 局部排气或呼吸保护	
# 皮肤		防护手套	
# 眼睛		护目镜	
# 摄食		工作时不得进食、饮水或吸烟	
溢漏处置	将溢漏物扫入有盖容器中, 如果适当, 首先湿润防止扬尘。用大量水冲净残余物 (额外个人防护: 适用于有害颗粒物的 P2 过滤呼吸器)。		
包装与标志	联合国危险性类别: 8 联合国包装级别: III 不得与食品和饲料一起运输。		
应急响应		储存	与强氧化剂、酸、食品和饲料分开存放。严格密闭。

<p>重 要 数 据</p>	<p>物理状态 外观：无色液体，有特殊气味。</p> <p>物理危险性：蒸气比空气重，可能沿地面流动，可能造成远处着火。</p> <p>化学危险性：燃烧时生成含一氧化碳和氮氧化物有毒和腐蚀性气体。水溶液是一种强碱。与氧化剂猛烈反应。</p> <p>职业接触限值：阈限值未制定。最高容许浓度 5ppm、15mg/m³（经皮）（1993年）。</p> <p>接触途径：该物质可通过吸入其蒸气和食入吸收到体内。</p> <p>吸入风险：20℃时该物质蒸发，可迅速地达到空气中有害浓度。</p> <p>短期接触作用：该物质腐蚀眼睛、皮肤和呼吸道。食入有腐蚀性。吸入可能引起肺水肿（见注解）。作用可能延缓，需要进行医疗观察。</p>
<p>物 理 性 质</p>	<p>沸点：68~69℃</p> <p>熔点：-85℃</p> <p>相对密度（水=1）：0.7</p> <p>水中溶解度：混溶</p> <p>蒸气压：18.8℃时 13.3kPa</p> <p>蒸气/空气混合物的相对密度（空气=1）：20℃时 1.2</p> <p>蒸气相对密度（空气=1）：2.5</p> <p>闪点：-9.0℃（闭杯）</p> <p>自燃温度：378℃</p> <p>爆炸极限：空气中 2%~12%（体积）</p> <p>辛醇/水分配系数的对数值：0.79~0.88</p>
<p>环境数据</p>	
<p>注 解</p>	<p>肺水肿症状常常经过几小时以后才变得明显，体力劳动使症状加重。因此休息和医疗观察是必要的。应考虑由医生或医生指定人立即给予适当喷药。</p>
<p>附加资料</p>	
<p>ICSC 编号：1253 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 异丁胺</p>	

异丁胺

国际化学品安全卡

ICSC 编号: 1253

CAS 登记号: 78-81-9 中文名称: 异丁胺; 2-甲基丙胺; 2-甲基-1-丙胺; 1-氨基-2-甲基丙烷

RTECS 号: NP9900000

UN 编号: 1214 英文名称: ISOBUTYLAMINE; 2-Methylpropylamine; 2-Methyl-1-propanamine; 1-Amino-2-methylpropane

化学式: $(\text{CH}_3)_2\text{CHCH}_2\text{NH}_2$ 分子量: 73.1

危害/接触类型	急性危害/症状	预防	急救/消防
火灾	高度易燃, 在火焰中释放出刺激性或有毒烟雾(或气体)	禁止明火、禁止火花和禁止吸烟	干粉, 抗醇泡沫, 喷水, 二氧化碳
爆炸	蒸气/空气混合物有爆炸性	密闭系统, 通风, 防爆电器与照明	着火时, 喷水保持料桶等冷却
接触		防止产生烟云! 避免一切接触!	一切情况均向医生咨询!
# 吸入	有腐蚀性, 灼烧感, 咳嗽, 气促, 作用可能延缓(见注解)	密闭系统和通风	新鲜空气, 休息, 半直立位, 必要时进行人工呼吸, 给予医疗护理
# 皮肤	有腐蚀性, 疼痛, 起疱	防护手套, 防护服	脱掉污染的衣服, 用大量水冲洗皮肤或淋浴, 给予医疗护理
# 眼睛	有腐蚀性, 发红, 疼痛, 严重深度烧伤	面罩或眼睛保护结合呼吸保护	首先用大量水冲洗几分钟(如可能易行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
# 摄食	有腐蚀性, 腹部疼痛, 灼烧感, 休克或虚脱	工作时不得进食、饮水或吸烟	漱口, 不要催吐, 大量饮水, 给予医疗护理
溢漏处置	将溢漏液收集在有盖容器中, 小心中和溢漏液。用沙子或惰性吸收剂吸收残液并转移到安全场所。然后, 用大量水冲净(额外个人防护: 全套个人防护包括自给式呼吸器)。		
包装与标志	联合国危险性类别: 3 联合国包装级别: II 不易破碎包装, 将易破碎包装放在不易破碎密闭容器中。		
应急响应	运输应急卡: TEC(R)-30G31。 美国防火协会法规: H2; F3; R0。	储存	防火。与强氧化剂、强酸分开存放。

<p>重 要 数 据</p>	<p>物理状态 外观：无色晶体。</p> <p>化学危险性：该物质燃烧时分解，生成含氮氧化物、氯化氢和氯化氢（见卡片#0283 和#0163）的有毒和腐蚀性烟雾。</p> <p>职业接触限值：阈值未制定。</p> <p>接触途径：该物质可通过吸入和食入吸收到体内。</p> <p>吸入风险：未指明 20℃时该物质蒸发达到空气中有害浓度的速率。</p> <p>长期或反复接触作用：反复或长期接触可能引起皮肤过敏。该物质可能对肝、血液发生作用，导致肝损伤、血红蛋白减少。</p>
<p>物 理 性 质</p>	<p>熔点：63℃ 辛醇/水分配系数的对数值：1.4</p> <p>相对密度(水=1)：1.4</p> <p>水中溶解度：适度溶解（20℃时 1.25g/100ml）</p> <p>蒸气压：25℃时 0.0014Pa</p>
<p>环境数据</p>	<p>该物质对水生生物有极高毒性。避免在非正常使用情况下释放到环境中。</p>
<p>注 解</p>	<p>该物质对人体健康作用数据不充分，因此必须竭力进行护理。如果该物质由溶剂配制，可参考该溶剂卡片。商业制剂中使用的载体溶剂可能改变其物理和毒理学性质。未指明气味与职业接触限值之间的关系。商品名称有 Condor, Duo, Top, Procure, Terraguard 和 Trifmine。</p>
<p>附加资料</p>	
<p>ICSC 编号：1252 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 氟菌唑</p>	

氟菌唑

国际化学品安全卡

ICSC 编号: 1252

CAS 登记号: 68694-11-1

中文名称: 氟菌唑; (*E*)-4-氯- α, α, α -三氟-*N*-(1-咪唑-1-基)-2-丙氧基亚乙基邻甲苯胺; 1-(1((4-氯-2-(三氟甲基)苯基)亚氨基)-2-丙氧乙基)-1*H*-咪唑

RTECS 号: NI4490000

英文名称: TRIFLUMIZOLE; (*E*)-4-Chloro-*alpha, alpha, alpha*-trifluoro-*N*-(1-imidazol-1-yl)-2-propoxy-ethylidene-*o*-toluidine; 1-(1((4-Chloro-2-(trifluoromethyl)-phenyl)imino)-2-propoxyethyl)-1*H*-imidazole化学式: $C_{15}H_{13}ClF_3N_3O$ 分子量: 345.7

危害/接触类型	急性危害/症状	预防	急救/消防
火灾	含有机溶剂的液体制剂可能是易燃的, 在火焰中释放出刺激性或有毒烟雾(或气体)		周围环境着火时, 允许使用各种灭火剂
爆炸	如果制剂中含有易燃/爆炸性溶剂, 有着火和爆炸危险		
接触		严格卫生条件!	
# 吸入		通风	新鲜空气, 休息, 给予医疗护理
# 皮肤		防护手套, 防护服	脱掉污染的衣服, 用大量水冲洗皮肤或淋浴, 给予医疗护理
# 眼睛		安全护目镜	首先用大量水冲洗几分钟(如可能易行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
# 摄食		工作时不得进食、饮水或吸烟	漱口, 给予医疗护理
溢漏处置	不得冲入下水道。将溢漏物扫入有盖容器中, 如果适当, 首先湿润防止扬尘。小心收集残余物, 然后转移到安全场所(额外个人防护: 适用于有害颗粒物的 P2 过滤呼吸器)。		
包装与标志	不得与食品和饲料一起运输。		
应急响应		储存	采取措施盛装灭火产生的废水。与食品和饲料分开存放。保存在通风良好的室内。

<p>重 要 数 据</p>	<p>物理状态 外观：黑色至棕色晶体或粉末。</p> <p>化学危险性：该物质与空气接触在受热至 700℃ 以上时可能发生自燃。</p> <p>职业接触限值： 阈限值 0.2mg/m³（时间加权平均值），0.6mg/m³（短期接触限值）（美国政府工业卫生学家会议，1994~1995 年）。</p> <p>接触途径：该物质可通过吸入其气溶胶吸收到体内。</p> <p>吸入风险：20℃ 时蒸发可忽略不计，但喷洒时或扩散时，尤其是粉末可较快地达到空气中颗粒物有害浓度。</p> <p>短期接触作用：该物质刺激眼睛。</p> <p>长期或反复接触作用：反复或长期接触粉尘颗粒肺可能受影响。</p>
<p>物 理 性 质</p>	<p>熔点：2865℃</p> <p>相对密度（水=1）：11.0</p> <p>水中溶解度：不溶</p>
<p>环 境 数 据</p>	
<p>注 解</p>	<p>该物质对人体健康作用数据不充分，因此必须竭力进行护理。不要将工作服带回家中。</p>
<p>附 加 资 料</p>	
<p>ICSC 编号：1251 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 二氧化铈</p>	

二氧化铀

国际化学品安全卡

ICSC 编号: 1251

CAS 登记号: 1344-57-6

中文名称: 二氧化铀; 氧化亚铀; 黑色氧化铀

英文名称: URANIUM DIOXIDE; Uranous oxide; Black uranium oxide

化学式: UO_2

分子量: 270.0

危害/接触类型	急性危害 / 症状	预 防	急救 / 消防
火 灾	可燃的	禁止明火	喷水, 干粉
爆 炸			
接 触		防止粉尘扩散! 严格卫生条件!	一切情况均向医生咨询!
# 吸入		避免吸入细微粉尘和烟云, 通风 (如果不是粉末), 局部排气或呼吸保护	新鲜空气, 休息, 给予医疗护理
# 皮肤		防护手套	脱掉污染的衣服, 冲洗, 然后用水和肥皂洗皮肤, 给予医疗护理
# 眼睛	发红, 疼痛	如果是粉末, 安全护目镜或眼睛保护结合呼吸保护	首先用大量水冲洗几分钟 (如可能易行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
# 摄食		工作时不得进食、饮水或吸烟, 进食前洗手	漱口, 给予医疗护理
溢漏处置	将溢漏物扫入有盖容器中, 如果适当, 首先湿润防止扬尘。然后转移到安全场所 (额外个人防护: 适用于有毒颗粒物的 P3 过滤呼吸器)。		
包装与标志			
应急响应		储 存	严格密闭。

<p>重 要 数 据</p>	<p>物理状态 外观：无色至白色、潮解的晶体。</p> <p>化学危险性：该物质受热分解生成氟化氢（见卡片#0283）有毒烟雾。与芳香族化合物，如苯、甲苯和二甲苯反应。与水 and 乙醇猛烈反应。浸蚀许多种金属，生成易燃/爆炸性气体（氢，见卡片#0001）。浸蚀塑料、橡胶和涂料。</p> <p>职业接触限值：阈值（以U计，可溶和不可溶化合物）$0.2\text{mg}/\text{m}^3$（时间加权平均值）、$0.6\text{mg}/\text{m}^3$（短期接触限值）（美国政府工业卫生学家会议，1994~1995年）。</p> <p>接触途径：该物质可通过吸入和食入吸收到体内。</p> <p>吸入风险：20℃时该物质蒸发，可相当快地达到空气中有害浓度。</p> <p>短期接触作用：该物质腐蚀眼睛、皮肤和呼吸道。该物质可能对肾发生作用，导致肾损伤和组织损害。低浓度接触可能造成死亡。</p>
<p>物 理 性 质</p>	<p>沸点：56℃</p> <p>相对密度（水=1）：5.09</p> <p>水中溶解度：反应</p> <p>蒸气压：20℃时 14.2kPa</p>
<p>环境数据</p>	
<p>注 解</p>	<p>不要将工作服带回家中。装运名称：UN2978 六氟化铀（低比活性）；UN2977：裂变的六氟化铀（含1%以上铀235）。</p>
<p>附加资料</p>	
<p>ICSC 编号：1250 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 六氟化铀</p>	

六氟化铀

国际化学品安全卡

ICSC 编号: 1250

CAS 登记号: 7783-81-5		中文名称: 六氟化铀; 氟化铀	
RTECS 号: YR4720000		英文名称: URANIUM HEXAFLUORIDE; Uranium fluoride	
UN 编号: 2978		化学式: UF ₆ 分子量: 352.0	
危害/接触类型	急性危害/症状	预防	急救/消防
火灾	不可燃, 在火焰中释放出刺激性或有毒烟雾(或气体)		周围环境着火时, 允许使用各种灭火剂
爆炸			
接触		避免一切接触!	一切情况均向医生咨询!
# 吸入	有腐蚀性, 灼烧感, 咳嗽, 气促	避免吸入微细粉尘和烟云, 密闭系统和通风	新鲜空气, 休息, 必要时进行人工呼吸, 给予医疗护理
# 皮肤	有腐蚀性, 皮肤烧伤, 疼痛	防护手套, 防护服	先用大量水冲洗, 然后脱去污染的衣服并再次冲洗, 给予医疗护理, 急救时戴防护手套
# 眼睛	有腐蚀性, 疼痛, 严重深度烧伤	如果为粉末, 面罩或眼睛保护结合呼吸保护	首先用大量水冲洗几分钟(如可能易行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
# 摄食	有腐蚀性, 腹部痉挛, 灼烧感, 休克或虚脱	工作时不得进食、饮水或吸烟, 进食前洗手	漱口, 不要催吐, 大量饮水, 给予医疗护理
溢漏处置	撤离危险区域! 向专家咨询! 将溢漏物清扫入有盖容器中, 然后转移到安全场所(额外个人防护: 全套防护服包括自给式呼吸器)。		
包装与标志	联合国危险性类别: 7 联合国次要风险等级: 8 不易破碎包装, 将易破碎包装放在不易破碎密闭容器中。不得与食品和饲料一起运输。		
应急响应	运输应急卡: TEC(R)-70G06-2。	储存	与芳香族化合物、乙醇、食品和饲料分开存放。保持干燥。严格密闭。保存在通风良好的室内。

加氢三联苯 (40%加氢处理的)

国际化学品安全卡

ICSC 编号: 1249

CAS 登记号: 61788-32-7				中文名称: 加氢三联苯 (40%加氢处理的); 加氢二苯基苯; 加氢苯基联苯			
RTECS 号: WZ6535000				英文名称: HYDROGENATED TERPHENYLS(40%HYDRO- GENATED); Hydrocnated diphenylbenzenes; Hydrogenated phenylbiphenyls			
				化学式: (C ₆ H ₇) ₃		分子量: 241(平均)	
危害/接触 类型	急性危害 / 症状		预 防		急救 / 消防		
火 灾	可燃的, 在火焰中释放出刺激性或有毒烟雾 (或气体)		禁止明火		干粉, 喷水, 泡沫, 二氧化碳		
爆 炸							
接 触			防止产生烟云!				
# 吸入	咳嗽		避免吸入微细粉尘和烟云, 局部排气或呼吸保护		新鲜空气, 休息, 给予医疗护理		
# 皮肤	发红, 疼痛		防护手套, 防护服		脱掉污染的衣服, 冲洗, 然后用水和肥皂洗皮肤		
# 眼睛	发红, 疼痛		安全护目镜, 面罩或眼睛保护结合呼吸保护		首先用大量水冲洗几分钟 (如可能易行, 摘除隐形眼镜), 然后就医		
# 摄食	灼烧感, 咳嗽		工作时不得进食、饮水或吸烟, 进食前洗手		漱口, 给予医疗护理		
溢漏处置	尽可能将溢漏液收集在有盖容器中。用沙子或惰性吸收剂吸收残液并转移到安全场所。						
包装与标志							
应急响应			储 存				

<p style="text-align: center;">重 要 数 据</p>	<p>物理状态 外观：无色、棕色油状液体，有特殊气味。</p> <p>化学危险性：该物质受热分解生成磷氧化物、硫化物极高毒性烟雾。</p> <p>职业接触限值：阈限值 $1\text{mg}/\text{m}^3$（时间加权平均值）（美国政府工业卫生学家会议，1994~1995年）。</p> <p>接触途径：该物质可通过吸入其气溶胶、经皮肤和食入吸收到体内。</p> <p>吸入风险：20℃时蒸发可忽略不计，但喷洒时可较快地达到空气中颗粒物有害浓度。</p> <p>短期接触作用：该物质可能对神经系统发生作用，导致惊厥，呼吸衰竭。胆碱酯酶抑制剂。接触可能造成死亡。作用可能延缓，需要进行医疗观察。</p> <p>长期或反复接触作用：胆碱酯酶抑制剂。可能有累积作用；见急性危害/症状。</p>
<p style="text-align: center;">物 理 性 质</p>	<p>相对密度(水=1)：1.20</p> <p>水中溶解度：微溶</p> <p>蒸气压：20℃时 < 0.0001 Pa</p>
<p style="text-align: center;">环 境 数 据</p>	<p>该物质可能对环境有危害，对鱼类和野生生物应给予特别注意。避免在非正常使用情况下释放到环境中。</p>
<p style="text-align: center;">注 解</p>	<p>根据接触程度，须作定期医疗检查。商业制剂中使用的载体溶剂可能改变其物理和毒理学性质。不要将工作服带回家中。商品名称有 NTN9306, BAY-NTN9306, Bolstar 和 Helothion。</p>
<p style="text-align: center;">附 加 资 料</p>	
<p>ICSC 编号：1248 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 乙丙硫磷</p>	

乙丙硫磷

国际化学品安全卡

ICSC 编号: 1248

CAS 登记号: 35400-43-2

中文名称: 乙丙硫磷; *O*-乙基-*O*-4(甲基硫代)苯基二硫

RTECS 号: TE4165000

代磷酸-*S*-丙酯; *O*-乙基-*O*-4-(甲基巯基)苯基-*S*-正丙基二硫代磷酸酯

UN 编号: 3018

英文名称: SULPROFOS; *O*-Ethyl *O*-4(methylthio)phenylphosphorodithionic acid-*S*-propyl ester; *O*-Ethyl *O*-4-(methylmercapto)phenyl-*S*-propylphosphorothionothiolate化学式: $C_{12}H_{19}O_2PS_3$

分子量: 322.4

危害/接触类型	急性危害/症状	预防	急救/消防
火灾	含有机溶剂的液体制剂可能是易燃的, 在火焰中释放出刺激性或有毒烟雾(或气体)		抗醇泡沫, 干粉, 二氧化碳
爆炸			
接触		避免一切接触!	一切情况均向医生咨询!
# 吸入	共济失调, 头晕, 头痛, 呼吸困难, 恶心, 神志不清, 呕吐, 瞳孔收缩, 肌肉痉挛, 多涎	通风, 局部排气或呼吸保护	新鲜空气, 休息, 给予医疗护理
# 皮肤	可能被吸收!(另见吸入)	防护手套, 防护服	脱掉污染的衣服, 冲洗, 然后用水和肥皂洗皮肤, 给予医疗护理
# 眼睛		面罩或眼睛保护结合呼吸保护	首先用大量水冲洗几分钟(如可能易行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
# 摄食	腹部痉挛, 腹泻, 恶心, 呕吐, 瞳孔收缩, 肌肉痉挛, 多涎	工作时不得进食、饮水或吸烟, 进食前洗手	催吐(仅对清醒病人!)
溢漏处置	通风, 尽可能将溢漏液收集在有盖容器中。用沙子或惰性吸收剂吸收残液并转移到安全场所。不得冲入下水道(额外个人防护: 全套防护服包括自给式呼吸器)。		
包装与标志	联合国危险性类别: 6.1 联合国包装级别: III 不得与食品和饲料一起运输。严重污染海洋物质。		
应急响应	运输应急卡: TEC(R)-61G45b。	储存	与食品和饲料分开存放。保存在通风良好的室内。

<p>重 要 数 据</p>	<p>物理状态 外观：灰色至黑色粉末。</p> <p>物理危险性：如果以粉末或颗粒形状与空气混合，可能发生粉尘爆炸。</p> <p>化学危险性：与二氟化氧反应，有着火危险。</p> <p>职业接触限值：阈限值 $1\text{mg}/\text{m}^3$（时间加权平均值）（美国政府工业卫生学家会议，1993~1994年）。</p> <p>接触途径：该物质可通过吸入其气溶胶吸收到体内。</p> <p>吸入风险：20℃时蒸发可忽略不计，但扩散时可较快地达到空气中颗粒物有害浓度。</p>
<p>物 理 性 质</p>	<p>沸点：3727℃</p> <p>熔点：1966℃</p> <p>相对密度(水=1)：12.4</p> <p>水中溶解度：20℃时不溶</p>
<p>环境数据</p>	
<p>注 解</p>	<p>接触该物质的健康效应未进行调查。该物质对人体健康作用数据不充分，因此必须竭力进行护理。</p>
<p>附加资料</p>	
<p>ICSC 编号：1247 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 铍（粉末）</p>	

铑 (粉末)

国际化学品安全卡

ICSC 编号: 1247

CAS 登记号: 7440-16-6

中文名称: 铑 (粉末)

RTECS 号: V19069000

英文名称: RHODIUM (powder)

UN 编号: 3089

化学式: Rh

原子量: 102.9

危害/接触类型	急性危害 / 症状	预 防	急救 / 消防
火 灾	易燃的	禁止明火、禁止火花和禁止吸烟	
爆 炸	微细分散的颗粒物在空气中形成爆炸性混合物	防止粉尘沉积, 密闭系统, 防止粉尘爆炸电器与照明	
接 触		防止粉尘扩散!	
# 吸入		避免吸入微细粉尘和烟云, 局部排气或呼吸保护	新鲜空气, 休息, 给予医疗护理
# 皮肤		防护手套	冲洗, 然后用水和肥皂洗皮肤, 给予医疗护理
# 眼睛		安全护目镜	首先用大量水冲洗几分钟 (如可能易行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
# 摄食		工作时不得进食、饮水或吸烟, 进食前洗手	
溢漏处置	将溢漏物扫入有盖容器中, 如果适当, 首先湿润防止扬尘。小心收集残余物, 然后转移到安全场所 (额外个人防护: 适用于有毒颗粒物的 P3 过滤呼吸器)。		
包装与标志	联合国危险性类别: 4.1		
应急响应	运输应急卡: TEC(R)-41G15。	储 存	防火。与二氧化氯分开存放。

<p>重 要 数 据</p>	<p>物理状态 外观: 无色晶体或白色粉末, 有特殊气味。</p> <p>化学危险性: 该物质受热分解生成氮氧化物 (见卡片#0007, #0930) 和氯化氢 (见卡片#0163)。与强碱发生反应。侵蚀低碳钢。</p> <p>职业接触限值: 阈值值 10mg/m³ (时间加权平均值) (美国政府工业卫生学家会议, 1993~1994 年)。</p> <p>接触途径: 该物质可通过吸入和食入吸收到体内。</p> <p>吸入风险: 20℃时蒸发可忽略不计, 但喷洒时或扩散时, 尤其是粉末可较快地达到空气中颗粒物公害污染浓度。</p> <p>短期接触作用: 该物质刺激眼睛、皮肤和呼吸道。</p> <p>长期或反复接触作用: 该物质可能对肝发生作用。</p>
<p>物 理 性 质</p>	<p>熔点: 低于熔点在 218~219℃分解</p> <p>水中溶解度: 微溶</p>
<p>环 境 数 据</p>	<p>该物质对水生生物是有毒的。该物质可能对环境有危害, 对土壤、水生生物应给予特别注意。避免在非正常使用情况下释放到环境中。</p>
<p>注 解</p>	<p>该物质对人体健康作用数据不充分, 因此必须竭力进行护理。商业制剂中使用的载体溶剂可能改变其物理和毒理学性质。不要将工作服带回家中。商品名称有 Tordon, Amdon, ATCLP, Borolin, K-PIN, Chloramp 和 Grazon。</p>
<p>附 加 资 料</p>	
<p>ICSC 编号: 1246 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 毒莠定</p>	

毒莠定

国际化学品安全卡

ICSC 编号: 1246

CAS 登记号: 1918-02-1

中文名称: 毒莠定; 4-氨基-3,5,6-三氯-2-吡啶羧酸; 4-氨基-3,5,6-三氯吡啶甲酸

RTECS 号: TJ7525000

英文名称: PICLORAM; 4-Amino-3,5,6-trichloro-2-pyridine-carboxylic acid; 4-Amino-3,5,6-trichloropicolinic acid

化学式: $C_6H_3Cl_3N_2O_2$

分子量: 241.5

危害/接触类型	急性危害 / 症状	预 防	急救 / 消防
火 灾	可燃的, 含有机溶剂的液体制剂可能是易燃的	禁止明火	喷水, 泡沫, 干粉
爆 炸			
接 触		防止粉尘扩散!	
# 吸入	灼烧感, 咳嗽	通风 (如果不是粉末), 避免吸入微细粉尘和烟云	新鲜空气, 休息
# 皮肤	发红	防护手套, 防护服	脱掉污染的衣服, 冲洗, 然后用水和肥皂洗皮肤
# 眼睛	发红, 疼痛	护目镜或眼睛保护结合呼吸保护	首先用大量水冲洗几分钟 (如可能易行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
# 摄食	灼烧感, 咳嗽, 恶心	工作时不得进食、饮水或吸烟, 进食前洗手	给予医疗护理
溢漏处置	不得冲入下水道。将溢漏物扫入容器中, 如果适当, 首先湿润防止扬尘。小心收集残余物, 然后转移到安全场所 (额外个人防护: 适用于有害颗粒物的 P2 过滤呼吸器)。		
包装与标志			
应急响应		储 存	与食品和饲料分开存放。

<p style="text-align: center;">重 要 数 据</p>	<p>物理状态 外观：无色液体，有特殊气味。</p> <p>物理危险性：蒸气比空气重。</p> <p>化学危险性：与强氧化剂发生反应。</p> <p>职业接触限值：阈限值 200ppm、1050mg/m³（时间加权平均值）（美国政府工业卫生学家会议，1993~1994年）。</p> <p>接触途径：该物质可通过吸入其蒸气和食入吸收到体内。</p> <p>吸入风险：20℃时该物质蒸发，不会或很缓慢地达到空气中有害浓度。</p> <p>短期接触作用：该物质刺激眼睛、皮肤和呼吸道。吞咽液体可能吸入肺中，有化学肺炎的风险。该物质可能对中枢神经系统发生作用。接触蒸气可能造成意识降低。</p> <p>长期或反复接触作用：该液体使皮肤脱脂。</p>	
<p style="text-align: center;">物 理 性 质</p>	<p>沸点：150.8℃</p> <p>熔点：-51℃</p> <p>相对密度(水=1)：0.7</p> <p>水中溶解度：20℃时 0.7g/100ml</p> <p>蒸气压：20℃时 0.42kPa</p> <p>蒸气/空气混合物的相对密度(空气=1)：20℃时<1.1</p>	<p>蒸气相对密度(空气=1)：4.4</p> <p>闪点：31℃（闭杯）</p> <p>自燃温度：205℃</p> <p>爆炸极限：空气中 0.8%~2.9%（体积）</p> <p>辛醇/水分配系数的对数值：5.65</p>
<p style="text-align: center;">环 境 数 据</p>		
<p style="text-align: center;">注 解</p>		
<p style="text-align: center;">附 加 资 料</p>		
<p>ICSC 编号：1245 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 壬烷</p>		

壬烷

国际化学品安全卡

ICSC 编号: 1245

CAS 登记号: 111-84-2		中文名称: 壬烷; 正壬烷; 2, 2, 5-三甲基己烷	
RTECS 号: RA6115000		英文名称: NONANE; <i>n</i> -Nonane; 2,2,5-Trimethylhexane	
UN 编号: 1920		化学式: $H_3C(CH_2)_7CH_3/C_9H_{20}$	
		分子量: 128.2	
危害/接触类型	急性危害/症状	预防	急救/消防
火灾	易燃的	禁止明火、禁止火花和禁止吸烟	干粉, 水成膜泡沫, 泡沫, 二氧化碳
爆炸	高于 31°C, 可能形成爆炸性蒸气/空气混合物	高于 31°C, 使用密闭系统, 通风和防爆电器	着火时, 喷水保持料桶等冷却
接触		防止产生烟云!	
# 吸入	共济失调, 惊厥, 咳嗽, 神志不清	通风, 局部排气或呼吸保护	新鲜空气, 休息, 给予医疗护理
# 皮肤	皮肤干燥, 发红	防护手套	冲洗, 然后用水和肥皂洗皮肤
# 眼睛	发红	护目镜或面罩	首先用大量水冲洗几分钟 (如可能易行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
# 摄食	恶心, 呕吐	工作时不得进食、饮水或吸烟	漱口, 给予医疗护理
溢漏处置	通风, 用沙子或惰性吸收剂吸收残液并转移到安全场所 (额外个人防护: 适用于有机蒸气的过滤呼吸器)。		
包装与标志	联合国危险性类别: 3 联合国包装级别: III		
应急响应	运输应急卡: TEC(R)-553。 美国防火协会法规: H0; F3; R0。	储存	防火。与强氧化剂分开存放。

氢化锗

国际化学品安全卡

ICSC 编号: 1244

CAS 登记号: 7782-65-2 中文名称: 氢化锗; 四氢化锗
 RTECS 号: LY4900000 英文名称: GERMANE; Germanium hydride; Germanium tetrahydride
 UN 编号: 2192 化学式: GeH_4 分子量: 76.6

危害/接触类型	急性危害 / 症状	预 防	急救 / 消防
火 灾	极易燃	禁止明火、禁止火花和禁止吸烟	切断气源, 如不可能并对周围环境无危险, 让火自行燃尽, 其他情况用喷水, 抗醇泡沫灭火
爆 炸	气体/空气混合物有爆炸性	密闭系统, 通风, 防爆电器与照明	着火时, 喷水保持钢瓶冷却, 从掩蔽位置灭火
接 触		严格卫生条件!	一切情况均向医生咨询!
# 吸入	腹部痉挛, 灼烧感, 咳嗽	密闭系统和通风	新鲜空气, 给予医疗护理
# 皮肤	发红, 疼痛	防护手套, 防护服	脱掉污染的衣服, 冲洗, 然后用水和肥皂洗皮肤, 给予医疗护理
# 眼睛	发红, 疼痛	面罩或眼睛保护结合呼吸保护	首先用大量水冲洗几分钟 (如可能易行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
# 摄食	(另见吸入)	工作时不得进食、饮水或吸烟	
溢漏处置	撤离危险区域! 向专家咨询! 通风 (额外个人防护; 全套防护服包括自给式呼吸器)。		
包装与标志	联合国危险性类别: 2.3 联合国次要风险等级: 2.1		
应急响应	美国防火协会法规: H4; F4; R3。	储 存	防火。

<p>重要数据</p>	<p>物理状态 外观：白色颗粒粉末。</p> <p>化学危险性：该物质受热分解生成含氟有毒腐蚀性烟雾。与浓酸反应生成腐蚀性氟化氢（见卡片#0283）。</p> <p>职业接触限值：阈限值 2.5mg/m³（以 F 计）（时间加权平均值）（美国政府工业卫生学家会议，1994~1995 年）。</p> <p>接触途径：该物质可通过吸入其气溶胶和食入吸收到体内。</p> <p>吸入风险：20℃时蒸发可忽略不计，但可较快地达到空气中颗粒物有害浓度。</p> <p>短期接触作用：该物质刺激眼睛、皮肤和呼吸道。该物质可能对钙的代谢有影响，导致心脏病和功能损伤。需要进行医疗观察。</p> <p>长期或反复接触作用：该物质可能对骨骼发生作用，导致氟中毒。</p>
<p>物理性质</p>	<p>熔点：（分解）见注解</p> <p>相对密度（水=1）：2.7</p> <p>水中溶解度：不溶</p>
<p>环境数据</p>	
<p>注解</p>	<p>在赤热下熔化，伴有分解。</p>
<p>附加资料</p>	
<p>ICSC 编号：1243 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 六氟硅酸钠</p>	

六氟硅酸钠

国际化学品安全卡

ICSC 编号: 1243

CAS 登记号: 16893-85-9 中文名称: 六氟硅酸钠; 氟硅酸钠; 六氟硅酸二钠
 RTECS 号: VV8410000 英文名称: SODIUM HEXAFLUOROSILICATE; Sodium
 UN 编号: 2674 fluorosilicate; Sodium silicofluoride; Disodium
 EC 编号: 009-012-00-0 hexafluorosilicate

化学式: Na_2SiF_6 分子量: 188.0

危害/接触类型	急性危害 / 症状	预 防	急救 / 消防
火 灾	不可燃, 在火焰中释放出刺激性或有毒烟雾 (或气体)		周围环境着火时, 允许使用各种灭火剂
爆 炸			
接 触		防止粉尘扩散!	
# 吸入	灼烧感, 咳嗽, 咽喉疼痛 (见摄食)	避免吸入细微粉尘和烟云, 局部排气或呼吸保护	新鲜空气, 休息, 给予医疗护理
# 皮肤	发红, 疼痛	防护手套, 防护服	脱掉污染的衣服, 用大量水冲洗皮肤或淋浴
# 眼睛	发红, 疼痛	如果为粉末, 安全护目镜或眼睛保护结合呼吸保护	首先用大量水冲洗几分钟 (如可能易行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
# 摄食	腹部痉挛, 灼烧感, 恶心, 呕吐	工作时不得进食、饮水或吸烟, 进食前洗手	漱口, 给予医疗护理
溢漏处置	不得冲入下水道。将溢漏物扫入有盖容器中, 如果适当, 首先湿润防止扬尘。小心收集残余物, 然后转移到安全场所 (额外个人防护: 适用于有毒颗粒物的 P3 过滤呼吸器)。		
包装与标志	T 符号 R: 23/24/25 S: 1/2-26-45 标记: A 联合国危险性类别: 6.1 联合国包装级别: III 不得与食品和饲料一起运输。海洋污染物。		
应急响应	运输应急卡: TEC(R)-61G11b。	储 存	与酸、食品和饲料分开存放。

<p>重要数据</p>	<p>物理状态 外观: 白色晶体或微细粉末。</p> <p>化学危险性: 该物质受热分解生成含氟有毒刺激性烟雾。与浓酸反应生成腐蚀性氟化氢(见卡片#0283)。</p> <p>职业接触限值: 阈限值 2.5mg/m³ (以 F 计) (时间加权平均值) (美国政府工业卫生学家会议, 1994~1995 年)。</p> <p>接触途径: 该物质可通过吸入其气溶胶和食入吸收到体内。</p> <p>吸入风险: 20℃时蒸发可忽略不计, 但扩散时可较快地达到空气中颗粒物有害浓度。</p> <p>短期接触作用: 该物质刺激眼睛、皮肤和呼吸道。该物质可能对钙的代谢有影响, 导致心脏病和功能损伤。需要进行医疗观察。</p> <p>长期或反复接触作用: 该物质可能对骨骼发生作用, 导致氟中毒。</p>
<p>物理性质</p>	<p>熔点: (分解) 见注解</p> <p>相对密度(水=1): 2.3</p> <p>水中溶解度: 19℃时 6.98g/100ml</p>
<p>环境数据</p>	
<p>注解</p>	<p>分解温度未见文献报道。</p>
<p>附加资料</p>	
<p>ICSC 编号: 1242 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 六氟硅酸钾</p>	

CAS 登记号: 16871-90-2		中文名称: 六氟硅酸钾; 氟硅酸钾; 六氟硅酸二钾	
RIECS 号: VV8400000		英文名称: POTASSIUM HEXAFLUOROSILICATE;	
UN 编号: 2655		Potassium fluorosilicate; Potassium silicofluoride;	
EC 编号: 009-012-00-0		Dipotassium hexafluorosilicate	
		化学式: K_2SiF_6	分子量: 220.3
危害/接触类型	急性危害 / 症状	预 防	急救 / 消防
火 灾	不可燃, 在火焰中释放出刺激性或有毒烟雾 (或气体)		周围环境着火时, 允许用各种灭火剂
爆 炸			
接 触		防止粉尘扩散!	
# 吸入	灼烧感, 咳嗽, 咽喉疼痛 (见摄食)	避免吸入微细粉尘和烟云, 局部排气或呼吸保护	新鲜空气, 休息, 给予医疗护理
# 皮肤	发红, 疼痛	防护手套, 防护服	脱掉污染的衣服, 用大量水冲洗皮肤或淋浴
# 眼睛	发红, 疼痛	如果为粉末, 安全护目镜或眼睛保护结合呼吸保护	首先用大量水冲洗几分钟 (如可能易行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
# 摄食	腹部痉挛, 灼烧感, 恶心, 呕吐	工作时不得进食、饮水或吸烟, 进食前洗手	漱口, 给予医疗护理
溢漏处置	不得冲入下水道。将溢漏物扫入有盖容器中, 如果适当, 首先湿润防止扬尘。小心收集残余物, 然后转移到安全场所 (额外个人保护: 适用于有毒颗粒物的 P3 过滤呼吸器)。		
包装与标志	T 符号 R: 23/24/25 S: 1/2-26-45 标记: A 联合国危险性类别: 6.1 联合国包装级别: III 不得与食品和饲料一起运输。海洋污染物。		
应急响应	运输应急卡: TEC(R)-61G11b。	储 存	与酸、食品和饲料分开存放。

<p style="text-align: center;">重 要 数 据</p>	<p>物理状态 外观：棕色粉末。</p> <p>化学危险性：该物质受热或燃烧时分解，生成砷和铁有毒烟雾。</p> <p>职业接触限值：阈限值 0.01mg/m³（时间加权平均值）（以 As 计）（美国政府工业卫生学家会议，1994~1995 年）。</p> <p>接触途径：该物质可通过吸入其气溶胶和食入吸收到体内。</p> <p>吸入风险：20℃时蒸发可忽略不计，但扩散时，尤其是粉末可较快地达到空气中颗粒物有害浓度。</p> <p>短期接触作用：该物质刺激眼睛、皮肤和呼吸道。该物质可能对神经系统、肝、皮肤、肾和胃肠道发生作用，导致肾损伤、神经病、严重胃炎、变质性肝损伤和皮炎。接触可能造成死亡。作用可能延缓，需要进行医学观察。</p> <p>长期或反复接触作用：反复或长期皮肤接触可能引起皮炎、皮肤发灰和表皮角化病。反复或长期接触可能引起皮肤过敏。该物质可能对神经系统、肝、心血管系统和呼吸系统发生作用，导致神经病、坏疽、变质性肝损伤和鼻中膈穿孔。该物质是人体致癌物。</p>
<p style="text-align: center;">物 理 性 质</p>	<p>水中溶解度：不溶</p>
<p style="text-align: center;">环 境 数 据</p>	<p>该物质可能对环境有危害，对植物、空气和水体应给予特别注意。因其在环境中持久性，强烈建议不要让该化学品进入环境。</p>
<p style="text-align: center;">注 解</p>	<p>参见卡片#0013。</p>
<p style="text-align: center;">附 加 资 料</p>	
<p>ICSC 编号：1241 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 五水合-σ-亚砷酸铁 (Ⅲ)</p>	

CAS 登记号: 63989-69-5 中文名称: 五水合-*o*-亚砷酸铁(Ⅲ); 亚砷酸铁
 RTECS 号: NO4600000 英文名称: IRON(Ⅲ)-*o*-ARSENITE, PENTAHYDRATE;
 UN 编号: 1607 Ferric arsenite
 EC 编号: 033-002-00-5 化学式: $As_2Fe_2O_6 \cdot Fe_2O_3 \cdot 5H_2O$
 分子量: 607.3

危害/接触类型	急性危害/症状	预防	急救/消防
火灾	不可燃, 在火焰中释放出刺激性或有毒烟雾(或气体)		周围环境着火时, 允许使用各种灭火剂
爆炸			
接触		避免一切接触!	
# 吸入	咳嗽, 气促, 咽喉疼痛, 虚弱(见摄食)	避免吸入微细粉尘和烟云, 密闭系统和通风	新鲜空气, 休息, 必要时进行人工呼吸, 给予医疗护理
# 皮肤	发红, 灼烧感	防护手套, 防护服	脱掉污染的衣服, 冲洗, 然后用水和肥皂洗皮肤
# 眼睛	发红, 疼痛	如果为粉末, 护目镜或眼睛保护结合呼吸保护	首先用大量水冲洗几分钟(如可能易行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
# 摄食	腹部疼痛, 灼烧感, 腹泻, 恶心, 呕吐	工作时不得进食、饮水或吸烟, 进食前洗手	漱口, 催吐(仅对清醒病人!), 给予医疗护理
溢漏处置	真空吸除溢漏物。小心收集残余物, 然后转移到安全场所。不要让这种化学品进入环境(额外个人防护: 适用于有毒颗粒物的 P3 过滤呼吸器)。		
包装与标志	T 符号 R: 23/25 S: 1/2-20/21-28-45 标记: A 联合国危险性类别: 6.1 联合国包装级别: II 不易破碎包装, 将易破碎包装放在不易破碎密闭容器中。不得与食品和饲料一起运输。海洋污染物。		
应急响应	运输应急卡: TEC(R)-61G11b。	储 存	与食品和饲料分开存放。

<p>重 要 数 据</p>	<p>物理状态 外观: 无气味白色晶体粉末。</p> <p>物理危险性: 如果以粉末或颗粒形状与空气混合, 可能发生粉尘爆炸。</p> <p>化学危险性: 该物质受热或燃烧时分解, 生成含氮氧化物的有毒和刺激性烟雾。水溶液是一种中强碱。与强氧化剂发生反应。</p> <p>职业接触限值: 阈限值未制定。最高容许浓度未制定。</p> <p>接触途径: 该物质可通过吸入其气溶胶和食入吸收到体内。</p> <p>吸入风险: 未指明 20℃时该物质蒸发达到空气中有害浓度的速率。</p> <p>短期接触作用: 该物质腐蚀眼睛、皮肤和呼吸道。吸入粉尘可能引起肺水肿(见注解)。作用可能延缓, 需要进行医疗观察。</p> <p>长期或反复接触作用: 该物质可能对肾发生作用。该物质可能是人体致癌物。</p>
<p>物 理 性 质</p>	<p>熔点: 低于熔点在>200℃时分解</p> <p>水中溶解度: 20℃时 66g/100ml</p>
<p>环境数据</p>	
<p>注 解</p>	<p>肺水肿症状常常经过几小时以后才变得明显, 体力劳动使症状加重。因此休息和医疗观察是必要的。应考虑由医生或医生指定人立即给予适当喷药。商品名称为 Trilon A。</p>
<p>附加资料</p>	
<p>ICSC 编号: 1240 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 次氨基三乙酸三钠盐</p>	

次氨基三乙酸三钠盐

国际化学品安全卡

ICSC 编号: 1240

CAS 登记号: 5064-31-3

中文名称: 次氨基三乙酸三钠盐; 次氨基三乙酸三钠;

RTECS 号: MB8400000

N,N-双(羧甲基)甘氨酸三钠盐

英文名称: NITRILOTRIACETIC ACID TRI SODIUM SALT;

NTA Sodium; Trisodium nitrilotriacetate; *N,N*-Bis

(carboxymethyl)glycine trisodium salt; Nitrilo-

2,2',2''-triacetic acid trisodium salt

化学式: $C_6H_6NO_6Na_3/N(CH_2COONa)_3$

分子量: 257.1

危害/接触类型	急性危害 / 症状	预 防	急救 / 消防
火 灾	不可燃, 在火焰中释放出刺激性或有毒烟雾 (或气体)		周围环境着火时, 允许使用各种灭火器
爆 炸	微细分散的颗粒物在空气中形成爆炸性混合物	防止粉尘沉积, 密闭系统, 防止粉尘爆炸电器与照明	
接 触		防止粉尘扩散! 避免一切接触!	
# 吸入	灼烧感, 咳嗽, 气促, 症状可能延缓 (见注解)	局部排气或呼吸保护	新鲜空气, 休息, 半直立位体, 必要时进行人工呼吸, 给予医疗护理
# 皮肤	疼痛, 起疱	防护手套, 防护服	脱掉污染的衣服, 用大量水冲洗皮肤或淋浴, 给予医疗护理
# 眼睛	发红, 疼痛, 严重深度烧伤	护目镜或面罩	首先用大量水冲洗几分钟 (如可能易行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
# 摄食	灼烧感	工作时不得进食、饮水或吸烟	漱口, 不要催吐, 给予医疗护理
溢漏处置	将溢漏物扫入有盖容器中, 如果适当, 首先湿润防止扬尘。小心收集残余物, 然后转移到安全场所 (额外个人防护: 适用于有毒颗粒物的 P3 过滤呼吸器)。		
包装与标志			
应急响应		储 存	与强氧化剂、强酸分开存放。严格密闭。

<p style="text-align: center;">重 要 数 据</p>	<p>物理状态 外观：无气味白色晶体粉末。</p> <p>物理危险性：如果以粉末或颗粒形状与空气混合，可能发生粉尘爆炸。</p> <p>化学危险性：该物质受热或燃烧时分解，生成含氮氧化物的有毒和刺激性烟雾。水溶液是一种中强碱。与强氧化剂发生反应。</p> <p>职业接触限值：阈限值未制定。最高容许浓度未制定。</p> <p>接触途径：该物质可通过吸入其气溶胶和食入吸收到体内。</p> <p>吸入风险：未指明 20℃ 时该物质蒸发达到空气中有害浓度的速率。</p> <p>短期接触作用：该物质腐蚀眼睛、皮肤和呼吸道。吸入粉尘可能引起肺水肿（见注解）。作用可能延缓，需要进行医疗观察。</p> <p>长期或反复接触作用：该物质可能对肾发生作用。该物质可能是人体致癌物。</p>
<p style="text-align: center;">物 理 性 质</p>	<p>熔点：340℃（分解）</p> <p>相对密度（水=1）：1.782</p> <p>水中溶解度：溶解 25℃ 时 50g/100ml</p>
<p style="text-align: center;">环境数据</p>	
<p style="text-align: center;">注 解</p>	<p>肺水肿症状常常经过几小时以后才变得明显，体力劳动使症状加重。因此休息和医疗观察是必要的。应考虑由医生或医生指定人立即给予适当喷药。</p>
<p style="text-align: center;">附加资料</p>	
<p>ICSC 编号：1239 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 一水合次氨基三乙酸三钠盐</p>	

CAS 登记号: 18662-53-8

RTECS 号: AJ1070000

中文名称: 一水合次氨基三乙酸三钠盐; 一水合次氨基乙酸三钠; *N,N*-双(羧甲基)甘氨酸三钠一水合物; 次氨基-2,2',2''-三乙酸三钠盐一水合物

英文名称: NITRILOTRIACETIC ACID TRI SODIUM SALT MONOHYDRATE; NTA Sodium monohydrate; Trisodium nitriloacetate monohydrate; *N,N*-Bis(carboxymethyl)-glycine trisodium salt monohydrate; Nitrilo-2,2',2''-triacetic acid trisodium salt monohydrate

化学式: $C_6H_6NO_6Na_3 \cdot H_2O / N(CH_2COONa)_3 \cdot H_2O$

分子量: 275.1

危害/接触类型	急性危害 / 症状	预 防	急救 / 消防
火 灾	不可燃, 在火焰中释放出刺激性或有毒烟雾 (或气体)		周围环境着火时, 允许使用各种灭火剂
爆 炸	微细分散的颗粒物在空气中形成爆炸性混合物	防止粉尘沉积, 密闭系统, 防止粉尘爆炸电器与照明	
接 触		防止粉尘扩散! 避免一切接触!	
# 吸入	灼烧感, 咳嗽, 气促, 症状可能延缓 (见注解)	局部排气或呼吸保护	新鲜空气, 休息, 半直立体位, 必要时进行人工呼吸, 给予医疗护理
# 皮肤	疼痛, 起疱	防护手套, 防护服	脱掉污染的衣服, 用大量水冲洗皮肤或淋浴, 给予医疗护理
# 眼睛	发红, 疼痛, 严重深度烧伤	护目镜或面罩	首先用大量水冲洗几分钟 (如可能易行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
# 摄食	灼烧感	工作时不得进食、饮水或吸烟	漱口, 不要催吐, 给予医疗护理
溢漏处置	将溢漏物扫入有益容器中, 如果适当, 首先湿润防止扬尘。小心收集残余物, 然后转移到安全场所 (额外个人防护: 适用于有毒颗粒物的 P3 过滤呼吸器)。		
包装与标志			
应急响应		储 存	与强氧化剂、强酸分开存放。严格密闭。

<p>重要数据</p>	<p>物理状态 外观：无气味白色晶体粉末。</p> <p>物理危险性：以粉末或颗粒形状与空气混合，可能发生粉尘爆炸。</p> <p>化学危险性：该物质受热或燃烧时分解，生成氮氧化物有毒和刺激性烟雾。水溶液是一种弱酸。与强氧化剂发生反应。</p> <p>职业接触限值：阈限值未制定。最高容许浓度未制定。</p> <p>接触途径：该物质可通过吸入其气溶胶和食入吸收到体内。</p> <p>吸入风险：未指明 20℃时该物质蒸发达到空气中有害浓度的速率。</p> <p>短期接触作用：该物质刺激眼睛、皮肤和呼吸道。</p> <p>长期或反复接触作用：该物质可能对肾发生作用。该物质可能是人体致癌物。</p>
<p>物理性质</p>	<p>熔点：242~246℃（分解）</p> <p>水中溶解度：微溶（22.5℃时 0.128g/100ml）</p>
<p>环境数据</p>	
<p>注解</p>	
<p>附加资料</p>	
<p>ICSC 编号：1238 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 次氨基三乙酸</p>	

CAS 登记号: 139-13-9

中文名称: 次氨基三乙酸; *N,N*-双(羧甲基)甘氨酸; 次氨基-2,2',2"-三乙酸

RTECS 号: AJ0175000

英文名称: NITRILOTRIACETIC ACID; NTA; *N,N*-Bis(carboxymethyl)glycine; Nitriolo-2,2',2"-triacetic acid化学式: $C_6H_9NO_6N(CH_2COOH)_3$

分子量: 191.2

危害/接触类型	急性危害/症状	预防	急救/消防
火灾	不可燃, 在火焰中释放出刺激性或有毒烟雾(或气体)		周围环境着火时, 允许使用各种灭火剂
爆炸	微细分散的颗粒物在空气中形成爆炸性混合物	防止粉尘扩散, 密闭系统, 防止粉尘爆炸电器与照明	
接触		防止粉尘扩散!	
# 吸入	咳嗽, 咽喉疼痛	局部排气或呼吸保护	新鲜空气, 休息
# 皮肤	发红	防护手套	脱掉污染的衣服, 冲洗, 然后用水和肥皂洗皮肤
# 眼睛	发红	安全护目镜	首先用大量水冲洗几分钟(如可能易行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
# 摄食		工作时不得进食、饮水或吸烟	
溢漏处置	将溢漏物扫入有盖容器中, 如果适当, 首先湿润防止扬尘。小心收集残余物, 然后转移到安全场所(额外个人防护: 适用于有毒颗粒物的 P3 过滤呼吸器)。		
包装与标志			
应急响应		储存	与强氧化剂分开存放。严格密闭。

稀释剂

国际化学品安全卡

ICSC 编号: 1237

CAS 登记号: 见注解		中文名称: 稀释剂; 石油 50 稀释剂	
RTECS 号: SE7558000		英文名称: THINNER; Petroleum 50 thinner	
UN 编号: 1263		分子量: 97 (计算值)	
危害/接触类型	急性危害 / 症状	预 防	急救 / 消防
火 灾	高度易燃	禁止明火、禁止火花和禁止吸烟	干粉, 水成膜泡沫, 泡沫, 二氧化碳
爆 炸	蒸气/空气混合物有爆炸性	密闭系统, 通风, 防爆电器与照明, 防止静电电荷累积 (例如通过接地), 不要使用压缩空气填充, 卸料或转运, 使用无火花手工具	着火时, 喷水保持料桶等冷却
接 触		避免孕妇接触! 避免青少年和儿童接触!	一切情况均向医生咨询!
# 吸入	意识模糊, 头晕, 倦睡, 头痛, 恶心, 神志不清	通风, 局部排气或呼吸保护	新鲜空气, 休息, 半直立位, 给予医疗护理
# 皮肤	皮肤干燥	防护手套	脱掉污染的衣服, 用大量水冲洗皮肤或淋浴
# 眼睛	发红, 疼痛	安全护目镜	首先用大量水冲洗几分钟 (如可能易行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
# 摄食	(另见吸入)	工作时不得进食、饮水或吸烟	漱口, 不要催吐, 大量饮水, 给予医疗护理
溢漏处置	通风, 将溢漏液收集在有盖容器中。用沙子或惰性吸收剂吸收残液并转移到安全场所。不得冲入下水道 (额外个人防护: 适用于有机蒸气和有害粉尘的 A/P2 过滤呼吸器)。		
包装与标志	联合国危险性类别: 3		
应急响应		储 存	防火。与强酸、氧化剂分开存放。严格密闭。

<p>重 要 数 据</p>	<p>物理状态 外观：白色粉末或颗粒。</p> <p>化学危险性：该物质受热或燃烧时分解，生成含硫化物和氮氧化物的有毒和刺激性烟雾。</p> <p>职业接触限值：阈限值未制定。</p> <p>接触途径：该物质可通过皮肤吸收到体内。</p> <p>吸入风险：20℃时蒸发可忽略不计，但扩散时可较快地达到空气中颗粒物公害污染浓度。</p> <p>短期接触作用：该物质刺激眼睛。</p> <p>长期或反复接触作用：反复或长期接触可能引起皮肤过敏。</p>
<p>物 理 性 质</p>	<p>熔点：见注解</p> <p>水中溶解度：微溶</p>
<p>环 境 数 据</p>	<p>该物质对水生生物是有害的。</p>
<p>注 解</p>	<p>分解温度未见文献报道。商品名称有 MBBH 766, Tinopal, Mirephor, Blankophor 和 C.I.Fluorescent Brightener 260。</p>
<p>附 加 资 料</p>	
<p>ICSC 编号：1236 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 荧光增白剂 1</p>	

荧光增白剂 1

国际化学品安全卡

ICSC 编号: 1236

CAS 登记号: 16090-02-1 中文名称: 荧光增白剂 1; 4, 4'-双(4-苯胺基-6-吗啉代-1,3,5-三吡嗪-2-基) 氨基芪-2, 2'-二磺酸二钠
 RTECS 号: WJ6147000 英文名称: FLUORESCENT WHITENING AGENT 1; FWA 1;
 Disodium 4,4'-bis(4-anilino-6-morpholino-1,3,5-triazin-2-yl) aminostilbene-2,2'-disulfonate
 化学式: $C_{40}H_{38}N_{12}O_8S_2Na_2$ 分子量: 925.0

危害/接触类型	急性危害 / 症状	预 防	急救 / 消防
火 灾	不可燃，在火焰中释放出刺激性或有毒烟雾（或气体）		周围环境着火时，允许使用各种灭火剂
爆 炸			
接 触		防止粉尘扩散！	
# 吸入	咳嗽，喷嚏	通风，局部排气或呼吸保护	新鲜空气，休息
# 皮肤		防护手套	脱掉污染的衣服，冲洗，然后用水和肥皂洗皮肤
# 眼睛	轻度刺激	安全护目镜	首先用大量水冲洗几分钟（如可能易行，摘除隐形眼镜），然后就医
# 摄食	咳嗽		漱口
溢漏处置	将溢漏物扫入容器中，如果适当，首先湿润防止扬尘。小心收集残余物，然后转移到安全场所。		
包装与标志			
应急响应		储 存	

CAS 登记号: 79-27-6	中文名称: 1, 1, 2, 2-四溴乙烷; 四溴化乙烷; 对称四溴乙烷; 穆曼液
RTECS 号: KI8225000	英文名称: 1,1,2,2-TETRABROMOETHANE; Acetylene tetrabromide; Tetrabromoacetylene; <i>sym</i> -Tetrabromoethane; Muthmann's liquid
UN 编号: 2504	化学式: $C_2H_2Br_4/Br_2CHCHBr_2$
EC 编号: 602-016-00-9	分子量: 345.7

危害/接触类型	急性危害 / 症状	预 防	急救 / 消防
火 灾	不可燃, 在火焰中释放出刺激性或有毒烟雾 (或气体)		周围环境着火时, 允许使用各种灭火剂
爆 炸			
接 触		防止产生烟云!	
# 吸入	腹部疼痛, 咳嗽, 头痛, 咽喉疼痛	通风, 局部排气或呼吸保护	新鲜空气, 休息, 给予医疗护理
# 皮肤	发红	防护手套, 防护服	脱掉污染的衣服, 冲洗. 然后用水和肥皂洗皮肤, 给予医疗护理
# 眼睛	发红	面罩或眼睛保护结合呼吸保护	首先用大量水冲洗几分钟 (如可能易行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
# 摄食	(另见吸入)	工作时不得进食、饮水或吸烟	漱口, 给予医疗护理
溢漏处置	尽可能将溢漏液收集在有盖容器中。用干沙或惰性吸收剂吸收残液并转移到安全场所 (额外个人防护: 自给式呼吸器)。		
包装与标志	T+符号 R: 26-36 S: 1/2-24-27-45 联合国危险性类别: 6.1 联合国包装级别: III 不得与食品和饲料一起运输。		
应急响应	运输应急卡: TEC(R)-61Gtc. 美国防火协会法规: H3; F0; R1.	储 存	与强氧化剂、强碱、食品和饲料分开存放。保持阴凉。严格密闭。沿地面通风。

<p>重 要 数 据</p>	<p>物理状态 外观: 无色气体, 有特殊气味。</p> <p>化学危险性: 该物质受热或燃烧时分解, 生成氟化物有毒烟雾。该物质是一种强氧化剂, 与可燃物和还原性物质猛烈反应。与氨、一氧化碳、乙硼烷、氢、硫化氢、甲烷或四氟化砷猛烈反应, 有爆炸危险。</p> <p>职业接触限值: 阈限值 10ppm、29mg/m³ (时间加权平均值) (美国政府工业卫生学家会议, 1995~1996年)。</p> <p>接触途径: 该物质可通过吸入吸收到体内。</p> <p>吸入风险: 容器损漏时, 可迅速地达到空气中有害浓度。</p> <p>长期或反复接触作用: 该物质可能对肝和肾发生作用。</p>
<p>物 理 性 质</p>	<p>沸点: -129℃</p> <p>熔点: -208.5℃</p> <p>相对密度(水=1): 见注解</p> <p>水中溶解度: 不溶</p> <p>蒸气压: 见注解</p>
<p>环境数据</p>	
<p>注 解</p>	<p>20℃时, 蒸气压大于 1 个大气压。在沸点时, 液体密度为 1.885kg/L。超过接触限值时, 气味报警不充分。虽然在动物上观察到正铁血红蛋白血症, 但对人的相关性尚不清楚。转动泄漏钢瓶使漏口朝上, 防止液态气体逸出。</p>
<p>附加资料</p>	
<p>ICSC 编号: 1234 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 三氟化氮</p>	

CAS 登记号: 7783-54-2		中文名称: 三氟化氮; 氟化氮; 三氟胺; 三氟氨; 全氟氨 (钢瓶)	
RTECS 号: QX1925000		英文名称: NITROGEN TRIFLUORIDE; Nitrogen fluoride; Trifluoroamine; Trifluoroammonia; Perfluoro- ammonia (cylinder)	
UN 编号: 2451 (压缩的)		化学式: NF_3 分子量: 71.0	
危害/接触 类型	急性危害 / 症状	预 防	急救 / 消防
火 灾	不可燃, 但可增进其他物质燃烧。在火焰中释放出刺激性或有毒烟雾 (或气体)	禁止与易燃物质接触	周围环境着火时, 允许使用各种灭火剂
爆 炸			着火时, 喷水保持钢瓶冷却, 从掩蔽位置灭火
接 触			
# 吸入		通风	新鲜空气, 休息
# 皮肤			先用大量水冲洗, 然后脱去污染的衣服并再次冲洗
# 眼睛		安全护目镜	
# 摄食			
溢漏处置	通风, 切勿将水直接喷在液体上 (额外个人防护: 自给式呼吸器)。		
包装与标志	联合国危险性类别: 2.3 联合国次要风险等级: 5.1		
应急响应	运输应急卡: TEC(R)-20G02。	储 存	如果在建筑物内, 防火。与可燃物和还原性物质分开存放。保持阴凉。

<p>重 要 数 据</p>	<p>物理状态 外观：发烟无色液体，有刺鼻气味。</p> <p>化学危险性：该物质受热或燃烧时分解，生成氟化物有毒烟雾。水溶液是一种强酸，与碱猛烈反应并有腐蚀性。与水或蒸汽反应，生成有毒和腐蚀性烟雾。侵蚀玻璃和陶瓷器。该物质（无水形式）几乎总是解离成四氟化硅和腐蚀性和有毒的氟化氢。</p> <p>职业接触限值：阈限值 2.5mg/m³（以 F 计）（时间加权平均值）（美国政府工业卫生学家会议，1995~1996 年）。</p> <p>接触途径：该物质可通过吸入其气溶胶和食入吸收到体内。</p> <p>吸入风险：未指明 20℃时该物质蒸发达到空气中有害浓度的速率。</p> <p>短期接触作用：该物质腐蚀眼睛、皮肤和呼吸道。食入有腐蚀性。吸入蒸气可能引起肺水肿（见注解）。作用可能延缓，需要进行医疗观察。</p> <p>长期或反复接触作用：该物质可能对骨骼和牙齿发生作用，导致氟中毒。</p>
<p>物 理 性 质</p>	<p>沸点：分解 熔点：见注解 相对密度(水=1)：见注解 水中溶解度：混溶</p>
<p>环境数据</p>	
<p>注 解</p>	<p>仅以水溶液上市销售。25℃时 61%水溶液的密度为 1.46。17.5℃时 30%水溶液的密度为 1.27。在约 19℃时 60%~70%水溶液固态化，形成二水合物晶体。肺水肿症状常常经过几小时以后才变得明显，体力劳动使症状加重。因此休息和医疗观察是必要的。应考虑由医生或医生指定人立即给予适当喷药。</p>
<p>附加资料</p>	
<p>ICSC 编号：1233 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 氟硅酸</p>	

CAS 登记号: 16961-83-4 中文名称: 氟硅酸; 六氟硅酸; 六氟硅酸二氢; 六氟合硅氢酸
 RTECS 号: VV8225000 英文名称: FLUOROSILICIC ACID; Hexafluorosilicic acid;
 UN 编号: 1778 Dihydrogen hexafluorosilicate; Fluosilicic acid;
 EC 编号: 009-011-00-5 Hydrosilicofluoric acid
 化学式: F_6H_2Si 分子量: 144.1

危害/接触类型	急性危害/症状	预防	急救/消防
火灾	不可燃, 在火焰中释放出刺激性或有毒烟雾(或气体)		周围环境着火时, 允许使用各种灭火剂
爆炸			
接触		避免一切接触!	一切情况均向医生咨询!
# 吸入	有腐蚀性, 灼烧感, 气促	通风, 局部排气或呼吸保护	新鲜空气, 休息, 半直立位, 给予医疗护理
# 皮肤	有腐蚀性, 疼痛, 起疱	防护手套, 防护服	脱掉污染的衣服, 用大量水冲洗皮肤或淋浴, 给予医疗护理
# 眼睛	有腐蚀性, 发红, 疼痛, 严重深度烧伤	面罩或眼睛保护结合呼吸保护	首先用大量水冲洗几分钟(如可能易行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
# 摄食	有腐蚀性, 腹部痉挛, 灼烧感, 呕吐	工作时不得进食、饮水或吸烟	漱口, 不要催吐, 给予医疗护理
溢漏处置	尽可能将溢漏液收集在有盖容器中。用沙子或惰性吸收剂吸收残液并转移到安全场所(额外个人防护: 全套防护服包括自给式呼吸器)。		
包装与标志	C 符号 R: 34 S: 1/2-26-27-45 联合国危险性类别: 8 联合国包装级别: II 不易破碎包装, 将易破碎包装放在不易破碎密闭容器中。不得与食品和饲料一起运输。		
应急响应		储存	与强碱、食品和饲料分开存放。严格密闭。

CAS 登记号: 108-77-0		中文名称: 氰尿酸氯; 2, 4, 6-三氯-1, 3, 5-三吡嗪; 氯三吡嗪; 三氯氰定	
RTECS 号: XZI400000		英文名称: CYANURIC CHLORIDE; 2,4,6-Trichloro-1,3,5-triazine; Chlorotriazine; Trichlorocyanidine	
UN 编号: 2670		化学式: $C_3Cl_3N_3$	
EC 编号: 613-009-00-5		分子量: 184.4	
危害/接触类型	急性危害/症状	预防	急救/消防
火灾	不可燃, 在火焰中释放出刺激性或有毒烟雾(或气体)		干粉, 二氧化碳, 禁止使用含水灭火剂, 周围环境着火时, 禁止用水灭火
爆炸			着火时, 喷水保持料桶等冷却, 但避免该物质与水接触
接触		严格卫生条件!	
# 吸入	有腐蚀性, 灼烧感, 咳嗽, 气促	局部排气或呼吸保护	新鲜空气, 休息, 半直立体位, 给予医疗护理
# 皮肤	有腐蚀性, 发红, 疼痛, 起疱	防护手套, 防护服	脱掉污染的衣服, 冲洗, 然后用水和肥皂洗皮肤, 给予医疗护理
# 眼睛	有腐蚀性, 发红, 疼痛, 严重深度烧伤	面罩或眼睛保护结合呼吸保护	首先用大量水冲洗几分钟(如可能易行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
# 摄食	有腐蚀性, 腹部痉挛, 灼烧感, 休克或虚脱	工作时不得进食、饮水或吸烟	漱口, 不要催吐, 给予医疗护理
泄漏处置	将溢漏物清扫入有盖容器中。小心收集残余液, 然后转移到安全场所(额外个人防护: 全套防护服包括自给式呼吸器)。		
包装与标志	Xi 符号 R: 36/37/38 S: 2-28 联合国危险性类别: 8 联合国包装级别: II 不得与食品和饲料一起运输。		
应急响应	运输应急卡: TEC(R)-80G11。	储存	与食品和饲料分开存放(见化学危险性)。干燥。严格密闭。

四氯化钛

国际化学品安全卡

ICSC 编号: 1230

CAS 登记号: 7550-45-0 中文名称: 四氯化钛; 氯化钛
 RTECS 号: XR1925000 英文名称: TITANIUM TETRACHLORIDE; Titaniumchloride;
 UN 编号: 1838 Tetrachlorotitanium
 EC 编号: 022-001-00-5 化学式: $TiCl_4$ 分子量: 189.7

危害/接触类型	急性危害 / 症状	预 防	急救 / 消防
火 灾	不可燃, 在火焰中释放出刺激性或有毒烟雾 (或气体)		周围环境着火时, 使用干粉, 二氧化碳灭火, 禁用含水灭火剂, 禁止用水
爆 炸			着火时, 喷水保持料桶等冷却, 但避免与水直接接触
接 触		避免一切接触!	一切情况均向医生咨询!
# 吸入	有腐蚀性, 灼烧感, 咳嗽, 呼吸困难, 胸闷, 症状可能延缓 (见注解)	通风, 局部排气或呼吸保护	新鲜空气, 休息, 半直立位, 必要时进行人工呼吸, 给予医疗护理
# 皮肤	有腐蚀性, 发红, 疼痛, 起疱	防护手套, 防护服	脱掉污染的衣服, 冲洗, 然后用水和肥皂洗皮肤, 给予医疗护理
# 眼睛	有腐蚀性, 发红, 疼痛, 严重深度烧伤, 永久性损伤	面罩或眼睛保护结合呼吸保护	首先用大量水冲洗几分钟 (如可能易行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
# 摄食	有腐蚀性, 腹部痉挛, 灼烧感, 休克或虚脱	工作时不得进食、饮水或吸烟	漱口, 不要催吐, 给予医疗护理
溢漏处置	撤离危险区域! 向专家咨询! 通风, 尽可能将溢漏液收集在有盖容器中。用沙子或惰性吸收剂吸收残液并转移到安全场所。切勿将水直接喷在液体上。用细水雾喷除 (额外个人防护: 全套防护服包括自给式呼吸器)。		
包装与标志	C 符号 R: 14-34-36/37 S: 1/2-7/8-26-45 联合国危险性类别: 8 联合国包装级别: II 不得与食品和饲料一起运输。		
应急响应	运输应急卡: TEC(R)-733。 美国防火协会法规: H3; F0; R2。	储 存	与食品和饲料分开存放。干燥。严格密闭。

<p style="text-align: center;">重 要 数 据</p>	<p>物理状态 外观: 无气味, 吸湿白色粉末或玻璃片状, 接触空气变暗。</p> <p>化学危险性: 该物质受热或燃烧时分解, 生成含氧化钠有毒烟雾。与强氧化剂发生反应。</p> <p>职业接触限值: 阈限值 $1\text{mg}/\text{m}^3$ (时间加权平均值) (美国政府工业卫生学家会议, 1994~1995年)。</p> <p>接触途径: 该物质可通过吸入其气溶胶、食入和经损伤的皮肤吸收到体内。</p> <p>吸入风险: 20°C 时蒸发可忽略不计, 但扩散时, 尤其是粉末可较快地达到空气中颗粒物有害浓度。</p> <p>短期接触作用: 该物质刺激眼睛、皮肤和呼吸道。该物质在高剂量下或经损伤的皮肤可能对中枢神经系统、肾和胃肠道发生作用。</p> <p>长期或反复接触作用: 反复或长期皮肤接触可能引起皮炎。该物质可能对呼吸道发生作用。</p>
<p style="text-align: center;">物 理 性 质</p>	<p>沸点: 1575°C (分解)</p> <p>熔点: 741°C</p> <p>相对密度(水=1): 2.367</p> <p>水中溶解度: 20°C 时 $2.56\text{g}/100\text{ml}$</p>
<p style="text-align: center;">环境数据</p>	
<p style="text-align: center;">注 解</p>	<p>商品名称为 Rasorite 65。</p>
<p style="text-align: center;">附加资料</p>	
<p>ICSC 编号: 1229 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 四硼酸钠</p>	

四硼酸钠

国际化学品安全卡

ICSC 编号: 1229

CAS 登记号: 1330-43-4 中文名称: 四硼酸钠; 酸式硼酸钠; 焦硼酸钠; 硼氧化钠;
 RTECS 号: ED4588000 熔融硼砂
 英文名称: SODIUM TETRABORATE; Sodium baborate;
 Sodium pyroborate; Boron sodium oxide; Fused
 borax
 化学式: $\text{Na}_2\text{B}_4\text{O}_7$ 分子量: 201.3

危害/接触类型	急性危害 / 症状	预 防	急救 / 消防
火 灾	不可燃, 在火焰中释放出刺激性或有毒烟雾 (或气体)		周围环境着火时, 允许使用各种灭火剂
爆 炸			
接 触		防止粉尘扩散!	
# 吸入	咳嗽, 气促, 咽喉疼痛, 鼻出血	周部排气或呼吸保护	新鲜空气, 休息
# 皮肤	皮肤干燥, 发红	防护手套	脱掉污染的衣服, 冲洗, 然后用水和肥皂洗皮肤
# 眼睛	发红, 疼痛	安全护目镜	首先用大量水冲洗几分钟 (如可能易行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
# 摄食	腹部疼痛, 腹泻, 恶心, 呕吐, 虚弱	工作时不得进食、饮水或吸烟	漱口, 给予医疗护理
溢漏处置	将溢漏物清扫入容器中。小心收集残余物, 然后转移到安全场所 (额外个人防护: 适用于有害颗粒物的 P2 过滤呼吸器)。		
包装与标志			
应急响应		储 存	与强氧化剂分开存放。干燥。严格密闭。

<p style="text-align: center;">重 要 数 据</p>	<p>物理状态 外观：吸湿的无色晶体或白色晶体粉末，无气味或有轻微氨气味。</p> <p>物理危险性：如果以粉末或颗粒形状与空气混合，可能发生粉尘爆炸。</p> <p>化学危险性：该物质受热或燃烧时分解，生成甲醛、氨、二氧化碳、氰化氢和氮氧化物。水溶液是一种弱碱，与强酸反应生成甲醛。侵蚀铝和锌。</p> <p>职业接触限值：阈值未制定。</p> <p>接触途径：该物质可通过吸入其气溶胶和食入吸收到体内。</p> <p>吸入风险：20℃时蒸发可忽略不计，但扩散时可较快地达到空气中颗粒物有害浓度。</p> <p>短期接触作用：该物质刺激眼睛、皮肤。</p> <p>长期或反复接触作用：反复或长期接触可能引起皮肤过敏。反复或长期吸入接触可能引起哮喘。</p>
<p style="text-align: center;">物 理 性 质</p>	<p>升华点：大约 263℃</p> <p>相对密度(水=1)：1.3</p> <p>水中溶解度：溶解</p> <p>蒸气相对密度(空气=1)：4.9</p> <p>闪点：250℃ (闭杯)</p> <p>辛醇/水分配系数的对数值：-2.2</p>
<p style="text-align: center;">环 境 数 据</p>	
<p style="text-align: center;">注 解</p>	<p>该物质分解生成甲醛。还可参考卡片#0275 (甲醛)。</p>
<p style="text-align: center;">附 加 资 料</p>	
<p>ICSC 编号：1228 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 六亚甲基四胺</p>	

六亚甲基四胺

国际化学品安全卡

ICSC 编号: 1228

CAS 登记号: 100-97-0

中文名称: 六亚甲基四胺; 1, 3, 5, 7-四氮杂金刚烷; 六胺;
乌洛托品

RTECS 号: MN4725000

英文名称: HEXAMETHYLENE TETRAMINE; 1,3,5,7-

UN 编号: 1328

Tetraazadamantane; Methenamine; Hexamine;

EC 编号: 612-101-00-2

Urotropin

化学式: $C_6H_{12}N_4$

分子量: 140.2

危害/接触类型	急性危害 / 症状	预 防	急救 / 消防
火 灾	可燃的, 在火焰中释放出刺激性或有毒烟雾 (或气体)	禁止明火	抗醇泡沫, 喷水, 干粉
爆 炸			
接 触		避免一切接触!	一切情况均向医生咨询!
# 吸入		通风, 局部排气或呼吸保护	新鲜空气, 休息, 给予医疗护理
# 皮肤	发红, 疼痛	防护手套, 防护服	脱掉污染的衣服, 冲洗, 然后用水和肥皂洗皮肤, 给予医疗护理
# 眼睛	发红, 疼痛	面罩或眼睛保护结合呼吸保护	首先用大量水冲洗几分钟 (如可能易行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
# 摄食		工作时不得进食、饮水或吸烟	漱口, 给予医疗护理
溢漏处置	将溢漏物扫入容器中, 如果适当, 首先湿润防止扬尘。用大量水冲净残余物 (额外个人防护: 自给式呼吸器)。		
包装与标志	F 符号 Xn 符号 R: 11-42/43 S: 2-16-22-24-37 联合国危险性类别: 4.1 联合国包装级别: III		
应急响应	运输应急卡: TEC(R)-872。	储 存	与强酸分开存放。

CAS 登记号: 109-55-7 中文名称: 3-二甲氨基丙胺; 1-氨基 3-二甲氨基丙烷;
 RTECS 号: TX7525000 *N,N*-二甲基-1,3-丙二胺; 3-氨基丙基二甲胺;
 UN 编号: 2734 *N,N*-二甲基 1,3-二氨基丙烷
 EC 编号: 612-061-00-6 英文名称: 3-DIMETHYLAMINOPROPYLAMINE; 1-Amino-
 3-dimethylaminopropane; *N,N*-Dimethyl-1,3-pro-
 Panediamine; 3-Aminopropyl-dimethylamine; *N,N*-
 Dimethyl-1,3-diaminopropane
 化学式: $C_5H_{14}N_2/(CH_3)_2NCH_2CH_2CH_2NH_2$
 分子量: 102.2

危害/接触类型	急性危害/症状	预防	急救/消防
火灾	易燃的, 在火焰中释放出刺激性或有毒烟雾(或气体)	禁止明火、禁止火花和禁止吸烟	干粉, 抗醇泡沫, 喷水, 二氧化碳
爆炸	高于 35℃, 可能形成爆炸性蒸气/空气混合物	高于 35℃, 使用密闭系统, 通风和防爆电器	着火时, 喷水保持料桶等冷却
接触		避免一切接触!	
# 吸入	灼烧感, 咳嗽, 喘息	通风, 局部排气或呼吸保护	新鲜空气, 休息, 给予医疗护理
# 皮肤	疼痛, 起疱	防护手套, 防护服	脱掉污染的衣服, 用大量水冲洗皮肤或淋浴, 给予医疗护理
# 眼睛	疼痛, 视力模糊, 严重深度烧伤	面罩或眼睛保护结合呼吸保护	首先用大量水冲洗几分钟(如可能易行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
# 摄食	腹部痉挛, 灼烧感, 休克或虚脱	工作时不得进食、饮水或吸烟	漱口, 不要催吐, 给予医疗护理
溢漏处置	通风。尽可能将溢漏液收集在有盖容器中。用大量水冲净残余物(额外个人防护; 自给式呼吸器)。		
包装与标志	C 符号 R: 10-22-34-43 S: 1/2-26-36/37/39-45 联合国危险性类别: 8 联合国次要风险等级: 3 不得与食品和饲料一起运输。		
应急响应	运输应急卡: TEC(R)-80G15。 美国防火协会法规: H3; F2; R0。	储存	防火。与强氧化剂、强酸、食品 and 饲料分开存放。干燥。严格密闭。

CAS 登记号: 106-40-1 中文名称: 对溴苯胺; 4-溴苯胺			
RTECS 号: BW9280000 英文名称: <i>p</i> -BROMOANILINE; 4-Bromobenzenamine; <i>p</i> -Bromophenylamine			
化学式: C ₆ H ₄ BrN/BrC ₆ H ₄ NH ₂			
分子 量: 172.04			
危害/接触类型	急性危害 / 症状	预 防	急救 / 消防
火 灾	可燃的, 在火焰中释放出刺激性或有毒烟雾 (或气体)	禁止明火	干粉, 喷水, 泡沫, 二氧化碳
爆 炸			
接 触		严格卫生条件!	
# 吸入	嘴唇或指甲发青, 皮肤发青, 头晕, 头痛	局部排气或呼吸保护	新鲜空气, 休息, 必要时进行人工呼吸, 给予医疗护理
# 皮肤	嘴唇或指甲发青, 皮肤发青 (另见吸入)	防护手套	脱掉污染的衣服, 冲洗, 然后用水和肥皂洗皮肤, 给予医疗护理
# 眼睛		安全护目镜或眼睛保护结合呼吸保护	首先用大量水冲洗几分钟 (如可能易行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
# 摄食	嘴唇或指甲发青, 皮肤发青, 眩晕, 头痛, 呼吸困难	工作时不得进食、饮水或吸烟	漱口, 给予医疗护理
溢漏处置	将溢漏物扫入干净容器中, 如果适当, 首先湿润防止扬尘。小心收集残余物, 然后转移到安全场所 (额外个人防护: 适用于有害颗粒物的 P2 过滤呼吸器)。		
包装与标志			
应急响应	美国防火协会法规: H2; F1; R0。	储 存	与强氧化剂、酸分开存放。严格密闭。

<p style="text-align: center;">重 要 数 据</p>	<p>物理状态 外观：无色至黄色液体，有刺鼻气味。</p> <p>化学危险性：燃烧时生成含有溴化氢有毒烟雾。¹与水或金属接触，该物质缓慢分解生成溴化氢。与碱和强氧化剂猛烈反应。浸蚀许多种金属，尤其有湿气存在时。</p> <p>职业接触限值：阈限值未制定。</p> <p>接触途径：该物质可通过吸入和食入吸收到体内。</p> <p>吸入风险：未指明 20℃时该物质蒸发达到空气中有害浓度的速率。</p> <p>短期接触作用：该物质严重刺激眼睛、皮肤和呼吸道。大量接触时该物质可能对中枢神经系统发生作用。</p>		
<p style="text-align: center;">物 理 性 质</p>	<table border="0" style="width: 100%;"> <tr> <td style="width: 50%;"> 沸点：198~199℃ 熔点：- 4.0℃ 相对密度(水=1)：1.4 水中溶解度：不溶 蒸气压：32.2℃时 133Pa 蒸气/空气混合物的相对密度 (空气=1)：20℃时 1.0 </td> <td style="width: 50%;"> 蒸气相对密度(空气=1)：5.8 闪点：79℃(闭杯) 辛醇/水分配系数的对数值：2.92 </td> </tr> </table>	沸点：198~199℃ 熔点：- 4.0℃ 相对密度(水=1)：1.4 水中溶解度：不溶 蒸气压：32.2℃时 133Pa 蒸气/空气混合物的相对密度 (空气=1)：20℃时 1.0	蒸气相对密度(空气=1)：5.8 闪点：79℃(闭杯) 辛醇/水分配系数的对数值：2.92
沸点：198~199℃ 熔点：- 4.0℃ 相对密度(水=1)：1.4 水中溶解度：不溶 蒸气压：32.2℃时 133Pa 蒸气/空气混合物的相对密度 (空气=1)：20℃时 1.0	蒸气相对密度(空气=1)：5.8 闪点：79℃(闭杯) 辛醇/水分配系数的对数值：2.92		
<p style="text-align: center;">环 境 数 据</p>			
<p style="text-align: center;">注 解</p>			
<p style="text-align: center;">附 加 资 料</p>			
<p>ICSC 编号：1225 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 苄基溴</p>			

苄基溴

国际化学品安全卡

ICSC 编号: 1225

CAS 登记号: 100-39-0		中文名称: 苄基溴; 溴甲苯; 溴苯基甲烷	
RTECS 号: XS7965000		英文名称: BENZYL BROMIDE; Bromotoluene; Bromophenylmethane	
UN 编号: 1737		EC 编号: 602-057-00-2	
		化学式: C ₇ H ₇ Br	分子量: 171.0
危害/接触类型	急性危害/症状	预防	急救/消防
火灾	可燃的, 在火焰中释放出刺激性或有毒烟雾(或气体)	禁止明火	干粉, 喷水, 泡沫, 二氧化碳
爆炸	高于 79°C, 可能形成爆炸性蒸气/空气混合物	高于 79°C, 使用密闭系统, 通风	着火时, 喷水保持料桶等冷却
接触		防止产生烟云!	
# 吸入	咳嗽, 咽喉疼痛	局部排气或呼吸保护	新鲜空气, 休息, 给予医疗护理
# 皮肤	发红, 疼痛	防护手套, 防护服	脱掉污染的衣服, 冲洗, 然后用水和肥皂洗皮肤
# 眼睛	发红, 疼痛, 流泪	面罩或眼睛保护结合呼吸保护	首先用大量水冲洗几分钟(如可能易行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
# 摄食	灼烧感, 咳嗽	工作时不得进食、饮水或吸烟	漱口, 给予医疗护理
溢漏处置	尽可能将溢漏液收集在有盖容器中。用砂子或惰性吸收剂吸收残液并转移到安全场所(额外个人防护: 全套防护服包括自给式呼吸器)。		
包装与标志	Xi 符号 R: 36/37/38 S: 2-39 联合国危险性类别: 6.1 联合国次要风险等级: 8 联合国包装级别: II 不得与食品和饲料一起运输。		
应急响应	运输应急卡: TEC(R)-61G06b。	储存	与强氧化剂、强碱、食品和饲料分开存放。干燥。严格密闭。

CAS 登记号: 10025-91-9	中文名称: 三氯化锑; 氯化亚锑
RTECS 号: CC4900000	英文名称: ANTIMONY TRICHLORIDE; Trichlorostibine;
UN 编号: 1733	Antimonous chloride
EC 编号: 051-001-00-8	化学式: $SbCl_3$

危害/接触类型	急性危害/症状	预防	急救/消防
火灾	不可燃, 在火焰中释放出刺激性或有毒烟雾(或气体)		周围环境着火时, 允许使用各种灭火剂
爆炸			
接触		避免一切接触!	一切情况均向医生咨询!
# 吸入	有腐蚀性, 腹部疼痛, 灼烧感, 咳嗽, 气促, 失去胃口	局部排气或呼吸保护	新鲜空气, 休息, 半直立体位, 给予医疗护理
# 皮肤	有腐蚀性, 发红, 疼痛, 起疱	防护手套, 防护服	脱掉污染的衣服, 冲洗, 然后用水和肥皂洗皮肤, 给予医疗护理
# 眼睛	有腐蚀性, 发红, 疼痛, 严重深度烧伤	面罩或眼睛保护结合呼吸保护	首先用大量水冲洗几分钟(如可能易行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
# 摄食	有腐蚀性, 腹部痉挛, 灼烧感, 恶心, 休克或虚脱, 呕吐	工作时不得进食、饮水或吸烟	漱口, 不要催吐, 给予医疗护理
溢漏处置	将溢漏物清扫入有盖容器中。小心收集残余物, 然后转移到安全场所(额外个人防护: 全套防护服包括自给式呼吸器)。		
包装与标志	C 符号 R: 34-37 S: 1/2-26-45 联合国危险性类别: 8 联合国包装级别: II 不得与食品和饲料一起运输。		
应急响应	运输应急卡: TEC(R)-80G11。	储存	与食品和饲料分开存放。干燥。严格密闭。

<p style="text-align: center;">重 要 数 据</p>	<p>物理状态 外观：无色易潮解晶体。</p> <p>化学危险性：该物质受热或燃烧时分解，生成含氟化氢、氮氧化物和氨的有毒和腐蚀性烟雾。水溶液是一种弱酸。与三氟化氯反应，有着火和爆炸危险。浸蚀玻璃和金属。</p> <p>职业接触限值：阈限值 2.5mg/m³（以 F 计）（时间加权平均值）（美国政府工业卫生学家会议，1995~1996 年）。</p> <p>接触途径：该物质可通过吸入其气溶胶和食入吸收到体内。</p> <p>吸入风险：未指明 20℃时该物质蒸发达到空气中有害浓度的速率。</p> <p>短期接触作用：该物质刺激眼睛、皮肤和呼吸道。</p> <p>长期或反复接触作用：该物质可能对骨骼和牙齿发生作用，导致氟中毒。</p>
<p style="text-align: center;">物 理 性 质</p>	<p>熔点：升华</p> <p>相对密度(水=1)：1.01</p> <p>水中溶解度：25℃时 45.3g/100ml</p>
<p style="text-align: center;">环 境 数 据</p>	<p>该物质对水生生物是有害的。</p>
<p style="text-align: center;">注 解</p>	
<p style="text-align: center;">附 加 资 料</p>	
<p>ICSC 编号：1223 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 氟化铵</p>	

氟化铵

国际化学品安全卡

ICSC 编号: 1223

CAS 登记号: 12125-01-8 中文名称: 氟化铵			
RTECS 号: BQ6300000 英文名称: AMMONIUM FLUORIDE			
UN 编号: 2505 化学式: NH_4F			
EC 编号: 009-006-00-8 分子量: 37.04			
危害/接触类型	急性危害 / 症状	预 防	急救 / 消防
火 灾	不可燃, 在火焰中释放出刺激性或有毒烟雾 (或气体)		周围环境着火时, 允许使用各种灭火器
爆 炸			
接 触		防止粉尘扩散!	
# 吸入	咳嗽, 咽喉疼痛	局部排气或呼吸保护	新鲜空气, 休息, 给予医疗护理
# 皮肤	发红	防护手套	脱掉污染的衣服, 冲洗, 然后用水和肥皂洗皮肤
# 眼睛	发红	如果为粉末, 面罩或眼睛保护结合呼吸保护	首先用大量水冲洗几分钟 (如可能易行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
# 摄食	腹泻, 恶心, 呕吐, 多涎	工作时不得进食、饮水或吸烟	漱口, 催吐 (仅对清醒病人!), 给予医疗护理
溢漏处置	将溢漏物清扫入干燥塑料容器中。小心收集残余物, 然后转移到安全场所 (额外个人防护: 适用于有毒颗粒物的 P3 过滤呼吸器)。		
包装与标志	T 符号 R: 23/24/25 S: 1/2-26-45 联合国危险性类别: 6.1 联合国包装级别: III 不得与食品和饲料一起运输。		
应急响应	运输应急卡: TEC(R)61-G64c。 美国防火协会法规: H3; F0; R0。	储 存	与不兼容物料 (见化学危险性)、食品和饲料分开存放。保持干燥。严格密闭。

<p style="text-align: center;">重 要 数 据</p>	<p>物理状态 外观：白色晶体，有特殊气味。</p> <p>化学危险性：该物质受热或燃烧时分解，生成含氯、氯化氢和一氧化碳（见卡片#0126, 0163, 0023）有毒和腐蚀性烟雾。与强氧化剂发生反应。</p> <p>职业接触限值：阈限值未制定。最高容许浓度 5ppm、40mg/m³（1993）。</p> <p>接触途径：该物质可通过吸入其气溶胶和食入吸收到体内。</p> <p>吸入风险：20℃时该物质蒸发，可相当慢地达到空气中有害浓度。</p> <p>短期接触作用：该物质刺激眼睛和呼吸道。</p>		
<p style="text-align: center;">物 理 性 质</p>	<table style="width: 100%; border: none;"> <tr> <td style="width: 50%; border: none;"> 沸點：221℃ 熔點：53℃ 相对密度(水=1)：1.7 水中溶解度：不溶 蒸气压：25℃时 9Pa </td> <td style="width: 50%; border: none;"> 蒸氣相对密度(空气=1)：6.3 閃點：113℃ (闭杯) 自燃温度：>500℃ 辛醇/水分配系数的对数值：4.05 </td> </tr> </table>	沸點：221℃ 熔點：53℃ 相对密度(水=1)：1.7 水中溶解度：不溶 蒸气压：25℃时 9Pa	蒸氣相对密度(空气=1)：6.3 閃點：113℃ (闭杯) 自燃温度：>500℃ 辛醇/水分配系数的对数值：4.05
沸點：221℃ 熔點：53℃ 相对密度(水=1)：1.7 水中溶解度：不溶 蒸气压：25℃时 9Pa	蒸氣相对密度(空气=1)：6.3 閃點：113℃ (闭杯) 自燃温度：>500℃ 辛醇/水分配系数的对数值：4.05		
<p style="text-align: center;">环境数据</p>	<p>该物质对水生生物是有毒的。在对人类重要的食物链中发生生物蓄积，特别是在鱼类中。</p>		
<p style="text-align: center;">注 解</p>	<p>UN 编号 2321 是指液体三氯苯。液体三氯苯是一种海洋污染物。参见卡片# 1049, 1,2,4-三氯苯。</p>		
<p style="text-align: center;">附加资料</p>			
<p>ICSC 编号：1222 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 1,2,3-三氯苯</p>			

1,2,3-三氯苯

国际化学品安全卡

ICSC 编号: 1222

CAS 登记号: 87-61-6		中文名称: 1, 2, 3-三氯苯; 连位三氯苯; 1, 2, 6-三氯苯	
RTECS 号: DC2095000		英文名称: 1,2,3-TRICHLOROBENZENE; vic-Trichlorobenzene; 1,2,6-Trichlorobenzene	
UN 编号: 2811		化学式: $C_6H_3Cl_3$	分子量: 181.5
危害/接触类型	急性危害 / 症状	预 防	急救 / 消防
火 灾	可燃的, 在火焰中释放出刺激性或有毒烟雾 (或气体)	禁止明火	干粉, 喷水, 泡沫, 二氧化碳
爆 炸			
接 触		防止粉尘扩散!	
# 吸入	咳嗽, 咽喉疼痛	局部排气或呼吸保护	新鲜空气, 休息, 给予医疗护理
# 皮肤		防护手套	脱掉污染的衣服, 冲洗, 然后用水和肥皂洗皮肤
# 眼睛	发红, 疼痛	安全护目镜	首先用大量水冲洗几分钟 (如可能易行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
# 摄食	咽喉疼痛	工作时不得进食、饮水或吸烟	漱口, 给予医疗护理
溢漏处置	将溢漏物扫入有盖容器中, 如果适当, 首先湿润防止扬尘。小心收集残余物, 然后转移到安全场所。不要让这种化学品进入环境 (额外个人防护: 适用于有机蒸气和有害粉尘的 A/P2 过滤呼吸器)。		
包装与标志	联合国危险性类别: 6.1 不得与食品和饲料一起运输。		
应急响应	运输应急卡: TEC(R)-61G12c。	储 存	与强氧化剂、食品和饲料分开存放。保存在通风良好的室内。

<p style="text-align: center;">重 要 数 据</p>	<p>物理状态 外观：无气味白色颗粒或晶体。</p> <p>职业接触限值：阈值未制定。</p> <p>接触途径：该物质可通过吸入其气溶胶和食入吸收到体内。</p> <p>吸入风险：20℃时蒸发可忽略不计，但扩散时可较快地达到空气中颗粒物公害污染浓度。</p> <p>短期接触作用：该物质可能刺激眼睛、皮肤和呼吸道。</p>
<p style="text-align: center;">物 理 性 质</p>	<p>熔点：150℃（分解）</p> <p>水中溶解度：25℃时 92.6g/100ml</p>
<p style="text-align: center;">环 境 数 据</p>	
<p style="text-align: center;">注 解</p>	<p>给出的熔点是失去结晶水的表现熔点。</p>
<p style="text-align: center;">附 加 资 料</p>	
<p>ICSC 编号：1220 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 五水合柠檬酸钠</p>	

CAS 登记号: 6858-44-2 中文名称: 五水合柠檬酸钠; 五水合柠檬酸三钠; 2-羟基-1,2,3-丙三羧酸三钠盐五水合物

英文名称: SODIUM CITRATE PENTAHYDRATE; Trisodium citrate pentahydrate; 2-Hydroxy-1,2,3-propanetricarboxylic acid, trisodium salt, pentahydrate

化学式: $C_6H_{13}Na_3O_{12}/C_6H_5O_7Na_3 \cdot 5H_2O$

分子量: 348.2

危害/接触类型	急性危害/症状	预防	急救/消防
火灾	可燃的		喷水, 干粉
爆炸			
接触			
# 吸入	咳嗽, 咽喉疼痛	通风	新鲜空气, 休息
# 皮肤	发红	防护手套	冲洗, 然后用水和肥皂洗皮肤
# 眼睛	发红	安全护目镜	首先用大量水冲洗几分钟(如可能易行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
# 摄食			
溢漏处置	将溢漏物扫入容器中, 如果适当, 首先湿润防止扬尘。用大量水冲净残余物。		
包装与标志			
应急响应		储存	

<p style="text-align: center;">重 要 数 据</p>	<p>物理状态 外观：无气味白色各种形状固体。</p> <p>职业接触限值：阈限值未制定。</p> <p>接触途径：该物质可通过吸入其气溶胶和食入吸收到体内。</p> <p>吸入风险：20℃时蒸发可忽略不计，但扩散时可较快地达到空气中颗粒物公害污染浓度。</p> <p>短期接触作用：该物质可能刺激眼睛、皮肤和呼吸道。</p>
<p style="text-align: center;">物 理 性 质</p>	<p>熔点：150℃（分解）</p> <p>水中溶解度：25℃时 72g/100ml</p>
<p style="text-align: center;">环 境 数 据</p>	
<p style="text-align: center;">注 解</p>	<p>给出的熔点是失去结晶水的表观熔点。</p>
<p style="text-align: center;">附 加 资 料</p>	
<p>ICSC 编号：1219 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 二水合柠檬酸钠</p>	

CAS 登记号: 6132-04-2				中文名称: 二水合柠檬酸钠; 二水合柠檬酸三钠; 2-羟基-1,2,3-丙三羧酸三钠盐二水合物			
				英文名称: SODIUM CITRATE DIHYDRATE; Trisodium citrate dihydrate; 2-Hydroxy-1,2,3-propanetricarboxylic acid, trisodium salt, dihydrate			
				化学式: $C_6H_5Na_3O_7/C_6H_5O_7Na_3 \cdot 2H_2O$			
				分子量: 294.1			
危害/接触类型	急性危害/症状	预 防		急救/消防			
火 灾	可燃的			喷水, 干粉			
爆 炸							
接 触							
# 吸入	咳嗽, 咽喉疼痛	通风		新鲜空气, 休息			
# 皮肤	发红	防护手套		冲洗, 然后用水和肥皂洗皮肤			
# 眼睛	发红	安全护目镜		首先用大量水冲洗几分钟(如可能易行, 摘除隐形眼镜), 然后就医			
# 摄食							
溢漏处置	将溢漏物扫入容器中, 如果适当, 首先湿润防止扬尘。用大量水冲净残余物。						
包装与标志							
应急响应			储 存				

<p>重 要 数 据</p>	<p>物理状态 外观：无气味白色颗粒或粉末。</p> <p>职业接触限值：阈限值未制定。</p> <p>接触途径：该物质可通过吸入其气溶胶和食入吸收到体内。</p> <p>吸入风险：20℃时蒸发可忽略不计，但扩散时可较快地达到空气中颗粒物公害污染浓度。</p> <p>短期接触作用：该物质可能刺激眼睛、皮肤和呼吸道。</p>
<p>物 理 性 质</p>	<p>熔点：见注解</p> <p>水中溶解度：易溶</p>
<p>环 境 数 据</p>	
<p>注 解</p>	<p>分解温度未见文献报道。</p>
<p>附 加 资 料</p>	
<p>ICSC 编号：1218 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 柠檬酸钠（无水的）</p>	

柠檬酸钠（无水的）

国际化学品安全卡

ICSC 编号：1218

CAS 登记号：68-04-2
 RECS 号：GE8300000

中文名称：柠檬酸钠（无水的）；柠檬酸三钠（无水的）；
 2-羧基-1,2,3-丙三羧酸二钠盐（无水的）

英文名称：SODIUM CITRATE, ANHYDROUS; Trisodium
 citrate anhydrous; 2-Hydroxy-1,2,3-propanetricarbo-
 xylic acid, trisodium salt, anhydrous

化学式： $C_6H_5Na_3O_7/C_6H_5O_7Na_3$
 分子量：258.1

危害/接触类型	急性危害 / 症状	预 防	急救 / 消防
火 灾	可燃的		喷水，干粉
爆 炸			
接 触			
# 吸入	咳嗽，咽喉疼痛	通风	新鲜空气，休息
# 皮肤	发红	防护手套	冲洗，然后用水和肥皂洗皮肤
# 眼睛	发红	安全护目镜	首先用大量水冲洗几分钟（如可能易行，摘除隐形眼镜），然后就医
# 摄食			
溢漏处置	将溢漏物扫入容器中，如果适当，首先湿润防止扬尘。用大量水冲净残余物。		
包装与标志			
应急响应		储 存	

<p>重 要 数 据</p>	<p>物理状态 外观：无气味白色细粉末。</p> <p>职业接触限值：阈限值 $10\text{mg}/\text{m}^3$（时间加权平均值）（美国政府工业卫生学家会议，1993~1994年）。最高容许浓度 $6\text{mg}/\text{m}^3$（1991）。</p> <p>接触途径：该物质可通过吸入其气溶胶吸收到体内。</p> <p>吸入风险：20℃时蒸发可忽略不计，但如果为粉末可较快地达到空气中颗粒物公害污染浓度。</p> <p>短期接触作用：该物质刺激眼睛和呼吸道。</p> <p>长期或反复接触作用：该物质可能对眼睛和呼吸道发生作用，导致结膜炎、鼻炎、咽炎、喉炎和嗅觉及味觉损害。</p>
<p>物 理 性 质</p>	<p>熔点：163℃</p> <p>水中溶解度：25℃时 0.30g/100ml</p>
<p>环 境 数 据</p>	
<p>注 解</p>	<p>可能含有少量晶体二氧化硅。给出的熔点是失去结晶水的表观熔点。</p>
<p>附 加 资 料</p>	
<p>ICSC 编号：1217 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 熟石膏</p>	

熟石膏

国际化学品安全卡

ICSC 编号: 1217

CAS 登记号: 26499-65-0 中文名称: 熟石膏; 半水石膏			
RTECS 号: TP0700000 英文名称: PLASTER OF PARIS, Gypsum hemihydrate			
化学式: $(\text{CaSO}_4)_2 \cdot \text{H}_2\text{O}$ 分子量: 290.3			
危害/接触类型	急性危害/症状	预防	急救/消防
火灾	不可燃		周围环境着火时, 允许使用各种灭火剂
爆炸			
接触		防止粉尘扩散!	
# 吸入	咳嗽, 咽喉疼痛	局部排气或呼吸保护	新鲜空气, 休息
# 皮肤			
# 眼睛	发红	安全护目镜	首先用大量水冲洗几分钟 (如可能易行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
# 摄食			
溢漏处置	将溢漏物扫入容器中, 如果适当, 首先湿润防止扬尘。用大量水冲净残余物 (额外个人防护: 适用于惰性颗粒物的 P1 过滤呼吸器)。		
包装与标志			
应急响应		储存	

<p style="text-align: center;">重 要 数 据</p>	<p>物理状态 外观：无色气体。。</p> <p>职业接触限值：阈值 0.01ppm、 0.082mg/m³（上限值）（美国政府工业卫生学家会议，1993~1994年）。</p> <p>接触途径：该物质可通过吸入吸收到体内。</p> <p>吸入风险：容器漏损时，可迅速地达到空气中有害浓度。</p> <p>短期接触作用：该物质刺激呼吸道。吸入气体可能引起肺水肿（见注解）。接触可能造成死亡。作用可能延缓，需要进行医疗观察。</p>
<p style="text-align: center;">物 理 性 质</p>	<p>沸点：7℃</p>
<p style="text-align: center;">环 境 数 据</p>	
<p style="text-align: center;">注 解</p>	<p>该物质是在四氟乙烯生产中以及聚四氟乙烯在大约 425℃时热降解过程中作为副产物生成的。肺水肿症状常常经过几小时以后才变得明显，体力劳动使症状加重。因此休息和医疗观察是必要的。应考虑由医生或医生指定人立即给予适当喷药。</p>
<p style="text-align: center;">附 加 资 料</p>	
<p>ICSC 编号：1216 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 全氟异丁烯</p>	

CAS 登记号: 382-21-8

中文名称: 全氟异丁烯; 八氟异丁烯; 1, 1, 3, 3, 3-五氟, 2-三氟甲基-1-丙烯; 八氟仲丁烯

RTECS 号: UD1800000

英文名称: PERFLUOROISOBUTYLENE; Octafluoroisobutylene; 1,1,3,3,3-Pentafluoro-2-trifluoromethyl-1-propene; Octafluoro-sec-butene

化学式: C_4F_8

分子量: 200.0

危害/接触类型	急性危害 / 症状	预 防	急救 / 消防
火 灾			周围环境着火时, 允许使用各种灭火剂
爆 炸			
接 触		严格卫生条件!	
# 吸入	咳嗽, 气促, 咽喉疼痛, 症状可能延缓 (见注解)	通风, 局部排气或呼吸保护	新鲜空气, 休息, 半直立位, 必要时进行人工呼吸, 给予医疗护理
# 皮肤	发红, 疼痛	防护手套	
# 眼睛	发红, 疼痛	安全护目镜	首先用大量水冲洗几分钟 (如可能易行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
# 摄食			
溢漏处置	撤离危险区域! 向专家咨询! 通风 (额外个人防护: 自给式呼吸器)。		
包装与标志			
应急响应		储 存	

<p>重 要 数 据</p>	<p>物理状态 外观：无气味白色晶体粉末。</p> <p>职业接触限值：阈限值 $10\text{mg}/\text{m}^3$（时间加权平均值）（美国政府工业卫生学家会议，1993~1994年）。最高容许浓度 $6\text{mg}/\text{m}^3$（1991）。</p> <p>接触途径：该物质可通过吸入其气溶胶吸收到体内。</p> <p>吸入风险：20℃时蒸发可忽略不计，但可较快地达到空气中颗粒物公害污染浓度，尤其是粉末。</p> <p>短期接触作用：该物质刺激眼睛和呼吸道。</p> <p>长期或反复接触作用：该物质可能对眼睛和呼吸道发生作用，导致结膜炎、鼻炎、咽炎、嗅觉和味觉损害。</p>
<p>物 理 性 质</p>	<p>熔点：100~150℃（见注解）</p> <p>相对密度（水=1）：2.3</p> <p>水中溶解度：25℃时 0.24g/100ml</p>
<p>环 境 数 据</p>	
<p>注 解</p>	<p>可能含有少量晶体二氧化硅。给出的熔点是失去结晶水的表现熔点。</p>
<p>附 加 资 料</p>	
<p>ICSC 编号：1215 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 石膏</p>	

石膏

国际化学品安全卡

ICSC 编号: 1215

CAS 登记号: 13397-24-5 中文名称: 石膏; 二水合硫酸钙
 RTECS 号: MG2360000 英文名称: GYPSUM; Calcium sulfate dihydrate
 化学式: $\text{CaSO}_4 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$ 分子量: 172.2

危害/接触类型	急性危害/症状	预 防	急救/消防
火 灾	不可燃		周围环境着火时, 允许使用各种灭火剂
爆 炸			
接 触		防止粉尘扩散!	
# 吸入	咳嗽, 咽喉疼痛	局部排气或呼吸保护	新鲜空气, 休息
# 皮肤	发红		
# 眼睛	发红	安全护目镜	首先用大量水冲洗几分钟(如可能易行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
# 摄食			
溢漏处置	将溢漏物扫入容器中, 如果适当, 首先湿润防止扬尘。用大量水冲洗残余物(额外个人防护: 适用于惰性颗粒物的 P1 过滤呼吸器)。		
包装与标志			
应急响应		储 存	

<p style="text-align: center;">重 要 数 据</p>	<p>物理状态 外观：白色至黄色晶体。</p> <p>职业接触限值：阈值未制定。</p> <p>接触途径：该物质可通过吸入其气溶胶吸收到体内。</p> <p>吸入风险：20℃时蒸发可忽略不计，但可以较快地达到空气中颗粒物公害污染浓度。</p> <p>短期接触作用：该物质可能刺激眼睛、皮肤和呼吸道。</p>
<p style="text-align: center;">物 理 性 质</p>	<p>沸点：102.4kPa 时 344℃</p> <p>熔点：137℃</p> <p>相对密度(水=1)：1.310</p> <p>水中溶解度：0.03g/100ml</p> <p>蒸气压：136℃时 133Pa</p>
<p style="text-align: center;">环境数据</p>	
<p style="text-align: center;">注 解</p>	<p>该物质是可燃的，但闪点未见文献报道。</p>
<p style="text-align: center;">附加资料</p>	
<p>ICSC 编号：1214 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 苯偶姻</p>	

苯偶姻

国际化学品安全卡

ICSC 编号: 1214

CAS 登记号: 119-53-9

中文名称: 苯偶姻; 2-羟基-2-苯基苯乙酮; 苯甲酰苯基甲

RTECS 号: DI1590000

醇; 2-羟基-1,2-二苯基乙烯酮

英文名称: BENZOIN; 2-Hydroxy-2-phenylacetophenone;

Benzoylphenyl carbinol; 2-Hydroxy-1,2-diphenyl
ethanone化学式: $C_{14}H_{12}O_2$

分子量: 212.2

危害/接触类型	急性危害/症状	预 防	急救/消防
火 灾	可燃的		喷水, 干粉
爆 炸			
接 触			
# 吸入	咳嗽, 咽喉疼痛	局部排气或呼吸保护	新鲜空气, 休息
# 皮肤	发红	防护手套	冲洗, 然后用水和肥皂洗皮肤
# 眼睛	发红	安全护目镜	首先用大量水冲洗几分钟(如可能易行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
# 摄食			
溢漏处置	将溢漏物扫入容器中, 如果适当, 首先湿润防止扬尘。		
包装与标志			
应急响应		储 存	

<p>重 要 数 据</p>	<p>物理状态 外观：白色吸湿粉末。</p> <p>化学危险性：该物质受热分解生成砷和氧化钾有毒烟雾。与酸反应释放出有毒砷化三氢气体（见卡片#0222）。与空气接触（被空气中二氧化碳）和经皮肤发生分解。</p> <p>职业接触限值： 阈值 0.2mg/m³（以 As 计）（美国政府工业卫生学家会议，1991~1997 年）。</p> <p>接触途径：该物质可通过吸入其气溶胶和食入吸收到体内。</p> <p>吸入风险：20℃时蒸发可忽略不计，但扩散时可较快地达到空气中颗粒物有害浓度。</p> <p>短期接触作用：该物质及其气溶胶刺激眼睛、皮肤和呼吸道。该物质可能对中枢神经系统、消化道和循环系统发生作用，导致严重出血、体液和电解质损失、虚脱、休克和死亡。低浓度接触可能造成死亡。作用可能延缓。</p> <p>长期或反复接触作用：反复或长期皮肤接触可能引起皮炎。反复或长期接触可能引起皮肤过敏。该物质可能对末梢神经系统、皮肤、粘膜和肝脏发生作用，导致神经病、色素沉着障碍、鼻中膈穿孔和肝硬化。该物质是人体致癌物。</p>
<p>物 理 性 质</p>	<p>熔点： 低于熔点在 300℃ 分解</p> <p>水中溶解度： 溶解</p>
<p>环 境 数 据</p>	<p>该物质可能对环境有危害，对水体应给予特别注意。因其在环境中持久性，强烈建议不要让该化学品进入环境。</p>
<p>注 解</p>	<p>该化合物的组成稍有变化。商业制品的组成大致相当于 $KAsO_2 \cdot HAsO_2$。不要将工作服带回家中。</p>
<p>附 加 资 料</p>	
<p>ICSC 编号： 1213 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 亚砷酸钾</p>	

CAS 登记号: 10124-50-2		中文名称: 亚砷酸钾; 亚砷酸钾盐; 偏亚砷酸钾	
RTECS 号: CG3800000		英文名称: POTASSIUM ARSENITE; Arseninous acid.	
UN 编号: 1678		potassium salt; Potassium metaarsenite	
EC 编号: 033-002-00-5		化学式: $KAsO_2$	
分子量: 146.02 (见注解)			
危害/接触类型	急性危害/症状	预防	急救/消防
火灾	不可燃, 在火焰中释放出刺激性或有毒烟雾 (或气体)		周围环境着火时, 允许使用各种灭火剂
爆炸			
接触		防止粉尘扩散! 避免一切接触!	一切情况均向医生咨询!
# 吸入	咳嗽, 头痛, 呼吸困难, 虚弱 (见摄食)	密闭系统和通风	新鲜空气, 休息, 给予医疗护理
# 皮肤	可能被吸收! 发红, 疼痛	防护手套, 防护服	脱掉污染的衣服, 冲洗, 然后用水和肥皂洗皮肤, 给予医疗护理
# 眼睛	发红, 疼痛	如果为粉末, 安全护目镜, 面罩或眼睛保护结合呼吸保护	首先用大量水冲洗几分钟 (如可能易行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
# 摄食	腹部疼痛, 腹泻, 呕吐, 胸骨后和嘴中灼烧感	工作时不得进食、饮水或吸烟	漱口, 用水冲服活性炭浆, 催吐 (仅对清醒病人!), 给予医疗护理
溢漏处置	不得冲入下水道。真空吸除溢漏物。小心收集残余物, 然后转移到安全场所 (额外个人防护: 适用于有毒颗粒物的 P3 过滤呼吸器)。		
包装与标志	T 符号 R: 23/25 S: 1/2-20/21-28-25 联合国危险性类别: 6.1 联合国包装级别: II 不易破碎包装, 将易破碎包装放在不易破碎密闭容器中。不得与食品和饲料一起运输。海洋污染物。		
应急响应		储存	与酸、食品和饲料分开存放。阴凉, 干燥严格密闭。保存在通风良好的室内。

<p style="text-align: center;">重 要 数 据</p>	<p>物理状态 外观：白色粉末。</p> <p>化学危险性：该物质受热分解生成砷和铅极高毒性烟雾。与氧化剂反应。与强酸猛烈反应。</p> <p>职业接触限值：阈限值 0.15mg/m³（以 Pb 计）（美国政府工业卫生学家会议，1992~1993 年）。</p> <p>接触途径：该物质可通过吸入其气溶胶和食入吸收到体内。</p> <p>吸入风险：20℃时蒸发可忽略不计，但扩散时可较快地达到空气中颗粒物有害浓度。</p> <p>短期接触作用：该物质及其气溶胶刺激眼睛、皮肤和呼吸道。该物质可能对中枢神经系统、消化道和循环系统发生作用，导致严重出血、体液和电解质损失、虚脱、休克和死亡。低浓度接触可能造成死亡。作用可能延缓，须进行医疗观察。</p> <p>长期或反复接触作用：反复或长期皮肤接触可能引起皮炎。反复或长期接触可能引起皮肤过敏。该物质可能对末梢神经系统、皮肤、粘膜和肝脏发生作用，导致神经病、色素沉着障碍、鼻中膈穿孔和肝硬变。该物质是人体致癌物。</p>
<p style="text-align: center;">物 理 性 质</p>	<p>相对密度(水=1)：5.85</p> <p>水中溶解度：不溶</p>
<p style="text-align: center;">环 境 数 据</p>	<p>该物质可能对环境有害，对水生生物应给予特别注意。在对人类重要的食物链中发生生物蓄积，特别是在海鲜中。因其在环境中持久性，强烈建议不要让该化学品进入环境。</p>
<p style="text-align: center;">注 解</p>	<p>分解温度未见文献报道。不要将工作服带回家中。</p>
<p style="text-align: center;">附 加 资 料</p>	
<p>ICSC 编号：1212 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 亚砷酸铅（II）</p>	

CAS 登记号: 10031-13-7	中文名称: 亚砷酸铅 (II); 亚砷酸铅; 偏亚砷酸铅
RTECS 号: OF8600000	英文名称: LEAD (II) ARSENITE; Lead arsenite; Lead metaarsenite
UN 编号: 1618	
EC 编号: 033-002-00-5	化学式: $As_2O_3Pb/Pb(AsO_2)_2$ 分子量: 421.0

危害/接触类型	急性危害/症状	预防	急救/消防
火灾	不可燃, 在火焰中释放出刺激性或有毒烟雾 (或气体)		周围环境着火时, 允许使用各种灭火剂
爆炸			
接触		防止粉尘扩散! 避免一切接触!	一切情况均向医生咨询!
# 吸入	咳嗽, 头痛, 呼吸困难, 虚弱 (见摄食)	密闭系统和通风	新鲜空气, 休息, 给予医疗护理
# 皮肤	发红, 疼痛	防护手套, 防护服	脱掉污染的衣服, 冲洗, 然后用水和肥皂洗皮肤, 给予医疗护理
# 眼睛	发红, 疼痛	如果为粉末, 面罩或眼睛保护结合呼吸保护	首先用大量水冲洗几分钟 (如可能易行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
# 摄食	腹部疼痛, 腹泻, 呕吐, 胸骨后和嘴中灼烧感	工作时不得进食、饮水或吸烟, 进食前洗手	漱口, 用水冲服活性炭浆, 催吐 (仅对清醒病人!), 给予医疗护理
溢漏处置	不得冲入下水道。真空吸除溢漏物。小心收集残余物, 然后转移到安全场所 (额外个人防护: 适用于有毒颗粒物的 P3 过滤呼吸器)。		
包装与标志	T 符号 R: 23/25 S: 1/2-20/20-28-45 标记: A 联合国危险性类别: 6.1 联合国包装级别: II 不易破碎包装, 将易破碎包装放在不易破碎密闭容器中。不得与食品和饲料一起运输。海洋污染物。		
应急响应		储存	与强氧化剂、强酸、食品和饲料分开存放。阴凉, 严格密闭。保存在通风良好的室内。

重 要 数 据	<p>物理状态 外观：浅黄绿色粉末。</p> <p>化学危险性：该物质受热时生成砷有毒烟雾（见卡片#0013）。与酸反应释放出砷化三氢（见卡片#0222）有毒烟雾。</p> <p>职业接触限值：阈值 0.2mg/m³（美国政府工业卫生学家会议，1991~1992年）。</p> <p>接触途径：该物质可通过吸入其气溶胶和食入吸收到体内。</p> <p>吸入风险：20℃时蒸发可忽略不计，但扩散时可较快地达到空气中颗粒物有害浓度。</p> <p>短期接触作用：该物质及其气溶胶刺激眼睛和呼吸道。该物质可能对中枢神经系统、消化道和循环系统发生作用，导致严重出血、体液和电解质损失、虚脱、休克和死亡。低浓度接触可能造成死亡。作用可能延缓，需要进行医疗观察。</p> <p>长期或反复接触作用：反复或长期皮肤接触可能引起皮炎。反复或长期接触可能引起皮肤过敏。该物质可能对末梢神经系统、皮肤、粘膜和肝脏发生作用，导致神经病、色素沉着障碍、鼻中膈穿孔和肝硬变。该物质是人体致癌物。</p>
	<p>物理性质</p> <p>熔点：见注解（分解）</p> <p>水中溶解度：不溶</p>
	<p>环境数据</p> <p>该物质可能对环境有危害，对水体应给予特别注意。因其在环境中持久性，强烈建议不要让该化学品进入环境。</p>
	<p>注解</p> <p>在熔点时分解。分解温度未见文献报道。铜绿、亚砷酸氢铜和瑞典绿是亚砷酸铜的其他同义词。不要将工作服带回家中。</p>
	<p>附加资料</p>
<p>ICSC 编号：1211 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 亚砷酸铜</p>	

亚砷酸铜

国际化学品安全卡

ICSC 编号: 1211

CAS 登记号: 10290-12-7 中文名称: 亚砷酸铜; 原亚砷酸铜; 酸式亚砷酸铜; 亚砷酸铜(II) 盐
 RTECS 号: CG3385000
 UN 编号: 1586 英文名称: CUPRIC ARSENITE; Copper ortho arsenite; Acid copper arsenite; Arsenious acid, copper(II) salt
 EC 编号: 033-002-00-5 化学式: AsHO_3Cu 分子量: 187.5

危害/接触类型	急性危害 / 症状	预 防	急救 / 消防
火 灾	不可燃, 在火焰中释放出刺激性或有毒烟雾 (或气体)		周围环境着火时, 允许使用各种灭火剂
爆 炸			
接 触		防止粉尘扩散! 避免一切接触!	一切情况均向医生咨询!
# 吸入	咳嗽, 头痛, 呼吸困难, 虚弱 (见摄食)	密闭系统和通风	新鲜空气, 休息, 给予医疗护理
# 皮肤	可能被吸收!	防护手套, 防护服	脱掉污染的衣服, 冲洗, 然后用水和肥皂洗皮肤, 给予医疗护理
# 眼睛	发红, 疼痛	如果为粉末, 面罩或眼睛保护结合呼吸保护	首先用大量水冲洗几分钟 (如可能易行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
# 摄食	腹部疼痛, 腹泻, 呕吐, 胸骨后和嘴中灼烧感	工作时不得进食、饮水或吸烟, 进食前洗手	漱口, 用水冲服活性炭浆, 催吐 (仅对清醒病人!), 给予医疗护理
溢漏处置	不得冲入下水道。真空吸除溢漏物。小心收集残余物, 然后转移到安全场所 (额外个人防护: 适用于有毒颗粒物的 P3 过滤呼吸器)。		
包装与标志	T 符号 R: 23/25 S: 1/2-20/21-28-45 标记: A 联合国危险性类别: 6.1 联合国包装级别: II 不易破碎包装, 将易破碎包装放在不易破碎密闭容器中。不得与食品和饲料一起运输。海洋污染物。		
应急响应		储 存	

<p>重 要 数 据</p>	<p>物理状态 外观：无气味，无色或白色晶体或粉末。</p> <p>化学危险性：该物质受热时分解，生成砷有毒烟雾（见卡片#0013）。与酸反应释放出有毒砷化三氢气体（见卡片#0222）。有水存在时，浸蚀许多种金属，如铁、铝和锌，释放出砷和砷化三氢有毒烟雾。</p> <p>职业接触限值：阈限值 0.2mg/m³（美国政府工业卫生学家会议，1991~1992年）。</p> <p>接触途径：该物质可通过吸入其气溶胶、经皮肤和食入吸收到体内。</p> <p>吸入风险：20℃时蒸发可忽略不计，但扩散时可较快地达到空气中颗粒物有害浓度。</p> <p>短期接触作用：该物质及其气溶胶刺激眼睛、皮肤和呼吸道。该物质可能对粘膜发生作用，导致出血、体液和电解质损失。接触可能造成死亡。作用可能延缓，需要进行医疗观察。</p> <p>长期或反复接触作用：反复或长期皮肤接触可能引起皮炎。反复或长期接触可能引起皮肤过敏。该物质可能对末梢神经系统、皮肤、粘膜和肝脏发生作用，导致神经病、色素沉着障碍、鼻中膈穿孔和肝硬变。该物质是人体致癌物。</p>
<p>物 理 性 质</p>	<p>熔点：288℃</p> <p>相对密度（水=1）：2.9</p> <p>水中溶解度：溶解</p>
<p>环境数据</p>	<p>该物质可能对环境有危害，对水体、水和土壤中生物应给予特别注意。因其在环境中持久性，强烈建议不要让该化学品进入环境。</p>
<p>注 解</p>	<p>砷酸二氢钾是砷酸钾的同义词。分解温度未见文献报道。不要将工作服带回家中。</p>
<p>附加资料</p>	
<p>ICSC 编号：1210 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 砷酸钾</p>	

砷酸钾

国际化学品安全卡

ICSC 编号: 1210

CAS 登记号: 7784-41-0 中文名称: 砷酸钾; 砷酸二氢钾; 碱式砷酸钾; 酸式砷酸钾
 RTECS 号: CG1100000 英文名称: POTASSIUM ARSENATE; Potassium dihydrogen
 UN 编号: 1677 arsenate; Potassium arsenate, monobasic; Potassium
 EC 编号: 033-005-00-1 acid arsenate

化学式: KH_2AsO_4

分子量: 180.0

危害/接触类型	急性危害 / 症状	预 防	急救 / 消防
火 灾	不可燃, 在火焰中释放出刺激性或有毒烟雾 (或气体)		周围环境着火时, 允许使用各种灭火剂
爆 炸			
接 触		防止粉尘扩散! 避免一切接触!	一切情况均向医生咨询!
# 吸入	咳嗽, 头痛, 呼吸困难, 虚弱 (见摄食)	密闭系统和通风	新鲜空气, 休息, 给予医疗护理
# 皮肤	可能被吸收! 发红, 疼痛	防护手套, 防护服	脱掉污染的衣服, 冲洗, 然后用水和肥皂洗皮肤, 给予医疗护理
# 眼睛	发红, 疼痛	如果为粉末, 安全护目镜, 面罩或眼睛保护结合呼吸保护	首先用大量水冲洗几分钟 (如可能易行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
# 摄食	腹部疼痛, 灼烧感, 腹泻, 呕吐	工作时不得进食、饮水或吸烟, 进食前洗手	漱口, 给予医疗护理
溢漏处置	不得冲入下水道。真空吸除溢漏物。小心收集残余物, 然后转移到安全场所 (额外个人保护: 适用于有毒颗粒物的 P3 过滤呼吸器)。		
包装与标志	T 符号 R: 45-23/25 S: 53-45 标记: A, E 联合国危险性类别: 6.1 联合国包装级别: II 不易破碎包装, 将易破碎包装放在不易破碎密闭容器中。不得与食品和饲料一起运输。海洋污染物。		
应急响应		储 存	与酸、食品和饲料分开存放。阴凉, 严格密闭。保存在通风良好的室内。

重 要 数 据	<p>物理状态 外观：白色晶体或白色粉末。</p> <p>化学危险性：该物质受热时分解，生成砷有毒烟雾。与酸反应释放出砷化三氢（见卡片#0222）有毒烟雾。</p> <p>职业接触限值：阈值值 $0.2\text{mg}/\text{m}^3$（以 As 计）（美国政府工业卫生学家会议，1991~1992 年）。最高容许浓度 $0.01\text{mg}/\text{m}^3$（以 As 计）（时间加权平均值）（美国职业安全与卫生管理局，1987 年）。</p> <p>接触途径：该物质可通过吸入其气溶胶、经皮肤和食入吸收到体内。</p> <p>吸入风险：20°C 时蒸发可忽略不计，但扩散时可较快地达到空气中颗粒物有害浓度。</p> <p>短期接触作用：该物质及其气溶胶刺激眼睛、皮肤和呼吸道。该物质可能对中枢神经系统、消化道和循环系统发生作用，导致严重出血、体液和电解质损失、虚脱、休克和死亡。低浓度接触可能造成死亡。作用可能延缓，需要进行医疗观察。</p> <p>长期或反复接触作用：反复或长期皮肤接触可能引起皮炎。反复或长期接触可能引起皮肤过敏。该物质可能对末梢神经系统、皮肤、粘膜和肝脏发生作用，导致神经病、色素沉着障碍、鼻中膈穿孔和肝硬变。该物质是人体致癌物。</p>
	<p>物理性质</p> <p>相对密度(水=1)：2.6 水中溶解度：不溶</p>
	<p>环境数据</p> <p>该物质可能对环境有危害，对水体、水和土壤中生物应给予特别注意。因其在环境中持久性，强烈建议不要让该化学品进入环境。</p>
	<p>注</p> <p>分解温度未见文献报道。不要将工作服带回家中。</p>
<p>附加资料</p>	
<p>ICSC 编号：1209 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 砷酸镁</p>	

砷酸镁

国际化学品安全卡

ICSC 编号: 1209

CAS 登记号: 10103-50-1 中文名称: 砷酸镁; 砷酸镁盐
 RTECS 号: CG1050000 英文名称: MAGNESIUM ARSENATE; Arsenic acid
 UN 编号: 1622 magnesium salt
 EC 编号: 033-005-00-1 化学式: $Mg_3(AsO_4)_2 \cdot 8H_2O$ 分子量: 494.9

危害/接触类型	急性危害 / 症状	预 防	急救 / 消防
火 灾	不可燃, 在火焰中释放出刺激性或有毒烟雾 (或气体)		周围环境着火时, 允许使用各种灭火剂
爆 炸			
接 触		防止粉尘扩散! 避免一切接触!	一切情况均向医生咨询!
# 吸入	咳嗽, 头痛, 呼吸困难, 虚弱 (见摄食)	密闭系统和通风	新鲜空气, 休息, 给予医疗护理
# 皮肤	可能被吸收!	防护手套, 防护服	脱掉污染的衣服, 冲洗, 然后用水和肥皂洗皮肤, 给予医疗护理
# 眼睛	发红, 疼痛	如果为粉末, 面罩或眼睛保护结合呼吸保护	首先用大量水冲洗几分钟 (如可能易行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
# 摄食	腹部疼痛, 腹泻, 呕吐, 胸骨后和嘴中灼烧感	工作时不得进食、饮水或吸烟, 进食前洗手	漱口, 用水冲服活性炭浆, 催吐 (仅对清醒病人!), 给予医疗护理
溢漏处置	不得冲入下水道。真空吸除溢漏物。小心收集残余物, 然后转移到安全场所 (额外个人防护: 适用于有毒颗粒物的 P3 过滤呼吸器)。		
包装与标志	T 符号 R: 45-23/25 S: 53-45 标记: A, E 联合国危险性类别: 6.1 联合国包装级别: II 不易破碎包装, 将易破碎包装放在不易破碎密闭容器中。不得与食品和饲料一起运输。海洋污染物。		
应急响应		储 存	与酸、食品和饲料分开存放。阴凉, 严格密闭。保存在通风良好的室内。

<p>重 要 数 据</p>	<p>物理状态 外观：无色无气味晶体或粉末。</p> <p>化学危险性：该物质受热时分解，生成砷（见卡片#0013）有毒烟雾。与酸反应生成有毒砷化氢气体（见卡片#0222）。有水存在时侵蚀许多种金属，如铁、铝和锌，释放出砷和砷化三氢有毒烟雾。</p> <p>职业接触限值：阈限值 0.2mg/m³（以 As 计）（美国政府工业卫生学家会议，1991~1992 年）。</p> <p>接触途径：该物质可通过吸入其气溶胶、经皮肤和食入吸收到体内。</p> <p>吸入风险：20℃时蒸发可忽略不计，但扩散时可较快地达到空气中颗粒物有害浓度。</p> <p>短期接触作用：该物质及其气溶胶刺激眼睛、皮肤和呼吸道。该物质可能对中枢神经系统、消化道和循环系统发生作用，导致严重出血、体液和电解质损失、虚脱、休克和死亡。低浓度接触可能造成死亡。作用可能延缓。</p> <p>长期或反复接触作用：反复或长期皮肤接触可能引起皮炎。反复或长期接触可能引起皮肤过敏。该物质可能对末梢神经系统、皮肤、粘膜和肝脏发生作用，导致神经病、色素沉着障碍、鼻中膈穿孔和肝硬变。该物质是人体致癌物。</p>
<p>物 理 性 质</p>	<p>熔点：57℃</p> <p>相对密度(水=1)：1.87</p> <p>水中溶解度：溶解</p>
<p>环境数据</p>	<p>该物质可能对环境有危害，对水体、水生生物和土壤应给予特别注意。因其在环境中持久性，强烈建议不要让该化学品进入环境。</p>
<p>注 解</p>	<p>分解温度未见文献报道。不要将工作服带回家中。</p>
<p>附加资料</p>	
<p>ICSC 编号：1208 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 碱式砷酸钠</p>	

CAS 登记号: 7778-43-0 中文名称: 碱式砷酸钠; 砷酸二钠盐; 砷酸二钠; 砷酸氢二钠 RTECS 号: CG0875000 UN 编号: 1685 英文名称: SODIUM ARSENATE DIBASIC; Arsenic acid disodium salt; Disodium arsenate; Disodium Hydrogen arsenate EC 编号: 033-005-00-1 化学式: $AsHN_2O_6/HNa_2AsO_4$ 分子量: 186			
危害/接触类型	急性危害/症状	预防	急救/消防
火灾	不可燃, 在火焰中释放出刺激性或有毒烟雾(或气体)		周围环境着火时, 允许使用各种灭火剂
爆炸			
接触		防止粉尘扩散! 避免一切接触!	一切情况均向医生咨询!
# 吸入	咳嗽, 头痛, 呼吸困难, 虚弱(见摄食)	密闭系统和通风	新鲜空气, 休息, 给予医疗护理
# 皮肤	可能被吸收! 发红, 疼痛	防护手套, 防护服	脱掉污染的衣服, 冲洗, 然后用水和肥皂洗皮肤, 给予医疗护理
# 眼睛	发红, 疼痛	如果为粉末, 面罩或眼睛保护结合呼吸保护	首先用大量水冲洗几分钟(如可能易行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
# 摄食	腹部疼痛, 腹泻, 呕吐, 胸骨后和嘴中灼烧感	工作时不得进食、饮水或吸烟, 进食前洗手	漱口, 用水冲服活性炭浆, 催吐(仅对清醒病人!), 给予医疗护理
溢漏处置	不得冲入下水道。真空吸除溢漏物。小心收集残余物, 然后转移到安全场所(额外个人防护: 适用于有毒颗粒物的 P3 过滤呼吸器)。		
包装与标志	T 符号 R: 45-23/25 S: 53-45 标记: A, E 联合国危险性类别: 6.1 联合国包装级别: II 不易破碎包装, 将易破碎包装放在不易破碎密闭容器中。不得与食品和饲料一起运输。海洋污染物。		
应急响应		储存	与酸、食品和饲料分开存放。阴凉, 严格密闭。保存在通风良好的室内。

<p style="text-align: center;">重 要 数 据</p>	<p>物理状态 外观：无色晶体，有特殊气味。</p> <p>化学危险性：该物质受热时分解，生成含砷、氮氧化物和氨的有毒烟雾。与酸反应生成有毒砷烟气（见卡片#0013）。有水存在时浸蚀许多种金属，如铁、铝和锌，释放出砷和砷化三氢有毒烟雾。</p> <p>职业接触限值：阈值限值 0.2mg/m³（以 As 计）（美国政府工业卫生学家会议，1991~1992 年）。</p> <p>接触途径：该物质可通过吸入其气溶胶、经皮肤和食入吸收到体内。</p> <p>吸入风险：20℃时蒸发可忽略不计，但扩散时可较快地达到空气中颗粒物有害浓度。</p> <p>短期接触作用：该物质及其气溶胶刺激眼睛、皮肤和呼吸道。该物质可能对中枢神经系统、消化道和循环系统发生作用，导致严重出血、体液和电解质损失、虚脱、休克和死亡。低浓度接触可能造成死亡。作用可能延缓。</p> <p>长期或反复接触作用：反复或长期皮肤接触可能引起皮炎。反复或长期接触可能引起皮肤过敏。该物质可能对末梢神经系统、皮肤、粘膜和肝脏发生作用，导致神经病、色素沉着障碍、鼻中膈穿孔和肝硬化。该物质是人体致癌物。</p>
<p style="text-align: center;">物 理 性 质</p>	<p>熔点：见注解（分解）</p> <p>相对密度（水=1）：2.0</p> <p>水中溶解度：完全溶解</p>
<p style="text-align: center;">环 境 数 据</p>	<p>该物质可能对环境有危害，对水体、水生生物和土壤应给予特别注意。因其在环境中持久性，强烈建议不要让该化学品进入环境。</p>
<p style="text-align: center;">注 解</p>	<p>分解温度未见文献报道。不要将工作服带回家中。</p>
<p style="text-align: center;">附 加 资 料</p>	
<p>ICSC 编号：1207 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 砷酸氢二铵</p>	

CAS 登记号: 7784-44-3		中文名称: 砷酸氢二铵; 砷酸二铵盐; 砷酸铵	
RTECS 号: CG0850000		英文名称: DIAMMONIUM HYDROGEN ARSENATE;	
UN 编号: 1546		Arsenic acid, diammonium salt; Ammonium arsenate	
EC 编号: 033-005-00-1		化学式: $AsH_9N_2O_4/(NH_4)_2HAsO_4$	
		分子量: 176.0	
危害/接触类型	急性危害/症状	预防	急救/消防
火灾	不可燃, 在火焰中释放出刺激性或有毒烟雾(或气体)		周围环境着火时, 允许使用各种灭火剂
爆炸			
接触		防止粉尘扩散! 避免一切接触!	一切情况均向医生咨询!
# 吸入	咳嗽, 头痛, 呼吸困难, 虚弱(见摄食)	密闭系统和通风	新鲜空气, 休息, 给予医疗护理
# 皮肤	可能被吸收! 发红, 疼痛	防护手套, 防护服	脱掉污染的衣服, 冲洗, 然后用水和肥皂洗皮肤, 给予医疗护理
# 眼睛	发红, 疼痛	如果为粉末, 面罩或眼睛保护结合呼吸保护	首先用大量水冲洗几分钟(如可能易行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
# 摄食	腹部疼痛, 腹泻, 呕吐, 胸骨后和嘴中灼烧感	工作时不得进食、饮水或吸烟, 进食前洗手	漱口, 用水冲服活性炭浆, 催吐(仅对清醒病人!), 给予医疗护理
溢漏处置	不得冲入下水道。真空吸除溢漏物。小心收集残余物, 然后转移到安全场所(额外个人防护: 适用于有毒颗粒物的 P3 过滤呼吸器)。		
包装与标志	T 符号 R: 45-23/25 S: 53-45 标记: E 联合国危险性类别: 6.1 联合国包装级别: II 不易破碎包装, 将易破碎包装放在不易破碎密闭容器中。不得与食品和饲料一起运输。海洋污染物。		
应急响应		储存	与酸、食品和饲料分开存放。阴凉, 严格密闭。保存在通风良好的室内。

<p>重 要 数 据</p>	<p>物理状态 外观：无色晶体。</p> <p>化学危险性：受热时可能发生爆炸。该物质受热或燃烧时分解，生成含氮氧化物和氧化锌的有毒烟雾。该物质是一种强氧化剂，与可燃物和还原性物质猛烈反应。与碳、铜、金属硫化物、磷和硫磺猛烈反应。</p> <p>职业接触限值：阈限值未制定。</p> <p>接触途径：该物质可通过吸入和食入吸收到体内。</p> <p>吸入风险：未指明 20℃时该物质蒸发达到空气中有害浓度的速率。</p> <p>短期接触作用：该物质刺激眼睛、皮肤和呼吸道。见注解。</p>
<p>物 理 性 质</p>	<p>熔点：110℃（计算值）</p> <p>相对密度（水=1）：2.07（六水合物）</p> <p>水中溶解度：溶解</p>
<p>环境数据</p>	<p>该物质可能对环境有危害，对甲壳纲动物应给予特别注意。</p>
<p>注 解</p>	<p>水合反应可能增加其危险性。其他熔点：45.5℃（三水合物）；36.4℃（六水合物）。用大量水冲洗污染的衣服（有着火危险）。</p>
<p>附加资料</p>	
<p>ICSC 编号：1206 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 硝酸锌</p>	

硝酸锌

国际化学品安全卡

ICSC 编号: 1206

CAS 登记号: 7779-88-6

中文名称: 硝酸锌、二硝酸锌; 硝酸锌盐

RTECS 号: ZH4772000

英文名称: ZINC NITRATE; Zinc dinitrate; Nitric acid,
zinc salt

UN 编号: 1514

化学式: $N_2O_6Zn/Zn(NO_3)_2$ 分子量: 189.4

危害/接触类型	急性危害 / 症状	预 防	急救 / 消防
火 灾	不可燃, 但可增进其他物质燃烧, 许多反应可能引起火灾或爆炸。在火焰中释放出刺激性或有毒烟雾 (或气体)	禁止与可燃物质和不兼容物质接触	大量水
爆 炸			着火时, 喷水保持料桶等冷却
接 触		防止粉尘扩散!	
# 吸入	咳嗽, 咽喉疼痛	局部排气或呼吸保护	新鲜空气, 休息, 给予医疗护理
# 皮肤	发红, 疼痛	防护手套	冲洗, 然后用水和肥皂洗皮肤
# 眼睛	发红, 疼痛, 视力模糊	安全护目镜或眼睛保护结合呼吸保护	首先用大量水冲洗几分钟 (如可能易行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
# 摄食	腹部痉挛, 腹部疼痛, 嘴唇或指甲发青, 恶心	工作时不得进食、饮水或吸烟, 进食前洗手	催吐 (仅对清醒病人!), 给予医疗护理
溢漏处置	将溢漏物扫入容器中, 如果适当, 首先湿润防止扬尘。用大量水冲净残余物。不得用锯末或其他可燃吸收剂吸收 (额外个人防护: 适用于有害颗粒物的 P2 过滤呼吸器)。		
包装与标志	联合国危险性类别: 5.1 联合国包装级别: II		
应急响应	运输应急卡: TEC(R)-51G02。	储 存	与可燃物和还原性物质分开存放。保持阴凉、干燥。

锌粉

国际化学品安全卡

ICSC 编号: 1205

CAS 登记号: 7440-66-6 中文名称: 锌粉; 蓝(锌)粉
 RTECS 号: ZG8600000 英文名称: ZINC POWER; Blue power; Merrillite (power)
 UN 编号: 1436 (锌粉或锌粉尘) 化学式: Zn
 EC 编号: 030-001-00-1

危害/接触类型	急性危害 / 症状	预 防	急救 / 消防
火 灾	高度易燃, 许多反应可能引起火灾或爆炸。在火焰中释放出刺激性或有毒烟雾 (或气体)	禁止明火、禁止火花和禁止吸烟, 禁止与酸、碱和不相容物质接触 (见化学危险性)	特殊粉末, 干沙, 禁止使用其他灭火剂, 禁止用水
爆 炸	与酸、碱、水和不相容物质接触有着火和爆炸危险	密闭系统, 通风, 防爆电器与照明, 防止静电荷累积 (例如通过接地), 防止粉尘沉积	着火时, 喷水保持料桶等冷却, 但避免与水直接接触
接 触		防止粉尘扩散! 严格卫生条件!	
# 吸入	金属味和金属烟雾热, 症状可能延缓 (见注解)	局部排气	新鲜空气, 休息, 给予医疗护理
# 皮肤	皮肤干燥	防护手套	冲洗, 然后用水和肥皂洗皮肤
# 眼睛		安全护目镜	首先用大量水冲洗几分钟 (如可能易行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
# 摄食	腹部疼痛, 恶心, 呕吐	工作时不得进食、饮水或吸烟, 进食前洗手	漱口, 给予医疗护理
溢漏处置	扑灭或移除所有引燃源。不得冲入下水道。将溢漏物清扫入干容器中, 然后转移到安全场所 (额外个人防护: 自给式呼吸器)。		
包装与标志	F 符号 R: 15-17 S: 2-7/8-43 联合国危险性类别: 4.3 联合国次要风险等级: 4.2 气密。		
应急响应	运输应急卡: TEC(R)-43G14。 美国防火协会法规: H0; F1; R1。	储 存	防火。与强氧化剂、强碱、强酸、氧化剂、碱和酸分开存放。干燥。

<p style="text-align: center;">重 要 数 据</p>	<p>物理状态 外观：无色油状液体。</p> <p>职业接触限值：阈限值未制定。</p> <p>接触途径：该物质可通过吸入和食入吸收到体内。</p> <p>吸入风险：20℃时该物质蒸发，不会或很缓慢地达到空气中有害浓度。</p>		
<p style="text-align: center;">物 理 性 质</p>	<table style="width: 100%; border: none;"> <tr> <td style="width: 50%; border: none;"> 沸點：258~260℃ 熔點：-78℃ 相对密度(水=1)：1.16 水中溶解度：适度溶解 蒸气压：25℃时 0.33Pa </td> <td style="width: 50%; border: none;"> 蒸气相对密度(空气=1)：7.52 闪点：138℃(闭杯) 自燃温度：433℃ </td> </tr> </table>	沸點：258~260℃ 熔點：-78℃ 相对密度(水=1)：1.16 水中溶解度：适度溶解 蒸气压：25℃时 0.33Pa	蒸气相对密度(空气=1)：7.52 闪点：138℃(闭杯) 自燃温度：433℃
沸點：258~260℃ 熔點：-78℃ 相对密度(水=1)：1.16 水中溶解度：适度溶解 蒸气压：25℃时 0.33Pa	蒸气相对密度(空气=1)：7.52 闪点：138℃(闭杯) 自燃温度：433℃		
<p style="text-align: center;">环境数据</p>			
<p style="text-align: center;">注 解</p>	<p>商品名称有 Enzactin, Fungacetin, Glyped, Kesscoflex Tra, Kodaflex triacetin 和 Vanay。</p>		
<p style="text-align: center;">附加资料</p>			
<p>ICSC 编号：1203 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 三醋精</p>			

CAS 登记号: 102-76-1		中文名称: 三醋精; 甘油三乙酸酯; 1, 2, 3-丙三醇三乙酸酯; 三乙酰基甘油; 1, 2, 3-丙三醇	
RTECS 号: AK3675000		英文名称: TRIACETIN; Glyceryl triacetate; 1,2,3-Propanetriol triacetate; Triacetyl glycerine; 1,2,3-Propanetriol	
		化学式: $C_9H_{14}O_6/C_3H_5(OCOCH_3)_3$	
		分子量: 218.20	
危害/接触类型	急性危害/症状	预 防	急救/消防
火 灾	可燃的	禁止明火	干粉, 喷水, 泡沫, 二氧化碳
爆 炸			着火时, 喷水保持料桶等冷却
接 触		防止产生烟云!	
# 吸入	咳嗽	通风, 局部排气或呼吸保护	新鲜空气, 休息, 给予医疗护理
# 皮肤	皮肤干燥	防护手套	用大量水冲洗皮肤或淋浴
# 眼睛	发红	面罩或眼睛保护结合呼吸保护	首先用大量水冲洗几分钟(如可能易行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
# 摄食			
溢漏处置	将溢漏液收集在有盖容器中。用沙子或其他惰性吸收剂吸收残液并转移到安全场所。不得冲入下水道。		
包装与标志			
应急响应	美国防火协会法规: H1; F1; R0。	储 存	

<p>重 要 数 据</p>	<p>物理状态 外观: 无色至淡黄色液体, 有特殊气味。</p> <p>化学危险性: 在酸、碱或某些金属盐作用下, 加热到 200℃时, 该物质可能发生聚合。</p> <p>职业接触限值: 阈限值未制定。</p> <p>接触途径: 该物质可通过吸入、经皮肤和食入吸收到体内。</p> <p>吸入风险: 未指明 20℃时该物质蒸发达到空气中有害浓度的速率。</p> <p>短期接触作用: 该物质刺激眼睛、皮肤。该物质可能对中枢神经系统发生作用。接触可能造成意识降低。</p> <p>长期或反复接触作用: 反复或长期接触可能引起皮肤过敏。该物质可能是人体致癌物。</p>	
<p>物 理 性 质</p>	<p>沸点: 194℃ 熔点: -36.6℃ 相对密度(水=1): 1.052 水中溶解度: 微溶 蒸气压: 20℃时 40Pa</p>	<p>蒸气相对密度(空气=1): 4.30 闪点: 76℃ (闭杯) 自燃温度: 498℃ 爆炸极限: 空气中上限约 22%, 下限约 1.1% (体积)</p>
<p>环境数据</p>	<p>该物质对鱼类是有毒的。</p>	
<p>注 解</p>		
<p>附加资料</p>		
<p>ICSC 编号: 1201 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 氯化苯乙烯</p>		

CAS 登记号: 96-09-3		中文名称: 氧化苯乙烯; 苯基环氧乙烷; 苯乙烯环氧化物	
RTECS 号: CZ9625000		英文名称: STYRENE OXIDE; Phenylethylene oxide; Phenyl oxirane; Styrene epoxide; Styryl oxide	
EC 编号: 603-084-00-2		化学式: $C_8H_8O/C_6H_5-CH-CH_2O$	
		分子量: 120.15	
危害/接触类型	急性危害/症状	预防	急救/消防
火灾	可燃的	禁止明火, 禁止与酸和碱接触	喷水, 二氧化碳
爆炸	高于 76°C, 可能形成爆炸性蒸气/空气混合物	高于 76°C, 使用密闭系统, 通风	着火时, 喷水保持料桶等冷却, 但避免与水直接接触
接触		防止产生烟云! 避免一切接触!	一切情况均向医生咨询!
# 吸入	头晕, 倦睡, 神志不清, 呕吐	局部排气或呼吸保护	新鲜空气, 休息
# 皮肤	可能被吸收! 发红, 皮肤烧伤	防护服	脱掉污染的衣服, 冲洗, 然后用水和肥皂洗皮肤
# 眼睛	发红, 疼痛, 严重深度烧伤	面罩或眼睛保护结合呼吸保护	首先用大量水冲洗几分钟(如可能易行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
# 摄食	腹部疼痛, 灼烧感, 腹泻, 恶心, 休克或虚脱(另见吸入)	工作时不得进食、饮水或吸烟, 进食前洗手	漱口, 给予医疗护理
溢漏处置	将溢漏液收集在有盖容器中。用沙子或惰性吸收剂吸收残液并转移到安全场所。不要让这种化学品进入环境(额外个人防护: 全套防护服包括自给式呼吸器)。		
包装与标志	R: 45-21-36 S: 53-45 标记: E		
应急响应	美国防火协会法规: H2; F2; R0.	储存	与酸、碱分开存放。保持阴凉、干燥。保存在通风良好的室内。

<p>重 要 数 据</p>	<p>物理状态 外观：白色晶体或粉末。</p> <p>化学危险性：该物质受热或燃烧时分解，生成硫氧化物有毒和腐蚀性烟雾。该物质是一种强还原剂，与氧化剂反应。与强酸反应生成有毒二氧化硫。</p> <p>职业接触限值：阈值未制定。</p> <p>接触途径：该物质可通过吸入和食入吸收到体内。</p> <p>短期接触作用：吸入该物质可能引起哮喘性反应（见注解）。</p> <p>长期或反复接触作用：反复或长期接触可能引起皮肤过敏。反复或长期吸入接触可能引起哮喘（见注解）。</p>
<p>物 理 性 质</p>	<p>熔点：低于熔点在 600℃分解</p> <p>相对密度(水=1)：2.63</p> <p>水中溶解度：溶解</p>
<p>环境数据</p>	<p>该物质可能对环境有危害，对水生生物应给予特别注意。</p>
<p>注 解</p>	<p>应考虑由医生或医生指定人立即给予适当喷药。哮喘症状常常经过几小时以后才变得明显，体力劳动使症状加重。因此休息和医疗观察是必要的。因该物质而出现哮喘症状的人应避免再接触该物质。</p>
<p>附加资料</p>	
<p>ICSC 编号：1200 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 亚硫酸钠</p>	

亚硫酸钠

国际化学品安全卡

ICSC 编号: 1200

CAS 登记号: 7757-83-7		中文名称: 亚硫酸钠; 亚硫酸钠盐; 亚硫酸二钠	
RTECS 号: WE2150000		英文名称: SODIUM SULFITE; Sodium sulphite; Sulfurous acid, disodium salt; Disodium sulfite	
		化学式: $\text{Na}_2\text{O}_3\text{S}/\text{Na}_2\text{SO}_3$	分子量: 126.06
危害/接触类型	急性危害 / 症状	预 防	急救 / 消防
火 灾	不可燃, 在火焰中释放出刺激性或有毒烟雾 (或气体)		周围环境着火时, 允许用各种灭火剂
爆 炸			
接 触		防止粉尘扩散! 严格卫生条件!	
# 吸入	呼吸困难, 喘息	局部排气或呼吸保护	新鲜空气, 休息, 半直立位, 给予医疗护理
# 皮肤		防护服	脱掉污染的衣服, 冲洗, 然后用水和肥皂洗皮肤
# 眼睛		面罩或眼睛保护结合呼吸保护	首先用大量水冲洗几分钟 (如可能易行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
# 摄食	在过敏人群中, 微少量可能引起严重效应 (另见吸入)	工作时不得进食、饮水或吸烟, 进食前洗手	给予医疗护理
溢漏处置	将溢漏物扫入容器中, 如果适当, 首先湿润防止扬尘。用大量水冲净残余物 (额外个人防护: 适用于有害颗粒物的 P2 过滤呼吸器)。		
包装与标志			
应急响应	美国防火协会法规: H1; F0; R0。	储 存	与强氧化剂、酸分开存放。保持干燥。

<p>重 要 数 据</p>	<p>物理状态 外观: 无气味无色极冷液体。</p> <p>物理危险性: 冷气体比空气重, 可能累积在低层空间造成缺氧, 有窒息危险。</p> <p>化学危险性: 点火时与氧和氢反应生成氧化氮和氨。与锂, 在炽热下与钙、铯和钡直接燃烧生成氮化物。在碱或氧化钡存在下与碳一起加热生成氰化物。</p> <p>职业接触限值: 阈限值未制定。</p> <p>接触途径: 该物质可通过吸入吸收到体内。</p> <p>吸入风险: 容器漏损时, 该液体迅速蒸发造成封闭空间空气中过饱和, 有严重窒息危险。</p> <p>短期接触作用: 吸入该气体可能引起窒息。液体可能造成冻伤。</p>
<p>物 理 性 质</p>	<p>沸点: -195.8℃</p> <p>熔点: -210℃</p> <p>相对密度(水=1): 见注解。</p> <p>水中溶解度: 不溶</p>
<p>环境数据</p>	
<p>注 解</p>	<p>在沸点时液体密度为 0.808kg/L。空气中高浓度引起缺氧, 有神志不清或死亡危险。作用是由于缺氧造成的。在没有供气式呼吸器时, 不要试图进行营救行动。</p>
<p>附加资料</p>	
<p>ICSC 编号: 1199 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 氮 (液化的)</p>	

氮(液化的)

国际化学品安全卡

ICSC 编号: 1199

CAS 登记号: 7727-37-9 中文名称: 氮(液化的); 液氮; 氮(冷冻的); 氮(低温液体)(液化的)
 RTECS 号: QW9700000
 UN 编号: 1977 英文名称: NITROGEN (LIQUIFIED); Liquid nitrogen; Nitrogen (refrigerated); Nitrogen (cryogenic liquid) (liquefied)
 化学式: N₂ 分子量: 28.01

危害/接触类型	急性危害/症状	预防	急救/消防
火灾	不可燃		周围环境着火时, 允许使用各种灭火剂
爆炸			
接触			
# 吸入	神志不清, 虚弱, 死亡, 见注解	通风, 呼吸保护	新鲜空气, 休息, 必要时进行人工呼吸, 根据医生的意见, 由经培训的人给予吸氧可能是有益的, 给予医疗护理
# 皮肤	与液体接触: 冻伤	隔冷手套	冻伤时, 用大量水冲洗, 不要脱去衣服, 给予医疗护理
# 眼睛	疼痛, 严重深度烧伤	面罩或眼睛保护结合呼吸保护	首先用大量水冲洗几分钟(如可能易行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
# 摄食			
溢漏处置	通风, 切勿直接将水喷在液体上(额外个人防护: 自给式呼吸器)。		
包装与标志	联合国危险性类别: 2.2 特殊绝缘钢瓶		
应急响应	运输应急卡: TEC(R)-112。 美国防火协会法规: H3; F0; R0。	储存	保存在通风良好的室内。

氮 (气体)

国际化学品安全卡

ICSC 编号: 1198

CAS 登记号: 7727-37-9		中文名称: 氮 (气体); 氮 (压缩的) (钢瓶)	
RTECS 号: QW9700000		英文名称: NITROGENE (GASEOUS); Azote; Nitrogene	
UN 编号: 1066		(compressed)(cylinder)	
		化学式: N ₂	分子量: 28.01
危害/接触类型	急性危害 / 症状	预 防	急救 / 消防
火 灾	不可燃		周围环境着火时, 允许使用各种灭火剂
爆 炸			着火时, 喷水保持钢瓶冷却
接 触			
# 吸入	神志不清, 虚弱, 死亡, 见注解	通风, 呼吸保护	新鲜空气, 休息, 必要时进行人工呼吸, 根据医生的意见, 由经培训的人给予吸氧可能是有益的, 给予医疗护理
# 皮肤			
# 眼睛			
# 摄食			
溢漏处置	通风 (额外个人防护: 自给式呼吸器)。		
包装与标志	联合国危险性类别: 2.2		
应急响应	运输应急卡: TEC(R)-20G01。	储 存	保持阴凉。保存在通风良好的室内。

<p style="text-align: center;">重 要 数 据</p>	<p>物理状态 外观：具有苦咸味的白色晶体或粉末。</p> <p>化学危险性：该物质受热或燃烧时分解，释放出含二氧化硫的有毒和腐蚀性蒸气。</p> <p>职业接触限值：阈值未制定。</p> <p>接触途径：该物质可通过吸入和食入吸收到体内。</p>
<p style="text-align: center;">物 理 性 质</p>	<p>熔点：低于熔点在 1124℃分解</p> <p>相对密度(水=1)：2.65</p> <p>水中溶解度：溶解</p>
<p style="text-align: center;">环 境 数 据</p>	
<p style="text-align: center;">注 解</p>	<p>七水合硫酸镁也称为泻盐或苦盐。</p>
<p style="text-align: center;">附 加 资 料</p>	
<p>ICSC 编号：1197 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 硫酸镁</p>	

硫酸镁

国际化学品安全卡

ICSC 编号: 1197

CAS 登记号: 7487-88-9

中文名称: 硫酸镁

RTECS 号: OM4500000

英文名称: MAGNESIUM SULFATE; Magnesium sulphate

化学式: $MgSO_4$

分子量: 120.4

危害/接触类型	急性危害 / 症状	预 防	急救 / 消防
火 灾	不可燃, 在火焰中释放出刺激性或有毒烟雾 (或气体)		周围环境着火时, 允许使用各种灭火剂
爆 炸			
接 触			
# 吸入		局部排气	新鲜空气, 休息
# 皮肤			用大量水冲洗皮肤或淋浴
# 眼睛		安全护目镜	首先用大量水冲洗几分钟 (如可能易行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
# 摄食	腹部痉挛, 腹泻	工作时不得进食、饮水或吸烟, 进食前洗手	漱口, 大量饮水
溢漏处置	将溢漏物扫入容器中, 如果适当, 首先湿润防止扬尘。用大量水冲净 (额外个人防护: 适用于惰性颗粒物的 P1 过滤呼吸器)。		
包装与标志			
应急响应		储 存	保持干燥。

<p>重 要 数 据</p>	<p>物理状态 外观: 无气味、暗红色易潮解的晶体、片状或粒状粉末。</p> <p>化学危险性: 该物质在高于 250℃ 时分解生成氧化铬和氧气, 增加着火的危险。该物质是一种强氧化剂, 与可燃物和还原性物质猛烈反应, 有着火和爆炸危险。水溶液是一种强酸, 与碱反应并有腐蚀性。</p> <p>职业接触限值: 阈限值 (以 Cr 计) 0.05mg/m³ (美国政府工业卫生学家会议, 1993~1994 年)。</p> <p>接触途径: 该物质可通过吸入、经皮肤和食入吸收到体内。</p> <p>吸入风险: 20℃ 时蒸发可忽略不计, 但扩散时, 尤其是粉末可较快地达到空气中颗粒物有害浓度。</p> <p>短期接触作用: 该物质刺激眼睛、皮肤和呼吸道。</p> <p>长期或反复接触作用: 反复或长期皮肤接触可能引起皮炎和铬溃疡。反复或长期吸入接触, 可能引起哮喘反应, 见注解。该物质可能对鼻中膈发生作用, 导致穿孔。该物质很可能是人体致癌物。</p>
<p>物 理 性 质</p>	<p>沸点: 低于沸点在 250℃ 分解</p> <p>熔点: 197℃</p> <p>相对密度 (水=1): 2.70</p> <p>水中溶解度: 溶解</p>
<p>环境数据</p>	<p>该物质可能对环境有危害, 对鱼类和甲壳纲动物应给予特别注意。该物质可能对水生环境造成长期影响。</p>
<p>注 解</p>	<p>用大量水冲洗污染的衣服 (有着火危险)。</p>
<p>附加资料</p>	
<p>ICSC 编号: 1194 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 氧化铬 (VI)</p>	

CAS 登记号: 1333-82-0		中文名称: 氧化铬(VI); 三氧化铬; 铬酸; 铬酸酐	
RTECS 号: GB6650000		英文名称: CHROMIUM(VI) OXIDE; Chromic trioxide;	
UN 编号: 1463 (无水)		Chromic acid; Chromic anhydride	
EC 编号: 024-001-00-0		化学式: CrO ₃ 分子量: 100.01	
危害/接触类型	急性危害/症状	预防	急救/消防
火灾	不可燃, 但可增进其他物质燃烧, 许多反应可能引起火灾或爆炸	禁止与可燃物质和还原剂接触	干粉, 喷水, 泡沫, 二氧化碳
爆炸			着火时, 喷水保持料桶等冷却
接触		防止粉尘扩散! 避免一切接触!	一切情况均向医生咨询!
# 吸入	咳嗽, 呼吸困难, 气促, 咽喉疼痛, 喘息	避免吸入微细粉尘和烟云, 通风(如果不是粉末), 局部排气或呼吸保护	新鲜空气, 休息, 半直立体位, 必要时进行人工呼吸, 给予医疗护理
# 皮肤	发红, 皮肤烧伤, 疼痛	防护手套, 防护服	脱掉污染的衣服, 用大量水冲洗皮肤或淋浴
# 眼睛	发红, 疼痛, 永久失明, 严重深度烧伤	安全护目镜, 面罩或眼睛保护结合呼吸保护	首先用大量水冲洗几分钟(如可能易行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
# 摄食	腹部痉挛	工作时不得进食、饮水或吸烟, 进食前洗手	漱口, 不要催吐, 大量饮水, 给予医疗护理
溢漏处置	不得冲入下水道。将溢漏物扫入容器中, 如果适当, 首先湿润防止扬尘。小心收集残余物, 然后转移到安全场所。不得用锯末或其他可燃吸收剂吸收(额外个人防护: 全套防护服包括自给式呼吸器)。		
包装与标志	O 符号 T 符号 R: 49-8-25-35-43 S: 53-45 联合国危险性类别: 5.1 联合国次要风险等级: 8 联合国包装级别: II 不得与食品和饲料一起运输。		
应急响应	运输应急卡: TEC(R)-866。 美国防火协会法规: H3; F0; R1。	储存	与可燃物和还原性物质、食品和饲料、碱分开存放。保持干燥。

<p style="text-align: center;">重 要 数 据</p>	<p>物理状态 外观：无气味白色各种形状固体。</p> <p>化学危险性：该物质加热到高温时分解，生成二氧化碳。与酸反应释放出二氧化碳。</p> <p>职业接触限值：阈限值 10mg/m³ 公害污染颗粒物（美国政府工业卫生学家会议，1990~1991 年）。</p> <p>接触途径：该物质可通过吸入、食入和经眼睛接触吸收到体内。</p> <p>吸入风险：20℃时蒸发可忽略不计，但可以较快地达到空气中颗粒物公害污染浓度。</p> <p>短期接触作用：该物质刺激眼睛、呼吸道。</p> <p>长期或反复接触作用：见注解。</p>
<p style="text-align: center;">物 理 性 质</p>	<p>熔点：825℃（分解）</p> <p>相对密度（水=1）：2.7~2.9</p> <p>水中溶解度：不溶</p>
<p style="text-align: center;">环 境 数 据</p>	
<p style="text-align: center;">注 解</p>	<p>目前未见关于有害健康效应的报道。在自然界中以霏石、方解和球霏石矿形式存在。石灰石、白垩和大理石为天然碳酸钙。</p>
<p style="text-align: center;">附 加 资 料</p>	
<p>ICSC 编号：1193 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 碳酸钙</p>	

碳酸钙

国际化学品安全卡

ICSC 编号: 1193

CAS 登记号: 471-34-1 中文名称: 碳酸钙; 方解石; 碳酸钙盐
 RECS 号: FF9335000 英文名称: CALCIUM CARBONATE; Calcite; Carbonic acid, calcium salt
 化学式: CaCO₃ 分子量: 100.09

危害/接触类型	急性危害 / 症状	预 防	急救 / 消防
火 灾	不可燃		周围环境着火时, 允许使用各种灭火剂
爆 炸			
接 触			
# 吸入	咳嗽	通风 (如果不是粉末), 局部排气或呼吸保护	
# 皮肤	皮肤干燥	防护手套	用大量水冲洗皮肤或淋浴
# 眼睛	发红	护目镜	首先用大量水冲洗几分钟 (如可能易行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
# 摄食			漱口
溢漏处置	将溢漏物清扫入容器中。用大量水冲净残余物 (额外个人防护: 适用于惰性颗粒物的 P1 过滤呼吸器)。		
包装与标志			
应急响应		储 存	与酸类分开存放。

<p style="text-align: center;">重 要 数 据</p>	<p>物理状态 外观: 有光泽的银白色金属 (刚切割开时), 暴露在潮湿空气中转变为蓝灰色。</p> <p>物理危险性: 微细分散时在空气中燃着。</p> <p>化学危险性: 与水、醇、稀酸反应释放出高度易燃的氢气。与卤素反应。在空气中燃烧。与碱、氢氧化物或碳酸盐接触时可能引起爆炸。</p> <p>职业接触限值: 阈值未制定。</p> <p>短期接触作用: 该物质刺激眼睛。</p>
<p style="text-align: center;">物 理 性 质</p>	<p>沸点: 1440℃</p> <p>熔点: 850℃</p> <p>相对密度(水=1): 1.54</p> <p>水中溶解度: 反应</p>
<p style="text-align: center;">环境数据</p>	
<p style="text-align: center;">注 解</p>	<p>与灭火剂, 如水、泡沫、卤素和二氧化碳猛烈反应。不要将工作服带回家中。</p>
<p style="text-align: center;">附加资料</p>	
<p>ICSC 编号: 1192 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 钙</p>	

CAS 登记号: 7440-70-2		中文名称: 钙; 元素钙	
RTECS 号: EV8040000		英文名称: CALCIUM; Elemental calcium	
UN 编号: 1401; 1855 (引火钙)		化学式: Ca	
EC 编号: 020-001-00-X		原子量: 40.08	
危害/接触类型	急性危害/症状	预防	急救/消防
火灾	不可燃, 但与水或潮湿空气接触形成易燃气体; 微细分散时高度易燃, 许多反应可能引起火灾或爆炸	禁止明火、禁止火花和禁止吸烟, 禁止与水和不兼容物质(见化学危险性)接触	特殊粉末, 干沙, 禁止使用其他灭火剂, 禁止用水
爆炸	与水和不兼容物质(见化学危险性)接触有着火和爆炸危险		着火时, 喷水保持料桶等冷却, 但禁止与水直接接触
接触		防止粉尘扩散!	
# 吸入		避免吸入微细粉尘和烟云	新鲜空气, 休息, 给予医疗护理
# 皮肤		防护手套	脱掉污染的衣服, 用大量水冲洗皮肤或淋浴, 给予医疗护理
# 眼睛		安全护目镜	首先用大量水冲洗几分钟(如可能易行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
# 摄食		工作时不得进食、饮水或吸烟	给予医疗护理
溢漏处置	移除所有引燃源。将溢漏物清扫入容器中。不得冲入下水道。不得用锯末或其他可燃吸收剂吸收(额外个人防护: 全套防护服包括自给式呼吸器)。		
包装与标志	F 符号 R: 15 S: 2-8-24/25-43 联合国危险性类别: 4.3; 4.2 (引火钙) 联合国包装级别: II; I (引火钙) 气密。不易破碎包装, 将易破碎包装放在不易破碎密闭容器中。		
应急响应	运输应急卡: TEC(R)-43G12; 42G13 (引火钙)。 美国防火协会法规: H; F1; R2; W。	储存	防火。与不兼容物料(见化学危险性)分开存放。干燥。保存在惰性气体下。保存在石油液中。

<p>重要数据</p>	<p>物理状态 外观: 无气味, 白色有光泽的晶体或粉末。</p> <p>化学危险性: 该物质受热或燃烧时分解, 生成含硫氧化物有毒和腐蚀性烟雾。水溶液是一种中强酸, 与碱反应并在有水存在时浸蚀许多种金属。</p> <p>职业接触限值: 阈值 (以可溶性铝盐计) $2\text{mg}/\text{m}^3$ (美国政府工业卫生学家会议, 1993~1994 年)。</p> <p>接触途径: 该物质可通过吸入和食入吸收到体内。</p> <p>吸入风险: 20°C 时蒸发可忽略不计, 但扩散时, 尤其是粉末可较快地达到空气中颗粒物有害浓度。</p> <p>短期接触作用: 该物质刺激眼睛、皮肤和呼吸道。食入有腐蚀性。</p>
<p>物理性质</p>	<p>熔点: 770°C (分解)</p> <p>相对密度 (水=1): 2.71</p> <p>水中溶解度: 溶解</p>
<p>环境数据</p>	<p>该物质可能对环境有危害, 对鱼类应给予特别注意。</p>
<p>注解</p>	<p>商品名称有 Cake alum, Pickle alum, filter alum, Papermaker's alum 和 Pearl alum。在自然界以水硫酸铝石矿 (alunogenite) 形式存在。</p>
<p>附加资料</p>	
<p>ICSC 编号: 1191 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 硫酸铝</p>	

CAS 登记号: 10043-01-3 中文名称: 硫酸铝; 三硫酸铝; 明矾			
RTECS 号: BD1700000 英文名称: ALUMINIUM SULFATE; Aluminium sulphate; Aluminium trisulfate; Alum			
化学式: $Al_2S_3O_{12}/Al_2(SO_4)_3$ 分子量: 342.14			
危害/接触类型	急性危害 / 症状	预 防	急救 / 消防
火 灾	不可燃, 在火焰中释放出刺激性或有毒烟雾 (或气体)		周围环境着火时, 允许使用各种灭火剂
爆 炸			着火时, 喷水保持料桶等冷却
接 触		防止粉尘扩散! 严格卫生条件!	
# 吸入	咳嗽, 气促, 咽喉疼痛	避免吸入细微粉尘和烟云, 局部排气或呼吸保护	新鲜空气, 休息, 给予医疗护理
# 皮肤	发红, 疼痛	防护手套, 防护服	用大量水冲洗皮肤或淋浴, 给予医疗护理
# 眼睛	有腐蚀性, 发红, 严重深度烧伤	安全护目镜	首先用大量水冲洗几分钟 (如可能易行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
# 摄食	腹部疼痛, 灼烧感, 恶心, 呕吐	工作时不得进食、饮水或吸烟	漱口, 不要催吐, 大量饮水, 给予医疗护理
溢漏处置	将溢漏物扫入容器中, 如果适当, 首先湿润防止扬尘 (额外个人防护: 适用于有害颗粒物的 P2 过滤呼吸器)。		
包装与标志			
应急响应		储 存	与强碱分开存放。干燥。

<p style="text-align: center;">重 要 数 据</p>	<p>物理状态 外观：无色液体，有刺鼻气味。</p> <p>物理危险性：蒸气比空气重，可能沿地面流动，可能造成远处着火。由于流动、搅动等，可能产生静电。</p> <p>化学危险性：该物质受热或燃烧时分解，生成硫化物有毒和刺激性烟雾。与氧化性物料，包括发烟硝酸猛烈反应。</p> <p>职业接触限值：阈限值未制定。</p> <p>接触途径：该物质可通过吸入其蒸气吸收到体内。</p> <p>吸入风险：未指明 20℃时该物质蒸发达到空气中有害浓度的速率。</p> <p>短期接触作用：该物质刺激眼睛、皮肤。</p>		
<p style="text-align: center;">物 理 性 质</p>	<table style="width: 100%; border: none;"> <tr> <td style="width: 50%; border: none;"> 沸点：84℃ 熔点：-38℃ 相对密度(水=1)：1.06 水中溶解度：不溶 蒸气压：12.5℃时 5.3kPa </td> <td style="width: 50%; border: none;"> 蒸气相对密度(空气=1)：2.9 闪点：-1℃ 自燃温度：395℃ 爆炸极限：空气中 1.5%~12.5% (体积) 辛醇/水分配系数的对数值：1.81 </td> </tr> </table>	沸点：84℃ 熔点：-38℃ 相对密度(水=1)：1.06 水中溶解度：不溶 蒸气压：12.5℃时 5.3kPa	蒸气相对密度(空气=1)：2.9 闪点：-1℃ 自燃温度：395℃ 爆炸极限：空气中 1.5%~12.5% (体积) 辛醇/水分配系数的对数值：1.81
沸点：84℃ 熔点：-38℃ 相对密度(水=1)：1.06 水中溶解度：不溶 蒸气压：12.5℃时 5.3kPa	蒸气相对密度(空气=1)：2.9 闪点：-1℃ 自燃温度：395℃ 爆炸极限：空气中 1.5%~12.5% (体积) 辛醇/水分配系数的对数值：1.81		
<p style="text-align: center;">环境数据</p>			
<p style="text-align: center;">注 解</p>			
<p style="text-align: center;">附加资料</p>			
<p>ICSC 编号：1190 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 噻吩</p>			

噻吩

国际化学品安全卡

ICSC 编号: 1190

CAS 登记号: 110-02-1		中文名称: 噻吩; 二乙烯基硫; 硫代环戊二烯	
RTECS 号: XM7350000		英文名称: THIOPHENE; Divinylene sulphide; Thiacyclopentadiene	
UN 编号: 2414		化学式: C ₄ H ₄ S/SCH=CHCH=CH	
		分子量: 84.1	
危害/接触类型	急性危害/症状	预防	急救/消防
火灾	高度易燃, 在火焰中释放出刺激性或有毒烟雾(或气体)	禁止明火、禁止火花和禁止吸烟, 禁止与氧化剂接触	泡沫, 干粉, 二氧化碳
爆炸	蒸气/空气混合物有爆炸性	密闭系统, 通风, 防爆电器与照明, 防止静电荷累积(例如通过接地)	
接触		防止产生烟云!	
# 吸入	咳嗽, 头晕, 咽喉疼痛	通风, 局部排气或呼吸保护	新鲜空气, 休息, 给予医疗护理
# 皮肤	发红	防护手套	脱掉污染的衣服, 冲洗, 然后用水和肥皂洗皮肤
# 眼睛	发红, 疼痛	护目镜或眼睛保护结合呼吸保护	首先用大量水冲洗几分钟(如可能易行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
# 摄食		工作时不得进食、饮水或吸烟	漱口, 休息
溢漏处置	尽可能将溢漏液收集在有盖容器中。用沙子或惰性吸收剂吸收残液并转移到安全场所。不得冲入下水道(额外个人保护: 适用于有机蒸气的过滤呼吸器)。		
包装与标志	联合国危险性类别: 3 联合国包装级别: II		
应急响应	运输应急卡: TEC(R)-30G30。 美国防火协会法规: H2; F3; R0。	储存	防火。与氧化剂分开存放。

CAS 登记号: 25155-30-0		中文名称: 十二烷基苯磺酸钠	
RTECS 号: DB6265000		英文名称: SODIUM DODECYLBENZENE SULPHONATE	
		化学式: $C_{18}H_{29}NaO_3S/C_{12}H_{25}C_6H_4SO_3Na$	
		分子量: 348.5	
危害/接触类型	急性危害/症状	预防	急救/消防
火灾	不可燃, 在火焰中释放出刺激性或有毒烟雾(或气体)		周围环境着火时, 允许使用各种灭火剂
爆炸			
接触		防止粉尘扩散!	
# 吸入	咳嗽, 咽喉疼痛	局部排气或呼吸保护	新鲜空气, 休息
# 皮肤	发红	防护手套	脱掉污染的衣服, 冲洗, 然后用水和肥皂洗皮肤,
# 眼睛	发红, 疼痛	护目镜或眼睛保护结合呼吸保护	首先用大量水冲洗几分钟(如可能易行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
# 摄食	腹泻, 呕吐	工作时不得进食、饮水或吸烟	漱口, 催吐(仅对清醒病人!), 大量饮水, 给予医疗护理
溢漏处置	将溢漏物扫入容器中, 如果适当, 首先湿润防止扬尘。小心收集残余物, 然后转移到安全场所(额外个人防护: 适用于惰性颗粒物的 P1 过滤呼吸器)。		
包装与标志			
应急响应		储存	与酸分开存放。

CAS 登记号: 681-84-5		中文名称: 甲基硅酸酯; 四甲基硅酸酯; 四甲基原硅酸酯; 四甲氧基硅烷	
RTECS 号: VV9800000		英文名称: METHYL SILICATE; Tetramethyl silicate; Tetramethyl orthosilicate; Tetramethoxy silane	
UN 编号: 2606		化学式: $C_4H_{12}O_4Si(CH_3O)_4Si$ 分子量: 152.3	
危害/接触类型	急性危害/症状	预防	急救/消防
火灾	易燃的	禁止明火、禁止火花 和禁止吸烟	干粉, 喷水, 泡沫, 二氧化碳
爆炸	高于 20°C, 可能形成 爆炸性蒸气/空气混合物	高于 20°C, 使用密闭 系统, 通风和防爆电器	
接触		防止产生烟云! 严格 卫生条件!	
# 吸入	灼烧感, 咳嗽, 气促, 咽喉疼痛, 症状可能延缓 (见注解)	局部排气或呼吸保护	新鲜空气, 休息, 半直 立体位, 给予医疗护理
# 皮肤	发红, 疼痛	防护手套, 防护服	脱掉污染的衣服, 冲洗, 然后用水和肥皂洗皮肤
# 眼睛	发红, 疼痛, 失明	护目镜或眼睛保护结 合呼吸保护	首先用大量水冲洗几分 钟(如可能易行, 摘除隐 形眼镜), 然后就医
# 摄食	腹部疼痛	工作时不得进食、饮 水或吸烟	漱口, 不要催吐, 休息, 给予医疗护理
溢漏处置	尽可能将溢漏物收集在有盖容器中。小心收集残余物, 然后转移到安全场所(额外个人防护: 化学防护服包括自给式呼吸器)。		
包装与标志	联合国危险性类别: 6.1 联合国次要风险等级: 3 联合国包装级别: I 不得与食品和饲料一起运输。		
应急响应	运输应急卡: TEC(R)- 61G60。 美国防火协会法规: H3; F3; R1。	储 存	防火。与食品和饲料分开存 放。

<p style="text-align: center;">重 要 数 据</p>	<p>物理状态 外观：无色油状液体，有特殊气味。</p> <p>物理危险性：蒸气比空气重。</p> <p>职业接触限值：阈值未制定。</p> <p>接触途径：该物质可通过吸入其蒸气吸收到体内。</p> <p>吸入风险：未指明 20℃ 时该物质蒸发达到空气中有害浓度的速率。</p> <p>短期接触作用：吞咽液体可能吸入肺中，有化学肺炎的风险，见注解。</p>		
<p style="text-align: center;">物 理 性 质</p>	<table style="width: 100%; border: none;"> <tr> <td style="width: 50%; border: none;"> 沸点：198~200℃ 熔点：-12℃ 相对密度(水=1)：1.09 水中溶解度：不溶 蒸气压：39℃时 133Pa </td> <td style="width: 50%; border: none;"> 蒸气相对密度(空气=1)：4.7 闪点：83℃(闭杯) 辛醇/水分配系数的对数值：2.12 </td> </tr> </table>	沸点：198~200℃ 熔点：-12℃ 相对密度(水=1)：1.09 水中溶解度：不溶 蒸气压：39℃时 133Pa	蒸气相对密度(空气=1)：4.7 闪点：83℃(闭杯) 辛醇/水分配系数的对数值：2.12
沸点：198~200℃ 熔点：-12℃ 相对密度(水=1)：1.09 水中溶解度：不溶 蒸气压：39℃时 133Pa	蒸气相对密度(空气=1)：4.7 闪点：83℃(闭杯) 辛醇/水分配系数的对数值：2.12		
<p style="text-align: center;">环境数据</p>			
<p style="text-align: center;">注 解</p>	<p>该物质对入体健康效应数据不充分，因此必须竭力进行护理。</p>		
<p style="text-align: center;">附加资料</p>			
<p>ICSC 编号：1187 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 苯甲酸甲酯</p>			

苯甲酸甲酯

国际化学品安全卡

ICSC 编号: 1187

CAS 登记号: 93-58-3 中文名称: 苯甲酸甲酯; 甲基苯甲酸酯; 尼俄油
 RTECS 号: DH3850000 英文名称: METHYL BENZOATE; Methyl-benzenecarboxylate; Niobe oil
 化学式: $C_8H_8O_2/C_6H_5COOCH_3$
 分子量: 136.1

危害/接触类型	急性危害/症状	预防	急救/消防
火灾	可燃的	禁止明火	泡沫, 干粉, 二氧化碳
爆炸	高于 83°C, 可能形成爆炸性蒸气/空气混合物	高于 83°C, 使用密闭系统, 通风	
接触			
# 吸入		通风	新鲜空气, 休息
# 皮肤		防护手套	脱掉污染的衣服, 冲洗, 然后用水和肥皂洗皮肤
# 眼睛		安全护目镜	首先用大量水冲洗几分钟 (如可能易行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
# 摄食		工作时不得进食、饮水或吸烟	漱口, 不要催吐, 休息
溢漏处置	尽可能将溢漏液收集在有盖容器中。用沙子或惰性吸收剂吸收残液并转移到安全场所 (额外个人防护: 适用于有机蒸气的过滤呼吸器)。		
包装与标志			
应急响应	美国防火协会法规: H0; F2; R0。	储存	

CAS 登记号: 110-16-7		中文名称: 马来酸; (Z)-丁烯二酸; 顺式-1,2-乙二甲酸	
RTECS 号: OM9625000		英文名称: MALEIC ACID; (Z)-Butenedioic acid; Malenic acid; cis-1,2-Ethylenedicarboxylic acid	
UN 编号: 1759		化学式: C ₄ H ₄ O ₄ /HOCH=CHCOOH	
EC 编号: 607-095-00-3		分子量: 116.1	
危害/接触类型	急性危害/症状	预防	急救/消防
火灾	可燃的, 在火焰中释放出刺激性或有毒烟雾(或气体)	禁止明火	干粉, 喷水, 泡沫, 二氧化碳
爆炸			
接触		防止粉尘扩散! 严格卫生条件!	
# 吸入	咳嗽, 呼吸困难	局部排气或呼吸保护	新鲜空气, 体息, 半直立位, 给予医疗护理
# 皮肤	发红, 皮肤烧伤	防护手套, 防护服	脱掉污染的衣服, 用大量水冲洗皮肤或淋浴
# 眼睛	发红, 疼痛, 视力模糊	护目镜或眼睛保护结合呼吸保护	首先用大量水冲洗几分钟(如可能易行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
# 摄食	灼烧感(另见吸入)	工作时不得进食、饮水或吸烟	漱口, 不要催吐, 大量饮水, 给予医疗护理
溢漏处置	不得冲入下水道。将溢漏物扫入容器中, 如果适当, 首先湿润防止扬尘。用大量水冲净残余物(额外个人防护: 适用于有害颗粒物的 P2 过滤呼吸器)。		
包装与标志	Xn 符号 R: 22-36/37/38 S: 2-26-28-37 联合国危险性类别: 8 联合国包装级别: III 不得与食品和饲料一起运输。海洋污染物。		
应急响应		储存	采取措施盛装灭火产生的废水。与食品和饲料分开存放。干燥。

<p>重要数据</p>	<p>物理状态 外观：无色略带粘性液体。</p> <p>职业接触限值：阈限值未制定。</p> <p>接触途径：该物质可通过吸入其蒸气吸收到体内。</p> <p>吸入风险：20℃时该物质蒸发，不会或很缓慢地达到空气中有害浓度。</p> <p>短期接触作用：该物质刺激眼睛、皮肤。</p> <p>长期或反复接触作用：反复或长期皮肤接触可能引起皮炎。</p>								
<p>物理性质</p>	<table border="0"> <tr> <td>沸点：233℃</td> <td>蒸气相对密度(空气=1)：4.63</td> </tr> <tr> <td>相对密度(水=1)：1.03</td> <td>闪点：121℃(开杯)</td> </tr> <tr> <td>水中溶解度：混溶</td> <td>爆炸极限：空气中2.9%~12.6%(体积)</td> </tr> <tr> <td>蒸气压：25℃时4Pa</td> <td>辛醇/水分配系数的对数值：-1.171~ -1.23</td> </tr> </table>	沸点：233℃	蒸气相对密度(空气=1)：4.63	相对密度(水=1)：1.03	闪点：121℃(开杯)	水中溶解度：混溶	爆炸极限：空气中2.9%~12.6%(体积)	蒸气压：25℃时4Pa	辛醇/水分配系数的对数值：-1.171~ -1.23
沸点：233℃	蒸气相对密度(空气=1)：4.63								
相对密度(水=1)：1.03	闪点：121℃(开杯)								
水中溶解度：混溶	爆炸极限：空气中2.9%~12.6%(体积)								
蒸气压：25℃时4Pa	辛醇/水分配系数的对数值：-1.171~ -1.23								
<p>环境数据</p>									
<p>注解</p>									
<p>附加资料</p>									
<p>ICSC 编号：1185 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 二丙二醇</p>									

<p>重 要 数 据</p>	<p>物理状态 外观: 无气味吸湿无色晶体。</p> <p>化学危险性: 该物质加热至高温和燃烧时分解, 生成有毒和刺激性烟雾。水溶液是一种弱碱。有水存在时浸蚀锌, 生成高度易燃的氢气。在水中激烈溶解释放出大量热。</p> <p>职业接触限值: 阈限值未制定。</p> <p>接触途径: 该物质可通过吸入其气溶胶吸收到体内。</p> <p>吸入风险: 20℃时蒸发可忽略不计, 但扩散时可较快地达到空气中颗粒物有害浓度。</p> <p>短期接触作用: 该物质刺激皮肤和呼吸道。</p> <p>长期或反复接触作用: 反复或长期皮肤接触可能引起皮炎。该物质可能对鼻粘膜发生作用, 导致溃疡。</p>
<p>物 理 性 质</p>	<p>沸点: 1935℃</p> <p>熔点: 772℃</p> <p>相对密度(水=1): 2.16</p> <p>水中溶解度: 20℃时 74.5g/100ml</p>
<p>环境数据</p>	
<p>注 解</p>	
<p>附加资料</p>	
<p>ICSC 编号: 1184 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 氯化钙 (无水)</p>	

氯化钙(无水)

国际化学品安全卡

ICSC 编号: 1184

CAS 登记号: 10043-52-4 中文名称: 氯化钙(无水)			
RTECS 号: EV9800000 英文名称: CALCIUM CHLORIDE (ANHYDROUS)			
EC 编号: 017-013-00-2 化学式: CaCl ₂ 分子量: 111.0			
危害/接触类型	急性危害/症状	预 防	急救/消防
火 灾	不可燃, 在火焰中释放出刺激性或有毒烟雾(或气体)		周围环境着火时, 允许用各种灭火剂
爆 炸			
接 触		防止粉尘扩散!	
# 吸入	咳嗽, 咽喉疼痛	局部排气或呼吸保护	新鲜空气, 休息
# 皮肤	皮肤干燥, 发红	防护手套	脱掉污染的衣服, 冲洗, 然后用水和肥皂洗皮肤
# 眼睛		安全护目镜	首先用大量水冲洗几分钟(如可能易行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
# 摄食	灼烧感, 恶心, 呕吐	工作时不得进食、饮水或吸烟	漱口, 大量饮水, 休息
溢漏处置	将溢漏物扫入容器中, 如果适当, 首先湿润防止扬尘。用大量水冲净残余物(额外个人防护: 适用于有害颗粒物的 P2 过滤呼吸器)。		
包装与标志	Xi 符号 R: 36 S: 2-22-24 气密。		
应急响应		储 存	与锌分开存放。干燥。严格密闭。

<p style="text-align: center;">重 要 数 据</p>	<p>物理状态 外观：黄色晶体，有刺鼻气味。</p> <p>化学危险性：该物质燃烧时分解，生成含硫氧化物和氮氧化物的有毒和刺激性烟雾。</p> <p>职业接触限值：阈限值未制定。</p> <p>接触途径：该物质可通过吸入其气溶胶吸收到体内。</p> <p>吸入风险：20℃时蒸发可忽略不计，但扩散时尤其是粉末可较快地达到空气中颗粒物有害浓度。</p> <p>短期接触作用：该物质刺激眼睛。</p> <p>长期或反复接触作用：反复或长期皮肤接触可能引起皮炎。反复或长期接触可能引起皮肤过敏。</p>
<p style="text-align: center;">物 理 性 质</p>	<p>熔点：180~182℃ 闪点：见注解</p> <p>相对密度(水=1)：1.42 爆炸极限：空气中15%~? (体积)</p> <p>水中溶解度：不溶 辛醇/水分配系数的对数值：2.41</p>
<p style="text-align: center;">环 境 数 据</p>	<p>该物质可能对环境有危害，对鱼类应给予特别注意。</p>
<p style="text-align: center;">注 解</p>	<p>该物质是可燃的，但闪点未见文献报道。商品名称为 Vulkacit Mercapto。</p>
<p style="text-align: center;">附 加 资 料</p>	
<p>ICSC 编号：1183 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 2-巯基苯并噻唑</p>	

CAS 登记号: 149-30-4 中文名称: 2-巯基苯并噻唑; 苯并噻唑硫醇; 苯并噻唑-2-硫酮
 RTECS 号: DL6475000 英文名称: 2-MERCAPTOBENZOTHAZOLE; Benzothiazolethioc; Benzothiazole-2-thione; MBT
 EC 编号: 613-108-00-3 化学式: $C_7H_5NS_2/C_6H_4SNCSH$
 分子量: 167.3

危害/接触类型	急性危害/症状	预 防	急救/消防
火 灾	可燃的, 在火焰中释放出刺激性或有毒烟雾(或气体)	禁止明火	干粉, 喷水, 泡沫, 二氧化碳
爆 炸			
接 触		防止粉尘扩散! 避免一切接触!	
# 吸入		局部排气或呼吸保护	新鲜空气, 休息
# 皮肤		防护服	脱掉污染的衣服, 冲洗, 然后用水和肥皂洗皮肤
# 眼睛	发红, 疼痛	安全护目镜或眼睛保护结合呼吸保护	首先用大量水冲洗几分钟(如可能易行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
# 摄食		工作时不得进食、饮水或吸烟	漱口, 休息
泄漏处置	将溢漏物扫入有盖容器中, 如果适当, 首先湿润防止扬尘。小心收集残余物, 然后转移到安全场所。不要让这种化学品进入环境(额外个人防护: 适用于有害颗粒物的 P2 过滤呼吸器)。		
包装与标志	Xi 符号 N 符号 R: 43-50/53 S: 2-24-37-60-61		
应急响应		储 存	与酸分开存放。

<p style="text-align: center;">重 要 数 据</p>	<p>物理状态 外观：无色粘稠吸湿液体。</p> <p>职业接触限值：阈限值未制定。</p> <p>接触途径：该物质可通过吸入其蒸气吸收到体内。</p> <p>吸入风险：未指明 20℃时该物质蒸发达到空气中有害浓度的速率。</p> <p>短期接触作用：该物质刺激眼睛、皮肤和呼吸道。</p>		
<p style="text-align: center;">物 理 性 质</p>	<table style="width: 100%; border: none;"> <tr> <td style="width: 50%; border: none;"> 沸点：207.5℃ 相对密度(水=1)：1.00 水中溶解度：溶解 蒸气压：20℃时 8Pa 蒸气/空气混合物的相对密度 (空气=1)：20℃时 1.0 </td> <td style="width: 50%; border: none;"> 蒸气相对密度(空气=1)：3.2 闪点：121℃ 自燃温度：394℃ </td> </tr> </table>	沸点：207.5℃ 相对密度(水=1)：1.00 水中溶解度：溶解 蒸气压：20℃时 8Pa 蒸气/空气混合物的相对密度 (空气=1)：20℃时 1.0	蒸气相对密度(空气=1)：3.2 闪点：121℃ 自燃温度：394℃
沸点：207.5℃ 相对密度(水=1)：1.00 水中溶解度：溶解 蒸气压：20℃时 8Pa 蒸气/空气混合物的相对密度 (空气=1)：20℃时 1.0	蒸气相对密度(空气=1)：3.2 闪点：121℃ 自燃温度：394℃		
<p style="text-align: center;">环 境 数 据</p>			
<p style="text-align: center;">注 解</p>			
<p style="text-align: center;">附 加 资 料</p>			
<p>ICSC 编号：1182 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 1,3-丁二醇</p>			

CAS 登记号: 107-88-0

RTECS 号: EK0440000

中文名称: 1,3-丁二醇; 1,3-二羟基丁烷; 甲基三亚甲基
二醇英文名称: 1,3-BUTANEDIOL; 1,3-Butylene glycol; 1,3-Di-
hydroxy butane; Methyltrimethylene glycol化学式: $C_4H_{10}O_2/CH_3CHOHCH_2CH_2OH$

分子量: 90.1

危害/接触类型	急性危害 / 症状	预 防	急救 / 消防
火 灾	可燃的	禁止明火	干粉, 抗醇泡沫, 喷水, 二氧化碳
爆 炸			
接 触			
# 吸入	咳嗽	通风	新鲜空气, 休息
# 皮肤	发红	防护手套	脱掉污染的衣服, 冲洗, 然后用水和肥皂洗皮肤
# 眼睛	刺痛感, 发红	安全护目镜	首先用大量水冲洗几分钟 (如可能易行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
# 摄食		工作时不得进食、饮水或吸烟	漱口, 大量饮水, 休息
溢漏处置	尽可能将溢漏液收集在有盖容器中。用大量水冲净残余物。		
包装与标志			
应急响应	美国防火协会法规: H1; F1; R0。	储 存	

<p style="text-align: center;">重 要 数 据</p>	<p>物理状态 外观：无色晶体或灰色粉末。</p> <p>化学危险性：该物质受热分解，生成含氮氧化物的有毒烟雾。与氧化剂发生反应。</p> <p>职业接触限值：阈值未制定。</p> <p>接触途径：该物质可通过吸入吸收到体内。</p> <p>吸入风险：20℃时蒸发可忽略不计，但扩散时可较快地达到空气中颗粒物公害污染浓度。</p> <p>长期或反复接触作用：反复或长期接触可能引起皮肤过敏。</p>
<p style="text-align: center;">物 理 性 质</p>	<p>沸点：0.066kPa 时 220~225℃ 蒸气相对密度(空气=1)：9.0</p> <p>熔点：150~151℃</p> <p>相对密度(水=1)：1.2</p> <p>水中溶解度：不溶</p>
<p style="text-align: center;">环 境 数 据</p>	
<p style="text-align: center;">注 解</p>	<p>商业级产品为绿棕色。商品名称有 Agerite, Altofane-Dif, Diafen FF, Flexamine G 和 Permanax 18。</p>
<p style="text-align: center;">附 加 资 料</p>	
<p>ICSC 编号：1181 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 <i>N,N'</i>-二苯基对苯二胺</p>	

CAS 登记号: 74-31-7

中文名称: N,N'-二苯基对苯二胺; N,N'-二苯基-1,4-苯二

RECS 号: ST2275000

胺; 1,4-双(苯基氨基)苯; 1,4-二苯胺苯

英文名称: N,N'-DIPHENYL-PARA-PHENYLENEDIAMINE;
N,N'-Diphenyl-1,4-benzenediamine; 1,4-bis(Phenyl-
amino)benzene; 1,4-Dianilino benzene化学式: $C_6H_5NHC_6H_4NHC_6H_5/C_{18}H_{16}N_2$

分子量: 260.3

危害/接触类型	急性危害/症状	预防	急救/消防
火灾	可燃的, 在火焰中释放出刺激性或有毒烟雾(或气体)	禁止明火	干粉, 喷水, 泡沫, 二氧化碳
爆炸			
接触		防止粉尘扩散! 严格卫生条件!	
# 吸入		局部排气	新鲜空气, 休息
# 皮肤		防护手套, 防护服	脱掉污染的衣服, 冲洗, 然后用水和肥皂洗皮肤
# 眼睛		面罩	首先用大量水冲洗几分钟(如可能易行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
# 摄食		工作时不得进食、饮水或吸烟	漱口, 大量饮水
溢漏处置	将溢漏物扫入容器中, 如果适当, 首先湿润防止扬尘。小心收集残余物, 然后转移到安全场所。		
包装与标志			
应急响应		储存	与强氧化剂分开存放。保存在通风良好的室内。

<p style="text-align: center;">重 要 数 据</p>	<p>物理状态 外观：白色晶体。</p> <p>化学危险性：该物质受热或燃烧时分解，生成含氮氧化物的有毒和刺激性烟雾。与强氧化剂/氧化剂发生反应。</p> <p>职业接触限值：阈值未制定。</p> <p>接触途径：该物质可通过吸入、经皮肤和食入吸收到体内。</p> <p>吸入风险：未指明 20℃时该物质蒸发达到空气中有害浓度的速率。</p> <p>长期或反复接触作用：该物质可能是人体致癌物。</p>		
<p style="text-align: center;">物 理 性 质</p>	<table style="width: 100%; border: none;"> <tr> <td style="width: 50%; border: none;"> 沸点：235℃ 熔点：51.5℃ 水中溶解度：微溶 蒸气压：25℃时 1.4Pa </td> <td style="width: 50%; border: none;"> 闪点：>110℃ 辛醇/水分配系数的对数值：1.67 </td> </tr> </table>	沸点：235℃ 熔点：51.5℃ 水中溶解度：微溶 蒸气压：25℃时 1.4Pa	闪点：>110℃ 辛醇/水分配系数的对数值：1.67
沸点：235℃ 熔点：51.5℃ 水中溶解度：微溶 蒸气压：25℃时 1.4Pa	闪点：>110℃ 辛醇/水分配系数的对数值：1.67		
<p style="text-align: center;">环境数据</p>			
<p style="text-align: center;">注 解</p>			
<p style="text-align: center;">附加资料</p>			
<p>ICSC 编号：1180 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 对甲酚定</p>			

对甲酚定

国际化学品安全卡

ICSC 编号: 1180

CAS 登记号: 120-71-8		中文名称: 对甲酚定; 2-甲氧基-5-甲基苯胺; 5-甲基-邻茴香胺; 3-氨基对甲酚甲基醚; 4-甲氧基间甲苯胺	
RTECS 号: BZ6720000		英文名称: <i>para</i> -CRESIDINE; 2-Methoxy-5-methylaniline; 5-Methyl- <i>ortho</i> -anisidine; 3-Amino- <i>para</i> -cresol methyl ether; 4-Methoxy- <i>meta</i> -toluidine	
		化学式: C ₈ H ₁₁ NO	分子量: 137.2
危害/接触类型	急性危害 / 症状	预 防	急救 / 消防
火 灾	可燃的, 在火焰中释放出刺激性或有毒烟雾 (或气体)	禁止明火	干粉, 喷水, 泡沫, 二氧化碳
爆 炸			
接 触		避免一切接触!	
# 吸入		局部排气或呼吸保护	新鲜空气, 休息, 给予医疗护理
# 皮肤		防护手套	脱掉污染的衣服, 冲洗, 然后用水和肥皂洗皮肤, 给予医疗护理
# 眼睛		安全护目镜	首先用大量水冲洗几分钟 (如可能易行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
# 摄食		工作时不得进食、饮水或吸烟, 进食前洗手	漱口, 催吐 (仅对清醒病人!), 给予医疗护理
溢漏处置	将溢漏物扫入有盖容器中, 如果适当, 首先湿润防止扬尘。小心收集残余物, 然后转移到安全场所 (额外个人防护: 适用于有毒颗粒物的 P3 过滤呼吸器)。		
包装与标志			
应急响应		储 存	与强氧化剂分开存放。

<p>重 要 数 据</p>	<p>物理状态 外观：清澈油状液体。</p> <p>职业接触限值：阈限值未制定。</p> <p>接触途径：该物质可通过吸入其气溶胶吸收到体内。</p> <p>吸入风险：未指明 20℃时该物质蒸发达到空气中有害浓度的速率。</p> <p>短期接触作用：该物质腐蚀眼睛、皮肤和呼吸道。吸入可能引起肺水肿（见注解）。作用可能延缓，需要进行医疗观察。</p>
<p>物 理 性 质</p>	<p>沸点：223℃ 闪点：>110℃（闭杯）</p> <p>熔点：-7.5℃</p> <p>相对密度(水=1)：0.9</p> <p>水中溶解度：微溶(0.24g/100ml)</p> <p>蒸气压：78℃时 133.3Pa</p>
<p>环境数据</p>	
<p>注 解</p>	<p>肺水肿症状常常经过几小时以后才变得明显，体力劳动使症状加重。因此休息和医疗观察是必要的。</p>
<p>附加资料</p>	
<p>ICSC 编号： 1179 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 正庚酸</p>	

CAS 登记号: 111-14-8		中文名称: 正庚酸; 庚酸	
RTECS 号: MJ1575000		英文名称: <i>n</i> -HEPTANOIC ACID; Enanthic acid; <i>n</i> -Heptylic acid; <i>n</i> -Heptoic acid	
UN 编号: 3265		化学式: $\text{CH}_3(\text{CH}_2)_5\text{COOH}/\text{C}_7\text{H}_{14}\text{O}_2$	
EC 编号: 607-196-00-2		分子量: 130.2	
危害/接触类型	急性危害/症状	预 防	急救/消防
火 灾	可燃的	禁止明火	干粉, 喷水, 泡沫, 二氧化碳
爆 炸			
接 触		防止产生烟云! 避免一切接触!	
# 吸入	灼烧感, 咳嗽, 头痛, 恶心, 气促, 呕吐, 喘息, 症状可能延缓 (见注解)	通风, 局部排气或呼吸保护	新鲜空气, 休息, 半直立位, 必要时进行人工呼吸, 给予医疗护理
# 皮肤	皮肤烧伤, 疼痛, 起疱	防护服	脱掉污染的衣服, 用大量水冲洗皮肤或淋浴
# 眼睛	发红, 疼痛, 严重深度烧伤	面罩或眼睛保护结合呼吸保护	首先用大量水冲洗几分钟 (如可能易行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
# 摄食	腹部痉挛 (另见吸入)	工作时不得进食、饮水或吸烟, 进食前洗手	漱口, 不要催吐, 大量饮水, 给予医疗护理
溢漏处置	将溢漏液收集在有盖容器中。用沙子或惰性吸收剂吸收残液并转移到安全场所 (额外个人防护: 全套防护服包括自给式呼吸器)。		
包装与标志	C 符号 R: 34 S: 1-2-26-28-36/37/39-45 联合国危险性类别: 8 不得与食品和饲料一起运输。		
应急响应		储 存	与碱、食品和饲料分开存放。

<p style="text-align: center;">重 要 数 据</p>	<p>物理状态 外观：无色至白色晶体。</p> <p>化学危险性：该物质受热分解，生成磷氧化物有毒和刺激性烟雾。水溶液是一种强碱，与酸猛烈反应，有腐蚀性。有水存在下浸蚀许多种金属。</p> <p>职业接触限值：阈限值未制定。</p> <p>接触途径：该物质可通过吸入、经皮肤和食入吸收到体内。</p> <p>吸入风险：20℃时蒸发可忽略不计，但扩散时可较快地达到空气中颗粒物有害浓度。</p> <p>短期接触作用：该物质腐蚀眼睛、皮肤和呼吸道。食入有腐蚀性。吸入粉尘可能引起肺水肿（见注解）。</p>
<p style="text-align: center;">物 理 性 质</p>	<p>熔点：75℃（分解）</p> <p>相对密度（水=1）：2.5</p> <p>水中溶解度：8.8g/100ml</p>
<p style="text-align: center;">环境数据</p>	
<p style="text-align: center;">注 解</p>	<p>肺水肿症状常常经过几小时以后才变得明显，体力劳动使症状加重。因此休息和医疗观察是必要的。应考虑由医生或医生指定人立即给予适当喷药。</p>
<p style="text-align: center;">附加资料</p>	
<p>ICSC 编号：1178 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 磷酸钠（无水的）</p>	

磷酸钠（无水的）

国际化学品安全卡

ICSC 编号: 1178

CAS 登记号: 7601-54-9

中文名称: 磷酸钠（无水的）; 三碱式磷酸钠; 原磷酸三钠

RTECS 号: TC9490000

英文名称: TRISODIUM PHOSPHATE (ANHYDROUS);

Sodium phosphate, tribasic; Trisodium orthophosphate

化学式: Na_3PO_4

分子量: 163.9

危害/接触类型	急性危害 / 症状	预 防	急救 / 消防
火 灾	不可燃, 在火焰中释放出刺激性或有毒烟雾 (或气体)		周围环境着火时, 允许使用各种灭火剂
爆 炸			
接 触		避免一切接触!	
# 吸入	灼烧感, 咳嗽, 气促, 咽喉疼痛	局部排气或呼吸保护	新鲜空气, 休息, 半直立位, 给予医疗护理
# 皮肤	皮肤烧伤, 疼痛, 起疱,	防护服	用大量水冲洗, 不要脱去衣服, 给予医疗护理
# 眼睛	发红, 疼痛, 严重皮肤烧伤	面罩或眼睛保护结合呼吸保护	首先用大量水冲洗几分钟 (如可能易行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
# 摄食	腹部疼痛, 灼烧感, 休克或虚脱	工作时不得进食、饮水或吸烟, 进食前洗手	漱口, 不要催吐, 大量饮水, 给予医疗护理
溢漏处置	将溢漏物扫入容器中, 如果适当, 首先湿润防止扬尘。小心收集残余物, 然后转移到安全场所 (额外个人防护: 全套防护服包括自给式呼吸器)。		
包装与标志			
应急响应		储 存	与强酸分开存放。干燥。严格密闭。

重 要 数 据	物理状态 外观：无色液体。	
	物理危险性：蒸气与空气充分混合，容易形成爆炸性混合物。	
	化学危险性：该物质能形成爆炸性过氧化物。与氧化剂反应，有着火和爆炸危险。	
	职业接触限值：阈限值 0.1ppm、0.4mg/m ³ （时间加权平均值）A2（美国政府工业卫生学家会议，1995~1996年）。	
物 理 性 质	接触途径：该物质可通过吸入其蒸气、经皮肤和食入吸收到体内。	
	吸入风险：20℃时该物质蒸发，可迅速地达到空气中有害浓度。	
	短期接触作用：该物质刺激眼睛、皮肤。	
	长期或反复接触作用：该物质可能是人体致癌物。	
环 境 数 据	沸点：130℃	蒸气相对密度(空气=1)：3.7
	熔点：-109℃	闪点：16℃（闭杯）
	相对密度(水=1)：0.829	自燃温度：269℃
	水中溶解度：不溶	辛醇/水分配系数的对数值：3.93
	蒸气压：38℃时 3.43kPa	
	蒸气/空气混合物的相对密度 (空气=1)：20℃时 1.09	
注	在对人类重要的食物链中发生生物蓄积，特别是在鱼类中。	
解	添加稳定剂或阻聚剂会影响该物质的毒理学性质，向专家咨询。蒸馏前检验过氧化物，如有，加以去除。	
附加资料		
ICSC 编号：1177 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 4-乙烯基环己烯		

4-乙烯基环己烯

国际化学品安全卡

ICSC 编号: 1177

CAS 登记号: 100-43-0 中文名称: 4-乙烯基环己烯; 4-乙烯基-1-环己烯; 环己烯基乙烯
 RTECS 号: GW6650000
 UN 编号: 1993 英文名称: 4-VINYLCYCLOHEXENE; 4-Ethenyl-1-cyclohexene; Cyclohexenylethylene
 化学式: $C_6H_9CH=CH_2/C_8H_{12}$ 分子量: 108.2

危害/接触类型	急性危害 / 症状	预 防	急救 / 消防
火 灾	高度易燃	禁止明火、禁止火花和禁止吸烟, 禁止与氧化剂接触	泡沫, 干粉, 二氧化碳
爆 炸	蒸气/空气混合物有爆炸性	密闭系统, 通风, 防爆电器与照明, 不要使用压缩空气填充, 卸料或转运	着火时, 喷水保持料桶等冷却
接 触		严格卫生条件!	
# 吸入		通风, 局部排气或呼吸保护	
# 皮肤	发红	防护手套, 防护服	脱掉污染的衣服, 用大量水冲洗皮肤或淋浴
# 眼睛	发红	护目镜或眼睛保护结合呼吸保护	首先用大量水冲洗几分钟 (如可能易行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
# 摄食		工作时不得进食、饮水或吸烟	给予医疗护理
溢漏处置	将溢漏液收集在有盖容器中。用沙子或惰性吸收剂吸收残液并转移到安全场所。不得冲入下水道 (额外个人防护: 适用于有机蒸气的过滤呼吸器)。		
包装与标志	联合国危险性类别: 3 联合国包装级别: II 气密。		
应急响应	运输应急卡: TEC(R)-30 G30。 美国防火协会法规: H0; F3; R2。	储 存	防火。与氧化剂分开存放。保持阴凉, 稳定后贮存。

<p style="text-align: center;">重 要 数 据</p>	<p>物理状态 外观：无色油状液体或晶体。</p> <p>职业接触限值：阈限值未制定。</p> <p>吸入风险：20℃时该物质蒸发，不会或很缓慢地达到空气中有害浓度。</p> <p>短期接触作用：该物质刺激眼睛、皮肤。</p>
<p style="text-align: center;">物 理 性 质</p>	<p>沸点：1.9kPa时 152℃ 蒸气相对密度(空气=1)：6.9 (混合异构体)</p> <p>熔点：32.5~33.5℃ 闪点：121℃ (开杯) (混合异构体)</p> <p>相对密度(水=1)：0.8</p> <p>水中溶解度：不溶</p>
<p style="text-align: center;">环 境 数 据</p>	<p>该物质可能对环境有危害，对鱼类应给予特别注意。</p>
<p style="text-align: center;">注 解</p>	
<p style="text-align: center;">附 加 资 料</p>	
<p>ICSC 编号：1176 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 1-十三(烷)醇</p>	

CAS 登记号: 112-70-9 中文名称: 1-十三(烷)醇; 正十三(烷)醇; 正十三烷-1-醇
 RTECS 号: YD4200000 英文名称: 1-TRIDECANOL; *n*-Tridecyl alcohol; *n*-Tridecan-1-ol
 化学式: $\text{CH}_3(\text{CH}_2)_{11}\text{CH}_2\text{OH}/\text{C}_{13}\text{H}_{28}\text{O}$
 分子量: 200.4

危害/接触类型	急性危害/症状	预防	急救/消防
火灾	可燃的	禁止明火	干粉, 抗醇泡沫, 喷水, 二氧化碳
爆炸			
接触			
# 吸入		通风, 局部排气或呼吸保护	新鲜空气, 休息
# 皮肤	发红	防护手套	冲洗, 然后用水和肥皂洗皮肤
# 眼睛	发红, 疼痛	安全护目镜	首先用大量水冲洗几分钟(如可能易行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
# 摄食		工作时不得进食、饮水或吸烟, 进食前洗手	漱口, 休息
溢漏处置	如果是液体, 将溢漏液收集在有盖容器中。用沙子或惰性吸收剂吸收残液并转移到安全场所。如果是固体, 将溢漏物清扫入有盖容器中。小心收集残余物, 然后转移到安全场所。		
包装与标志			
应急响应	美国防火协会法规: H0; F1; R0。	储存	

<p>重要数据</p>	<p>物理状态 外观: 白色晶体粉末, 有刺鼻气味。</p> <p>化学危险性: 该物质受热或燃烧时分解, 生成硫氧化物有毒和刺激性烟雾。与酸反应释放出有毒和刺激性二氧化硫。</p> <p>职业接触限值: 阈限值未制定。</p> <p>接触途径: 该物质可通过吸入和食入吸收到体内。</p> <p>吸入风险: 20℃时蒸发可忽略不计, 但扩散时可较快地达到空气中颗粒物有害浓度。</p> <p>短期接触作用: 吸入可能引起哮喘反应(见注解)。</p> <p>长期或反复接触作用: 反复或长期接触可能引起皮肤过敏。反复或长期吸入接触, 可能引起哮喘。</p>
<p>物理性质</p>	<p>熔点: 190℃ (分解)</p> <p>相对密度(水=1): 2.34</p> <p>水中溶解度: 溶解</p>
<p>环境数据</p>	
<p>注解</p>	<p>在粉碎时, 如果有大量热量放出, 该化合物可能着火。哮喘症状常常经过几小时以后才变得明显, 体力劳动使症状加重。因此休息和医疗观察是必要的。因该物质而出现哮喘症状的人应避免再接触该物质。</p>
<p>附加资料</p>	
<p>ICSC 编号: 1175 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 焦亚硫酸钾</p>	

CAS 登记号: 16731-55-8 中文名称: 焦亚硫酸钾; 焦亚硫酸二钾			
RTECS 号: TT4920000 英文名称: POTASSIUM HETABISULFITE; Potassium pyrosulfite; Dipotassium disulfite			
化学式: $K_2S_2O_5$ 分子量: 222.3			
危害/接触类型	急性危害/症状	预防	急救/消防
火灾	在特定条件下是可燃的, 见注解	禁止明火	周围环境着火时, 允许使用各种灭火剂
爆炸			
接触		防止粉尘扩散! 严格卫生条件!	
# 吸入	气促, 喘息	局部排气或呼吸保护	新鲜空气, 休息, 必要时进行人工呼吸
# 皮肤		防护手套, 防护服	脱掉污染的衣服, 用大量水冲洗皮肤或淋浴
# 眼睛		面罩或眼睛保护结合呼吸保护	首先用大量水冲洗几分钟(如可能易行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
# 摄食	腹泻, 头痛, 呕吐, 虚弱	工作时不得进食、饮水或吸烟, 进食前洗手	漱口, 大量饮水, 休息
溢漏处置	将溢漏物扫入容器中, 如果适当, 首先湿润防止扬尘。用大量水冲洗残余物(额外个人防护: 适用于有害颗粒物的 P2 过滤呼吸器)。		
包装与标志			
应急响应		储存	干燥。严格密闭。保存在通风良好的室内。

<p style="text-align: center;">重 要 数 据</p>	<p>物理状态 外观：白色吸湿晶体。</p> <p>职业接触限值：阈限值未制定。</p> <p>接触途径：该物质可通过食入吸收到体内。</p> <p>吸入风险：20℃时蒸发可忽略不计，但可以较快地达到空气中颗粒物有害浓度。</p>
<p style="text-align: center;">物 理 性 质</p>	<p>沸点：210℃</p> <p>相对密度(水=1)：1.7</p> <p>水中溶解度：1.1g/100ml</p>
<p style="text-align: center;">环 境 数 据</p>	
<p style="text-align: center;">注 解</p>	
<p style="text-align: center;">附 加 资 料</p>	
<p>ICSC 编号：1174 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 桔酸</p>	

鞣酸

国际化学品安全卡

ICSC 编号: 1174

CAS 登记号: 149-91-7 中文名称: 鞣酸; 3, 4, 5-三羟基苯甲酸
 RTECS 号: LW7525000 英文名称: GALLIC ACID; 3,4,5-Trihydroxybenzoic acid
 化学式: $C_7H_6O_5/C_6H_2(OH)_3COOH$
 分子量: 170.1

危害/接触类型	急性危害 / 症状	预 防	急救 / 消防
火 灾	可燃的	禁止明火	干粉, 喷水, 泡沫, 二氧化碳
爆 炸			
接 触			
# 吸入		局部排气或呼吸保护	
# 皮肤		防护手套	
# 眼睛		安全护目镜	
# 摄食		工作时不得进食、饮水或吸烟	
溢漏处置	将溢漏物扫入容器中, 如果适当, 首先湿润防止扬尘。小心收集残余物, 然后转移到安全场所。		
包装与标志			
应急响应		储 存	干燥。保存在阴暗处。

CAS 登记号: 110-17-8 中文名称: 富马酸; (*D*)-2-丁烯二酸; 反式-1,2-乙二甲酸;
 RTECS 号: LS9625000 别马来酸
 EC 编号: 607-146-00-X 英文名称: FUMARIC ACID; (*E*)-2-Butenedioic acid; *trans*-
 1,2-Ethylenedicarboxylic acid; Allomaleic acid;
 Boletic acid
 化学式: $C_4H_4O_4/COOHCH=CHCOOH$ 分子量: 116.1

危害/接触类型	急性危害/症状	预防	急救/消防
火灾	可燃的, 在火焰中释放出刺激性或有毒烟雾 (或气体)	禁止明火	干粉, 喷水, 泡沫, 二氧化碳
爆炸	微细分散的颗粒物在空气中形成爆炸性混合物	防止粉尘沉积, 密闭系统, 防止粉尘爆炸电器与照明	
接触		防止粉尘扩散!	
# 吸入	咳嗽, 咽喉疼痛	局部排气或呼吸保护	新鲜空气, 休息
# 皮肤	发红	防护手套	脱掉污染的衣服, 用大量水冲洗皮肤或淋浴
# 眼睛	发红, 疼痛	安全护目镜	首先用大量水冲洗几分钟 (如可能易行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
# 摄食	腹部痉挛, 腹泻, 恶心	工作时不得进食、饮水或吸烟	漱口, 大量饮水, 休息
溢漏处置	将溢漏物扫入容器中, 如果适当, 首先湿润防止扬尘, 然后转移到安全场所 (额外个人防护: 适用于有害颗粒物的 P2 过滤呼吸器)。		
包装与标志	Xi 符号 R: 36 S: 2-26		
应急响应		储存	

CAS 登记号: 1323-65-5				中文名称: 二壬基苯酚 (混合异构体)			
				英文名称: DINONYL PHENOL (MIXED ISOMERS)			
				化学式: $C_{24}H_{42}OC_6H_3(OH)(C_9H_{19})_2$			
				分子量: 346.6			
危害/接触类型	急性危害 / 症状		预 防		急救 / 消防		
火 灾	可燃的		禁止明火		干粉, 抗醇泡沫, 喷水, 二氧化碳		
爆 炸							
接 触			避免一切接触!				
# 吸入	灼烧感, 咳嗽, 呼吸困难, 气促, 症状可能延缓 (见注解)		通风, 局部排气或呼吸保护		新鲜空气, 休息, 半直立位, 必要时进行人工呼吸, 给予医疗护理		
# 皮肤	皮肤烧伤, 疼痛, 起疱		防护服		脱掉污染的衣服, 用大量水冲洗皮肤或淋浴, 给予医疗护理		
# 眼睛	有腐蚀性, 发红, 疼痛, 严重深度烧伤		面罩或眼睛保护结合呼吸保护		首先用大量水冲洗几分钟 (如可能易行, 摘除隐形眼镜), 然后就医		
# 摄食	有腐蚀性, 腹部痉挛, 灼烧感, 头痛, 虚弱		工作时不得进食、饮水或吸烟, 进食前洗手		漱口, 不要催吐, 休息, 给予医疗护理		
溢漏处置	将溢漏液收集在有盖容器中。用沙子或惰性吸收剂吸收残液并转移到安全场所。						
包装与标志							
应急响应			储 存		与强氧化剂和碱分开存放。沿地面通风。		

<p>重 要 数 据</p>	<p>物理状态 外观：黄色油状液体或蜡状晶体。</p> <p>化学危险性：该物质受热或燃烧时分解，生成有毒和刺激性烟雾。</p> <p>职业接触限值：阈限值未制定。</p> <p>接触途径：该物质可通过食入吸收到体内。</p> <p>吸入风险：20℃时该物质蒸发，不会或很缓慢地达到有害空气浓度。</p> <p>短期接触作用：该物质刺激眼睛。</p> <p>长期或反复接触作用：该物质可能对肝、肾和胃肠道发生作用。</p>
<p>物 理 性 质</p>	<p>沸点：1.3kPa 时 205℃ 蒸气相对密度(空气=1)：21.8</p> <p>熔点：22~24℃ 闪点：179℃ (闭杯)</p> <p>相对密度(水=1)：1.1</p> <p>水中溶解度：不溶</p>
<p>环境数据</p>	
<p>注 解</p>	<p>该物质对人体健康效应数据不充分，因此必须竭力进行护理。商品名称有 Butinorate, Davainex 和 Tinostat。</p>
<p>附加资料</p>	
<p>ICSC 编号：1171 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 二丁基二月桂酸锡</p>	

CAS 登记号: 77-58-7 中文名称: 二丁基二月桂酸锡; 二丁基双(1-氧化十二烷基)氧化锡; 二丁基双(月桂酰氧化)锡
 RTECS 号: WH7000000
 UN 编号: 2788; 3146 英文名称: DIBUTYL TINDILAUROATE; Dibutylbis(1-oxododecyl)-oxy) stannane; Dibutylbis(lauroyloxy)tin
 化学式: $(C_4H_9)_2Sn(OOC(CH_2)_{10}CH_3)_2/C_{32}H_{64}O_4Sn$
 分子量: 631.6

危害/接触类型	急性危害 / 症状	预 防	急救 / 消防
火 灾	可燃的, 在火焰中释放出刺激性或有毒烟雾 (或气体)	禁止明火	干粉, 抗醇泡沫, 喷水, 二氧化碳
爆 炸			
接 触		严格卫生条件!	
# 吸入		通风	新鲜空气, 休息
# 皮肤		防护手套	脱掉污染的衣服, 冲洗, 然后用水和肥皂洗皮肤
# 眼睛	发红	安全护目镜	首先用大量水冲洗几分钟 (如可能易行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
# 摄食		工作时不得进食、饮水或吸烟, 进食前洗手	漱口, 催吐 (仅对清醒病人!)
溢漏处置	将溢漏液收集在有盖容器中。将溢漏物扫入容器中, 如果适当, 首先湿润防止扬尘。小心收集残余物, 然后转移到安全场所 (额外个人保护: 自给式呼吸器)。		
包装与标志	联合国危险性类别: 6.1 不得与食品和饲料一起运输。		
应急响应		储 存	与食品和饲料分开存放。沿地面通风。

<p style="text-align: center;">重 要 数 据</p>	<p>物理状态 外观：无色油状液体。</p> <p>职业接触限值：阈值未制定。</p> <p>接触途径：该物质可通过吸入、经皮肤和食入吸收到体内。</p> <p>吸入风险：未指明 20℃时该物质蒸发达到空气中有害浓度的速率。</p> <p>短期接触作用：接触会导致意识降低。</p> <p>长期或反复接触作用：该液体使皮肤脱脂。</p>		
<p style="text-align: center;">物 理 性 质</p>	<table border="0" style="width: 100%;"> <tr> <td style="width: 50%;"> 沸点：178.5℃ 熔点：-38.6℃ 相对密度(水=1)：0.82 水中溶解度：不溶(0.096ml/100ml) 蒸气压：25℃时 32Pa 蒸气/空气混合物的相对密度 (空气=1)：20℃时 1.0 </td> <td style="width: 50%;"> 蒸气相对密度(空气=1)：4.5 闪点：60~87.8℃ (计算值) 辛醇/水分配系数的对数值：2.72 </td> </tr> </table>	沸点：178.5℃ 熔点：-38.6℃ 相对密度(水=1)：0.82 水中溶解度：不溶(0.096ml/100ml) 蒸气压：25℃时 32Pa 蒸气/空气混合物的相对密度 (空气=1)：20℃时 1.0	蒸气相对密度(空气=1)：4.5 闪点：60~87.8℃ (计算值) 辛醇/水分配系数的对数值：2.72
沸点：178.5℃ 熔点：-38.6℃ 相对密度(水=1)：0.82 水中溶解度：不溶(0.096ml/100ml) 蒸气压：25℃时 32Pa 蒸气/空气混合物的相对密度 (空气=1)：20℃时 1.0	蒸气相对密度(空气=1)：4.5 闪点：60~87.8℃ (计算值) 辛醇/水分配系数的对数值：2.72		
<p style="text-align: center;">环 境 数 据</p>			
<p style="text-align: center;">注 解</p>			
<p style="text-align: center;">附 加 资 料</p>			
<p>ICSC 编号：1170 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 2-辛醇</p>			

CAS 登记号: 123-96-6	中文名称: 2 辛醇; 辛醇; 1-甲基-1-庚醇; 2-羟基正辛烷; 己基甲基甲醇
RETECS 号: RH0795000	英文名称: 2-OCTANOL; Capryl alcohol; 1-Methyl-1-heptanol; 2-Hydroxy- <i>n</i> -octane; Hexylmethylcarbinol
	化学式: $\text{CH}_3(\text{CH}_2)_5\text{CH}(\text{OH})\text{CH}_3/\text{C}_8\text{H}_{18}\text{O}$
	分子量: 130.3

危害/接触类型	急性危害 / 症状	预 防	急救 / 消防
火 灾	可燃的	禁止明火	抗醇泡沫, 干粉, 二氧化碳
爆 炸			着火时, 喷水保持料桶等冷却
接 触			
# 吸入	头晕, 头痛, 恶心	通风, 局部排气或呼吸保护	新鲜空气, 休息
# 皮肤	皮肤干燥	防护服	冲洗, 然后用水和肥皂洗皮肤
# 眼睛	发红, 疼痛	安全护目镜	首先用大量水冲洗几分钟 (如可能易行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
# 摄食	(另见吸入)	工作时不得进食、饮水或吸烟, 进食前洗手	漱口, 大量饮水, 休息
溢漏处置	将溢漏液收集在有盖容器中。用沙子或惰性吸收剂吸收残液并转移到安全场所 (额外个人防护: 适用于有机蒸气和有害粉尘的 A/P2 过滤呼吸器)。		
包装与标志			
应急响应	美国防火协会法规: H1; F2; R0。	储 存	沿地面通风。

CAS 登记号: 12108-13-3		中文名称: 甲基环戊二烯基三羰基锰	
RTECS 号: OP1450000		英文名称: METHYLCYCLOPENTADIENYL MANGANESE TRICARBONYL; MMT	
UN 编号: 2810		化学式: $C_9H_7MnO_3$ 分子量: 218.1	
危害/接触类型	急性危害 / 症状	预 防	急救 / 消防
火 灾	可燃的, 在火焰中释放出刺激性或有毒烟雾 (或气体)	禁止明火	干粉, 喷水, 泡沫, 二氧化碳
爆 炸	高于 96°C, 可能形成爆炸性蒸气/空气混合物	高于 96°C, 使用密闭系统, 通风	
接 触		防止产生烟云!	
# 吸入	腹部疼痛, 眩晕, 头痛, 呼吸困难, 恶心, 金属味	通风, 局部排气或呼吸保护	新鲜空气, 休息, 必要时进行人工呼吸
# 皮肤	可能被吸收! 发红, 疼痛	防护手套, 防护服	脱掉污染的衣服, 冲洗, 然后用水和肥皂洗皮肤
# 眼睛	发红	安全护目镜或眼睛保护结合呼吸保护	首先用大量水冲洗几分钟 (如可能易行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
# 摄食	(另见吸入)	工作时不得进食、饮水或吸烟, 进食前洗手	漱口, 催吐 (仅对清醒病人!), 给予医疗护理
溢漏处置	将溢漏液收集在有盖容器中。用沙子或惰性吸收剂吸收残液并转移到安全场所。不得冲入下水道 (额外个人防护: 全套防护服包括自给式呼吸器)。		
包装与标志	联合国危险性类别: 6.1 联合国包装级别: I 不易破碎包装, 将易破碎包装放在不易破碎密闭容器中。不得与食品和饲料一起运输。		
应急响应	运输应急卡: (TECR) - 61G04A	储 存	与食品和饲料分开存放。

<p>重要数据</p>	<p>物理状态 外观：绿色至黄色易流动的液体。</p> <p>物理危险性：蒸气比空气重，可能沿地面流动，可能造成远处着火。</p> <p>化学危险性：受热时可能引起猛烈燃烧或爆炸。</p> <p>职业接触限值：阈限值未制定。</p> <p>接触途径：该物质可通过吸入和经皮肤吸收到体内。</p> <p>吸入风险：未指明 20℃ 时该物质蒸发达到空气中有害浓度的速率。</p> <p>长期或反复接触作用：反复或长期接触可能引起皮肤过敏。</p>
<p>物理性质</p>	<p>沸点：88℃ 熔点：-2.4℃ 相对密度(水=1)：1 水中溶解度：混溶</p> <p>蒸气相对密度(空气=1)：3 辛醇/水分配系数的对数值：-1.34</p>
<p>环境数据</p>	
<p>注解</p>	<p>该物质是高度易燃的，但爆炸极限未见文献报道。闪点<21℃。</p>
<p>附加资料</p>	
<p>ICSC 编号：1168 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 2,3-丁二酮</p>	

2,3-丁二酮

国际化学品安全卡

ICSC 编号: 1168

CAS 登记号: 431-03-8 中文名称: 2,3-丁二酮; 丁二酮; 二甲基乙二醛; 二甲基二甲酮; 2,3-二酮基丁烷
 RTECS 号: EK2625000 英文名称: 2,3-BUTANEDIONE; Diacetyl; Dimethylglyoxal; Dimethyl diketone; 2,3-Diketobutane
 UN 编号: 2346 化学式: $\text{CH}_3\text{COCOCH}_3/\text{C}_4\text{H}_6\text{O}_2$
 分子量: 86.1

危害/接触类型	急性危害/症状	预防	急救/消防
火灾	高度易燃	禁止明火、禁止火花和禁止吸烟	干粉, 抗醇泡沫, 喷水, 二氧化碳
爆炸	蒸气/空气混合物有爆炸性	密闭系统, 通风, 防爆电器与照明	着火时, 喷水保持料桶等冷却
接触		防止产生烟云!	
# 吸入		通风, 局部排气或呼吸保护	新鲜空气, 休息
# 皮肤		防护手套, 防护服	脱掉污染的衣服, 用大量水冲洗皮肤或淋浴
# 眼睛		安全护目镜	首先用大量水冲洗几分钟(如可能易行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
# 摄食		工作时不得进食、饮水或吸烟, 进食前洗手	漱口, 大量饮水, 休息
溢漏处置	将溢漏液收集在有盖容器中。用沙子或惰性吸收剂吸收残液并转移到安全场所(额外个人防护: 适用于有机蒸气和有害粉尘的 A/P2 过滤呼吸器)。		
包装与标志	联合国危险性类别: 3 联合国包装级别: II		
应急响应	运输应急卡: TEC(R)-30G30。 美国防火协会法规: H1; F3; R0。	储存	防火。

重 要 数 据	<p>物理状态 外观：无色油状液体，有特殊气味。</p> <p>化学危险性：该物质是一种弱酸，与强碱和氧化剂猛烈反应。</p> <p>职业接触限值：阈限值未制定。最高容许浓度未制定。</p> <p>接触途径：该物质可通过吸入其气溶胶、经皮肤吸收到体内。</p> <p>吸入风险：20℃时该物质蒸发，不会或很缓慢地达到空气中有害浓度。</p> <p>短期接触作用：该物质刺激眼睛、皮肤和呼吸道。吞咽液体可能吸入肺中，有化学肺炎的风险。</p> <p>长期或反复接触作用：见注解。</p>												
物 理 性 质	<table border="0"> <tr> <td>沸点：205℃</td> <td>蒸气相对密度(空气=1)：4.0</td> </tr> <tr> <td>熔点：-3℃</td> <td>闪点：102℃(开杯)</td> </tr> <tr> <td>相对密度(水=1)：0.93</td> <td>自燃温度：380℃</td> </tr> <tr> <td>水中溶解度：20℃时 1.1g/100ml</td> <td>爆炸极限：空气中 1.3%~9.3%(体积)</td> </tr> <tr> <td>蒸气压：20℃时 27Pa</td> <td>辛醇/水分分配系数的对数值：1.88</td> </tr> <tr> <td>蒸气/空气混合物的相对密度 (空气=1)：20℃时 1.0</td> <td></td> </tr> </table>	沸点：205℃	蒸气相对密度(空气=1)：4.0	熔点：-3℃	闪点：102℃(开杯)	相对密度(水=1)：0.93	自燃温度：380℃	水中溶解度：20℃时 1.1g/100ml	爆炸极限：空气中 1.3%~9.3%(体积)	蒸气压：20℃时 27Pa	辛醇/水分分配系数的对数值：1.88	蒸气/空气混合物的相对密度 (空气=1)：20℃时 1.0	
沸点：205℃	蒸气相对密度(空气=1)：4.0												
熔点：-3℃	闪点：102℃(开杯)												
相对密度(水=1)：0.93	自燃温度：380℃												
水中溶解度：20℃时 1.1g/100ml	爆炸极限：空气中 1.3%~9.3%(体积)												
蒸气压：20℃时 27Pa	辛醇/水分分配系数的对数值：1.88												
蒸气/空气混合物的相对密度 (空气=1)：20℃时 1.0													
环境数据	该物质对水生生物是有害的。												
注 解	该物质对人体健康作用数据不充分，因此必须竭力进行护理。商品名称为 Hexacid 698。												
附加资料													
<p>ICSC 编号：1167 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 己酸</p>													

己酸

国际化学品安全卡

ICSC 编号: 1167

CAS 登记号: 142-62-1 中文名称: 己酸; 丁基乙酸; 正己酸			
RTECS 号: MO5250000 英文名称: HEXANOIC ACID; Butyl acetic acid; Capronic acid; n-Caproic acid			
UN 编号: 2829 化学式: $C_6H_{12}O_2/CH_3(CH_2)_4COOH$ 分子量: 116.2			
危害/接触类型	急性危害/症状	预 防	急救/消防
火 灾	可燃的	禁止明火, 禁止与强氧化剂接触	干粉, 水成膜泡沫, 泡沫, 二氧化碳
爆 炸			
接 触		防止产生烟云!	
# 吸入	咳嗽, 咽喉疼痛	通风, 局部排气或呼吸保护	新鲜空气, 休息, 给予医疗护理
# 皮肤	发红, 疼痛	防护手套, 防护服	脱掉污染的衣服, 用大量水冲洗皮肤或淋浴, 给予医疗护理
# 眼睛	发红, 疼痛, 视力模糊	安全护目镜, 或眼睛保护结合呼吸保护	首先用大量水冲洗几分钟(如可能易行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
# 摄食		工作时不得进食、饮水或吸烟	漱口, 不要催吐, 大量饮水, 休息
溢漏处置	将溢漏液收集在有盖容器中。用大量水冲净残余物。不得冲入下水道。		
包装与标志	联合国危险性类别: 8 联合国包装级别: III 不得与食品和饲料一起运输。		
应急响应	运输应急卡: TEC(R)-80G20c。 美国防火协会法规: H2; F1; R0。	储 存	与强氧化剂、强碱、食品和饲料分开存放。

重 要 数 据	<p>物理状态 外观：黄色粉末。</p> <p>物理危险性：如果以粉末或颗粒形状与空气混合，可能发生粉尘爆炸。如果干燥，由于涡动，气动传输和灌注等能产生静电。</p> <p>化学危险性：燃烧时生成硫氧化物（含二氧化硫，见卡片#0074）。与强氧化剂猛烈反应，有着火和爆炸危险。</p> <p>职业接触限值：阈限值未制定。</p> <p>接触途径：该物质可通过吸入和食入吸收到体内。</p> <p>吸入风险：20℃时蒸发可忽略不计，但扩散时可较快地达到空气中颗粒物有害浓度。</p> <p>短期接触作用：该物质刺激眼睛、皮肤和呼吸道。吸入该物质的粉末可能造成鼻炎和呼吸道炎。</p> <p>长期或反复接触作用：反复或长期皮肤接触可能引起皮炎。该物质可能对呼吸道发生作用，导致慢性支气管炎。</p>
物 理 性 质	<p>沸点：445℃</p> <p>熔点：113~120℃</p> <p>相对密度（水=1）：2.1</p> <p>水中溶解度：不溶</p> <p>闪点：207℃</p> <p>自燃温度：232℃</p> <p>爆炸极限：空气中 35~1400 g/m³</p>
环境数据	
注 解	<p>经常以熔融形态运输（UN2448；TEC(R)-115）。根据接触程度，须作定期医疗检查。</p>
附加资料	
<p>ICSC 编号：1166 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 硫磺</p>	

硫磺

国际化学品安全卡

ICSC 编号: 1166

CAS 登记号: 7704-34-9		中文名称: 硫磺; 硫华; 粉末硫磺	
RTECS 号: WS4250000		英文名称: SULFUR; Flowers of sulfur; Flour sulfur	
UN 编号: 1350		化学式: S	
		分子量: 256.5 (S ₈)	
危害/接触类型	急性危害 / 症状	预 防	急救 / 消防
火 灾	可燃的	禁止明火、禁止火花和禁止吸烟	喷水, 泡沫, 干粉, 干沙
爆 炸	微细分散的颗粒物在空气中形成爆炸性混合物	防止粉尘沉积, 密闭系统, 防止粉尘爆炸电器与照明, 防止静电电荷累积 (例如通过接地)	着火时, 喷水保持料桶等冷却
接 触		防止粉尘扩散!	
# 吸入	灼烧感, 咳嗽, 咽喉疼痛	通风, 局部排气或呼吸保护	新鲜空气, 休息, 半直立位体, 给予医疗护理
# 皮肤	发红	防护手套	脱掉污染的衣服, 用大量水冲洗皮肤或淋浴
# 眼睛	发红, 疼痛, 视力模糊	安全护目镜	首先用大量水冲洗几分钟 (如可能易行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
# 摄食	灼烧感, 腹泻	工作时不得进食、饮水或吸烟	漱口, 给予医疗护理
溢漏处置	将溢漏物清扫入容器中。润湿和轻扫防止扬尘 (额外个人防护: 适用于惰性颗粒物的 P1 过滤呼吸器)。		
包装与标志	联合国危险性类别: 4.1 联合国包装级别: II		
应急响应	运输应急卡: TEC(R)-115A。 美国防火协会法规: H1; F1; R0。	储 存	防火。与强氧化剂分开存放。

<p>重要数据</p>	<p>物理状态 外观：潮解的白色颗粒或晶体粉末。</p> <p>化学危险性：该物质加热到 253℃ 以上时分解生成草酸钠、氢气（见卡片 #0001）和一氧化碳（见卡片 #0023）。与酸接触生成甲酸蒸气（见卡片 #0485）。</p> <p>职业接触限值：阈限值未制定。</p> <p>接触途径：该物质可通过吸入其气溶胶和食入吸收到体内。</p> <p>吸入风险：20℃ 时蒸发可忽略不计，但扩散时可较快地达到空气中颗粒物有害浓度。</p> <p>短期接触作用：该物质刺激眼睛和呼吸道。该物质可能对肾发生作用，导致尿血。</p>
<p>物理性质</p>	<p>沸点：低于沸点在 253℃ 以上分解</p> <p>熔点：253℃</p> <p>相对密度（水=1）：1.9</p> <p>水中溶解度：20℃ 时 81g/100ml</p>
<p>环境数据</p>	
<p>注解</p>	<p>其他熔点：259~261℃。</p>
<p>附加资料</p>	
<p>ICSC 编号：1165 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 甲酸钠</p>	

甲酸钠

国际化学品安全卡

ICSC 编号: 1165

CAS 登记号: 141-53-7

中文名称: 甲酸钠; 甲酸钠盐

RTECS 号: LR0350000

英文名称: SODIUM FORMATE; Formic acid, sodium salt;
Salachlor

化学式: HCOONa

分子量: 68.0

危害/接触类型	急性危害/症状	预 防	急救/消防
火 灾	不可燃		周围环境着火时, 允许使用各种灭火剂
爆 炸			
接 触		防止粉尘扩散!	
# 吸入	咳嗽, 气促	通风 (如果不是粉末)	新鲜空气, 休息
# 皮肤		防护手套	脱掉污染的衣服, 用大量水冲洗皮肤或淋浴
# 眼睛	发红, 疼痛	安全护目镜	首先用大量水冲洗几分钟 (如可能易行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
# 摄食	腹部疼痛, 呕吐	工作时不得进食、饮水或吸烟	漱口, 给予医疗护理
溢漏处置	将溢漏物清扫入容器中。用大量水冲净残余物。轻轻地清扫, 避免扬尘。		
包装与标志			
应急响应		储 存	与强酸分开存放。保持阴凉, 干燥。

<p style="text-align: center;">重 要 数 据</p>	<p>物理状态 外观: 无色液体, 有特殊气味。</p> <p>物理危险性: 蒸气比空气重, 可能沿地面流动, 可能造成远处着火。蒸气与空气充分混合, 容易形成爆炸性混合物。由于流动、搅动等, 可能产生静电。</p> <p>化学危险性: 与强氧化剂猛烈反应, 有着火危险。</p> <p>职业接触限值: 阈限值未制定。</p> <p>接触途径: 该物质可通过吸入和食入吸收到体内。</p> <p>短期接触作用: 吸入高浓度蒸气可能刺激呼吸道。接触高浓度的该物质可能造成意识降低。</p>		
<p style="text-align: center;">物 理 性 质</p>	<table style="width: 100%; border: none;"> <tr> <td style="width: 50%; border: none;"> <p>沸点: 55℃</p> <p>熔点: -109℃</p> <p>相对密度(水=1): 0.7</p> <p>水中溶解度: 6.9% (体积)</p> <p>蒸气压: 25℃时 32.7kPa</p> <p>蒸气/空气混合物的相对密度(空气=1): 20℃时 1.7</p> </td> <td style="width: 50%; border: none;"> <p>蒸气相对密度(空气=1): 3.0</p> <p>闪点: -28℃</p> <p>自燃温度: 224℃</p> <p>爆炸极限: 空气中 1.6%~15.1% (体积)</p> <p>辛醇/水分配系数的对数值: 1.3</p> </td> </tr> </table>	<p>沸点: 55℃</p> <p>熔点: -109℃</p> <p>相对密度(水=1): 0.7</p> <p>水中溶解度: 6.9% (体积)</p> <p>蒸气压: 25℃时 32.7kPa</p> <p>蒸气/空气混合物的相对密度(空气=1): 20℃时 1.7</p>	<p>蒸气相对密度(空气=1): 3.0</p> <p>闪点: -28℃</p> <p>自燃温度: 224℃</p> <p>爆炸极限: 空气中 1.6%~15.1% (体积)</p> <p>辛醇/水分配系数的对数值: 1.3</p>
<p>沸点: 55℃</p> <p>熔点: -109℃</p> <p>相对密度(水=1): 0.7</p> <p>水中溶解度: 6.9% (体积)</p> <p>蒸气压: 25℃时 32.7kPa</p> <p>蒸气/空气混合物的相对密度(空气=1): 20℃时 1.7</p>	<p>蒸气相对密度(空气=1): 3.0</p> <p>闪点: -28℃</p> <p>自燃温度: 224℃</p> <p>爆炸极限: 空气中 1.6%~15.1% (体积)</p> <p>辛醇/水分配系数的对数值: 1.3</p>		
<p style="text-align: center;">环境数据</p>			
<p style="text-align: center;">注 解</p>	<p>其他爆炸极限: 1.6%~8.4% (体积)。与其他醚相比生成过氧化物的可能性小得多。</p>		
<p style="text-align: center;">附加资料</p>			
<p>ICSC 编号: 1164 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 2-甲氧基-2-甲基丙烷</p>			

CAS 登记号: 1634-04-4	中文名称: 2-甲氧基-2-甲基丙烷; 叔丁基甲基醚; 甲基叔丁基醚
RTECS 号: KN5250000	英文名称: 2-METHOXY-2-METHYL PROPANE; <i>tert</i> -Butyl methyl ether; Methyl <i>tert</i> -butyl ether; MTBE
UN 编号: 2398	化学式: $(\text{CH}_3)_3\text{COCH}_3$ 分子量: 88.2

危害/接触类型	急性危害 / 症状	预 防	急救 / 消防
火 灾	高度易燃	禁止明火、禁止火花和禁止吸烟, 禁止与氧化剂接触	喷水, 抗醇泡沫, 二氧化碳
爆 炸	蒸气/空气混合物有爆炸性, 有着火和爆炸危险	防止静电荷累积 (例如通过接地)	着火时, 喷水保持料桶等冷却
接 触			
# 吸入	咳嗽, 头晕, 神志不清, 虚弱	通风	新鲜空气, 休息, 必要时进行人工呼吸, 给予医疗护理
# 皮肤	皮肤干燥	防护手套	脱掉污染的衣服, 冲洗, 然后用水和肥皂洗皮肤
# 眼睛	发红, 疼痛	护目镜或面罩	首先用大量水冲洗几分钟 (如可能易行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
# 摄食	腹部疼痛, 眩晕, 恶心, 呕吐	工作时不得进食、饮水或吸烟	漱口, 用水冲服活性炭浆, 不要催吐, 给予医疗护理
溢漏处置	尽可能将溢漏液收集在有益容器中。用沙子或惰性吸收剂吸收残液并转移到安全场所。不得冲入下水道。大量溢漏时使用自给式呼吸器。		
包装与标志	联合国危险性类别: 3 联合国包装级别: I		
应急响应	运输应急卡: TEC(R)-30G30。	储 存	防火。与强氧化剂、强酸分开存放。保存在通风良好的室内。

<p style="text-align: center;">重 要 数 据</p>	<p>物理状态 外观：无色至淡黄色发烟液体。</p> <p>化学危险性：该物质受热或燃烧时分解，生成含氯化氢和硫氧化物的有毒和腐蚀性烟雾。与碱包括氨和许多其他化合物猛烈反应，有着火和爆炸危险。与水 and 蒸汽反应，生成含氯化氢的有毒和腐蚀性烟雾。</p> <p>职业接触限值：阈限值未制定。</p> <p>接触途径：该物质可通过吸入或食入吸收到体内。</p> <p>吸入风险：未指明 20℃时该物质蒸发达到空气中有害浓度的速率。</p> <p>短期接触作用：催泪。该物质腐蚀眼睛、皮肤和呼吸道。食入有腐蚀性。</p>
<p style="text-align: center;">物 理 性 质</p>	<p>沸点：97.3kPa 时 161℃ 蒸气相对密度(空气=1)：4.0</p> <p>熔点：-32℃ 闪点：>110℃</p> <p>相对密度(水=1)：1.5</p> <p>水中溶解度：反应</p> <p>蒸气压：20℃时 0.27kPa</p> <p>蒸气/空气混合物的相对密度 (空气=1)：20℃时 1.01</p>
<p style="text-align: center;">环境数据</p>	<p>该物质对水生生物是有害的。</p>
<p style="text-align: center;">注 解</p>	
<p style="text-align: center;">附加资料</p>	
<p>ICSC 编号：1163 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 甲磺酰氯</p>	

CAS 登记号: 124-63-0		中文名称: 甲磺酰氯; 甲基磺酰基氯; 甲磺酸氯	
RTECS 号: PB2790000		英文名称: METHANESULFONYL CHLORIDE; Mesyl chloride; Methylsulfonyl chloride; Methanesulfonic acid chloride	
UN 编号: 3246		化学式: CH ₃ ClO ₂ S	
		分子量: 114.6	
危害/接触类型	急性危害/症状	预防	急救/消防
火灾	可燃的, 在火焰中释放出刺激性或有毒烟雾(或气体)	禁止明火	干粉, 喷水, 泡沫, 二氧化碳
爆炸			
接触			
# 吸入	有腐蚀性, 灼烧感, 咳嗽, 咽喉疼痛	通风, 局部排气或呼吸保护	新鲜空气, 休息, 给予医疗护理
# 皮肤	发红, 疼痛, 起疱	防护手套, 防护服	脱掉污染的衣服, 用大量水冲洗皮肤或淋浴, 给予医疗护理
# 眼睛	发红, 疼痛, 严重深度烧伤	护目镜, 面罩或眼睛保护结合呼吸保护	首先用大量水冲洗几分钟(如可能易行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
# 摄食	腹部痉挛, 灼烧感	工作时不得进食、饮水或吸烟	漱口, 不要催吐, 给予医疗护理
溢漏处置	撤离危险区域! 向专家咨询! 将溢漏液收集在有盖容器中。用沙子或惰性吸收剂吸收残液并转移到安全场所。不得冲入下水道(额外个人防护: 全套防护服包括自给式呼吸器)。		
包装与标志	联合国危险性类别: 6.1 联合国次要风险等级: 8 联合国包装级别: I 气密。不易破碎包装, 将易破碎包装放在不易破碎密闭容器中。不得与食品和饲料一起运输。		
应急响应	运输应急卡: TEC(R)-61G61a。	储存	与食品和饲料分开存放。干燥。严格密闭。保存在通风良好的室内。

乙二醛 (稳定的)

国际化学品安全卡

ICSC 编号: 1162

CAS 登记号: 107-22-2 中文名称: 乙二醛 (稳定的); 1,2-乙二酮; 乙二醛; 草醛
 RTECS 号: MD2625000 英文名称: GLYOXAL(stabilized); 1,2-Ethanedione; Biformyl;
 EC 编号: 605-016-00-7 Ethanedial; Oxalaldehyde
 化学式: C₂H₂O₂/OHCCHO 分子量: 58.0

危害/接触类型	急性危害/症状	预防	急救/消防
火灾	可燃的	禁止明火	干粉, 二氧化碳
爆炸	微细分散的颗粒物在空气中形成爆炸性混合物, 由于聚合反应, 有着火和爆炸危险	防止粉尘沉积, 密闭系统, 防止粉尘爆炸电器与照明	着火时, 喷水保持料桶等冷却, 但禁止与水直接接触
接触		严格卫生条件!	
# 吸入	灼烧感, 咳嗽, 咽喉疼痛	局部排气或呼吸保护	新鲜空气, 休息, 给予医疗护理
# 皮肤	发红	防护手套, 防护服	脱掉污染的衣服, 用大量水冲洗皮肤或淋浴
# 眼睛	发红, 疼痛	护目镜或眼睛保护结合呼吸保护	首先用大量水冲洗几分钟 (如可能易行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
# 摄食	腹部疼痛, 恶心, 咽喉疼痛, 呕吐	工作时不得进食、饮水或吸烟	漱口, 给予医疗护理
溢漏处置	尽可能将溢漏液收集在有盖容器中。将溢漏物清扫入有盖容器中。不得用锯末或其他可燃吸收剂吸收 (额外个人防护: 适用于有机蒸气和有害粉尘的 A/P2 过滤呼吸器)。		
包装与标志	Xi 符号 R: 36/38 S: 2-26-28 标记: B 气密。		
应急响应		储存	与强氧化剂、碱分开存放。保持阴凉、干燥。稳定后贮存。

CAS 登记号: 2156-17-0

RTECS 号: XK8150900

中文名称: 2-(氰硫基甲基)苯并噻唑; 硫氰酸-2-(苯并噻唑基硫代)甲酯; (2-苯并噻唑基硫代)硫氰酸甲酯

英文名称: 2-(THIOCYANOMETHYLTHIO)BENZOTHIAZOLE; Thiocyanic acid, 2-(benzothiazolylthio)methyl ester; (2-Benzothiazolylthio) methyl thiocyanate

化学式: $C_9H_6N_2S_3$

分子量: 238.4

危害/接触类型	急性危害/症状	预防	急救/消防
火灾	可燃的, 含有机溶剂的液体制剂可能是易燃的, 在火焰中释放出刺激性或有毒烟雾(或气体)	禁止明火	干粉, 喷水, 泡沫, 二氧化碳
爆炸			
接触		严格卫生条件!	
# 吸入	咳嗽	通风, 局部排气或呼吸保护	新鲜空气, 休息
# 皮肤	皮肤干燥, 发红, 粗糙, 灼烧感	防护手套, 防护服	冲洗, 然后用水和肥皂洗皮肤
# 眼睛	发红, 疼痛, 严重深度烧伤	安全护目镜或眼睛保护结合呼吸保护	首先用大量水冲洗几分钟(如可能易行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
# 摄食		工作时不得进食、饮水或吸烟	漱口
溢漏处置	尽可能将溢漏液收集在有盖容器中。用沙子或惰性吸收剂吸收残液并转移到安全场所。不要让这种化学品进入环境(额外个人防护: 适用于有机气体和蒸气的过滤呼吸器)。		
包装与标志	不得与食品和饲料一起运输。		
应急响应		储存	与食品和饲料分开存放。

<p style="text-align: center;">重 要 数 据</p>	<p>物理状态 外观：吸湿无色液体。</p> <p>职业接触限值：阈限值未制定。</p> <p>接触途径：该物质可通过吸入其蒸气吸收到体内。</p> <p>吸入风险：20℃时该物质蒸发，不会或很缓慢地达到空气中有害浓度。</p>		
<p style="text-align: center;">物 理 性 质</p>	<table style="width: 100%; border: none;"> <tr> <td style="width: 50%; border: none;"> 沸点：285℃ 熔点：-5℃~-7℃ 相对密度(水=1)：1.1 水中溶解度：易溶 蒸气压：20℃时 0.02Pa </td> <td style="width: 50%; border: none;"> 蒸气相对密度(空气=1)：5.2 闪点：165℃ 自燃温度：371℃ 爆炸极限：空气中 0.9%~9.29% (体积) 辛醇/水分配系数的对数值：-1.24 ~ -1.9 (计算值) </td> </tr> </table>	沸点：285℃ 熔点：-5℃~-7℃ 相对密度(水=1)：1.1 水中溶解度：易溶 蒸气压：20℃时 0.02Pa	蒸气相对密度(空气=1)：5.2 闪点：165℃ 自燃温度：371℃ 爆炸极限：空气中 0.9%~9.29% (体积) 辛醇/水分配系数的对数值：-1.24 ~ -1.9 (计算值)
沸点：285℃ 熔点：-5℃~-7℃ 相对密度(水=1)：1.1 水中溶解度：易溶 蒸气压：20℃时 0.02Pa	蒸气相对密度(空气=1)：5.2 闪点：165℃ 自燃温度：371℃ 爆炸极限：空气中 0.9%~9.29% (体积) 辛醇/水分配系数的对数值：-1.24 ~ -1.9 (计算值)		
<p style="text-align: center;">环境数据</p>			
<p style="text-align: center;">注 解</p>	<p>虽已调查该物质健康效应，但未发现。</p>		
<p style="text-align: center;">附加资料</p>			
<p>ICSC 编号：1160 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 三甘醇</p>			

CAS 登记号: 112-27-6
RTECS 号: YE4550000

中文名称: 三甘醇; 2, 2'-(1, 2-乙烷二基双(氧基))-双乙醇; 2, 2'-乙烯二氧基双(乙醇); 三乙二醇
英文名称: TRIETHYLENE GLYCOL; 2,2'-(1,2-Ethanediy bis(oxy))-bisethanol; 2,2'-Ethylenedioxybis(ethanol); Triglycol
化学式: $C_6H_{14}O_4/HOCH_2(CH_2CH_2O)_2CH_2OH$
分子量: 150.2

危害/接触类型	急性危害/症状	预 防	急救/消防
火 灾	可燃的	禁止明火	干粉, 抗醇泡沫, 喷水, 二氧化碳
爆 炸			
接 触			
# 吸入		通风	新鲜空气, 休息, 给予医疗护理
# 皮肤		防护手套	脱掉污染的衣服, 用大量水冲洗皮肤或淋浴
# 眼睛		安全护目镜	首先用大量水冲洗几分钟(如可能易行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
# 摄食		工作时不得进食、饮水或吸烟	漱口
溢漏处置	尽可能将溢漏液收集在有盖容器中。用沙子或惰性吸收剂吸收残液并转移到安全场所。		
包装与标志			
应急响应	美国防火协会法规: H1; F1; R0。	储 存	

<p style="text-align: center;">重 要 数 据</p>	<p>物理状态 外观：无色吸湿液体。</p> <p>化学危险性：该物质可能形成爆炸性过氧化物。与强氧化剂、N-氯酰亚胺和N-溴酰亚胺猛烈反应，有着火和爆炸危险。</p> <p>职业接触限值：阈限值未制定。</p> <p>接触途径：该物质可通过吸入和经皮肤吸收到体内。</p> <p>吸入风险：未指明 20℃时该物质蒸发达到空气中有害浓度的速率。</p> <p>短期接触作用：该物质刺激眼睛、皮肤和呼吸道。该物质可能对中枢神经系统发生作用。高浓度接触可能造成神志不清。</p>		
<p style="text-align: center;">物 理 性 质</p>	<table style="width: 100%; border: none;"> <tr> <td style="width: 50%; border: none;"> 沸点：178℃ 熔点：<-80℃ 相对密度(水=1)：1.05 水中溶解度：溶解 蒸气压：20℃时 30.6Pa 蒸气/空气混合物的相对密度 (空气=1)：20℃时 1.0 </td> <td style="width: 50%; border: none;"> 蒸气相对密度(空气=1)：3.5 闪点：75℃(开杯) 自燃温度：282℃ 爆炸极限：空气中1.5%~9.7%(体积) </td> </tr> </table>	沸点：178℃ 熔点：<-80℃ 相对密度(水=1)：1.05 水中溶解度：溶解 蒸气压：20℃时 30.6Pa 蒸气/空气混合物的相对密度 (空气=1)：20℃时 1.0	蒸气相对密度(空气=1)：3.5 闪点：75℃(开杯) 自燃温度：282℃ 爆炸极限：空气中1.5%~9.7%(体积)
沸点：178℃ 熔点：<-80℃ 相对密度(水=1)：1.05 水中溶解度：溶解 蒸气压：20℃时 30.6Pa 蒸气/空气混合物的相对密度 (空气=1)：20℃时 1.0	蒸气相对密度(空气=1)：3.5 闪点：75℃(开杯) 自燃温度：282℃ 爆炸极限：空气中1.5%~9.7%(体积)		
<p style="text-align: center;">环 境 数 据</p>			
<p style="text-align: center;">注 解</p>	<p>饮用含酒精饮料增进有害作用。添加稳定剂或阻聚剂会影响该物质的毒理学性质，向专家咨询。蒸馏前检验过氧化物，如果有，加以去除。</p>		
<p style="text-align: center;">附 加 资 料</p>			
<p>ICSC 编号：1159 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 四氢糠醇</p>			

CAS 登记号: 97-99-4 中文名称: 四氢糠醇; 四氢-2-呋喃基甲醇; 四氢-2-糠醇
 RTECS 号: LU2450000 英文名称: TETRAHYDROFURFURYL ALCOHOL;
 EC 编号: 603-061-00-7 Tetrahydro-2-furylmethanol; Tetrahydro-2-furanmethanol; Tetrahydro-2-furancarbinol
 化学式: $C_5H_{10}O_2$ 分子量: 102.1

危害/接触类型	急性危害 / 症状	预 防	急救 / 消防
火 灾	可燃的	禁止明火	干粉, 抗醇泡沫, 大量水, 二氧化碳
爆 炸	高于 75℃, 可能形成爆炸性蒸气/空气混合物	高于 75℃, 使用密闭系统, 通风	
接 触			
# 吸入	咽喉疼痛, 咳嗽, 头痛, 恶心, 倦睡, 头晕, 神志不清	通风, 局部排气或呼吸保护	新鲜空气, 休息, 给予医疗护理
# 皮肤	发红, 疼痛	防护手套	脱掉污染的衣服, 冲洗, 然后用水和肥皂洗皮肤
# 眼睛	发红, 疼痛	安全护目镜	首先用大量水冲洗几分钟 (如可能易行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
# 摄食	腹部疼痛 (另见吸入)	工作时不得进食、饮水或吸烟	漱口, 给予医疗护理
溢漏处置	尽可能将溢漏液收集在有盖容器中。用大量水冲净残余物。		
包装与标志	Xi 符号 R: 36 S: 2-39 气密。		
应急响应	美国防火协会法规: H2; F2; R0。	储 存	与不兼容物料 (见化学危险性) 分开存放。保存在阴暗处。稳定后储存。

<p style="text-align: center;">重 要 数 据</p>	<p>物理状态 外观：无色吸湿液体。</p> <p>化学危险性：该物质受热 150℃ 以上时分解，生成易燃乙烯气体和磷氧化物有毒烟雾。浸蚀有些塑料、橡胶和涂料，腐蚀大多数金属。</p> <p>职业接触限值：阈限值 0.004ppm、 0.047mg/m³（经皮）（美国政府工业卫生学家会议，1991~1992 年）。</p> <p>接触途径：该物质可通过吸入、经皮肤、食入和经眼睛吸收到体内。</p> <p>吸入风险：20℃ 时该物质蒸发，可相当快地达到空气中有害浓度，喷洒时快得多。</p> <p>短期接触作用：该物质刺激眼睛、皮肤。该物质可能对中枢神经系统发生作用，导致惊厥，呼吸衰竭和死亡。胆碱酯酶抑制剂。作用可能延缓，需要进行医疗护理。见注解。</p> <p>长期或反复接触作用：胆碱酯酶抑制剂。可能有累积作用，见急性危害/症状。</p>		
<p style="text-align: center;">物 理 性 质</p>	<table style="width: 100%; border: none;"> <tr> <td style="width: 50%; border: none;"> 沸点的：低于沸点在 170℃ 分解 熔点的：见注解 相对密度(水=1)：1.2 水中溶解度：溶解 蒸气压：20℃ 时 2Pa 蒸气/空气混合物的相对密度(空气=1)：20℃ 时 1.00 </td> <td style="width: 50%; border: none;"> 蒸气相对密度(空气=1)：10 闪点：见注解 自燃温度：见注解 辛醇/水分配系数的对数值：2.94 </td> </tr> </table>	沸点的：低于沸点在 170℃ 分解 熔点的：见注解 相对密度(水=1)：1.2 水中溶解度：溶解 蒸气压：20℃ 时 2Pa 蒸气/空气混合物的相对密度(空气=1)：20℃ 时 1.00	蒸气相对密度(空气=1)：10 闪点：见注解 自燃温度：见注解 辛醇/水分配系数的对数值：2.94
沸点的：低于沸点在 170℃ 分解 熔点的：见注解 相对密度(水=1)：1.2 水中溶解度：溶解 蒸气压：20℃ 时 2Pa 蒸气/空气混合物的相对密度(空气=1)：20℃ 时 1.00	蒸气相对密度(空气=1)：10 闪点：见注解 自燃温度：见注解 辛醇/水分配系数的对数值：2.94		
<p style="text-align: center;">环 境 数 据</p>	<p>该物质可能对环境有危害，对哺乳动物、鸟类、蜜蜂和水生生物应给予特别注意。</p>		
<p style="text-align: center;">注 解</p>	<p>熔点的：低于 0℃ 变玻璃状。自燃温度未见文献报道。该物质是可燃的，但闪点未见文献报道。根据接触程度，须作定期医疗检查。该物质中毒时须采取必要的治疗措施，必须提供有指示说明的适当方法。商业制剂中使用的载体溶剂可能改变其物理和毒理学性质。不要将工作服带回家中。商品名称有 Bladan, Fosnex, Gy-Tet40, HETP, Hexaethyltetraphosphate, Killlex, Kilmite, Lethalaire, Licophosphate, Nifos T, Pyfos, Pyro-Phos, Teep, Tetraspa 和 Vapotone。</p>		
<p style="text-align: center;">附 加 资 料</p>			
<p>ICSC 编号：1158 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 焦磷酸四乙酯</p>			

CAS 登记号: 107-49-3 中文名称: 焦磷酸四乙酯; 二磷酸四乙酯; 四乙基二磷酸酯
 RTECS 号: UX6825000 英文名称: T.E.P.P.; Tetraethyl pyrophosphate; Diphosphoric acid, tetraethyl ester; Tetraethyl diphosphate
 UN 编号: 3018 化学式: $C_8H_{20}O_7P_2$ 分子量: 290.2
 EC 编号: 015-025-00-2

危害/接触类型	急性危害/症状	预防	急救/消防
火灾	可燃的, 含有机溶剂的液体制剂可能是易燃的, 在火焰中释放出刺激性或有毒烟雾(或气体)	禁止明火	干粉, 抗醇泡沫, 大量水, 二氧化碳
爆炸	有着火和爆炸危险		着火时, 喷水保持料桶等冷却
接触		避免一切接触! 避免青少年和儿童接触!	一切情况均向医生咨询!
# 吸入	咳嗽, 恶心, 瞳孔收缩, 肌肉痉挛, 多涎, 出汗, 呼吸困难, 倦睡, 共济失调, 惊厥, 呕吐, 神志不清	通风, 局部排气或呼吸保护	新鲜空气, 休息, 半直立位, 必要时进行人工呼吸, 给予医疗护理
# 皮肤	可能被吸收! 皮肤烧伤, 疼痛(另见吸入)	防护手套, 防护服	脱掉污染的衣服, 冲洗, 然后用水和肥皂洗皮肤, 给予医疗护理
# 眼睛	可能被吸收! 发红, 疼痛, 瞳孔收缩, 视力模糊, 头痛	面罩或眼睛保护结合呼吸保护	首先用大量水冲洗几分钟(如可能易行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
# 摄食	腹部痉挛, 腹泻, 恶心, 呕吐(另见吸入)	工作时不得进食、饮水或吸烟, 进食前洗手	漱口, 用水冲服活性炭浆, 不要催吐, 给予医疗护理
溢漏处置	尽可能将溢漏液收集在有盖容器中。用沙子或惰性吸收剂吸收残液并转移到安全场所。不得冲入下水道(额外个人防护: 全套防护服包括自给式呼吸器)。		
包装与标志	T+符号 R: 27/28 S: 1/2-36/37/39-38-45 联合国危险性类别: 6.1 联合国包装级别: I 不得与食品和饲料一起运输。海洋污染物。		
应急响应	运输应急卡: TEC(R)-61G44。	储存	采取措施盛装灭火产生的废水。与食品和饲料分开存放。保存在通风良好的室内。

佛尔酮

国际化学品安全卡

ICSC 编号: 1157

CAS 登记号: 504-20-1

中文名称: 佛尔酮; 2,6-二甲基-2,5-庚二烯-4-酮; 二异亚丙基丙酮

RTECS 号: MI5500000

英文名称: PHORONE; 2,6-Dimethyl-2,5-heptadien-4-one; Diisopropylidene acetone

化学式: $C_9H_{14}O((CH_3)_2C=CHCOCH=C(CH_3)_2)$

分子量: 138.2

危害/接触类型	急性危害/症状	预防	急救/消防
火灾	可燃的	禁止明火	干粉, 水成膜泡沫, 泡沫, 二氧化碳
爆炸	高于 85°C, 可能形成爆炸性蒸气/空气混合物	高于 85°C, 使用密闭系统, 通风	
接触			
# 吸入	咳嗽, 气促, 咽喉疼痛	避免吸入微细粉尘和烟雾, 通风, 局部排气或呼吸保护	新鲜空气, 休息, 给予医疗护理
# 皮肤	发红	防护手套	脱掉污染的衣服, 用大量水冲洗皮肤或淋浴
# 眼睛	发红, 疼痛	安全护目镜	首先用大量水冲洗几分钟 (如可能易行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
# 摄食	腹部疼痛, 恶心	工作时不得进食、饮水或吸烟	漱口, 给予医疗护理
溢漏处置	尽可能将溢漏液收集在有盖容器中。用沙子或惰性吸收剂吸收残液并转移到安全场所。如果物料是固体形态, 将溢漏物清扫入容器中。小心收集残余物, 然后转移到安全场所。		
包装与标志			
应急响应	美国防火协会法规: H2; F2; R0。	储存	

<p style="text-align: center;">重 要 数 据</p>	<p>物理状态 外观：无色液体或白色晶体，有特殊气味。</p> <p>职业接触限值：阈限值 10ppm、49mg/m³(美国政府工业卫生学家会议，1993~1997 年)。</p> <p>接触途径：该物质可通过吸入、经皮肤和食入吸收到体内。</p> <p>吸入风险：20℃时该物质蒸发，可相当慢地达到空气中有害浓度，但喷洒或扩散时要快得多。</p> <p>短期接触作用：该物质刺激眼睛。该物质可能对中枢神经系统发生作用。高浓度接触可能造成神志不清。</p> <p>长期或反复接触作用：该液体使皮肤脱脂。</p>		
<p style="text-align: center;">物 理 性 质</p>	<table style="width: 100%; border: none;"> <tr> <td style="width: 50%; border: none;"> 沸点：202℃ 熔点：20℃ 相对密度(水=1)：1.03 水中溶解度：微溶 蒸气压：15℃时 0.133kPa 蒸气/空气混合物的相对密度 (空气=1)：20℃时 1 </td> <td style="width: 50%; border: none;"> 蒸气相对密度(空气=1)：4.1 闪点：82℃ (开杯) 自燃温度：571℃ 辛醇/水分配系数的对数值：1.58 </td> </tr> </table>	沸点：202℃ 熔点：20℃ 相对密度(水=1)：1.03 水中溶解度：微溶 蒸气压：15℃时 0.133kPa 蒸气/空气混合物的相对密度 (空气=1)：20℃时 1	蒸气相对密度(空气=1)：4.1 闪点：82℃ (开杯) 自燃温度：571℃ 辛醇/水分配系数的对数值：1.58
沸点：202℃ 熔点：20℃ 相对密度(水=1)：1.03 水中溶解度：微溶 蒸气压：15℃时 0.133kPa 蒸气/空气混合物的相对密度 (空气=1)：20℃时 1	蒸气相对密度(空气=1)：4.1 闪点：82℃ (开杯) 自燃温度：571℃ 辛醇/水分配系数的对数值：1.58		
<p style="text-align: center;">环境数据</p>			
<p style="text-align: center;">注 解</p>	<p>饮用含酒精饮料增进有害作用。商品名称为 Hypnone。</p>		
<p style="text-align: center;">附加资料</p>			
<p>ICSC 编号：1156 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 苯乙酮</p>			

苯乙酮

国际化学品安全卡

ICSC 编号: 1156

CAS 登记号: 98-86-2 中文名称: 苯乙酮; 1-苯基乙酮; 苯基甲基甲酮; 乙酰苯
 RTECS 号: AM5250000 英文名称: ACETOPHENONE; 1-Phenylethanone; Phenyl
 EC 编号: 606-042-00-1 methyl ketone; Acetylbenzene
 化学式: $C_8H_8O/C_5H_5COCH_3$ 分子量: 120.1

危害/接触类型	急性危害/症状	预防	急救/消防
火灾	可燃的	禁止明火	抗醇泡沫, 干粉, 二氧化碳
爆炸	高于 82°C, 可能形成爆炸性蒸气/空气混合物	高于 82°C, 使用密闭系统, 通风	
接触		防止产生烟云!	
# 吸入	头痛, 头晕, 倦睡	通风, 局部排气或呼吸保护	新鲜空气, 休息, 给予医疗护理
# 皮肤	皮肤干燥	防护手套	脱掉污染的衣服, 用大量水冲洗皮肤或淋浴
# 眼睛	发红, 疼痛	安全护目镜	首先用大量水冲洗几分钟 (如可能易行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
# 摄食	恶心 (另见吸入)	工作时不得进食、饮水或吸烟	漱口, 给予医疗护理
溢漏处置	尽可能将溢漏液收集在有盖容器中。用沙子或惰性吸收剂吸收残液并转移到安全场所 (额外个人防护: 适用于有机蒸气和有害粉尘的 A/P2 过滤呼吸器)。		
包装与标志	Xn 符号 R: 22-36 S: 2-26		
应急响应	美国防火协会法规: H1; F2; R0。	储存	与强氧化剂分开存放。沿地面通风。

CAS 登记号: 108-67-8		中文名称: 莱; 1,3,5-三甲苯; 均三甲苯	
RTECS 号: OX6825000		英文名称: MESITYLENE; 1,3,5-Trimethylbenzene; sym-Trimethylbenzene; Trimethylbenzol	
UN 编号: 2325		化学式: C ₉ H ₁₂ /C ₆ H ₃ (CH ₃) ₃	
EC 编号: 601-025-00-5		分子量: 120.2	
危害/接触类型	急性危害/症状	预防	急救/消防
火灾	易燃的	禁止明火、禁止火花和禁止吸烟	干粉, 水成膜泡沫, 泡沫, 二氧化碳
爆炸	高于 44℃, 可能形成爆炸性蒸气/空气混合物	高于 44℃, 使用密闭系统, 通风和防爆电器, 防止静电荷累积 (例如通过接地)	着火时, 喷水保持料桶等冷却
接触		防止产生粉尘!	一切情况均向医生咨询!
# 吸入	咳嗽, 倦睡, 头痛, 咽喉疼痛, 虚弱	通风, 局部排气或呼吸保护	
# 皮肤	皮肤干燥	防护手套	
# 眼睛		安全护目镜	
# 摄食	(另见吸入)	工作时不得进食、饮水或吸烟	
溢漏处置	尽可能将溢漏液收集在有盖容器中。用沙子或惰性吸收剂吸收残液并转移到安全场所。		
包装与标志	Xi 符号 R: 10-37 S: 2 联合国危险性类别: 3 联合国包装级别: III		
应急响应	运输应急卡: TEC(R)-577。 美国防火协会法规: H0; F2; R0。	储存	防火。与强氧化剂分开存放。

<p style="text-align: center;">重 要 数 据</p>	<p>物理状态 外观：无色至白色晶体。</p> <p>物理危险性：如果以粉末或颗粒形状与空气混合，可能发生粉尘爆炸。</p> <p>化学危险性：该物质受热或燃烧时分解，生成含有氰化氢、氮氧化物和氨的有毒和刺激性烟雾。</p> <p>职业接触限值： 阈值未制定。</p> <p>接触途径：该物质可通过吸入吸收到体内。</p> <p>吸入风险：20℃时蒸发可忽略不计，但扩散时可较快地达到空气中颗粒物有害浓度。</p> <p>长期或反复接触作用：该物质可能对肾发生作用。</p>
<p style="text-align: center;">物 理 性 质</p>	<p>相对密度(水=1)：1.6 蒸气相对密度(空气=1)：4.3</p> <p>水中溶解度：微溶 自燃温度：>500℃</p> <p>蒸气压：315℃时 6.7kPa</p>
<p style="text-align: center;">环境数据</p>	
<p style="text-align: center;">注 解</p>	<p>根据接触程度，须作定期医疗检查。商品名称有 Cymel, Teoharm, Theoharm 和 Virset656-4。</p>
<p style="text-align: center;">附加资料</p>	
<p>ICSC 编号：1154 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 蜜胺</p>	

CAS 登记号: 108-78-1	中文名称: 蜜胺; 2,4,6-三氨基-1,3,5-三嘧啶; 1,3,5-三嘧啶
RECS 号: OS0700000	英文名称: MELAMINE; 2,4,6-Triamino1,3,5-triazine; 1,3,5-Triazine-2,4,6-triamine; Cyanurotriamide
	化学式: $C_3H_6N_6$ 分子量: 126.1

危害/接触类型	急性危害 / 症状	预 防	急救 / 消防
火 灾	在特定条件下是可燃的, 在火焰中释放出刺激性或有毒烟雾 (或气体)	禁止明火	干粉, 喷水, 泡沫, 二氧化碳
爆 炸	微细分散的颗粒物在空气中形成爆炸性混合物	防止粉尘沉积, 密闭系统, 防止粉尘爆炸电器与照明	
接 触		防止粉尘扩散!	
# 吸入		通风 (如果不是粉末), 避免吸入微细粉尘和烟雾	新鲜空气, 休息
# 皮肤		防护手套	用大量水冲洗皮肤或淋浴
# 眼睛		安全护目镜	首先用大量水冲洗几分钟 (如可能易行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
# 摄食		工作时不得进食、饮水或吸烟	漱口
溢漏处置	将溢漏物扫入有盖容器中, 如果适当, 首先湿润防止扬尘。小心收集残余物, 然后转移到安全场所 (额外个人防护: 适用于有害颗粒物的 P2 过滤呼吸器)。		
包装与标志			
应急响应		储 存	

CAS 登记号: 78-78-4		中文名称: 异戊烷; 乙基二甲基甲烷; 2-甲基丁烷	
RTECS 号: EK4430000		英文名称: ISOPENTANE; Ethyl dimethyl methane; 2-Methyl butane; Isoamyl hydride	
UN 编号: 1265		化学式: $C_5H_{12}/(CH_3)_2CHCH_2CH_3$	
EC 编号: 601-006-00-1		分子量: 72.2	
危害/接触类型	急性危害/症状	预防	急救/消防
火灾	极易燃	禁止明火、禁止火花和禁止吸烟	干粉, 水成膜泡沫, 泡沫, 二氧化碳
爆炸	蒸气/空气混合物有爆炸性	密闭系统, 通风, 防爆电器与照明, 防止静电荷累积(例如通过接地), 不要使用压缩空气填充, 卸料或转运	着火时, 喷水保持料桶等冷却
接触			
# 吸入	咳嗽, 头晕, 倦睡, 头痛, 气促, 咽喉疼痛, 心律不齐	通风, 局部排气或呼吸保护	新鲜空气, 休息, 给予医疗护理
# 皮肤	皮肤干燥, 发红	防护手套	脱掉污染的衣服, 用大量水冲洗皮肤或淋浴
# 眼睛	发红, 疼痛	安全护目镜或眼睛保护结合呼吸保护	首先用大量水冲洗几分钟(如可能易行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
# 摄食	腹部疼痛, 恶心, 呕吐(另见吸入)	工作时不得进食、饮水或吸烟	漱口, 给予医疗护理
溢漏处置	撤离危险区域! 向专家咨询! 尽可能将溢漏液收集在有盖容器中。用沙子或惰性吸收剂吸收残液并转移到安全场所。不得冲入下水道(额外个人防护: 适用于有机蒸气和有害粉尘的 A/P2 过滤呼吸器)。		
包装与标志	F 符号 R: 11 S: 2-9-16-29-23 联合国危险性类别: 3		
应急响应	运输应急卡: TEC(R)-30G30。 美国防火协会法规: H1; F4; R0。	储存	防火。严格密闭。

重 要 数 据	<p>物理状态 外观：高挥发性无色液体，有特殊气味。</p> <p>物理危险性：蒸气比空气重，可能沿地面流动，可能造成远处着火。</p> <p>化学危险性：该物质大概能形成爆炸性过氧化物。该物质受热时可能爆炸。与强氧化剂剧烈反应，有着火和爆炸危险。</p> <p>职业接触限值：阈限值 1000ppm、3110mg/m³（美国政府工业卫生学家会议，1991~1992年）。</p> <p>接触途径：该物质可通过吸入其蒸气溶胶、经皮肤吸收到体内。</p> <p>吸入风险：20℃时该物质蒸发，可相当快地达到空气中有害浓度。</p> <p>短期接触作用：该物质刺激眼睛、皮肤和呼吸道。该物质可能对中枢神经系统发生作用。接触远高于职业接触限值可能造成神志不清。</p> <p>长期或反复接触作用：该液体使皮肤脱脂。</p>												
物 理 性 质	<table border="0"> <tr> <td>沸点：42℃</td> <td>蒸气相对密度(空气=1)：2.6</td> </tr> <tr> <td>熔点：-105℃</td> <td>闪点：-18℃(开杯)</td> </tr> <tr> <td>相对密度(水=1)：0.86</td> <td>自燃温度：237℃</td> </tr> <tr> <td>水中溶解度：20℃时 33g/100ml</td> <td>爆炸极限：空气中 1.6%~17.6%(体积)</td> </tr> <tr> <td>蒸气压：20℃时 44kPa</td> <td>辛醇/水分配系数的对数值：0</td> </tr> <tr> <td>蒸气/空气混合物的相对密度(空气=1)：20℃时 1.7</td> <td></td> </tr> </table>	沸点：42℃	蒸气相对密度(空气=1)：2.6	熔点：-105℃	闪点：-18℃(开杯)	相对密度(水=1)：0.86	自燃温度：237℃	水中溶解度：20℃时 33g/100ml	爆炸极限：空气中 1.6%~17.6%(体积)	蒸气压：20℃时 44kPa	辛醇/水分配系数的对数值：0	蒸气/空气混合物的相对密度(空气=1)：20℃时 1.7	
沸点：42℃	蒸气相对密度(空气=1)：2.6												
熔点：-105℃	闪点：-18℃(开杯)												
相对密度(水=1)：0.86	自燃温度：237℃												
水中溶解度：20℃时 33g/100ml	爆炸极限：空气中 1.6%~17.6%(体积)												
蒸气压：20℃时 44kPa	辛醇/水分配系数的对数值：0												
蒸气/空气混合物的相对密度(空气=1)：20℃时 1.7													
环境数据													
注 解	<p>添加稳定剂或阻聚剂会影响到该物质的毒理学性质，向专家咨询。蒸馏前检验过氧化物，如果有加以消除。甲缩醛代谢成甲醇和甲醛，并可能展现这些化合物同样的毒性反应。参见卡片#0057 甲醇和卡片#0275 甲醛。</p>												
附加资料													
<p>ICSC 编号：1152 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 甲缩醛</p>													

CAS 登记号: 109-87-5 中文名称: 甲缩醛; 二甲氧基甲烷; 缩甲醛; 甲醛缩二甲醇
 RTECS 号: PA8750000 英文名称: METHYLAL; Dimethoxymethane; Formal; Form-
 UN 编号: 1234 aldehyde dimethylacetal
 化学式: $C_3H_8O_2/CH_2(OCH_3)_2$ 分子量: 76.1

危害/接触类型	急性危害 / 症状	预 防	急救 / 消防
火 灾	高度易燃	禁止明火、禁止火花和禁止吸烟	干粉, 抗醇泡沫, 大量水, 二氧化碳
爆 炸	蒸气/空气混合物有爆炸性	密闭系统, 通风, 防爆电器与照明, 不要使用压缩空气填充, 卸料或转运	着火时, 喷水保持料桶等冷却
接 触			
# 吸入	咳嗽, 头晕, 倦睡, 头痛, 咽喉疼痛, 神志不清,	通风, 局部排气或呼吸保护	新鲜空气, 休息, 给予医疗护理
# 皮肤	可能被吸收! 皮肤干燥, 发红, 疼痛 (另见吸入)	防护手套	脱掉污染的衣服, 用大量水冲洗皮肤或淋浴, 给予医疗护理
# 眼睛	发红, 疼痛	安全护目镜	首先用大量水冲洗几分钟 (如可能易行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
# 摄食	腹部疼痛, 恶心, 呕吐 (另见吸入)	工作时不得进食、饮水或吸烟	漱口, 给予医疗护理
溢漏处置	尽可能将溢漏液收集在有盖容器中。用沙子或惰性吸收剂吸收残液并转移到安全场所。不得冲入下水道 (额外个人防护: 自给式呼吸器)。		
包装与标志	联合国危险性类别: 3 联合国包装级别: II 气密。		
应急响应	运输应急卡: TEC(R)-674。 美国防火协会法规: H2; F3; R2。	储 存	防火。与强氧化剂分开存放。保持阴凉, 保存在阴暗处。严格密闭。稳定后贮存。

CAS 登记号: 112-36-7

中文名称: 二乙二醇二乙醚; 1,1'-氧双(2-乙氧基乙烷);

RTECS 号: KN3160000

二乙基卡必醇; 双(2-乙氧基乙基)醚

英文名称: DIETHYLENE GLYCOL DIETHYL ETHER;

1,1'-Oxybis(2-ethoxy-ethane); Diethyl carbitol; bis
(2-Ethoxyethyl)ether化学式: $C_8H_{18}O_3/(C_2H_5OCH_2CH_2)_2O$

分子量: 162.2

危害/接触类型	急性危害/症状	预防	急救/消防
火灾	可燃的	禁止明火	干粉, 抗醇泡沫, 喷水, 二氧化碳
爆炸	高于 71°C, 可能形成爆炸性蒸气/空气混合物	高于 71°C, 使用密闭系统, 通风	
接触		防止产生烟云!	
# 吸入	咳嗽	通风	新鲜空气, 休息
# 皮肤	发红	防护手套	脱掉污染的衣服冲洗, 然后用水和肥皂洗皮肤,
# 眼睛	发红	安全护目镜	首先用大量水冲洗几分钟(如可能易行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
# 摄食	腹泻, 头痛, 恶心, 呕吐	工作时不得进食、饮水或吸烟, 进食前洗手	漱口
溢漏处置	尽可能将溢漏液收集在有盖容器中。用大量水冲净残余物。		
包装与标志	气密。		
应急响应	运输应急卡: TEC(R)-30G37。 美国防火协会法规: H1; F2; R0。	储存	保存在阴暗处。沿地面通风。稳定后贮存。

重 要 数 据	物理状态 外观: 无色液体。
	物理危险性: 由于流动、搅动等, 可能产生静电。
	化学危险性: 该物质可能形成爆炸性过氧化物, 特别是在无水形式时。与氧化剂发生反应。与三氯化氮 (NCl ₃) 发生猛烈反应。
	职业接触限值: 阈限值未制定。
据	接触途径: 该物质可通过吸入其蒸气吸收到体内。
	吸入风险: 未指明 20℃ 时该物质蒸发达到空气中有害浓度的速率。
据	短期接触作用: 该物质刺激眼睛、皮肤和呼吸道。该物质可能对中枢神经系统和肝发生作用。
	长期或反复接触作用: 该液体使皮肤脱脂。
物理性质	沸点: 142℃ 熔点: -95℃ 相对密度 (水=1): 0.8 水中溶解度: 不溶 (<0.1g/100ml) 蒸气压: 20℃ 时 0.64kPa 蒸气/空气混合物的相对密度 (空气=1): 20℃ 时 1.0 蒸气相对密度 (空气=1): 4.5 闪点: 25℃ 自燃温度: 194℃ 爆炸极限: 空气中 1.5%~7.6% (体积) 辛醇/水分配系数的对数值: 3.08 (计算值)
环境数据	该物质可能对环境有危害, 对水生生物应给予特别注意。
注解	添加稳定剂或阻聚剂会影响到该物质的毒理学性质, 向专家咨询。蒸馏前检验过氧化物, 如果有, 加以去除。
附加资料	
ICSC 编号: 1150 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 正丁醚	

CAS 登记号: 142-96-1 中文名称: 正丁醚; 二正丁醚; 1,1'-氧二(丁烷); 1-丁氧基丁烷
 RTECS 号: EK5425000
 UN 编号: 1149 英文名称: *n*-BUTYL ETHER; Di-*n*-butyl ether; 1,1'-Oxybis(butane); 1-Butoxybutane
 EC 编号: 603-054-00-9
 化学式: $C_8H_{18}O/(CH_3(CH_2)_3)_2O$ 分子量: 130.2

危害/接触类型	急性危害/症状	预防	急救/消防
火灾	易燃的	禁止明火、禁止火花和禁止吸烟, 禁止与热表面接触	水成膜泡沫, 抗醇泡沫, 干粉, 二氧化碳
爆炸	高于 25℃, 可能形成爆炸性蒸气/空气混合物	高于 25℃, 使用密闭系统, 通风和防爆电器, 防止静电荷累积(例如通过接地)	着火时, 喷水保持料桶等冷却
接触		防止产生烟雾!	
# 吸入	咳嗽, 倦睡, 咽喉疼痛	通风, 局部排气或呼吸保护	新鲜空气, 休息, 给予医疗护理
# 皮肤	皮肤干燥, 发红	防护手套	脱掉污染的衣服, 用大量水冲洗皮肤或淋浴
# 眼睛	发红, 疼痛	安全护目镜	首先用大量水冲洗几分钟(如可能易行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
# 摄食	灼烧感, 恶心, 咽喉疼痛	工作时不得进食、饮水或吸烟	漱口, 不要催吐, 给予医疗护理
溢漏处置	尽可能将溢漏液收集在有盖容器中。用沙子或惰性吸收剂吸收残液并转移到安全场所(额外个人防护: 适用于有机蒸气和有害粉尘的 A/P2 过滤呼吸器)。		
包装与标志	Xi 符号 R: 10-36/37/38 S: 2 联合国危险性类别: 3 联合国包装级别: III 气密。		
应急响应	运输应急卡: TEC(R)-584。 美国防火协会法规: H2; F3; R0。	储 存	防火。与不兼容物料(见化学危险性)分开存放。保持阴凉。保存在阴暗处。稳定后储存。

<p style="text-align: center;">重 要 数 据</p>	<p>物理状态 外观：无色液体，有特殊气味。</p> <p>职业接触限值：阈限值未制定。</p> <p>接触途径：该物质可通过吸入、经皮肤吸收到体内。</p> <p>吸入风险：未指明 20℃时该物质蒸发达到空气中有害浓度的速率。</p> <p>短期接触作用：该物质刺激眼睛、皮肤和呼吸道。</p> <p>长期或反复接触作用：见注解。</p>		
<p style="text-align: center;">物 理 性 质</p>	<table style="width: 100%; border: none;"> <tr> <td style="width: 50%; border: none;"> 沸点：203℃ 熔点：-69℃ 相对密度(水=1)：0.8 水中溶解度：微溶 蒸气压：20℃时 12Pa 蒸气/空气混合物的相对密度 (空气=1)：20℃时 1 </td> <td style="width: 50%; border: none;"> 蒸气相对密度(空气=1)：6 闪点：85℃ </td> </tr> </table>	沸点：203℃ 熔点：-69℃ 相对密度(水=1)：0.8 水中溶解度：微溶 蒸气压：20℃时 12Pa 蒸气/空气混合物的相对密度 (空气=1)：20℃时 1	蒸气相对密度(空气=1)：6 闪点：85℃
沸点：203℃ 熔点：-69℃ 相对密度(水=1)：0.8 水中溶解度：微溶 蒸气压：20℃时 12Pa 蒸气/空气混合物的相对密度 (空气=1)：20℃时 1	蒸气相对密度(空气=1)：6 闪点：85℃		
<p style="text-align: center;">环境数据</p>			
<p style="text-align: center;">注 解</p>	<p>根据接触程度，须作定期医疗检查。该物质对人体健康作用数据不充分，因此必须竭力进行护理。未查到主要参考文献。</p>		
<p style="text-align: center;">附加资料</p>			
<p>ICSC 编号：1149 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 乙二醇二丁基醚</p>			

CAS 登记号: 112-48-1 中文名称: 乙二醇二丁基醚; 1,2-二丁氧基乙烷; 1,1'-(1,2-乙烷二基双(氧)二丁烷; 二丁基乙二醇-乙醚; 二正丁氧基乙烷

RTECS 号: KH9450000

英文名称: ETHYLENE GLYCOL DIBUTYL ETHER; 1,2-Dibutoxy ethane; 1,1'-(1,2-Ethane-diy)bis(oxy)bis-butane; Dibutyl cellosolve; Di-*n*-butoxy ethane

化学式: $C_{10}H_{22}O_2/C_4H_9OC_2H_4OC_4H_9$

分子量: 174.3

危害/接触类型	急性危害/症状	预防	急救/消防
火灾	可燃的	禁止明火	干粉, 水成膜泡沫, 泡沫, 二氧化碳
爆炸	高于 85°C, 可能形成爆炸性蒸气/空气混合物	高于 85°C, 使用密闭系统, 通风	
接触		防止产生烟云!	
# 吸入	咳嗽, 咽喉疼痛	通风, 局部排气或呼吸保护	新鲜空气, 休息, 给予医疗护理
# 皮肤	皮肤干燥, 发红, 疼痛	防护手套	脱掉污染的衣服, 冲洗, 然后用水和肥皂洗皮肤
# 眼睛	发红, 疼痛	安全护目镜	首先用大量水冲洗几分钟 (如可能易行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
# 摄食	腹部疼痛, 眩晕, 神志不清, 呕吐	工作时不得进食、饮水或吸烟	漱口, 不要催吐, 给予医疗护理
溢漏处置	尽可能将溢漏液收集在有盖容器中。用沙子或惰性吸收剂吸收残液并转移到安全场所。		
包装与标志			
应急响应	运输应急卡: TEC(R)-574。 美国防火协会法规: H1; F2; R0。	储存	

CAS 登记号: 96-45-7		中文名称: 2-巯基咪唑啉; 2-咪唑啉硫酮; 亚乙基硫脲	
RTECS 号: NI9625000		英文名称: 2-MERCAPTOIMIDAZOLINE; 2-Imidazoline-thione; Ethylene thiourea	
EC 编号: 613-039-00-9		化学式: $C_3H_6N_2S$	分子量: 102.2
危害/接触类型	急性危害/症状	预 防	急救/消防
火 灾	可燃的, 在火焰中释放出刺激性或有毒烟雾(或气体)	禁止明火	干粉, 喷水, 泡沫, 二氧化碳
爆 炸			
接 触		防止粉尘扩散! 避免孕妇接触!	
# 吸入		局部排气或呼吸保护	给予医疗护理
# 皮肤		防护手套, 防护服	脱掉污染的衣服, 用大量水冲洗皮肤或淋浴, 给予医疗护理
# 眼睛		面罩	首先用大量水冲洗几分钟(如可能易行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
# 摄食		工作时不得进食、饮水或吸烟	漱口, 给予医疗护理
溢漏处置	将溢漏物扫入有盖容器中, 如果适当, 首先湿润防止扬尘。小心收集残余物, 然后转移到安全场所(额外个人防护: 自给式呼吸器)。		
包装与标志	T 符号 R: 61-22 S: 53-45		
应急响应		储 存	保存在通风良好的室内。

<p>重 要 数 据</p>	<p>物理状态 外观：红棕色粉末或晶体。</p> <p>化学危险性： 该物质受热或燃烧时分解，生成氯有毒烟雾。与强氧化剂发生反应。</p> <p>职业接触限值： 阈值 0.002mg/m³（美国政府工业卫生学家会议，1991~1992年）。最高容许浓度未制定。</p> <p>接触途径： 该物质可通过吸入其粉尘吸收到体内。</p> <p>吸入风险： 20℃时蒸发可忽略不计，但可以较快地达到空气中颗粒物有害浓度。</p> <p>短期接触作用： 该物质刺激眼睛、皮肤和呼吸道。</p>
<p>物 理 性 质</p>	<p>熔点： 370℃（分解）</p> <p>相对密度（水=1）： 4.3</p> <p>水中溶解度： 溶解（25℃时 58.7g/100ml）</p>
<p>环境数据</p>	
<p>注 解</p>	
<p>附加资料</p>	
<p>ICSC 编号： 1145 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 四氯化铂</p>	

四氯化铂

国际化学品安全卡

ICSC 编号: 1145

CAS 登记号: 13454-96-1

中文名称: 四氯化铂; 氯化铂 (IV)

RTECS 号: TP2275500

英文名称: PLATINUM TETRACHLORIDE; Platinum (IV)
chloride化学式: Cl_4Pt

分子量: 336.9

危害/接触类型	急性危害/症状	预防	急救/消防
火灾	不可燃, 在火焰中释放出刺激性或有毒烟雾 (或气体)		周围环境着火时, 允许使用各种灭火剂
爆炸			消防人员应穿着全套防护服, 包括自给式呼吸器
接触			
# 吸入	灼烧感, 咳嗽	局部排气或呼吸保护	新鲜空气, 休息, 给予医疗护理
# 皮肤	发红	防护手套	脱掉污染的衣服, 冲洗, 然后用水和肥皂洗皮肤
# 眼睛	发红	安全护目镜	首先用大量水冲洗几分钟 (如可能易行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
# 摄食			
溢漏处置	将溢漏物清扫入容器中。小心收集残余物, 然后转移到安全场所 (额外个人保护: 全套防护服包括自给式呼吸器)。		
包装与标志			
应急响应		储存	保持阴凉、干燥。

<p style="text-align: center;">重 要 数 据</p>	<p>物理状态 外观：白色粉末。</p> <p>职业接触限值：阈限值 $2\text{mg}/\text{m}^3$（时间加权平均值）（美国政府工业卫生学家会议，1995~1996年）。</p> <p>接触途径：该物质可通过吸入其气溶胶吸收到体内。</p> <p>吸入风险：20℃时蒸发可忽略不计，但喷洒或扩散时，尤其是粉末可较快地达到空气中颗粒物公害污染浓度。</p> <p>长期或反复接触作用：反复或长期接触粉尘颗粒，肺可能受影响。该物质可能对肺发生作用，导致纤维变性（白陶土肺）和功能损伤。</p>
<p style="text-align: center;">物 理 性 质</p>	<p>相对密度(水=1)：2.6 水中溶解度：不溶</p>
<p style="text-align: center;">环 境 数 据</p>	
<p style="text-align: center;">注 解</p>	<p>本卡片适用于晶体二氧化硅含量<1%的高岭土。如果高岭土中含有 1%以上晶体二氧化硅，熔化温度 1785℃。根据接触程度，须作定期医疗检查。商品名有 Fitrol, Glomax, Kaophills-2。参见卡片# 808。</p>
<p style="text-align: center;">附 加 资 料</p>	
<p>ICSC 编号：1144 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 高岭土</p>	

高岭土

国际化学品安全卡

ICSC 编号: 1144

CAS 登记号: 1332-58-7				中文名称: 高岭土; 水合硅酸铝; 瓷器土; 铝氧土			
RETECS 号: GF1670500				英文名称: KAOLIN; Hydrated alunium silicate; China clay; Argilla			
				化学式: $H_2Al_2Si_2O_8 \cdot H_2O$			
				分子量: 258 (大约)			
危害/接触类型	急性危害 / 症状		预 防		急救 / 消防		
火 灾	不可燃				周围环境着火时, 允许使用各种灭火剂		
爆 炸							
接 触			防止粉尘扩散!				
# 吸入			避免吸入微细粉尘和烟雾, 局部排气或呼吸保护		新鲜空气, 休息		
# 皮肤			防护手套		冲洗, 然后用水和肥皂洗皮肤		
# 眼睛			安全护目镜		首先用大量水冲洗几分钟 (如可能易行, 摘除隐形眼镜), 然后就医		
# 摄食							
溢漏处置	将溢漏物扫入有盖容器中, 如果适当, 首先湿润防止扬尘 (额外个人防护; 适用于惰性颗粒物的 P1 过滤呼吸器)。						
包装与标志							
应急响应			储 存				

<p>重 要 数 据</p>	<p>物理状态 外观：白色晶体。</p> <p>化学危险性：该物质受热分解生成氯化氢、氮氧化物和氧化磷有毒烟雾。与强酸、强碱发生反应。</p> <p>职业接触限值：阈限值 $5\text{mg}/\text{m}^3$（时间加权平均值）（美国政府工业卫生学家会议，1995~1996年）。</p> <p>接触途径：该物质可通过吸入其气溶胶、经皮肤和食入吸收到体内。</p> <p>吸入风险：20℃时蒸发可忽略不计，但喷洒或扩散时，尤其是粉末可较快地达到空气中颗粒物有害浓度。</p> <p>短期接触作用：该物质刺激眼睛、皮肤和呼吸道。该物质可能对神经系统发生作用，导致惊厥和呼吸衰竭。胆碱酯酶抑制剂。作用可能延缓，需要进行医疗观察。</p>
<p>物 理 性 质</p>	<p>熔点：60~65℃（分解）</p> <p>相对密度（水=1）：1.5</p> <p>水中溶解度：不溶</p> <p>蒸气压：25℃时 0.106Pa</p>
<p>环境数据</p>	<p>该物质对水生生物有极高毒性。避免在非正常使用情况下释放到环境中。</p>
<p>注 解</p>	<p>根据接触程度，须作定期医疗检查。商业制剂中使用的载体溶剂可能改变其物理和毒理学性质。不要将工作服带回家中。商业产品为黄色油状。商品名为 Ruelene。</p>
<p>附加资料</p>	
<p>ICSC 编号：1143 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 育畜磷</p>	

CAS 登记号: 299-86-5	中文名称: 育畜磷; 4-叔丁基-2-氯苯基甲基甲基氨基磷酸酯
RTECS 号: TB3850000	英文名称: CRUFOMATE; 4- <i>tert</i> -Butyl-2-chlorophenyl methyl methylphosphoramidate
UN 编号: 2783	化学式: $C_{12}H_{19}ClNO_3P$
EC 编号: 015-074-00-X	分子量: 291.7

危害/接触类型	急性危害/症状	预防	急救/消防
火灾	可燃的, 含有机溶剂的液体制剂可能是易燃的	禁止明火	喷水, 干粉
爆炸			
接触		避免青少年和儿童接触!	
# 吸入	头晕, 出汗, 呼吸困难, 恶心, 神志不清, 呕吐, 瞳孔收缩, 肌肉痉挛, 多涎	避免吸入微细粉尘和烟雾, 局部排气或呼吸保护	新鲜空气, 休息, 给予医疗护理
# 皮肤	可能被吸收! 发红 (另见吸入)	防护手套, 防护服	脱掉污染的衣服, 冲洗, 然后用水和肥皂洗皮肤, 给予医疗护理
# 眼睛	发红, 疼痛	如果为粉末, 面罩或眼睛保护结合呼吸保护	首先用大量水冲洗几分钟 (如可能易行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
# 摄食	腹部痉挛, 腹泻, 恶心, 呕吐, 瞳孔收缩, 肌肉痉挛, 多涎	工作时不得进食、饮水或吸烟, 进食前洗手	给予医疗护理
溢漏处置	不得冲入下水道。将溢漏物扫入有盖容器中, 如果适当, 首先湿润防止扬尘。小心收集残余物, 然后转移到安全场所 (额外个人保护: 全套防护服包括自给式呼吸器)。		
包装与标志	Xn 符号 N 符号 R: 21/22-50/53 S: 2-36/37-60-61 联合国危险性类别: 6.1 联合国包装级别: III 不得与食品和饲料一起运输。		
应急响应	运输应急卡: TEC(R)-61G41c。	储存	与强碱、强酸、食品和饲料分开存放。严格密闭。保存在通风良好的室内。

<p>重 要 数 据</p>	<p>物理状态 外观: 无色至白色晶体。</p> <p>化学危险性: 该物质受热分解生成含氯化氢、硫氧化物的有毒和腐蚀性烟雾。</p> <p>职业接触限值: 阈限值 10mg/m³ (时间加权平均值) (美国政府工业卫生学家会议, 1995~1996年)。</p> <p>接触途径: 该物质可通过吸入其气溶胶和食入吸收到体内。</p> <p>吸入风险: 20℃时蒸发可忽略不计, 但喷洒或扩散时, 尤其是粉末可较快地达到空气中颗粒物公害污染浓度。</p> <p>短期接触作用: 该物质刺激眼睛、皮肤和呼吸道。该物质可能对肾和肝发生作用。</p>
<p>物 理 性 质</p>	<p>熔点: 245℃ (分解)</p> <p>相对密度 (水=1): 1.70</p> <p>水中溶解度: 25℃时溶解</p> <p>蒸气压: 20℃时 133Pa</p>
<p>环境数据</p>	<p>避免在非正常使用情况下释放到环境中。</p>
<p>注 解</p>	<p>商业制剂中使用的载体溶剂可能改变其物理和毒理学性质。不要将工作服带回家中。商品名有 Crag Herbicide I, Crag Sesone 和 Herbon。该物质在体内代谢为 2,4-D。参见卡片 #0033。</p>
<p>附加资料</p>	
<p>ICSC 编号: 1142 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 二硫钠</p>	

二硫钠

国际化学品安全卡

ICSC 编号: 1142

CAS 登记号: 136-78-7

中文名称: 二硫钠: 2-(2,4-二氯苯氧基)乙基硫酸氢钠盐;
2,4-二氯苯氧基乙基硫酸钠

RTECS 号: KK4900000

英文名称: DISUL-SODIUM; 2-(2,4-Dichlorophenoxy) ethyl
hydrogen sulphate sodium salt; Sesone; Sodium
2,4-dichlorophenoxy ethylsulfate化学式: $C_8H_7Cl_2NaO_5S$

分子量: 309.1

危害/接触类型	急性危害 / 症状	预 防	急救 / 消防
火 灾	不可燃, 在火焰中释放出刺激性或有毒烟雾 (或气体)		周围环境着火时, 允许使用各种灭火剂
爆 炸			
接 触		防止粉尘扩散!	
# 吸入	咳嗽, 咽喉疼痛	避免吸入微细粉尘和烟雾, 局部排气或呼吸保护	新鲜空气, 休息, 给予医疗护理
# 皮肤	发红	防护手套	脱掉污染的衣服, 用大量水冲洗皮肤或淋浴
# 眼睛	发红, 疼痛	如果为粉末, 安全护目镜或眼睛保护结合呼吸保护	首先用大量水冲洗几分钟 (如可能易行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
# 摄食	灼烧感	工作时不得进食、饮水或吸烟, 进食前洗手	给予医疗护理
溢漏处置	不得冲入下水道。将溢漏物扫入有盖容器中, 如果适当, 首先湿润防止扬尘。小心收集残余物, 然后转移到安全场所 (额外个人防护: 适用于有害颗粒物的 P2 过滤呼吸器)。		
包装与标志	不得与食品和饲料一起运输。		
应急响应		储 存	与强氧化剂、酸、食品和饲料分开存放。

<p style="text-align: center;">重 要 数 据</p>	<p>物理状态 外观：白色至灰色粉末。</p> <p>职业接触限值：阈限值 10mg/m³（时间加权平均值）（美国政府工业卫生学家会议，1995~1996年）。</p> <p>接触途径：该物质可通过吸入其气溶胶吸收到体内。</p> <p>吸入风险：20℃时蒸发可忽略不计，但喷洒或扩散时，尤其是粉末可较快地达到空气中颗粒物公害污染浓度。</p>
<p style="text-align: center;">物 理 性 质</p>	<p>熔点：>1093℃</p> <p>相对密度(水=1)：2.2~2.4（粗珍珠岩） 0.05~0.3（膨胀的珍珠岩）</p> <p>水中溶解度：微溶</p>
<p style="text-align: center;">环境数据</p>	
<p style="text-align: center;">注 解</p>	<p>本卡片适用于含有 1%以下晶体二氧化硅的珍珠岩。膨胀的（经高温处理的）珍珠岩是松散的颗粒。根据接触程度，须作医疗观察。如果珍珠岩中含有 1%以上二氧化硅，参见卡片 # 0808。</p>
<p style="text-align: center;">附加资料</p>	
<p>ICSC 编号：1141 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 珍珠岩</p>	

珍珠岩

国际化学品安全卡

ICSC 编号: 1141

CAS 登记号: 93763-70-3

中文名称: 珍珠岩

RTECS 号: SD5254000

英文名称: PERLITE

危害/接触类型	急性危害 / 症状	预 防	急救 / 消防
火 灾	不可燃		周围环境着火时, 允许使用各种灭火剂
爆 炸			
接 触			
# 吸入		避免吸入微细粉尘和烟雾	新鲜空气, 休息
# 皮肤		防护手套	
# 眼睛		安全护目镜	首先用大量水冲洗几分钟 (如可能易行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
# 摄食			
溢漏处置	将溢漏物扫入有盖容器中, 如果适当, 首先湿润防止扬尘 (额外个人防护: 适用于惰性颗粒物的 P1 过滤呼吸器)。		
包装与标志			
应急响应		储 存	

<p>重 要 数 据</p>	<p>物理状态 外观：无味无色或白色晶体或粉末。</p> <p>化学危险性：水溶液是一种弱碱，与酸发生反应。</p> <p>职业接触限值：阈值 5mg/m³（美国政府工业卫生学家会议，1991~1992年）。</p> <p>接触途径：该物质可通过吸入其粉尘和食入吸收到体内。</p> <p>吸入风险：20℃时蒸发可忽略不计，但是如果为粉末可较快地达到空气中颗粒物有害浓度。</p> <p>短期接触作用：该物质刺激眼睛、皮肤和呼吸道。</p>
<p>物 理 性 质</p>	<p>熔点：988℃（见注解）</p> <p>相对密度（水=1）：2.5</p> <p>水中溶解度：适度溶解（25℃时 6.7g/100ml）</p>
<p>环境数据</p>	
<p>注 解</p>	<p>其他熔点：880℃（粉末）。</p>
<p>附加资料</p>	
<p>ICSC 编号：1140 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 焦磷酸四钠</p>	

焦磷酸四钠

国际化学品安全卡

ICSC 编号: 1140

CAS 登记号: 7722-88-5		中文名称: 焦磷酸四钠; 焦磷酸钠; 焦磷酸四钠盐	
RTECS 号: UX7350000		英文名称: TETRASODIUM PYROPHOSPHATE; Sodium pyrophosphate; Pyrophosphoric acid, tetrasodium salt	
		化学式: $\text{Na}_4\text{O}_7\text{P}_2$	分子量: 266
危害/接触类型	急性危害/症状	预 防	急救/消防
火 灾	不可燃		周围环境着火时, 允许使用各种灭火剂
爆 炸			
接 触		防止粉尘扩散!	
# 吸入	灼烧感, 咳嗽	通风 (如果不是粉末)	新鲜空气, 休息, 给予医疗护理
# 皮肤	发红, 疼痛	防护手套	脱掉污染的衣服, 冲洗, 然后用水和肥皂洗皮肤
# 眼睛	发红, 疼痛	安全护目镜	首先用大量水冲洗几分钟 (如可能易行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
# 摄食	恶心, 呕吐, 腹泻	工作时不得进食、饮水或吸烟	漱口, 给予医疗护理
溢漏处置	将溢漏物清扫入容器中。用大量水冲净残余物 (额外个人保护: 适用于油性颗粒物的 P1 过滤呼吸器)。		
包装与标志			
应急响应		储 存	

CAS 登记号: 101-02-0 中文名称: 三苯基亚磷酸酯; 亚磷酸三苯酯; 三苯氧基膦
 RTECS 号: TH1575000 英文名称: TRIPHENYL PHOSPHITE; Phosphorous acid
 UN 编号: 2811 triphenyl ester; Triphenoxy phosphine
 EC 编号: 015-105-00-7 化学式: $(C_6H_5O)_3P/C_{18}H_{15}O_3P$ 分子量: 310.3

危害/接触类型	急性危害 / 症状	预 防	急救 / 消防
火 灾	可燃的, 在火焰中释放出刺激性或有毒烟雾 (或气体)	禁止明火	干粉, 喷水, 泡沫, 二氧化碳
爆 炸			
接 触		防止粉尘扩散! 严格卫生条件!	
# 吸入	咳嗽, 咽喉疼痛	通风, 局部排气或呼吸保护	新鲜空气, 休息, 给予医疗护理
# 皮肤	发红, 疼痛	防护手套, 防护服	脱掉污染的衣服, 冲洗, 然后用水和肥皂洗皮肤, 给予医疗护理
# 眼睛	发红, 疼痛	安全护目镜或眼睛保护结合呼吸保护	首先用大量水冲洗几分钟 (如可能易行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
# 摄食		工作时不得进食、饮水或吸烟	漱口, 给予医疗护理
溢漏处置	尽可能将溢漏液收集在有盖容器中。用沙子或惰性吸收剂吸收残液并转移到安全场所 (额外个人防护: 适用于有害颗粒物的 P2 过滤呼吸器)。		
包装与标志	Xi 符号 R: 36/38 S: 2-28		
应急响应	美国防火协会法规: H0; F1; R0。	储 存	与强氧化剂分开存放。严格密闭。

<p>重 要 数 据</p>	<p>物理状态 外观：无色至黄色粘稠液体，有特殊气味。</p> <p>化学危险性：该物质燃烧时生成一氧化碳和氮氧化物有毒烟气。水溶液是一种中强碱。与氧化剂猛烈反应，有着火和爆炸危险。与酸性氯化物、酸酐、醛、酮、卤代有机化合物和丙烯酸盐反应。浸蚀金属，如铝、锌、铜及其合金。</p> <p>职业接触限值： 阈值值未制定。最高容许浓度未制定。</p> <p>接触途径： 该物质可通过吸入其蒸气吸收到体内。</p> <p>吸入风险： 未指明 20℃时该物质蒸发达到空气中有害浓度的速率。</p> <p>短期接触作用： 该物质腐蚀眼睛、皮肤和呼吸道。食入有腐蚀。吸入蒸气可能引起肺水肿（见注解）和哮喘反应。作用可能延缓，需要进行医疗观察。</p> <p>长期或反复接触作用： 反复或长期接触可能引起皮肤过敏。反复或长期吸入，肺可能引起哮喘。</p>										
<p>物 理 性 质</p>	<table border="0"> <tr> <td>沸点：266~267℃</td> <td>蒸气相对密度(空气=1)：5.1</td> </tr> <tr> <td>熔点：12℃</td> <td>闪点：118~143℃(闭杯)</td> </tr> <tr> <td>相对密度(水=1)：0.98</td> <td>自燃温度：338℃</td> </tr> <tr> <td>水中溶解度：易溶</td> <td>爆炸极限：空气中1.1%~>6.4%(体积)</td> </tr> <tr> <td>蒸气压：20℃时<1.3Pa</td> <td>辛醇/水分配系数的对数值：-1.66</td> </tr> </table>	沸点：266~267℃	蒸气相对密度(空气=1)：5.1	熔点：12℃	闪点：118~143℃(闭杯)	相对密度(水=1)：0.98	自燃温度：338℃	水中溶解度：易溶	爆炸极限：空气中1.1%~>6.4%(体积)	蒸气压：20℃时<1.3Pa	辛醇/水分配系数的对数值：-1.66
沸点：266~267℃	蒸气相对密度(空气=1)：5.1										
熔点：12℃	闪点：118~143℃(闭杯)										
相对密度(水=1)：0.98	自燃温度：338℃										
水中溶解度：易溶	爆炸极限：空气中1.1%~>6.4%(体积)										
蒸气压：20℃时<1.3Pa	辛醇/水分配系数的对数值：-1.66										
<p>环境数据</p>											
<p>注 解</p>	<p>工业级产品一般含有大约 70%三亚乙基四胺，其余主要为其他多胺。根据接触程度，须作定期医疗检查。肺水肿症状常常经过几小时以后才变得明显，体力劳动使症状加重。因此休息和医疗观察是必要的。哮喘症状常常经过几小时以后才变得明显，体力劳动使症状加重。因此休息和医疗观察是必要的。出现哮喘症状的人应避免再接触该物质。该物质中毒时须采取必要的治疗措施，必须提供有指示说明的适当方法。重新使用或丢弃以前，工作服应当完全脱除污染。</p>										
<p>附加资料</p>											
<p>ICSC 编号： 1123 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 三亚乙基四胺</p>											

CAS 登记号: 112-24-3	中文名称: 三亚乙基四胺; <i>N,N'</i> -双(2-氨基乙基)亚乙基
RTECS 号: YE6650000	二胺; 3,6-二氮辛烷-1,8-二胺; 1,4,7,10-四
UN 编号: 2259	氮癸烷
EC 编号: 612-059-00-5	英文名称: TRIETHYLENETETRAMINE; <i>N,N'</i> -Bis(2-aminoethyl)ethylenediamine; 3,6-Diazaoctane-1,8-diamine; 1,4,7,10-Tetraazadecane
化学式: $C_6H_{18}N_4$ 分子量: 146.3	

危害/接触类型	急性危害 / 症状	预 防	急救 / 消防
火 灾	可燃的	禁止明火, 禁止与氧化剂接触	干粉, 抗醇泡沫, 喷水, 二氧化碳
爆 炸	与氧化剂接触, 有着火和爆炸危险		
接 触		防止产生烟云! 避免一切接触!	
# 吸入	灼烧感, 咳嗽, 呼吸困难	通风, 局部排气或呼吸保护	新鲜空气, 休息, 半直立位, 必要时进行人工呼吸, 给予医疗护理
# 皮肤	发红, 疼痛, 起疱	防护手套, 防护服	脱掉污染的衣服, 冲洗, 然后用水和肥皂洗皮肤, 给予医疗护理
# 眼睛	发红, 疼痛, 严重深度烧伤	面罩或眼睛保护结合呼吸保护	首先用大量水冲洗几分钟(如可能易行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
# 摄食	腹部疼痛, 灼烧感, 虚弱	工作时不得进食、饮水或吸烟	漱口, 不要催吐, 大量饮水, 给予医疗护理
溢漏处置	尽可能将溢漏液收集在有盖容器中。用大量水冲净残液(额外个人防护: 全套防护服包括自给式呼吸器)。		
包装与标志	C 符号 R: 21-34-43 联合国危险性类别: 8	S: 26-36/37/39 联合国包装级别: II	
应急响应	运输应急卡: TEC(R)-659。 美国防火协会法规: H3; F1; R0。	储 存	与强氧化剂、强酸、酸性氯化物、酸酐和其他不兼容物料分开存放。阴凉, 严格密闭。保存在通风良好的室内。

CAS 登记号: 88-06-2		中文名称: 2, 4, 6-三氯苯酚	
RTECS 号: SN1575000		英文名称: 2,4,6-TRICHLOROPHENOL; 2,4,6-TCP	
UN 编号: 2020		化学式: C ₆ H ₃ Cl ₃ O/C ₆ H ₂ Cl ₃ OH	
EC 编号: 604-012-00-2		分子量: 197.45	
危害/接触类型	急性危害 / 症状	预 防	急救 / 消防
火 灾	不可燃, 在火焰中释放出刺激性或有毒烟雾 (或气体)		周围环境着火时, 允许使用各种灭火剂
爆 炸			
接 触		避免一切接触!	一切情况均向医生咨询!
# 吸入	咳嗽, 咽喉疼痛	通风 (如果不是粉末), 局部排气或呼吸保护	新鲜空气, 休息, 给予医疗护理
# 皮肤	发红	防护手套, 防护服	脱掉污染的衣服, 冲洗, 然后用水和肥皂洗皮肤, 给予医疗护理
# 眼睛	发红, 疼痛	安全护目镜或面罩	首先用大量水冲洗几分钟 (如可能易行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
# 摄食	惊厥, 腹泻, 眩晕, 头痛, 气促, 呕吐, 虚弱, 共济失调	工作时不得进食、饮水或吸烟	漱口, 催吐 (仅对清醒病人!), 给予医疗护理
溢漏处置	将溢漏物扫入有盖容器中, 如果适当, 首先湿润防止扬尘。小心收集残余物, 然后转移到安全场所。不要让这种化学品进入环境 (额外个人防护: 适用于有害颗粒物的 P2 过滤呼吸器)。		
包装与标志	Xn 符号 N 符号 R: 22-36/38-40-50/53 S: 2-36/37-60-61 联合国危险性类别: 6.1 联合国包装级别: III 不得与食品和饲料一起运输。		
应急响应	运输应急卡: TEC(R)-804/61G 12c。	储 存	与强氧化剂、食品和饲料分开存放。严格密闭。

<p style="text-align: center;">重 要 数 据</p>	<p>物理状态 外观：无色无味各种形状固体。</p> <p>化学危险性：该物质受热时分解，生成含氰化氢、氮氧化物的有毒烟雾。与强氧化剂反应，有着火和爆炸危险。</p> <p>职业接触限值： 阈限值 0.5ppm、 2.8mg/m³（时间加权平均值）（经皮）（美国政府工业卫生学家会议，1991~1992年）。</p> <p>接触途径：该物质可通过吸入其气溶胶、经皮肤和食入吸收到体内。</p> <p>吸入风险：未指明 20℃时该物质蒸发达到空气中有害浓度的速率。</p> <p>短期接触作用：该物质可能对神经系统发生作用。接触高浓度的该物质可能导致死亡。</p> <p>长期或反复接触作用：（见注解）</p>
<p style="text-align: center;">物 理 性 质</p>	<p>熔点：170℃（升华） 蒸气相对密度（空气=1）：4.7</p> <p>相对密度（水=1）：1.07 辛醇/水分配系数的对数值：0.94</p> <p>水中溶解度：不溶</p>
<p style="text-align: center;">环境数据</p>	
<p style="text-align: center;">注 解</p>	<p>该物质是可燃的，但闪点未见文献报道。该物质对人体健康作用数据不充分，因此必须竭力进行护理。</p>
<p style="text-align: center;">附加资料</p>	
<p>ICSC 编号：1121 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 四甲基琥珀腈</p>	

CAS 登记号: 3333-52-6 中文名称: 四甲基琥珀腈; 四甲基琥珀酸二腈; 四甲基丁二腈
 RECS 号: WN4025000 英文名称: TETRAMETHYL SUCCINONITRILE; Tetramethyl succinic acid dinitrile; Tetramethylbutanedinitrile
 化学式: $C_8H_{12}N_2/(C(CH_3)_2CN)_2$ 分子量: 136.2

危害/接触类型	急性危害/症状	预防	急救/消防
火灾	可燃的, 在火焰中释放出刺激性或有毒烟雾(或气体)	禁止明火, 禁止与强氧化剂接触	干粉, 喷水, 泡沫, 二氧化碳
爆炸			
接触		防止粉尘扩散! 严格卫生条件!	
# 吸入	惊厥, 头晕, 头痛, 恶心, 神志不清, 呕吐	通风(如果不是粉末), 局部排气或呼吸保护	新鲜空气, 休息, 给予医疗护理
# 皮肤	可能被吸收!	防护手套, 防护服	脱掉污染的衣服, 冲洗, 然后用水和肥皂洗皮肤, 给予医疗护理
# 眼睛		安全护目镜或眼睛保护结合呼吸保护	首先用大量水冲洗几分钟(如可能易行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
# 摄食	(另见吸入)	工作时不得进食、饮水或吸烟, 进食前洗手	催吐(仅对清醒病人!), 给予医疗护理, 见注解
溢漏处置	将溢漏物清扫入有盖容器中。小心收集残余物, 然后转移到安全场所(额外个人防护: 全套防护服包括自给式呼吸器)。		
包装与标志			
应急响应		储存	与强氧化剂分开存放。保持阴凉, 干燥。保存在通风良好的室内。

<p>重 要 数 据</p>	<p>物理状态 外观: 吸湿白色至黄色各种形状固体。</p> <p>化学危险性: 加热到高于 330℃时可能发生爆炸。即使与弱酸接触, 该物质分解生成氮氧化物有毒烟雾。该物质是一种强氧化剂, 与可燃物和还原性物质猛烈反应, 有着火和爆炸危险。</p> <p>职业接触限值: 阈限值未制定。</p> <p>接触途径: 该物质可通过吸入其气溶胶和食入吸收到体内。</p> <p>吸入风险: 未指明 20℃时该物质蒸发达到空气中有害浓度的速率。</p> <p>短期接触作用: 该物质刺激眼睛、皮肤和呼吸道。该物质可能对血液和神经系统发生作用, 导致血压降低、光滑肌痉挛缓解、视力障碍、形成正铁血红蛋白。接触可能造成死亡。作用可能延缓, 需要进行医疗观察。</p>
<p>物 理 性 质</p>	<p>沸点: 低于沸点在 320℃分解</p> <p>熔点: 271℃</p> <p>相对密度(水=1): 2.17</p> <p>水中溶解度: 溶解 (20℃时 82g/100ml)</p>
<p>环境数据</p>	<p>该物质可能对环境有危害, 对水体和土壤应给予特别注意。</p>
<p>注 解</p>	<p>该物质中毒时须采取必要的治疗措施, 必须提供有指示说明的适当方法。用大量水冲洗污染的衣服 (有着火危险)。</p>
<p>附加资料</p>	
<p>ICSC 编号: 1120 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 亚硝酸钠</p>	

CAS 登记号: 7632-00-0		中文名称: 亚硝酸钠; 亚硝酸钠盐	
RTECS 号: RA1225000		英文名称: SODIUM NITRITE; Nitrous acid, sodium salt	
UN 编号: 1500		化学式: NaNO_2	
EC 编号: 007-010-00-4		分子量: 69.0	
危害/接触类型	急性危害/症状	预防	急救/消防
火灾	不可燃, 但可增进其他物质燃烧, 许多反应可能引起火灾或爆炸, 在火焰中释放出刺激性或有毒烟雾(或气体)	禁止与可燃物质接触	大量水, 干粉, 喷水, 泡沫, 二氧化碳, 周围环境着火时, 允许使用各种灭火器
爆炸			着火时, 喷水保持料桶等冷却
接触		防止粉尘扩散!	
# 吸入	嘴唇或指甲发青, 皮肤发青, 咳嗽, 头晕, 头痛, 呼吸困难, 神志不清	局部排气或呼吸保护	新鲜空气, 休息, 必要时进行人工呼吸, 给予医疗护理
# 皮肤	可能被吸收! 发红(另见吸入)	防护手套, 防护服	先用大量水冲洗, 然后脱去污染的衣服并再次冲洗, 急救时戴防护手套
# 眼睛	发红	安全护目镜或眼睛保护结合呼吸保护	首先用大量水冲洗几分钟(如可能易行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
# 摄食	腹部疼痛, 嘴唇或指甲发青, 皮肤发青, 腹泻, 头晕, 头痛, 呼吸困难, 神志不清, 呕吐, 心律快, 血压迅速下降	工作时不得进食、饮水或吸烟	不要催吐, 不要饮用任何东西, 给予医疗护理
溢漏处置	不得冲入下水道。将溢漏物清扫入有盖容器中。小心收集残余物, 然后转移到安全场所。不得用锯末或其他可燃吸收剂吸收(额外个人防护: 自给式呼吸器)。		
包装与标志	O 符号 T 符号 R: 8-25 S: 44 联合国危险性类别: 5.1 联合国包装级别: III 气密。		
应急响应	运输应急卡: TEC(R)-608。	储存	防火。与可燃和还原性物质、酸分开存放。阴凉, 干燥。严格密闭。

<p style="text-align: center;">重 要 数 据</p>	<p>物理状态 外观：清澈黄绿色溶液，有特殊气味。</p> <p>化学危险性：该物质受热时，与酸接触并在光照下分解，生成含氯气的有毒和腐蚀性气体（见卡片#0126）。该物质是一种强氧化剂，与可燃物和还原性物质猛烈反应，有着火和爆炸危险。水溶液是一种强碱，与酸猛烈反应并有腐蚀性，浸蚀许多种金属。</p> <p>职业接触限值：阈限值未制定。</p> <p>接触途径：该物质可通过吸入其气溶胶和食入吸收到体内。</p> <p>吸入风险：未指明 20℃时该物质蒸发达到空气中有害浓度的速率。</p> <p>短期接触作用：该物质腐蚀眼睛、皮肤和呼吸道。食入有腐蚀性。吸入气溶胶可能引起肺水肿（见注解）。作用可能延缓，需要进行医疗观察。</p> <p>长期或反复接触作用：反复或长期接触可能引起皮肤过敏（见注解）。</p>
<p style="text-align: center;">物 理 性 质</p>	<p>相对密度(水=1)：1.21（14%水溶液）</p>
<p style="text-align: center;">环境数据</p>	<p>该物质对水生生物是有毒的。</p>
<p style="text-align: center;">注 解</p>	<p>家用漂白液一般含有大约 5%次氯酸钠（pH 约 11，刺激性），较浓漂白液含有 10%~15%次氯酸钠（pH 大约 13，有腐蚀性）。次氯酸钠不是一种致敏剂，即使偶尔可能发生某些变态反应。肺水肿症状常常经过几小时以后才变得明显，体力劳动使症状加重。因此休息和医疗观察是必要的。应考虑由医生或医生指定人立即给予适当喷药。用大量水冲洗污染的衣服（有着火危险）。商品名有 Chlorox, Chlorox, Chlorox, Deosan, Javex, Klorocin, Parozone 和 Purin B。参见卡片# 0482（次氯酸钠，活性氯<10%）。</p>
<p style="text-align: center;">附加资料</p>	
<p>ICSC 编号：1119 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 次氯酸钠（溶液，活性氯>10%）</p>	

次氯酸钠 (溶液, 活性氯>10%)

国际化学品安全卡

ICSC 编号: 1119

CAS 登记号: 7681-52-9 中文名称: 次氯酸钠 (溶液, 活性氯>10%); 氢氧化钠
 RTECS 号: NH3486300 英文名称: SODIUM HYPOCHLORITE (SOLUTION,
 UN 编号: 1791 ACTIVE CHLORINE>10%; Sodium oxychloride;
 EC 编号: 017-011-00-1 Sodium chloride oxide

化学式: NaClO

分子量: 74.44

危害/接触类型	急性危害 / 症状	预 防	急救 / 消防
火 灾	不可燃, 在火焰中释放出刺激性或有毒烟雾 (或气体)		干粉, 喷水, 泡沫, 二氧化碳
爆 炸			着火时, 喷水保持料桶等冷却
接 触		严格卫生条件!	
# 吸入	咽喉疼痛, 咳嗽, 灼烧感, 气促, 呼吸困难, 症状可能延缓 (见注解)	通风, 局部排气或呼吸保护	新鲜空气, 休息, 半直立位, 给予医疗护理
# 皮肤	发红, 疼痛, 起疱, 皮肤烧伤	防护手套, 防护服	先用大量水冲洗, 然后脱去污染的衣服并再次冲洗, 给予医疗护理
# 眼睛	发红, 疼痛, 严重深度烧伤	面罩或眼睛保护结合呼吸保护	首先用大量水冲洗几分钟 (如可能易行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
# 摄食	灼烧感, 腹部疼痛, 呕吐, 神志不清, 休克或虚脱	工作时不得进食、饮水或吸烟	漱口, 不要催吐, 给予医疗护理
溢漏处置	通风, 用沙子或惰性吸收剂吸收残液并转移到安全场所。不得冲入下水道。不得用锯末或其他可燃吸收剂吸收 (额外个人防护: 全套防护服包括自给式呼吸器)。		
包装与标志	C 符号 R: 31-34 S: 1/2-28-45-50 标记: B 联合国危险性类别: 8 不得与食品和饲料一起运输。		
应急响应	运输应急卡: TEC(R)-45/80G12。	储 存	与酸、食品和饲料和不兼容物料 (见化学危险性) 分开存放。保持阴凉。保存在阴暗处。严格密闭。

<p style="text-align: center;">重 要 数 据</p>	<p>物理状态 外观: 白色潮解的晶体粉末。(干燥时) 无气味或(潮湿时) 略有氢氰酸气味。</p> <p>化学危险性: 该物质燃烧时分解, 生成氮氧化物有毒烟雾。该物质是一种强碱, 与酸猛烈反应并腐蚀金属(铝和锌)。与强氧化剂如硝酸盐、氯酸盐猛烈反应, 有着火和爆炸危险。在有空气、湿气或二氧化碳存在时, 该物质分解生成高毒性和易燃气体氰化氢。与酸和酸性盐接触, 立即生成高毒性和易燃氰化氢气体。</p> <p>职业接触限值: 阈限值(以CN计) $5\text{mg}/\text{m}^3$ (经皮)(美国政府工业卫生学家会议, 1991~1992年)。最高容许浓度(以HCN计) $0.3\text{mg}/\text{m}^3$ (前苏联1984年)。</p> <p>接触途径: 该物质可通过吸入、经皮肤和眼睛以及食入吸收到体内。</p> <p>吸入风险: 20℃时蒸发可忽略不计, 但喷洒时或扩散时, 尤其是粉末可较快地达到空气中颗粒物有害浓度。</p> <p>短期接触作用: 该物质刺激眼睛、皮肤和呼吸道。接触可能造成死亡。需要进行医疗观察, 见注解。</p> <p>长期或反复接触作用: 反复或长期接触可能造成甲状腺肿大。</p>
<p style="text-align: center;">物 理 性 质</p>	<p>沸点: 1496℃</p> <p>熔点: 564℃</p> <p>相对密度(水=1): 1.6</p> <p>水中溶解度: 溶解(10℃时 48g/100ml)</p>
<p style="text-align: center;">环境数据</p>	<p>该物质可能对环境有危害, 对鱼类应给予特别注意。强烈建议不要让该化学品进入环境。</p>
<p style="text-align: center;">注 解</p>	<p>在有空气存在下, 氰化钠溶液易溶解金和银。该物质中毒时须采取必要的治疗措施, 必须提供有指示说明的适当方法。不要将工作服带回家中。在工作场所如果可能接触到氢氰酸, 不要一人单独工作。商品名有 Cyanogram 和 Cymag。</p>
<p style="text-align: center;">附加资料</p>	
<p>ICSC 编号: 1118 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 氰化钠</p>	

CAS 登记号: 143-33-9		中文名称: 氰化钠; 氢氰酸钠盐	
RTECS 号: VZ7525000		英文名称: SODIUM CYANIDE; Hydrocyanic acid, sodium salt	
UN 编号: 1689		分子量: 49.0	
EC 编号: 006-007-00-5		化学式: NaCN	
危害/接触类型	急性危害/症状	预防	急救/消防
火灾	不可燃, 但与水或潮湿空气接触形成易燃气体, 在火焰中释放出刺激性或有毒烟雾(或气体)	禁止明火、禁止火花和禁止吸烟, 禁止与强氧化剂接触	周围环境着火时, 禁用二氧化碳或酸性干化学品灭火剂
爆炸	与强氧化剂接触, 有着火和爆炸危险		着火时, 喷水保持料桶等冷却, 但禁止与水直接接触, 从掩蔽位置灭火
接触		避免一切接触!	
# 吸入	意识模糊, 惊厥, 头晕, 头痛, 呼吸困难, 恶心, 气促, 神志不清, 呕吐, 虚弱, 窒息, 焦虑, 心律不齐, 胸发紧	密闭系统和通风	新鲜空气, 休息, 必要时进行人工呼吸, 给予医疗护理, 见注解
# 皮肤	可能被吸收! 发红(另见吸入)	防护手套, 防护服	脱掉污染的衣服, 冲洗, 然后用水和肥皂洗皮肤, 给予医疗护理, 急救时戴防护手套
# 眼睛	蒸气被吸收! 发红(另见吸入)	如果为粉末, 护目镜、面罩或眼睛保护结合呼吸保护	首先用大量水冲洗几分钟(如可能易行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
# 摄食	流涎, 腹部疼痛, 灼烧感(另见吸入)	工作时不得进食、饮水或吸烟, 进食前洗手	漱口, 给予医疗护理, 见注解
溢漏处置	向专家咨询! 将溢漏物清扫入有盖、贴标签的容器中。小心用含有碱性物质, 如碳酸钠的水中和残余物。溢漏氰化物应立即清理干净。不得让这种化学品进入环境(额外个人防护: 全套防护服包括自给式呼吸器)。		
包装与标志	T+符号 R: 26/27/28-32 S: 1/2-7-28-29-45 联合国危险性类别: 6.1 联合国包装级别: I 气密。不易破碎包装, 将易破碎包装放在不易破碎密闭容器中。不得与食品和饲料一起运输。海洋污染物。		
应急响应	运输应急卡: TEC(R)-105A。 美国防火协会法规: H3: F0; R0。	储存	与强氧化剂、酸、食品和饲料、二氧化碳、水或含水物质分开存放。干燥。严格密闭。保存在通风良好的室内。

CAS 登记号: 7775-09-9 中文名称: 氯酸钠; 氯酸钠盐
 RTECS 号: FO0525000 英文名称: SODIUM CHLORATE; Chloric acid, sodium salt
 UN 编号: 1495 化学式: NaClO₃
 EC 编号: 017-005-00-9 分子量: 106.5

危害/接触类型	急性危害/症状	预防	急救/消防
火灾	不可燃, 但可增进其他物质燃烧, 许多反应可能引起火灾或爆炸, 在火焰中释放出刺激性或有毒烟雾(或气体)	禁止明火、禁止火花和禁止吸烟, 禁止与易燃物质接触, 禁止与可燃的、还原性物料和有机物质接触	大量水
爆炸	与火焰、火花和有机物(如布、皮革和纸张)或其他不兼容物料接触, 有着火和爆炸危险		着火时, 喷水保持料桶等冷却
接触		防止粉尘扩散! 避免青少年和儿童接触!	
# 吸入	咳嗽, 咽喉疼痛	局部排气或呼吸保护	新鲜空气, 休息, 给予医疗护理
# 皮肤	发红	防护手套, 防护服	先用大量水冲洗, 然后脱去污染的衣服并再次冲洗, 给予医疗护理
# 眼睛	发红, 疼痛	安全护目镜或眼睛保护结合呼吸保护	首先用大量水冲洗几分钟(如可能易行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
# 摄食	腹部疼痛, 嘴唇或指甲发青, 皮肤发青, 腹泻, 恶心, 气促, 神志不清, 呕吐	工作时不得进食、饮水或吸烟	漱口, 给予医疗护理
溢漏处置	将溢漏物扫入有盖容器中。用大量水冲净残余物。不得用锯末或其他可燃吸收剂吸收(额外个人防护: 适用于有害颗粒物的 P2 过滤呼吸器)。		
包装与标志	O 符号 Xn 符号 R: 9-22 S: 2-13-17-46 联合国危险性类别: 5.1 联合国包装级别: II		
应急响应	美国防火协会法规: H1; F0; R2。	储存	与可燃的、易燃的、有机或其他易氧化物物料分开存放。干燥。保存在通风良好的室内。避免储存在木制地板上。

<p style="text-align: center;">重 要 数 据</p>	<p>物理状态 外观：无味无色透明或白色晶体。</p> <p>化学危险性：形成冲击敏感化合物。该物质受热分解，生成氮氧化物有毒烟雾。该物质是一种强氧化剂，与可燃物和还原性物质猛烈反应。与不兼容物质，如乙炔、碱类、卤化物和其他化合物反应，有着火和爆炸危险。浸蚀有些塑料、橡胶和涂料。该物质与有机污染物接触遇光发生分解。</p> <p>职业接触限值：阈限值（以 Ag 计）0.01mg/m³（美国政府工业卫生学家会议，1991~1992 年）。</p> <p>接触途径：该物质可通过吸入其气溶胶和食入吸收到体内。</p> <p>吸入风险：20℃时蒸发可忽略不计，但喷洒时或扩散时，尤其是粉末可较快地达到空气中颗粒物有害浓度。</p> <p>短期接触作用：有腐蚀性。该物质腐蚀眼睛、皮肤和呼吸道。食入有腐蚀性。</p> <p>长期或反复接触作用：该物质可能对血液发生作用，导致形成正铁血红蛋白。吸入或食入会导致全身性银质沉着病，一种皮肤的灰色素沉着和棕色指甲。</p>
<p style="text-align: center;">物 理 性 质</p>	<p>熔点：212℃</p> <p>相对密度（水=1）：19℃时 4.3</p> <p>水中溶解度：易溶</p>
<p style="text-align: center;">环 境 数 据</p>	<p>该物质可能对环境有危害，对鱼类应给予特别注意。</p>
<p style="text-align: center;">注 解</p>	<p>该物质中毒时须采取必要的治疗措施，必须提供有指示说明的适当方法。不要将工作服带回家中。用大量水冲洗污染的衣服（有着火危险）。</p>
<p style="text-align: center;">附 加 资 料</p>	
<p>ICSC 编号：1116 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 硝酸银</p>	

CAS 登记号: 7761-88-8		中文名称: 硝酸银	
RTECS 号: VW4725000		英文名称: SILVER NITRATE	
UN 编号: 1493		化学式: AgNO_3	
EC 编号: 047-001-00-2		分子量: 169.9	
危害/接触类型	急性危害/症状	预防	急救/消防
火灾	不可燃, 但可增进其他物质燃烧	禁止与可燃物质、不兼容物质, 如乙炔、碱类、卤化物和其他化合物接触	大量水, 周围环境着火时, 允许使用各种灭火剂
爆炸			着火时, 喷水保持料桶等冷却
接触		严格卫生条件! 避免青少年和儿童接触!	
# 吸入	灼烧感, 咳嗽, 呼吸困难	局部排气或呼吸保护	新鲜空气, 休息, 给予医疗护理
# 皮肤	发红, 皮肤烧伤, 疼痛	防护手套, 防护服	先用大量水冲洗, 然后脱去污染的衣服并再次冲洗, 给予医疗护理
# 眼睛	发红, 疼痛, 失明, 严重深度烧伤	如果为粉末, 面罩或眼睛保护结合呼吸保护	首先用大量水冲洗几分钟 (如可能易行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
# 摄食	腹部疼痛, 灼烧感, 虚弱	工作时不得进食、饮水或吸烟	漱口, 不要催吐, 给予医疗护理
溢漏处置	将溢漏物扫入有盖容器中。用大量水冲净残余物。不要用锯末或其他可燃吸收剂吸收。不要让这种化学品进入环境 (额外个人防护: 全套防护服包括自给式呼吸器)。		
包装与标志	C 符号 R: 34 S: 2-26 联合国危险性类别: 5.1 联合国包装级别: II 不易破碎包装, 将易破碎包装放在不易破碎密闭容器中。		
应急响应	运输应急卡: TEC (R)-51G02。 美国防火协会法规: H1; F0; R0; OXY。	储存	与可燃的、有机和不兼容化学品, 如乙炔、碱类、卤化物和其他化合物分开存放。保持阴凉, 保存在阴暗处。保存在通风良好的室内。

<p style="text-align: center;">重 要 数 据</p>	<p>物理状态 外观：白色晶体或粉末。</p> <p>化学危险性：该物质受热或燃烧时分解，生成溴和氧有毒和腐蚀性烟雾，增加着火危险。该物质是强氧化剂，与可燃物和还原性物料、金属粉末、脂肪、碳、硫磺、磷、铵盐和金属硫化物猛烈反应，有着火和爆炸危险。</p> <p>职业接触限值：阈限值未制定。</p> <p>接触途径：该物质可通过吸入其气溶胶和食入吸收到体内。</p> <p>吸入风险：20℃时该物质蒸发，可相当慢地达到有害空气污染浓度。</p> <p>短期接触作用：该物质刺激眼睛、皮肤和呼吸道。该物质可能通过食入对肾、胃肠道和中枢神经系统发生作用。作用可能延缓。</p> <p>长期或反复接触作用：该物质可能是人体致癌物。</p>
<p style="text-align: center;">物 理 性 质</p>	<p>沸点：370℃（分解）</p> <p>熔点：350℃</p> <p>相对密度（水=1）：3.27</p> <p>水中溶解度：25℃时 7.5g/100ml</p>
<p style="text-align: center;">环 境 数 据</p>	
<p style="text-align: center;">注 解</p>	<p>如被有机物污染，转变为对冲击敏感物质。用大量水冲洗污染的衣服（有着火危险）。</p>
<p style="text-align: center;">附 加 资 料</p>	
<p>ICSC 编号：1115 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 溴酸钾</p>	

溴酸钾

国际化学品安全卡

ICSC 编号: 1115

CAS 登记号: 7758-01-2		中文名称: 溴酸钾	
RTECS 号: EF8725000		英文名称: POTASSIUM BROMATE	
UN 编号: 1484		化学式: $KBrO_3$	
EC 编号: 035-003-00-6		分子量: 167.0	
危害/接触类型	急性危害/症状	预防	急救/消防
火灾	不可燃, 但可增进其他物质燃烧, 在火焰中释放出刺激性或有毒烟雾(或气体)	禁止与可燃物质接触	大量水
爆炸	与可燃、有机或其他易氧化物料接触, 有着火和爆炸危险		着火时, 喷水保持料桶等冷却
接触		防止粉尘扩散!	
# 吸入	咳嗽, 咽喉疼痛	局部排气或呼吸保护	新鲜空气, 休息, 给予医疗护理
# 皮肤	发红	防护手套	先用大量水冲洗, 然后脱去污染的衣服并再次冲洗, 给予医疗护理
# 眼睛	发红, 疼痛	如果为粉末, 面罩或眼睛保护结合呼吸保护	首先用大量水冲洗几分钟(如可能易行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
# 摄食	腹部疼痛, 腹泻, 恶心, 呕吐, 少尿, 听力丧失	工作时不得进食、饮水或吸烟	漱口, 催吐(仅对清醒病人!), 给予医疗护理
溢漏处置	不得冲入下水道。将溢漏物扫入有盖容器中, 如果适当, 首先湿润防止扬尘。小心收集残余物, 然后转移到安全场所(额外个人防护: 适用于有毒颗粒物的 P3 过滤呼吸器)。		
包装与标志	O 符号 T 符号 R: 45-9-25 S: 53-45 标记: E 联合国危险性类别: 5.1 联合国包装级别: II		
应急响应	运输应急卡: TEC (R)-144。	储存	与可燃物质、还原性物质和金属粉末分开存放。

氟化高氯氧

国际化学品安全卡

ICSC 编号: 1114

CAS 登记号: 7616-94-6

中文名称: 氟化高氯氧; 氧氟化氯; 氟氧化氯; 三氧化氯氟
(钢瓶)

RTECS 号: SD1925000

英文名称: PERCHLORYL FLUORIDE; Chlorine oxyfluoride;
Chlorine fluoride oxide; Trioxychlorofluoride
(cylinder)

UN 编号: 3083

化学式: ClO_3F

分子量: 102.5

危害/接触类型	急性危害/症状	预防	急救/消防
火灾	不可燃, 但可增进其他物质燃烧, 在火焰中释放出刺激性或有毒烟雾(或气体)	禁止与易燃物质接触, 禁止与可燃和还原性物料、强碱、胺类和细碎金属接触	周围环境着火时, 允许用各种灭火剂
爆炸	与可燃和还原性物料接触有着火和爆炸危险		着火时, 喷水保持钢瓶冷却
接触		严格卫生条件!	
# 吸入	咳嗽, 呼吸困难, 咽喉疼痛	通风, 局部排气或呼吸保护	新鲜空气, 休息, 给予医疗护理
# 皮肤	与液体接触: 冻伤	隔冷手套, 防护服	冻伤时用大量水冲洗, 不要脱去衣服, 给予医疗护理
# 眼睛		安全护目镜或眼睛保护结合呼吸保护	首先用大量水冲洗几分钟(如可能易行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
# 摄食		工作时不得进食、饮水或吸烟	
溢漏处置	撤离危险区域! 通风, 切勿直接将水喷在液体上(额外个人防护: 全套防护服包括自给式呼吸器)。		
包装与标志	联合国危险性类别: 2.3		
应急响应	运输应急卡: TEC(R)-20G09。	储存	如果在建筑物内, 防火。与可燃和还原性物质、强碱、胺类和细碎金属分开存放。阴凉。

<p style="text-align: center;">重 要 数 据</p>	<p>物理状态 外观：白色至淡黄色晶体或粉末。</p> <p>化学危险性：该物质受热或燃烧时分解生成氮氧化物有毒烟雾。</p> <p>职业接触限值：阈值未制定。</p> <p>接触途径：该物质可通过吸入其气溶胶和食入吸收到体内。</p> <p>吸入风险：未指明 20℃时该物质蒸发达到空气中有害浓度的速率。</p> <p>长期或反复接触作用：反复或长期接触可能引起皮肤过敏。</p>
<p style="text-align: center;">物 理 性 质</p>	<p>沸点：70kPa 时 335℃</p> <p>熔点：62℃</p> <p>相对密度(水=1)：1.2</p> <p>水中溶解度：不溶</p>
<p style="text-align: center;">环 境 数 据</p>	
<p style="text-align: center;">注 解</p>	<p>该物质是可燃的，但闪点未见文献报道。</p>
<p style="text-align: center;">附 加 资 料</p>	
<p>ICSC 编号：1113 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 <i>N</i>-苯基-1-萘胺</p>	

CAS 登记号: 90-30-2 中文名称: N-苯基-1-萘胺; N-(1-萘基)苯胺; N-苯基- α -萘胺
 RTECS 号: QM4500000
 UN 编号: 2811 英文名称: N-PHENYL-1-NAPHTHYLAMINE; N-(1-Naphthyl)aniline; N-Phenyl- α -naphthylamine
 化学式: $C_{16}H_{13}N/C_{10}H_7NHC_6H_5$
 分子量: 219.3

危害/接触类型	急性危害/症状	预防	急救/消防
火灾	可燃的, 在火焰中释放出刺激性或有毒烟雾 (或气体)	禁止明火	干粉, 喷水, 泡沫, 二氧化碳
爆炸			着火时, 喷水保持料桶等冷却
接触		严格卫生条件!	
# 吸入		通风	
# 皮肤		防护手套	脱掉污染的衣服, 冲洗, 然后用水和肥皂洗皮肤
# 眼睛		安全护目镜	首先用大量水冲洗几分钟 (如可能易行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
# 摄食		工作时不得进食、饮水或吸烟	漱口
溢漏处置	将溢漏物扫入有盖容器中。小心收集残余物, 然后转移到安全场所 (额外个人防护: 适用于有害颗粒物的 P2 过滤呼吸器)。		
包装与标志	联合国危险性类别: 6.1 联合国包装级别: III 不得与食品和饲料一起运输。		
应急响应	运输应急卡: TEC (R)-61G12c。	储存	与食品和饲料分开存放。

<p>重 要 数 据</p>	<p>物理状态 外观：各种形状蜡状白色晶体。</p> <p>物理危险性：如以粉末或颗粒形状与空气混合，可能发生粉尘爆炸。</p> <p>化学危险性：该物质受热和燃烧时分解生成氮氧化物有毒烟雾。与强氧化剂发生反应。</p> <p>职业接触限值：阈限值未制定。</p> <p>接触途径：该物质可通过吸入其粉尘吸收到体内。</p> <p>吸入风险：20℃时蒸发可忽略不计，但是如为粉末可较快地达到空气中颗粒物公害污染浓度。</p> <p>短期接触作用：该物质轻微刺激眼睛、皮肤和呼吸道。</p>
<p>物 理 性 质</p>	<p>沸点：低于沸点分解，见注解 闪点：280℃（开杯）</p> <p>熔点：135~146℃</p> <p>相对密度(水=1)：0.97</p> <p>水中溶解度：不溶</p>
<p>环境数据</p>	
<p>注 解</p>	<p>在 260℃开始分解。商品名有 Advawax, Lubrol EA 和 Microtomic 280。</p>
<p>附加资料</p>	
<p>ICSC 编号：1112 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 <i>N, N'</i>-亚乙基双（硬脂酰胺）</p>	

N,N'-亚乙基双(硬脂酰胺)

国际化学品安全卡

ICSC 编号: 1112

CAS 登记号: 110-30-5

中文名称: *N,N'* 亚乙基双(硬脂酰胺); 1,2-双(十八烷酰氨基)乙烷; *N,N'*-亚乙基二硬脂酰胺; *N,N'*-亚乙基双(十八烷酰胺)

RTECS 号: 无

英文名称: *N,N'*-ETHYLENE BIS(STEARAMIDE); 1,2-Bis(octadecanamido) ethane; *N,N'*-Ethylene distearyl-amine; *N,N'*-Ethylene bis(octadecanamide)

化学式: $C_{38}H_{76}N_2O_2$

分子量: 593

危害/接触类型	急性危害/症状	预防	急救/消防
火灾	可燃的	禁止明火	喷水, 干粉, 二氧化碳, 泡沫
爆炸	微细分散的颗粒物在空气中形成爆炸性混合物	防止粉尘沉积, 密闭系统, 防止粉尘爆炸电器与照明	
接触		防止粉尘扩散!	
# 吸入	咳嗽	通风	新鲜空气, 休息
# 皮肤	发红	防护手套	冲洗, 然后用水和肥皂洗皮肤
# 眼睛	发红	安全护目镜	首先用大量水冲洗几分钟(如可能易行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
# 摄食			
溢漏处置	将溢漏物扫入容器中。小心收集残余物, 然后转移到安全场所(额外个人防护: 适用于惰性颗粒物的 P1 过滤呼吸器)。		
包装与标志			
应急响应		储存	

<p style="text-align: center;">重 要 数 据</p>	<p>物理状态 外观：淡黄色晶体，有特殊气味。遇空气变暗。</p> <p>化学危险性：该物质受热或燃烧时分解，生成含苯胺、氮氧化物有毒烟雾。该物质是一种弱碱，与强氧化剂猛烈反应。</p> <p>职业接触限值： 阈值 0.1ppm、 0.81mg/m³ (A2) (经皮) (美国政府工业卫生学家会议，1990~1991年)。</p> <p>接触途径：该物质可通过吸入其气溶胶、经皮肤和食入吸收到体内。</p> <p>吸入风险：20℃时蒸发可忽略不计，但可以较快地达到空气中颗粒物有害浓度。</p> <p>短期接触作用：该物质可能对肝发生作用，导致黄疸。</p> <p>长期或反复接触作用：反复或长期皮肤接触可能引起皮炎，可能引起皮肤过敏。该物质可能是人体致癌物。</p>
<p style="text-align: center;">物 理 性 质</p>	<p>沸点：102kPa 时，389~399℃ 闪点：221℃ (闭杯)</p> <p>熔点：92℃ 辛醇/水分配系数的对数值：1.6~2.5</p> <p>相对密度 (水=1)：1.1</p> <p>水中溶解度：微溶 (25℃时 0.1g/100ml)</p> <p>蒸气压：100℃时 1.6Pa</p>
<p style="text-align: center;">环境数据</p>	
<p style="text-align: center;">注 解</p>	<p>根据接触程度，须作定期医疗检查。</p>
<p style="text-align: center;">附加资料</p>	
<p>ICSC 编号：1111 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 4,4'-二苯氨基甲烷</p>	

4,4'-二苯氨基甲烷

国际化学品安全卡

ICSC 编号: 1111

CAS 登记号: 101-77-9

中文名称: 4,4'-二苯氨基甲烷; 4,4'-二氨基二苯基甲烷;

RTECS 号: BY5425000

4,4'-亚甲基二苯胺

UN 编号: 2651

英文名称: 4,4'-METHYLENE DIANILINE; 4,4'-Diaminodi-

EC 编号: 612-051-00-1

phenylmethane; 4,4'-Methylenebisbenzenamine

化学式: $\text{NH}_2\text{C}_6\text{H}_4\text{CH}_2\text{C}_6\text{H}_4\text{NH}_2/\text{C}_{13}\text{H}_{14}\text{N}_2$

分子量: 198.3

危害/接触类型	急性危害/症状	预防	急救/消防
火灾	可燃的, 在火焰中释放出刺激性或有毒烟雾(或气体)	禁止明火	干粉, 喷水, 泡沫, 二氧化碳
爆炸			
接触		严格卫生条件!	一切情况均向医生咨询!
# 吸入	腹部疼痛, 咳嗽, 恶心, 呕吐, 发烧和寒战	通风(如果不是粉末), 局部排气或呼吸保护	新鲜空气, 休息, 给予医疗护理
# 皮肤	皮肤干燥, 发红(另见吸入)	防护手套, 防护服	脱掉污染的衣服, 冲洗, 然后用水和肥皂洗皮肤,
# 眼睛		安全护目镜	首先用大量水冲洗几分钟(如可能易行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
# 摄食	(另见吸入)	工作时不得进食、饮水或吸烟	漱口, 给予医疗护理
溢漏处置	将溢漏物扫入有盖容器中。小心收集残余物, 然后转移到安全场所(额外个人防护: 自给式呼吸器)。		
包装与标志	Xn 符号 R: 20/21/22 联合国危险性类别: 6.1 联合国包装级别: III 不得与食品和饲料一起运输。		
应急响应	运输应急卡: TEC(R)-61G12c。	储存	与强氧化剂分开存放。与食品和饲料分开存放。

<p style="text-align: center;">重 要 数 据</p>	<p>物理状态 外观：无色至淡黄色液体，有刺鼻气味。</p> <p>物理危险性：蒸气比空气重，可能沿地面流动，可能造成远处着火。</p> <p>化学危险性：该物质受热或燃烧时分解，生成含氯化氢和光气的有毒和腐蚀性烟雾。与强氧化剂发生反应。与水逐渐反应，生成腐蚀性物质。</p> <p>职业接触限值：阈限值未制定。</p> <p>接触途径：该物质可通过吸入其蒸气、经皮肤和食入吸收到体内。</p> <p>吸入风险：未指明 20℃时该物质蒸发达到空气中有害浓度的速率。</p> <p>短期接触作用：催泪，该物质腐蚀眼睛、皮肤和呼吸道。吸入蒸气可能引起肺水肿（见注解）。</p>	
<p style="text-align: center;">物 理 性 质</p>	<p>沸点：71℃ 熔点：-61℃ 相对密度(水=1)：1.2 水中溶解度：微溶 蒸气压：20℃时 13.7kPa 蒸气/空气混合物的相对密度 (空气=1)：20℃时 1.3</p>	<p>蒸气相对密度(空气=1)：3.3 闪点：13℃(闭杯) 自燃温度：510℃ 爆炸极限：空气中 7.5%~18.5%(体积)</p>
<p style="text-align: center;">环 境 数 据</p>		
<p style="text-align: center;">注 解</p>	<p>肺水肿症状常常经过几小时以后才变得明显，体力劳动使症状加重。因此休息和医疗观察是必要的。</p>	
<p style="text-align: center;">附 加 资 料</p>		
<p>ICSC 编号：1110 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 甲基氯甲酸酯</p>		

CAS 登记号: 79-22-1 中文名称: 甲基氯甲酸酯; 氯甲酸甲酯; 甲氧羰基氯			
RTECS 号: FG3675000 英文名称: METHYL CHLOROFORMATE; Methyl chloro-			
UN 编号: 1238 carbonate; Chloroformic acid methyl ester;			
Methoxy Carbonyl chloride			
化学式: $\text{CH}_3\text{OCOC}(\text{Cl})\text{C}_2\text{H}_5\text{ClO}_2$ 分子量: 94.5			
危害/接触类型	急性危害 / 症状	预 防	急救 / 消防
火 灾	高度易燃, 在火焰中释放出刺激性或有毒烟雾(或气体)	禁止明火、禁止火花和禁止吸烟	干粉, 泡沫, 二氧化碳
爆 炸	蒸气/空气混合物有爆炸性	密闭系统, 通风, 防爆电器与照明, 不要使用压缩空气填充, 卸料或输送	着火时, 喷水保持料桶等冷却
接 触		严格卫生条件!	一切情况均向医生咨询!
# 吸入	灼烧感, 咳嗽, 呼吸困难, 恶心, 症状可能延缓(见注解)	通风, 局部排气或呼吸保护	新鲜空气, 休息, 半直立体位, 必要时进行人工呼吸, 给予医疗护理
# 皮肤	发红, 疼痛, 起疱	防护手套, 防护服	脱掉污染的衣服, 用大量水冲洗皮肤或淋浴, 给予医疗护理
# 眼睛	发红, 疼痛, 严重深度烧伤	安全护目镜或面罩	首先用大量水冲洗几分钟(如可能易行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
# 摄食	腹部疼痛, 灼烧感, 呕吐, 虚弱, 休克	工作时不得进食、饮水或吸烟	漱口, 不要催吐, 给予医疗护理
溢漏处置	尽可能将溢漏液收集在有盖容器中。用沙子或惰性吸收剂吸收残液并转移到安全场所(额外个人防护: 全套防护服包括自给式呼吸器)。		
包装与标志	F 符号 T 符号 R: 11-23-36/37/38 S: 9-16-33-44 联合国危险性类别: 6.1 联合国包装级别: I 不得与食品和饲料一起运输。		
应急响应	运输应急卡: TEC (R)-30G33。 美国防火协会法规: H2; F2; R1。	储 存	防火。与强氧化剂、食品和饲料分开存放。保持干燥。

<p style="text-align: center;">重 要 数 据</p>	<p>物理状态 外观：白色吸湿粉末。</p> <p>化学危险性：该物质受热分解生成一氧化碳和二氧化碳。水溶液为一种强碱，与酸猛烈反应并腐蚀铝和锌。与氟化物猛烈反应。</p> <p>职业接触限值：阈限值未制定。</p> <p>接触途径：该物质可通过吸入其气溶胶和食入吸收到体内。</p> <p>吸入风险：20℃时蒸发可忽略不计，但喷洒时或扩散时，特别是粉末可较快地达到空气中颗粒物有害浓度。</p> <p>短期接触作用：该物质刺激眼睛、皮肤和呼吸道。该物质通过食入可能对中枢神经系统、心血管系统和胃肠系统发生作用。需要进行医疗观察。</p> <p>长期或反复接触作用：反复或长期皮肤接触可能引起皮炎。该物质通过食入可能对中枢神经系统、心血管系统和胃、肾发生作用。可能引起人类生殖毒性。</p>
<p style="text-align: center;">物 理 性 质</p>	<p>熔点：618~723℃</p> <p>相对密度(水=1)：2.1</p> <p>水中溶解度：微溶(1.3g/100ml)</p>
<p style="text-align: center;">环 境 数 据</p>	
<p style="text-align: center;">注 解</p>	<p>商品名有 Camcolit, Candamide, Carbolith, Carbolithium, Ceglution, Eskalith, Hypnorex, Lithane, Lithicarb, Lithinate, Lithonate, Lithotabs, Plenur, Priadel 和 Quilonum。</p>
<p style="text-align: center;">附 加 资 料</p>	
<p>ICSC 编号：1109 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 碳酸锂</p>	

碳酸锂

国际化学品安全卡

ICSC 编号: 1109

CAS 登记号: 554-13-2

中文名称: 碳酸锂; 碳酸锂盐

RTECS 号: QJ5800000

英文名称: LITHIUM CARBONATE; Carbonic acid, lithium salt; Dilithium carbonate

UN 编号: 2811

化学式: Li_2CO_3

分子量: 73.9

危害/接触类型	急性危害 / 症状	预 防	急救 / 消防
火 灾	不可燃		周围环境着火时, 允许使用各种灭火器
爆 炸			
接 触		防止粉尘扩散!	
# 吸入	灼烧感, 咳嗽, 咽喉疼痛	局部排气或呼吸保护	新鲜空气, 休息, 给予医疗护理
# 皮肤	发红	防护手套	脱掉污染的衣服, 用大量水冲洗皮肤或淋浴, 给予医疗护理
# 眼睛	发红, 疼痛	安全护目镜或眼睛保护结合呼吸保护	首先用大量水冲洗几分钟 (如可能易行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
# 摄食	腹部痉挛, 腹部疼痛, 意识模糊, 腹泻, 倦睡, 恶心, 呕吐	工作时不得进食、饮水或吸烟	漱口, 大量饮水, 给予医疗护理
溢漏处置	将溢漏物扫入容器中。用大量水冲净残余物 (额外个人防护: 适用于有害颗粒物的 P2 过滤呼吸器)。		
包装与标志	联合国危险性类别: 6.1 联合国包装级别: III 不得与食品和饲料一起运输。		
应急响应	运输应急卡: TEC (R)-61G11c.	储 存	与强酸、食品和饲料、氟化物分开存放。干燥。严格密闭。保存在通风良好的室内。

<p style="text-align: center;">重 要 数 据</p>	<p>物理状态 外观：暗灰至黑色片状。</p> <p>化学危险性：该物质分解生成氮氧化物有毒烟雾。</p> <p>职业接触限值：阈限值未制定。</p> <p>吸入风险：未指明 20℃时该物质蒸发达到空气中有害浓度的速率。</p> <p>短期接触作用：该物质刺激眼睛、皮肤。</p> <p>长期或反复接触作用：反复或长期接触可能引起皮肤过敏。</p>
<p style="text-align: center;">物 理 性 质</p>	<p>熔点：72~76℃</p> <p>相对密度(水=1)：1.04</p> <p>水中溶解度：不溶</p>
<p style="text-align: center;">环 境 数 据</p>	
<p style="text-align: center;">注 解</p>	<p>该物质是可燃的，但闪点未见文献报道。商品名有 Santoflex-IP, Flexzone 和 Nocrac-810-NA。</p>
<p style="text-align: center;">附 加 资 料</p>	
<p>ICSC 编号：1108 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 <i>N</i>-异丙基-<i>N'</i>-苯基对苯二胺</p>	

N-异丙基-N'-苯基对苯二胺

国际化学品安全卡

ICSC 编号: 1108

CAS 登记号: 101-72-4

中文名称: N-异丙基-N'-苯基对苯二胺; N-(1-甲基乙基)

RTECS 号: ST2650000

-N-苯基-1,4-苯二胺; 4-(异丙氨基)二苯胺

UN 编号: 2811

英文名称: N-ISOPROPYL-N'-PHENYL-p-PHENYLENE-DIAMINE; N-(1-Methylethyl)-N-phenyl-1,4-benzenediamine; 4-(Isopropylamino)diphenylamine

化学式: $C_{13}H_{18}N_2$

分子量: 226.4

危害/接触类型	急性危害/症状	预 防	急救/消防
火 灾	可燃的, 在火焰中释放出刺激性或有毒烟雾 (或气体)	禁止明火	喷水, 干粉
爆 炸			
接 触		严格卫生条件!	
# 吸入	咳嗽	通风	新鲜空气, 休息
# 皮肤	发红	防护手套, 防护服	脱掉污染的衣服, 冲洗, 然后用水和肥皂洗皮肤
# 眼睛	发红	安全护目镜或面罩	首先用大量水冲洗几分钟 (如可能易行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
# 摄食		工作时不得进食、饮水或吸烟	漱口
溢漏处置	将溢漏物清扫入有盖容器中。小心收集残余物, 然后转移到安全场所。		
包装与标志	联合国危险性类别: 6.1 联合国包装级别: III 不得与食品和饲料一起运输。		
应急响应	运输应急卡: TEC (R)-61G12c。	储 存	与食品和饲料分开存放。

<p>重 要 数 据</p>	<p>物理状态 外观: 黄色针状晶体或浅绿黄色片状, 有特殊气味。</p> <p>化学危险性: 受热、摩擦或污染时可能发生爆炸。该物质受热分解, 生成氮氧化物有毒烟雾。与氧化剂发生猛烈反应。与氯和盐酸猛烈反应有气体产生。</p> <p>职业接触限值: 阈值未制定。</p> <p>接触途径: 该物质可通过吸入其气溶胶、经皮肤和食入吸收到体内。</p> <p>吸入风险: 未指明 20℃ 时该物质蒸发达到空气中有害浓度的速率。</p> <p>短期接触作用: 该物质刺激眼睛、皮肤和呼吸道。该物质可能对血液发生作用, 导致正铁血红蛋白形成。需要进行医疗观察。</p> <p>长期或反复接触作用: 该物质可能对血液发生作用, 导致形成正铁血红蛋白(见注解)。</p>	
<p>物 理 性 质</p>	<p>沸点: >300℃ (分解)</p> <p>熔点: 187~188℃</p> <p>相对密度(水=1): 1.62</p> <p>水中溶解度: 不溶</p>	<p>蒸气相对密度(空气=1): 6.3</p> <p>闪点: 224℃ (闭杯)</p> <p>辛醇/水分配系数的对数值: 1.84 (估计值)</p>
<p>环境数据</p>		
<p>注 解</p>	<p>正铁血红蛋白(症)症状 2-4 小时或更长时间以后才变得明显。该物质中毒时须采取必要的治疗措施, 必须提供有指示说明的适当方法。不要将工作服带回家中。</p>	
<p>附加资料</p>		
<p>ICSC 编号: 1107 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 2,4-二硝基苯胺</p>		

CAS 登记号: 97-02-9		中文名称: 2,4-二硝基苯胺	
RTECS 号: BX9100000		英文名称: 2,4-DINITROANILINE; 2,4-Dinitrobenzenamine; 2,4-Dinitrophenylamine	
UN 编号: 1596		化学式: $C_6H_3N_3O_4/C_6H_3(NH_2)(NO_2)_2$	
EC 编号: 612-040-00-1		分子量: 183.1	
危害/接触类型	急性危害/症状	预防	急救/消防
火灾	可燃的, 在火焰中释放出刺激性或有毒烟雾(或气体)	禁止明火	干粉, 喷水, 泡沫, 二氧化碳
爆炸	在封闭条件下受热着火和爆炸危险		着火时, 喷水保持料桶等冷却, 从掩蔽位置灭火
接触		防止粉尘扩散!	
# 吸入	嘴唇或指甲发青, 咳嗽, 眩晕, 头痛, 呼吸困难, 恶心, 咽喉疼痛	局部排气或呼吸保护	新鲜空气, 休息, 给予医疗护理
# 皮肤	可能被吸收! 发红, 嘴唇或指甲发青(另见吸入)	防护手套, 防护服	脱掉污染的衣服, 用大量水冲洗皮肤或淋浴, 给予医疗护理
# 眼睛	发红, 疼痛	如果为粉末, 面罩或眼睛保护结合呼吸保护	首先用大量水冲洗几分钟(如可能易行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
# 摄食	神志不清(另见吸入)	工作时不得进食、饮水或吸烟	漱口, 给予医疗护理
溢漏处置	将溢漏物清扫进适当容器中。小心收集残余物, 然后转移到安全场所(额外个人防护: 全套防护服包括自给式呼吸器)。		
包装与标志	T+符号 R: 26/27/28-33 S: 28-36/37-45 联合国危险性类别: 6.1 联合国包装级别: II 不得与食品和饲料一起运输。		
应急响应	运输应急卡: TEC (R)-875。 美国防火协会法规: H3; F1; R3。	储存	与强氧化剂、强酸、食品和饲料、酸性氯化物和酸酐分开存放。保持阴凉。严格密闭。

CAS 登记号: 75-43-4 中文名称: 一氟二氯甲烷; 氟碳 21; 致冷剂-21 (钢瓶)
 RTECS 号: PA8400000 英文名称: DICHLOROMONOFUOROMETHANE;
 UN 编号: 1029 Fluorodichloromethane; Fluorocarbon 21;
 Refrigerant 21 (cylinder)
 化学式: CHCl_2F 分子量: 102.9

危害/接触类型	急性危害 / 症状	预 防	急救 / 消防
火 灾	不可燃, 在火焰中释放出刺激性或有毒烟雾 (或气体)		周围环境着火时, 允许使用各种灭火剂
爆 炸			着火时, 喷水保持钢瓶冷却
接 触		严格卫生条件!	
# 吸入	倦睡, 神志不清	通风, 局部排气或呼吸保护	新鲜空气, 休息, 必要时进行人工呼吸, 给予医疗护理
# 皮肤	与液体接触: 冻伤	隔冷手套, 防护服	冻伤时用大量水冲洗, 不要脱去衣服, 给予医疗护理
# 眼睛		安全护目镜或眼睛保护结合呼吸保护	首先用大量水冲洗几分钟 (如可能易行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
# 摄食		工作时不得进食、饮水或吸烟	
溢漏处置	通风, 切勿直接将水喷在液体上。不得让这种化学品进入环境 (额外个人防护: 自给式呼吸器)。		
包装与标志	联合国危险性类别: 2.2		
应急响应		储 存	如果在建筑物内, 防火。与强酸、化学性质活泼金属分开存放。保持阴凉。保存在通风良好的室内。

香豆素

国际化学品安全卡

ICSC 编号: 1105

CAS 登记号: 91-64-5 中文名称: 香豆素; 1,2-苯并吡喃酮; 2H-1-苯并吡喃-2-酮
 RTECS 号: GN4200000 英文名称: COUMARIN; 1,2-Benzopyrone; 2H-1-Benzopyran-2-one
 UN 编号: 2811 化学式: $C_9H_6O_2$ 分子量: 146.14

危害/接触类型	急性危害 / 症状	预 防	急救 / 消防
火 灾	可燃的	禁止明火	喷水, 干粉, 泡沫, 二氧化碳
爆 炸			
接 触		防止粉尘扩散! 避免孕妇接触!	一切情况均向医生咨询!
# 吸入		通风	给予医疗护理
# 皮肤			冲洗, 然后用水和肥皂洗皮肤
# 眼睛		安全护目镜	首先用大量水冲洗几分钟(如可能易行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
# 摄食		工作时不得进食、饮水或吸烟	漱口, 给予医疗护理
溢漏处置	将溢漏物扫入有盖容器中。小心收集残余物, 然后转移到安全场所(额外个人防护; 适用于有害颗粒物的 P2 过滤呼吸器)。		
包装与标志	联合国危险性类别: 6.1 联合国包装级别: III 不得与食品和饲料一起运输。		
应急响应	运输应急卡: TEC(R)-61G12c。	储 存	与食品和饲料分开存放。保存在阴暗处。

CAS 登记号: 110-63-4 中文名称: 1,4-丁二醇; 1,4-二羟基丁烷 RETECS 号: EK0525000 英文名称: 1,4-BUTANEDIOL; 1,4-Butylene glycol; 1,4-Di- UN 编号: 2810 hydroxy butane; Tetramethylene glycol 化学式: C ₄ H ₁₀ O ₂ /HOCH ₂ (CH ₂) ₂ CH ₂ OH 分子量: 90.1			
危害/接触类型	急性危害 / 症状	预 防	急救 / 消防
火 灾	可燃的	禁止明火	干粉, 抗醇泡沫, 喷水, 二氧化碳
爆 炸			
接 触			
# 吸入	咳嗽, 眩晕, 头痛, 神志不清	通风, 局部排气或呼吸保护	新鲜空气, 休息, 半直立体位
# 皮肤		防护手套	脱掉污染的衣服, 冲洗, 然后用水和肥皂洗皮肤
# 眼睛	发红	安全护目镜	首先用大量水冲洗几分钟 (如可能易行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
# 摄食	神志不清	工作时不得进食、饮水或吸烟	漱口, 催吐 (仅对清醒病人!), 给予医疗护理
溢漏处置	尽可能将溢漏液收集在有盖容器中。用大量水冲净残余物。		
包装与标志	联合国危险性类别: 6.1 联合国包装级别: III 不得与食品和饲料一起运输。		
应急响应	运输应急卡: TEC (R)-61G06c。 美国防火协会法规: H1; F1; R0。	储 存	与强氧化剂、食品和饲料分开存放。干燥。

<p style="text-align: center;">重 要 数 据</p>	<p>物理状态 外观：清澈无色液体，有特殊气味。</p> <p>化学危险性：该物质受热或燃烧时分解，生成含氰化氢、一氧化氮的极高毒性烟雾。与强酸猛烈反应，生成高毒性氰化氢。浸蚀许多塑料。</p> <p>职业接触限值：阈限值未制定。</p> <p>接触途径：该物质可通过吸入、经皮肤和食入吸收到体内。</p> <p>吸入风险：未指明 20℃时该物质蒸发达到空气中有害浓度的速率。</p> <p>短期接触作用：该物质及其蒸气刺激眼睛。接触高浓度的该物质可能造成呼吸窘迫、惊厥和神志不清。</p> <p>长期或反复接触作用：见注解。</p>		
<p style="text-align: center;">物 理 性 质</p>	<table border="0" style="width: 100%;"> <tr> <td style="width: 50%; vertical-align: top;"> <p>沸点：190.7℃</p> <p>熔点：-12.8℃</p> <p>相对密度(水=1)：1.0</p> <p>水中溶解度：微溶 (22℃时 0.1~0.5g/100ml)</p> <p>蒸气压：20℃时 100Pa</p> <p>蒸气/空气混合物的相对密度 (空气=1)：20℃时 1.00</p> </td> <td style="width: 50%; vertical-align: top;"> <p>蒸气相对密度(空气=1)：3.6</p> <p>闪点：75℃ (闭杯)</p> <p>自燃温度：550℃</p> <p>辛醇/水分配系数的对数值：1.56</p> </td> </tr> </table>	<p>沸点：190.7℃</p> <p>熔点：-12.8℃</p> <p>相对密度(水=1)：1.0</p> <p>水中溶解度：微溶 (22℃时 0.1~0.5g/100ml)</p> <p>蒸气压：20℃时 100Pa</p> <p>蒸气/空气混合物的相对密度 (空气=1)：20℃时 1.00</p>	<p>蒸气相对密度(空气=1)：3.6</p> <p>闪点：75℃ (闭杯)</p> <p>自燃温度：550℃</p> <p>辛醇/水分配系数的对数值：1.56</p>
<p>沸点：190.7℃</p> <p>熔点：-12.8℃</p> <p>相对密度(水=1)：1.0</p> <p>水中溶解度：微溶 (22℃时 0.1~0.5g/100ml)</p> <p>蒸气压：20℃时 100Pa</p> <p>蒸气/空气混合物的相对密度 (空气=1)：20℃时 1.00</p>	<p>蒸气相对密度(空气=1)：3.6</p> <p>闪点：75℃ (闭杯)</p> <p>自燃温度：550℃</p> <p>辛醇/水分配系数的对数值：1.56</p>		
<p style="text-align: center;">环境数据</p>			
<p style="text-align: center;">注 解</p>	<p>该物质中毒时须采取必要的治疗措施，必须提供有指示说明的适当方法。该物质对人体健康作用数据不充分，因此必须竭力进行护理。</p>		
<p style="text-align: center;">附加资料</p>			
<p>ICSC 编号：1103 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 芥腈</p>			

CAS 登记号: 100-47-0 中文名称: 苯腈; 苯甲腈; 苯甲酸腈; 苯基氰
 RTECS 号: DI2450000 英文名称: BENZONITRILE; Cyanobenzene; Benzoic acid
 UN 编号: 2224 nitrile; Phenyl cyanide
 EC 编号: 608-012-00-3 化学式: C₇H₅N/C₆H₅(CN) 分子量: 103.1

危害/接触类型	急性危害/症状	预 防	急救/消防
火 灾	可燃的, 在火焰中释放出刺激性或有毒烟雾(或气体)	禁止明火	干粉, 喷水, 泡沫, 二氧化碳, 消防人员应穿着全套防护服, 包括自给式呼吸器
爆 炸	高于 75℃, 可能形成爆炸性蒸气/空气混合物	高于 75℃, 使用密闭系统, 通风	着火时, 喷水保持料桶等冷却
接 触		防止产生烟云!	
# 吸入	头痛, 呼吸困难, 神志不清	通风, 局部排气或呼吸保护	新鲜空气, 休息, 必要时进行人工呼吸, 给予医疗护理
# 皮肤		防护手套	脱掉污染的衣服, 用大量水冲洗皮肤或淋浴, 给予医疗护理
# 眼睛	发红, 疼痛	安全护目镜	首先用大量水冲洗几分钟(如可能易行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
# 摄食	恶心, 呕吐(另见吸入)	工作时不得进食、饮水或吸烟	漱口, 给予医疗护理
泄漏处置	尽可能将溢漏液收集在有盖容器中。用沙子或惰性吸收剂吸收残液并转移到安全场所。不要让这种化学品进入环境(额外个人防护: 全套防护服包括自给式呼吸器)。		
包装与标志	Xn 符号 R: 21/22 S: 23 联合国危险性类别: 6.1 联合国包装级别: II 不得与食品和饲料一起运输。		
应急响应	运输应急卡: TEC(R)-61G17.	储 存	与强氧化剂、强碱、强酸、食品和饲料、强还原剂分开存放。

CAS 登记号: 61789-51-3		中文名称: 环烷酸钴; 环烷酸钴盐	
RTECS 号: QK8925000		英文名称: COBALT NAPHTHENATE; Naphthenic acid, cobalt salt; Naftolite	
UN 编号: 2001 (粉末)		化学式: $\text{Co}(\text{C}_{11}\text{H}_{10}\text{O}_2)_2$ 分子量: 407	
危害/接触类型	急性危害/症状	预 防	急救/消防
火 灾	易燃的	禁止明火、禁止火花和禁止吸烟	干粉, 喷水, 泡沫, 二氧化碳
爆 炸	微细分散的颗粒物在空气中形成爆炸性混合物	防止静电荷累积 (例如通过接地), 防止粉尘沉积, 密闭系统, 防止粉尘爆炸电器与照明	着火时, 喷水保持料桶等冷却
接 触		防止粉尘扩散! 严格卫生条件!	
# 吸入	咳嗽, 咽喉疼痛	局部排气或呼吸保护	新鲜空气, 休息, 给予医疗护理
# 皮肤	发红, 疼痛	防护手套	脱掉污染的衣服, 用大量水冲洗皮肤或淋浴, 给予医疗护理
# 眼睛	发红, 疼痛	如为粉末, 安全护目镜或眼睛保护结合呼吸保护	首先用大量水冲洗几分钟 (如可能易行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
# 摄食		工作时不得进食、饮水或吸烟	漱口, 给予医疗护理
溢漏处置	将溢漏物扫入有盖容器中。小心收集残余物, 然后转移到安全场所 (额外个人防护: 适用于有害颗粒物的 P2 过滤呼吸器)。		
包装与标志	联合国危险性类别: 4.1 联合国包装级别: III		
应急响应	美国防火协会法规: H1; F2; R0。	储 存	防火。

<p>重 要 数 据</p>	<p>物理状态 外观: 白色至黄色易潮解的各种形状固体。</p> <p>化学危险性: 加热到 530℃ 时可能爆炸。即使与弱酸接触, 该物质分解生成氮氧化物有毒烟雾。该物质是一种强氧化剂, 与可燃物和还原性物质反应, 有着火和爆炸危险。</p> <p>职业接触限值: 阈值值未制定。</p> <p>接触途径: 该物质可通过吸入其气溶胶和食入吸收到体内。</p> <p>吸入风险: 20℃ 时蒸发可忽略不计, 但可较快地达到空气中颗粒物有害浓度。</p> <p>短期接触作用: 该物质刺激眼睛、皮肤和呼吸道。该物质可能对血液和血管系统发生作用, 导致血压下降, 形成正铁血红蛋白。接触可能造成死亡。</p>
<p>物 理 性 质</p>	<p>熔点: 441℃</p> <p>相对密度(水=1): 1.95</p> <p>水中溶解度: 易溶 (0℃ 时 281g/100ml)</p>
<p>环境数据</p>	<p>该物质可能对环境有危害, 对水体和土壤应给予特别注意。</p>
<p>注 解</p>	<p>该化合物 350℃ 时开始分解。该物质中毒时须采取必要的治疗措施, 必须提供有指示说明的适当方法。用大量水冲洗污染的衣服 (有着火危险)。</p>
<p>附加资料</p>	
<p>ICSC 编号: 1069 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 亚硝酸钾</p>	

亚硝酸钾

国际化学品安全卡

ICSC 编号: 1069

CAS 登记号: 7758-09-0		中文名称: 亚硝酸钾; 亚硝酸钾盐	
RTECS 号: TT3750000		英文名称: POTASSIUM NITRITE; Nitrous acid potassium salt	
UN 编号: 1488		EC 编号: 007-011-00-X	
		化学式: KNO_2	分子量: 85.1
危害/接触类型	急性危害/症状	预防	急救/消防
火灾	不可燃, 但可增进其他物质燃烧; 许多反应可能引起火灾或爆炸; 在火焰中释放出刺激性或有毒烟雾(或气体)	禁止与可燃物质接触	大量水, 干粉, 喷水, 泡沫, 二氧化碳, 周围环境着火时, 允许使用各种灭火剂
爆炸			着火时, 喷水保持料桶等冷却
接触		防止粉尘扩散! 严格卫生条件!	
# 吸入	嘴唇或指甲发青, 皮肤发青, 咳嗽, 呼吸困难, 咽喉疼痛, 神志不清	局部排气或呼吸保护	新鲜空气, 休息, 必要时进行人工呼吸, 给予医疗护理
# 皮肤	发红, 疼痛(另见吸入)	防护手套	先用大量水冲洗, 然后脱去污染的衣服并再次冲洗
# 眼睛	发红, 疼痛	安全护目镜或眼睛保护结合呼吸保护	首先用大量水冲洗几分钟(如可能易行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
# 摄食	嘴唇或指甲发青, 皮肤发青, 眩晕, 头痛, 呼吸困难, 神志不清, 呕吐, 脉搏快, 血压快速下降	工作时不得进食、饮水或吸烟	漱口, 催吐(仅对清醒病人!), 给予医疗护理
溢漏处置	不得冲入下水道。将溢漏物扫入容器中。小心收集残余物, 然后转移到安全场所。不要用锯末或其他可燃吸收剂吸收(额外个人防护: 自给式呼吸器)。		
包装与标志	O 符号 T 符号 R: 8-25 S: 44 联合国危险性类别: 5.1 联合国包装级别: II 气密。		
应急响应	运输应急卡: TEC (R)-608。	储存	防火。与可燃和还原性物质、酸分开存放。保持阴凉、干燥。严格密闭。

<p style="text-align: center;">重 要 数 据</p>	<p>物理状态 外观：无色至淡黄色粘稠液体，有特殊气味。</p> <p>化学危险性：该物质受热分解，生成含氯化氢有毒和腐蚀性气体和烟雾（见卡片#0163）。与氧化剂、酸、铝及其合金发生反应。</p> <p>职业接触限值：阈限值 25ppm、150mg/m³（时间加权平均值）；50ppm、301mg/m³（短期接触限值）（经皮）（美国政府工业卫生学家会议，1995~1996年）。最高容许浓度 50ppm、300 mg/m³（1992）。</p> <p>接触途径：该物质可通过吸入和食入吸收到体内。</p> <p>吸入风险：20℃时该物质蒸发，可相当慢地达到有害空气污染浓度。</p> <p>短期接触作用：该物质刺激眼睛、皮肤和呼吸道。留在皮肤上的液体可能造成起疱。</p> <p>长期或反复接触作用：该物质可能对中枢神经系统发生作用。接触可能造成意识降低。反复或长期接触可能引起皮肤过敏。该物质可能对肝和肾发生作用。</p>		
<p style="text-align: center;">物 理 性 质</p>	<table style="width: 100%; border: none;"> <tr> <td style="width: 50%; border: none;"> 沸点：180~183℃ 熔点：-17℃ 相对密度（水=1）：1.3 水中溶解度：不溶 蒸气/空气混合物的相对密度（空气=1）：20℃时 1.006 </td> <td style="width: 50%; border: none;"> 蒸气相对密度（空气=1）：5.1 闪点：66℃（闭杯） 自燃温度：648℃ 爆炸极限：空气中 2.2%~9.2%（体积） 辛醇/水分配系数的对数值：3.38 </td> </tr> </table>	沸点：180~183℃ 熔点：-17℃ 相对密度（水=1）：1.3 水中溶解度：不溶 蒸气/空气混合物的相对密度（空气=1）：20℃时 1.006	蒸气相对密度（空气=1）：5.1 闪点：66℃（闭杯） 自燃温度：648℃ 爆炸极限：空气中 2.2%~9.2%（体积） 辛醇/水分配系数的对数值：3.38
沸点：180~183℃ 熔点：-17℃ 相对密度（水=1）：1.3 水中溶解度：不溶 蒸气/空气混合物的相对密度（空气=1）：20℃时 1.006	蒸气相对密度（空气=1）：5.1 闪点：66℃（闭杯） 自燃温度：648℃ 爆炸极限：空气中 2.2%~9.2%（体积） 辛醇/水分配系数的对数值：3.38		
<p style="text-align: center;">环 境 数 据</p>	<p>因其在环境中持久性，强烈建议不要让该化学品进入环境。</p>		
<p style="text-align: center;">注 解</p>	<p>对 8 小时以上接触，推荐的防护服：合成橡胶（TM）。</p>		
<p style="text-align: center;">附 加 资 料</p>			
<p>ICSC 编号：1066 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 邻二氯苯</p>			

CAS 登记号: 95-50-1	中文名称: 邻二氯苯; 1,2-二氯苯
RTECS 号: CZ4500000	英文名称: <i>o</i> -DICHLOROBENZENE; 1,2-Dichlorobenzene;
UN 编号: 1591	<i>ortho</i> -Dichlorobenzene; <i>o</i> -Dichlorobenzol
EC 编号: 002-034-00-7	化学式: C ₆ H ₄ Cl ₂ 分子量: 147.0

危害/接触类型	急性危害 / 症状	预 防	急救 / 消防
火 灾	可燃的	禁止明火	干粉, 喷水, 泡沫, 二氧化碳
爆 炸	高于 66℃, 可能形成爆炸性蒸气/空气混合物	高于 66℃, 使用密闭系统, 通风	
接 触			
# 吸入	咳嗽, 瞌睡, 咽喉疼痛, 神志不清	通风, 局部排气或呼吸保护	新鲜空气, 休息, 给予医疗护理
# 皮肤	发红, 灼烧感, 症状可能延缓, 起疱	防护手套, 防护服	脱掉污染的衣服, 用大量水冲洗皮肤或淋浴, 给予医疗护理
# 眼睛	发红, 疼痛	面罩	首先用大量水冲洗几分钟 (如可能易行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
# 摄食	灼烧感, 腹泻, 恶心, 呕吐	工作时不得进食、饮水或吸烟	漱口, 给予医疗护理
溢漏处置	尽可能将溢漏液收集在有盖容器中。用沙子或惰性吸收剂吸收残液并转移到安全场所。不要让这种化学品进入环境 (额外个人防护: 适用于有机蒸气的 A 过滤呼吸器)。		
包装与标志	Xn 符号 N 符号 R: 22-36/37/38-50/53 S: 2-23-60-61 联合国危险性类别: 6.1 联合国包装级别: III 不得与食品和饲料一起运输。海洋污染物。		
应急响应	运输应急卡: TEC (R)-817。 美国防火协会法规: H2; F2; R0。	储 存	与氧化剂、酸、食品和饲料以及铝化合物分开存放。

<p style="text-align: center;">重 要 数 据</p>	<p>物理状态 外观: 黄色至绿色至蓝黑色的各种形状固体。</p> <p>化学危险性: 该物质加热到 2700℃时发生分解。</p> <p>职业接触限值: 阈限值 10mg/m³ (时间加权平均值) (美国政府工业卫生学家会议, 1992~1993 年)。美国职业安全与卫生管理局 15 mg/m³ (总体)、5 mg/m³ (呼吸) (8 小时时间加权平均值)。美国国家职业安全与卫生研究所 REL 10 mg/m³ (总体)、5 mg/m³ (呼吸) (时间加权平均值)。</p> <p>接触途径: 该物质可通过吸入和食入吸收到体内。</p> <p>吸入风险: 20℃时蒸发可忽略不计, 但可以较快地达到空气中颗粒物公害污染浓度。</p> <p>短期接触作用: 该物质刺激眼睛、皮肤和呼吸道。</p>
<p style="text-align: center;">物 理 性 质</p>	<p>熔点: 2700℃ (分解)</p> <p>相对密度 (水=1): 3.2</p> <p>水中溶解度: 不溶</p>
<p style="text-align: center;">环境数据</p>	
<p style="text-align: center;">注 解</p>	<p>在熔点时升华发生分解。</p>
<p style="text-align: center;">附加资料</p>	
<p>ICSC 编号: 1061 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 碳化硅</p>	

碳化硅

国际化学品安全卡

ICSC 编号: 1061

CAS 登记号: 409-21-2		中文名称: 碳化硅; 金钢砂	
RTECS 号: VW0450000		英文名称: Silicon Carbide; Carborundum	
		化学式: SiC	
		分子量: 40.1	
危害/接触类型	急性危害/症状	预 防	急救/消防
火 灾	不可燃		周围环境着火时, 允许用各种灭火剂
爆 炸			
接 触			
# 吸入	咳嗽, 咽喉疼痛 (记住顺序)	局部排气或呼吸保护	新鲜空气, 休息, 给予医疗护理
# 皮肤			使用不引起擦伤的肥皂轻轻地洗皮肤
# 眼睛	发红, 疼痛	安全护目镜	首先用大量水冲洗几分钟 (如可能易行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
# 摄食		工作时不得进食、饮水或吸烟	漱口, 大量饮水, 给予医疗护理
溢漏处置	将溢漏物扫入容器中。小心收集残余物, 然后转移到安全场所 (额外个人防护: 适用于惰性颗粒物的 P1 过滤呼吸器)。		
包装与标志			
应急响应		储 存	

八氯代萘

国际化学品安全卡

ICSC 编号: 1059

CAS 登记号: 2234-13-1		中文名称: 八氯代萘	
RTECS 号: QK0250000		英文名称: OCTACHLORONAPHTHALENE	
		化学式: C ₁₀ Cl ₈	
		分子量: 403.7	
危害/接触类型	急性危害/症状	预防	急救/消防
火灾	不可燃, 在火焰中释放出刺激性或有毒烟雾 (或气体)		周围环境着火时, 允许用各种灭火剂
爆炸			
接触		严格卫生条件!	
# 吸入		通风 (如果不是粉末), 局部排气或呼吸保护	新鲜空气, 休息, 给予医疗护理
# 皮肤	可能被吸收!	防护手套, 防护服	脱掉污染的衣服, 冲洗, 然后用水和肥皂洗皮肤, 给予医疗护理
# 眼睛		安全护目镜或面罩	首先用大量水冲洗几分钟 (如可能易行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
# 摄食			漱口, 催吐 (仅对清醒病人!), 给予医疗护理
溢漏处置	将溢漏物扫入容器中。小心收集残余物, 然后转移到安全场所 (额外个人防护: 适用于有毒颗粒物的 P3 过滤呼吸器)。		
包装与标志			
应急响应		储存	

<p style="text-align: center;">重 要 数 据</p>	<p>物理状态 外观：无色至淡黄色油状液体。</p> <p>化学危险性：受热时可能引起猛烈燃烧或爆炸，生成氮氧化物有毒烟雾。受冲击、磨擦、震动时可能发生爆炸分解。</p> <p>职业接触限值：阈限值 0.05ppm、 0.31mg/m³（时间加权平均值）（美国政府工业卫生学家会议，1992~1993）。</p> <p>接触途径：该物质可通过吸入其气溶胶、经皮肤和食入吸收到体内。</p> <p>吸入风险：20℃时该物质蒸发，可相当快地达到空气中有害浓度。</p> <p>短期接触作用：该物质可能对心血管系统发生作用，导致血压降低。接触该物质可能造成死亡。作用可能延缓。</p> <p>长期或反复接触作用：该物质可能对心血管系统发生作用。</p>
<p style="text-align: center;">物 理 性 质</p>	<p>沸点：114℃时爆炸 蒸气相对密度(空气=1)：5.2</p> <p>熔点：-22℃</p> <p>相对密度(水=1)：1.49</p> <p>水中溶解度：微溶 (25℃时 0.5g/100ml)</p> <p>蒸气压：20℃时 7Pa</p> <p>蒸气/空气混合物的相对密度 (空气=1)：20℃时 1.000</p>
<p style="text-align: center;">环境数据</p>	
<p style="text-align: center;">注 解</p>	<p>下班后可能出现的症状，如胸痛或心悸可能是该物质中毒的迹象，应当立即向负责医师报告。被乙二醇二硝酸酯弄湿的衣服应当立即脱掉。不要将工作服带回家中。</p>
<p style="text-align: center;">附加资料</p>	
<p>ICSC 编号：1056 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 乙二醇二硝酸酯</p>	

CAS 登记号: 628-96-6		中文名称: 乙二醇二硝酸酯; 硝化甘醇	
RTECS 号: KW5600000		英文名称: ETHYLENE GLYCOL DINITRATE; Glycol dinitrate; EGDN; Nitroglycol	
EC 编号: 603-032-00-9		化学式: $C_2H_4N_2O_6/NO_2OCH_2CH_2ONO_2$ 分子量: 152.1	
危害/接触类型	急性危害/症状	预防	急救/消防
火灾	爆炸性, 在火焰中释放出刺激性或有毒烟雾(或气体)	禁止明火、禁止火花和禁止吸烟	干粉, 喷水, 泡沫, 二氧化碳, 撤离着火区域, 从抵抗爆炸的位置灭火
爆炸	同上	防止静电荷累积(例如通过接地), 使用无火花手工具, 不要受摩擦或冲击	从掩蔽位置灭火
接触		严格卫生条件!	
# 吸入	眩晕, 头痛, 恶心, 虚弱, 症状可能延缓(见注解)	通风, 局部排气或呼吸保护	新鲜空气, 休息, 必要时进行人工呼吸, 给予医疗护理
# 皮肤	可能被吸收!(另见吸入)	防护手套, 防护服	脱掉污染的衣服, 冲洗, 然后用水和肥皂洗皮肤
# 眼睛		面罩	首先用大量水冲洗几分钟(如可能易行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
# 摄食	(另见吸入)	工作时不得进食、饮水或吸烟	漱口, 给予医疗护理
溢漏处置	撤离危险区域! 向专家咨询! 尽可能将溢漏液收集在有盖容器中。用沙子或惰性吸收剂吸收残液并转移到安全场所。不得冲入下水道(额外个人防护: 全套防护服包括自给式呼吸器)。		
包装与标志	E 符号 T+符号 R: 2-26/27/28-33 S: 33-35-36/37-45		
应急响应		储存	防火。贮存在单独的建筑物内, 与酸分开存放。保持阴凉、干燥。严格密闭。

<p style="text-align: center;">重 要 数 据</p>	<p>物理状态 外观：无色液体，有特殊气味。</p> <p>物理危险性：蒸气比空气重，可能沿地面流动，可能造成远处着火。由于流动、搅动等，可能产生静电。</p> <p>化学危险性：该物质能生成爆炸性过氧化物。在一定条件下，该物质可能发生聚合。与强氧化剂发生反应，有着火和爆炸危险。</p> <p>职业接触限值：阈值值 300ppm、1010mg/m³（时间加权平均值）（美国政府工业卫生学家会议，1992~1993年）。</p> <p>接触途径：该物质可通过吸入和食入吸收到体内。</p> <p>吸入风险：20℃时该物质蒸发，可相当慢地达到空气中有害浓度。</p> <p>短期接触作用：该物质刺激眼睛、皮肤和呼吸道。吞咽液体可能吸入肺中，有化学肺炎的风险。</p>		
<p style="text-align: center;">物 理 性 质</p>	<table style="width: 100%; border: none;"> <tr> <td style="width: 50%; border: none;"> 沸点：83℃ 熔点：-104℃ 相对密度(水=1)：0.81 水中溶解度：不溶 蒸气压：20℃时 8.9kPa 蒸气/空气混合物的相对密度 (空气=1)：20℃时 1.16 </td> <td style="width: 50%; border: none;"> 蒸气相对密度(空气=1)：2.8 闪点：-6℃（闭杯） 自燃温度：310℃ 爆炸极限：空气中 100℃时 1.2%~4.8% （体积） 辛醇/水分配系数的对数值：2.86 </td> </tr> </table>	沸点：83℃ 熔点：-104℃ 相对密度(水=1)：0.81 水中溶解度：不溶 蒸气压：20℃时 8.9kPa 蒸气/空气混合物的相对密度 (空气=1)：20℃时 1.16	蒸气相对密度(空气=1)：2.8 闪点：-6℃（闭杯） 自燃温度：310℃ 爆炸极限：空气中 100℃时 1.2%~4.8% （体积） 辛醇/水分配系数的对数值：2.86
沸点：83℃ 熔点：-104℃ 相对密度(水=1)：0.81 水中溶解度：不溶 蒸气压：20℃时 8.9kPa 蒸气/空气混合物的相对密度 (空气=1)：20℃时 1.16	蒸气相对密度(空气=1)：2.8 闪点：-6℃（闭杯） 自燃温度：310℃ 爆炸极限：空气中 100℃时 1.2%~4.8% （体积） 辛醇/水分配系数的对数值：2.86		
<p style="text-align: center;">环境数据</p>	<p>该物质可能对环境有危害，对水体应给予特别注意。</p>		
<p style="text-align: center;">注 解</p>	<p>蒸馏前检验过氧化物，如果有，使其无害化。</p>		
<p style="text-align: center;">附加资料</p>			
<p>ICSC 编号：1054 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 环己烯</p>			

环己烯

国际化学品安全卡

ICSC 编号: 1054

CAS 登记号: 110-83-8		中文名称: 环己烯; 四氢化苯; 六亚萘基	
RTECS 号: GW2500000		英文名称: CYCLOHEXENE; Benzenetetrahydride; Hexa-naphthylenc; Tetrahydrobenzene	
UN 编号: 2256		化学式: C ₆ H ₁₀ 分子量: 82.14	
危害/接触类型	急性危害 / 症状	预 防	急救 / 消防
火 灾	高度易燃	禁止明火、禁止火花和禁止吸烟	干粉, 水成膜泡沫, 泡沫, 二氧化碳
爆 炸	蒸气/空气混合物有爆炸性	密闭系统, 通风, 防爆电器与照明; 防止静电荷累积 (例如通过接地); 不要使用压缩空气填充, 卸料或转运; 使用无火花手工具	着火时, 喷水保持料桶等冷却
接 触		防止产生烟云!	
# 吸入	咳嗽	通风, 局部排气或呼吸保护	新鲜空气, 休息
# 皮肤	发红	防护手套	脱掉污染的衣服, 冲洗, 然后用水和肥皂洗皮肤
# 眼睛	发红	安全护目镜	首先用大量水冲洗几分钟 (如可能易行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
# 摄食	倦睡, 呼吸困难, 恶心		漱口, 不要催吐, 给予医疗护理
溢漏处置	尽可能将溢漏液收集在有盖容器中。用沙子或惰性吸收剂吸收残液并转移到安全场所。不得冲入下水道。		
包装与标志	联合国危险性类别: 3 联合国包装级别: II		
应急响应	运输应急卡: TEC (R)-508。 美国防火协会法规: H1; F3; R0。	储 存	防火。与强氧化剂分开存放。保持阴凉。保存在阴暗处。严格密闭。稳定后储存。

氯化氰

国际化学品安全卡

ICSC 编号: 1053

CAS 登记号: 506-77-4		中文名称: 氯化氰; 氰化氯; 氯化氰 (钢瓶)	
RTECS 号: GT2275000		英文名称: CYANOGEN CHLORIDE; Chlorine cyanide;	
UN 编号: 1589 (阻聚的)		Chlorocyanide; Chlorocyanogen (cylinder)	
		化学式: ClCN	分子量: 61.5
危害/接触类型	急性危害 / 症状	预 防	急救 / 消防
火 灾	不可燃, 受热引起压力升高, 有爆炸危险, 在火焰中释放出刺激性或有毒烟雾 (或气体)		周围环境着火时, 允许用各种灭火剂
爆 炸			着火时, 喷水保持钢瓶冷却, 但禁止与水直接接触
接 触		避免一切接触!	
# 吸入	意识模糊, 嗜睡, 恶心, 咽喉疼痛, 神志不清, 呕吐, 症状可能延缓 (见注解)	局部排气或呼吸保护	新鲜空气, 休息, 半直立位, 必要时进行人工呼吸, 给予医疗护理
# 皮肤	发红, 疼痛, 液体可能被吸收! 与液体接触: 冻伤	隔冷手套, 防护服	冻伤时用大量水冲洗, 不要脱去衣服, 给予医疗护理
# 眼睛	与液体接触: 冻伤, 发红, 疼痛	安全护目镜, 面罩或眼睛保护结合呼吸保护	首先用大量水冲洗几分钟 (如可能易行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
# 摄食			
溢漏处置	撤离危险区域! 向专家咨询! 通风, 盛容或用沙子或惰性吸收剂吸收溢漏液。不得冲入下水道。切勿直接将水喷在液体上。用细水雾喷射去除蒸气烟云 (额外个人防护: 全套防护服包括自给式呼吸器)。		
包装与标志	联合国危险性类别: 2.3 海洋污染物。		
应急响应	运输应急卡: TEC (R)-801。	储 存	如果在建筑物内, 防火。保持阴凉。

<p style="text-align: center;">重 要 数 据</p>	<p>物理状态 外观: 淡黄色至白色有光泽的各种形状固体。</p> <p>化学危险性: 该物质与空气接触时 (如果以粉末形式) 可能发生自燃。该物质是一种强还原剂, 与氧化剂和酸类猛烈反应。与水反应生成可燃气体 (氢见卡片#0001) 和氢氧化钡。与卤代溶剂猛烈反应, 有着火和爆炸危险。</p> <p>职业接触限值: 阈限值 $0.5\text{mg}/\text{m}^3$ (时间加权平均值) (美国政府工业卫生学家会议, 1992~1993年)。</p> <p>接触途径: 该物质可通过食入吸收到体内。</p> <p>短期接触作用: 该物质刺激眼睛、皮肤和呼吸道。</p>
<p style="text-align: center;">物 理 性 质</p>	<p>沸点: 1640°C</p> <p>熔点: 725°C</p> <p>相对密度 (水=1): 3.6</p> <p>水中溶解度: 发生反应</p> <p>蒸气压: 1049°C时 1.3kPa</p>
<p style="text-align: center;">环境数据</p>	
<p style="text-align: center;">注 解</p>	<p>与灭火剂, 如水、碳酸氢盐、干粉、泡沫和二氧化碳猛烈反应。用大量水冲洗污染的衣服 (有着火危险)。</p>
<p style="text-align: center;">附加资料</p>	
<p>ICSC 编号: 1052 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 钡</p>	

CAS 登记号: 7440-39-3		中文名称: 钡	
RTECS 号: CQ8370000		英文名称: BARIUM	
UN 编号: 1400		化学式: Ba	分子量: 137.3
危害/接触类型	急性危害 / 症状	预 防	急救 / 消防
火 灾	易燃的	禁止明火	特殊粉末, 干沙, 禁止使用含水灭火剂, 禁止用水
爆 炸	微细分散的颗粒物在空气中形成爆炸性混合物	防止粉尘沉积, 密闭系统, 防止粉尘爆炸电器与照明	
接 触		防止粉尘扩散! 严格卫生条件!	
# 吸入	咳嗽, 咽喉疼痛	局部排气或呼吸保护	新鲜空气, 休息, 给予医疗护理
# 皮肤	发红	防护手套	脱掉污染的衣服, 用大量水冲洗皮肤或淋浴, 给予医疗护理
# 眼睛	发红, 疼痛	安全护目镜	首先用大量水冲洗几分钟 (如可能易行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
# 摄食		工作时不得进食、饮水或吸烟	漱口, 给予医疗护理
溢漏处置	将溢漏物扫入容器中。小心收集残余物, 然后转移到安全场所 (额外个人防护: 全套防护服包括自给式呼吸器)。		
包装与标志	联合国危险性类别: 4.3 联合国包装级别: II		
应急响应	运输应急卡: TEC (R)-43G14。	储 存	与卤代溶剂、强氧化剂、酸分开存放。干燥。保存在惰性气体、石油或无氧液体中。

<p>重要数据</p>	<p>物理状态 外观：无味、无色至白色各种形状的吸湿固体。</p> <p>化学危险性：该物质受热或燃烧时分解，生成含氮氧化物、氨和氯化氢的有毒和刺激性烟雾。水溶液为一种弱酸。与硝酸铵和氯酸钾猛烈反应，有着火和爆炸危险。与高浓度酸反应生成氯化氢，与强碱反应生成氨。与银盐反应生成对机械冲击敏感的化合物。浸蚀铜及其化合物。</p> <p>职业接触限值：阈限值（以烟雾计）$10\text{mg}/\text{m}^3$（时间加权平均值）；$20\text{mg}/\text{m}^3$（短期接触限值）（美国政府工业卫生学家会议，1992~1993年）。</p> <p>接触途径：该物质可通过吸入其粉尘或烟雾和食入吸收到体内。</p> <p>吸入风险：20°C时蒸发可忽略不计，但可较快地达到空气中颗粒物有害浓度。</p> <p>短期接触作用：该物质刺激眼睛、皮肤和呼吸道。</p>
<p>物理性质</p>	<p>升华点：350°C</p> <p>相对密度（水=1）：1.5</p> <p>水中溶解度：溶解（25°C时 $28.3\text{g}/100\text{ml}$）</p> <p>蒸气压：$160^\circ\text{C}$时 0.13kPa</p>
<p>环境数据</p>	
<p>注解</p>	
<p>附加资料</p>	
<p>ICSC 编号：1051 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 氯化铵</p>	

氯化铵

国际化学品安全卡

ICSC 编号: 1051

CAS 登记号: 12125-02-9 中文名称: 氯化铵; 砷砂			
RTECS 号: BP4550000 英文名称: AMMONIUM CHLORIDE; Ammonium muriatic;			
EC 编号: 017-014-00-8 Sal ammonia; Sal ammoniac			
化学式: NH_4Cl 分子量: 53.5			
危害/接触类型	急性危害 / 症状	预 防	急救 / 消防
火 灾	不可燃, 在火焰中释放出刺激性或有毒烟雾 (或气体)		周围环境着火时, 允许用各种灭火剂
爆 炸			
接 触		防止粉尘扩散!	
# 吸入	咳嗽	通风 (如果不是粉末), 局部排气或呼吸保护	新鲜空气, 休息, 给予医疗护理
# 皮肤	发红	防护手套	脱掉污染的衣服, 用大量水冲洗皮肤或淋浴
# 眼睛	发红	安全护目镜	首先用大量水冲洗几分钟 (如可能易行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
# 摄食	恶心, 咽喉疼痛, 呕吐	工作时不得进食、饮水或吸烟, 进食前洗手	漱口, 大量饮水, 休息, 给予医疗护理
溢漏处置	将溢漏物扫入容器中。用大量水冲净残余物 (额外个人防护: 适用于有害颗粒物的 P2 过滤呼吸器)。		
包装与标志	Xn 符号 R: 22-36 S: 22		
应急响应	美国防火协会法规: H1; F0; R0。	储 存	与硝酸铵、氯酸钾、酸类、碱类、银盐分开存放。干燥。

<p>重 要 数 据</p>	<p>物理状态 外观：无色液体，有特殊气味。</p> <p>化学危险性：该物质受热分解，生成有毒烟雾和气体。与氧化剂和强碱猛烈反应。</p> <p>职业接触限值：阈限值 25ppm; 91mg/m³ (时间加权平均值) (美国政府工业卫生学家会议, 1995~1996)。</p> <p>接触途径：该物质可通过吸入和食入吸收到体内。</p> <p>吸入风险：20℃时该物质蒸发，可相当快地达到有害空气浓度。</p> <p>短期接触作用：该物质刺激眼睛、皮肤和呼吸道。</p>												
<p>物 理 性 质</p>	<table border="0"> <tr> <td>沸点：132℃</td> <td>蒸气相对密度(空气=1)：3.1</td> </tr> <tr> <td>熔点：-108℃</td> <td>闪点：36℃</td> </tr> <tr> <td>相对密度(水=1)：0.99</td> <td>自燃温度：421℃</td> </tr> <tr> <td>水中溶解度：1.4g/100ml</td> <td>爆炸极限：空气中 2.2%~? % (体积)</td> </tr> <tr> <td>蒸气压：20℃时 1.0kPa</td> <td></td> </tr> <tr> <td>蒸气/空气混合物的相对密度 (空气=1)：20℃时 1.02</td> <td></td> </tr> </table>	沸点：132℃	蒸气相对密度(空气=1)：3.1	熔点：-108℃	闪点：36℃	相对密度(水=1)：0.99	自燃温度：421℃	水中溶解度：1.4g/100ml	爆炸极限：空气中 2.2%~? % (体积)	蒸气压：20℃时 1.0kPa		蒸气/空气混合物的相对密度 (空气=1)：20℃时 1.02	
沸点：132℃	蒸气相对密度(空气=1)：3.1												
熔点：-108℃	闪点：36℃												
相对密度(水=1)：0.99	自燃温度：421℃												
水中溶解度：1.4g/100ml	爆炸极限：空气中 2.2%~? % (体积)												
蒸气压：20℃时 1.0kPa													
蒸气/空气混合物的相对密度 (空气=1)：20℃时 1.02													
<p>环境数据</p>													
<p>注 解</p>	<p>爆炸极限上限值未见文献报道。对于 8 小时以上推荐防护服材质：丁基橡胶，聚乙烯醇</p>												
<p>附加资料</p>													
<p>ICSC 编号：1050 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 1-硝基丙烷</p>													

1-硝基丙烷

国际化学品安全卡

ICSC 编号: 1050

CAS 登记号: 108-03-2 中文名称: 1-硝基丙烷
 RTECS 号: TZ5075000 英文名称: 1-NITROPROPANE; 1-NP
 UN 编号: 2608 化学式: $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{NO}_2$
 EC 编号: 609-001-00-6 分子量: 89.1

危害/接触类型	急性危害 / 症状	预 防	急救 / 消防
火 灾	易燃的	禁止明火、禁止火花和禁止吸烟	干粉, 水成膜泡沫, 泡沫, 二氧化碳
爆 炸	高于 36℃, 可能形成爆炸性蒸气/空气混合物	高于 36℃, 使用密闭系统, 通风和防爆电器	着火时, 喷水保持料桶等冷却
接 触		防止产生烟云!	
# 吸入	头痛, 恶心, 呕吐	通风, 局部排气或呼吸保护	新鲜空气, 休息, 给予医疗护理
# 皮肤		防护手套, 防护服	脱掉污染的衣服, 冲洗, 然后用水和肥皂洗皮肤
# 眼睛	发红	安全护目镜	首先用大量水冲洗几分钟 (如可能易行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
# 摄食	(另见吸入)	工作时不得进食、饮水或吸烟	漱口, 大量饮水, 给予医疗护理
溢漏处置	尽可能将溢漏液收集在有盖容器中。用沙子或惰性吸收剂吸收残液并转移到安全场所。		
包装与标志	Xn 符号 R: 10-20/21/22 S: 9 联合国危险性类别: 3 联合国包装级别: III		
应急响应	美国防火协会法规: H1; F3; R1。	储 存	防火。与强氧化剂、强碱分开存放。

重 要 数 据	<p>物理状态 外观：无色液体或白色晶体，有特殊气味。</p> <p>化学危险性：该物质受热或燃烧时分解，生成含光气、氯和氯化氢的有毒和刺激性烟雾。与氧化剂、酸类和酸性烟气发生猛烈反应。</p> <p>职业接触限值：阈限值 5ppm、37mg/m³（上限值）（美国政府工业卫生学家会议，1992~1993年）。</p> <p>接触途径：该物质可通过吸入和食入吸收到体内。</p> <p>吸入风险：20℃时该物质蒸发，可相当慢地达到有害空气污染浓度。</p> <p>短期接触作用：该物质刺激眼睛、皮肤和呼吸道。</p> <p>长期或反复接触作用：该液体使皮肤脱脂。</p>												
物 理 性 质	<table border="0"> <tr> <td>沸点：213℃</td> <td>蒸气相对密度(空气=1)：6.26</td> </tr> <tr> <td>熔点：17℃</td> <td>闪点：105℃</td> </tr> <tr> <td>相对密度(水=1)：1.5</td> <td>自燃温度：571℃</td> </tr> <tr> <td>水中溶解度：难溶</td> <td>爆炸极限：空气中 150℃时 2.5%~6.6% (体积)</td> </tr> <tr> <td>蒸气压：25℃时 40Pa</td> <td></td> </tr> <tr> <td>蒸气/空气混合物的相对密度 (空气=1)：20℃时 1.002</td> <td>辛醇/水分配系数的对数值：4.02</td> </tr> </table>	沸点：213℃	蒸气相对密度(空气=1)：6.26	熔点：17℃	闪点：105℃	相对密度(水=1)：1.5	自燃温度：571℃	水中溶解度：难溶	爆炸极限：空气中 150℃时 2.5%~6.6% (体积)	蒸气压：25℃时 40Pa		蒸气/空气混合物的相对密度 (空气=1)：20℃时 1.002	辛醇/水分配系数的对数值：4.02
沸点：213℃	蒸气相对密度(空气=1)：6.26												
熔点：17℃	闪点：105℃												
相对密度(水=1)：1.5	自燃温度：571℃												
水中溶解度：难溶	爆炸极限：空气中 150℃时 2.5%~6.6% (体积)												
蒸气压：25℃时 40Pa													
蒸气/空气混合物的相对密度 (空气=1)：20℃时 1.002	辛醇/水分配系数的对数值：4.02												
环境数据	该物质可能对环境有危害，对水体应给予特别注意。												
注 解	工作接触的任何时刻都不应超过职业接触限值。可参考卡片# 0344 (1,3,5-三氯苯)。												
附加资料													
ICSC 编号：1049 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 1,2,4-三氯苯													

1,2,4-三氯苯

国际化学品安全卡

ICSC 编号: 1049

CAS 登记号: 120-82-1		中文名称: 1, 2, 4-三氯苯; 偏三氯苯	
RTECS 号: DC2100000		英文名称: 1,2,4-TRICHLORO BENZENE; 1,2,4-Trichloro-	
UN 编号: 2321		benzol; <i>Unsym</i> -Trichlorobenzene	
		化学式: $C_6H_3Cl_3$	分子量: 181.5
危害/接触类型	急性危害 / 症状	预 防	急救 / 消防
火 灾	可燃的, 在火焰中释放出刺激性或有毒烟雾 (或气体)	禁止明火	干粉, 喷水, 泡沫, 二氧化碳
爆 炸			
接 触		防止产生烟云!	
# 吸入	咳嗽, 咽喉疼痛	通风, 局部排气或呼吸保护	新鲜空气, 休息, 给予医疗护理
# 皮肤	发红, 粗糙	防护手套	脱掉污染的衣服, 用大量水冲洗皮肤或淋浴, 给予医疗护理
# 眼睛	发红, 疼痛	安全护目镜	首先用大量水冲洗几分钟 (如可能易行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
# 摄食	呕吐	工作时不得进食、饮水或吸烟	漱口, 大量饮水, 给予医疗护理
溢漏处置	尽可能将溢漏液收集在有盖容器中。用沙子或惰性吸收剂吸收残液并转移到安全场所。如果温度低于 17°C, 将溢漏液收集在有盖容器中, 并转移到安全场所 (额外个人防护: 自给式呼吸器)。		
包装与标志	联合国危险性类别: 6.1 联合国包装级别: III 海洋污染物。不得与食品和饲料一起运输。		
应急响应	运输应急卡: TEC (R)-61G06c。 美国防火协会法规: H2; F1; R0。	储 存	与强氧化剂、酸类、食品和饲料分开存放。

<p style="text-align: center;">重 要 数 据</p>	<p>物理状态 外观：无色至黄色吸湿液体，有特殊气味。</p> <p>物理危险性：蒸气比空气重。</p> <p>化学危险性：该物质燃烧时分解，生成氮氧化物有毒和腐蚀性烟雾。该物质是一种弱碱。与氧化剂猛烈反应。</p> <p>职业接触限值：阈限值未制定。最高容许浓度未制定。</p> <p>接触途径：该物质可通过吸入其蒸气和食入吸收到体内。</p> <p>吸入风险：未指明 20℃ 时该物质蒸发达到空气中有害浓度的速率。</p> <p>短期接触作用：有腐蚀性。该物质腐蚀眼睛、皮肤和呼吸道。食入有腐蚀性。</p>		
<p style="text-align: center;">物 理 性 质</p>	<table style="width: 100%; border: none;"> <tr> <td style="width: 50%; border: none;"> 沸点：216~217℃ 熔点：-70℃ 相对密度(水=1)：0.8 水中溶解度：不溶 蒸气压：25℃时 38.7Pa 蒸气/空气混合物的相对密度 (空气=1)：20℃时 1.0 </td> <td style="width: 50%; border: none;"> 蒸气相对密度(空气=1)：6.4 闪点：86℃ (开杯) 自燃温度：210℃ 爆炸极限：空气中 1.4%~6% (体积) 辛醇/水分配系数的对数值：1.52 </td> </tr> </table>	沸点：216~217℃ 熔点：-70℃ 相对密度(水=1)：0.8 水中溶解度：不溶 蒸气压：25℃时 38.7Pa 蒸气/空气混合物的相对密度 (空气=1)：20℃时 1.0	蒸气相对密度(空气=1)：6.4 闪点：86℃ (开杯) 自燃温度：210℃ 爆炸极限：空气中 1.4%~6% (体积) 辛醇/水分配系数的对数值：1.52
沸点：216~217℃ 熔点：-70℃ 相对密度(水=1)：0.8 水中溶解度：不溶 蒸气压：25℃时 38.7Pa 蒸气/空气混合物的相对密度 (空气=1)：20℃时 1.0	蒸气相对密度(空气=1)：6.4 闪点：86℃ (开杯) 自燃温度：210℃ 爆炸极限：空气中 1.4%~6% (体积) 辛醇/水分配系数的对数值：1.52		
<p style="text-align: center;">环 境 数 据</p>			
<p style="text-align: center;">注 解</p>			
<p style="text-align: center;">附 加 资 料</p>			
<p>ICSC 编号：1048 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 三丁胺</p>			

CAS 登记号: 102-82-9	中文名称: 三丁胺; 三正丁胺; <i>N,N</i> -二丁基-1-丁胺
RTECS 号: YA3500000	英文名称: TRIBUTYLAMINE; Tri- <i>n</i> -Butylamine; <i>N,N</i> -Di-butyl-1-butanamine
UN 编号: 2542	化学式: $(\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_2)_3\text{N}$ 分子量: 185.3

危害/接触类型	急性危害/症状	预防	急救/消防
火灾	可燃的, 在火焰中释放出刺激性或有毒烟雾(或气体)	禁止明火	干粉, 水成膜泡沫, 泡沫, 二氧化碳
爆炸	高于 86°C, 可能形成爆炸性蒸气/空气混合物	高于 86°C, 使用密闭系统, 通风	
接触		避免一切接触!	一切情况均向医生咨询!
# 吸入	有腐蚀性, 灼烧感, 咳嗽, 气促	通风, 局部排气或呼吸保护	新鲜空气, 休息, 给予医疗护理
# 皮肤	有腐蚀性, 发红, 疼痛, 起疱	防护手套, 防护服	脱掉污染的衣服, 用大量水冲洗皮肤或淋浴, 给予医疗护理
# 眼睛	有腐蚀性, 发红, 疼痛, 严重深度烧伤	面罩或眼睛保护结合呼吸保护	首先用大量水冲洗几分钟(如可能易行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
# 摄食	有腐蚀性, 腹部疼痛, 灼烧感	工作时不得进食、饮水或吸烟	漱口, 不要催吐, 大量饮水, 给予医疗护理
溢漏处置	将溢漏液收集在有盖容器中。小心中和溢漏液, 然后用大量水冲净(额外个人保护: 全套防护服包括自给式呼吸器)。		
包装与标志	联合国危险性类别: 8 联合国包装级别: III 不得与食品和饲料一起运输。		
应急响应	运输应急卡: TEC (R)-80G16。 美国防火协会法规: H3; F2; R0。	储 存	与强氧化剂、强酸、食品和饲料分开存放。

<p>重 要 数 据</p>	<p>物理状态 外观：无色液体。</p> <p>化学危险性：该物质受热和燃烧时分解，生成含氟化氢和氟的有毒和腐蚀性烟雾。该物质是一种强酸，与碱猛烈反应，有腐蚀性。浸蚀许多种金属，生成易燃/爆炸性气体氢（见卡片#0001）。</p> <p>职业接触限值：阈限值（氟化物，以 F 计）$2.5\text{mg}/\text{m}^3$（时间加权平均值）（美国政府工业卫生学家会议，1994~1995 年）。</p> <p>接触途径：该物质可通过吸入其气溶胶和食入吸收到体内。</p> <p>吸入风险：20℃时该物质蒸发，可相当快地达到有害空气污染浓度。</p> <p>短期接触作用：该物质腐蚀眼睛、皮肤和呼吸道。食入有腐蚀性。吸入气溶胶可能引起肺水肿（见注解）。作用可能延缓，需要进行医疗观察。</p> <p>长期或反复接触作用：该物质可能对骨骼和牙齿发生作用，导致氟中毒。</p>
<p>物 理 性 质</p>	<p>沸点：（分解）130℃ 蒸气相对密度（空气=1）：3.0</p> <p>水中溶解度：混溶</p> <p>蒸气压：20℃时 665Pa</p>
<p>环 境 数 据</p>	
<p>注 解</p>	<p>氟硼酸作为水溶液使用。肺水肿症状常常经过几小时以后才变得明显，体力劳动使症状加重。因此休息和医疗观察是必要的。应考虑由医生或医生指定人立即给予适当喷药。</p>
<p>附 加 资 料</p>	
<p>ICSC 编号：1040 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 氟硼酸</p>	

CAS 登记号: 16872-11-0		中文名称: 氟硼酸; 硼氟酸; 四氟硼酸	
RTECS 号: ED2685000		英文名称: FLUOROBORIC ACID; Borofluoric acid; Fluoboric acid; Hydrogen tetrafluoroborate; Hydrofluoboric acid	
UN 编号: 1775			
EC 编号: 009-010-00-x		化学式: HBF_4	
		分子量: 87.8	
危害/接触类型	急性危害 / 症状	预 防	急救 / 消防
火 灾	不可燃, 在火焰中释放出刺激性或有毒烟雾 (或气体)		周围环境着火时, 允许用各种灭火剂
爆 炸			
接 触		避免一切接触!	一切情况均向医生咨询!
# 吸入	有腐蚀性, 灼烧感, 气促	通风, 局部排气或呼吸保护	新鲜空气, 休息, 半直立位, 必要时进行人工呼吸, 给予医疗护理
# 皮肤	有腐蚀性, 疼痛, 起疱	防护手套, 防护服	脱掉污染的衣服, 用大量水冲洗皮肤或淋浴, 给予医疗护理
# 眼睛	有腐蚀性, 发红, 疼痛, 严重深度烧伤	面罩或眼睛保护结合呼吸保护	首先用大量水冲洗几分钟 (如可能易行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
# 摄食	有腐蚀性, 腹部痉挛, 灼烧感, 休克或虚脱	工作时不得进食、饮水或吸烟	漱口, 不要催吐, 给予医疗护理
泄漏处置	将溢漏液收集在有盖容器中。用沙子或惰性吸收剂吸收残液并转移到安全场所 (额外个人防护: 全套防护服包括自给式呼吸器)。		
包装与标志	C 符号 R: 34 S: 1/2-26-27-45 联合国危险性类别: 8 联合国包装级别: II 不易破碎包装, 将易破碎包装放在不易破碎密闭容器中。不得与食品和饲料一起运输。		
应急响应		储 存	与强碱、食品和饲料分开存放。严格密闭。沿地面通风。

<p>重 要 数 据</p>	<p>物理状态 外观：无气味无色晶体粉末。</p> <p>化学危险性：该物质受热或燃烧时分解，生成含氨和氮氧化物的有毒和腐蚀性烟雾。与氧化剂发生反应。</p> <p>职业接触限值：阈限值未制定。</p> <p>接触途径：该物质可通过食入吸收到体内。</p> <p>吸入风险：20℃时蒸发可忽略不计，但可较快地达到空气中颗粒物公害污染浓度。</p> <p>短期接触作用：该物质刺激眼睛、皮肤和呼吸道。该物质可能对中枢神经系统和肾发生作用，导致功能损伤。</p> <p>长期或反复接触作用：该物质可能对肾发生作用。</p>
<p>物 理 性 质</p>	<p>沸点：低于沸点分解，见注解</p> <p>相对密度(水=1)：1.50</p> <p>水中溶解度：适度溶解</p>
<p>环 境 数 据</p>	
<p>注 解</p>	<p>物理性质是指草酸铵一水合物的性质。分解温度未见文献报道。</p>
<p>附 加 资 料</p>	
<p>ICSC 编号：1036 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 草酸铵</p>	

草酸铵

国际化学品安全卡

ICSC 编号: 1036

CAS 登记号: 1113-38-8		中文名称: 草酸铵; 草酸二铵盐; 乙二酸二铵盐	
RTECS 号: RO2750000		英文名称: AMMONIUM OXALATE; Oxalic acid, diammonium salt; Ethanedioic acid, diammonium salt	
UN 编号: 2811			
EC 编号: 607-007-00-3		化学式: $C_2H_8N_2O_4/NH_4OCCOONH_4$ 分子量: 124.1	
危害/接触类型	急性危害/症状	预防	急救/消防
火灾	可燃的, 在火焰中释放出刺激性或有毒烟雾(或气体)	禁止明火	干粉, 喷水, 泡沫, 二氧化碳
爆炸			
接触		防止粉尘扩散!	
# 吸入	咳嗽, 咽喉疼痛(见摄食)	局部排气或呼吸保护	新鲜空气, 休息
# 皮肤	发红, 灼烧感, 疼痛, 起疱	防护手套, 防护服	脱掉污染的衣服, 冲洗, 然后用水和肥皂洗皮肤,
# 眼睛	发红, 疼痛, 严重深度烧伤,	安全护目镜或眼睛保护结合呼吸保护	首先用大量水冲洗几分钟(如可能易行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
# 摄食	腹部疼痛, 惊厥, 倦睡, 迟钝, 休克或虚脱, 呕吐	工作时不得进食、饮水或吸烟	漱口, 大量饮水, 休息, 给予医疗护理
溢漏处置	将溢漏物扫入有盖容器中, 如果适当, 首先湿润防止扬尘。小心收集残余物, 然后转移到安全场所(额外个人防护: 适用于有害颗粒物的 P2 过滤呼吸器)。		
包装与标志	Xn 符号 R: 21/22 S: 2-24/25 标记: A 联合国危险性类别: 6.1 联合国包装级别: III 不得与食品和饲料一起运输。		
应急响应	运输应急卡: TEC(R)-61G12c。	储存	与食品和饲料分开存放。干燥。

<p style="text-align: center;">重 要 数 据</p>	<p>物理状态 外观：吸湿液体或晶体，有特殊气味。接触空气和光线变棕色。</p> <p>物理危险性：蒸气比空气重。</p> <p>化学危险性：该物质燃烧时分解，生成含氮氧化物的有毒和腐蚀性烟雾。该物质是一种弱碱。与氧化剂发生反应。</p> <p>职业接触限值：阈值 5mg/m³（美国政府工业卫生学家会议，1993~1994年）。</p> <p>接触途径：该物质可通过吸入其气溶胶、经皮肤和食入吸收到体内。</p> <p>吸入风险：未指明 20℃ 时该物质蒸发达到空气中有害浓度的速率。</p> <p>短期接触作用：该物质刺激眼睛、皮肤和呼吸道。</p> <p>长期或反复接触作用：反复或长期接触可能引起皮肤过敏。</p>		
<p style="text-align: center;">物 理 性 质</p>	<table style="width: 100%; border: none;"> <tr> <td style="width: 50%; border: none;"> 沸点：335℃ 熔点：20~21℃ 相对密度（水=1）：1.1 水中溶解度：混溶 蒸气压：20℃ 时 1.33Pa 蒸气/空气混合物的相对密度（空气=1）：20℃ 时 1.0 </td> <td style="width: 50%; border: none;"> 蒸气相对密度（空气=1）：5.1 闪点：179℃（闭杯） 自燃温度：324℃ 爆炸极限：空气中 1.3%~8.5%（体积） 辛醇/水分配系数的对数值：-1.59 </td> </tr> </table>	沸点：335℃ 熔点：20~21℃ 相对密度（水=1）：1.1 水中溶解度：混溶 蒸气压：20℃ 时 1.33Pa 蒸气/空气混合物的相对密度（空气=1）：20℃ 时 1.0	蒸气相对密度（空气=1）：5.1 闪点：179℃（闭杯） 自燃温度：324℃ 爆炸极限：空气中 1.3%~8.5%（体积） 辛醇/水分配系数的对数值：-1.59
沸点：335℃ 熔点：20~21℃ 相对密度（水=1）：1.1 水中溶解度：混溶 蒸气压：20℃ 时 1.33Pa 蒸气/空气混合物的相对密度（空气=1）：20℃ 时 1.0	蒸气相对密度（空气=1）：5.1 闪点：179℃（闭杯） 自燃温度：324℃ 爆炸极限：空气中 1.3%~8.5%（体积） 辛醇/水分配系数的对数值：-1.59		
<p style="text-align: center;">环境数据</p>			
<p style="text-align: center;">注 解</p>			
<p style="text-align: center;">附加资料</p>			
<p>ICSC 编号：1034 本卡片由 IPSC 和 CEC 合作编写 三乙醇胺</p>			

CAS 登记号: 102-71-6 中文名称: 三乙醇胺; 2, 2', 2''-次氨基三乙醇; 三羟基三乙醇胺			
RTECS 号: KL9275000 英文名称: TRIETHANOLAMINE; 2, 2', 2''-Nitrilotriethanol; Triethylolamine; Trihydroxytriethylamine			
化学式: $(\text{CH}_2\text{OHCH}_2)_3\text{N}$ 分子量: 149.2			
危害/接触类型	急性危害 / 症状	预 防	急救 / 消防
火 灾	可燃的, 在火焰中释放出刺激性或有毒烟雾 (或气体)	禁止明火	干粉, 抗醇泡沫, 喷水, 二氧化碳
爆 炸			
接 触		防止产生烟云!	
# 吸入	咳嗽, 咽喉疼痛	通风	新鲜空气, 休息
# 皮肤	发红	防护手套	脱掉污染的衣服, 冲洗, 然后用水和肥皂洗皮肤
# 眼睛	发红, 疼痛	安全护目镜	首先用大量水冲洗几分钟 (如可能易行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
# 摄食		工作时不得进食、饮水或吸烟	
溢漏处置	将溢漏液收集在有盖容器中, 然后用大量水冲净。		
包装与标志			
应急响应	美国防火协会法规: H2; F1; R1。	储 存	与强氧化剂分开存放。

<p style="text-align: center;">重 要 数 据</p>	<p>物理状态 外观：白色晶体，接触空气或阳光或接触铁时变粉红色。</p> <p>物理危险性：由于流动、搅动等，可能产生静电。</p> <p>化学危险性：与强氧化剂、氨和氨基化合物反应，有着火和爆炸危险。</p> <p>职业接触限值：阈值 10ppm、45mg/m³(时间加权平均值)；20ppm、90 mg/m³(短期接触限值)(美国政府工业卫生学家会议，1997年)。最高容许浓度 10ppm、45mg/m³(1997)。</p> <p>接触途径：该物质可通过吸入其气溶胶、经皮肤和食入吸收到体内。</p> <p>吸入风险：20℃时该物质蒸发，不会或很缓慢地达到有害空气污染浓度，但喷洒或扩散时要快得多。</p> <p>短期接触作用：该物质刺激眼睛、皮肤和呼吸道。该物质可能对血液发生作用，导致形成正铁血红蛋白。作用可能延缓，需要进行医疗观察。</p> <p>长期或反复接触作用：反复或长期接触可能引起皮肤过敏。</p>	
<p style="text-align: center;">物 理 性 质</p>	<p>沸点：280℃ 熔点：110℃ 水中溶解度：140g/100ml 蒸气压：20℃时 1Pa 蒸气/空气混合物的相对密度 (空气=1)：20℃时 1.00</p>	<p>蒸气相对密度(空气=1)：3.8 闪点：127℃(闭杯) 自燃温度：607℃ 爆炸极限：空气中 1.4%~? % (体积) 辛醇/水分配系数的对数值：0.79~0.93</p>
<p style="text-align: center;">环境数据</p>	<p>该物质对水生生物有极高毒性。</p>	
<p style="text-align: center;">注 解</p>	<p>根据接触程度，须作定期医疗检查。该物质中毒时须采取必要的治疗措施，必须提供有指示说明的适当方法。商品名有 C.I.76505, C.I.Developer 4, C.I.Oxidation Base 31, Developer O, Durafur Developer G, Fouramine RS, Fournine 79, Nako TGG, Pelagol Grey RS。</p>	
<p style="text-align: center;">附加资料</p>		
<p>ICSC 编号：1033 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 间苯二酚</p>		

间苯二酚

国际化学品安全卡

ICSC 编号: 1033

CAS 登记号: 108-46-3		中文名称: 间苯二酚; 1,3-二羟基苯; 1,3-苯二酚; 3-羟基苯酚; 雷琐酚	
RTECS 号: VG9625000		英文名称: RESORCINOL; 1,3-Dihydroxybenzene; 1,3-Benzenediol; 3-Hydroxyphenol; Resorcin	
UN 编号: 2876		化学式: $C_6H_6O_2$	
EC 编号: 604-010-00-1		分子量: 110.1	
危害/接触类型	急性危害 / 症状	预 防	急救 / 消防
火 灾	可燃的	禁止明火	喷水, 干粉
爆 炸		防止静电荷累积 (例如通过接地)	
接 触		防止粉尘扩散! 严格卫生条件!	
# 吸入	腹部疼痛, 嘴唇或指甲发青, 皮肤发青, 意识模糊, 惊厥, 咳嗽, 眩晕, 头痛, 恶心, 咽喉疼痛, 神志不清	局部排气或呼吸保护	新鲜空气, 休息, 必要时进行人工呼吸, 给予医疗护理
# 皮肤	可能被吸收! 发红, 疼痛 (另见吸入)	防护手套, 防护服	脱掉污染的衣服, 冲洗, 然后用水和肥皂洗皮肤, 给予医疗护理
# 眼睛	发红, 疼痛	安全护目镜, 面罩或眼睛保护结合呼吸保护	首先用大量水冲洗几分钟 (如可能易行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
# 摄食	(另见吸入)	工作时不得进食、饮水或吸烟	漱口, 用水冲服活性炭浆, 不要催吐, 给予医疗护理
溢漏处置	不得冲入下水道。将溢漏物扫入容器中, 如果适当, 首先湿润防止扬尘。小心收集残余物, 然后转移到安全场所。不要让这种化学品进入环境 (额外个人防护; 适用于有害颗粒物的 P2 过滤呼吸器)。		
包装与标志	Xn 符号 N 符号 R: 22-36/38-50 S: 2-26-61 联合国危险性类别: 6.1 联合国包装级别: III 不得与食品和饲料一起运输。		
应急响应	运输应急卡: TEC (R)-61G12c。 美国防火协会法规: H; F1; R0。	储 存	与强氧化剂、食品和饲料分开存放。

<p style="text-align: center;">重 要 数 据</p>	<p>物理状态 外观：无色压缩液化气体或无色挥发性液体，有特殊气味。</p> <p>物理危险性： 气体比空气重，可能沿地面流动，可能造成远处着火。可能累积在低层空间造成缺氧。由于流动、搅动等，可能产生静电。</p> <p>化学危险性： 该物质大概能形成爆炸性过氧化物。该物质能发生聚合，有着火和爆炸危险。与氧化剂、氯、氟、氮氧化物、氯化氢、溴化氢猛烈反应，有着火和爆炸危险。</p> <p>职业接触限值： 最高容许浓度未制定。</p> <p>接触途径： 该物质可通过吸入吸收到体内。</p> <p>吸入风险： 容器漏损时，该液体迅速蒸发造成封闭空间空气中过饱和，有严重窒息风险。</p> <p>短期接触作用： 液体迅速蒸发可能引起冻伤。该物质可能对中枢神经系统发生作用。接触该物质可能造成死亡。需要进行医疗观察。</p>		
<p style="text-align: center;">物 理 性 质</p>	<table style="width: 100%; border: none;"> <tr> <td style="width: 50%; border: none;"> <p>沸点：-6.9℃</p> <p>熔点：-140.3℃</p> <p>相对密度(水=1)：0.59</p> <p>水中溶解度：实际上难溶</p> <p>蒸气压：20℃时 1976kPa</p> </td> <td style="width: 50%; border: none;"> <p>蒸气相对密度(空气=1)：1.94</p> <p>闪点：易燃</p> <p>自燃温度：465℃</p> <p>爆炸极限：空气中 1.8%~9.6% (体积)</p> </td> </tr> </table>	<p>沸点：-6.9℃</p> <p>熔点：-140.3℃</p> <p>相对密度(水=1)：0.59</p> <p>水中溶解度：实际上难溶</p> <p>蒸气压：20℃时 1976kPa</p>	<p>蒸气相对密度(空气=1)：1.94</p> <p>闪点：易燃</p> <p>自燃温度：465℃</p> <p>爆炸极限：空气中 1.8%~9.6% (体积)</p>
<p>沸点：-6.9℃</p> <p>熔点：-140.3℃</p> <p>相对密度(水=1)：0.59</p> <p>水中溶解度：实际上难溶</p> <p>蒸气压：20℃时 1976kPa</p>	<p>蒸气相对密度(空气=1)：1.94</p> <p>闪点：易燃</p> <p>自燃温度：465℃</p> <p>爆炸极限：空气中 1.8%~9.6% (体积)</p>		
<p style="text-align: center;">环境数据</p>			
<p style="text-align: center;">注 解</p>	<p>沸点时液体密度：0.605kg/L。空气中高浓度引起缺氧，有神志不清或死亡危险。进入工作区前，检验氧含量。转动泄漏钢瓶使漏口朝上，防止液态气体逸出。</p>		
<p style="text-align: center;">附加资料</p>			
<p>ICSC 编号：1027 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 异丁烯</p>			

异丁烯

国际化学品安全卡

ICSC 编号: 1027

CAS 登记号: 115-11-7		中文名称: 异丁烯; 2-甲基丙烯 (钢瓶)	
RTECS 号: UD0890000		英文名称: ISOBUTENE; Isobutylene; 2-Methylpropene	
UN 编号: 1055		(cylinder)	
EC 编号: 601-012-00-4		化学式: $C_4H_8/CH_2=C(CH_3)_2$	分子量: 56.1
危害/接触类型	急性危害 / 症状	预 防	急救 / 消防
火 灾	极易燃	禁止明火、禁止火花和禁止吸烟, 禁止与氧化性物料接触	切断气源, 如不可能并对周围环境无危险, 让火自行燃尽, 其他情况用沙子、干粉、二氧化碳灭火
爆 炸	蒸气/空气混合物有爆炸性, 与氧化剂、卤素接触有着火和爆炸危险	密闭系统, 通风, 防爆电器与照明, 防止静电荷累积 (例如通过接地), 使用无火花手工具	着火时, 喷水保持料桶等冷却, 从掩蔽位置灭火
接 触			
# 吸入	眩晕, 瞌睡, 迟钝, 恶心, 神志不清, 呕吐	密闭系统和通风	新鲜空气, 休息, 必要时进行人工呼吸, 给予医疗护理
# 皮肤	与液体接触: 冻伤	隔冷手套	冻伤时用大量水冲洗, 不要脱去衣服, 给予医疗护理
# 眼睛	冻伤	面罩或眼睛保护结合呼吸保护	首先用大量水冲洗几分钟 (如可能易行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
# 摄食			
溢漏处置	撤离危险区域! 向专家咨询! 通风, 移除所有引燃源。不得冲入下水道。切勿直接将水喷在液体上 (额外个人防护: 自给式呼吸器)。		
包装与标志	F 符号 F+符号 R: 12 S: 2-9-16-33 标记: C 联合国危险性类别: 2.1		
应急响应	运输应急卡: TEC (R)-502。 美国防火协会法规: H1; F4; R0。	储 存	防火。与不兼容物料 (见化学危险性) 分开存放。保持阴凉。

<p style="text-align: center;">重 要 数 据</p>	<p>物理状态 外观: 无色液体, 有刺鼻气味。</p> <p>物理危险性: 蒸气比空气重, 可能沿地面流动, 可能造成远处着火。</p> <p>化学危险性: 该物质受热时分解生成含氯化氢和光气的有毒和刺激性烟雾。与水或蒸汽接触时发生反应, 生成有毒和腐蚀性氯化氢。与强氧化剂猛烈反应, 有着火和爆炸危险。特别是在湿气存在下, 浸蚀许多种金属。</p> <p>职业接触限值: 最高容许浓度未制定。</p> <p>接触途径: 该物质可通过吸入和食入吸收到体内。</p> <p>吸入风险: 20℃时该物质蒸发, 可很快地达到有害空气污染浓度。</p> <p>短期接触作用: 催泪, 该物质腐蚀眼睛、皮肤和呼吸道。食入有腐蚀性。吸入蒸气可能引起肺水肿 (见注解)。</p>		
<p style="text-align: center;">物 理 性 质</p>	<table style="width: 100%; border: none;"> <tr> <td style="width: 50%; vertical-align: top;"> <p>沸点: 95℃</p> <p>熔点: -80.6℃</p> <p>相对密度(水=1): 1.14</p> <p>水中溶解度: 难溶, 逐渐分解</p> <p>蒸气压: 20℃时 5.5kPa</p> </td> <td style="width: 50%; vertical-align: top;"> <p>蒸气相对密度(空气=1): 3.74</p> <p>闪点: 16℃ (闭杯)</p> <p>自燃温度: 500℃</p> <p>爆炸极限: 空气中 3.2%~27.5% (体积)</p> </td> </tr> </table>	<p>沸点: 95℃</p> <p>熔点: -80.6℃</p> <p>相对密度(水=1): 1.14</p> <p>水中溶解度: 难溶, 逐渐分解</p> <p>蒸气压: 20℃时 5.5kPa</p>	<p>蒸气相对密度(空气=1): 3.74</p> <p>闪点: 16℃ (闭杯)</p> <p>自燃温度: 500℃</p> <p>爆炸极限: 空气中 3.2%~27.5% (体积)</p>
<p>沸点: 95℃</p> <p>熔点: -80.6℃</p> <p>相对密度(水=1): 1.14</p> <p>水中溶解度: 难溶, 逐渐分解</p> <p>蒸气压: 20℃时 5.5kPa</p>	<p>蒸气相对密度(空气=1): 3.74</p> <p>闪点: 16℃ (闭杯)</p> <p>自燃温度: 500℃</p> <p>爆炸极限: 空气中 3.2%~27.5% (体积)</p>		
<p style="text-align: center;">环境数据</p>			
<p style="text-align: center;">注 解</p>	<p>接触该物质的健康效应未经充分调查。肺水肿症状常常经过几小时以后才变得明显, 体力劳动使症状加重。因此休息和医疗观察是必要的。应考虑由医生或医生指定人立即给予适当喷药。不要将工作服带回家中。</p>		
<p style="text-align: center;">附加资料</p>			
<p>ICSC 编号: 1025 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 氯甲酸乙酯</p>			

CAS 登记号: 541-41-3 中文名称: 氯甲酸乙酯; 乙基氯甲酸酯			
RTECS 号: LQ6125000 英文名称: ETHYL CHLOROFOMATE; Ethyl chlorocarbo-			
UN 编号: 1182 nate; Chloroformic acid ethyl ester; Carbono-			
EC 编号: 607-020-00-4 chloridic acid ethyl ester			
化学式: $C_3H_5ClO_2/ClCOOC_2H_5$ 分子量: 108.53			
危害/接触类型	急性危害/症状	预防	急救/消防
火灾	高度易燃, 在火焰中释放出刺激性或有毒烟雾(或气体)	禁止明火、禁止火花和禁止吸烟, 禁止与强氧化剂接触	抗醇泡沫, 干粉, 二氧化碳, 禁止用水
爆炸	蒸气/空气混合物有爆炸性, 与强氧化剂接触有着火和爆炸危险	密闭系统, 通风, 防爆电器与照明, 不要使用压缩空气填充, 卸料或转运	着火时, 喷水保持钢瓶冷却, 但禁止与水直接接触
接触		防止产生烟云! 避免一切接触!	一切情况均向医生咨询!
# 吸入	灼烧感, 咳嗽, 呼吸困难, 恶心, 气促, 咽喉疼痛	避免吸入微细粉尘和雾气, 呼吸保护, 密闭系统和通风	新鲜空气, 休息, 半直立体位, 必要时进行人工呼吸, 给予医疗护理, 见注解
# 皮肤	有腐蚀性, 发红, 皮肤烧伤, 灼烧感, 疼痛, 起疱	防护服	脱掉污染的衣服, 用大量水冲洗皮肤或淋浴, 给予医疗护理, 急救时戴防护手套
# 眼睛	有腐蚀性, 发红, 疼痛, 严重深度烧伤	面罩或眼睛保护结合呼吸保护	首先用大量水冲洗几分钟(如可能易行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
# 摄食	有腐蚀性, 腹部痉挛, 腹部疼痛, 虚弱(另见吸入)	工作时不得进食、饮水或吸烟, 进食前洗手	漱口, 不要催吐, 休息, 给予医疗护理
溢漏处置	撤离危险区域! 通风, 移除所有引燃源。尽可能将溢漏液收集在有盖容器中。用干沙子或惰性吸收剂吸收残液并转移到安全场所。不得冲入下水道。不要用锯末或其他可燃吸收剂吸收(额外个人防护: 全套防护服包括自给式呼吸器)。		
包装与标志	F 符号 T 符号 R: 11-23-36/37/38 S: 1/2-9-16-33-45 联合国危险性类别: 6.1 联合国次要风险等级: 3, 8 联合国包装级别: I 气密。不易破碎包装, 将易破碎包装放在不易破碎密闭容器中。不得与食品和饲料一起运输。		
应急响应	运输应急卡: TEC(R)-30G33。 美国防火协会法规: HB; E3; RI。	储存	防火。与强氧化剂、食品和饲料及其他不兼容物料(见化学危险性)分开存放。保持阴凉、干燥。充分密闭。

CAS 登记号: 141-97-9	中文名称: 乙酰乙酸乙酯; 乙基乙酰酸酯; 3-氧代丁酸乙酯
RECS 号: AK5250000	英文名称: Acetoacetic acid ethyl ester; Ethyl acetylacetate; 3-Oxobutanoic acid ethyl ester
	化学式: $C_6H_{10}O_3/CH_3COCH_2COOC_2H_5$
	分子量: 130.14

危害/接触类型	急性危害/症状	预防	急救/消防
火灾	可燃的, 在火焰中释放出刺激性或有毒烟雾 (或气体)	禁止明火, 禁止与氧化剂接触	干粉, 抗醇泡沫, 喷水, 二氧化碳
爆炸	高于 84°C, 可能形成爆炸性蒸气/空气混合物	高于 84°C, 使用密闭系统, 通风	
接触		防止产生烟云!	
# 吸入	灼烧感, 咳嗽, 咽喉疼痛	通风, 避免吸入微细粉尘和雾气	新鲜空气, 休息
# 皮肤	发红	防护手套, 防护服	脱掉污染的衣服, 冲洗, 然后用水和肥皂洗皮肤, 给予医疗护理
# 眼睛	发红	安全护目镜或眼睛保护结合呼吸保护	首先用大量水冲洗几分钟 (如可能易行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
# 摄食		工作时不得进食、饮水或吸烟, 进食前洗手	漱口, 大量饮水, 休息, 给予医疗护理
溢漏处置	尽可能将溢漏液收集在有盖容器中。用沙子或惰性吸收剂吸收残液并转移到安全场所。用大量水冲净残余物。		
包装与标志			
应急响应	运输应急卡: TEC (R)-30G37。 美国防火协会法规: H2; F2; R0。	储存	与强氧化剂分开存放。沿地面通风。

<p style="text-align: center;">重 要 数 据</p>	<p>物理状态 外观：无色液体，有特殊气味。</p> <p>物理危险性：蒸气与空气充分混合，容易形成爆炸性混合物。</p> <p>化学危险性：与强氧化剂猛烈反应，有着火和爆炸危险。侵蚀许多种塑料和树脂。</p> <p>职业接触限值：阈限值未制定。最高容许浓度未制定。</p> <p>接触途径：该物质可通过吸入吸收到体内。</p> <p>吸入风险：20℃时蒸发可忽略不计，但可以较快地达到空气中颗粒物有害浓度。</p> <p>短期接触作用：该物质刺激眼睛和呼吸道。</p>		
<p style="text-align: center;">物 理 性 质</p>	<table style="width: 100%; border: none;"> <tr> <td style="width: 50%; border: none;"> 沸点：126℃ 熔点：-43℃ 相对密度(水=1)：0.98 水中溶解度：难溶 蒸气压：20℃时 1.1kPa </td> <td style="width: 50%; border: none;"> 蒸气相对密度(空气=1)：4.07 闪点：25℃(闭杯) 自燃温度：445℃ 爆炸极限：空气中 1.4%~11.0%(体积) </td> </tr> </table>	沸点：126℃ 熔点：-43℃ 相对密度(水=1)：0.98 水中溶解度：难溶 蒸气压：20℃时 1.1kPa	蒸气相对密度(空气=1)：4.07 闪点：25℃(闭杯) 自燃温度：445℃ 爆炸极限：空气中 1.4%~11.0%(体积)
沸点：126℃ 熔点：-43℃ 相对密度(水=1)：0.98 水中溶解度：难溶 蒸气压：20℃时 1.1kPa	蒸气相对密度(空气=1)：4.07 闪点：25℃(闭杯) 自燃温度：445℃ 爆炸极限：空气中 1.4%~11.0%(体积)		
<p style="text-align: center;">环 境 数 据</p>			
<p style="text-align: center;">注 解</p>	<p>商品名为 Eufin。</p>		
<p style="text-align: center;">附 加 资 料</p>			
<p>ICSC 编号：1022 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 二乙基碳酸酯</p>			

CAS 登记号: 105-58-8 中文名称: 二乙基碳酸酯; 碳酸二乙酯; 碳酸酯; 碳酸乙酯
 RIECS 号: FF9800000 英文名称: DIETHYL CARBONATE; Carbonic acid diethyl
 UN 编号: 2366 ester; carbonic ether; Ethyl carbonate
 化学式: $C_5H_{10}O_3(C_2H_5O)_2CO$ 分子量: 118.13

危害/接触类型	急性危害 / 症状	预 防	急救 / 消防
火 灾	易燃的	禁止明火、禁止火花和禁止吸烟, 禁止与氧化剂接触	水成膜泡沫, 抗醇泡沫, 干粉, 二氧化碳
爆 炸	高于 25°C, 可能形成爆炸性蒸气/空气混合物, 与强氧化剂接触有着火和爆炸危险	高于 25°C, 使用密闭系统, 通风和防爆电器	着火时, 喷水保持料桶等冷却
接 触		防止产生烟云!	
# 吸入	灼烧感, 咳嗽, 恶心, 咽喉疼痛	通风	新鲜空气, 休息
# 皮肤	发红	防护手套	脱掉污染的衣服, 冲洗, 然后用水和肥皂洗皮肤, 给予医疗护理
# 眼睛	发红, 疼痛	安全护目镜或眼睛保护结合呼吸保护	首先用大量水冲洗几分钟 (如可能易行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
# 摄食			漱口, 休息, 给予医疗护理
溢漏处置	尽可能将溢漏液收集在有盖容器中。用沙子或惰性吸收剂吸收残液并转移到安全场所 (额外个人防护: 自给式呼吸器)。		
包装与标志	联合国危险性类别: 3 联合国包装级别: III		
应急响应	运输应急卡: TEC (R)-590。 美国防火协会法规: H2; F3; R1。	储 存	防火。与强氧化剂分开存放。保持冷却。充分密闭。

CAS 登记号: 110-05-4 中文名称: 过氧化二叔丁基; 双(1,1-二甲基乙基)过氧化物; 过氧化叔丁基
 RTECS 号: ER2450000
 UN 编号: 2102 英文名称: Di-*tert*-BUTYL PEROXIDE; Bis(1,1-dimethylethyl) peroxide; *tert*-Butyl peroxide; DTBP
 EC 编号: 617-001-00-2 化学式: $C_8H_{18}O_2/(CH_3)_2COOC(CH_3)_2$
 分子量: 146.2

危害/接触类型	急性危害/症状	预防	急救/消防
火灾	高度易燃, 许多反应可能引起火灾或爆炸	禁止明火、禁止火花和禁止吸烟, 禁止与易燃物质、污染物接触, 禁止与热表面接触	干粉, 喷水, 泡沫, 二氧化碳
爆炸	蒸气/空气混合物有爆炸性	密闭系统, 通风, 防爆电器与照明, 不要使用压缩空气填充, 卸料或转运	着火时, 喷水保持料桶等冷却, 从掩蔽位置灭火
接触		防止产生烟云!	
# 吸入	咳嗽, 气促, 咽喉疼痛	通风	新鲜空气, 休息, 半直立位, 给予医疗护理
# 皮肤		防护手套	先用大量水冲洗, 然后脱去污染的衣服并再次冲洗
# 眼睛	发红, 疼痛	安全护目镜	首先用大量水冲洗几分钟(如可能易行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
# 摄食	腹部痉挛, 呕吐(另见吸入)	工作时不得进食、饮水或吸烟	漱口, 给予医疗护理
溢漏处置	通风, 移除所有引燃源。尽可能将溢漏液收集在有盖容器中。用沙子或惰性吸收剂吸收残液并转移到安全场所。不得冲入下水道。不得用锯末或其他可燃吸收剂吸收(额外个人防护: 适用于有机气体和蒸气的过滤呼吸器)。		
包装与标志	O 符号 F 符号 R: 7-11 S: 2-3/7-14-16-36/37/39 联合国危险性类别: 5.2 联合国包装级别: II 特殊材料。		
应急响应	运输应急卡: TEC (R)-52G01。 美国防火协会法规: H3; F2; R4; OXY。	储存	防火。与可燃和还原性物质分开存放。阴凉, 严格密闭。

<p style="text-align: center;">重 要 数 据</p>	<p>物理状态 外观：无色液体，有特殊气味。</p> <p>物理危险性： 由于流动、搅动等，可能产生静电。</p> <p>化学危险性： 由于受热，在湿气、氧化剂或光线作用下，该物质可能发生聚合，有着火和爆炸危险。</p> <p>职业接触限值： 阈值未制定。</p> <p>接触途径： 该物质可通过吸入吸收到体内。</p> <p>吸入风险： 未指明 20℃时该物质蒸发达到空气中有害浓度的速率。</p> <p>短期接触作用： 该物质刺激眼睛、皮肤和呼吸道。</p> <p>长期或反复接触作用： 反复或长期接触可能引起皮肤过敏。见注解。</p>	
<p style="text-align: center;">物 理 性 质</p>	<p>沸点：163℃ 熔点：-25℃ 相对密度(水=1)：0.9 水中溶解度：0.6g/100ml 蒸气压：20℃时 270Pa 蒸气/空气混合物的相对密度 (空气=1)：20℃时 1</p>	<p>蒸气相对密度(空气=1)：4.9 闪点：41℃ 自然温度：290℃ 爆炸极限：空气中 2%~8% (体积) 辛醇/水分配系数的对数值：2.26~3.01</p>
<p style="text-align: center;">环境数据</p>		
<p style="text-align: center;">注 解</p>	<p>接触该物质的健康效应未进行充分调查。添加稳定剂或阻聚剂会影响该物质的毒理学性质，向专家咨询。</p>	
<p style="text-align: center;">附加资料</p>		
<p>ICSC 编号：1018 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 甲基丙烯酸丁酯</p>		

CAS 登记号: 97-88-1 中文名称: 甲基丙烯酸丁酯; 2-甲基丁基丙烯酸酯; 2-甲基-2-丙烯丁酯; 丁基-2 丙烯酸酯			
RTECS 号: OZ3675000			
UN 编号: 2227 英文名称: BUTYL METHACRYLATE; 2-Methyl butylacrylate; 2-Propenoic acid 2-methyl butyl ester; Butyl-2-methacrylate; Methacrylic acid, butyl ester			
EC 编号: 607-033-00-5			
化学式: $C_8H_{14}O_2/CH_2C(CH_3)COO(CH_2)_3CH_3$			
分子量: 142.2			
危害/接触类型	急性危害/症状	预防	急救/消防
火灾	易燃的	禁止明火、禁止火花和禁止吸烟	干粉, 水成膜泡沫, 泡沫, 二氧化碳
爆炸	高于 41℃, 可能形成爆炸性蒸气/空气混合物	高于 41℃, 使用密闭系统, 通风和防爆电器, 防止静电荷累积 (例如通过接地)	着火时, 喷水保持料桶等冷却
接触		防止产生烟云! 避免一切接触!	
# 吸入	咳嗽, 气促, 咽喉疼痛,	通风, 局部排气或呼吸保护	新鲜空气, 休息, 半直立位
# 皮肤	发红, 疼痛 (另见吸入)	防护手套, 防护服	脱掉污染的衣服, 用大量水冲洗皮肤或淋浴
# 眼睛	发红, 疼痛	安全护目镜	首先用大量水冲洗几分钟 (如可能易行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
# 摄食	腹部疼痛 (另见吸入)	工作时不得进食、饮水或吸烟	漱口, 给予医疗护理
溢漏处置	尽可能将溢漏液收集在有盖容器中。用沙子或惰性吸收剂吸收残液并转移到安全场所 (额外个人保护: 适用于有机气体和蒸气的过滤呼吸器)。		
包装与标志	Xi 符号 R: 10-36/37/38-43 S: 2 标记: D 联合国危险性类别: 3 联合国包装级别: III		
应急响应	运输应急卡: TEC (R)-606A。 美国防火协会法规: H2; F2; R0。	储存	防火。与氧化剂分开存放。阴凉, 干燥。保存在阴暗处。在稳定后贮存。

<p style="text-align: center;">重 要 数 据</p>	<p>物理状态 外观: 发烟无色液体, 有刺鼻气味。</p> <p>物理危险性: 该蒸气比空气重。</p> <p>化学危险性: 该物质与热表面接触时分解, 生成光气和氯化氢的高毒和腐蚀性气体。加热或与碱类、胺类、其他碱性化合物和 DMSO 接触时猛烈分解, 有着火和爆炸危险。与强氧化剂猛烈反应。与水或水蒸气反应放出热量和生成有毒腐蚀性烟雾。侵蚀许多种金属, 生成易燃氢气 (见卡片#0001), 与金属盐、醇类、胺类和强碱接触时, 也生成氢气。</p> <p>职业接触限值: 阈限值未制定。最高容许浓度未制定。</p> <p>接触途径: 该物质可通过吸入和食入吸收到体内。</p> <p>吸入风险: 20℃时蒸发可忽略不计, 但可较快地达到空气中颗粒物有害浓度。</p> <p>短期接触作用: 催泪, 该物质腐蚀眼睛、皮肤和呼吸道。吸入蒸气或气溶胶可能引起肺水肿 (见注解)。</p>		
<p style="text-align: center;">物 理 性 质</p>	<table style="width: 100%; border: none;"> <tr> <td style="width: 50%; border: none;"> <p>沸点: 197.2℃</p> <p>熔点: -1℃</p> <p>相对密度(水=1): 1.21</p> <p>水中溶解度: 分解</p> <p>蒸气压: 20℃时 50Pa</p> </td> <td style="width: 50%; border: none;"> <p>蒸气相对密度(空气=1): 4.88</p> <p>闪点: 88℃</p> <p>自燃温度: 197℃</p> <p>爆炸极限: 空气中 2.5%~27% (体积)</p> </td> </tr> </table>	<p>沸点: 197.2℃</p> <p>熔点: -1℃</p> <p>相对密度(水=1): 1.21</p> <p>水中溶解度: 分解</p> <p>蒸气压: 20℃时 50Pa</p>	<p>蒸气相对密度(空气=1): 4.88</p> <p>闪点: 88℃</p> <p>自燃温度: 197℃</p> <p>爆炸极限: 空气中 2.5%~27% (体积)</p>
<p>沸点: 197.2℃</p> <p>熔点: -1℃</p> <p>相对密度(水=1): 1.21</p> <p>水中溶解度: 分解</p> <p>蒸气压: 20℃时 50Pa</p>	<p>蒸气相对密度(空气=1): 4.88</p> <p>闪点: 88℃</p> <p>自燃温度: 197℃</p> <p>爆炸极限: 空气中 2.5%~27% (体积)</p>		
<p style="text-align: center;">环境数据</p>	<p>该物质可能对环境有害, 对甲壳纲动物和鱼类应给予特别注意。</p>		
<p style="text-align: center;">注 解</p>	<p>与灭火剂, 如水猛烈反应。肺水肿症状常常经过几小时以后才变得明显, 体力劳动使症状加重。因此休息和医疗观察是必要的。应考虑由医生或医生指定人立即给予适当喷药。不要将工作服带回家中。</p>		
<p style="text-align: center;">附加资料</p>			
<p>ICSC 编号: 1015 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 苯甲酰氯</p>			

CAS 登记号: 98-88-4 中文名称: 苯甲酰氯; 苯甲酸氯; α -氯苯甲酰
 RTECS 号: DM6600000 英文名称: BENZOYL CHLORIDE; Benzenecarbonyl
 UN 编号: 1736 chloride; Benzoic acid chloride; α -Chloro-
 EC 编号: 607-012-00-0 benzaldehyde
 化学式: C_7H_5ClO/C_6H_5COCl 分子量: 140.57

危害/接触类型	急性危害 / 症状	预 防	急救 / 消防
火 灾	可燃的, 许多反应可能引起火灾或爆炸, 在火焰中释放出刺激性或有毒烟雾 (或气体)	禁止明火, 禁止与不兼容物质接触 (见化学危险性), 禁止与热表面接触	抗醇泡沫, 干粉, 二氧化碳, 禁止用水
爆 炸	高于 88°C, 可能形成爆炸性蒸气/空气混合物	高于 88°C, 使用密闭系统, 通风和防爆电器	着火时, 喷水保持料桶冷却, 但避免与水直接接触
接 触		防止产生烟云! 严格卫生条件!	一切情况均向医生咨询!
# 吸入	灼烧感, 咳嗽, 气促, 咽喉疼痛	避免吸入微细粉尘和烟雾, 密闭系统和通风	新鲜空气, 休息, 半直立体位, 必要时进行人工呼吸, 给予医疗护理, 见注解
# 皮肤	发红, 皮肤烧伤, 灼烧感, 疼痛	防护手套	脱掉污染的衣服, 用大量水冲洗皮肤或淋浴, 急救时戴防护手套
# 眼睛	发红, 疼痛, 严重深度烧伤	安全护目镜	首先用大量水冲洗几分钟 (如可能易行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
# 摄食	有腐蚀性, 腹部痉挛, 腹部疼痛, 虚弱 (另见吸入)	工作时不得进食、饮水或吸烟	漱口, 休息, 给予医疗护理, 见注解
溢漏处置	尽可能将溢漏液收集在有盖容器中。用沙子或惰性吸收剂吸收残液并转移到安全场所。不得冲入下水道。切勿直接将水喷在液体上 (额外个人防护: 全套防护服包括自给式呼吸器)。		
包装与标志	C 符号 R: 34 S: 1/2-26-45 联合国危险性类别: 8 联合国包装级别: II 气密。不得与食品和饲料一起运输。		
应急响应	运输应急卡: TEC (R)-64。 美国防火协会法规: H3; F2; R1; W。	储 存	采取措施盛装灭火产生的废水。与食品和饲料以及不兼容物质分开存放 (见化学危险性)。保持阴凉、干燥。沿地面通风。

CAS 登记号: 142-04-1		中文名称: 盐酸苯胺; 苯胺氯; 苯胺盐	
RTECS 号: CY0875000		英文名称: ANILINE HYDROCHLORIDE; Anilinium chloride; Aniline salt.	
UN 编号: 1548		化学式: C_6H_5ClN/C_6H_7NHCl 分子量: 129.59	
危害/接触类型	急性危害/症状	预防	急救/消防
火灾	可燃的, 在火焰中释放出刺激性或有毒烟雾(或气体)	禁止明火, 禁止与氧化剂接触	干粉, 喷水, 泡沫, 二氧化碳
爆炸	与氧化剂接触有着火和爆炸风险		着火时, 喷水保持料桶等冷却
接触		防止粉尘扩散! 避免一切接触!	一切情况均向医生咨询!
# 吸入	嘴唇或指甲发青, 皮肤发青, 咳嗽, 眩晕, 头痛, 恶心, 气促, 咽喉疼痛, 神志不清, 呕吐, 虚弱	避免吸入微细粉尘和雾气, 通风(如果不是粉末), 局部排气或呼吸保护	新鲜空气, 休息, 必要时进行人工呼吸, 给予医疗护理, 见注解
# 皮肤	可能被吸收! 发红(另见吸入)	防护服	脱掉污染的衣服, 冲洗, 然后用水和肥皂洗皮肤, 给予医疗护理, 急救时戴防护手套
# 眼睛	发红, 疼痛	面罩	首先用大量水冲洗几分钟(如可能易行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
# 摄食	腹部疼痛(另见吸入)	工作时不得进食、饮水或吸烟, 进食前洗手	漱口, 催吐(仅对清醒病人!), 休息, 催吐时戴防护手套, 给予医疗护理, 见注解
溢漏处置	不得冲入下水道。将溢漏物扫入有盖容器中, 如果适当, 首先湿润防止扬尘。小心收集残余物, 然后转移到安全场所(额外个人防护: 适用于有机蒸气和有害粉尘的 A/P2 过滤呼吸器)。		
包装与标志	T 符号 R: 20/21/22-40-48/23/24/25 S: 1/2-28-36/37-45 标记: A 联合国危险性类别: 6.1 联合国包装级别: III 气密。不易破碎包装, 将易破碎包装放在不易破碎密闭容器中。不得与食品和饲料一起运输。		
应急响应	运输应急卡: TEC (R)-61G12b.	储存	与强氧化剂、强酸、食品和饲料分开存放。干燥。保存在阴暗处。充分密闭。沿地面通风。

<p>重要数据</p>	<p>物理状态 外观：黄色液体，有特殊气味。</p> <p>物理危险性： 蒸气比空气重，可能沿地面流动，可能造成远处着火。</p> <p>化学危险性： 受热时可能发生爆炸。该物质燃烧时分解生成含有氮氧化物的有毒气体。与氧化剂反应，有着火和爆炸危险。</p> <p>职业接触限值： 阈值未制定。</p> <p>接触途径： 该物质可通过吸入和经皮肤吸收到体内。</p> <p>吸入风险： 20℃时该物质蒸发，可相当快地达到空气中有害浓度。</p> <p>短期接触作用： 该物质可能对血液和心血管系统发生作用，导致心脏病和形成正铁血红蛋白。作用可能延缓，需要进行医疗观察。</p>	
<p>物理性质</p>	<p>沸点：97-99℃</p> <p>相对密度(水=1)：0.875</p> <p>水中溶解度：不溶</p> <p>蒸气压：20℃时 3.5kPa</p> <p>蒸气/空气混合物的相对密度(空气=1)：20℃时 1.1</p>	<p>蒸气相对密度(空气=1)：4.0</p> <p>闪点：3℃</p> <p>自燃温度：209℃</p>
<p>环境数据</p>		
<p>注解</p>	<p>在封闭空间中燃烧可能转变为爆炸。根据接触程度，须作定期医疗检查。该物质中毒时须采取必要的治疗措施，必须提供有指示说明的适当方法。</p>	
<p>附加资料</p>		
<p>ICSC 编号：1012 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 亚硝酸异戊酯</p>		

CAS 登记号: 110-46-3	中文名称: 亚硝酸异戊酯; 亚硝酸戊酯; 亚硝酸-3-甲基丁酯; 3-甲基亚硝酸丁酯; 亚硝酸异戊醇酯
RTECS 号: NT0187500	英文名称: ISOAMYL NITRITE; Amyl nitrite; Nitrous acid; 3-methylbutylester; 3-Methylbutanol nitrite; Isopentyl alcohol nitrite
UN 编号: 1113	化学式: $C_5H_{11}NO_2$ 分子量: 117.2

危害/接触类型	急性危害/症状	预防	急救/消防
火灾	高度易燃, 许多反应可能引起火灾或爆炸, 受热引起压力升高有爆炸危险	禁止明火、禁止火花和禁止吸烟	喷水, 抗醇泡沫
爆炸	蒸气/空气混合物有爆炸性	密闭系统, 通风, 防爆电器与照明, 不要使用压缩空气填充, 卸料或转运	着火时, 喷水保持料桶等冷却, 从掩蔽位置灭火
接触		防止产生烟云! 严格卫生条件!	一切情况均向医生咨询!
# 吸入	嘴唇或指甲发青, 皮肤发青, 意识模糊, 凉厥, 眩晕, 头痛, 出汗, 恶心, 神志不清, 呕吐, 面部潮红, 症状可能延缓 (见注解)	通风, 局部排气或呼吸保护	必要时进行人工呼吸, 给予医疗护理
# 皮肤	可能被吸收!	防护手套, 防护服	脱掉污染的衣服, 冲洗, 然后用水和肥皂洗皮肤, 给予医疗护理
# 眼睛		安全护目镜, 面罩或眼睛保护结合呼吸保护	首先用大量水冲洗几分钟 (如可能易行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
# 摄食	(见吸入)	工作时不得进食、饮水或吸烟, 进食前洗手	漱口, 给予医疗护理
溢漏处置	撤离危险区域! 向专家咨询! 通风, 移除所有引燃源。将溢漏液收集在有盖容器中。用沙子或惰性吸收剂吸收残液并转移到安全场所。不得冲入下水道。化学防护服包括自给式呼吸器。		
包装与标志	联合国危险性类别: 3 联合国包装级别: II 气密。不得与食品和饲料一起运输。		
应急响应	运输应急卡: TEC(R)-30G30。 美国防火协会法规: H1; F; R2。	储存	防火。与强氧化剂分开存放。阴凉。严格密闭。

CAS 登记号: 7664-84-2		中文名称: 磷酸; 原磷酸	
RTECS 号: TB6300000		英文名称: PHOSPHORIC ACID; Orthophosphoric acid	
UN 编号: 1805		化学式: H_3O_4P/H_3PO_4	
EC 编号: 015-011-00-6		分子量: 98.0	
危害/接触类型	急性危害/症状	预防	急救/消防
火灾	不可燃, 与常用金属接触生成的氢气与空气形成易燃混合物, 在火焰中释放出刺激性或有毒烟雾(或气体)	禁止与金属、醛类、氰化物、硫醇和硫化物接触	周围环境着火时, 允许用各种灭火剂
爆炸			着火时, 喷水保持料桶等冷却
接触		避免一切接触!	
# 吸入	灼烧感, 咳嗽, 呼吸困难, 气促, 咽喉疼痛, 神志不清, 症状可能延缓(见注解)	通风	新鲜空气, 休息, 半直立位, 必要时进行人工呼吸, 给予医疗护理
# 皮肤	发红, 疼痛, 起泡,	防护手套, 防护服	脱掉污染的衣服, 用大量水冲洗皮肤或淋浴, 给予医疗护理
# 眼睛	发红, 疼痛, 视力模糊, 严重深度烧伤	安全护目镜或眼睛保护结合呼吸保护	首先用大量水冲洗几分钟(如可能易行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
# 摄食	腹部疼痛, 灼烧感, 意识模糊, 呼吸困难, 咽喉疼痛, 神志不清, 虚弱	工作时不得进食、饮水或吸烟	漱口, 不要催吐, 休息, 给予医疗护理
溢漏处置	将溢漏物扫入容器中。小心收集残余物, 然后转移到安全场所(额外个人防护: 自给式呼吸器)。		
包装与标志	C 符号 R: 34 S: 26 联合国危险性类别: 8 联合国包装级别: III 不得与食品和饲料一起运输。		
应急响应	美国防火协会法规: H2; F0; R0。	储存	与食品、饲料、金属、醇类、醛类、酯类、酚类、酮类、硫化物、氰化物、有机过氧化物分开存放。保持阴凉、干燥。保存在通风良好的室内。

<p>重 要 数 据</p>	<p>物理状态 外观：无气味无色晶体或白色粉末。</p> <p>化学危险性：加热到 100℃ 以上时该物质分解，生成水和刺激性硼酸酐。水溶液是一种弱酸。与碱性碳酸盐和氢氧化物不兼容。</p> <p>职业接触限值：阈值未制定。</p> <p>接触途径：该物质可通过吸入其气溶胶和食入吸收到体内。</p> <p>吸入风险：20℃ 时蒸发可忽略不计，但扩散时可较快地达到空气中颗粒物公害污染浓度。</p> <p>短期接触作用：该物质刺激眼睛、皮肤和呼吸道。该物质可能对胃肠道、肝和肾发生作用。</p> <p>长期或反复接触作用：反复或长期皮肤接触可能引起皮炎。动物试验表明，该物质可能对人类生殖造成毒作用。</p>
<p>物 理 性 质</p>	<p>熔点：171℃（分解）</p> <p>相对密度（水=1）：1.4</p> <p>水中溶解度：5.6g/100ml</p> <p>蒸气压：20℃ 时可忽略</p>
<p>环境数据</p>	
<p>注 解</p>	<p>商品名为 Borofax。</p>
<p>附加资料</p>	
<p>ICSC 编号：0991 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 硼酸</p>	

CAS 登记号: 10043-35-3		中文名称: 硼酸: 原硼酸	
RTECS 号: ED4550000		英文名称: BORIC ACID; Boracic acid; Orthoboric acid	
		化学式: H_3BO_3	分子量: 61.8
危害/接触类型	急性危害/症状	预防	急救/消防
火灾	不可燃, 在火焰中释放出刺激性或有毒烟雾(或气体)		周围环境着火时, 允许用各种灭火剂
爆炸			
接触		防止粉尘扩散!	
# 吸入	咳嗽, 咽喉疼痛	局部排气或呼吸保护	新鲜空气, 休息
# 皮肤	可能被吸收! 发红, 可能通过受伤皮肤吸收!	防护手套	脱掉污染的衣服, 冲洗, 然后用水和肥皂洗皮肤, 给予医疗护理
# 眼睛	发红, 疼痛	安全护目镜	首先用大量水冲洗几分钟(如可能易行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
# 摄食	腹部疼痛, 惊厥, 腹泻, 恶心, 呕吐, 皮疹	工作时不得进食、饮水或吸烟	漱口, 给予医疗护理
溢漏处置	将溢漏物扫入有盖容器中, 如果适当, 首先湿润防止扬尘。用大量水冲净残余物(额外个人防护: 适用于有害颗粒物的 P2 过滤呼吸器)。		
包装与标志			
应急响应		储存	与强碱分开存放。

<p style="text-align: center;">重 要 数 据</p>	<p>物理状态 外观：白色细软粉末。</p> <p>物理危险性：如以粉末或颗粒形状与空气混合，可能发生粉尘爆炸。如果干燥，由于涡动，气动传输和灌注等能产生静电。</p> <p>化学危险性：该物质受热时分解生成辛辣烟气和氧化锌烟雾。</p> <p>职业接触限值：阈值 10mg/m³（美国政府工业卫生学家会议，1992~1993年）。</p> <p>接触途径：该物质可通过吸入其气溶胶和食入吸收到体内。</p> <p>吸入风险：20℃时蒸发可忽略不计，但可以较快地达到空气中颗粒物有害浓度。</p>						
<p style="text-align: center;">物 理 性 质</p>	<table border="0" style="width: 100%;"> <tr> <td style="width: 50%;">熔点：130℃</td> <td style="width: 50%;">闪点：277℃（开杯）</td> </tr> <tr> <td>相对密度（水=1）：1.1</td> <td>自燃温度：420℃</td> </tr> <tr> <td>水中溶解度：不溶</td> <td>爆炸极限：空气中 30g/m³~?g/m³</td> </tr> </table>	熔点：130℃	闪点：277℃（开杯）	相对密度（水=1）：1.1	自燃温度：420℃	水中溶解度：不溶	爆炸极限：空气中 30g/m ³ ~?g/m ³
熔点：130℃	闪点：277℃（开杯）						
相对密度（水=1）：1.1	自燃温度：420℃						
水中溶解度：不溶	爆炸极限：空气中 30g/m ³ ~?g/m ³						
<p style="text-align: center;">环境数据</p>							
<p style="text-align: center;">注 解</p>	<p>商品名有 Dermarone, Metallac 和 Metasap 576。</p>						
<p style="text-align: center;">附加资料</p>							
<p>ICSC 编号：0987 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 硬脂酸锌</p>							

硬脂酸锌

国际化学品安全卡

ICSC 编号: 0987

CAS 登记号: 557-05-1

中文名称: 硬脂酸锌; 十八(烷)酸锌盐

RTECS 号: ZH5200000

英文名称: ZINC STEARATE; Octadecanoic acid, zinc salt

化学式: $C_{36}H_{70}O_4Zn/Zn(C_{18}H_{35}O_2)_2$

分子量: 632.3

危害/接触类型	急性危害 / 症状	预 防	急救 / 消防
火 灾	可燃的, 在火焰中释放出刺激性或有毒烟雾 (或气体)	禁止明火	干粉, 喷水, 泡沫, 二氧化碳
爆 炸	微细分散的颗粒物在空气中形成爆炸性混合物	防止粉尘沉积, 密闭系统, 防止粉尘爆炸电器与照明	
接 触		防止粉尘扩散!	
# 吸入		避免吸入微细粉尘和雾气	新鲜空气, 休息, 给予医疗护理
# 皮肤			用大量水冲洗皮肤或淋浴
# 眼睛		安全护目镜	首先用大量水冲洗几分钟 (如可能易行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
# 摄食		工作时不得进食、饮水或吸烟	漱口, 大量饮水
溢漏处置	将溢漏物扫入有盖容器中, 如果适当, 首先湿润防止扬尘。小心收集残余物, 然后转移到安全场所 (额外个人防护: 适用于惰性颗粒物的 P1 过滤呼吸器)。		
包装与标志			
应急响应	美国防火协会法规: H0; F1; R0。	储 存	

碲

国际化学品安全卡

ICSC 编号: 0986

CAS 登记号: 13494-80-9 中文名称: 碲
 RTECS 号: WY2625000 英文名称: TELLURIUM; Aurum paradoxum; Metallum
 UN 编号: 2811 problematum (powder)
 化学式: Te 分子量: 127.60

危害/接触类型	急性危害/症状	预 防	急救 / 消防
火 灾	易燃的, 以粉尘形式与热或火焰接触时, 有中度着火危险	禁止明火、禁止火花和禁止吸烟, 禁止与氧化剂接触	泡沫, 二氧化碳, 干粉
爆 炸	微细分散的颗粒物在空气中形成爆炸性混合物	防止粉尘沉积, 密闭系统, 防止粉尘爆炸电器与照明	
接 触		防止粉尘沉积! 严格卫生条件! 避免孕妇接触!	一切情况均向医生咨询!
# 吸入	瞌睡, 头痛, 大蒜气味, 恶心	局部排气或呼吸保护	新鲜空气, 休息, 必要时进行人工呼吸, 给予医疗护理
# 皮肤	可能被吸收!	防护手套或防护服	脱掉污染的衣服, 冲洗, 然后用水和肥皂洗皮肤
# 眼睛	发红	如果为粉末, 安全护目镜或眼睛保护结合呼吸保护	首先用大量水冲洗几分钟 (如可能易行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
# 摄食	腹部疼痛, 便秘, 恶心, 呕吐, 呼出大蒜气味 (另见吸入)	工作时不得进食、饮水或吸烟	用水冲服活性炭浆, 给予医疗护理
溢漏处置	将溢漏物扫入有盖容器中。小心收集残余物, 然后转移到安全场所 (额外个人防护: 适用于有毒颗粒物的 P3 过滤呼吸器)。		
包装与标志	联合国危险性类别: 6.1 不易破碎包装, 将易破碎包装放在不易破碎密闭容器中。		
应急响应	运输应急卡: TEC (R)-61G12c。	储 存	与强氧化剂、强碱、强酸、卤素和卤间化合物分开存放。

<p>重 要 数 据</p>	<p>物理状态 外观: 浅黄色易流动液体, 有特殊气味。</p> <p>化学危险性: 该物质受热分解, 生成氧化磷和硫氧化物高毒烟雾。与强氧化剂发生反应。浸蚀某些塑料、橡胶和涂料, 腐蚀铁。</p> <p>职业接触限值: 阈限值 0.2mg/m³(经皮)(美国政府工业卫生学家会议, 1991~1992年)。</p> <p>接触途径: 该物质可通过吸入其气溶胶、经皮肤和食入吸收到体内。</p> <p>吸入风险: 20℃时该物质蒸发, 不会或很缓慢地达到空气中有害浓度。</p> <p>短期接触作用: 该物质可能对神经系统发生作用, 导致惊厥, 呼吸衰竭。胆碱酯酶抑制剂。过高超过职业接触限值接触可能造成死亡。作用可能延缓, 需要进行医疗观察。</p> <p>长期或反复接触作用: 胆碱酯酶抑制剂, 可能有累积作用, 见急性危害/症状。</p>
<p>物 理 性 质</p>	<p>沸点: 在 0.2666kPa 时 136~139℃</p> <p>相对密度(水=1): 1.196</p> <p>水中溶解度: 不溶</p> <p>蒸气压: 20℃时 0.0226Pa</p>
<p>环境数据</p>	<p>该物质可能对环境有危害, 对水体应给予特别注意。强烈建议不要让该化学品进入环境。</p>
<p>注 解</p>	<p>工业级产品为暗色液体, 沸点: 在 0.267kPa 时为 131~132℃。不要将工作服带回家中。商品名有 ASP47, Bladafum, Dithion, Dithiotep, Dithiofos。</p>
<p>附加资料</p>	
<p>ICSC 编号: 0985 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 硫特普</p>	

硫特普

国际化学品安全卡

ICSC 编号: 0985

CAS 登记号: 3689-24-5 中文名称: 硫特普; 硫代二磷酸四乙酯; 乙基硫代焦磷酸酯;
 RTECS 号: XN4375000 四乙基二硫代焦磷酸酯
 UN 编号: 1704 英文名称: SULFOTED; Thiodiphosphoric acid tetraethyl ester;
 EC 编号: 015-027-00-3 Ethyl thiopyrophosphate; Tetraethyl dithiopyro-
 phosphate (TEDP)
 化 学 式: $C_8H_{20}O_5P_2S_2$ 分子量: 322.30

危害/接触类型	急性危害 / 症状	预 防	急救 / 消防
火 灾	可燃的, 在火焰中释放出刺激性或有毒烟雾 (或气体)	禁止明火	干粉, 喷水, 泡沫, 二氧化碳
爆 炸	在火焰烘烤下容器可能猛烈爆炸		着火时, 喷水保持料桶等冷却
接 触		防止产生烟云! 严格卫生条件!	一切情况均向医生咨询!
# 吸入	皮肤发青, 腹泻, 嗜睡, 眩晕, 头痛, 呼吸困难, 恶心, 神志不清 (见摄食)	通风, 呼吸保护	新鲜空气, 休息, 必要时进行人工呼吸, 给予医疗护理
# 皮肤	可能被吸收! 在吸收部位出汗和颤搐	防护手套, 防护服	冲洗, 然后用水和肥皂洗皮肤, 给予医疗护理
# 眼睛	发红, 疼痛, 瞳孔收缩	面罩或眼睛保护结合呼吸保护	首先用大量水冲洗几分钟 (如可能易行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
# 摄食	腹部痉挛, 意识模糊, 腹泻, 呼吸困难, 恶心, 神志不清, 呕吐, 虚弱, 食欲丧失	工作时不得进食、饮水或吸烟	催吐 (仅对清醒病人!), 给予医疗护理
溢漏处置	通风, 将溢漏液收集在有盖容器中。用干沙子或惰性吸收剂吸收残液并转移到安全场所。不得冲入下水道 (额外个人防护: 全套防护服包括自给式呼吸器)。		
包装与标志	T+符号 R: 27/28 S: 23-28-36/37-45 联合国危险性类别: 6.1 联合国包装级别: II 不得与食品和饲料一起运输。		
应急响应		储 存	与强氧化剂、食品和饲料分开存放。保存在通风良好的室内。不得贮存于铁制容器中。

<p>重 要 数 据</p>	<p>物理状态 外观：无气味，沉重，白色晶体粉末。</p> <p>化学危险性：该物质受热分解，生成含氯和汞有毒烟雾，或遇日光分解生成金属汞和氯化汞。与溴化物、碘化物、硫酸盐、亚硫酸盐、碳酸盐、碱金属氯化物、氢氧化物、氰化物、铅盐、银盐、肥皂、硫化物、铜盐、过氧化氢、石灰水、碘仿、氨和碘发生反应。</p> <p>职业接触限值：阈限值（以 Hg 计）0.1mg/m³（经皮）（美国政府工业卫生学家会议，1991~1992 年）。</p> <p>接触途径：该物质可通过吸入其气溶胶，经皮肤和食入吸收到体内。</p> <p>吸入风险：20℃时蒸发可忽略不计，但可以通过扩散较快地达到空气中颗粒物有害浓度。</p> <p>短期接触作用：该物质刺激眼睛。需要进行医疗观察。</p> <p>长期或反复接触作用：该物质可能对肾发生作用。</p>
<p>物 理 性 质</p>	<p>升华点：400~500℃</p> <p>相对密度(水=1)：7.15</p> <p>水中溶解度：不溶</p>
<p>环 境 数 据</p>	<p>该物质可能对环境有危害，对水生生物应给予特别注意。在对人类重要的食物链中发生生物蓄积，特别是在水生生物中。强烈建议不要让该化学品进入环境。</p>
<p>注 解</p>	<p>商品名有 Cyclosan, M-C Turf fungicide。</p>
<p>附 加 资 料</p>	
<p>ICSC 编号：0984 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 氯化亚汞</p>	

CAS 登记号: 10112-91-1		中文名称: 氯化亚汞; 一氯化汞; 甘汞	
RTECS 号: OV8750000		英文名称: MERCUROUS CHLORIDE; Mercury mono-chloride; Mercury subchloride; Calomel	
UN 编号: 2025		化学式: Cl_2Hg_2	
EC 编号: 080-003-00-1		分子量: 472.09	
危害/接触类型	急性危害/症状	预 防	急救/消防
火 灾	不可燃, 在火焰中释放出刺激性或有毒烟雾(或气体)		周围环境着火时, 允许用各种灭火剂
爆 炸			
接 触		防止粉尘扩散! 严格卫生条件! 避免青少年和儿童接触!	
# 吸入	(见摄食)	局部排气或呼吸保护	新鲜空气, 休息, 给予医疗护理
# 皮肤		防护手套	脱掉污染的衣服, 用大量水冲洗皮肤或淋浴, 给予医疗护理
# 眼睛	发红	护目镜	首先用大量水冲洗几分钟(如可能易行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
# 摄食	虚弱	工作时不得进食、饮水或吸烟	漱口, 给予医疗护理
溢漏处置	不得冲入下水道。将溢漏物扫入容器中。小心收集残余物, 然后转移到安全场所(额外个人防护; 适用于有害颗粒物的 P2 过滤呼吸器)。		
包装与标志	Xn 符号 R: 22-36/37/38 S: 13-24/25-46 联合国危险性类别: 6.1 不易破碎包装, 将易破碎包装放在不易破碎密闭容器中。不要与食品和饲料一起运输。		
应急响应		储 存	与食品、饲料和不相容物质分开存放(见化学危险性)。储存在阴暗处。

<p style="text-align: center;">重 要 数 据</p>	<p>物理状态 外观: 无气味吸湿白色颗粒或粉末。</p> <p>化学危险性: 水溶液为一种中强碱。与强酸发生反应。</p> <p>职业接触限值: 阈限值未制定。</p> <p>接触途径: 该物质可通过吸入粉尘吸收到体内。</p> <p>吸入风险: 20℃时蒸发可忽略不计,但如果为粉末可以较快地达到空气中颗粒物有害浓度。</p> <p>短期接触作用: 该物质腐蚀眼睛、皮肤和呼吸道。食入有腐蚀性。吸入气溶胶可能引起肺水肿(见注解)。</p>
<p style="text-align: center;">物 理 性 质</p>	<p>熔点: 1090℃</p> <p>水中溶解度: 易溶(25℃时 187g/100ml)</p>
<p style="text-align: center;">环 境 数 据</p>	
<p style="text-align: center;">注 解</p>	<p>肺水肿症状常常经过几小时以后才变得明显,体力劳动使症状加重。因此休息和医疗观察是必要的。应考虑由医生或医生指定人立即给予适当喷药。</p>
<p style="text-align: center;">附 加 资 料</p>	
<p>ICSC 编号: 0983 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 焦磷酸四钾</p>	

CAS 登记号: 7320-34-5		中文名称: 焦磷酸四钾; 焦磷酸钾; 焦磷酸四钾盐	
RTECS 号: JL6735000		英文名称: TETRAPOTASSIUM PYROPHOSPHATE; Potassium pyrophosphate; Pyrophosphoric acid, tetrapotassium salt	
		化学式: $K_4O_7P_2$	分子量: 330.35
危害/接触类型	急性危害/症状	预防	急救/消防
火灾	不可燃, 在火焰中释放出刺激性或有毒烟雾(或气体)		周围环境着火时, 允许用各种灭火剂
爆炸			
接触		防止粉尘扩散! 避免一切接触!	
# 吸入	灼烧感, 咳嗽, 呼吸困难, 气促, 咽喉疼痛, 症状可能延缓(见注解)	局部排气或呼吸保护	新鲜空气, 休息, 半直立位, 给予医疗护理
# 皮肤	发红, 皮肤烧伤, 疼痛, 起疱	防护手套, 防护服	脱掉污染的衣服, 用大量水冲洗皮肤或淋浴, 给予医疗护理
# 眼睛	发红, 疼痛, 严重深度烧伤	面罩或眼睛保护结合呼吸保护	首先用大量水冲洗几分钟(如可能易行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
# 摄食	腹部疼痛, 灼烧感, 休克或虚脱, 咽喉疼痛	工作时不得进食、饮水或吸烟	漱口, 不要催吐, 给予医疗护理
溢漏处置	将溢漏物扫入容器中, 如果适当, 首先湿润防止扬尘。用大量水冲净残余物(额外个人防护: 化学防护服包括自给式呼吸器)。		
包装与标志			
应急响应		储存	与强酸分开存放。干燥。

<p>重要数据</p>	<p>物理状态 外观：白色晶体粉末。</p> <p>化学危险性：该物质受热分解，生成含汞和硫氧化物有毒烟雾，或遇光分解。与水反应生成不溶性碱式硫酸汞和硫酸。与氯化氢猛烈反应。</p> <p>职业接触限值：阈限值（以 Hg 计）$0.1\text{mg}/\text{m}^3$（经皮）（美国政府工业卫生学家会议，1991~1992 年）。</p> <p>接触途径：该物质可通过吸入其气溶胶，经皮肤和食入吸收到体内。</p> <p>吸入风险：20℃时蒸发可忽略不计，但扩散时较快地达到空气中颗粒物有害浓度。</p> <p>短期接触作用：有腐蚀性。该物质刺激皮肤，腐蚀眼睛和呼吸道。食入有腐蚀性。吸入气溶胶可能引起肺水肿（见注解）。该物质可能对胃肠道发生作用。接触远高于职业接触限值该物质可能造成死亡。作用可能延缓，需要进行医疗观察。</p> <p>长期或反复接触作用：该物质可能对肾发生作用，导致肾病综合症。</p>
<p>物理性质</p>	<p>熔点（分解）：见注解</p> <p>相对密度（水=1）：6.47</p> <p>水中溶解度：反应</p>
<p>环境数据</p>	<p>该物质可能对环境有危害，对水生生物应给予特别注意。在对人类重要的食物链中发生生物蓄积，特别是在水生生物中。强烈建议不要让该化学品进入环境。</p>
<p>注解</p>	<p>赤热时分解。根据接触程度，须作定期医疗检查。肺水肿症状常常经过几小时以后才变得明显，体力劳动使症状加重。因此休息和医疗观察是必要的。应考虑由医生或医生指定人立即给予适当喷药。该物质中毒时须采取必要的治疗措施，必须提供有指示说明的适当方法。不要将工作服带回家中。</p>
<p>附加资料</p>	
<p>ICSC 编号：0982 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 硫酸汞</p>	

CAS 登记号: 7783-35-9		中文名称: 硫酸汞; 酸式硫酸汞	
RTECS 号: OX0500000		英文名称: MERCURIC SULFATE; Mercuric bisulfate	
UN 编号: 1645		化学式: HgSO ₄	
EC 编号: 080-002-00-6		分子量: 296.68	
危害/接触类型	急性危害 / 症状	预 防	急救 / 消防
火 灾	不可燃, 在火焰中释放出刺激性或有毒烟雾(或气体)		周围环境着火时, 允许用各种灭火剂
爆 炸			
接 触		防止粉尘扩散! 严格卫生条件!	一切情况均向医生咨询!
# 吸入	灼烧感, 咳嗽, 呼吸困难, 气促, 虚弱, 症状可能延缓(见注解)(见摄食)	局部排气或呼吸保护	新鲜空气, 休息, 半直立位, 必要时进行人工呼吸, 给予医疗护理
# 皮肤	可能被吸收! 发红, 灼烧感, 疼痛	防护手套, 防护服	脱掉污染的衣服, 用大量水冲洗皮肤或淋浴, 给予医疗护理
# 眼睛	疼痛, 视力模糊, 严重深度烧伤	如果为粉末, 护目镜或眼睛保护结合呼吸保护	首先用大量水冲洗几分钟(如可能易行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
# 摄食	腹部疼痛, 腹泻, 恶心, 呕吐, 金属味道	工作时不得进食、饮水或吸烟	漱口, 用水冲服活性炭浆, 给予医疗护理
溢漏处置	将溢漏物扫入容器中。小心收集残余物, 然后转移到安全场所。不要让这种化学品进入环境(额外个人防护: 适用于有毒颗粒物的 P3 过滤呼吸器)。		
包装与标志	T+符号 R: 2627/28-33 S: 1/2-13-28-45 联合国危险性类别: 6.1 联合国包装级别: II 气密。不易破碎包装, 将易破碎包装放在不易破碎密闭容器中。不要与食品和饲料一起运输。铝箔不适于做包装材料。		
应急响应	运输应急卡: TEC(R)-61G11b。	储 存	与食品和饲料分开存放。干燥。储存在阴暗处。

<p style="text-align: center;">重 要 数 据</p>	<p>物理状态 外观：黄色或橘黄色，或红色，沉重无气味晶体粉末。</p> <p>化学危险性：该物质遇光、加热至 500℃ 以上或燃烧时分解生成含汞和氧的高毒性烟雾，增加了着火危险。与氯、过氧化氢、次磷酸、水合肼、镁（受热时）、二氧化硫和三硫化二氢发生猛烈反应。与还原性物质不相容。</p> <p>职业接触限值：阈值（以 Hg 计）0.1mg/m³（经皮）（美国政府工业卫生学家会议，1990~1991 年）。</p> <p>接触途径：该物质可通过吸入其气溶胶，经皮肤和食入吸收到体内。</p> <p>吸入风险：20℃ 时蒸发可忽略不计，但扩散时较快地达到空气中颗粒物有害浓度。</p> <p>短期接触作用：该物质刺激眼睛、皮肤和呼吸道。</p> <p>长期或反复接触作用：该物质可能对肾发生作用，导致肾衰竭。</p>
<p style="text-align: center;">物 理 性 质</p>	<p>熔点（分解）：500℃</p> <p>相对密度（水=1）：11.1</p> <p>水中溶解度：不溶</p>
<p style="text-align: center;">环 境 数 据</p>	<p>在对人类重要的食物链中发生生物蓄积，特别是在水生生物中。因其在环境中持久性，强烈建议不要让该化学品进入环境。</p>
<p style="text-align: center;">注 解</p>	<p>如被非金属和金属污染变为对冲击敏感物质。根据接触程度，须作定期医疗检查。不要将工作服带回家中。</p>
<p style="text-align: center;">附 加 资 料</p>	
<p>ICSC 编号：0981 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 氧化汞</p>	

CAS登记号: 21908-53-2 中文名称: 氧化汞; 氧化汞红; 氧化汞黄; 氧化汞 (II)
 RTECS号: OW8750000 英文名称: MERCURIC OXIDE; Mercuric oxide red; Mercuric
 UN编号: 1641 oxide yellow; Mercury (II) Oxide
 EC编号: 080-002-00-6 化学式: HgO 分子量: 216.6

危害/接触类型	急性危害/症状	预防	急救/消防
火灾	不可燃, 但可增进其他物质燃烧, 在火焰中释放出刺激性或有毒烟雾 (或气体)	禁止与还原性物质接触	周围环境着火时, 允许用各种灭火器
爆炸	与还原剂、氯反应有着火和爆炸危险, 也见化学危险性		
接触		防止粉尘扩散! 避免一切接触!	一切情况均向医生咨询!
# 吸入	咳嗽	避免吸入微细粉尘和雾气, 局部排气或呼吸保护	新鲜空气, 休息, 给予医疗护理
# 皮肤	可能被吸收! 发红	防护手套	脱掉污染的衣服, 用大量水冲洗皮肤或淋浴, 给予医疗护理
# 眼睛	发红	护目镜或眼睛保护结合呼吸保护	首先用大量水冲洗几分钟 (如可能易行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
# 摄食	腹部疼痛, 腹泻	工作时不得进食、饮水或吸烟, 饭前洗手	漱口, 大量饮水, 休息, 给予医疗护理
溢漏处置	将溢漏物扫入容器中, 如果适当, 首先湿润防止扬尘。小心收集残余物, 然后转移到安全场所。不要让这种化学品进入环境 (额外个人防护: 适用于有毒颗粒物的 P3 过滤呼吸器)。		
包装与标志	T+符号 R: 26/27/28-33 S: 1/2-13-28-45 标记: A 联合国危险性类别: 6.1 联合国包装级别: II 不易破碎包装, 将易破碎包装放在不易破碎密闭容器中。不要与食品和饲料一起运输。铅箔不适于做包装材料。严重污染海洋物质。		
应急响应	运输应急卡: TEC(R)-61G11。	储存	与食品和饲料、还原剂、氯和其他反应性物质分开存放 (见化学危险性)。储存在阴暗处。

<p>重 要 数 据</p>	<p>物理状态 外观：无色晶体或白色潮解粉末，有特殊气味。</p> <p>化学危险性：该物质受热分解生成含汞、氮氧化物的有毒烟雾，与光接触分解。该物质是强氧化剂，与可燃物和还原性物质猛烈反应。与乙炔、乙醇、磷和硫反应，生成对冲击敏感化合物。在溶液中浸蚀大部分金属。与石油烃剧烈反应。</p> <p>职业接触限值： 阈限值（以未计）$0.1\text{mg}/\text{m}^3$（经皮）（美国政府工业卫生学家会议，1991~1992年）。</p> <p>接触途径：该物质可通过吸入其气溶胶，经皮肤和食入吸收到体内。</p> <p>吸入风险：20℃时蒸发可忽略不计，但扩散时较快地达到空气中颗粒物有害浓度。</p> <p>短期接触作用：该物质刺激皮肤和呼吸道，腐蚀眼睛。该物质可能对肾发生作用。接触远高于职业接触限值该物质可能造成死亡。作用可能延缓，需要进行医疗观察。</p> <p>长期或反复接触作用：该物质可能对肾发生作用，导致肾病综合症。</p>
<p>物 理 性 质</p>	<p>熔点：79℃</p> <p>相对密度(水=1)：4.3</p> <p>水中溶解度：溶解</p>
<p>环境数据</p>	<p>该物质可能对环境有危害，对水生生物应给予特别注意。在对人类重要的食物链中发生生物蓄积，特别是在水生生物中。强烈建议不要让该化学品进入环境。</p>
<p>注 解</p>	<p>根据接触程度，须作定期医疗检查。该物质中毒时须采取必要的治疗措施：必须提供有指示说明的适当方法。不要将工作服带回家中。用大量水冲洗污染的衣服（有着火危险）。</p>
<p>附加资料</p>	
<p>ICSC 编号：0980 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 硝酸汞</p>	

CAS 登记号: 10045-94-0		中文名称: 硝酸汞; 硝酸汞(II); 过硝酸汞	
RTECS 号: OW8225000		英文名称: MERCURIC NITRATE; Mercury (II) nitrate; Mercury pernitrate	
UN 编号: 1625		化学式: $\text{HgN}_2\text{O}_9/\text{Hg}(\text{NO}_3)_2$	
EC 编号: 080-002-00-6		分子量: 324.66	
危害/接触类型	急性危害 / 症状	预防	急救 / 消防
火灾	不可燃, 但可增进其他物质燃烧, 在火焰中释放出刺激性或有毒烟雾(或气体)	禁止与可燃物质接触	周围环境着火时, 允许用各种灭火剂
爆炸	与还原剂反应有着火和爆炸危险		
接触		防止粉尘扩散! 严格卫生条件!	一切情况均向医生咨询!
# 吸入	咳嗽, 头痛, 呼吸困难, 气促, 咽喉疼痛	局部排气或呼吸保护	新鲜空气, 休息, 给予医疗护理
# 皮肤	可能被吸收! 发红, 疼痛	防护手套, 防护服	先用大量水冲洗, 然后脱去污染的衣服并再次冲洗, 给予医疗护理
# 眼睛	疼痛, 视力模糊, 严重深度烧伤	如果为粉末, 面罩或眼睛保护结合呼吸保护	首先用大量水冲洗几分钟(如可能易行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
# 摄食	腹部疼痛, 腹泻, 呕吐, 金属味道(另见吸入)	工作时不得进食、饮水或吸烟	漱口, 用水冲服活性炭浆, 给予医疗护理
溢漏处置	将溢漏物扫入容器中。小心收集残余物, 然后转移到安全场所。不要用锯末或其他可燃吸收剂吸收。不要让这种化学品进入环境(额外个人防护: 全套防护服包括自给式呼吸器)。		
包装与标志	T+符号 R: 26/27/28-33 S: 1/2-13-28-45 联合国危险性类别: 6.1 联合国包装级别: II 气密。不易破碎包装, 将易破碎包装放在不易破碎密闭容器中。不要与食品和饲料一起运输。铝箔不适于做包装材料。		
应急响应	运输应急卡: TEC(R)-61G09。	储存	与可燃物和还原性物质、食品和饲料分开存放。干燥。

重 要 数 据	<p>物理状态 外观：白色无气味晶体或粉末。</p> <p>化学危险性：该物质受热分解，生成汞和氯化物有毒蒸气。与轻金属发生反应。与甲酸盐（酯）、亚硫酸盐、次磷酸盐、磷酸盐、硫化物、白蛋白、明胶、碱、生物碱盐、氨、石灰水、铊和砷、溴化物、硼砂、碳酸盐、铁、铜、铅和银盐不兼容。</p> <p>职业接触限值：阈值（以 Hg 计）0.1mg/m³（经皮）（美国政府工业卫生学家会议，1991~1992 年）。</p> <p>接触途径：该物质可通过吸入其气溶胶，经皮肤和食入吸收到体内。</p> <p>吸入风险：20℃时蒸发可忽略不计，但扩散时可较快地达到空气中颗粒物有害浓度。</p> <p>短期接触作用：有腐蚀性。该物质腐蚀眼睛、皮肤和呼吸道。食入有腐蚀性。吸入气溶胶可能引起肺水肿（见注解）。该物质可能对肾发生作用。接触远高于职业接触限值的该物质可能造成死亡。作用可能延缓，需要进行医疗观察。</p> <p>长期或反复接触作用：反复或长期接触可能引起皮肤过敏。该物质可能对肾发生作用，导致肾病综合症。</p>
物 理 性 质	<p>沸点：302℃ 辛醇/水分配系数的对数值：0.1</p> <p>熔点：276℃ （估算值）</p> <p>相对密度（水=1）：5.44</p> <p>水中溶解度：适度溶解（20℃时 6.9g/100ml）</p> <p>蒸气压：20℃时 0.101P</p>
环 境 数 据	<p>该物质可能对环境有危害，对水生生物应给予特别注意。在对人类重要的食物链中发生生物蓄积，特别是在水生生物中。强烈建议不要让该化学品进入环境。</p>
注 解	<p>100℃时在水中溶解度为 48g/100ml。根据接触程度，须作定期医疗检查。肺水肿症状常常经过几小时以后才变得明显，体力劳动使症状加重。因此休息和医疗观察是必要的。应考虑由医生或医生指定人立即给予适当喷药。该物质中毒时须采取必要的治疗措施，必须提供有指示说明的适当方法。不要将工作服带回家中。</p>
附 加 资 料	
<p>ICSC 编号：0979 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 氯化汞</p>	

CAS 登记号: 7487-94-7 中文名称: 氯化汞; 二氯化汞; 氯化汞 (II); 腐蚀性升汞
 RTECS 号: OV9100000 英文名称: MERCURIC CHLORIDE; Mercuric bichloride;
 UN 编号: 1624 Mercury (II) chloride; Corrosive sublimate
 EC 编号: 080-002-00-6 化学式: HgCl_2 分子量: 271.52

危害/接触类型	急性危害/症状	预防	急救/消防
火灾	不可燃, 在火焰中释放出刺激性或有毒烟雾 (或气体)		周围环境着火时, 允许用各种灭火剂
爆炸			
接触		防止粉尘扩散! 避免一切接触!	一切情况均向医生咨询!
# 吸入	灼烧感, 咳嗽, 呼吸困难, 气促, 咽喉疼痛, 症状可能延缓 (见注解) (见摄食)	局部排气或呼吸保护	新鲜空气, 休息, 半直立位, 给予医疗护理
# 皮肤	可能被吸收! 疼痛, 起疱	防护手套, 防护服	脱掉污染的衣服, 用大量水冲洗皮肤或淋浴, 给予医疗护理
# 眼睛	疼痛, 视力模糊, 严重深度烧伤	如果为粉末, 护目镜或眼睛保护结合呼吸保护	首先用大量水冲洗几分钟 (如可能易行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
# 摄食	腹部痉挛, 腹部疼痛, 灼烧感, 腹泻, 恶心, 咽喉疼痛, 呕吐, 金属味道	工作时不得进食、饮水或吸烟	漱口, 用水冲服活性炭浆, 不要催吐, 给予医疗护理
溢漏处置	将溢漏物扫入容器中。小心收集残余物, 然后转移到安全场所。不要让这种化学品进入环境 (额外个人防护: 适用于有毒颗粒物的 P3 过滤呼吸器)。		
包装与标志	T+符号 R: 26/27/28-33 S: 1/2-13-28-45 标记: A 联合国危险性类别: 6.1 联合国包装级别: II 不易破碎包装, 将易破碎包装放在不易破碎密闭容器中。不要与食品和饲料一起运输。铝箔不适于做包装材料。		
应急响应	运输应急卡: TEC(R)-61G11b。	储存	与食品和饲料、轻金属和不相容物质分开存放 (见化学危险性)。

<p>重要数据</p>	<p>物理状态 外观：白色晶体或晶体粉末，有特殊气味。</p> <p>化学危险性：该物质受热和在光作用下发生分解，生成汞或氧化汞有毒烟雾。</p> <p>职业接触限值：阈限值（以 Hg 计）$0.01\text{mg}/\text{m}^3$（经皮）（美国政府工业卫生学家会议，1991~1992 年）。最高容许浓度 0.05ppm、$0.05\text{mg}/\text{m}^3$（1997 年）。</p> <p>接触途径：该物质可通过吸入其气溶胶，经皮肤和食入吸收到体内。</p> <p>吸入风险：20°C 时该物质蒸发，可较快地达到空气中有害浓度。</p> <p>短期接触作用：该物质腐蚀眼睛、皮肤和呼吸道。食入有腐蚀性。吸入气溶胶可能引起肺水肿（见注解）。该物质可能对肾发生作用。接触远高于职业接触限值的该物质可能造成死亡。作用可能延缓。</p> <p>长期或反复接触作用：反复或长期皮肤接触可能引起皮炎。该物质可能对肾发生作用，导致肾病综合症。</p>
<p>物理性质</p>	<p>熔点（分解）：$178\sim 180^\circ\text{C}$</p> <p>相对密度（水=1）：3.25</p> <p>水中溶解度：溶解（10°C 时 $25\text{g}/100\text{ml}$）</p>
<p>环境数据</p>	<p>该物质可能对环境有危害，对水生生物应给予特别注意。在对人类重要的食物链中发生生物蓄积，特别是在水生生物中。强烈建议不要让该化学品进入环境。</p>
<p>注解</p>	<p>过热造成该物质分解。根据接触程度，须作定期医疗检查。肺水肿症状常常经过几小时以后才变得明显，体力劳动使症状加重。因此休息和医疗观察是必要的。应考虑由医生或医生指定人立即给予适当喷药。该物质中毒时须采取必要的治疗措施，必须提供有指示说明的适当方法。不要将工作服带回家中。</p>
<p>附加资料</p>	
<p>ICSC 编号：0978 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 乙醯汞</p>	

CAS 登记号: 1600-27-7	中文名称: 乙酸汞; 乙酸汞(2 ⁺)盐; 双(乙酰氧基)汞; 二乙酰基氧基汞
RTECS 号: AI8575000	
UN 编号: 1629	英文名称: MERCURIC ACETATE; Acetic acid, mercury (2 ⁺) salt: Bis (acetyloxy) mercury; Diacetoxymercury
EC 编号: 080-004-00-7	化学式: $\text{Hg}(\text{C}_2\text{H}_3\text{O}_2)_2/\text{Hg}(\text{CH}_3\text{COO})_2$ 分子量: 318.70

危害/接触类型	急性危害 / 症状	预 防	急救 / 消防
火 灾	不可燃, 在火焰中释放出刺激性或有毒烟雾 (或气体)		周围环境着火时, 允许用各种灭火剂
爆 炸			
接 触		防止粉尘扩散! 避免一切接触!	一切情况均向医生咨询!
# 吸入	咳嗽, 头痛, 呼吸困难, 气促, 咽喉疼痛, 症状可能延缓 (见注解) (见摄食)	局部排气或呼吸保护	新鲜空气, 休息, 半直立位, 必要时进行人工呼吸, 给予医疗护理
# 皮肤	可能被吸收! 皮肤烧伤, 疼痛	防护手套, 防护服	脱掉污染的衣服, 用大量水冲洗皮肤或淋浴, 给予医疗护理
# 眼睛	疼痛, 视力模糊, 严重深度烧伤	如果为粉末, 面罩或眼睛保护结合呼吸保护	首先用大量水冲洗几分钟 (如可能易行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
# 摄食	腹部疼痛, 灼烧感, 腹泻, 呕吐, 金属味道	工作时不得进食、饮水或吸烟	漱口, 用水冲服活性炭浆, 不要催吐, 给予医疗护理
溢漏处置	将溢漏物扫入容器中。小心收集残余物, 然后转移到安全场所。不要让这种化学品进入环境 (额外个人防护: 适用于有毒颗粒物的 P3 过滤呼吸器)。		
包装与标志	T+符号 R: 26/27/28-33 S: 2-13-28-36-45 联合国危险性类别: 6.1 联合国包装级别: II 气密。不易破碎包装, 将易破碎包装放在不易破碎密闭容器中。不要与食品和饲料一起运输。铝箔不适于做包装材料。		
应急响应	运输应急卡: TEC(R)-61G11b.	储 存	与食品和饲料分开存放。储存在阴暗处。

<p>重 要 数 据</p>	<p>物理状态 外观：亮黄色晶体。</p> <p>化学危险性：该物质受热分解，生成有毒和腐蚀性烟雾。</p> <p>职业接触限值： 阈值 0.1ppm（时间加权平均值）（经皮）（美国政府工业卫生学家会议，1994~1995年）。</p> <p>接触途径：该物质可通过吸入其蒸气，经皮肤和食入吸收到体内。</p> <p>吸入风险：20℃时该物质蒸发，可相当快地达到空气中有害浓度。</p> <p>短期接触作用：该物质刺激皮肤。该物质可能对肺和神经系统发生作用，导致肺水肿和惊厥。</p> <p>长期或反复接触作用：该物质可能对肺和神经系统发生作用。</p>
<p>物 理 性 质</p>	<p>升华点：75~77℃</p> <p>水中溶解度：微溶</p>
<p>环境数据</p>	
<p>注 解</p>	<p>肺水肿症状常常经过几小时以后才变得明显，体力劳动使症状加重。因此休息和医疗观察是必要的。应考虑由医生或医生指定人立即给予适当喷药。该物质对人体健康作用数据不充分，因此必须竭力进行护理。不要将工作服带回家中。</p>
<p>附加资料</p>	
<p>ICSC 编号：0977 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 环戊二烯基三碳基锰</p>	

CAS 登记号: 12079-65-1	中文名称: 环戊二烯基三羰基锰
RTECS 号: OO9720000	英文名称: MANGANESE, CYCLOPENTADIENYLTRI-CARBONYL; Cyclopentadienyl manganese tricarbonyl
UN 编号: 2811	化学式: $C_5H_5MnO_3/C_5H_5-Mn(CO)_3$ 分子量: 204.1

危害/接触类型	急性危害/症状	预防	急救/消防
火灾	可燃的, 受热引起压力升高, 有爆炸危险。在火焰中释放出刺激性或有毒烟雾 (或气体)	禁止明火	干粉, 二氧化碳
爆炸			着火时, 喷水保持料桶等冷却
接触		严格卫生条件!	一切情况均向医生咨询!
# 吸入	气促	避免吸入细微粉尘和雾气, 局部排气或呼吸保护	新鲜空气, 休息, 半直立体位, 必要时进行人工呼吸, 给予医疗护理
# 皮肤	可能被吸收! 发红	防护手套, 防护服	脱掉污染的衣服, 冲洗, 然后用水和肥皂洗皮肤, 给予医疗护理
# 眼睛		如果为粉末, 护目镜或眼睛保护结合呼吸保护	首先用大量水冲洗几分钟 (如可能易行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
# 摄食	惊厥, 咳嗽, 呼吸困难, 气促	工作时不得进食、饮水或吸烟	漱口, 用水冲服活性炭浆, 催吐 (仅对清醒病人!), 大量饮水, 给予医疗护理
溢漏处置	将溢漏物扫入有盖容器中, 如果适当, 首先湿润防止扬尘。小心收集残余物, 然后转移到安全场所 (额外个人防护: 全套防护服包括自给式呼吸器)。		
包装与标志	联合国危险性类别: 6.1 不易破碎包装, 将易破碎包装放在不易破碎密闭容器中。不要与食品和饲料一起运输。		
应急响应		储存	与食品和饲料分开存放。保持阴凉。保存在惰性气体中。

<p style="text-align: center;">重 要 数 据</p>	<p>物理状态 外观：橙色晶体。</p> <p>化学危险性：该物质在 52℃时分解，生成一氧化碳和钴（见卡片 # 0023 和 # 0785）有毒烟雾。与强酸和强氧化剂发生反应。</p> <p>职业接触限值：阈值 0.1mg/m³（以钴计）（美国政府工业卫生学家会议，1993~1994 年）。</p> <p>接触途径：该物质可通过吸入，经皮肤和食入吸收到体内。</p> <p>吸入风险：20℃时该物质蒸发，可相当慢地达到空气中有害浓度。</p> <p>短期接触作用：该物质腐蚀眼睛、皮肤并严重刺激呼吸道。吸入气溶胶可能引起肺水肿（见注解）。作用可能延缓，需要进行医疗观察。</p>
<p style="text-align: center;">物 理 性 质</p>	<p>沸点：低于沸点在 52℃分解</p> <p>熔点：51℃</p> <p>相对密度(水=1)：1.7</p> <p>水中溶解度：不溶</p> <p>蒸气压：25℃时 199.5Pa</p>
<p style="text-align: center;">环境数据</p>	
<p style="text-align: center;">注 解</p>	<p>肺水肿症状常常经过几小时以后才变得明显，体力劳动使症状加重。因此休息和医疗观察是必要的。应考虑由医生或医生指定人立即给予适当喷药。该物质对人体健康作用数据不充分，因此必须竭力进行护理。</p>
<p style="text-align: center;">附加资料</p>	
<p>ICSC 编号：0976 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 碳基钴</p>	

CAS 登记号: 10210-68-1 中文名称: 碳基钴; 八碳基二钴; 四碳基钴			
RTECS 号: GG0300000 英文名称: COBALT CARBONYL; Dicobalt octacarbonyl; Cobalt tetracarbonyl			
化学式: $C_8O_8Co_2/(OC)_3Co(CO)_2Co(CO)_3$			
分子量: 341.9			
危害/接触类型	急性危害/症状	预 防	急救/消防
火 灾	可燃的, 在火焰中释放出刺激性或有毒烟雾(或气体)	禁止明火	干粉, 喷水, 泡沫, 二氧化碳
爆 炸			
接 触		防止粉尘扩散! 严格卫生条件!	一切情况均向医生咨询!
# 吸入	咳嗽, 呼吸困难, 咽喉疼痛	避免吸入微细粉尘和雾气, 局部排气或呼吸保护	新鲜空气, 休息, 半直立体位, 给予医疗护理
# 皮肤	发红	防护手套, 防护服	脱掉污染的衣服, 给予医疗护理
# 眼睛	腐蚀性, 疼痛, 严重深度烧伤	如果为粉末, 面罩或眼睛保护结合呼吸保护	首先用大量水冲洗几分钟(如可能易行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
# 摄食	(另见吸入)	工作时不得进食、饮水或吸烟, 饭前洗手	漱口, 给予医疗护理
泄漏处置	将溢漏物扫入气密容器中, 如果适当, 首先湿润防止扬尘, 然后转移到安全场所(额外个人防护: 适用于有机蒸气和有害粉尘的 A/P2 过滤呼吸器)。		
包装与标志	气密。不易破碎包装, 将易破碎包装放在不易破碎密闭容器中。		
应急响应		储 存	与强氧化剂、强酸分开存放。严格密闭。保存在通风良好室内。

CAS 登记号: 299-84-3 中文名称: 皮蝇磷; *O,O*-二甲基-*O*-(2,4,5-三氯苯基)硫代磷酸酯
 RTECS 号: TG0525000 英文名称: FENCHLORPHOS; *O,O*-Dimethyl-*O*-(2,4,5-trichlorophenyl) phosphorothioate; Ronnel
 EC 编号: 015-052-00-X 化学式: $(\text{CH}_3\text{O})_2\text{PSOC}_6\text{H}_2\text{Cl}_3/\text{C}_8\text{H}_6\text{Cl}_3\text{O}_3\text{PS}$
 分子量: 321.5

危害/接触类型	急性危害 / 症状	预 防	急救 / 消防
火 灾	不可燃, 含有机溶剂的液体制剂可能是易燃的, 在火焰中释放出刺激性或有毒烟雾 (或气体)。		周围环境着火时, 允许用各种灭火剂
爆 炸			
接 触		防止粉尘扩散! 避免孕妇接触! 避免青少年和儿童接触!	
# 吸入	眩晕, 出汗, 呼吸困难, 神志不清, 呕吐, 瞳孔收缩, 肌肉痉挛, 过量流涎	避免吸入微细粉尘和雾气, 通风 (如果不是粉末), 局部排气或呼吸保护	新鲜空气, 休息, 给予医疗护理
# 皮肤	可能被吸收!	防护手套, 防护服	脱掉污染的衣服, 冲洗, 然后用水和肥皂洗皮肤, 给予医疗护理
# 眼睛		如果为粉末, 面罩或眼睛保护结合呼吸保护	首先用大量水冲洗几分钟 (如可能易行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
# 摄食	腹部痉挛, 腹泻, 恶心, 呕吐, 瞳孔收缩, 肌肉痉挛, 过量流涎	工作时不得进食、饮水或吸烟, 进食前洗手	催吐 (仅对清醒病人!), 给予医疗护理
溢漏处置	不得冲入下水道。将溢漏物扫入有盖容器中, 如果适当, 首先湿润防止扬尘。小心收集残余物, 然后转移到安全场所 (额外个人防护: 适用于有害颗粒物的 P2 过滤呼吸器)。		
包装与标志	Xn 符号 R: 21/22 S: 2-25-36/37 不要与食品和饲料一起运输。		
应急响应		储 存	与强氧化剂、食品和饲料分开存放。

<p>重 要 数 据</p>	<p>物理状态 外观：淡黄色至无色液体，有刺鼻气味。温度高于 40.5℃时，无色气体，有刺鼻气味。</p> <p>物理危险性：蒸气比空气重。</p> <p>化学危险性：该物质加热到 460℃以上和与酸或酸雾接触时分解，生成有极高毒性氟（见卡片#0046）和溴（见卡片#0107）烟雾。与燃料和有机物、含氢物质（如氨、乙酸、油脂、纸）猛烈反应，有着火和爆炸危险。与水或水蒸汽发生爆炸反应，生成有毒和腐蚀性烟雾。与氮、氧和稀有气体以外的所有已知元素发生反应。</p> <p>职业接触限值：阈限值 0.1ppm、0.72mg/m³（美国政府工业卫生学家会议，1991~1992年）。</p> <p>接触途径：该物质可通过吸入其蒸气吸收到体内。</p> <p>吸入风险：20℃时该物质蒸发，可迅速地达到空气中有害浓度。</p> <p>短期接触作用：该物质和蒸气腐蚀眼睛、皮肤和呼吸道。食入有腐蚀性。吸入蒸气可能引起肺水肿（见注解）。接触可能造成死亡。</p> <p>长期或反复接触作用：该液体使皮肤脱脂。</p>
<p>物 理 性 质</p>	<p>沸点：40.5℃ 蒸气相对密度(空气=1)：6.1 熔点：-61.3℃ 相对密度(水=1)：2.5 水中溶解度：反应 蒸气压：25.5℃时 53.5kPa</p>
<p>环境数据</p>	<p>因其在环境中持久性，强烈建议不要让该化学品进入环境。</p>
<p>注 解</p>	<p>与灭火剂，如水猛烈反应。根据接触程度，须作定期医疗检查。肺水肿症状常常经过几小时以后才变得明显，体力劳动使症状加重。因此休息和医疗观察是必要的。不要将工作服带回家中。</p>
<p>附加资料</p>	
<p>ICSC 编号. 0974 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 五氟化溴</p>	

CAS 登记号: 7789-30-2		中文名称: 五氟化溴	
RTECS 号: EF9350000		英文名称: BROMINE PENTAFLUORIDE	
UN 编号: 1745		化学式: BrF ₅ 分子量: 174.9	
危害/接触类型	急性危害/症状	预防	急救/消防
火灾	不可燃, 但可增进其他物质燃烧, 许多反应能引起火灾或爆炸。在火焰中释放出刺激性或有毒烟雾(或气体)	禁止与易燃物质接触, 禁止与水、可燃物和有机物接触	周围环境着火时, 只能用二氧化碳、干燥沙子或干粉灭火, 禁止用水或含水灭火剂
爆炸	与水或水蒸汽、燃料和有机物接触有着火和爆炸危险		着火时, 喷水保持冷却, 但避免与水直接接触。从掩蔽位置灭火
接触		避免一切接触!	一切情况均向医生咨询!
# 吸入	灼烧感, 咳嗽, 气促, 咽喉疼痛, 见注解	密闭系统和通风	新鲜空气, 休息, 半直立体位, 必要时进行人工呼吸, 给予医疗护理
# 皮肤	皮肤烧伤, 疼痛, 起疱	防护手套, 防护服	脱掉污染的衣服, 给予医疗护理, 急救时戴防护手套
# 眼睛	疼痛, 视力模糊, 严重深度烧伤	护目镜和面罩或眼睛保护结合呼吸保护	首先用大量水冲洗几分钟(如可能易行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
# 摄食	腹部疼痛, 灼烧感	工作时不得进食、饮水或吸烟, 饭前洗手	不要催吐, 给予医疗护理
溢漏处置	撤离危险区域! 向专家咨询! 通风, 尽可能将溢漏液收集在有盖容器中。用蛭石、泥土、干沙子或惰性吸收剂吸收残液并转移到安全场所。不得冲入下水道。不得用锯末或其他可燃吸收剂吸收。切勿直接向液体上喷水(额外个人防护: 全套防护服包括自给式呼吸器)。		
包装与标志	联合国危险性类别: 5.1 联合国次要风险等级: 6.1,8 联合国包装级别: I 气密。不易破碎包装, 将易破碎包装放在不易破碎密封容器中。不要与食品和饲料一起运输。		
应急响应	运输应急卡: TEC(R)-51G 07。 美国防火协会法规: H4; F0; R3; OXY; W	储存	与食品和饲料和其他物质(见化学危险性)分开存放。干燥。严格密闭。保存在通风良好的室内。

萘硫脲

国际化学品安全卡

ICSC 编号: 0973

CAS 登记号: 86-88-4 中文名称: 萘硫脲; 安妥; 1-(1-萘基)-2-硫脲; 1-萘硫脲
 RTECS 号: YT9275000 英文名称: NAPHTHYLTHIOUREA; Antu; 1-(1-Naphthyl)-
 UN 编号: 1651 2-thiourea; 1-Naphthylthiourea
 EC 编号: 006-008-00-0 化学式: C₁₁H₁₀N₂S 分子量: 202.3

危害/接触类型	急性危害/症状	预 防	急救 / 消防
火 灾	在特定条件下是可燃的, 在火焰中释放出刺激性或有毒烟雾(或气体)		干粉, 喷水, 泡沫, 二氧化碳
爆 炸	与强氧化剂接触有着火和爆炸危险		
接 触		防止粉尘扩散! 严格卫生条件!	一切情况均向医生咨询!
# 吸入	呼吸困难, 气促, 症状可能延缓(见注解)	局部排气或呼吸保护	新鲜空气, 休息, 半直立位, 必要时进行人工呼吸, 给予医疗护理
# 皮肤	可能被吸收!	防护手套, 防护服	脱掉污染的衣服, 冲洗, 然后用水和肥皂洗皮肤
# 眼睛		护目镜或面罩	首先用大量水冲洗几分钟(如可能易行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
# 摄食	腹部疼痛, 呕吐	工作时不得进食、饮水或吸烟, 饭前洗手	用水冲服活性炭浆, 催吐(仅对清醒病人!), 给予医疗护理
溢漏处置	将溢漏物扫入容器中, 如果适当, 首先湿润防止扬尘。小心收集残余物, 然后转移到安全场所(额外个人防护: 适用于有毒颗粒物的 P3 过滤呼吸器)。		
包装与标志	T+符号 R: 28-40 S: 1/2-25-36/37-45 联合国危险性类别: 6.1 联合国包装级别: II 不要与食品和饲料一起运输。		
应急响应	运输应急卡: TEC(R)-61G53b。	储 存	与强氧化剂、强碱、硝酸银、食品和饲料分开存放。

<p style="text-align: center;">重 要 数 据</p>	<p>物理状态 外观：无色晶体，有特殊气味。</p> <p>化学危险性：该物质受热分解，生成氮氧化物有毒烟雾。与强氧化剂反应，有着火和爆炸危险。与酸、酸性氯化物、酸酐、氯甲酸酯发生反应。</p> <p>职业接触限值：阈限值 0.1ppm、0.5mg/m³（经皮）（美国政府工业卫生学家会议，1991~1992年）。最高容许浓度 1mg/m³（前苏联 1970年）。</p> <p>接触途径：该物质可通过吸入其气溶胶，经皮肤和食入吸收到体内。</p> <p>吸入风险：20℃时该物质蒸发，可相当慢地达到空气中有害浓度。</p> <p>短期接触作用：该物质可能对血液发生作用，导致发绀、正铁血红蛋白形成。需要进行医疗观察。</p> <p>长期或反复接触作用：该物质可能对血液发生作用，导致正铁血红蛋白形成。</p>	
<p style="text-align: center;">物 理 性 质</p>	<p>沸点：246℃ 熔点：57.2℃ 相对密度(水=1)：1.071 水中溶解度：适度溶解 蒸气压：20℃时<13Pa</p>	<p>蒸气相对密度(空气=1)：4.28 闪点：107℃</p>
<p style="text-align: center;">环境数据</p>		
<p style="text-align: center;">注 解</p>	<p>文献中提供了相矛盾的闪点数据。该物质对人体健康作用数据不充分，因此必须竭力进行护理。不要将工作服带回家中。</p>	
<p style="text-align: center;">附加资料</p>		
<p>ICSC 编号：0971 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 对茴香胺</p>		

CAS 登记号: 104-94-9		中文名称: 对茴香胺; 4-甲氧基苯胺; 4-氨基茴香醚	
RTECS 号: BZ5450000		英文名称: <i>p</i> -ANISIDINE; 4-Methoxybenzenamine;	
UN 编号: 2431		4-Methoxyaniline; 4-Aminoanisole	
EC 编号: 612-035-00-4		化学式: $C_7H_9NO/H_2NC_6H_4OCH_3$ 分子量: 123.16	
危害/接触类型	急性危害/症状	预防	急救/消防
火灾	可燃的, 在火焰中释放出刺激性或有毒烟雾(或气体)	禁止明火	干粉, 喷水, 泡沫, 二氧化碳
爆炸			
接触		防止粉尘扩散! 严格卫生条件!	一切情况均向医生咨询!
# 吸入	嘴唇或指甲发育, 皮肤发育, 眩晕, 嗜睡, 头痛, 呼吸困难, 恶心, 呕吐	局部排气或呼吸保护	新鲜空气, 休息, 给予医疗护理
# 皮肤	可能被吸收! 嘴唇或指甲发育, 皮肤发育(另见吸入)	防护手套, 防护服	脱掉污染的衣服, 冲洗, 然后用水和肥皂洗皮肤, 给予医疗护理
# 眼睛		面罩或眼睛保护结合呼吸保护	首先用大量水冲洗几分钟(如可能易行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
# 摄食	嘴唇或指甲发育, 皮肤发育(另见吸入)	工作时不得进食、饮水或吸烟	漱口, 用水冲服活性炭浆, 给予医疗护理
溢漏处置	将溢漏物扫入干燥容器中。小心收集残余物, 然后转移到安全场所(额外个人防护: 适用于有害颗粒物的 P2 过滤呼吸器)。		
包装与标志	T+符号 · R: 26/27/28-33 联合国危险性类别: 6.1 不要与食品和饲料一起运输。		S: 28-36/37-45 联合国包装级别: III
应急响应	运输应急卡: TEC(R)-61G12c。	储存	与强氧化剂、酸、酸性氯化物、酸酐、氯甲酸酯、食品和饲料分开存放。

<p style="text-align: center;">重 要 数 据</p>	<p>物理状态 外观：白色粉末。</p> <p>化学危险性：该物质受热分解，生成辛辣烟尘和刺激性烟雾。与酸反应释放二氧化碳气体。</p> <p>职业接触限值：阈限值 10mg/m³（时间加权平均值）（美国政府工业卫生学家会议，1995～1996 年）。</p> <p>接触途径：该物质可通过吸入其气溶胶吸收到体内。</p> <p>吸入风险：20℃时蒸发可忽略不计，但喷洒或扩散时可较快地达到空气中颗粒物公害污染浓度，尤其是粉末。</p> <p>长期或反复接触作用：如果菱镁矿含有 1% 以上的晶体二氧化硅，该物质可能对肺发生作用。</p>
<p style="text-align: center;">物 理 性 质</p>	<p>熔点（分解）：350℃</p> <p>相对密度（水=1）：2.95</p> <p>水中溶解度：不溶</p>
<p style="text-align: center;">环 境 数 据</p>	
<p style="text-align: center;">注 解</p>	<p>如果菱镁矿含有>1%的晶体二氧化硅，可参考卡片#0808。</p>
<p style="text-align: center;">附 加 资 料</p>	
<p>ICSC 编号：0969 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 碳酸镁</p>	

碳酸镁

国际化学品安全卡

ICSC 编号: 0969

CAS 登记号: 546-93-0	中文名称: 碳酸镁; 菱镁矿; 碳酸镁盐
RTECS 号: OM2470000	英文名称: MAGNESIUM CARBONATE; Magnesite; Carbonic acid, magnesium salt
	化学式: $MgCO_3$ 分子量: 84.3

危害/接触类型	急性危害/症状	预防	急救/消防
火灾	不可燃, 在火焰中释放出刺激性或有毒烟雾 (或气体)		周围环境着火时, 允许用各种灭火剂
爆炸			
接触		防止粉尘扩散!	
# 吸入	咳嗽	避免吸入微细粉尘和雾气	新鲜空气, 休息
# 皮肤		防护手套	用大量水冲洗皮肤或淋浴
# 眼睛		安全护目镜	
# 摄食			
溢漏处置	将溢漏物扫入有盖容器中, 如果适当, 首先湿润防止扬尘 (额外个人防护: 适用于惰性颗粒物的 P1 过滤呼吸器)。		
包装与标志			
应急响应		储存	与酸分开存放。

<p>重要数据</p>	<p>物理状态 外观：黄色晶体。</p> <p>化学危险性：受冲击、磨擦、震动时可能发生爆炸分解。受热时生成有毒烟雾。与还原剂猛烈反应，有着火和爆炸危险。与重金属发生反应。加热至240℃发生爆炸。</p> <p>职业接触限值：阈限值 0.5mg/m³(经皮) (美国政府工业卫生学家会议，1991~1992年)。最高容许浓度未制定。</p> <p>接触途径：该物质可通过吸入其气溶胶，经皮肤和食入吸收到体内。</p> <p>吸入风险：20℃时蒸发可忽略不计，但可以较快地达到空气中颗粒物有害浓度。</p> <p>短期接触作用：该物质刺激眼睛、皮肤和呼吸道。该物质可能对血液发生作用，导致溶血、正铁血红蛋白形成。接触可能造成死亡。作用可能延缓（见注解），需要进行医疗观察。</p> <p>长期或反复接触作用：该物质可能对肝、血液、和眼睛发生作用，导致黄疸、贫血、白内障。</p>	
<p>物理性质</p>	<p>沸点（分解）：240℃</p> <p>熔点：80.1℃</p> <p>相对密度（水=1）：1.65</p> <p>水中溶解度：不溶</p> <p>蒸气压：20℃时<0.1Pa</p>	<p>蒸气相对密度（空气=1）：7.85</p> <p>辛醇/水分配系数的对数值：1.60</p>
<p>环境数据</p>	<p>该物质可能对环境有危害，对水生生物应给予特别注意。</p>	
<p>注解</p>	<p>在封闭空间中的燃烧可能转变成爆炸。根据接触程度，须作定期医疗检查。该物质中毒时须采取必要的治疗措施，必须提供有指示说明的适当方法。不要将工作服带回家中。商品名有 Tolite, Tritol, Trotyl, Entsufo.</p>	
<p>附加资料</p>		
<p>ICSC 编号：0967 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 2,4,6-三硝基甲苯</p>		

CAS 登记号: 118-96-7 中文名称: 2,4,6-三硝基甲苯; 2-甲基-1,3,5-三硝基苯;
 RTECS 号: XU0175000 α -三硝基甲苯; 梯恩梯
 UN 编号: 0209 英文名称: 2,4,6-TRINITROTOLUENE; 2-Methyl-1,3,5-
 EC 编号: 609-008-00-4 trinitrobenzene; *alpha*-Trinitrotoluol; TNT
 化学式: $C_7H_5N_3O_6/C_6H_2(CH_3)(NO_2)_3$, 分子量: 227.1

危害/接触类型	急性危害/症状	预防	急救/消防
火灾	爆炸的	禁止明火、禁止火花和禁止吸烟	大量水, 不要试图扑灭大火, 撤离火灾区域
爆炸	遇骤热或强冲击有着火和爆炸危险	不要受摩擦或冲击, 不要受热	着火时, 喷水保持料桶等冷却, 从掩蔽位置灭火
接触		严格卫生条件!	一切情况均向医生咨询!
# 吸入	腹部痉挛, 嘴唇或指甲发青, 皮肤发青, 咳嗽, 头痛, 呼吸困难, 呕吐, 症状可能延缓(见注解)	局部排气或呼吸保护	新鲜空气, 休息, 必要时进行人工呼吸, 给予医疗护理
# 皮肤	可能被吸收! 发红, 疼痛(另见吸入)	防护手套, 防护服	脱掉污染的衣服, 冲洗, 然后用水和肥皂洗皮肤, 给予医疗护理, 急救时戴防护手套
# 眼睛	发红, 疼痛	面罩或眼睛保护结合呼吸保护	首先用大量水冲洗几分钟(如可能易行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
# 摄食	(另见吸入)	工作时不得进食、饮水或吸烟	漱口, 催吐(仅对清醒病人!), 催吐时戴防护手套
溢漏处置	撤离危险区域! 向专家咨询! 收拾起溢漏物前将其湿润, 不要试图扫起干物质。不得冲入下水道。将溢漏物扫入容器中。小心收集残余物, 然后转移到安全场所。不要让这种化学品进入环境(额外个人防护: 自给式呼吸器)。		
包装与标志	E 符号 T 符号 R: 2-23/24/25-33 S: 35-44 联合国危险性类别: 1.1D 不易破碎包装, 将易破碎包装放在不易破碎密闭容器中。		
应急响应	运输应急卡: TEC(R)-10G03。 美国防火协会法规: H2; F4; R4。	储存	防火。与可燃物和还原性物质、重金属和起爆炸药分开存放。严格密闭。保持阴凉、干燥。

CAS 登记号: 75-77-4 中文名称: 三甲氯硅烷; 氯三甲基硅烷; 三甲基甲硅烷基氯
 RTECS 号: VV2710000
 UN 编号: 1298 英文名称: TRIMETHYLCHLOROSILANE; Chlorotrimethylsilane; Trimethylsilyl chloride; Chlorotrimethylsilicane
 化学式: $C_3H_9ClSi(CH_3)_2SiCl$ 分子量: 108.7

危害/接触类型	急性危害 / 症状	预 防	急救 / 消防
火 灾	高度易燃, 在火焰中释放出刺激性或有毒烟雾(或气体)	禁止明火、禁止火花和禁止吸烟	水成膜泡沫, 二氧化碳, 干燥沙子, 特殊粉末, 禁用含水灭火剂, 禁止用水
爆 炸	蒸气/空气混合物有爆炸性	使用密闭系统, 通风, 防爆电器与照明	着火时, 喷水保持料桶等冷却, 但禁止与水直接接触
接 触		防止产生烟云! 避免一切接触!	
# 吸入	灼烧感, 咳嗽, 呼吸困难	通风, 局部排气或呼吸保护	新鲜空气, 休息, 半直立体位, 给予医疗护理
# 皮肤	发红, 疼痛, 起疱	防护手套, 防护服	脱掉污染的衣服, 用大量水冲洗皮肤或淋浴, 给予医疗护理
# 眼睛	发红, 疼痛, 严重深度烧伤	面罩或眼睛保护结合呼吸保护	首先用大量水冲洗几分钟(如可能易行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
# 摄食	腹部疼痛, 灼烧感, 虚弱,	工作时不得进食、饮水或吸烟	漱口, 不要催吐, 给予医疗护理
溢漏处置	撤离危险区域! 向专家咨询! 将溢漏液收集在有盖容器中。用干沙子或惰性吸收剂吸收残液并转移到安全场所(额外个人防护: 全套防护服包括自给式呼吸器)。		
包装与标志	联合国危险性类别: 3 联合国次要风险等级: 8 联合国包装级别: I 不要与食品和饲料一起运输。		
应急响应	运输应急卡:TEC(R)-30G 40。 美国防火协会法规: H3; F3; R2; W	储 存	防火。与其他化合物、食品和饲料分开存放。保持阴凉、干燥。严格密闭。

<p style="text-align: center;">重 要 数 据</p>	<p>物理状态 外观：清澈无色液体。</p> <p>职业接触限值：阈限值未制定。</p> <p>接触途径：该物质可通过吸入其蒸气，经皮肤和食入吸收到体内。</p> <p>吸入风险：20℃时该物质蒸发，不会或很缓慢地达到空气中有害浓度。</p> <p>短期接触作用：该物质蒸气刺激眼睛、皮肤和呼吸道。食入可能引起意识降低。</p> <p>长期或反复接触作用：该液体使皮肤脱脂。</p>
<p style="text-align: center;">物 理 性 质</p>	<p>沸点（分解）：132℃ 闪点：143℃</p> <p>熔点：-48℃</p> <p>相对密度（水=1）：20℃时 1.01</p> <p>水中溶解度：混溶</p>
<p style="text-align: center;">环 境 数 据</p>	
<p style="text-align: center;">注 解</p>	<p>饮用含酒精饮料增进有害作用。商品名有 Dowanol-TBAT。</p>
<p style="text-align: center;">附 加 资 料</p>	
<p>ICSC 编号：0965 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 三甘醇单丁基醚</p>	

CAS 登记号: 143-22-6 中文名称: 三甘醇单丁基醚; 三乙二醇单丁基醚; 丁氧基三乙二醇; 2-(2-(2-丁氧基乙氧基)乙氧基)乙醇
 RTECS 号: KJ9450000 英文名称: TRIETHYLENE GLYCOL MONOBUTYL ETHER; Triglycol monobutyl ether; Butoxytriglycol; 2-(2-(2-Butoxyethoxy)ethoxy)ethanol
 化学式: $C_4H_9(OCH_2CH_2)_3OH/C_{10}H_{22}O_4$
 分子量: 206.3

危害/接触类型	急性危害/症状	预 防	急救/消防
火 灾	可燃的	禁止明火	干粉, 抗醇泡沫, 喷水, 二氧化碳
爆 炸			
接 触		防止产生烟雾!	
# 吸入	咳嗽, 刺激	通风	新鲜空气, 休息
# 皮肤	可能被吸收! 粗糙	防护手套	脱掉污染的衣服, 用大量水冲洗皮肤或淋浴
# 眼睛	刺激, 疼痛, 视力模糊, 糜烂	安全护目镜, 面罩	首先用大量水冲洗几分钟(如可能易行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
# 摄食	咳嗽, 眩晕, 嗜睡, 恶心	工作时不得进食、饮水或吸烟	漱口, 不要催吐, 给予医疗护理
溢漏处置	通风, 将溢漏液收集在有盖容器中。用大量水冲净溢漏液。		
包装与标志			
应急响应	美国防火协会法规: H0; F1; R0。	储 存	干燥。沿地面通风。

三氯萘

国际化学品安全卡

ICSC 编号: 0962

CAS 登记号: 1321-65-9

中文名称: 三氯萘

RTECS 号: QK4025000

英文名称: TRICHLORONAPHTALENE

UN 编号: 2811

化学式: $C_{10}H_5Cl_3$

分子量: 231.5

危害/接触类型	急性危害 / 症状	预 防	急救 / 消防
火 灾	可燃的, 在火焰中释放出刺激性或有毒烟雾 (或气体)	禁止明火	泡沫, 干粉, 二氧化碳
爆 炸			
接 触		严格卫生条件!	
# 吸入			
# 皮肤	可能被吸收! 发红	防护手套	脱掉污染的衣服, 冲洗, 然后用水和肥皂洗皮肤
# 眼睛	发红, 疼痛	护目镜	首先用大量水冲洗几分钟 (如可能易行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
# 摄食	恶心, 呕吐	工作时不得进食、饮水或吸烟	休息
溢漏处置	将溢漏物扫入容器中, 如果适当, 首先湿润防止扬尘。小心收集残余物, 然后转移到安全场所 (额外个人防护: 适用于有害颗粒物的 P2 过滤呼吸器)。		
包装与标志	联合国危险性类别: 6.1 联合国包装级别: III 不要与食品和饲料一起运输。		
应急响应	运输应急卡: TEC(R)-61G12c。	储 存	与强氧化剂、食品和饲料分开存放。

<p>重要数据</p>	<p>物理状态 外观：无色或浅黄色液体。</p> <p>化学危险性：该物质受热和燃烧时分解，生成磷氧化物有毒烟雾。与氧化剂发生反应。</p> <p>职业接触限值：阈值限值 0.1mg/m³ (经皮) (美国政府工业卫生学家会议，1992~1993 年)。</p> <p>接触途径：该物质可通过吸入，经皮肤和食入吸收到体内。</p> <p>吸入风险：未指明 20℃ 时该物质蒸发达到空气中有害浓度的速率。</p> <p>短期接触作用：该物质可能对中枢神经系统和末梢神经系统发生作用，导致功能损害 (麻痹)。接触高于职业接触限值的该物质可能造成永久性麻痹。作用可能延缓，需要进行医疗观察。</p> <p>长期或反复接触作用：该物质可能对神经系统发生作用，导致功能损害和肌肉麻痹。</p>	
<p>物理性质</p>	<p>沸点 (分解)：410℃</p> <p>熔点：11℃</p> <p>相对密度 (水=1)：1.2</p> <p>水中溶解度：不溶</p>	<p>蒸气相对密度 (空气=1)：12.7</p> <p>闪点：225℃</p> <p>自燃温度：385℃</p>
<p>环境数据</p>		
<p>注解</p>		
<p>附加资料</p>		
<p>ICSC 编号：0961 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 磷酸三 (邻甲苯酯)</p>		

磷酸三(邻甲苯酯)

国际化学品安全卡

ICSC 编号: 0961

CAS 登记号: 78-30-8 中文名称: 磷酸三(邻甲苯酯); 邻羟甲苯基磷酸酯; 邻甲苯基磷酸酯
 RTECS 号: TD0350000
 UN 编号: 2574 英文名称: TRI-*o*-CRESYL PHOSPHATE; *o*-Cresyl phosphate; *o*-Tolyl phosphate; TOCP
 EC 编号: 015-015-00-8 化学式: C₂₁H₂₁O₄P 分子量: 368.4

危害/接触类型	急性危害 / 症状	预 防	急救 / 消防
火 灾	可燃的, 在火焰中释放出刺激性或有毒烟雾(或气体)	禁止明火	干粉, 喷水, 泡沫, 二氧化碳
爆 炸			
接 触		严格卫生条件!	一切情况均向医生咨询!
# 吸入	头痛, 恶心, 呕吐, 肌肉疼痛, 症状可能延缓(见注解)	局部排气或呼吸保护	新鲜空气, 休息, 给予医疗护理
# 皮肤	可能被吸收! 发红, 疼痛(另见吸入)	防护手套, 防护服	脱掉污染的衣服, 用大量水冲洗皮肤或淋浴
# 眼睛		面罩或眼睛保护结合呼吸保护	首先用大量水冲洗几分钟(如可能易行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
# 摄食	腹部疼痛, 恶心, 呕吐(另见吸入)	工作时不得进食、饮水或吸烟	催吐(仅对清醒病人!), 给予医疗护理
溢漏处置	将溢漏液收集在有盖容器中。用沙子或惰性吸收剂吸收残液并转移到安全场所(额外个人防护: 全套防护服包括自给式呼吸器)。		
包装与标志	T 符号 R: 23/24/25-39 S: 1/220/21-28-45 标记: C 联合国危险性类别: 6.1 联合国包装级别: II 不要与食品和饲料一起运输。海洋污染物。		
应急响应		储 存	与强氧化剂、食品和饲料分开存放。

重 要 数 据	<p>物理状态 外观：白色至红色晶体或晶体粉末。</p> <p>化学危险性：该物质受热和燃烧时分解，生成含氮氧化物有毒烟雾。该物质可被光降解。</p> <p>职业接触限值：阈值 A2（经皮）（美国政府工业卫生学家会议，1991～1992 年）。</p> <p>接触途径：该物质可通过吸入其气溶胶，经皮肤和食入吸收到体内。</p> <p>吸入风险：20℃时蒸发可忽略不计，但可较快地达到空气中颗粒物有害浓度，尤其是粉末。</p> <p>短期接触作用：该物质刺激呼吸道。作用可能延缓，需要进行医疗观察。</p> <p>长期或反复接触作用：该物质很可能是人体致癌物。</p>
物 理 性 质	<p>沸点：200℃ 辛醇/水分配系数的对数值：2.34</p> <p>熔点：129～131℃</p> <p>相对密度（水=1）：1</p> <p>水中溶解度：微溶</p>
环 境 数 据	
注 解	
附 加 资 料	
<p>ICSC 编号：0960 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 邻联甲苯胺</p>	

邻联甲苯胺

国际化学品安全卡

ICSC 编号: 0960

CAS 登记号: 119-93-7	中文名称: 邻联甲苯胺; 3,3'-二甲基-(1,1'-联苯基)-4,4'-二胺; 3,3'-二甲基联苯胺
RTECS 号: DD1225000	英文名称: <i>o</i> -TOLIDINE; 3,3'-Dimethyl-(1, 1'-biphenyl)-4,4'-diamine; Bianisidine; 3,3'-Dimethylbenzidine
UN 编号: 2811	化学式: C ₁₄ H ₁₆ N ₂
EC 编号: 612-041-00-7	分子量: 212.3

危害/接触类型	急性危害/症状	预 防	急救/消防
火 灾	可燃的, 在火焰中释放出刺激性或有毒烟雾 (或气体)	禁止明火	干粉, 喷水, 泡沫, 二氧化碳
爆 炸			
接 触		防止粉尘扩散! 避免一切接触!	一切情况均向医生咨询!
# 吸入	咳嗽	密闭系统和通风	新鲜空气, 休息, 给予医疗护理
# 皮肤	可能被吸收!	防护手套, 防护服	脱掉污染的衣服, 冲洗, 然后用水和肥皂洗皮肤, 给予医疗护理
# 眼睛		面罩或眼睛保护结合呼吸保护	
# 摄食		工作时不得进食、饮水或吸烟	漱口, 催吐 (仅对清醒病人!), 给予医疗护理
溢漏处置	将溢漏物扫入容器中, 如果适当, 首先湿润防止扬尘。小心收集残余物, 然后转移到安全场所 (额外个人防护: 全套防护服包括自给式呼吸器)。		
包装与标志	T 符号 R: 45-22 S: 53-44 联合国危险性类别: 6.1 联合国包装级别: II 气密。不要与食品和饲料一起运输。		
应急响应	运输应急卡: TEC(R)-61G12b。	储 存	与强氧化剂、强酸、食品和饲料分开存放。保持阴凉。储存在阴暗处。保存在通风良好的室内。

<p>重 要 数 据</p>	<p>物理状态 外观：黄色粉末。</p> <p>化学危险性：该物质燃烧时分解，生成有毒烟雾。与胼猛烈反应。与可燃物、有机物或其他易氧化物质如纸、木头、硫、铝、塑料不相容。</p> <p>职业接触限值：阈限值 0.0005mg/m³（以 Cr 计），准备改为 A2（美国政府工业卫生学家会议，1991~1992 年）。</p> <p>接触途径：该物质可通过吸入和吸入其气溶胶吸收到体内。</p> <p>吸入风险：20℃时蒸发可忽略不计，但可以较快地达到空气中颗粒物有害浓度。</p> <p>短期接触作用：该物质刺激眼睛、皮肤和呼吸道。该物质对肾、对肝脏可能发生作用，导致肝肾损伤。</p> <p>长期或反复接触作用：反复或长期皮肤接触可能引起皮炎或溃疡。反复或长期接触可能引起皮肤过敏。反复或长期接触肺可能受影响，并且与某些铬酸盐接触时可能发生鼻中膈穿孔。该物质可能对血液、肝、肾和脑发生作用，导致白血细胞和红血细胞改变，肝肾损伤和植物性神经系统紊乱。该物质可能是人体致癌物。</p>
<p>物 理 性 质</p>	<p>相对密度(水=1)：3.89 水中溶解度：15℃时 0.12g/100ml</p>
<p>环 境 数 据</p>	<p>强烈建议不要让该化学品进入环境。</p>
<p>注 解</p>	<p>分解温度未见文献报道。不要将工作服带回家中。职业接触限值中 A2 意指可疑的人体致癌物。</p>
<p>附 加 资 料</p>	
<p>ICSC 编号：0957 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 铬酸锶</p>	

CAS 登记号: 7789-06-2 中文名称: 铬酸锶; C.I. 颜料黄 32; 锶黄; 深柠檬黄
 RTECS 号: GB3240000 英文名称: STRONTIUM CHROMATE; C.I. pigment yellow 32;
 UN 编号: 2811 Strontium yellow; Deep lemon yellow
 EC 编号: 024-009-00-4 化学式: CrO_4Sr 分子量: 203.62

危害/接触类型	急性危害/症状	预 防	急救/消防
火 灾	不可燃		周围环境着火时, 允许用各种灭火剂
爆 炸			着火时, 喷水保持料桶等冷却
接 触		防止粉尘扩散! 避免一切接触!	
# 吸入	咳嗽, 嘶哑	局部排气或呼吸保护, 密闭系统和通风	新鲜空气, 休息, 必要时进行人工呼吸, 给予医疗护理
# 皮肤	发红, 溃疡	防护手套, 防护服	脱掉污染的衣服, 冲洗, 然后用水和肥皂洗皮肤, 给予医疗护理
# 眼睛		如果为粉末, 安全护目镜或眼睛保护结合呼吸保护	首先用大量水冲洗几分钟 (如可能易行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
# 摄食	咽喉疼痛 (另见吸入)	工作时不得进食、饮水或吸烟	漱口, 给予医疗护理
溢漏处置	将溢漏物扫入容器中。小心收集残余物, 然后转移到安全场所。不要让这种化学品进入环境 (额外个人防护: 全套防护服包括自给式呼吸器)。		
包装与标志	T 符号 R: 45-22 S: 53-44 联合国危险性类别: 6.1 不要与食品和饲料一起运输。		
应急响应		储 存	与食品和饲料、可燃物和还原性物质分开存放。

<p style="text-align: center;">重 要 数 据</p>	<p>物理状态 外观：无味吸湿白色各种形状固体。</p> <p>职业接触限值：阈限值未制定。最高容许浓度未制定。</p> <p>接触途径：该物质可通过吸入和食入吸收到体内。</p> <p>吸入风险：20℃时蒸发可忽略不计，但可以较快地达到空气中颗粒物公害污染浓度。</p>
<p style="text-align: center;">物 理 性 质</p>	<p>熔点：888℃</p> <p>相对密度(水=1)：2.7</p> <p>水中溶解度：易溶</p>
<p style="text-align: center;">环境数据</p>	<p>因其在环境中持久性，强烈建议不要让该化学品进入环境。</p>
<p style="text-align: center;">注 解</p>	
<p style="text-align: center;">附加资料</p>	
<p>ICSC 编号：0952 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 硫酸钠</p>	

硫酸钠

国际化学品安全卡

ICSC 编号: 0952

CAS 登记号: 7757-82-6		中文名称: 硫酸钠; 无水硫酸钠; 硫酸二钠	
RETECS 号: WE1650000		英文名称: SODIUM SULFATE; Sodium sulfate anhydrous; Disodiumsulfate	
		化学式: Na_2SO_4	分子量: 142.1
危害/接触类型	急性危害 / 症状	预 防	急救 / 消防
火 灾	不可燃, 在火焰中释放出刺激性或有毒烟雾(或气体)		周围环境着火时, 允许用各种灭火器
爆 炸			
接 触			
# 吸入		通风	新鲜空气, 休息
# 皮肤		防护手套	冲洗, 然后用水和肥皂洗皮肤
# 眼睛		安全护目镜	首先用大量水冲洗几分钟(如可能易行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
# 摄食	恶心, 呕吐, 腹部疼痛, 腹泻	工作时不得进食、饮水或吸烟	催吐(仅对清醒病人!), 给予医疗护理
溢漏处置	将溢漏物扫入有盖容器中, 如果适当, 首先湿润防止扬尘(额外个人防护: 适用于惰性颗粒物的 P1 过滤呼吸器)。		
包装与标志			
应急响应		储 存	

<p>重要数据</p>	<p>物理状态 外观：带黄白色吸湿晶体粉末。</p> <p>化学危险性：该物质受热分解，生成有毒硒烟雾。该物质是强氧化剂，与可燃物和还原性物质反应。水溶液为一种强酸，与碱猛烈反应并有腐蚀性。与水猛烈反应并释放出硒酸。有湿气存在时侵蚀许多种金属。</p> <p>职业接触限值： 阈值（以硒计）0.02mg/m³（美国政府工业卫生学家会议，1990～1991年）。最高容许浓度（以硒计）0.1mg/m³（前苏联1977年）。</p> <p>接触途径：该物质可通过吸入其气溶胶，经皮肤和食入吸收到体内。</p> <p>吸入风险：未指明20℃时该物质蒸发达到空气中有害浓度的速率。</p> <p>短期接触作用：该物质腐蚀眼睛、皮肤和呼吸道。该物质可能对眼睛发生作用，导致眼脸的过敏反应（眼睛玫瑰色）。需要进行医疗观察。</p> <p>长期或反复接触作用：反复或长期接触可能引起皮肤过敏。反复或长期接触肺可能受影响。可能发生鼻咽刺激、胃肠道痛苦和持续的大蒜气味。</p>
<p>物理性质</p>	<p>沸点：低于沸点在180℃分解</p> <p>熔点：118℃</p> <p>相对密度（水=1）：3.6</p> <p>水中溶解度：易溶，反应</p>
<p>环境数据</p>	
<p>注解</p>	<p>该物质可能对肝、肾和脾发生作用，导致器官损害。可能发生鼻咽刺激、胃肠道痛苦和持续的大蒜气味。肺水肿症状常常经过几小时以后才变得明显，体力劳动使症状加重。因此休息和医疗观察是必要的。应考虑由医生或医生指定人立即给予适当喷药。不要将工作服带回家中。长期接触时可能出现下列症状：苍白、舌苔、胃紊乱、神经质、金属味道和呼吸中有大蒜气味。</p>
<p>附加资料</p>	
<p>ICSC 编号：0949 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 三氧化硒</p>	

CAS 登记号: 13768-86-0		中文名称: 三氧化硒; 硒酸酐	
RTECS 号: 无		英文名称: SELENIUM TRIOXIDE; Selenic anhydride	
UN 编号: 2928		化学式: SeO ₃	
EC 编号: 034-002-00-8		分子量: 126.9	
危害/接触类型	急性危害 / 症状	预 防	急救 / 消防
火 灾	不可燃, 但可增进其他物质燃烧, 许多反应能引起火灾或爆炸, 在火焰中释放出刺激性或有毒烟雾(或气体)	禁止与易燃物质接触	周围环境着火时, 最好不要使用含水灭火剂
爆 炸			
接 触		防止粉尘扩散! 严格卫生条件!	
# 吸入	灼烧感, 咳嗽, 呼吸困难, 咽喉疼痛	通风, 呼吸保护	新鲜空气, 休息, 半直立体位, 必要时进行人工呼吸, 给予医疗护理
# 皮肤	可能被吸收! 发红, 疼痛	防护手套, 防护服	脱掉污染的衣服, 用大量水冲洗皮肤或淋浴, 给予医疗护理
# 眼睛	发红, 疼痛, 视力模糊, 眼睑肿胀	面罩或眼睛保护结合呼吸保护	首先用大量水冲洗几分钟(如可能易行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
# 摄食	腹部痉挛, 意识模糊, 恶心, 咽喉疼痛, 虚弱, 低血压	工作时不得进食、饮水或吸烟	漱口, 催吐(仅对清醒病人!), 大量饮水, 给予医疗护理
溢漏处置	撤离危险区域! 将溢漏物扫入密闭容器中, 然后转移到安全场所(额外个人防护: 全套防护服包括自给式呼吸器)。		
包装与标志	T 符号 R: 23/25-33 S: 20/21-28-44 联合国危险性类别: 6.1 联合国次要风险等级: 8 不要与食品和饲料一起运输。		
应急响应	运输应急卡: TEC(R)-61G38。	储 存	与可燃物、食品和饲料分开存放。保持阴凉、干燥。保存在通风良好的室内。

<p>重 要 数 据</p>	<p>物理状态 外观：黄色或无色液体。</p> <p>化学危险性：该物质受热分解，生成氯化物和硒有毒烟雾。水溶液为一种强酸，与碱猛烈反应并有腐蚀性。与白磷和钾猛烈反应，有着火和爆炸危险。与金属氧化物猛烈反应。</p> <p>职业接触限值：阈限值 $0.2\text{mg}/\text{m}^3$（美国政府工业卫生学家会议，1997~1997年）。</p> <p>接触途径：该物质可通过吸入其蒸气，经皮肤和食入吸收到体内。</p> <p>吸入风险：20℃时该物质蒸发，可相当快地达到空气中有害浓度。</p> <p>短期接触作用：腐蚀性。该物质腐蚀眼睛、皮肤和呼吸道。吸入蒸气可能引起肺水肿（见注解）。需要进行医疗观察。</p> <p>长期或反复接触作用：反复或长期皮肤接触可能引起皮炎。该物质可能对许多器官系统发生作用（见注解）。可能发生鼻咽刺激、胃肠道痛苦和持续的大蒜气味。</p>
<p>物 理 性 质</p>	<p>沸点：176.4℃</p> <p>熔点：8.5℃</p> <p>相对密度(水=1)：2.42</p> <p>水中溶解度：反应</p> <p>蒸气压：34.8℃时 132Pa</p>
<p>环境数据</p>	
<p>注 解</p>	<p>肺水肿症状常常经过几小时以后才变得明显，体力劳动使症状加重。因此休息和医疗观察是必要的。应考虑由医生或医生指定人立即给予适当喷药。长期接触时可能出现下列症状：苍白、舌苔、胃紊乱、神经质、金属味道和呼吸中有大蒜气味。不要将工作服带回家中。切勿将水倒入该物质，溶解或稀释时总是将其缓慢加入水中。</p>
<p>附加资料</p>	
<p>ICSC 编号：0948 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 二氯化硒</p>	

CAS 登记号: 7791-23-3		中文名称: 二氯化硒; 亚硒酰氯	
RTECS 号: VS7000000		英文名称: SELENIUM OXYCHLORIDE; Selenium chloride oxide; Seleninyl chloride	
UN 编号: 2879		化学式: SeOCl_2	
EC 编号: 034-002-00-8		分子量: 165.9	
危害/接触类型	急性危害 / 症状	预 防	急救 / 消防
火 灾	不可燃		周围环境着火时, 允许用各种灭火剂
爆 炸			
接 触		严格卫生条件!	
# 吸入	灼烧感, 咳嗽, 呼吸困难, 咽喉疼痛	通风, 局部排气或呼吸保护	新鲜空气, 休息, 半直立位, 必要时进行人工呼吸, 给予医疗护理
# 皮肤	腐蚀性, 可能被吸收! 发红, 疼痛, 起疱	防护手套, 防护服	脱掉污染的衣服, 用大量水冲洗皮肤或淋浴, 给予医疗护理
# 眼睛	发红, 疼痛, 视力模糊, 严重深度烧伤	面罩或眼睛保护结合呼吸保护	首先用大量水冲洗几分钟 (如可能易行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
# 摄食	腹部痉挛, 意识模糊, 恶心, 咽喉疼痛, 低血压	工作时不得进食、饮水或吸烟	漱口, 不要催吐, 给予医疗护理
溢漏处置	通风, 将溢漏液收集在有盖容器中。用干沙子或惰性吸收剂吸收残液并转移到安全场所。切勿直接向液体上喷水 (额外个人防护: 全套防护服包括自给式呼吸器)。		
包装与标志	T 符号 R: 23/25-33 S: 20/21-28-44 联合国危险性类别: 8 联合国次要风险等级: 6.1 联合国包装级别: I		
应急响应		储 存	与金属氧化物、白磷和钾、强碱分开存放。干燥。沿地面通风。

<p style="text-align: center;">重 要 数 据</p>	<p>物理状态 外观：无色压缩液化气体。</p> <p>化学危险性：该物质遇热分解，生成含氟化氢、氟化物和硒的有毒和腐蚀性烟雾。</p> <p>职业接触限值：阈限值（以硒计）0.05ppm、（美国政府工业卫生学家会议，1990~1991年）。最高容许浓度 0.025ppm、0.2mg/m³（1997年）。</p> <p>接触途径：该物质可通过吸入吸收到体内。</p> <p>吸入风险：容器漏损时，该气体将迅速达到空气中有害浓度。</p> <p>短期接触作用：有腐蚀性。该物质腐蚀眼睛和呼吸道。吸入气体可能引起肺水肿（见注解）。液体迅速蒸发可能引起冻伤。</p> <p>长期或反复接触作用：反复或长期接触可能引起皮肤过敏。该物质可能对中枢神经系统、肝和肾发生作用。</p>
<p style="text-align: center;">物 理 性 质</p>	<p>升华点：-46℃</p> <p>熔点：-39℃</p> <p>相对密度（水=1）：-25℃时 3.25</p> <p>水中溶解度：不溶（见注解）</p>
<p style="text-align: center;">环境数据</p>	
<p style="text-align: center;">注 解</p>	<p>肺水肿症状常常经过几小时以后才变得明显，体力劳动使症状加重。因此休息和医疗观察是必要的。应考虑由医生或医生指定人立即给予适当喷药。该物质中毒时须采取必要的治疗措施，必须提供有指示说明的适当方法。</p>
<p style="text-align: center;">附加资料</p>	
<p>ICSC 编号：0947 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 六氟化硒（钢瓶）</p>	

六氟化硒（钢瓶）

国际化学品安全卡

ICSC 编号：0947

CAS 登记号：7783-79-1		中文名称：六氟化硒（钢瓶）	
RTECS 号：VS9450000		英文名称：SELENIUM HEXAFLUORIDE (cylinder)	
UN 编号：2194		化学式：SeF ₆	
EC 编号：034-002-00-8		分子量：193	
危害/接触类型	急性危害/症状	预防	急救/消防
火灾	不可燃		周围环境着火时，允许用各种灭火剂
爆炸			着火时，喷水保持料桶等冷却，从掩蔽位置灭火
接触		严格卫生条件！	一切情况均向医生咨询！
# 吸入	有腐蚀性，咳嗽，头痛，恶心，气促，咽喉疼痛	通风，局部排气或呼吸保护	新鲜空气，休息，半直立体位，必要时进行人工呼吸，给予医疗护理
# 皮肤	发红，疼痛，与液体接触：冻伤	隔冷手套	脱掉污染的衣服，用大量水冲洗皮肤或淋浴，给予医疗护理
# 眼睛	有腐蚀性，发红，疼痛，视力模糊	面罩或眼睛保护结合呼吸保护	首先用大量水冲洗几分钟（如可能易行，摘除隐形眼镜），然后就医
# 摄食			
溢漏处置	撤离危险区域！向专家咨询！通风，切勿直接向液体上喷水（额外个人防护：全套防护服包括自给式呼吸器）。		
包装与标志	T 符号 R: 23/25-33 S: 20/21-28-44 联合国危险性类别：2 联合国次要风险等级：6.1		
应急响应		储存	如果在建筑物内，防火。保持阴凉。沿地面通风。

<p>重 要 数 据</p>	<p>物理状态 外观：有光泽的白色吸湿晶体或粉末，其黄绿色蒸气有刺鼻酸味。</p> <p>化学危险性：该物质受热分解，生成有毒硒烟雾。水溶液是一种中强酸（亚硒酸）。与许多物质反应释放出有毒硒蒸气。有水存在时浸蚀许多种金属。</p> <p>职业接触限值：阈限值(以硒计)0.2mg/m³(美国政府工业卫生学家会议, 1990~1991年)。最高容许浓度(以硒计)0.1mg/m³(前苏联1977年)。</p> <p>接触途径：该物质可通过吸入其气溶胶、经皮肤和食入吸收到体内。</p> <p>吸入风险：20℃时蒸发可忽略不计，但可以通过扩散较快地达到空气中颗粒物有害浓度。</p> <p>短期接触作用：该物质腐蚀眼睛、皮肤和呼吸道。吸入该物质可能引起化学肺炎。该物质可能对眼睛发生作用，导致眼脸的过敏反应（眼睛玫瑰色）。需要进行医疗观察。</p> <p>长期或反复接触作用：反复或长期皮肤接触可能引起皮炎。该物质可能对许多器官系统发生作用（见注解）。可能发生鼻咽刺激、胃肠道痛苦和持续的大蒜气味。</p>
<p>物 理 性 质</p>	<p>升华点：340~350℃</p> <p>相对密度(水=1)：15℃时 3.95</p> <p>水中溶解度：溶解(14℃时 33.4g/100ml)</p> <p>蒸气压：70℃时 1.65Pa</p>
<p>环境数据</p>	
<p>注 解</p>	<p>肺水肿症状常常经过几小时以后才变得明显，体力劳动使症状加重。因此休息和医疗观察是必要的。应考虑由医生或医生指定人立即给予适当喷药。不要将工作服带回家中。长期接触时可能出现下列症状：苍白、舌苔、胃紊乱、神经质、金属味道和呼吸中有大蒜气味。</p>
<p>附加资料</p>	
<p>ICSC 编号：0946 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 二氧化硒</p>	

二氧化硒

国际化学品安全卡

ICSC 编号: 0946

CAS 登记号: 7446-08-4 中文名称: 二氧化硒; 亚硒酸酐; 氧化硒
 RTECS 号: VS8575000 英文名称: SELENIUM DIOXIDE; Selenious anhydride;
 UN 编号: 2811 Selenium oxide
 EC 编号: 034-002-00-8 化学式: SeO₂ 分子量: 110.9

危害/接触类型	急性危害/症状	预防	急救/消防
火灾	不可燃, 在火焰中释放出刺激性或有毒烟雾(或气体)		周围环境着火时, 允许用各种灭火剂
爆炸			
接触		防止粉尘扩散! 严格卫生条件!	
# 吸入	灼烧感, 咳嗽, 呼吸困难, 咽喉疼痛	局部排气或呼吸保护	新鲜空气, 休息, 半直立位, 给予医疗护理
# 皮肤	可能被吸收! 发红, 疼痛, 起疱	防护手套, 防护服	脱掉污染的衣服, 用大量水冲洗皮肤或淋浴, 给予医疗护理
# 眼睛	发红, 疼痛, 视力模糊, 严重深度烧伤, 眼睑肿胀	面罩或眼睛保护结合呼吸保护	首先用大量水冲洗几分钟(如可能易行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
# 摄食	腹部疼痛, 灼烧感, 意识模糊, 恶心, 咽喉疼痛, 虚弱, 低血压	工作时不得进食、饮水或吸烟	漱口, 催吐(仅对清醒病人!), 大量饮水, 给予医疗护理
溢漏处置	撤离危险区域! 向专家咨询! 将溢漏物扫入封闭容器中, 然后转移到安全场所(额外个人防护: 全套防护服包括自给式呼吸器)。		
包装与标志	T 符号 R: 23/25-33 S: 20/21-28-44 标记: A 联合国危险性类别: 6.1 气密。不易破碎包装, 将易破碎包装放在不易破碎密闭容器中。不要与食品和饲料一起运输。		
应急响应	运输应急卡: TEC(R)-61G09。	储存	与强酸、有机物质、氨、食品和饲料分开存放。保持阴凉、干燥。保存在通风良好的室内。

<p>重要数据</p>	<p>物理状态 外观：无色潮解晶体。</p> <p>化学危险性：该物质受热分解，生成水和氧化硒有毒烟雾。与酸接触反应生成有毒硒化氢气体。</p> <p>职业接触限值：阈值（以硒计）$0.2\text{mg}/\text{m}^3$（美国政府工业卫生学家会议，1990~1991年）。最高容许浓度（以硒计）$0.1\text{mg}/\text{m}^3$（前苏联1978年）。</p> <p>接触途径：该物质可通过吸入其气溶胶，经皮肤和食入吸收到体内。</p> <p>吸入风险：20°C时蒸发可忽略不计，但可以通过扩散较快地达到空气中颗粒物有害浓度。</p> <p>短期接触作用：有腐蚀性。该物质腐蚀眼睛、皮肤和呼吸道。该物质可能对眼睛发生作用，导致眼睑的过敏性反应（眼睛玫瑰色）。需要进行医疗观察。</p> <p>长期或反复接触作用：反复或长期皮肤接触可能引起皮炎。可能发生鼻咽刺激、胃肠道痛苦和持续的大蒜气味。</p>
<p>物理性质</p>	<p>熔点：低于熔点在70°C分解</p> <p>相对密度（水=1）：15°C时3.004</p> <p>水中溶解度：易溶（20°C时$167\text{g}/100\text{ml}$）</p> <p>蒸气压：15°C时266Pa</p>
<p>环境数据</p>	
<p>注解</p>	<p>长期接触时可能出现下列症状：苍白、舌苔、胃紊乱、神经质、金属味道和呼吸中有大蒜气味。不要将工作服带回家中。转动泄漏钢瓶使漏口朝上，以防止液态气体逸出。</p>
<p>附加资料</p>	
<p>ICSC 编号：0945 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 亚硒酸</p>	

CAS 登记号: 7783-00-8		中文名称: 亚硒酸; 一水合二氧化硒	
RTECS 号: VS7175000		英文名称: SELENIOUS ACID; Monohydrated selenium dioxide; Selenous acid	
UN 编号: 2811		化学式: H_2SeO_3 分子量: 129.0	
EC 编号: 034-002-00-8			
危害/接触类型	急性危害/症状	预 防	急救/消防
火 灾	不可燃, 在火焰中释放出刺激性或有毒烟雾(或气体)		周围环境着火时, 允许用各种灭火剂
爆 炸			
接 触		防止粉尘扩散! 严格卫生条件!	
# 吸入	灼烧感, 咳嗽, 呼吸困难, 咽喉疼痛	局部排气或呼吸保护	新鲜空气, 休息, 半直立位, 给予医疗护理
# 皮肤	可能被吸收! 发红, 疼痛, 起疱	防护手套, 防护服	脱掉污染的衣服, 用大量水冲洗皮肤或淋浴; 给予医疗护理
# 眼睛	发红, 疼痛, 视力模糊, 严重深度烧伤, 眼睑肿胀	面罩或眼睛保护结合呼吸保护	首先用大量水冲洗几分钟(如可能易行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
# 摄食	腹部疼痛, 灼烧感, 意识模糊, 恶心, 咽喉疼痛, 虚弱, 低血压	工作时不得进食、饮水或吸烟	漱口, 催吐(仅对清醒病人!), 大量饮水, 给予医疗护理
溢漏处置	撤离危险区域! 向专家咨询! 用干石灰或纯碱盖住溢漏物, 将溢漏物拾起并扫入封闭容器中, 然后转移到安全场所(额外个人防护: 全套防护服包括自给式呼吸器)。		
包装与标志	T 符号 R: 23/25-33 S: 20/21-28-44 标记: A 联合国危险性类别: 6.1 联合国包装级别: I 气密。不要与食品和饲料一起运输。		
应急响应	运输应急卡: TEC(R)-61G09。	储 存	与强还原剂、食品和饲料分开存放。保持阴凉、干燥。保存在通风良好的室内。

<p style="text-align: center;">重 要 数 据</p>	<p>物理状态 外观：无色、无味晶体。</p> <p>职业接触限值：阈限值 5mg/m³（美国政府工业卫生学家会议，1991~1992年）。最高容许浓度未制定。</p> <p>接触途径：该物质可通过吸入其气溶胶，经皮肤和食入吸收到体内。</p> <p>吸入风险：20℃时蒸发可忽略不计，但可以较快地达到空气中颗粒物有害浓度。</p> <p>短期接触作用：该物质刺激眼睛、皮肤和呼吸道。吸入粉尘可能引起肺水肿（见注解）。该物质可能对肝和肾发生作用。</p>
<p style="text-align: center;">物 理 性 质</p>	<p>沸点：0.0067kPa 时 210~220℃ 辛醇/水分配系数的对数值：4.10</p> <p>熔点：165~166℃</p> <p>相对密度(水=1)：1.27</p> <p>水中溶解度：不溶</p>
<p style="text-align: center;">环 境 数 据</p>	<p>该物质可能对环境有害，对水体和鱼类应给予特别注意。</p>
<p style="text-align: center;">注 解</p>	<p>其他熔点：185℃（双晶体形态）。该物质是可燃的，但闪点未见文献报道。根据接触程度，须作定期医疗检查。肺水肿症状常常经过几小时以后才变得明显，体力劳动使症状加重。因此休息和医疗观察是必要的。应考虑由医生或医生指定人立即给予适当喷药。该物质中毒时须采取必要的治疗措施，必须提供有指示说明的适当方法。商品名有 Tubatoxin, Prentox, Rotocide, Barbasco, Chem Fish, Cube, Deril。</p>
<p style="text-align: center;">附 加 资 料</p>	
<p>ICSC 编号：0944 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 鱼藤酮</p>	

CAS 登记号: 83-79-4		中文名称: 鱼藤酮	
RTECS 号: DJ2800000		英文名称: ROTENONE	
UN 编号: 2588		化学式: $C_{23}H_{22}O_6$	
EC 编号: 650-005-00-2		分子量: 394.4	
危害/接触类型	急性危害/症状	预 防	急救/消防
火 灾	可燃的	禁止明火	大量水, 干粉, 抗醇泡沫, 喷水, 二氧化碳
爆 炸			
接 触		防止粉尘扩散! 避免一切接触! 避免青少年和儿童接触!	一切情况均向医生咨询!
# 吸入	意识模糊, 咳嗽, 头痛, 肌肉抽搐, 呼吸困难, 恶心, 神志不清, 症状可能延缓(见注解)	局部排气或呼吸保护	新鲜空气, 休息, 必要时进行人工呼吸
# 皮肤	可能被吸收! 发红, 疼痛(另见吸入)	防护手套, 防护服	先用大量水冲洗, 然后脱去污染的衣服并再次冲洗。冲洗, 然后用水和肥皂洗皮肤。急救时戴防护手套
# 眼睛	发红, 疼痛	护目镜或眼睛保护结合呼吸保护	首先用大量水冲洗几分钟(如可能易行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
# 摄食	腹部痉挛, 意识模糊, 腹泻, 头痛, 恶心, 神志不清, 呕吐	工作时不得进食、饮水或吸烟	漱口, 用水冲服活性炭浆, 催吐(仅对清醒病人!), 休息
溢漏处置	不得冲入下水道。将溢漏物扫入容器中。小心收集残余物, 然后转移到安全场所(额外个人防护: 适用于有毒颗粒物的 P3 过滤呼吸器)。		
包装与标志	T 符号 R: 25-36/37/38 S: 22-24/25-36-44 联合国危险性类别: 6.1 不要与食品和饲料一起运输。		
应急响应		储 存	与强氧化剂、强碱、食品和饲料分开存放。严格密闭。保持阴凉。

<p style="text-align: center;">重 要 数 据</p>	<p>物理状态 外观：吸湿无色液体。</p> <p>物理危险性：蒸气比空气重，可能沿地面流动，可能造成远处着火。</p> <p>化学危险性：该物质受热或燃烧时分解，生成氮氧化物有毒烟雾。该物质是一种强碱，与酸猛烈反应并有腐蚀性。与强氧化剂、酸酐和酸性氯化物反应。与汞反应生成对冲击敏感化合物，有着火和爆炸危险。</p> <p>职业接触限值：阈值未制定。最高容许浓度未制定。</p> <p>接触途径：该物质可通过吸入其蒸气，经皮肤和食入吸收到体内。</p> <p>吸入风险：20℃时该物质蒸发，可迅速地达到空气中有害浓度。</p> <p>短期接触作用：该物质腐蚀眼睛、皮肤和呼吸道。吸入蒸气可能引起肺水肿（见注解）。吞咽液体可能吸入肺中，有化学肺炎的风险。需要进行医疗观察。</p>			
<p style="text-align: center;">物 理 性 质</p>	<table border="0" style="width: 100%;"> <tr> <td style="width: 50%;"> 沸点：117~121℃ 熔点：-17℃ 相对密度(水=1)：0.9 水中溶解度：溶解 蒸气压：20℃时 1.0kPa 蒸气/空气混合物的相对密度 (空气=1) 20℃时 1.02 </td> <td style="width: 50%;"> 蒸气相对密度(空气=1)：2.6 闪点：33℃(开杯) 自燃温度：416℃ 爆炸极限：空气中 2.2%~11.1% (体积) 辛醇/水分配系数的对数值：-1.8 </td> </tr> </table>	沸点：117~121℃ 熔点：-17℃ 相对密度(水=1)：0.9 水中溶解度：溶解 蒸气压：20℃时 1.0kPa 蒸气/空气混合物的相对密度 (空气=1) 20℃时 1.02	蒸气相对密度(空气=1)：2.6 闪点：33℃(开杯) 自燃温度：416℃ 爆炸极限：空气中 2.2%~11.1% (体积) 辛醇/水分配系数的对数值：-1.8	
沸点：117~121℃ 熔点：-17℃ 相对密度(水=1)：0.9 水中溶解度：溶解 蒸气压：20℃时 1.0kPa 蒸气/空气混合物的相对密度 (空气=1) 20℃时 1.02	蒸气相对密度(空气=1)：2.6 闪点：33℃(开杯) 自燃温度：416℃ 爆炸极限：空气中 2.2%~11.1% (体积) 辛醇/水分配系数的对数值：-1.8			
<p style="text-align: center;">环 境 数 据</p>	<p>该物质对水生生物是有害的。</p>			
<p style="text-align: center;">注 解</p>	<p>应考虑由医生或医生指定人立即给予适当喷药。肺水肿症状常常经过几小时或甚至几天以后才变得明显，体力劳动使症状加重。因此休息和医疗观察是必要的。</p>			
<p style="text-align: center;">附 加 资 料</p>				
<table border="0" style="width: 100%;"> <tr> <td style="width: 33%;">ICSC 编号：0942</td> <td style="width: 33%;">本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写</td> <td style="width: 33%;">丙邻二胺</td> </tr> </table>		ICSC 编号：0942	本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写	丙邻二胺
ICSC 编号：0942	本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写	丙邻二胺		

丙邻二胺

国际化学品安全卡

ICSC 编号: 0942

CAS 登记号: 78-90-0 中文名称: 丙邻二胺; 1,2-丙烷二胺; 1,2-二氨基丙烷
 RTECS 号: TX6650000 英文名称: PROPYLENEDIAMINE; 1,2-Propanediamine; 1,2-Diaminopropane
 UN 编号: 2258
 EC 编号: 612-100-00-7 化学式: $C_3H_{10}N_2$ 分子量: 74.1

危害/接触类型	急性危害 / 症状	预 防	急救 / 消防
火 灾	易燃的, 在火焰中释放出刺激性或有毒烟雾(或气体)	禁止明火、禁止火花和禁止吸烟	干粉, 抗醇泡沫, 大量水, 二氧化碳
爆 炸	高于 33℃, 可能形成爆炸性蒸气/空气混合物	高于 33℃; 使用密闭系统, 通风和防爆电器	着火时, 喷水保持料桶等冷却
接 触		避免一切接触!	一切情况均向医生咨询!
# 吸入	咽喉疼痛, 咳嗽, 灼烧感, 气促, 呼吸困难, 症状可能延缓(见注解)	通风, 局部排气或呼吸保护	新鲜空气, 休息, 半直立体位, 必要时进行人工呼吸, 给予医疗护理
# 皮肤	疼痛, 发红, 起疱, 皮肤烧伤	防护手套, 防护服	用大量水冲洗皮肤或淋浴并给予医疗护理
# 眼睛	疼痛, 发红, 严重深度烧伤, 失明	护目镜, 面罩或眼睛保护结合呼吸保护	首先用大量水冲洗几分钟(如可能易行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
# 摄食	灼烧感, 腹部痉挛, 体克或虚脱	工作时不得进食、饮水或吸烟, 进食前洗手	漱口, 给予医疗护理
溢漏处置	将溢漏液收集在有盖容器中。用沙子或惰性吸收剂吸收残液并转移到安全场所。不要让这种化学品进入环境(额外个人防护: 全套防护服包括自给式呼吸器)。		
包装与标志	C 符号 R: 10-21/22-35 S: 1/2-26-37/39-45 联合国危险性类别: 8 联合国次要风险等级: 3 联合国包装级别: 1		
应急响应	美国防火协会法规: H2; F3; R0。	储 存	防火。与食品和饲料、强氧化剂、酸、酸酐、酸性氯化物分开存放。严格密闭。

<p>重要数据</p>	<p>物理状态 外观：无色吸湿液体，有特殊气味。</p> <p>物理危险性：蒸气比空气重，可能沿地面流动，可能造成远处着火。</p> <p>化学危险性：该物质燃烧时分解，生成有毒氮氧化物气体。该物质是一种中强碱，与酸反应，并腐蚀铝和锌。与氧化剂和汞猛烈反应，有着火和爆炸危险。与某些硝基链烷烃、卤代烃、醇和其他许多化合物猛烈反应。浸蚀铜和铜合金。</p> <p>职业接触限值：阈限值未制定。</p> <p>接触途径：该物质可通过吸入其蒸气和食入吸收到体内。</p> <p>吸入风险：20℃时该物质蒸发，可相当快地达到空气中有害浓度。</p> <p>短期接触作用：该物质腐蚀眼睛、皮肤和呼吸道。</p>
<p>物理性质</p>	<p>沸点：48℃ 熔点：-83℃ 相对密度(水=1)：0.7 水中溶解度：混溶 蒸气压：20℃时 32.9kPa 蒸气/空气混合物的相对密度(空气=1)20℃时 1.3</p> <p>蒸气相对密度(空气=1)：2.0 闪点：低于-37℃ 自燃温度：317℃ 爆炸极限：空气中 2.0%~10.4% (体积) 辛醇/水分配系数的对数值：0.15</p>
<p>环境数据</p>	
<p>注解</p>	
<p>附加资料</p>	
<p>ICSC 编号：0941 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 正丙基胺</p>	

CAS 登记号: 107-10-8		中文名称: 正丙基胺; 正丙胺; 1-氨基丙烷; 丙胺	
RTECS 号: UH9100000		英文名称: <i>n</i> -PROPYLAMINE; <i>n</i> -Propylamine; 1-Aminopropane; Propanamine	
UN 编号: 1277		化学式: $\text{CH}_3(\text{CH}_2)_2\text{NH}_2/\text{C}_3\text{H}_9\text{N}$ 分子量: 59.1	
危害/接触类型	急性危害/症状	预防	急救/消防
火灾	高度易燃, 在火焰中释放出刺激性或有毒烟雾(或气体)	禁止明火、禁止火花和禁止吸烟	干粉, 抗醇泡沫, 大量水, 二氧化碳
爆炸	蒸气/空气混合物有爆炸性	使用密闭系统, 通风, 防爆电器与照明。不要使用压缩空气填充, 卸料或转运	着火时, 喷水保持料桶等冷却
接触		防止产生烟云! 避免一切接触!	
# 吸入	灼烧感, 咳嗽, 呼吸困难, 气促, 咽喉疼痛	通风, 局部排气或呼吸保护	新鲜空气, 休息
# 皮肤	发红, 皮肤烧伤, 疼痛, 起疱	防护手套, 防护服	脱掉污染的衣服, 用大量水冲洗皮肤或淋浴, 给予医疗护理
# 眼睛	发红, 疼痛, 失明, 严重深度烧伤	面罩或眼睛保护结合呼吸保护	首先用大量水冲洗几分钟(如可能易行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
# 摄食	腹部疼痛, 灼烧感, 头痛, 休克或虚脱	工作时不得进食、饮水或吸烟	漱口, 不要催吐, 大量饮水, 给予医疗护理
溢漏处置	撤离危险区域! 向专家咨询! 移除全部引燃源。将溢漏液收集在有盖容器中。用大量水冲净残液(额外个人防护: 化学防护服包括自给式呼吸器)。		
包装与标志	联合国危险性类别: 3 联合国包装级别: II 不得与食品和饲料一起运输。		
应急响应	运输应急卡: TEC(R)-30G31。 美国防火协会法规: H3; F3; R0。	储存	防火。与强氧化剂、酸、食品和饲料分开存放。严格密闭。

<p>重 要 数 据</p>	<p>物理状态 外观：淡黄色粘稠液体。</p> <p>化学危险性：该物质在火焰中分解，生成有毒和刺激性气体。</p> <p>职业接触限值：阈限值 0.5mg/m³(经皮)(美国政府工业卫生学家会议，1991~1992年)。</p> <p>接触途径：该物质可通过吸入其气溶胶、经皮肤和食入吸收到体内。</p> <p>吸入风险：20℃时该物质蒸发，可相当慢地达到空气中有害浓度。</p> <p>短期接触作用：该物质刺激眼睛（见注解）。</p> <p>长期或反复接触作用：反复或长期皮肤接触可能引起皮炎，氯痤疮。该物质可能对肝发生作用。动物试验表明，该物质可能对人类生殖引起毒性作用。</p>
<p>物 理 性 质</p>	<p>相对密度(水=1)：1.5 辛醇/水分配系数的对数值：6.30（估算）</p> <p>水中溶解度：不溶</p> <p>蒸气压：25℃时 0.01Pa</p>
<p>环 境 数 据</p>	<p>在对人类重要的食物链中发生生物蓄积，特别是在水生生物中。强烈建议不要 让该化学品进入环境。</p>
<p>注 解</p>	<p>在 10℃时变成树脂状（倾注点）。馏程：365~390℃。直到沸腾无开杯闪 点。氯痤疮和对肝作用以外的其他症状可能部分是由于多氯联苯污染物造成 的。</p>
<p>附 加 资 料</p>	
<p>ICSC 编号：0939 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 多氯联苯（亚老哥尔 1254）</p>	

多氯联苯 (亚老哥尔 1254)

国际化学品安全卡

ICSC 编号: 0939

CAS 登记号: 11097-69-1	中文名称: 多氯联苯 (亚老哥尔 1254); 氯联苯 (54% 氯); 氯二苯 (54% 氯)
RTECS 号: TQ1360000	
UN 编号: 2315	英文名称: POLYCHLORINATED BIPHENYL (AROCOLOR 1254); Chlorobiphenyl (54% chlorine); Chlorodiphenyl (54% chlorine); PCB
EC 编号: 602-039-00-4	
分子量: 327 (平均)	

危害/接触类型	急性危害 / 症状	预 防	急救 / 消防
火 灾	不可燃, 在火焰中可能生成刺激性或有毒气体		干粉, 二氧化碳
爆 炸			
接 触		防止产生烟云! 严格卫生条件!	
# 吸入		通风	新鲜空气, 休息, 给予医疗护理
# 皮肤	可能被吸收! 皮肤干燥, 发红, 氯痤疮 (另见吸入)	防护手套, 防护服	脱掉污染的衣服, 冲洗, 然后用水和肥皂洗皮肤, 给予医疗护理
# 眼睛	发红, 疼痛	护目镜、面罩	首先用大量水冲洗几分钟 (如可能易行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
# 摄食	头痛, 麻木, 发烧	工作时不得进食、饮水或吸烟	休息, 给予医疗护理
溢漏处置	向专家咨询! 将溢漏液收集在有盖容器中。用沙子或惰性吸收剂吸收残液并转移到安全场所。不要让这种化学品进入环境 (额外个人防护: 全套防护服包括自给式呼吸器)。		
包装与标志	Xn 符号 R: 33 S: 35 标记: C 联合国危险性类别: 9 联合国包装级别: II 不易破碎包装, 将易破碎包装放在不易破碎密闭容器中。不要与食品和饲料一起运输。		
应急响应	运输应急卡: TEC(R)-914。	储 存	与食品和饲料分开存放。保持阴凉、干燥。保存在通风良好的室内。

<p>重要数据</p>	<p>物理状态 外观: 无色至黄色油状液体或晶体。暴露在空气中和遇光变棕红色。</p> <p>化学危险性: 该物质受热和燃烧时分解, 生成含氮氧化物有毒烟雾, 。与氧化剂发生反应。与二氧化铅猛烈反应。</p> <p>职业接触限值: 阈限值 0.1ppm、0.44mg/m³A3 (经皮) (美国政府工业卫生学家会议, 1998 年)。</p> <p>接触途径: 该物质可通过吸入其气溶胶, 经皮肤和食入吸收到体内。</p> <p>吸入风险: 20℃时该物质蒸发, 可相当快地达到有害空气浓度。</p> <p>短期接触作用: 该物质刺激眼睛、皮肤和呼吸道。该物质可能对血液发生作用, 导致溶血作用、肾损伤、肝损伤。作用可能延缓, 需要进行医疗观察。</p> <p>长期或反复接触作用: 反复或长期皮肤接触可能引起皮炎。反复或长期接触可能引起皮肤过敏。该物质可能对血液发生作用, 导致贫血。</p>		
<p>物理性质</p>	<table border="0"> <tr> <td> <p>沸点 (分解): 243.5℃</p> <p>熔点: 19.5℃</p> <p>相对密度 (水=1): 1.09</p> <p>水中溶解度: 微溶</p> <p>蒸气压: 71.8℃时 133Pa</p> </td> <td> <p>蒸气相对密度 (空气=1): 3.7</p> <p>闪点: 88℃ (闭杯)</p> <p>自燃温度: 174℃</p> <p>辛醇/水分配系数的对数值: 1.25</p> </td> </tr> </table>	<p>沸点 (分解): 243.5℃</p> <p>熔点: 19.5℃</p> <p>相对密度 (水=1): 1.09</p> <p>水中溶解度: 微溶</p> <p>蒸气压: 71.8℃时 133Pa</p>	<p>蒸气相对密度 (空气=1): 3.7</p> <p>闪点: 88℃ (闭杯)</p> <p>自燃温度: 174℃</p> <p>辛醇/水分配系数的对数值: 1.25</p>
<p>沸点 (分解): 243.5℃</p> <p>熔点: 19.5℃</p> <p>相对密度 (水=1): 1.09</p> <p>水中溶解度: 微溶</p> <p>蒸气压: 71.8℃时 133Pa</p>	<p>蒸气相对密度 (空气=1): 3.7</p> <p>闪点: 88℃ (闭杯)</p> <p>自燃温度: 174℃</p> <p>辛醇/水分配系数的对数值: 1.25</p>		
<p>环境数据</p>	<p>该物质对水生生物是有毒的。</p>		
<p>注解</p>	<p>溶血症状常常经过几个小时以后才变得明显。</p>		
<p>附加资料</p>			
<p>ICSC 编号: 0938 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 苯肼</p>			

苯肼

国际化学品安全卡

ICSC 编号: 0938

CAS 登记号: 100-63-0	中文名称: 苯肼; 胂苯; 单苯肼
RTECS 号: MV8925000	英文名称: PHENYLHYDRAZINE; Hydrazinobenzenc;
UN 编号: 2572	Monophenylhydrazine
EC 编号: 612-023-00-9	化学式: $C_6H_8N_2/C_6H_5NHNH_2$ 分子量: 108.1

危害/接触类型	急性危害 / 症状	预 防	急救 / 消防
火 灾	可燃的, 在火焰中释放出刺激性或有毒烟雾(或气体)	禁止明火	水喷射, 抗醇泡沫, 干粉, 二氧化碳
爆 炸	高于 88℃, 可能形成爆炸性蒸气/空气混合物	高于 88℃, 使用密闭系统, 通风	着火时, 喷水保持料桶等冷却
接 触		严格卫生条件!	
# 吸入	咳嗽, 呼吸困难, 咽喉疼痛, 发绀	局部排气或呼吸保护	新鲜空气, 休息, 给予医疗护理
# 皮肤	可能被吸收! 皮肤干燥, 发红, 疼痛	防护手套, 防护服	脱掉污染的衣服, 用大量水冲洗皮肤或淋浴, 给予医疗护理
# 眼睛	发红, 疼痛, 灼烧感	面罩或眼睛保护结合呼吸保护	首先用大量水冲洗几分钟(如可能易行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
# 摄食	腹部疼痛, 腹泻, 恶心, 呕吐, 虚弱, 眩晕	工作时不得进食、饮水或吸烟	休息, 给予医疗护理
溢漏处置	如果该物质是熔融态, 尽可能将溢漏液收集在有盖容器中, 用沙子或惰性吸收剂吸收残液并转移到安全场所, 不得冲入下水道。如果该物质是固态, 将溢漏物扫入容器中, 小心收集残余物, 然后转移到安全场所, 不要让该化学品进入环境(额外个人防护: 全套防护服包括自给式呼吸器)		
包装与标志	T 符号 N 符号 R: 23/24/25-36-50 S: 1/2-28-45-61 联合国危险性类别: 6.1 联合国包装级别: II 气密。不要与食品和饲料一起运输。		
应急响应	运输应急卡: TEC(R)-61G61b。 美国防火协会法规: H3; F2; R0。	储 存	与强氧化剂、食品和饲料分开存放。保持阴凉。储存在阴暗处。

吩噻嗪

国际化学品安全卡

ICSC编号: 0937

CAS 登记号: 92-84-2 中文名称: 吩噻嗪; 二苯并噻嗪; 硫代二苯基胺
 RTECS 号: SN5075000 英文名称: PHENOTHIAZINE; Dibenzothiazine; Thiodiphenyl-
 amine
 化学式: C₁₂H₉NS 分子量: 199.3

危害/接触类型	急性危害 / 症状	预 防	急救 / 消防
火 灾	可燃的, 在火焰中释放出刺激性或有毒烟雾(或气体)	禁止明火	干粉, 水喷射, 泡沫, 二氧化碳
爆 炸			
接 触		防止粉尘扩散! 严格卫生条件!	
# 吸入	咳嗽, 咽喉疼痛	通风(如果不是粉末), 局部排气或呼吸保护	新鲜空气, 休息
# 皮肤	发红, 疼痛	防护手套, 防护服	脱掉污染的衣服, 冲洗, 然后用水和肥皂洗皮肤
# 眼睛	发红, 疼痛	面罩或眼睛保护结合呼吸保护	首先用大量水冲洗几分钟(如可能易行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
# 摄食	腹部疼痛, 恶心, 呕吐	工作时不得进食、饮水或吸烟	
溢漏处置	将溢漏物扫入容器中, 如果适当, 首先湿润防止扬尘。小心收集残余物, 然后转移到安全场所(额外个人防护: 适用于有害颗粒物的 P2 过滤呼吸器)。		
包装与标志	S: 22-24/25		
应急响应		储 存	与酸分开存放。储存在阴暗处。

重 要 数 据	物理状态 外观：黄色晶体，有特殊气味。	
	化学危险性：该物质受热分解，生成氮氧化物有毒烟雾。与强氧化剂或硫酸发生猛烈反应，有着火或爆炸危险。浸蚀某些塑料、橡胶和涂料。	
	职业接触限值：阈限值 2ppm、11mg/m ³ （时间加权平均值）（经皮）（美国政府工业卫生学家会议，1991~1992年）。	
	接触途径：该物质可通过吸入其气溶胶，经皮肤和食入吸收到体内。	
物 理 性 质	沸点：238℃	蒸气相对密度（空气=1）：4.72
	熔点：53~54℃	闪点：106℃
环 境 数 据	相对密度（水=1）：1.29	辛醇/水分配系数的对数值：2.41
	水中溶解度：不溶	
	蒸气压：65℃时 0.173kPa	
注 解	该物质可能对环境有危害，对水体应给予特别注意。	
附加资料	爆炸极限未见文献报道。该物质中毒时须采取必要的治疗措施，必须提供有指示说明的适当方法。未指明气味与职业接触限值之间的关系。	
ICSC 编号：0932		
本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写		
对硝基甲苯		

CAS 登记号: 99-99-0 中文名称: 对硝基甲苯; 4-硝基甲苯; 1-甲基-4-硝基苯;
 RTECS 号: XT3325000 对甲基硝基苯
 UN 编号: 1664 英文名称: *p*-NITROTOLUENE; 4-Nitrotoluene; 1-Methyl-
 4-nitrobenzene; *p*-Methylnitrobenzene
 EC 编号: 609-006-00-3 化学式: $C_7H_7NO_2/C_6H_4(CH_3)(NO_2)$
 分子量: 137.1

危害/接触类型	急性危害/症状	预 防	急救/消防
火 灾	可燃的, 许多反应能引起火灾或爆炸	禁止明火	干粉, 抗醇泡沫, 喷水, 二氧化碳
爆 炸			着火时, 喷水保持料桶等冷却
接 触		防止产生烟云! 严格卫生条件!	
# 吸入	嘴唇或指甲发育, 皮肤发育, 咳嗽, 眩晕, 头痛, 呼吸困难, 咽喉疼痛	局部排气或呼吸保护	新鲜空气, 休息, 必要时进行人工呼吸, 给予医疗护理
# 皮肤	可能被吸收! 发红, 疼痛 (另见吸入)	防护手套, 防护服	冲洗, 然后用水和肥皂洗皮肤, 给予医疗护理, 急救时戴防护手套
# 眼睛	发红, 疼痛	护目镜, 面罩或眼睛保护结合呼吸保护	首先用大量水冲洗几分钟 (如可能易行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
# 摄食	腹部疼痛, 嘴唇或指甲发育, 皮肤发育, 眩晕, 头痛, 呼吸困难, 喉痛, 神志不清	工作时不得进食、饮水或吸烟	漱口, 给予医疗护理
溢漏处置	不得冲入下水道。将溢漏物扫入容器中, 小心收集残余物, 然后转移到安全场所。不要让这种化学品进入环境 (额外个人保护: 自给式呼吸器)。		
包装与标志	I 符号 R: 23/24/25-33 S: 28-37-44 联合国危险性类别: 6.1 联合国包装级别: II 不要与食品和饲料一起运输。		
应急响应	运输应急卡: TEC(R)-879。 美国防火协会法规: H3; F1: R0。	储 存	与可燃物和还原性物质、强氧化剂、强碱、强酸、食品和饲料分开存放。严格密闭。保持阴凉、干燥。保存在通风良好的室内。

重 要 数 据	<p>物理状态 外观：黄色至无色液体，有特殊气味。</p> <p>化学危险性：该物质与强氧化剂、硫酸、还原性剂、酸或碱接触时分解，生成有毒烟雾，有着火和爆炸危险。浸蚀某些塑料、橡胶和涂料。</p> <p>职业接触限值：阈限值 2ppm、11mg/m³（时间加权平均值）（经皮）（美国政府工业卫生学家会议，1991~1992年）。</p> <p>接触途径：该物质可通过吸入其气溶胶，经皮肤和食入吸收到体内。</p> <p>吸入风险：20℃时该物质蒸发，可相当快地达到空气中有害浓度。</p> <p>短期接触作用：该物质刺激眼睛、皮肤和呼吸道。该物质可能对血液发生作用，导致正铁血红蛋白形成。需要进行医疗观察。</p> <p>长期或反复接触作用：该物质可能对肝脏、血液发生作用，导致肝损伤或贫血。</p>	
	物 理 性 质	<p>沸点：222℃</p> <p>熔点：-10℃</p> <p>相对密度(水=1)：1.16</p> <p>水中溶解度：不溶</p> <p>蒸气压：50℃时 0.133kPa</p> <p>蒸气相对密度(空气=1)：4.73</p> <p>闪点：106℃</p> <p>爆炸极限：空气中 2.2%~7% (体积)</p> <p>辛醇/水分配系数的对数值：2.3</p>
	环境数据	<p>该物质可能对环境有危害，对水体应给予特别注意。</p>
	注 解	<p>该物质中毒时须采取必要的治疗措施，必须提供有指示说明的适当方法。未指明气味与职业接触限值之间的关系。</p>
附加资料		
<p>ICSC 编号：0931</p> <p>本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写</p> <p>邻硝基甲苯</p>		

CAS 登记号: 88-72-2	中文名称: 邻硝基甲苯; 2-硝基甲苯; 1-甲基-2-硝基苯;
RTECS 号: XT3150000	邻甲基硝基苯
UN 编号: 1664	英文名称: <i>o</i> -NITROTOLUENE; 2-Nitrotoluene; 1-Methyl-2-
EC 编号: 609-006-00-3	nitrobenzene; <i>o</i> -Methylnitrobenzene
	化学式: C ₇ H ₇ NO ₂ /C ₆ H ₄ (CH ₃)(NO ₂)
	分子量: 137.1

危害/接触类型	急性危害/症状	预 防	急救/消防
火 灾	可燃的, 许多反应能引起火灾或爆炸	禁止明火	干粉, 抗醇泡沫, 喷水, 二氧化碳
爆 炸			着火时, 喷水保持料桶等冷却
接 触		防止产生烟云! 严格卫生条件!	
# 吸入	嘴唇或指甲发青, 皮肤发青, 咳嗽, 眩晕, 头痛, 呼吸困难, 咽喉疼痛	局部排气或呼吸保护	新鲜空气, 休息, 必要时进行人工呼吸, 给予医疗护理
# 皮肤	可能被吸收! 发红, 疼痛 (另见吸入)	防护手套, 防护服	冲洗, 然后用水和肥皂洗皮肤; 给予医疗护理, 急救时戴防护手套
# 眼睛	发红, 疼痛	面罩或眼睛保护结合呼吸保护	首先用大量水冲洗几分钟 (如可能易行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
# 摄食	腹部疼痛, 嘴唇或指甲发青, 皮肤发青, 眩晕, 头痛, 呼吸困难	工作时不得进食、饮水或吸烟	漱口, 给予医疗护理
溢漏处置	尽可能将溢漏液收集在有盖容器中。用沙子或惰性吸收剂吸收残液并转移到安全场所。不得冲入下水道。不要让这种化学品进入环境 (额外个人防护: 自给式呼吸器)。		
包装与标志	T 符号 R: 23/24/25-33 S: 28-37-44 联合国危险性类别: 6.1 联合国包装级别: II 不要与食品和饲料一起运输。		
应急响应	运输应急卡: TEC(R)-879。 美国防火协会法规: H2; F1; R4。	储 存	与可燃物和还原性物质、强氧化剂、强碱、食品和饲料分开存放。严格密闭。保持阴凉、干燥。保存在通风良好的室内。

除草醚

国际化学品安全卡

ICSC 编号: 0929

CAS 登记号: 1836-75-5	中文名称: 除草醚; 2,4-二氯-1-(4-硝基苯氧基)苯; 2,4-二氯苯基对硝基苯基醚
RTECS 号: KN8400000	
UN 编号: 2779	英文名称: NITROFEN; 2,4-Dichloro-1-(4-nitrophenoxy)
EC 编号: 609-040-00-9	benzene; 2,4-Dichlorophenyl-p-nitrophenylether
	化学式: $C_{12}H_7Cl_2NO_3$ 分子量: 284.1

危害/接触类型	急性危害/症状	预 防	急救/消防
火 灾	可燃的	禁止明火	干粉, 喷水, 泡沫, 二氧化碳
爆 炸			
接 触		避免一切接触! 避免孕妇接触!	一切情况均向医生咨询!
# 吸入	咳嗽, 呼吸困难, 咽喉疼痛	局部排气或呼吸保护	新鲜空气, 休息, 必要时进行人工呼吸, 给予医疗护理
# 皮肤	发红, 疼痛	防护手套, 防护服	先用大量水冲洗, 然后脱去污染的衣服并再次冲洗。急救时戴防护手套
# 眼睛	发红, 疼痛, 视力模糊	如果为粉末, 护目镜或眼睛保护结合呼吸保护	首先用大量水冲洗几分钟(如可能易行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
# 摄食	腹部疼痛	工作时不得进食、饮水或吸烟	漱口, 休息, 给予医疗护理
溢漏处置	将溢漏物扫入容器中。小心收集残余物, 然后转移到安全场所(额外个人防护: 适用于有毒颗粒物的 P3 过滤呼吸器)。		
包装与标志	T 符号 R: 45-47 S: 53-44 联合国危险性类别: 6.1 不要与食品和饲料一起运输。		
应急响应	运输应急卡: TEC(R)-61G53b。	储 存	防火。严格密闭。保持阴凉、干燥。储存在阴暗处。

<p>重 要 数 据</p>	<p>物理状态 外观: 黄色液体, 有轻微刺鼻气味。</p> <p>化学危险性: 该物质受热和燃烧时分解, 生成含氯化氢、溴化氢、磷氧化物的有毒和腐蚀性烟雾。侵蚀金属、塑料、橡胶和涂料。该物质在水和碱类作用下水解并能被日光分解。</p> <p>职业接触限值: 阈限值 3mg/m³ (经皮) (美国政府工业卫生学家会议, 1991~1992 年)。</p> <p>接触途径: 该物质可通过吸入其气溶胶, 经皮肤和食入吸收到体内。</p> <p>吸入风险: 20℃时蒸发可忽略不计, 但扩散时尤其是粉末可较快地达到空气中颗粒物公害污染浓度。</p> <p>短期接触作用: 该物质刺激眼睛、皮肤和呼吸道。该物质可能对神经系统发生作用, 导致惊厥, 呼吸衰竭。胆碱酯酶抑制剂。作用可能延缓, 需要进行医疗观察。</p> <p>长期或反复接触作用: 反复或长期皮肤接触可能引起皮炎。反复或长期接触可能引起皮肤过敏。胆碱酯酶抑制剂。可能有累积作用: 见急性危害/症状。</p>
<p>物 理 性 质</p>	<p>沸点: 66Pa 时 110℃ 辛醇/水分配系数的对数值: 1.38</p> <p>熔点: 26.5~27.5℃</p> <p>相对密度(水=1): 25℃时 1.96</p> <p>水中溶解度: 不溶</p> <p>蒸气压: 20℃时 0.26Pa</p>
<p>环境数据</p>	<p>该物质可能对环境有危害, 对鱼类应给予特别注意。</p>
<p>注 解</p>	<p>该物质以无色晶体形态获得。根据接触程度, 须作定期医疗检查。该物质中毒时须采取必要的治疗措施, 必须提供有指示说明的适当方法。商业制剂中使用的载体溶剂可能改变其物理和毒理学性质。不要将工作服带回家中。商品名有 Bromex, Dibrom 和 Orthodibrom。</p>
<p>附加资料</p>	
<p>ICSC 编号: 0925 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 二溴磷</p>	

CAS 登记号: 300-76-5		中文名称: 二溴磷; 1,2-二溴-2,2-二氯乙基二甲基磷酸酯	
RTECS 号: TB9450000		英文名称: NALED; 1,2-Dibromo-2,2-dichloroethyl dimethyl phosphate	
UN 编号: 3018		化学式: $C_4H_8Br_2Cl_2O_3P$	
EC 编号: 015-055-00-6		分子量: 380.8	
危害/接触类型	急性危害/症状	预 防	急救/消防
火 灾	不可燃, 含有机溶剂的液体制剂可能是易燃的。在火焰中释放出刺激性或有毒烟雾(或气体)		周围环境着火时, 允许用各种灭火剂
爆 炸	爆炸危险将取决于配方中所用溶剂		
接 触		避免一切接触! 避免青少年和儿童接触!	一切情况均向医生咨询!
# 吸入	惊厥, 眩晕, 呼吸困难, 恶心, 神志不清, 呕吐, 瞳孔收缩, 肌肉痉挛, 过量流涎, 气喘	通风, 局部排气或呼吸保护	新鲜空气, 休息, 给予医疗护理
# 皮肤	可能被吸收! 发红, 灼烧感(另见吸入)	防护手套, 防护服	脱掉污染的衣服, 冲洗, 然后用水和肥皂洗皮肤, 给予医疗护理
# 眼睛	发红, 疼痛, 视力模糊	面罩或眼睛保护结合呼吸保护	首先用大量水冲洗几分钟(如可能易行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
# 摄食	腹部痉挛, 腹泻, 呼吸困难, 恶心, 呕吐, 视力模糊	工作时不得进食、饮水或吸烟	催吐(仅对清醒病人!), 休息, 给予医疗护理
溢漏处置	尽可能将溢漏液收集在有盖容器中。用沙子或惰性吸收剂吸收残液并转移到安全场所。不得冲入下水道(额外个人防护: 全套防护服包括自给式呼吸器)。		
包装与标志	Xn 符号 R: 20/21/22-36/37 S: 2-13 联合国危险性类别: 6.1 联合国包装级别: III 不要与食品和饲料一起运输。		
应急响应	运输应急卡: TEC(R)-61G45c。	储 存	与食品和饲料分开存放。干燥。储存在阴暗处。保存在通风良好的室内。

速灭磷(混合异构体)

国际化学品安全卡

ICSC 编号: 0924

CAS 登记号: 7786-34-7

中文名称: 速灭磷 (混合异构体); 甲基-3-(二甲氧基磷基氧)
丁-2-烯酸酯

RTECS 号: GQ5250000

英文名称: MEVINPHOS (ISOMER MIXTURE); Methyl 3-
(dimethoxyphosphinoxy)but-2-enoate

UN 编号: 3018

EC 编号: 015-020-00-5

化学式: $C_7H_{13}O_5P$

分子量: 224.2

危害/接触类型	急性危害/症状	预防	急救/消防
火灾	可燃的, 含有机溶剂的液体制剂可能是易燃的。在火焰中释放出刺激性或有毒烟雾(或气体)	禁止明火	干粉, 喷水, 泡沫, 二氧化碳
爆炸			
接触		严格卫生条件! 避免青少年和儿童接触!	一切情况均向医生咨询!
# 吸入	瞳孔收缩, 肌肉痉挛, 过量流涎, 出汗, 恶心, 眩晕, 惊厥, 神志不清, 呕吐	通风, 局部排气或呼吸保护	新鲜空气, 休息, 给予医疗护理
# 皮肤	可能被吸收! (另见吸入)	防护手套, 防护服	脱掉污染的衣服, 冲洗, 然后用水和肥皂洗皮肤, 给予医疗护理
# 眼睛	视力模糊	面罩或眼睛保护结合呼吸保护	首先用大量水冲洗几分钟(如可能易行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
# 摄食	腹部痉挛, 恶心, 呕吐, 腹泻(见吸入)	工作时不得进食、饮水或吸烟, 饭前洗手	催吐(仅对清醒病人!), 休息, 给予医疗护理
溢漏处置	尽可能将溢漏液收集在有盖容器中, 用沙子或惰性吸收剂吸收残液并转移到安全场所。不得冲入下水道。化学防护服包括自给式呼吸器。		
包装与标志	T+符号 R: 27/28 S: 1/2-23-28-36/37-45 联合国危险性类别: 6.1 联合国包装级别: 1 不要与食品和饲料一起运输。严重污染海洋物质。		
应急响应	运输应急卡: TEC(R)-61G43a。	储存	与食品和饲料、强氧化剂分开存放。保存在通风良好的室内。

<p>重要数据</p>	<p>物理状态 外观：无色或淡黄色油状液体，与空气接触变棕色。</p> <p>化学危险性：该物质受热和燃烧时分解生成含苯胺、氮氧化物的有毒烟雾。与强酸、氧化剂猛烈反应。浸蚀某些塑料。</p> <p>职业接触限值：阈限值 0.5ppm、2.2mg/m³（经皮）（美国政府工业卫生学家会议，1992~1993年）。</p> <p>接触途径：该物质可通过吸入其蒸气、气溶胶，经皮肤和食入吸收到体内。</p> <p>吸入风险：20℃时该物质蒸发，可相当快地达到空气中有害浓度。</p> <p>短期接触作用：该物质刺激眼睛、皮肤和呼吸道。该物质可能对血液发生作用，导致正铁血蛋白形成。作用可能延缓，需要进行医疗观察（见注解）。</p> <p>长期或反复接触作用：至于其他芳胺反复或长期接触可能引起皮肤过敏。该物质可能对血液（见短期接触）发生作用，导致形成正铁血蛋白。</p>
<p>物理性质</p>	<p>沸点：194~196℃</p> <p>熔点：-57℃</p> <p>相对密度（水=1）：0.99</p> <p>水中溶解度：不溶</p> <p>蒸气压：36℃时 133Pa</p> <p>蒸气/空气混合物的相对密度（空气=1）20℃时 1.0</p> <p>蒸气相对密度（空气=1）：3.7</p> <p>闪点：79.5℃（闭杯）</p> <p>辛醇/水分配系数的对数值：1.7</p>
<p>环境数据</p>	
<p>注解</p>	<p>该物质中毒时须采取必要的治疗措施，必须提供有指示说明的适当方法。系统性中毒症状不会立刻变得明显。</p>
<p>附加资料</p>	
<p>ICSC 编号：0921 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 M-甲基苯胺</p>	

CAS 登记号: 100-61-8 中文名称: N-甲基苯胺; 一甲基苯胺
 RTECS 号: BY4550000 英文名称: N-METHYLANILINE; N-Methylbenzenamine;
 UN 编号: 2294 Monomethylaniline; N-Methylphenylamine
 EC 编号: 612-015-00-5 化学式: C₇H₉N/C₆H₅NH(CH₃) 分子量: 107.2

危害/接触类型	急性危害/症状	预防	急救/消防
火灾	可燃的, 在火焰中释放出刺激性或有毒烟雾(或气体)	禁止明火	干粉, 水成膜泡沫, 泡沫, 二氧化碳
爆炸	高于 80℃, 可能形成爆炸性蒸气/空气混合物	高于 80℃, 使用密闭系统, 通风	
接触		防止产生烟云! 严格卫生条件!	一切情况均向医生咨询!
# 吸入	嘴唇或指甲发青, 皮肤发青, 咳嗽, 眩晕, 头痛, 呼吸困难, 咽喉疼痛	局部排气或呼吸保护	新鲜空气, 休息, 半直立位, 给予医疗护理
# 皮肤	可能被吸收! 发红, 疼痛(另见吸入)	防护手套, 防护服	脱掉污染的衣服, 用大量水冲洗皮肤或淋浴, 给予医疗护理
# 眼睛	发红, 疼痛	面罩或眼睛保护结合呼吸保护	首先用大量水冲洗几分钟(如可能易行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
# 摄食	腹部疼痛, 嘴唇或指甲发青, 皮肤发青, 眩晕, 头痛, 呼吸困难, 恶心	工作时不得进食、饮水或吸烟	漱口, 催吐(仅对清醒病人!), 给予医疗护理
溢漏处置	尽可能将溢漏液收集在有盖容器中, 用沙子或惰性吸收剂吸收残液并转移到安全场所。不要让这种化学品进入环境(额外个人防护: 全套防护服包括自给式呼吸器)。		
包装与标志	T 符号 R: 23/24/25-33 S: 28-37-44 联合国危险性类别: 6.1 联合国包装级别: III 不要与食品和饲料一起运输。		
应急响应	运输应急卡: TEC(R)-846.	储存	与强氧化剂、强酸、食品和饲料分开存放。保持阴凉。保存在通风良好的室内。

<p style="text-align: center;">重 要 数 据</p>	<p>物理状态 外观：无色液体，有特殊气味。</p> <p>职业接触限值：阈限值未制定。</p> <p>接触途径：该物质可通过吸入其气溶胶，经皮肤和食入吸收到体内。</p> <p>吸入风险：未指明 20℃时该物质蒸发达到空气中有害浓度的速率。</p> <p>短期接触作用：该物质轻微刺激眼睛、皮肤和呼吸道。</p> <p>长期或反复接触作用：反复或长期接触可能引起皮肤过敏。</p>		
<p style="text-align: center;">物 理 性 质</p>	<table style="width: 100%; border: none;"> <tr> <td style="width: 50%; border: none;"> 沸点：178℃ 熔点：-75℃ 相对密度(水=1)：0.84 水中溶解度：不溶 蒸气压：14.4℃时 0.4kPa </td> <td style="width: 50%; border: none;"> 蒸气相对密度(空气=1)：4.7 闪点：48℃ 自燃温度：237℃ 爆炸极限：302℃时空气中 0.7%~6.1% (体积) </td> </tr> </table>	沸点：178℃ 熔点：-75℃ 相对密度(水=1)：0.84 水中溶解度：不溶 蒸气压：14.4℃时 0.4kPa	蒸气相对密度(空气=1)：4.7 闪点：48℃ 自燃温度：237℃ 爆炸极限：302℃时空气中 0.7%~6.1% (体积)
沸点：178℃ 熔点：-75℃ 相对密度(水=1)：0.84 水中溶解度：不溶 蒸气压：14.4℃时 0.4kPa	蒸气相对密度(空气=1)：4.7 闪点：48℃ 自燃温度：237℃ 爆炸极限：302℃时空气中 0.7%~6.1% (体积)		
<p style="text-align: center;">环境数据</p>			
<p style="text-align: center;">注 解</p>			
<p style="text-align: center;">附加资料</p>			
<p>ICSC 编号：0918 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 D-苧烯</p>			

CAS 登记号: 5989-27-5 中文名称: D-苧烯; 香芹烯; (R)-4-异丙烯基-1-甲基环己烯; (+)-苧烯
 RTECS 号: GW6360000
 UN 编号: 2052 英文名称: D-LIMONENE; Carvene; (R)-4-Isopropenyl-1-methylcyclohexene; (+)-Limonene
 化学式: C₁₀H₁₆ 分子量: 136.23

危害/接触类型	急性危害 / 症状	预 防	急救 / 消防
火 灾	易燃的	禁止明火、禁止火花和禁止吸烟	干粉, 水成膜泡沫, 泡沫, 二氧化碳
爆 炸	高于 48℃, 可能形成爆炸性蒸气/空气混合物	高于 48℃, 使用密闭系统, 通风和防爆电器	着火时, 喷水保持料桶等冷却
接 触		严格卫生条件!	
# 吸入	咳嗽	通风	新鲜空气, 休息
# 皮肤	发红	防护手套	脱掉污染的衣服, 冲洗, 然后用水和肥皂洗皮肤
# 眼睛	发红	安全护目镜	首先用大量水冲洗几分钟 (如可能易行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
# 摄食			
溢漏处置	尽可能将溢漏液收集在有盖容器中, 用沙子或惰性吸收剂吸收残液并转移到安全场所。		
包装与标志	联合国危险性类别: 3 联合国包装级别: III		
应急响应	运输应急卡: TEC(R)-75。	储 存	防火。

<p style="text-align: center;">重 要 数 据</p>	<p>物理状态 外观：无色液体，有特殊气味。</p> <p>化学危险性：该物质受热分解，生成硫化物有毒气体。与氧化剂和金属发生反应。</p> <p>职业接触限值： 阈值未制定。最高容许浓度未制定。</p> <p>接触途径：该物质可通过吸入其气溶胶，经皮肤和食入吸收到体内。</p> <p>吸入风险：未指明 20℃时该物质蒸发达到空气中有害浓度的速率。</p> <p>短期接触作用：该物质刺激眼睛、皮肤和呼吸道。该物质可能对中枢神经系统发生作用。</p>			
<p style="text-align: center;">物 理 性 质</p>	<table style="width: 100%; border: none;"> <tr> <td style="width: 50%; border: none;"> 沸点：157℃ 熔点：<-100℃ 相对密度(水=1)：1.1 水中溶解度：混溶 蒸气压：20℃时 0.13kPa 蒸气/空气混合物的相对密度 (空气=1)20℃时 1.002 </td> <td style="width: 50%; border: none;"> 蒸气相对密度(空气=1)：2.7 (计算值) 闪点：74℃ (开杯) 自燃温度：295℃ 爆炸极限：空气中 2.3%~18% (体积) 辛醇/水分配系数的对数值：-0.3 (估算值) </td> </tr> </table>	沸点：157℃ 熔点：<-100℃ 相对密度(水=1)：1.1 水中溶解度：混溶 蒸气压：20℃时 0.13kPa 蒸气/空气混合物的相对密度 (空气=1)20℃时 1.002	蒸气相对密度(空气=1)：2.7 (计算值) 闪点：74℃ (开杯) 自燃温度：295℃ 爆炸极限：空气中 2.3%~18% (体积) 辛醇/水分配系数的对数值：-0.3 (估算值)	
沸点：157℃ 熔点：<-100℃ 相对密度(水=1)：1.1 水中溶解度：混溶 蒸气压：20℃时 0.13kPa 蒸气/空气混合物的相对密度 (空气=1)20℃时 1.002	蒸气相对密度(空气=1)：2.7 (计算值) 闪点：74℃ (开杯) 自燃温度：295℃ 爆炸极限：空气中 2.3%~18% (体积) 辛醇/水分配系数的对数值：-0.3 (估算值)			
<p style="text-align: center;">环 境 数 据</p>				
<p style="text-align: center;">注 解</p>				
<p style="text-align: center;">附 加 资 料</p>				
<table style="width: 100%; border: none;"> <tr> <td style="width: 33%; text-align: left;">ICSC 编号：0916</td> <td style="width: 33%; text-align: center;">本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写</td> <td style="width: 33%; text-align: right;">2-巯基乙醇</td> </tr> </table>		ICSC 编号：0916	本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写	2-巯基乙醇
ICSC 编号：0916	本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写	2-巯基乙醇		

CAS 登记号: 60-24-2 中文名称: 2-巯基乙醇; 2-羟基硫代乙醇; 单硫代乙二醇;
 RTECS 号: KL5600000 硫代乙二醇
 UN 编号: 2966 英文名称: 2-MERCAPTOETHANOL; 2-Hydroxyethanethiol;
 Monothioethyleneglycol; Thioglycol
 化学式: $C_2H_5OS/HSCH_2CH_2OH$ 分子量: 78.1

危害/接触类型	急性危害 / 症状	预 防	急救 / 消防
火 灾	可燃的, 在火焰中释放出刺激性或有毒烟雾 (或气体)	禁止明火	干粉, 喷水, 泡沫, 二氧化碳
爆 炸	高于 74°C, 可能形成爆炸性蒸气/空气混合物	高于 74°C, 使用密闭系统, 通风	
接 触		防止产生烟雾!	
# 吸入	气促	通风, 局部排气或呼吸保护	新鲜空气, 休息, 半直立位, 必要时进行人工呼吸, 给予医疗护理
# 皮肤	发红, 疼痛	防护手套, 防护服	脱掉污染的衣服, 用大量水冲洗皮肤或淋浴, 给予医疗护理
# 眼睛	发红, 疼痛	面罩或眼睛保护结合呼吸保护	首先用大量水冲洗几分钟 (如可能易行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
# 摄食		工作时不得进食、饮水或吸烟	漱口, 给予医疗护理
溢漏处置	尽可能将溢漏液收集在有盖容器中, 用沙子或惰性吸收剂吸收残液并转移到安全场所。		
包装与标志	联合国危险性类别: 6.1 联合国包装级别: II 不要与食品和饲料一起运输。		
应急响应	运输应急卡: TEC(R)-61G61b。 美国防火协会法规: H2; F2; R。	储 存	与氧化剂、金属、食品和饲料分开存放。保存在通风良好的室内。

<p>重 要 数 据</p>	<p>物理状态 外观: 无色吸湿晶体。</p> <p>化学危险性: 该物质受热 (924℃) 分解, 生成有毒烟雾。水溶液为一种强碱, 与酸猛烈反应并对铝和锌有腐蚀性。与氧化剂发生反应。</p> <p>职业接触限值: 阈限值未制定。</p> <p>接触途径: 该物质可通过吸入其气溶胶和食入吸收到体内。</p> <p>吸入风险: 20℃时蒸发可忽略不计, 但可以通过扩散较快地达到空气中颗粒物有害浓度。</p> <p>短期接触作用: 该物质腐蚀眼睛、皮肤和呼吸道。食入有腐蚀性。吸入该物质可能引起肺水肿 (见注解)。接触可能造成死亡。作用可能延缓, 需要进行医疗观察。</p>
<p>物 理 性 质</p>	<p>沸点 (分解): 924℃</p> <p>熔点: 450~471℃</p> <p>水中溶解度: 20℃时 10.9g/100ml</p>
<p>环 境 数 据</p>	<p>该物质可能对环境有危害, 对水生生物应给予特别注意。</p>
<p>注 解</p>	<p>肺水肿症状常常经过几小时以后才变得明显, 体力劳动使症状加重。因此休息和医疗观察是必要的。应考虑由医生或医生指定人立即给予适当喷药。</p>
<p>附 加 资 料</p>	
<p>ICSC 编号: 0914 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 一水合氢氧化锂</p>	

CAS 登记号: 1310-66-3		中文名称: 一水合氢氧化锂	
UN 编号: 2680		英文名称: LITHIUM HYDROXIDE MONOHYDRATE	
		化学式: LiOH·H ₂ O	
		分子量: 41.96	
危害/接触类型	急性危害/症状	预 防	急救/消防
火 灾	不可燃		周围环境着火时, 允许用各种灭火剂
爆 炸			
接 触		防止粉尘扩散! 避免一切接触!	一切情况均向医生咨询!
# 吸入	灼烧感, 咳嗽, 呼吸困难, 气促, 咽喉疼痛, 症状可能延缓(见注解)	通风(如果不是粉末), 局部排气或呼吸保护	新鲜空气, 休息, 半直立位, 给予医疗护理
# 皮肤	发红, 皮肤烧伤, 疼痛, 起疱	防护手套, 防护服	脱掉污染的衣服, 用大量水冲洗皮肤或淋浴, 给予医疗护理
# 眼睛	发红, 疼痛, 严重深度烧伤	面罩或眼睛保护结合呼吸保护	首先用大量水冲洗几分钟(如可能易行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
# 摄食	腹部疼痛, 灼烧感, 头痛, 恶心, 休克或虚脱, 呕吐, 虚弱	工作时不得进食、饮水或吸烟	漱口, 不要催吐, 不要饮用任何东西, 给予医疗护理, 见注解
溢漏处置	将溢漏物扫入干燥容器中, 用大量水冲净残余物。不要让这种化学品进入环境(额外个人防护: 全套防护服包括自给式呼吸器)。		
包装与标志	联合国危险性类别: 8 联合国包装级别: II 气密。不要与食品和饲料一起运输。		
应急响应	运输应急卡: TEC(R)-751。	储 存	与食品和饲料、强氧化剂、强酸分开存放。干燥。严格密闭。

<p>重 要 数 据</p>	<p>物理状态 外观：无色吸湿晶体。</p> <p>化学危险性：该物质受热（924℃）分解，生成有毒烟雾。水溶液为一种强碱，与酸猛烈反应并对铝和锌有腐蚀性。与氧化剂发生反应。</p> <p>职业接触限值：阈限值未制定。</p> <p>接触途径：该物质可通过吸入其气溶胶和食入吸收到体内。</p> <p>吸入风险：20℃时蒸发可忽略不计，但可以通过扩散较快地达到空气中颗粒物有害浓度。</p> <p>短期接触作用：该物质腐蚀眼睛、皮肤和呼吸道。食入有腐蚀性。吸入该物质可能引起肺水肿（见注解）。接触可能造成死亡。作用可能延缓，需要进行医疗观察。</p>
<p>物 理 性 质</p>	<p>沸点（分解）：924℃</p> <p>熔点：450~471℃</p> <p>水中溶解度：20℃时 12.8g/100ml</p>
<p>环境数据</p>	<p>该物质可能对环境有危害，对水生生物应给予特别注意。</p>
<p>注 解</p>	<p>肺水肿症状常常经过几小时以后才变得明显，体力劳动使症状加重。因此休息和医疗观察是必要的。应考虑由医生或医生指定人立即给予适当喷药。</p>
<p>附加资料</p>	
<p>ICSC 编号：0913 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 氢氧化锂</p>	

氢氧化锂

国际化学品安全卡

ICSC 编号: 0913

CAS 登记号: 1310-65-2		中文名称: 氢氧化锂	
RTECS 号: OJ6307070		英文名称: LITHIUM HYDROXIDE	
UN 编号: 2680		化 学 式: LiOH	
		分子量: 23.95	
危害/接触类型	急性危害 / 症状	预 防	急救 / 消防
火 灾	不可燃		周围环境着火时, 允许用各种灭火剂
爆 炸			
接 触		防止粉尘扩散! 避免一切接触!	一切情况均向医生咨询!
# 吸入	灼烧感, 咳嗽, 呼吸困难, 气促, 咽喉疼痛, 症状可能延缓 (见注解)	通风 (如果不是粉末), 局部排气或呼吸保护	新鲜空气, 休息, 半直立位体, 给予医疗护理
# 皮肤	发红, 皮肤烧伤, 疼痛, 起疱	防护手套, 防护服	脱掉污染的衣服, 用大量水冲洗皮肤或淋浴, 给予医疗护理
# 眼睛	发红, 疼痛, 严重深度烧伤	面罩或眼睛保护结合呼吸保护	首先用大量水冲洗几分钟 (如可能易行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
# 摄食	腹部疼痛, 灼烧感, 头痛, 恶心, 休克或虚脱, 呕吐, 虚弱	工作时不得进食、饮水或吸烟	漱口, 不要催吐, 不要喝东西, 给予医疗护理, 见注解
溢漏处置	将溢漏物扫入干燥容器中, 用大量水冲净残余物。不要让这种化学品进入环境 (额外个人防护: 全套防护服包括自给式呼吸器)。		
包装与标志	联合国危险性类别: 8 联合国包装级别: II 气密。不要与食品和饲料一起运输。		
应急响应	运输应急卡: TEC(R)-751。	储 存	与食品和饲料、强氧化剂、强酸分开存放。干燥。严格密闭。

<p>重 要 数 据</p>	<p>物理状态 外观：无色晶体或白色粉末。</p> <p>化学危险性：该物质遇热和燃烧分解，生成含氧化铅、乙酸的有毒和腐蚀性烟雾。与溴酸盐、碳酸盐、磷酸盐和酚猛烈反应。</p> <p>职业接触限值：阈值值（以 Pb 计）0.05mg/m³、A3（美国政府工业卫生学家会议，1996 年）。最高容许浓度（以 Pb 计）0.1mg/m³（1996 年）。</p> <p>接触途径：该物质可通过吸入和食入吸收到体内。</p> <p>吸入风险：20℃时蒸发可忽略不计，但扩散时尤其是粉末可较快地达到空气中颗粒物公害污染浓度。</p> <p>短期接触作用：该物质刺激眼睛。该物质可能对血液和中枢神经系统发生作用，导致溶血性贫血，神经紊乱，肾损伤。作用可能延缓，需要进行医疗观察。</p> <p>长期或反复接触作用：该物质可能对血液、骨髓、心血管系统、肾、神经系统发生作用，导致贫血、血压升高、瘫痪、肾损伤及对行为的作用。该物质可能是人体致癌物。该物质确实对人类引起严重生殖毒性作用。</p>
<p>物 理 性 质</p>	<p>熔点：280℃</p> <p>相对密度（水=1）：3.3</p> <p>水中溶解度：20℃时 44g/100ml</p>
<p>环 境 数 据</p>	<p>该物质对水生生物是有毒的。该物质可能对环境有危害，对鸟类、哺乳动物、土壤、水体应给予特别注意。在对人类重要的食物链中发生生物蓄积，特别是在植物和动物中。因其在环境中持久性，强烈建议不要让该化学品进入环境。</p>
<p>注 解</p>	<p>根据接触程度，须作定期医疗检查。急性中毒症状经过几小时以后才变得明显。</p>
<p>附 加 资 料</p>	
<p>ICSC 编号：0910 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 乙酸铅</p>	

乙酸铅

国际化学品安全卡

ICSC 编号: 0910

CAS 登记号: 301-04-2	中文名称: 乙酸铅; 二乙酸铅; 二碱式乙酸铅
RTECS 号: AI5250000	英文名称: LEAD ACETATE; Lead diacetate; Lead dibasic acetate
UN 编号: 1616	化学式: $C_4H_6O_4Pb/(CH_3COO)_2Pb$
EC 编号: 082-007-00-9	分子量: 325.3

危害/接触类型	急性危害/症状	预防	急救/消防
火灾	不可燃, 在火焰中释放出刺激性或有毒烟雾(或气体)		周围环境着火时, 允许用各种灭火剂
爆炸			
接触		防止粉尘扩散! 严格卫生条件! 避免孕妇接触!	
# 吸入	咳嗽, 咽喉疼痛(见摄食)	局部排气或呼吸保护	新鲜空气, 休息, 给予医疗护理
# 皮肤	发红, 疼痛	防护手套	脱掉污染的衣服, 用大量水冲洗皮肤或淋浴
# 眼睛	发红, 疼痛	护目镜或眼睛保护结合呼吸保护	首先用大量水冲洗几分钟(如可能易行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
# 摄食	腹部痉挛, 便秘, 惊厥, 恶心, 呕吐	工作时不得进食、饮水或吸烟	漱口, 催吐(仅对清醒病人!), 给予医疗护理
溢漏处置	将溢漏物扫入容器中, 如果适当, 首先湿润防止扬尘。小心收集残余物, 然后转移到安全场所。不要让这种化学品进入环境(额外个人防护: 适用于有害颗粒物的 P2 过滤呼吸器)。		
包装与标志	T 符号 R: 61-62-33-40-48/22 S: 53-45 标记: E 联合国危险性类别: 6.1 联合国包装级别: III 不要与食品和饲料一起运输。海洋污染物。		
应急响应	运输应急卡: TEC(R)-221。	储存	与溴酸盐、碳酸盐、磷酸盐和酚类、食品和饲料分开存放。严格密闭。

<p style="text-align: center;">重 要 数 据</p>	<p>物理状态 外观：黄色液体。</p> <p>职业接触限值：阈值 2ppm、11mg/m³（经皮）（美国政府工业卫生学家会议，1992~1993年）。</p> <p>接触途径：该物质可通过吸入其气溶胶、经皮肤和食入吸收到体内。</p> <p>吸入风险：20℃时该物质蒸发，可相当慢地达到空气中有害浓度。</p> <p>短期接触作用：该物质轻微刺激眼睛、皮肤。该物质可能对血液发生作用，导致正铁血红蛋白形成。作用可能延缓，需要进行医疗观察（见注解）。</p> <p>长期或反复接触作用：反复或长期接触可能引起皮肤过敏。该物质可能对血液发生作用（见短期接触），形成正铁血红蛋白。</p>
<p style="text-align: center;">物 理 性 质</p>	<p>沸点：203~204℃ 闪点：87.8℃</p> <p>水中溶解度：不溶</p>
<p style="text-align: center;">环 境 数 据</p>	
<p style="text-align: center;">注 解</p>	<p>该物质中毒时须采取必要的治疗措施，必须提供有指示说明的适当方法。系统性中毒症状不会立刻变得明显。</p>
<p style="text-align: center;">附 加 资 料</p>	
<p>ICSC 编号：0909 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 N-异丙基苯胺</p>	

N-异丙基苯胺

国际化学品安全卡

ICSC 编号: 0909

CAS 登记号: 768-52-5 中文名称: N-异丙基苯胺; N-苯基异丙胺; N-(1-甲基乙基)苯胺
 RTECS 号: BY4190000 英文名称: N-ISOPROPYLANILINE; N-Phenylisopropylamine; N-(1-Methylethyl) benzenamine
 UN 编号: 2810 化学式: $C_9H_9NHCH(CH_3)_2$ 分子量: 135.2

危害/接触类型	急性危害 / 症状	预 防	急救 / 消防
火 灾	可燃的, 在火焰中释放出刺激性或有毒烟雾 (或气体)	禁止明火	干粉, 水成膜泡沫, 泡沫, 二氧化碳
爆 炸			
接 触		防止产生烟雾!	一切情况均向医生咨询!
# 吸入	嘴唇或指甲发青, 皮肤发青, 眩晕, 头痛, 呼吸困难	局部排气或呼吸保护	新鲜空气, 休息, 给予医疗护理
# 皮肤	可能被吸收! 嘴唇或指甲发青, 皮肤发青	防护手套, 防护服	脱掉污染的衣服, 用大量水冲洗皮肤或淋浴, 给予医疗护理
# 眼睛	发红, 疼痛	面罩或眼睛保护结合呼吸保护	首先用大量水冲洗几分钟 (如可能易行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
# 摄食	恶心 (另见吸入)	工作时不得进食、饮水或吸烟	漱口, 催吐 (仅对清醒病人!), 给予医疗护理
溢漏处置	尽可能将溢漏液收集在有盖容器中。用沙子或惰性吸收剂吸收残液并转移到安全场所 (额外个人防护: 全套防护服包括自给式呼吸器)。		
包装与标志	联合国危险性类别: 6.1 联合国包装级别: III 不要与食品和饲料一起运输。		
应急响应	运输应急卡: TEC(R)-61G06c。	储 存	与食品和饲料分开存放。保持阴凉。保存在通风良好的室内。

重 要 数 据	<p>物理状态 外观：吸湿无色液体，有氨气味。</p> <p>物理危险性：蒸气比空气重，可能沿地面流动，可能造成远处着火。</p> <p>化学危险性：该物质受热分解，生成氮氧化物、氰化氢有毒烟雾。与强氧化剂、酸、酸酐、酸氯化物发生反应。与硝基烷烃、卤代烃、氧化剂和许多其他物质猛烈反应。浸蚀铜及其化合物、铅、锌、锡。</p> <p>职业接触限值：阈限值 5ppm、12mg/m³（时间加权平均值）；10ppm、24mg/m³（短期接触限值）（美国政府工业卫生学家会议，1995~1996年）。最高容许浓度 5ppm、12mg/m³；II, 1（1996年）。</p> <p>接触途径：该物质可通过吸入，经皮肤和食入吸收到体内。</p> <p>吸入风险：20℃时该物质蒸发，可迅速地达到空气中有害浓度。</p> <p>短期接触作用：该物质腐蚀眼睛、皮肤和呼吸道。食入有腐蚀性。吸入蒸气可能引起肺水肿（见注解）。吞咽液体可能吸入肺中，有化学肺炎的风险。接触可能造成死亡。</p> <p>长期或反复接触作用：反复或长期皮肤接触可能引起皮炎。</p>		
	物 理 性 质	沸点：33~34℃	蒸气相对密度(空气=1)：2.0
		熔点：-95.2℃	自燃温度：402℃
		相对密度(水=1)：0.7	爆炸极限：空气中 2.3%~10% (体积)
		水中溶解度：混溶	辛醇/水分配系数的对数值：0.3
蒸气压：20℃时 63.7kPa		蒸气/空气混合物的相对密度 (空气=1)20℃时 1.7	
环境数据	该物质对水生生物是有害的。		
注 解	肺水肿症状常常经过几小时以后才变得明显，体力劳动使症状加重。因此休息和医疗观察是必要的。应考虑由医生或医生指定人立即给予适当喷药。该物质中毒时须采取必要的治疗措施，必须提供有指示说明的适当方法。		
附加资料			
<p>ICSC 编号：0908 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 异丙基胺</p>			

异丙基胺

国际化学品安全卡

ICSC 编号: 0908

CAS 登记号: 75-31-0 中文名称: 异丙基胺; 2-丙胺; 2-氨基丙烷; 1-甲基乙基胺
 RTECS 号: NT8400000 英文名称: ISOPROPYLAMINE; 2-Propaneamine; 2-Amino-
 UN 编号: 1221 propane; 1-methylethylamine
 EC 编号: 612-007-00-1 化学式: $C_3H_9N(CH_3)_2CHNH_2$ 分子量: 59.1

危害/接触类型	急性危害/症状	预防	急救/消防
火灾	极易燃	禁止明火、禁止火花和禁止吸烟	干粉, 抗醇泡沫, 大量水, 二氧化碳
爆炸	蒸气/空气混合物有爆炸性	使用密闭系统, 通风, 防爆电器与照明	着火时, 喷水保持料桶等冷却
接触		避免一切接触!	一切情况均向医生咨询!
# 吸入	咽喉疼痛, 咳嗽, 灼烧感, 气促, 呼吸困难, 症状可能延缓 (见注解)	通风, 局部排气或呼吸保护	新鲜空气, 休息, 半直立位, 必要时进行人工呼吸, 给予医疗护理
# 皮肤	疼痛, 发红, 起疱, 皮肤烧伤	防护手套, 防护服	先用大量水冲洗, 然后脱去污染的衣服并再次冲洗, 给予医疗护理
# 眼睛	发红, 疼痛, 严重深度烧伤, 失明	面罩或眼睛保护结合呼吸保护	首先用大量水冲洗几分钟 (如可能易行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
# 摄食	灼烧感, 腹部痉挛, 休克或虚脱	工作时不得进食、饮水或吸烟	漱口, 大量饮水, 不要催吐, 给予医疗护理, 催吐时戴防护手套
溢漏处置	撤离危险区域。向专家咨询。尽可能将溢漏液收集在有盖容器中。用沙子或惰性吸收剂吸收残液并转移到安全场所。不得冲入下水道。不要让这种化学品进入环境 (额外个人防护: 全套防护服包括自给式呼吸器)。		
包装与标志	F+符号 Xi符号 R: 12-36/37/38 S: 2-16-26-29 联合国危险性类别: 3 联合国次要风险等级: 8 不易破碎包装, 将易破碎包装放在不易破碎密闭容器中。不要与食品和饲料一起运输。		
应急响应	运输应急卡: TEC(R)-656。 美国防火协会法规: H3; F4; R0。	储 存	防火。采取措施盛装灭火产生的废水。与食品和饲料分开存放 (见化学危险性)。

CAS 登记号: 108-21-4 中文名称: 异丙基乙酸酯; 乙酸-1-甲基乙基酯; 2-乙酰氧基丙烷; 2-丙基乙酸酯
 RTECS 号: AI4930000
 UN 编号: 1220 英文名称: ISOPROPYL ACETATE; Acetic acid,1-methylethyl ester; 2-Acetoxypropane; 2-Propyl acetate
 EC 编号: 607-024-00-6 化学式: $C_5H_{10}O_2/(CH_3)_2CHCOOCH_3$
 分子量: 102.1

危害/接触类型	急性危害/症状	预防	急救/消防
火灾	高度易燃	禁止明火、禁止火花和禁止吸烟	干粉, 水成膜泡沫, 泡沫, 二氧化碳
爆炸	蒸气/空气混合物有爆炸性	使用密闭系统, 通风, 防爆电器与照明, 不要使用压缩空气填充, 卸料或转运	着火时, 喷水保持料桶等冷却
接触			
# 吸入	咳嗽, 瞌睡, 头痛, 咽喉疼痛	通风, 局部排气或呼吸保护	新鲜空气, 休息, 给予医疗护理
# 皮肤	皮肤干燥, 发红	防护手套	脱掉污染的衣服, 用大量水冲洗皮肤或淋浴
# 眼睛	发红, 疼痛	护目镜	首先用大量水冲洗几分钟(如可能易行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
# 摄食	腹部疼痛, 眩晕	工作时不得进食、饮水或吸烟	漱口, 不要催吐, 休息, 给予医疗护理
溢漏处置	尽可能将溢漏液收集在有盖玻璃容器中。用沙子或惰性吸收剂吸收残液并转移到安全场所(额外个人防护: 适用于有机气体和蒸气的过滤呼吸器)。		
包装与标志	F 符号 R: 11 S: 2-16-23-29-33 联合国危险性类别: 3 联合国包装级别: II 不要与食品和饲料一起运输。		
应急响应	运输应急卡: TEC(R)-524。 美国防火协会法规: H1; F3; R0。	储存	防火。与氧化剂分开存放。保持阴凉。

<p style="text-align: center;">重 要 数 据</p>	<p>物理状态 外观：无色液体，有刺鼻气味。</p> <p>物理危险性：蒸气比空气重，可能沿地面流动，可能造成远处着火。</p> <p>化学危险性：该物质受热或燃烧时分解，生成辛辣烟雾。与氧化剂、强还原剂和强碱发生反应。</p> <p>职业接触限值：阈值未制定。最高容许浓度未制定。</p> <p>接触途径：该物质可通过吸入和食入吸收到体内。</p> <p>短期接触作用：该物质腐蚀眼睛、皮肤和呼吸道。食入有腐蚀性。吸入可能引起肺水肿（见注解）。接触该物质可能造成死亡。需要进行医疗观察。</p>		
<p style="text-align: center;">物 理 性 质</p>	<table style="width: 100%; border: none;"> <tr> <td style="width: 50%; border: none;"> <p>沸点：63~64℃</p> <p>熔点：-65℃</p> <p>相对密度(水=1)：0.8</p> <p>水中溶解度：20℃时 6.7g/100ml</p> <p>蒸气压：20℃时 15.3kPa</p> <p>蒸气/空气混合物的相对密度(空气=1) 20℃时 1.2</p> </td> <td style="width: 50%; border: none;"> <p>蒸气相对密度(空气=1)：2.5</p> <p>闪点：-25℃</p> <p>自燃温度：196℃</p> <p>爆炸极限：空气中 1.6%~10.6% (体积)</p> <p>辛醇/水分配系数的对数值：1.2</p> </td> </tr> </table>	<p>沸点：63~64℃</p> <p>熔点：-65℃</p> <p>相对密度(水=1)：0.8</p> <p>水中溶解度：20℃时 6.7g/100ml</p> <p>蒸气压：20℃时 15.3kPa</p> <p>蒸气/空气混合物的相对密度(空气=1) 20℃时 1.2</p>	<p>蒸气相对密度(空气=1)：2.5</p> <p>闪点：-25℃</p> <p>自燃温度：196℃</p> <p>爆炸极限：空气中 1.6%~10.6% (体积)</p> <p>辛醇/水分配系数的对数值：1.2</p>
<p>沸点：63~64℃</p> <p>熔点：-65℃</p> <p>相对密度(水=1)：0.8</p> <p>水中溶解度：20℃时 6.7g/100ml</p> <p>蒸气压：20℃时 15.3kPa</p> <p>蒸气/空气混合物的相对密度(空气=1) 20℃时 1.2</p>	<p>蒸气相对密度(空气=1)：2.5</p> <p>闪点：-25℃</p> <p>自燃温度：196℃</p> <p>爆炸极限：空气中 1.6%~10.6% (体积)</p> <p>辛醇/水分配系数的对数值：1.2</p>		
<p style="text-align: center;">环境数据</p>			
<p style="text-align: center;">注 解</p>	<p>肺水肿症状常常经过几小时以后才变得明显，体力劳动使症状加重。因此休息和医疗观察是必要的。应考虑由医生或医生指定人立即给予适当喷药。用大量水冲洗污染的衣服（有着火危险）。</p>		
<p style="text-align: center;">附加资料</p>			
<p>ICSC 编号：0902 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 异丁基醛</p>			

CAS 登记号: 78-84-2 中文名称: 异丁基醛; 2-甲基-1-丙醛; 异丁醛
 RTECS 号: NQ4025000 英文名称: ISOBUTYRALDEHYDE; 2-Methyl-1-propanal;
 UN 编号: 2045 Isobutanal
 化学式: $C_4H_8O/(CH_3)_2CHCHO$ 分子量: 72.1

危害/接触类型	急性危害/症状	预防	急救/消防
火灾	高度易燃, 在火焰中释放出刺激性或有毒烟雾(或气体)	禁止明火、禁止火花和禁止吸烟	干粉, 水成膜泡沫, 泡沫, 二氧化碳
爆炸	蒸气/空气混合物有爆炸性	使用密闭系统, 通风, 防爆电器与照明, 不要使用压缩空气填充, 卸料或转运	着火时, 喷水保持料桶等冷却
接触		严格卫生条件!	一切情况均向医生咨询!
# 吸入	咽喉疼痛, 咳嗽, 灼烧感, 气促, 呼吸困难, 症状可能延缓(见注解)	通风, 局部排气或呼吸保护	新鲜空气, 休息, 必要时进行人工呼吸, 给予医疗护理
# 皮肤	疼痛, 发红, 起疱, 皮肤烧伤	防护手套, 防护服	用大量水冲洗皮肤或淋浴, 给予医疗护理
# 眼睛	疼痛, 发红, 严重深度烧伤, 失明	护目镜, 面罩	首先用大量水冲洗几分钟(如可能易行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
# 摄食	灼烧感, 腹部痉挛, 休克或虚脱	工作时不得进食、饮水或吸烟	漱口, 不要催吐, 大量饮水, 给予医疗护理
溢漏处置	大量溢漏时撤离危险区域。尽可能将溢漏液收集在有盖容器中。用沙子或惰性吸收剂吸收残液并转移到安全场所。不得冲入下水道(额外个人防护: 全套防护服包括自给式呼吸器)。		
包装与标志	联合国危险性类别: 3 联合国包装级别: 1		
应急响应	运输应急卡: TEC(R)-693。 美国防火协会法规: H2; F3; R1。	储存	防火。与强氧化剂、强碱、强酸、强还原剂分开存放。严格密闭。

<p style="text-align: center;">重 要 数 据</p>	<p>物理状态 外观：无色液体。</p> <p>化学危险性：该物质会由于受热、引发剂、紫外线照射而发生聚合。该物质受热分解，生成含丙烯酸、丙烯醛的辛辣烟雾。</p> <p>职业接触限值：阈限值 0.5ppm、2.8mg/m³（经皮）（美国政府工业卫生学家会议，1997年）。</p> <p>接触途径：该物质可通过吸入，经皮肤和食入吸收到体内。</p> <p>吸入风险：20℃时该物质蒸发，可相当缓慢地达到空气中有害浓度。</p> <p>短期接触作用：该物质腐蚀眼睛、皮肤和呼吸道。吸入蒸气可能引起肺水肿（见注解）。作用可能延缓，需要进行医疗观察，见注解。</p> <p>长期或反复接触作用：反复或长期皮肤接触可能引起皮炎。反复或长期接触可能引起皮肤过敏。</p>		
<p style="text-align: center;">物 理 性 质</p>	<table border="0" style="width: 100%;"> <tr> <td style="width: 50%;"> <p>相对密度(水=1)：1.06</p> <p>水中溶解度：混溶</p> <p>蒸气压：20℃时 5Pa</p> </td> <td style="width: 50%;"> <p>蒸气相对密度(空气=1)：4.5</p> <p>闪点：65℃</p> <p>爆炸极限：空气中 1.8%~7% 体积)</p> </td> </tr> </table>	<p>相对密度(水=1)：1.06</p> <p>水中溶解度：混溶</p> <p>蒸气压：20℃时 5Pa</p>	<p>蒸气相对密度(空气=1)：4.5</p> <p>闪点：65℃</p> <p>爆炸极限：空气中 1.8%~7% 体积)</p>
<p>相对密度(水=1)：1.06</p> <p>水中溶解度：混溶</p> <p>蒸气压：20℃时 5Pa</p>	<p>蒸气相对密度(空气=1)：4.5</p> <p>闪点：65℃</p> <p>爆炸极限：空气中 1.8%~7% 体积)</p>		
<p style="text-align: center;">环 境 数 据</p>			
<p style="text-align: center;">注 解</p>	<p>根据接触程度，须作定期医疗检查。肺水肿症状常常经过几小时以后才变得明显，体力劳动使症状加重。因此休息和医疗观察是必要的。应考虑由医生或医生指定人立即给予适当喷药。添加的稳定剂或阻聚剂可能改变其毒理学性质，向专家咨询。酚阻聚剂的效果取决于氧的存在。储存在空气中而不是惰性氛围中。不要将工作服带回家中。本卡片推荐内容也适用于 2-羟基乙基丙烯酸酯。</p>		
<p style="text-align: center;">附 加 资 料</p>			
<p>ICSC 编号：0899 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 2-羟基丙基丙烯酸酯</p>			

CAS 登记号: 999-61-1	中文名称: 2-羟基丙基丙烯酸酯; β -羟基丙基丙烯酸酯; 丙二醇单丙基丙烯酸酯; 丙烯酸-2-羟基丙基酯
RTECS 号: AT1925000	英文名称: 2-HYDROXYPROPYL ACRYLATE; <i>beta</i> -Hydroxypropyl acrylate; Propylene glycol monoacrylate; Acrylic acid, 2-hydroxypropyl ester
UN 编号: 1760	化学式: $C_6H_{10}O_3/CH_2=CHCOOCH_2CH(CH_3)OH$
EC 编号: 607-108-00-2	分子量: 130.2

危害/接触类型	急性危害 / 症状	预 防	急救 / 消防
火 灾	可燃的, 在火焰中释放出刺激性或有毒烟雾(或气体)	禁止明火	干粉, 抗醇泡沫, 喷水, 二氧化碳
爆 炸	高于 65°C, 可能形成爆炸性蒸气/空气混合物	高于 65°C, 使用密闭系统, 通风	着火时, 喷水保持料桶等冷却
接 触		避免一切接触!	
# 吸入	灼烧感, 咳嗽, 呼吸困难, 气促, 咽喉疼痛, 症状可能延缓(见注解)	通风, 局部排气或呼吸保护	新鲜空气, 休息, 半直立位, 给予医疗护理
# 皮肤	可能被吸收! 发红, 皮肤烧伤, 疼痛, 起疱	防护手套, 防护服	脱掉污染的衣服, 用大量水冲洗皮肤或淋浴
# 眼睛	发红, 疼痛, 严重深度烧伤	面罩	首先用大量水冲洗几分钟(如可能易行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
# 摄食	腹部痉挛, 腹部疼痛, 灼烧感, 休克或虚脱, 虚弱	工作时不得进食、饮水或吸烟	漱口, 不要催吐, 休息, 给予医疗护理, 见注解
溢漏处置	尽可能将溢漏液收集在有盖容器中。用沙子或惰性吸收剂吸收残液并转移到安全场所(额外个人防护: 全套防护服包括自给式呼吸器)。		
包装与标志	T 符号 R: 23/24/25-34-43 S: 1/2-26-36/37/39-45 标记 C 标记 D 联合国危险性类别: 8 联合国包装级别: III 不要与食品和饲料一起运输。		
应急响应	运输应急卡: TEC(R)-80G20。 美国防火协会法规: H3; F1; R2。	储 存	与食品和饲料分开存放。保持阴凉。仅在稳定后储存。见注解。

<p style="text-align: center;">重 要 数 据</p>	<p>物理状态 外观：无色至白色各种形状固体。</p> <p>化学危险性：该物质受热分解，生成有毒烟雾。在 65℃ 以上与二甲基甲酰胺猛烈反应。</p> <p>职业接触限值：阈值未制定。最高容许浓度 0.9mg/m³（前苏联 1982 年）。</p> <p>接触途径：该物质可通过吸入其气溶胶，经皮肤和食入吸收到体内。</p> <p>吸入风险：20℃ 时蒸发可忽略不计，但喷洒时可较快地达到空气中颗粒物有害浓度。</p> <p>长期或反复接触作用：反复或长期接触肺可能受影响。该物质可能对肝脏、皮肤、神经系统发生作用。该物质可能是人体致癌物。动物试验表明，该物质可能对人类生殖引起毒性作用。</p>	
<p style="text-align: center;">物 理 性 质</p>	<p>沸点：323~326℃</p> <p>熔点：231℃</p> <p>相对密度（水=1）：2.04</p> <p>水中溶解度：不溶</p> <p>蒸气压：20℃ 时 <0.1Pa</p>	<p>蒸气相对密度（空气=1）：9.8</p> <p>闪点：242℃</p> <p>辛醇/水分配系数的对数值：6.2</p>
<p style="text-align: center;">环 境 数 据</p>	<p>在对人类重要的食物链中发生生物蓄积，特别是在植物和鱼类中。强烈建议不要让该化学品进入环境。</p>	
<p style="text-align: center;">注 解</p>	<p>根据接触程度，须作定期医疗检查。不要将工作服带回家中。商品名有 Amatin, Anticarie, Bunt-cure, No Bunt 80, Sanocide, Sniectox。</p>	
<p style="text-align: center;">附 加 资 料</p>		
<p>ICSC 编号：0895 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 六氯苯</p>		

CAS 登记号: 118-74-1

中文名称: 六氯苯; 全氯苯

RTECS 号: DA2975000

英文名称: HEXACHLOROBEZENE; Perchlorobenzene;

UN 编号: 2729

HCB

EC 编号: 602-065-00-6

化学式: C_6Cl_6

分子量: 284.80

危害/接触类型	急性危害/症状	预 防	急救/消防
火 灾	可燃的	禁止明火	干粉, 抗醇泡沫, 大量水, 二氧化碳
爆 炸			
接 触		防止粉尘扩散! 避免一切接触! 避免孕妇接触!	
# 吸入		局部排气或呼吸保护	新鲜空气, 休息, 给予医疗护理
# 皮肤	可能被吸收!	防护手套, 防护服	冲洗, 然后用水和肥皂洗皮肤, 给予医疗护理。急救时戴防护手套
# 眼睛		面罩或眼睛保护结合呼吸保护	首先用大量水冲洗几分钟(如可能易行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
# 摄食		工作时不得进食、饮水或吸烟	漱口, 给予医疗护理
溢漏处置	将溢漏物扫入容器中。小心收集残余物, 然后转移到安全场所。不要让这种化学品进入环境。		
包装与标志	T 符号 R: 45-48/25 S: 53-44 联合国危险性类别: 6.1 联合国包装级别: III 不要与食品和饲料一起运输。		
应急响应	运输应急卡: TEC(R)-61G12c。	储 存	与食品和饲料分开存放。保持阴凉、干燥。

CAS 登记号: 563-12-2		中文名称: 乙硫磷; <i>O, O, O', O'</i> -四乙基- <i>S, S'</i> -亚甲基双二硫代磷酸酯	
RTECS 号: TE4550000		英文名称: ETHION; Diethion; <i>O, O, O', O'</i> -Tetraethyl <i>S, S'</i> -methylene-bis-phosphorodithioate	
UN 编号: 3018		化学式: $C_9H_{22}O_4P_2S_4$	
EC 编号: 015-047-00-2		分子量: 384.5	
危害/接触类型	急性危害 / 症状	预 防	急救 / 消防
火 灾	可燃的, 含有机溶剂的液体制剂可能是易燃的。在火焰中释放出刺激性或有毒烟雾 (或气体)	禁止明火	喷水, 抗醇泡沫, 干粉, 二氧化碳
爆 炸	如果配方中含有易燃/爆炸性溶剂, 有着火和爆炸危险		
接 触		防止产生烟云! 严格卫生条件! 避免青少年和儿童接触!	一切情况均向医生咨询!
# 吸入	瞳孔收缩, 肌肉痉挛, 过量流涎, 出汗, 恶心, 眩晕, 呼吸困难, 惊厥, 神志不清	通风, 局部排气或呼吸保护	新鲜空气, 休息, 必要时进行人工呼吸, 给予医疗护理
# 皮肤	可能被吸收! (见吸入)	防护手套, 防护服	脱掉污染的衣服, 冲洗, 然后用水和肥皂洗皮肤, 给予医疗护理
# 眼睛		面罩或眼睛保护结合呼吸保护	首先用大量水冲洗几分钟 (如可能易行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
# 摄食	腹部痉挛, 腹泻, 呕吐 (另见吸入)	工作时不得进食、饮水或吸烟, 进食前洗手	催吐 (仅对清醒病人!), 给予医疗护理
溢漏处置	尽可能将溢漏液收集在有盖容器中。用沙子或惰性吸收剂吸收残液并转移到安全场所。不得冲入下水道 (额外个人防护: 全套防护服包括自给式呼吸器)。		
包装与标志	T 符号 R: 21-25 S: 1/2-25-36/37-45 联合国危险性类别: 6.1 联合国包装级别: II 不要与食品和饲料一起运输。海洋污染物。		
应急响应	运输应急卡: TEC(R)-61G43b。	储 存	与食品和饲料分开存放。严格密闭。

<p>重 要 数 据</p>	<p>物理状态 外观：棕色粘稠液体。</p> <p>化学危险性： 该物质加热至 135℃ 以上发生分解，生成含磷氧化物、硫氧化物的有毒烟雾。侵蚀铁和锡表面。遇碱水解。</p> <p>职业接触限值： 阈值 0.2mg/m³（时间加权平均值）（经皮）（美国政府工业卫生学家会议，1997 年）。最高容许浓度未制定。</p> <p>接触途径： 该物质可通过吸入其气溶胶，经皮肤和食入吸收到体内。</p> <p>吸入风险： 20℃ 时蒸发可忽略不计，但喷洒时可较快地达到空气中颗粒物有害浓度。</p> <p>短期接触作用： 该物质可能对神经系统发生作用，导致惊厥，呼吸衰竭。胆碱酯酶抑制剂。接触高浓度的该物质可能造成死亡。需要进行医疗观察。</p> <p>长期或反复接触作用： 胆碱酯酶抑制剂。可能有累积作用；见急性危害/症状。</p>
<p>物 理 性 质</p>	<p>熔点： -20℃ 辛醇/水分配系数的对数值： 3.0</p> <p>相对密度（水=1）： 26℃ 时 1.26</p> <p>水中溶解度： 不溶</p>
<p>环 境 数 据</p>	<p>该物质对水生生物有极高毒性。避免在非正常使用情况下释放到环境中。</p>
<p>注 解</p>	<p>根据接触程度，须作定期医疗检查。急性中毒症状常常经过 30 分钟到 2 小时以后才变得明显。该物质中毒时必须采取必要的治疗措施，必须提供有指示说明的适当方法。如果该物质由溶剂配制，可参考该溶剂卡片。商业制剂中使用的载体溶剂可能改变其物理和毒理学性质。不要将工作服带回家中。商品名有 Delnav (hercules AC258), Deltic 和 Navadel。</p>
<p>附 加 资 料</p>	
<p>ICSC 编号： 0883 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 敌杀磷（混合异构体）</p>	

敌杀磷(混合异构体)

国际化学品安全卡

ICSC 编号: 0883

CAS 登记号: 78-34-2 中文名称: 敌杀磷(混合异构体); *S,S'*-(1,4-二噁烷-2,3-二基) *O,O,O',O'*-四乙基-双(二硫代磷酸酯)

RTECS 号: TE3350000 英文名称: DIOXATHION (ISOMERMIXTURE); *S,S'*-(1,4-Dioxane-2,3-diyl) *O,O,O',O'*-tetraethyl-bis-(phosphorodithioate)

UN 编号: 3018 化学式: $C_{12}H_{26}O_6P_2S_4$ 分子量: 456.5

EC 编号: 015-063-00-X

危害/接触类型	急性危害/症状	预 防	急救/消防
火 灾	不可燃, 含有机溶剂的液体剂剂可能是易燃的, 在火焰中释放出刺激性或有毒烟雾(或气体)	禁止明火	周围环境着火时, 干粉, 喷水, 泡沫, 二氧化碳
爆 炸	如果配方中含有易燃/爆炸性溶剂, 有着火和爆炸危险		
接 触		防止产生烟雾! 严格卫生条件! 避免青少年和儿童接触!	一切情况均向医生咨
# 吸入	瞳孔收缩, 肌肉痉挛, 过量流涎, 出汗, 恶心, 眩晕, 呼吸困难, 惊厥, 神志不清	通风, 局部排气或呼吸保护	新鲜空气, 休息, 必要时进行人工呼吸, 给予医疗护理
# 皮肤	可能被吸收! (见吸入)	防护手套, 防护服	脱掉污染的衣服, 冲洗, 然后用水和肥皂洗皮肤, 给予医疗护理
# 眼睛	视力模糊	面罩或眼睛保护结合呼吸保护	首先用大量水冲洗几分钟(如可能易行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
# 摄食	腹部痉挛, 腹泻, 呕吐(另见吸入)	工作时不得进食、饮水或吸烟, 饭前洗手	催吐(仅对清醒病人!), 给予医疗护理
溢漏处置	尽可能将溢漏液收集在有盖容器中。用沙子或惰性吸收剂吸收残液并转移到安全场所。不得冲入下水道(额外个人保护: 全套防护服包括自给式呼吸器)。		
包装与标志	T 符号 R: 24-26/28 S: 1/2-28-36/37-45 联合国危险性类别: 6.1 联合国包装级别: II 不要与食品和饲料一起运输。海洋污染物。		
应急响应	运输应急卡: TEC(R)-61 G43b。	储 存	与食品和饲料分开存放。干燥。保存在通风良好的室内。

<p>重 要 数 据</p>	<p>物理状态 外观：深度冷冻的液化气体。</p> <p>物理危险性：气体比空气重。</p> <p>化学危险性：该物质是一种强氧化剂，与可燃物和还原性物质发生猛烈反应，有着火和爆炸危险。</p> <p>职业接触限值：阈值未制定。</p> <p>接触途径：该物质可通过吸入，经皮肤吸收到体内。</p> <p>短期接触作用：液体迅速蒸发可能引起冻伤。</p>
<p>物 理 性 质</p>	<p>沸点：-183℃ 熔点：-218.4℃ 水中溶解度：适度溶解 (20℃时 3.1ml/100ml)</p> <p>蒸气相对密度(空气=1)：1.43 辛醇/水分配系数的对数值：0.65</p>
<p>环境数据</p>	
<p>注 解</p>	<p>应考虑由医生或医生指定人立即给予适当喷药。不要在火焰或热表面附近或焊接时使用。转动泄漏钢瓶使漏口朝上，以防止液态气体逸出。可参考卡片# 0138。</p>
<p>附加资料</p>	
<p>ICSC 编号：0880 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 氧</p>	

CAS 登记号: 7782-44-7		中文名称: 氧; 氧冷冻液 (钢瓶)	
RTECS 号: RS2060000		英文名称: OXYGEN; Oxygen, refrigerated liquid (cylinder)	
UN 编号: 1073		化学式: O ₂	
EC 编号: 008-001-00-8		分子量: 32.0	
危害/接触类型	急性危害/症状	预 防	急救/消防
火 灾	不可燃, 但可增进其他物质燃烧。许多反应能引起火灾或爆炸, 受热会引起压力上升, 有爆炸危险	禁止明火、禁止火花和禁止吸烟, 禁止与易燃物质接触, 禁止与燃料和其他可燃物料接触	周围环境着火时, 允许用各种灭火剂
爆 炸	与可燃物质, 如油和脂肪接触, 有着火和爆炸危险		着火时, 喷水保持钢瓶冷却; 从掩蔽位置灭火
接 触			
# 吸入	灼烧感		新鲜空气, 休息, 给予医疗护理
# 皮肤	疼痛, 严重冻伤, 与液体接触: 冻伤	隔冷手套, 防护服	冻伤时用大量水冲洗, 不要脱去衣服, 给予医疗护理
# 眼睛	发红, 疼痛, 严重深度烧伤	护目镜, 面罩	首先用大量水冲洗几分钟 (如可能易行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
# 摄食			
溢漏处置	撤离危险区域! 向专家咨询! 通风, 不得用锯末或其他可燃吸收剂吸收。切勿直接向液体上喷水。		
包装与标志	O 符号 R: 8-34 S: 21 联合国危险性类别: 2.2 特殊绝缘钢瓶		
应急响应	运输应急卡: TEC(R)-119。 美国防火协会法规: H3; F0; R0; OXY。	储 存	防火。与可燃物和还原性物质分开存放。保持阴凉。

<p style="text-align: center;">重 要 数 据</p>	<p>物理状态 外观：黄色油状液体，有特殊气味。接触空气后变棕色。</p> <p>化学危险性：该物质受热分解，生成苯胺、氮氧化物有极高毒性烟雾。与氧化剂发生反应。</p> <p>职业接触限值：阈值 5ppm、25mg/m³（时间加权平均值）（经皮）（美国政府工业卫生学家会议，1997年）。阈限值 10ppm；50mg/m³（短期接触限值）（经皮）（美国政府工业卫生学家会议，1997年）。</p> <p>接触途径：该物质可通过吸入，经皮肤和食入吸收到体内。</p> <p>吸入风险：20℃时该物质蒸发，可相当缓慢地达到空气中有害浓度。</p> <p>短期接触作用：吞咽液体可能吸入肺中，有化学肺炎的风险。该物质可能对血液发生作用，导致正铁血红蛋白形成。接触远高于职业接触限值的该物质可能造成意识降低。作用可能延缓，需要进行医疗观察。</p> <p>长期或反复接触作用：反复或长期皮肤接触可能引起皮炎。</p>			
<p style="text-align: center;">物 理 性 质</p>	<table style="width: 100%; border: none;"> <tr> <td style="width: 50%; border: none;"> 沸點：192~194℃ 熔點：2.5℃ 相對密度(水=1)：0.96 水中溶解度：不溶 蒸氣壓：20℃時 67Pa 蒸氣/空氣混合物的相對密度(空氣=1)20℃時 1.002 </td> <td style="width: 50%; border: none;"> 蒸氣相對密度(空氣=1)：4.2 閃點：62℃ 自燃溫度：371℃ 爆炸極限：空氣中 1%~7% (體積) 辛醇/水分配系數的對數值：2.3 </td> </tr> </table>	沸點：192~194℃ 熔點：2.5℃ 相對密度(水=1)：0.96 水中溶解度：不溶 蒸氣壓：20℃時 67Pa 蒸氣/空氣混合物的相對密度(空氣=1)20℃時 1.002	蒸氣相對密度(空氣=1)：4.2 閃點：62℃ 自燃溫度：371℃ 爆炸極限：空氣中 1%~7% (體積) 辛醇/水分配系數的對數值：2.3	
沸點：192~194℃ 熔點：2.5℃ 相對密度(水=1)：0.96 水中溶解度：不溶 蒸氣壓：20℃時 67Pa 蒸氣/空氣混合物的相對密度(空氣=1)20℃時 1.002	蒸氣相對密度(空氣=1)：4.2 閃點：62℃ 自燃溫度：371℃ 爆炸極限：空氣中 1%~7% (體積) 辛醇/水分配系數的對數值：2.3			
<p style="text-align: center;">環 境 數 據</p>	<p>該物質對水生生物是有害的。</p>			
<p style="text-align: center;">注 解</p>	<p>根據接觸程度，須作定期醫療檢查。該物質中毒時須採取必要的治療措施，必須提供有指示說明之適當方法。</p>			
<p style="text-align: center;">附 加 資 料</p>				
<table style="width: 100%; border: none;"> <tr> <td style="width: 33%; border: none;">ICSC 編號：0877</td> <td style="width: 33%; border: none;">本卡片由 IPCS 和 CEC 合作編寫</td> <td style="width: 33%; border: none; text-align: right;">N, N-二甲基苯胺</td> </tr> </table>		ICSC 編號：0877	本卡片由 IPCS 和 CEC 合作編寫	N, N-二甲基苯胺
ICSC 編號：0877	本卡片由 IPCS 和 CEC 合作編寫	N, N-二甲基苯胺		

CAS 登记号: 121-69-7 中文名称: N,N-二甲基苯胺; N,N-二甲基苯基胺
 RTECS 号: BX4725000 英文名称: N,N-DIMETHYLANILINE;
 UN 编号: 2253 N,N-Dimethylphenylamine
 EC 编号: 612-016-00-0 化学式: C₈H₁₁N/C₆H₅N(CH₃)₂ 分子量: 121.2

危害/接触类型	急性危害 / 症状	预 防	急救 / 消防
火 灾	可燃的, 在火焰中释放出刺激性或有毒烟雾(或气体)	禁止明火, 禁止与氧化剂接触	干粉, 喷水, 泡沫, 二氧化碳
爆 炸	高于 62°C, 可能形成爆炸性蒸气/空气混合物	高于 62°C, 使用密闭系统, 通风	着火时, 喷水保持料桶等冷却。从掩蔽位置灭火
接 触			
# 吸入	腹部疼痛, 嘴唇或指甲发青, 皮肤发青, 意识模糊, 惊厥, 眩晕, 头痛, 呼吸困难, 恶心, 神志不清, 呕吐, 耳鸣, 视觉障碍	通风, 局部排气或呼吸保护	新鲜空气, 休息, 给予医疗护理
# 皮肤	可能被吸收! 发红	防护手套, 防护服	脱掉污染的衣服, 用大量水冲洗皮肤或淋浴
# 眼睛	发红, 疼痛	面罩或眼睛保护结合呼吸保护	首先用大量水冲洗几分钟(如可能易行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
# 摄食	(见吸入)	工作时不得进食、饮水或吸烟	漱口, 用水冲服活性炭浆, 休息, 给予医疗护理
溢漏处置	尽可能将溢漏液收集在有盖金属或玻璃容器中。用沙子或惰性吸收剂吸收残余液并转移到安全场所。不要让这种化学品进入环境。(额外个人防护: 适用于有机气体和蒸气的过滤呼吸器)。化学防护服。		
包装与标志	T 符号 N 符号 R: 23/24/25-40-51/53 S: 1/2-28-36/37-45-61 联合国危险性类别: 6.1 联合国包装级别: II 不要与食品和饲料一起运输。		
应急响应	运输应急卡: TEC(R)-846-2。 美国防火协会法规: H3; F2; R0。	储 存	与强氧化剂、食品和饲料分开存放。沿地面通风。

<p style="text-align: center;">重 要 数 据</p>	<p>物理状态 外观：清澈、粘稠液体。</p> <p>化学危险性：侵蚀某些塑料。</p> <p>职业接触限值：阈限值未制定。</p> <p>接触途径：该物质可通过吸入其蒸气吸收到体内。</p> <p>吸入风险：未指明 20℃时该物质蒸发达到空气中有害浓度的速率。</p> <p>短期接触作用：该物质刺激眼睛、皮肤。</p> <p>长期或反复接触作用：该物质可能对肝脏发生作用。</p>		
<p style="text-align: center;">物 理 性 质</p>	<table style="width: 100%; border: none;"> <tr> <td style="width: 50%; border: none;"> 沸点：0.5kPa 时 250~257℃ 熔点：-50℃ 相对密度(水=1)：0.96 水中溶解度：不溶 蒸气压：200℃时 147Pa </td> <td style="width: 50%; border: none;"> 自燃温度：402℃ 闪点：229℃ (闭杯) 爆炸极限：下限值 264℃时空气中 0.3% (体积) 辛醇/水分配系数的对数值：4.9 </td> </tr> </table>	沸点：0.5kPa 时 250~257℃ 熔点：-50℃ 相对密度(水=1)：0.96 水中溶解度：不溶 蒸气压：200℃时 147Pa	自燃温度：402℃ 闪点：229℃ (闭杯) 爆炸极限：下限值 264℃时空气中 0.3% (体积) 辛醇/水分配系数的对数值：4.9
沸点：0.5kPa 时 250~257℃ 熔点：-50℃ 相对密度(水=1)：0.96 水中溶解度：不溶 蒸气压：200℃时 147Pa	自燃温度：402℃ 闪点：229℃ (闭杯) 爆炸极限：下限值 264℃时空气中 0.3% (体积) 辛醇/水分配系数的对数值：4.9		
<p style="text-align: center;">环境数据</p>			
<p style="text-align: center;">注 解</p>	<p>商品名有 Palatinol Z, Sicol 184, PX-120, Plasticized DDP, Vestinol DZ。</p>		
<p style="text-align: center;">附加资料</p>			
<p>ICSC 编号：0875 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 二异癸基酞酸酯</p>			

<p>重 要 数 据</p>	<p>物理状态 外观：黄色至棕色液体，有特殊气味。</p> <p>化学危险性：该物质受热和燃烧时分解，生成含氮氧化物、磷氧化物、一氧化碳的有毒和腐蚀性烟雾。浸蚀许多种金属。该物质经长期储存后可能分解（见注解）。</p> <p>职业接触限值：阈限值 0.25mg/m³（时间加权平均值）（经皮）（美国政府工业卫生学家会议，1997年）。最高容许浓度未制定。</p> <p>接触途径：该物质可通过吸入其气溶胶，经皮肤和食入吸收到体内。</p> <p>吸入风险：20℃时蒸发可忽略不计，但喷洒时可以较快地达到空气中颗粒物有害浓度。</p> <p>短期接触作用：该物质可能对神经系统发生作用，导致惊厥，呼吸衰竭。胆碱酯酶抑制剂。接触远高于职业接触限值的该物质可能造成死亡。作用可能延缓，需要进行医疗观察。</p> <p>长期或反复接触作用：胆碱酯酶抑制剂；可能有累积作用；见急性危害/症状。</p>
<p>物 理 性 质</p>	<p>沸点：低于沸点在 75℃时 31 天后 和 90℃时 7 天后发生分解</p> <p>闪点：>93℃（闭杯）</p> <p>相对密度（水=1）：15℃时 1.216</p> <p>辛醇/水分配系数的对数值：-0.49</p> <p>水中溶解度：混溶</p> <p>蒸气压：20℃时 0.013Pa</p>
<p>环 境 数 据</p>	<p>该物质对水生生物是有毒的。该物质可能对环境有害，对鸟类应给予特别注意。避免在非正常使用情况下释放到环境中。</p>
<p>注 解</p>	<p>该物质在储存于玻璃或聚乙烯容器中 40℃以下是稳定的。该物质是可燃的，但爆炸极限未见文献报道。根据接触程度，须作定期医疗检查。该物质中毒时须采取必要的治疗措施；必须提供有指示说明的适当方法。如果该物质由溶剂配制，可参考该溶剂卡片。商业制剂中使用的载体溶剂可能改变其物理和毒理学性质。不要将工作服带回家中。商品名有 Bidrin, Carbicron, Ektafos 和 Diapadrin。</p>
<p>附 加 资 料</p>	
<p>ICSC 编号：0872 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 百治磷</p>	

CAS 登记号: 141-66-2 中文名称: 百治磷; (E)-3(二甲基氨基)-1-甲基-3-氧代丙-1-烯基二甲基磷酸酯; 二甲基顺式-2-二甲基氨基甲酰基-1-甲基乙烯基磷酸酯

RTECS 号: TC3850000

UN 编号: 3018

EC 编号: 015-073-00-4 英文名称: DICROTAPHOS; (E)-3(dimethyloamino)-1-methyl-3-oxoprop-1-enyl dimethyl phosphate; Dimethyl cis-2-dimethylcarbamoyl-1-methylvinyl phosphate

化学式: $C_8H_{16}NO_3P$ 分子量: 237.2

危害/接触类型	急性危害 / 症状	预 防	急救 / 消防
火 灾	可燃的, 含有机溶剂的液体制剂可能是易燃的。在火焰中释放出刺激性或有毒烟雾(或气体)	禁止明火	干粉, 喷水, 泡沫, 二氧化碳
爆 炸	高于 93°C, 可能形成爆炸性蒸气/空气混合物。如果配方中含有易燃/爆炸性溶剂, 有着火和爆炸危险	高于 93°C 使用密闭系统, 通风	
接 触		防止产生烟云! 严格卫生条件! 避免青少年和儿童接触!	一切情况均向医生咨询!
# 吸入	恶心, 眩晕, 呕吐, 呼吸困难, 出汗, 瞳孔收缩, 肌肉痉挛, 过量流涎, 神志不清, 惊厥	通风, 局部排气或呼吸保护	新鲜空气, 休息, 给予医疗护理
# 皮肤	可能被吸收! 开始时肌肉抽搐(另见吸入)	防护手套, 防护服	脱掉污染的衣服, 冲洗, 然后用水和肥皂洗皮肤, 给予医疗护理
# 眼睛	视力模糊	面罩或眼睛保护结合呼吸保护	首先用大量水冲洗几分钟(如可能易行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
# 摄食	腹部痉挛, 腹泻, 呕吐, (另见吸入)	工作时不得进食、饮水或吸烟, 饭前洗手	催吐(仅对清醒病人!), 给予医疗护理
溢漏处置	尽可能将溢漏液收集在有益容器中。用沙子或惰性吸收剂吸收残液并转移到安全场所。不得冲入下水道(额外个人防护: 全套防护服包括自给式呼吸器)。		
包装与标志	T+符号 N符号 R: 24-28-50/53 S: 1/2-28-36/37-45-60-61 联合国危险性类别: 6.1 联合国包装级别: II 不要与食品和饲料一起运输。海洋污染物。		
应急响应	运输应急卡: TEC(R)-61G43b。	储 存	与食品和饲料分开存放。保存在通风良好的室内。

<p style="text-align: center;">重 要 数 据</p>	<p>物理状态 外观：无色液体，有刺鼻气味。</p> <p>化学危险性：该物质受热分解，生成光气、氯化氢有毒和腐蚀性烟雾。该物质是一种中强酸。侵蚀许多种金属，形成易燃的氢气。侵蚀橡胶。</p> <p>职业接触限值：最高容许浓度 $4\text{mg}/\text{m}^3$（前苏联 1982 年）。</p> <p>接触途径：该物质可通过吸入其气溶胶，经皮肤和食入吸收到体内。</p> <p>吸入风险：未指明 20℃ 时该物质蒸发达到空气中有害浓度的速率。</p> <p>短期接触作用：有腐蚀性。该物质腐蚀眼睛、皮肤和呼吸道。食入也有腐蚀性。吸入蒸气可能引起肺水肿（见注解）。接触可能造成死亡。需要进行医疗观察。</p>
<p style="text-align: center;">物 理 性 质</p>	<p>沸点：193~194℃ 蒸气相对密度(空气=1)：4.45</p> <p>熔点：9.7℃</p> <p>相对密度(水=1)：1.56</p> <p>水中溶解度：易溶</p> <p>蒸气压：20℃ 时 19Pa</p>
<p style="text-align: center;">环境数据</p>	<p>该物质可能对环境有危害，对水体应给予特别注意。</p>
<p style="text-align: center;">注 解</p>	<p>其他熔点：-4℃。明显地以两种晶体形式存在。肺水肿症状常常经过几小时以后才变得明显，体力劳动使症状加重。因此休息和医疗观察是必要的。应考虑由医生或医生指定人立即给予适当喷药。</p>
<p style="text-align: center;">附加资料</p>	
<p>ICSC 编号：0868 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 二氟乙酸</p>	

CAS 登记号: 79-43-6		中文名称: 二氯乙酸	
RTECS 号: AG6125000		英文名称: DICHLOROACETICACID; Bichloroacetic acid; Dichlorethanoicacid; DCA	
UN 编号: 1764		化学式: $C_2H_2Cl_2O_2/CHCl_2COOH$	
EC 编号: 607-066-00-5		分子量: 128.9	
危害/接触类型	急性危害/症状	预防	急救/消防
火灾	不可燃, 在火焰中释放出刺激性或有毒烟雾(或气体)		干粉, 喷水, 泡沫, 二氧化碳; 周围环境着火时, 允许用各种灭火剂
爆炸			着火时, 喷水保持料桶等冷却
接触		防止产生烟云! 避免一切接触!	
# 吸入	灼烧感, 咳嗽, 呼吸困难, 神志不清, 症状可能延缓(见注解)	通风, 局部排气或呼吸保护	新鲜空气, 休息, 必要时进行人工呼吸, 给予医疗护理
# 皮肤	发红, 疼痛, 起疱	防护手套, 防护服	先用大量水冲洗, 然后脱去污染的衣服并再次冲洗, 给予医疗护理。急救时戴防护手套
# 眼睛	发红, 疼痛, 严重深度烧伤	面罩或眼睛保护结合呼吸保护	首先用大量水冲洗几分钟(如可能易行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
# 摄食	腹部痉挛, 灼烧感, 咽喉疼痛; 神志不清, 呕吐, 虚弱	工作时不得进食、饮水或吸烟	漱口, 不要催吐, 给予医疗护理
溢漏处置	将溢漏液收集在有盖容器中, 小心中和残液, 然后用大量水冲净。不要让这种化学品进入环境(额外个人防护: 全套防护服包括自给式呼吸器)。		
包装与标志	C 符号 R: 35 S: 26 联合国危险性类别: 8 联合国包装级别: II 不要与食品和饲料一起运输。		
应急响应		储存	与金属、可燃物和还原性物质、强氧化剂、强碱、食品和饲料分开存放。严格密闭。保持阴凉。

<p style="text-align: center;">重 要 数 据</p>	<p>物理状态 外观：无色液体，有特殊气味。</p> <p>物理危险性：蒸气与空气充分混合，容易形成爆炸性混合物。</p> <p>化学危险性：该物质燃烧时分解，生成氮氧化物有毒烟雾。水溶液是一种中强碱。该物质与氧化剂和酸猛烈反应。侵蚀铜、锡、铝和锌。</p> <p>职业接触限值：阈值未制定。</p> <p>接触途径：该物质可通过吸入其蒸气，经皮肤和食入吸收到体内。</p> <p>吸入风险：未指明 20℃时该物质蒸发达到空气中有害浓度的速率。</p> <p>短期接触作用：蒸气刺激眼睛、皮肤和呼吸道。</p>	
<p style="text-align: center;">物 理 性 质</p>	<p>沸点：112℃</p> <p>熔点：-88.4℃</p> <p>相对密度(水=1)：0.76</p> <p>水中溶解度：20℃时 9g/100ml</p> <p>蒸气压：20℃时约 2.3kPa</p> <p>蒸气/空气混合物的相对密度 (空气=1)20℃时 1.06</p>	<p>蒸气相对密度(空气=1)：3.4</p> <p>闪点：21℃</p> <p>辛醇/水分配系数的对数值：1.08</p>
<p style="text-align: center;">环 境 数 据</p>		
<p style="text-align: center;">注 解</p>		
<p style="text-align: center;">附 加 资 料</p>		
<p>ICSC 编号：0866 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 二烯丙基胺</p>		

CAS 登记号: 124-02-7	中文名称: 二烯丙基胺; N-2-丙烯基-2-丙烯-1-胺; 二-2-丙烯基胺
RTECS 号: UC6650000	英文名称: DIALLYLAMINE; N-2-Propenyl-2-propen-1-amine; Di-2-propenylamine
UN 编号: 2359	化学式: $(\text{CH}_2\text{CHCH}_2)_2\text{NH}/\text{C}_6\text{H}_{11}\text{N}$ 分子量: 97.2

危害/接触类型	急性危害 / 症状	预 防	急救 / 消防
火 灾	高度易燃, 在火焰中释放出刺激性或有毒烟雾(或气体)	禁止明火、禁止火花和禁止吸烟	干粉, 抗醇泡沫, 泡沫, 二氧化碳
爆 炸	蒸气/空气混合物有爆炸性	密闭系统, 通风, 防爆电器与照明, 不要使用压缩空气填充, 卸料或转运	着火时, 喷水保持料桶等冷却
接 触		防止产生烟云! 严格卫生条件!	
# 吸入	咳嗽, 气促	局部排气或呼吸保护	新鲜空气, 休息, 给予医疗护理
# 皮肤	发红, 疼痛	防护手套, 防护服	脱掉污染的衣服, 用大量水冲洗皮肤或淋浴
# 眼睛	发红, 疼痛	面罩或眼睛保护结合呼吸保护	首先用大量水冲洗几分钟(如可能易行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
# 摄食	灼烧感, 咳嗽	工作时不得进食、饮水或吸烟	漱口, 不要催吐, 大量饮水, 给予医疗护理
溢漏处置	将溢漏液收集在有益容器中, 用沙子或惰性吸收剂吸收残液并转移到安全场所, 不得冲入下水道(额外个人防护: 全套防护服包括自给式呼吸器)。		
包装与标志	联合国危险性类别: 3 联合国包装级别: II 不得与食品和饲料一起运输。 联合国次要风险等级: 6.1 和 8		
应急响应	运输应急卡: TEC(R)-30G33。	储 存	防火。与强氧化剂、强酸、食品和饲料分开存放。

重 要 数 据	<p>物理状态 外观：无色油状液体。</p> <p>化学危险性：该物质受热和燃烧时分解，生成含磷氧化物、硫氧化物的有毒和腐蚀性烟雾。该物质可被酸和碱水解。</p> <p>职业接触限值：阈值 0.01ppm、0.1mg/m³（经皮）（美国政府工业卫生学家会议，1992~1993年）。</p> <p>接触途径：该物质可通过吸入其气溶胶，经皮肤和食入吸收到体内。</p> <p>吸入风险：20℃时蒸发可忽略不计，但喷洒时可较快地达到空气中颗粒物有害浓度。</p> <p>短期接触作用：该物质可能对神经系统发生作用，导致惊厥、呼吸衰竭。胆碱酯酶抑制剂。接触低浓度的该物质可能造成死亡。作用可能延缓，需要进行医疗观察（见注解）。</p> <p>长期或反复接触作用：该物质可能对神经系统发生作用，导致呼吸衰竭。胆碱酯酶抑制剂。可能有累积作用：见急性危害/症状。</p>
	<p>物理性质</p> <p>沸点：128℃时 0.1kPa</p> <p>相对密度(水=1)：1.13</p> <p>水中溶解度：20℃时 0.2g/100ml</p> <p>蒸气压：20℃时 3.5×10⁻²Pa</p>
	<p>环境数据</p> <p>该物质可能对环境有危害，对蜜蜂应给予特别注意。</p>
	<p>注解</p> <p>根据接触程度，须作定期医疗检查。该物质中毒时须采取必要的治疗措施，必须提供有指示说明的适当方法。商业制剂中使用的载体溶剂可能改变其物理和毒理学性质。不要将工作服带回家中。商品名为 Isosystox。</p>
<p>附加资料</p>	
<p>ICSC 编号：0864 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 内吸磷-S</p>	

内吸磷-S

国际化学品安全卡

ICSC 编号: 0864

CAS 登记号: 126-75-0 中文名称: 内吸磷-S; O,O-二乙基-S-2-乙基硫代乙基硫代磷酸酯
 RTECS 号: TF3130000 英文名称: DEMETON-S; O,O-Diethyl S-2-ethylthioethyl phosphorothioate
 UN 编号: 3018 化学式: $C_8H_{19}O_3PS_2$ 分子量: 258.3
 EC 编号: 015-029-00-4

危害/接触类型	急性危害 / 症状	预 防	急救 / 消防
火 灾	可燃的, 含有机溶剂的液体制剂可能是易燃的, 在火焰中释放出刺激性或有毒烟雾 (或气体)	禁止明火	泡沫, 干粉, 二氧化碳
爆 炸	如果配方中含有易燃/爆炸性溶剂, 有着火和爆炸危险		
接 触		防止产生烟云! 避免一切接触! 避免青少年和儿童接触!	一切情况均向医生咨询!
# 吸入	惊厥, 眩晕, 呼吸困难, 恶心, 神志不清, 呕吐, 瞳孔收缩, 肌肉痉挛, 过量流涎	通风, 局部排气或呼吸保护	新鲜空气, 休息, 必要时进行人工呼吸, 给予医疗护理
# 皮肤	可能被吸收! 开始时肌肉抽搐 (另见吸入)	防护手套, 防护服	脱掉污染的衣服, 用大量水冲洗皮肤或淋浴, 给予医疗护理
# 眼睛	液体、气溶胶将被吸收, 发红, 疼痛	面罩	首先用大量水冲洗几分钟(如可能易行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
# 摄食	腹部痉挛, 腹泻, 呼吸困难, 恶心, 神志不清, 呕吐, 瞳孔收缩, 肌肉痉挛, 过量流涎	工作时不得进食、饮水或吸烟, 进食前洗手	催吐 (仅对清醒病人!), 休息, 给予医疗护理, 见注解
溢漏处理	尽可能将溢漏液收集在有盖容器中, 用沙子或惰性吸收剂吸收残液并转移到安全场所。不得冲入下水道 (额外个人防护: 全套防护服包括自给式呼吸器)。		
包装与标志	T 符号 R: 26/27/28 S: 1/2-28-36/37-45 联合国危险性类别: 6.1 联合国包装级别: I 不要与食品和饲料一起运输。		
应急响应	运输应急卡: TEC(R)-61G44。	储 存	与食品和饲料分开存放。干燥。保存在通风良好的室内。

CAS 登记号: 91465-08-6		中文名称: λ-PP-321 功夫菊酯	
RTECS 号: GZ1227780		英文名称: LAMBDA-CYHALOTHRIN	
UN 编号: 2588		化 学 式: C ₂₃ H ₁₉ ClF ₃ NO ₃ 分子量: 449.9	
危害/接触类型	急性危害 / 症状	预 防	急救 / 消防
火 灾	含有机溶剂的液体制剂可能是易燃的, 在火焰中释放出刺激性或有毒烟雾(或气体)		抗醇泡沫, 干沙, 干粉, 二氧化碳, 禁止用水
爆 炸	爆炸危险取决于配方中使用的溶剂		着火时, 喷水保持料桶等冷却, 但禁止与水直接接触
接 触		防止粉尘扩散! 防止产生烟云!	
# 吸入	刺激上呼吸系统	通风, 局部排气或呼吸保护	新鲜空气, 休息
# 皮肤	刺激, 面部皮肤有感	防护服, 适当的应用技术	脱掉污染的衣服, 冲洗, 然后用水和肥皂洗皮肤
# 眼睛	刺激	安全护目镜, 护目镜	首先用大量水冲洗几分钟(如可能易行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
# 摄食	液体制剂可能被吸入肺中, 造成化学肺炎, 震颤, 惊厥	工作时不得进食、饮水或吸烟, 进食、饮水或吸烟前洗手	不要催吐, 给予医疗护理
溢漏处置	不得冲入下水道。将溢漏物扫入有盖容器中。小心收集残余物, 然后转移到安全场所。		
包装与标志	Xn 符号 联合国危险性类别: 6.1 不要与食品和饲料一起运输。		
应急响应	运输应急卡: TEC(R)-61G53c。	储 存	采取措施盛装灭火产生的废水。与食品和饲料分开存放。保持阴凉。保存在通风良好的室内。

CAS 登记号: 68085-85-8

RTECS 号: GZ1227770

UN 编号: 2902

中文名称: PP-321 功夫菊酯; (RS)- α -氰基-3-苯氧基苄基
(Z)-(1RS,3RS)-(2-氯-3,3,3-三氟丙烯基)-2,2-二甲
基环丙烷羧酸酯; 3-(2-氯-3,3,3-三氟-1-丙烯基)-
2,2-二甲基环丙烷羧酸氰基(3-苯氧基苄基)甲酯

英文名称: CYHALOTHRIN; (RS)- α -Cyano-3-phenoxybenzyl
(Z)-(1RS,3RS)-(2-chloro-3,3,3-trifluoropro-penyl)-2,
2-dimethylcyclopropanecarboxylate; Cyclopropanecar-
boxylic acid,3-(2-chloro-3,3,3-trifluoro-1-propenyl)-
2,2-dimethyl-,cyano(3-phenoxyphenyl) methyl ester

化学式: $C_{23}H_{19}ClF_3NO_3$

分子量: 449.9

危害/接触类型	急性危害/症状	预 防	急救/消防
火 灾	可燃的, 含有机溶剂的液体制剂可能是易燃的, 在火焰中释放出刺激性或有毒烟雾 (或气体)	禁止明火	抗醇泡沫, 干沙, 干粉, 二氧化碳, 禁止用水
爆 炸			
接 触		防止产生烟云! 严格卫生条件! 避免青少年和儿童接触!	
# 吸入	灼烧感, 咳嗽, 咽喉疼痛	通风, 局部排气或呼吸保护	新鲜空气, 休息
# 皮肤	面部皮肤有感, 发红	防护手套, 防护服	脱掉污染的衣服, 冲洗, 然后用水和肥皂洗皮肤
# 眼睛	发红, 疼痛	护目镜, 或面罩	首先用大量水冲洗几分钟 (如可能易行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
# 摄食		工作时不得进食、饮水或吸烟, 进食前洗手	漱口, 不要催吐, 给予医疗护理
溢漏处置	尽可能将溢漏液收集在有盖容器中。用石灰、湿锯末、沙子或惰性吸收剂吸收残液并转移到安全场所。不得冲入下水道。		
包装与标志	联合国危险性类别: 6.1 联合国包装级别: III 不要与食品和饲料一起运输。		
应急响应	运输应急卡: TEC(R)-61G43c。	储 存	采取措施盛装灭火产生的废水。与强氧化剂、食品和饲料分开存放。严格密闭。保存在通风良好的室内。

CAS 登记号: 14977-61-8 中文名称: 铬酰氯; 氯化铬; 二氯二氧化铬			
RTECS 号: GB5775000 英文名称: CHROMYL CHLORIDE; Chromic oxychloride;			
UN 编号: 1758 Dichlorodioxochromium; Chromium dichloride			
EC 编号: 024-005-00-2 dioxide			
化学式: CrO_2Cl_2		分子量: 154.9	
危害/接触类型	急性危害/症状	预防	急救/消防
火灾	不可燃, 但可增进其他物质燃烧, 许多反应能引起火灾或爆炸	禁止与易燃物质接触	二氧化碳, 特殊粉末, 禁用含水灭火剂, 禁用水。周围环境着火时, 除非对有毒气体进行防护禁止用水
爆炸			着火时, 喷水保持料桶等冷却, 但禁止与水直接接触
接触		避免一切接触!	一切情况均向医生咨询!
# 吸入	咳嗽, 呼吸困难, 气促, 咽喉疼痛	通风, 局部排气或呼吸保护	新鲜空气, 休息, 半直立位, 必要时进行人工呼吸, 给予医疗护理
# 皮肤	发红, 皮肤烧伤, 疼痛, 起疱	防护手套, 防护服	脱掉污染的衣服, 用大量水冲洗皮肤或淋浴, 给予医疗护理
# 眼睛	发红, 疼痛, 严重深度烧伤	面罩或眼睛保护结合呼吸保护	首先用大量水冲洗几分钟(如可能易行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
# 摄食	腹部疼痛(另见吸入)	工作时不得进食、饮水或吸烟	漱口, 不要催吐, 给予医疗护理
溢漏处置	撤离危险区域! 通风, 将溢漏液收集在有益容器中, 用沙子或惰性吸收剂吸收残液并转移到安全场所。不得冲入下水道。不要用锯末或其他可燃吸收剂吸收。切勿直接向液体上喷水(额外个人防护: 全套防护服包括自给式呼吸器)。		
包装与标志	O 符号 C 符号 R: 8-35 S: 7/8-22-28 联合国危险性类别: 8 联合国包装级别: I 气密。不要与食品和饲料一起运输。		
应急响应	运输应急卡: TEC(R)-80G10。 美国防火协会法规: H3; F0; R1。	储存	防火。与可燃和还原性物质、食品和饲料分开存放。保持阴凉、干燥。储存在阴暗处。保存在通风良好的室内。

<p>重 要 数 据</p>	<p>物理状态 外观：无色至白色吸湿晶体。</p> <p>职业接触限值：阈限值未制定。最高容许浓度未制定。</p> <p>接触途径：该物质可通过食入吸收到体内。</p> <p>吸入风险：未指明 20℃时该物质蒸发达到空气中有害浓度的速率。</p> <p>短期接触作用：见注解</p> <p>长期或反复接触作用：反复或长期接触可能引起皮肤过敏。</p>
<p>物 理 性 质</p>	<p>沸点：（分解）247℃</p> <p>水中溶解度：混溶</p>
<p>环 境 数 据</p>	
<p>注 解</p>	<p>该物质是一种植物生长抑制剂因子，一种营养物，一种饮食添加剂并有治疗用途。可提供数据很少。</p>
<p>附 加 资 料</p>	
<p>ICSC 编号：0853 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 氯化胆碱</p>	

CAS 登记号: 67-48-1 中文名称: 氯化胆碱; (2-羟基乙基)三甲基氯化铵; 盐酸胆碱; 2-羟基-*N,N,N*-三甲基乙烷氯化铵
 RECS 号: KH2975000 英文名称: CHOLINE CHLORIDE; (2-Hydroxyethyl) trimethylammonium chloride; Choline hydrochloride; 2-Hydroxy-*N,N,N*-trimethylethanaminium chloride; Cholinium chloride
 化学式: $C_5H_{14}NOCl$ 分子量: 139.6

危害/接触类型	急性危害 / 症状	预 防	急救 / 消防
火 灾	可燃的, 在火焰中释放出刺激性或有毒烟雾 (或气体)	禁止明火	喷水, 干粉
爆 炸			
接 触			
# 吸入		通风	新鲜空气, 休息
# 皮肤		防护手套	冲洗, 然后用水和肥皂洗皮肤
# 眼睛		安全护目镜	首先用大量水冲洗几分钟 (如可能易行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
# 摄食		工作时不得进食、饮水或吸烟	
溢漏处置	将溢漏物扫入容器中, 如果适当, 首先湿润防止粉尘飞扬。		
包装与标志			
应急响应		储 存	

<p>重要数据</p>	<p>物理状态 外观：无色晶体。</p> <p>化学危险性：该物质加热至约 160℃时分解，生成含氯化氢、光气、氮氧化物、磷氧化物、硫氧化物的有毒和腐蚀性烟雾。与强碱、酸和胺类发生反应。浸蚀铜和黄铜。</p> <p>职业接触限值：阈限值 0.2mg/m³(经皮)(美国政府工业卫生学家会议, 1991~1992 年)。最高容许浓度未制定。</p> <p>接触途径：该物质可通过吸入其气溶胶，经皮肤和食入吸收到体内。</p> <p>吸入风险：20℃时蒸发可忽略不计，但喷洒时或扩散时可较快地达到空气中颗粒物有害浓度。</p> <p>短期接触作用：该物质可能对神经系统发生作用，导致惊厥，呼吸衰竭。胆碱酯酶抑制剂。接触远高于职业接触限值的该物质可能造成死亡。作用可能延缓，需要进行医疗观察。</p> <p>长期或反复接触作用：胆碱酯酶抑制剂，可能有累积作用：见急性危害/症状。</p>
<p>物理性质</p>	<p>熔点：41~42℃ 辛醇/水分配系数的对数值：4.96</p> <p>相对密度(水=1)：43.5℃时 1.398</p> <p>水中溶解度：不溶</p> <p>蒸气压：25℃时 0.00024Pa</p>
<p>环境数据</p>	<p>该物质对水生生物有极高毒性。在对人类重要的食物链中发生蓄积，特别是在鱼和藻类中。该物质在水生环境中可能造成长期影响。避免非正常使用情况下进入环境。</p>
<p>注解</p>	<p>根据接触程度，须作定期医疗检查。该物质中毒时须采取必要的治疗措施，必须提供有指示说明的适当方法。如果该物质用溶剂配制，可参考溶剂的卡片。商业制剂中使用的载体溶剂可能改变其物理和毒理学性质。不要将工作服带回家中。商品名有 Dursban, Lorsban, Dowco 179, Eradex, Pyrinex, Coroban, Danusban 和 Terial。</p>
<p>附加资料</p>	
<p>ICSC 编号：0851 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 毒死蜱</p>	

毒死蜱

国际化学品安全卡

ICSC 编号: 0851

CAS 登记号: 2921-88-2 中文名称: 毒死蜱; *O,O*-二乙基-*O*-3,5,6-三氯-2-吡啶基硫代磷酸酯
 RTECS 号: TF6300000
 UN 编号: 2783 英文名称: CHLORPYRIFOS; *O,O*-Diethyl *O*-3,5,6-trichloro-2-pyridylphosphorothioate
 EC 编号: 015-084-00-4 化学式: $C_9H_{11}Cl_3NO_3PS$ 分子量: 350.6

危害/接触类型	急性危害/症状	预防	急救/消防
火灾	可燃的, 含有机溶剂的液体制剂可能是易燃的, 在火焰中释放出刺激性或有毒烟雾(或气体)	禁止明火	干粉, 喷水, 泡沫, 二氧化碳
爆炸			
接触		严格卫生条件! 避免青少年和儿童接触!	一切情况均向医生咨询!
# 吸入	惊厥, 眩晕, 出汗, 恶心, 神志不清, 呕吐, 瞳孔收缩, 肌肉痉挛, 过量流涎	通风(如果不是粉末), 局部排气或呼吸保护	新鲜空气, 休息, 必要时进行人工呼吸, 给予医疗护理
# 皮肤	可能被吸收!(另见吸入)	防护手套, 防护服	脱掉污染的衣服, 冲洗, 然后用水和肥皂洗皮肤, 给予医疗护理
# 眼睛	灼烧感	如果为粉末, 面罩或眼睛保护结合呼吸保护	首先用大量水冲洗几分钟(如可能易行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
# 摄食	腹部痉挛, 腹泻, 恶心, 神志不清, 呕吐(见吸入)	工作时不得进食、饮水或吸烟。进食前洗手	催吐(仅对清醒病人!), 休息, 给予医疗护理
溢漏处置	不得冲入下水道。将溢漏物扫入容器中, 如果适当先润湿防止扬尘。小心收集残余物, 然后转移到安全场所, 不要让该化学品进入环境(额外个人防护: 化学防护服包括自给式呼吸器)。		
包装与标志	T 符号 N 符号 R: 24/25-50/53 S: 1/2-28-36/37-45-60-61 联合国危险性类别: 6.1 联合国包装级别: III 不要与食品和饲料一起运输。严重污染海洋物质。		
应急响应	运输应急卡: TEC(R)-61G41c.	储存	与食品和饲料、强碱和强酸分开存放。保存在通风良好的室内。

<p style="text-align: center;">重 要 数 据</p>	<p>物理状态 外观：无色晶体，有特殊气味。</p> <p>物理危险性：蒸气比空气重。</p> <p>化学危险性：该物质受热分解，生成含氢氯酸、氯气的有毒和腐蚀性烟雾。与氧化剂发生反应。</p> <p>职业接触限值：阈值未制定。最高容许浓度 1mg/m³（前苏联 1982 年）。</p> <p>接触途径：该物质可通过吸入其气溶胶，经皮肤吸收到体内。</p> <p>吸入风险：未指明 20℃ 时该物质蒸发达到空气中有害浓度的速率。</p> <p>短期接触作用：该物质刺激眼睛、皮肤和呼吸道。该物质可能对中枢神经系统和膀胱发生作用。</p> <p>长期或反复接触作用：该物质可能对肝脏、肺、肾、血液、心脏发生作用。</p>			
<p style="text-align: center;">物 理 性 质</p>	<table style="width: 100%; border: none;"> <tr> <td style="width: 50%; border: none;"> 沸点的：220℃ 熔点的：43℃ 相对密度(水=1)：1.2 水中溶解度：适度溶解(20℃时 2.7g/100ml) 蒸气压：20℃时 13Pa </td> <td style="width: 50%; border: none;"> 蒸气相对密度(空气=1)：4.44 闪点：121℃ (闭杯) 辛醇/水分配系数的对数值：2.39 </td> </tr> </table>	沸点的：220℃ 熔点的：43℃ 相对密度(水=1)：1.2 水中溶解度：适度溶解(20℃时 2.7g/100ml) 蒸气压：20℃时 13Pa	蒸气相对密度(空气=1)：4.44 闪点：121℃ (闭杯) 辛醇/水分配系数的对数值：2.39	
沸点的：220℃ 熔点的：43℃ 相对密度(水=1)：1.2 水中溶解度：适度溶解(20℃时 2.7g/100ml) 蒸气压：20℃时 13Pa	蒸气相对密度(空气=1)：4.44 闪点：121℃ (闭杯) 辛醇/水分配系数的对数值：2.39			
<p style="text-align: center;">环 境 数 据</p>	<p>该物质可能对环境有危害，对水体应给予特别注意。</p>			
<p style="text-align: center;">注 解</p>	<p>不要将工作服带回家中。</p>			
<p style="text-align: center;">附 加 资 料</p>				
<table style="width: 100%; border: none;"> <tr> <td style="width: 33%; border: none;">ICSC 编号：0850</td> <td style="width: 33%; border: none;">本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写</td> <td style="width: 33%; border: none;">对氯苯酚</td> </tr> </table>		ICSC 编号：0850	本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写	对氯苯酚
ICSC 编号：0850	本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写	对氯苯酚		

CAS 登记号: 106-48-9		中文名称: 对氯苯酚; 4-氯苯酚; 4-氯-1-羟基苯;	
RTECS 号: SK2800000		4-羟基氯苯	
UN 编号: 2020		英文名称: <i>p</i> -CHLOROPHENOL; 4-Chlorophenol; 4-Chloro-1-	
EC 编号: 604-008-00-0		hydroxybenzene; 4-Hydroxychlorobenzene	
		化学式: C ₆ H ₅ ClO/C ₆ H ₄ ClOH	分子量: 128.6
危害/接触类型	急性危害/症状	预 防	急救/消防
火 灾	可燃的, 在火焰中释放出刺激性或有毒烟雾 (或气体)	禁止明火	干粉, 喷水, 泡沫, 二氧化碳
爆 炸			着火时, 喷水保持料桶等冷却
接 触		防止粉尘扩散!	
# 吸入	咳嗽, 眩晕, 头痛, 呼吸困难, 咽喉疼痛	通风 (如果不是粉末), 局部排气或呼吸保护	新鲜空气, 休息, 必要时进行人工呼吸, 给予医疗护理
# 皮肤	可能被吸收! 发红	防护手套, 防护服	脱掉污染的衣服, 冲洗, 然后用水和肥皂洗皮肤, 给予医疗护理。
# 眼睛	发红	护目镜或眼睛保护结合呼吸保护	首先用大量水冲洗几分钟 (如可能易行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
# 摄食	腹部疼痛	工作时不得进食、饮水或吸烟	漱口, 给予医疗护理
溢漏处置	将溢漏物扫入容器中。小心收集残余物, 然后转移到安全场所 (额外个人防护: 全套防护服包括自给式呼吸器)。		
包装与标志	Xn 符号 R: 20/21/22 S: 2-28 联合国危险性类别: 6.1 联合国包装级别: III 不要与食品和饲料一起运输。		
应急响应	运输应急卡: TEC(R)-804。 美国防火协会法规: H3; F1; R0。	储 存	与强氧化剂、食品和饲料分开放。严格密闭。保持阴凉。

<p>重 要 数 据</p>	<p>物理状态 外观：无色液体，有特殊气味。</p> <p>物理危险性：蒸气比空气重。</p> <p>化学危险性：该物质受热分解，生成含氢氯酸、氯气的有毒和腐蚀性烟雾。与氧化剂发生反应。</p> <p>职业接触限值：阈限值未制定。</p> <p>接触途径：该物质可通过吸入其气溶胶，经皮肤和食入吸收到体内。</p> <p>吸入风险：未指明 20℃ 时该物质蒸发达到空气中有害浓度的速率。</p> <p>短期接触作用：该物质刺激眼睛、皮肤和呼吸道。</p>
<p>物 理 性 质</p>	<p>沸点：175℃ 熔点：9.0℃ 相对密度(水=1)：1.26 水中溶解度：适度溶解(20℃时 2.85g/100ml) 蒸气压：20℃时 230Pa 蒸气/空气混合物的相对密度(空气=1)20℃时 1.08</p> <p>蒸气相对密度(空气=1)：4.4 闪点：64℃ 辛醇/水分配系数的对数值：2.15</p>
<p>环 境 数 据</p>	<p>该物质可能对环境有危害，对水体应给予特别注意。</p>
<p>注 解</p>	<p>不要将工作服带回家中。商品名有 Pine-O Disinfectant 和 Septi-Kleen。</p>
<p>附 加 资 料</p>	
<p>ICSC 编号：0849 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 邻氯苯酚</p>	

邻氯苯酚

国际化学品安全卡

ICSC 编号: 0849

CAS 登记号: 95-57-8		中文名称: 邻氯苯酚; 2-氯苯酚; 2-氯-1-羟基苯; 2-羟基氯苯	
RTECS 号: SK2625000		英文名称: o-CHLOROPHENOL; 2-Chlorophenol; 2-Chloro-1-hydroxybenzene; 2-Hydroxychlorobenzene	
UN 编号: 2021		化学式: C ₆ H ₅ ClO/C ₆ H ₄ ClOH	
EC 编号: 604-008-00-0		分子量: 128.6	
危害/接触类型	急性危害/症状	预 防	急救/消防
火 灾	可燃的, 在火焰中释放出刺激性或有毒烟雾(或气体)	禁止明火	干粉, 喷水, 泡沫, 二氧化碳
爆 炸	高于 64℃, 可能形成爆炸性蒸气/空气混合物	高于 64℃, 使用密闭系统, 通风	着火时, 喷水保持料桶等冷却
接 触		防止产生烟雾!	
# 吸入	咳嗽	通风	新鲜空气, 休息, 必要时进行人工呼吸, 给予医疗护理
# 皮肤	发红	防护手套, 防护服	脱掉污染的衣服, 冲洗, 然后用水和肥皂洗皮肤, 给予医疗护理
# 眼睛	发红	如果为粉末, 护目镜或眼睛保护结合呼吸保护	首先用大量水冲洗几分钟(如可能易行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
# 摄食		工作时不得进食、饮水或吸烟	漱口, 给予医疗护理
溢漏处置	将溢漏物扫入容器中。小心收集残余物, 然后转移到安全场所。(额外个人防护: 全套防护服包括自给式呼吸器)。		
包装与标志	Xn 符号 R: 20/21/22 S: 2-28 联合国危险性类别: 6.1 联合国包装级别: III 不要与食品和饲料一起运输。		
应急响应	运输应急卡: TEC(R)-799。 美国防火协会法规: H3; F2; R0。	储 存	与强氧化剂、食品和饲料分开存放。严格密闭。保持阴凉。

<p>重要数据</p>	<p>物理状态 外观：灰色粉末。</p> <p>物理危险性：以粉末或颗粒形状与空气混合，可能发生粉尘爆炸。</p> <p>化学危险性：受冲击、磨擦、震动时可能发生爆炸分解。受热时可能爆炸。该物质与空气接触和在高温下与氮气、磷和硫磺接触时可能自燃。与强酸、强氧化剂、卤素猛烈反应，有爆炸危险。</p> <p>职业接触限值：阈值 0.5mg/m³（时间加权平均值）（美国政府工业卫生学家会议，1995~1996年）。</p> <p>接触途径：该物质可通过吸入其气溶胶吸收到体内。</p> <p>吸入风险：20℃时蒸发可忽略不计，但扩散时可以较快地达到空气中颗粒物有害浓度。</p> <p>长期或反复接触作用：反复或长期接触肺可能受影响。该物质可能对肝脏发生作用。</p>
<p>物理性质</p>	<p>沸点：4602℃</p> <p>熔点：2227℃</p> <p>相对密度(水=1)：13.31</p> <p>水中溶解度：不溶</p>
<p>环境数据</p>	
<p>注解</p>	<p>粉末装运时通常用不少于 25% 水湿润，以减少着火和爆炸危险。接触该物质的健康效应未进行充分调查。用大量水冲洗污染的衣服（有着火危险）。</p>
<p>附加资料</p>	
<p>ICSC 编号：0847 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 铅粉</p>	

CAS 登记号: 7440-58-6		中文名称: 铪粉	
RTECS 号: MG4600000		英文名称: HAFNIUM POWDER	
UN 编号: 2545 (干粉末) 1326 (水湿粉末)			
危害/接触类型	急性危害 / 症状	预 防	急救 / 消防
火 灾	易燃的	禁止明火、禁止火花和禁止吸烟	特殊粉末
爆 炸	微细分散的颗粒物在空气中形成爆炸性混合物, 有着火和爆炸危险 (见化学危险性)	不要受磨擦或冲击, 防止粉尘沉积, 密闭系统, 防止粉尘爆炸电器与照明	
接 触		防止粉尘扩散!	
# 吸入		避免吸入微细粉尘和烟云, 局部排气或呼吸保护	
# 皮肤		防护手套	脱掉污染的衣服, 冲洗, 然后用水和肥皂洗皮肤
# 眼睛	发红	安全护目镜	
# 摄食		工作时不得进食、饮水或吸烟, 进食前洗手	
溢漏处置	撤离危险区域! 向专家咨询! 移除所有引火源。不得冲入下水道。不要用锯末或其他可燃吸收剂吸收。湿润粉末防止扬尘和着火, 然后小心将粉末收集在有盖容器中, 并转移到安全场所 (额外个人防护: 适用于有害颗粒物的 P2 过滤呼吸器)。		
包装与标志	联合国危险性类别: 4.2 (干); 4.1 (湿)		
应急响应	运输应急卡: TEC(R)-41G13。	储 存	防火。与强氧化剂、强碱、卤素、磷和硫磺分开存放。保存在水中。

<p>重要数据</p>	<p>物理状态 外观: 黄色晶体, 有特殊气味。</p> <p>化学危险性: 该物质受热分解, 生成含氮氧化物、氯化氢、光气和氯气的有毒气体。该物质是一种强氧化剂, 与可燃物质和还原性物质猛烈反应。</p> <p>职业接触限值: 阈值值 0.1ppm、0.64mg/m³ (时间加权平均值) A3 (经皮) (美国政府工业卫生学家会议, 1997年)。</p> <p>接触途径: 该物质可通过吸入, 经皮肤和食入吸收到体内。</p> <p>吸入风险: 20℃时蒸发可忽略不计, 但可以较快地达到空气中颗粒物有害浓度。</p> <p>短期接触作用: 该物质可能对血液发生作用, 形成正铁血蛋白。见注解。</p> <p>长期或反复接触作用: 反复或长期接触可能引起皮肤过敏。</p>
<p>物理性质</p>	<p>沸点: 242℃ 熔点: 82~84℃ 相对密度(水=1): 1.3 水中溶解度: 不溶 蒸气压: 30℃时 20Pa</p> <p>蒸气相对密度(空气=1): 5.44 闪点: 127℃ (闭杯) 辛醇/水分配系数的对数值: 2.39</p>
<p>环境数据</p>	<p>该物质对水生生物是有毒的。该物质可能对水生环境造成长期影响。</p>
<p>注解</p>	<p>根据接触程度, 须作定期医疗检查。</p>
<p>附加资料</p>	
<p>ICSC 编号: 0846 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 对硝基氯苯</p>	

对硝基氯苯

国际化学品安全卡

ICSC 编号: 0846

CAS 登记号: 100-00-5 中文名称: 对硝基氯苯; 1-氯-4-硝基苯			
RTECS 号: CZ1050000 英文名称: <i>p</i> -NITROCHLORO BENZENE; 1-Chloro-4-nitrobenzene; PCNB; PNCB			
UN 编号: 1578			
EC 编号: 610-005-00-5 化 学 式: NO ₂ C ₆ H ₄ Cl 分子量: 157.6			
危害/接触类型	急性危害 / 症状	预 防	急救 / 消防
火 灾	可燃的, 许多反应可能引起火灾或爆炸	禁止明火	干粉, 喷水, 泡沫, 二氧化碳
爆 炸			从掩蔽位置灭火
接 触		严格卫生条件!	
# 吸入	嘴唇或指甲发青, 眩晕, 头痛, 恶心, 呕吐, 虚弱	局部排气或呼吸保护	新鲜空气, 休息, 给予医疗护理
# 皮肤	可能被吸收! (见吸入)	防护手套, 防护服	先用大量水冲洗, 然后脱去污染的衣服并再次冲洗, 用大量水冲洗皮肤或淋浴, 给予医疗护理
# 眼睛		如果为粉末, 护目镜, 面罩或眼睛保护结合呼吸保护	首先用大量水冲洗几分钟 (如可能易行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
# 摄食	(见吸入)		漱口, 催吐 (仅对清醒病人!)
溢漏处置	将溢漏物扫入有盖容器中, 如果适当, 首先湿润防止扬尘。小心收集残余物, 然后转移到安全场所。不要用锯末或其他可燃吸收剂吸收。不要让这种化学品进入环境 (额外个人防护: 全套防护服包括自给式呼吸器)。		
包装与标志	T 符号 R: 23/24/25-33 S: 1/2-28-37-45 联合国危险性类别: 6.1 联合国包装级别: II 不要与食品和饲料一起运输。		
应急响应	运输应急卡: TEC(R)-877。 美国防火协会法规: H3; F1; R2。	储 存	与可燃物和还原性物质、食品和饲料分开存放。保存在通风良好室内。

重 要 数 据	<p>物理状态 外观：无色至黄色液体，有刺鼻气味。</p> <p>物理危险性：蒸气比空气重。</p> <p>化学危险性：该物质受热分解，生成含光气、氯化氢的有毒和腐蚀性烟雾。与水、醇、金属粉末和许多有机化合物猛烈反应，有引起中毒、着火和爆炸危险。与空气接触时释放出腐蚀性气体。</p> <p>职业接触限值：阈值0.05ppm、0.23mg/m³（经皮）（美国政府工业卫生学家会议，1997年）。阈值（短期接触限值）0.15ppm、0.69mg/m³（经皮）（美国政府工业卫生学家会议，1997年）。最高容许浓度未制定。</p> <p>接触途径：该物质可通过吸入其蒸气和气溶胶，经皮肤和食入吸收到体内。</p> <p>吸入风险：20℃时该物质蒸发，可迅速地达到空气中有害浓度。</p> <p>短期接触作用：催泪。该物质刺激眼睛并腐蚀皮肤和呼吸道。食入有腐蚀性。吸入蒸气或气溶胶可能引起肺水肿（见注解）。该物质可能对心血管系统发生作用。接触远高于职业接触限的该物质可能造成死亡。作用可能延缓，需要进行医疗观察。</p> <p>长期或反复接触作用：反复或长期皮肤接触可能引起皮炎。反复或长期接触，肺可能受影响。</p>
物 理 性 质	<p>沸点：106℃</p> <p>熔点：-21.8℃</p> <p>水中溶解度：反应</p> <p>蒸气压：20℃时 2.5kPa</p> <p>蒸气/空气混合物的相对密度（空气=1）20℃时 1.07</p> <p>蒸气相对密度（空气=1）：3.9</p> <p>相对密度（水=1）：1.4</p>
环境数据	
注 解	<p>肺水肿症状常常经过几小时以后才变得明显，体力劳动使症状加重。因此休息和医疗观察是必要的。不要将工作服带回家中。</p>
附加资料	
<p>ICSC 编号：0845 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 氯乙酰氯</p>	

CAS 登记号: 79-04-9		中文名称: 氯乙酰氯; 氯乙酸氯化物; 一氯乙酰基氯	
RTECS 号: AO6475000		英文名称: CHLOROACETYL CHLORIDE; Chloroacetic acid chloride; Monochloroacetyl chloride	
UN 编号: 1752		化学式: $C_2H_2Cl_2O/ClCH_2COCl$ 分子量: 112.9	
EC 编号: 607-080-00-1			
危害/接触类型	急性危害/症状	预防	急救/消防
火灾	不可燃, 在火焰中释放出刺激性或有毒烟雾(或气体)		周围环境着火时, 禁止用水, 禁止使用含水灭火剂、干粉、二氧化碳、抗醇泡沫
爆炸			着火时, 喷水保持料桶等冷却, 但避免该物质与水直接接触
接触		避免一切接触!	一切情况均向医生咨询!
# 吸入	咳嗽, 呼吸困难, 灼烧感, 嘴唇或指甲发青, 气促, 咽喉疼痛, 症状可能延缓(见注解)	通风, 局部排气或呼吸保护	新鲜空气, 休息, 半直立位, 必要时进行人工呼吸, 给予医疗护理
# 皮肤	可能被吸收! 发红, 疼痛, 严重皮肤烧伤, 起疱	防护手套, 防护服	脱掉污染的衣服, 用大量水冲洗皮肤或淋浴, 给予医疗护理
# 眼睛	疼痛, 发红, 视力模糊, 严重深度烧伤	面罩或眼睛保护结合呼吸保护	首先用大量水冲洗几分钟(如可能易行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
# 摄食	灼烧感, 腹部疼痛, 腹泻, 休克或虚脱	工作时不得进食、饮水或吸烟, 饭前洗手	漱口, 不要催吐, 不要喝东西, 给予医疗护理, 见注解
溢漏处置	用干燥沙子盖住溢漏物。尽可能将溢漏液收集在有盖容器中, 然后转移到安全场所。切勿直接向液体上喷水(额外个人防护: 全套防护服包括自给式呼吸器)。		
包装与标志	C 符号 R: 34-37 S: 1/2-9-26-45 联合国危险性类别: 6.1 联合国次要风险等级: 8 联合国包装级别: II 不易破碎包装, 将易破碎包装放在不易破碎密闭容器中。不要与食品和饲料一起运输。		
应急响应	运输应急卡: TEC(R)-61G61a。 美国防火协会法规: H3; F0; R1。	储存	与食品和饲料分开存放。参见化学危险性。干燥。保存在通风良好室内。

<p>重</p> <p>要</p> <p>数</p> <p>据</p>	<p>物理状态 外观：清澈无色液体，有刺鼻气味。</p> <p>物理危险性：蒸气比空气重。</p> <p>化学危险性：该物质与热表面或火焰接触时分解生成有毒和易燃蒸气。与强氧化剂、还原剂、酸、碱、水蒸气发生反应，生成高毒性和易燃烟雾。</p> <p>职业接触限值：阈值未制定。</p> <p>接触途径：该物质可通过吸入其气溶胶，经皮肤和食入吸收到体内。</p> <p>吸入风险：未指明 20℃ 时该物质蒸发达到空气中有害浓度的速率。</p> <p>短期接触作用：该物质刺激眼睛、皮肤和呼吸道。该物质可能对细胞呼吸发生作用，导致重要的功能缺陷。</p>
<p>物</p> <p>理</p> <p>性</p> <p>质</p>	<p>沸点：126℃</p> <p>相对密度(水=1)：1.19</p> <p>水中溶解度：不溶</p> <p>蒸气压：20℃时 1.15kPa</p> <p>蒸气相对密度(空气=1)：2.61</p> <p>闪点：56℃</p> <p>爆炸极限：空气中 1.0%~?% (体积)</p>
<p>环</p> <p>境</p> <p>数</p> <p>据</p>	<p>该物质可能对环境有危害，对鱼类应给予特别注意。</p>
<p>注</p> <p>解</p>	<p>该物质中毒时须采取必要的措施；必须提供有指示说明的适当方法。可参考卡片#0088。</p>
<p>附</p> <p>加</p> <p>资</p> <p>料</p>	
<p>ICSC 编号：0844 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 氯乙腈</p>	

CAS 登记号: 8001-35-2 中文名称: 毒杀芬; 氯化苈烯 (60%); 多氯苈烯
 RTECS 号: XW5250000 英文名称: CAMPHECHLOR; Toxaphene; Chlorinated
 UN 编号: 2761 camphene (60%); Polychlorocamphene
 EC 编号: 602-044-00-1 化学式: $C_{10}H_{10}Cl_8$ (大约) 分子量: 413.8 (平均)

危害/接触类型	急性危害/症状	预防	急救/消防
火灾	含有机溶剂的液体制剂可能是易燃的, 在火焰中释放出刺激性或有毒烟雾 (或气体)		泡沫, 干粉, 二氧化碳; 禁止用水
爆炸	爆炸危险将取决于配方中所用溶剂		着火时, 喷水保持料桶等冷却, 但禁止与水直接接触
接触		严格卫生条件!	一切情况均向医生咨询!
# 吸入		局部排气或呼吸保护	新鲜空气, 休息
# 皮肤	可能被吸收! 发红	防护手套, 防护服	脱掉污染的衣服, 冲洗, 然后用水和肥皂洗皮肤
# 眼睛	发红	护目镜或面罩	首先用大量水冲洗几分钟 (如可能易行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
# 摄食	惊厥, 眩晕, 恶心, 呕吐	工作时不得进食、饮水或吸烟	用水冲服活性炭浆, 催吐 (仅对清醒病人!), 休息, 给予医疗护理
溢漏处置	不得冲入下水道。将溢漏物扫入有盖容器中。小心收集残余物, 然后转移到安全场所。		
包装与标志	T 符号 R: 23/24/25-36/38 S: 2-13-44 联合国危险性类别: 6.1 不要与食品和饲料一起运输。		
应急响应	运输应急卡: TEC(R)-61G53b。	储存	采取措施盛装灭火产生的废水。与食品和饲料分开存放。储存在阴暗处。

<p style="text-align: center;">重 要 数 据</p>	<p>物理状态 外观：无色液体，有刺鼻气味。</p> <p>化学危险性：受热时可能爆炸。该物质是一种氧化剂，与可燃物质和还原性物质、金属化合物和硫化物发生猛烈反应。</p> <p>职业接触限值：阈限值未制定。</p> <p>接触途径：该物质可通过吸入，经皮肤和食入吸收到体内。</p> <p>吸入风险：20℃时该物质蒸发，可相当快地达到空气中有害浓度。</p> <p>短期接触作用：高浓度时该物质腐蚀眼睛、皮肤和呼吸道。</p>		
<p style="text-align: center;">物 理 性 质</p>	<table style="width: 100%; border: none;"> <tr> <td style="width: 50%; border: none;"> 沸点的分解：89℃ 熔点：-3℃ 相对密度(水=1)：0.93 水中溶解度：混溶 蒸气压：20℃时 3.07kPa (计算值) </td> <td style="width: 50%; border: none;"> 蒸气相对密度(空气=1)：3.1 闪点：43℃ 自燃温度：238℃ 爆炸极限：空气中 5%~10% (体积) 辛醇/水分配系数的对数值：-1.3 (计算值) </td> </tr> </table>	沸点的分解：89℃ 熔点：-3℃ 相对密度(水=1)：0.93 水中溶解度：混溶 蒸气压：20℃时 3.07kPa (计算值)	蒸气相对密度(空气=1)：3.1 闪点：43℃ 自燃温度：238℃ 爆炸极限：空气中 5%~10% (体积) 辛醇/水分配系数的对数值：-1.3 (计算值)
沸点的分解：89℃ 熔点：-3℃ 相对密度(水=1)：0.93 水中溶解度：混溶 蒸气压：20℃时 3.07kPa (计算值)	蒸气相对密度(空气=1)：3.1 闪点：43℃ 自燃温度：238℃ 爆炸极限：空气中 5%~10% (体积) 辛醇/水分配系数的对数值：-1.3 (计算值)		
<p style="text-align: center;">环境数据</p>			
<p style="text-align: center;">注 解</p>	<p>商品名有 TBHP-70 和 Trigonox A-75。</p>		
<p style="text-align: center;">附加资料</p>			
<p>ICSC 编号：0842 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 叔丁基过氧化氢 (70%水溶液)</p>			

CAS 登记号: 75-91-2

中文名称: 叔丁基过氧化氢 (70%水溶液); 1,1-二甲基乙基过氧化氢

RTECS 号: EQ4900000

UN 编号: 3109

英文名称: *tert*-BUTYL HYDROPEROXIDE(70% AQUEOUS SOLUTION); 1,1-Dimethylethylhydroperoxide
化学式: $(\text{CH}_3)_3\text{COOH}/\text{C}_4\text{H}_{10}\text{O}_2$ 分子量: 90.14

危害/接触类型	急性危害/症状	预 防	急救/消防
火 灾	易燃的, 许多反应可能引起着火或爆炸	禁止明火, 禁止与易燃物质接触	干粉, 抗醇泡沫, 喷水, 二氧化碳
爆 炸	高于 37°C, 可能形成爆炸性蒸气/空气混合物, 遇热时有着火和爆炸危险	高于 37°C, 使用密闭系统, 通风和防爆电器	着火时, 喷水保持料桶等冷却, 从掩蔽位置灭火
接 触		防止产生烟雾!	
# 吸入	灼烧感, 咳嗽, 呼吸困难	通风, 局部排气或呼吸保护	新鲜空气, 休息, 给予医疗护理
# 皮肤	发红, 疼痛, 起疱	防护手套, 防护服	脱掉污染的衣服, 用大量水冲洗皮肤或淋浴, 给予医疗护理
# 眼睛	发红, 疼痛, 严重深度烧伤	面罩或眼睛保护结合呼吸保护	首先用大量水冲洗几分钟 (如可能易行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
# 摄食	腹部痉挛, 灼烧感, 虚弱	工作时不得进食、饮水或吸烟	漱口, 不要催吐, 给予医疗护理
溢漏处置	撤离危险区域! 向专家咨询! 将溢漏液收集在有益容器中。用沙子或惰性吸收剂吸收残液并转移到安全场所。不要用锯末或其他可燃吸收剂吸收。(额外个人防护: 全套防护服包括自给式呼吸器)		
包装与标志	联合国危险性类别: 5.2 不要重新包装。		联合国包装级别: II
应急响应	运输应急卡: TEC(R)-839。 美国防火协会法规: H1; F4; R4; OX	储 存	防火。与可燃物和还原性物质分开存放。保持阴凉。经常察看以判定鼓胀和泄漏。

CAS 登记号: 128-37-0 RETECS 号: GO7875000			
中文名称: 丁基化羟基甲苯; 2,6-二叔丁基-4-甲基苯酚; 2,6-二叔丁基对甲酚丁基化羟基甲苯			
英文名称: BUTYLATED HYDROXYTOLUENE; 2,6-Di- <i>tert</i> -butyl-4-methylphenol; 2,6-Di- <i>tert</i> -butyl- <i>p</i> -cresol butylated hydroxytoluene; BHT			
化学式: $C_{15}H_{24}O/C_6H_4(OH)(CH_3)(C(CH_3)_3)_2$ 分子量: 220.34			
危害/接触类型	急性危害/症状	预 防	急救 / 消防
火 灾	可燃的	禁止明火	干粉, 喷水, 泡沫, 二氧化碳
爆 炸			着火时, 喷水保持料桶等冷却
接 触		防止粉尘扩散! 避免孕妇接触!	
# 吸入	咳嗽, 咽喉疼痛	局部排气或呼吸保护	新鲜空气, 休息, 必要时进行人工呼吸, 给予医疗护理
# 皮肤	可能被吸收! 发红, 疼痛	防护手套, 防护服	脱掉污染的衣服, 冲洗, 然后用水和肥皂洗皮肤
# 眼睛	发红, 疼痛	护目镜或眼睛保护结合呼吸保护	首先用大量水冲洗几分钟(如可能易行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
# 摄食	腹部疼痛, 腹泻, 眩晕, 头痛, 呕吐	工作时不得进食、饮水或吸烟	漱口, 给予医疗护理
溢漏处置	将溢漏物扫入容器中。小心收集残余物, 然后转移到安全场所(额外个人防护: 适用于有害颗粒物的 P2 过滤呼吸器)。		
包装与标志			
应急响应		储 存	与强氧化剂、强碱分开存放。严格密闭。保持阴凉。干燥。

CAS 登记号: 112-07-2 中文名称: 乙烯乙二醇单丁基醚乙酸酯; 2-丁氧乙基乙酸酯; 丁基乙二醇乙酸酯
 RTECS 号: KJ8925000
 EC 编号: 607-038-00-2 英文名称: ETHYLENE GLYCOL MONOBUTYL ETHER ACETATE; 2-Butoxyethyl acetate; Butyl glycol acetate
 化学式: $C_8H_{16}O_3/C_4H_9OCH_2CH_2OOCCH_3$
 分子量: 160.2

危害/接触类型	急性危害 / 症状	预 防	急救 / 消防
火 灾	可燃的	禁止明火, 禁止与强氧化剂接触	干粉, 抗醇泡沫, 喷水, 二氧化碳
爆 炸	高于 71°C, 可能形成爆炸性蒸气/空气混合物	高于 71°C, 使用密闭系统, 通风	
接 触			
# 吸入	咳嗽, 头痛, 恶心	通风, 局部排气或呼吸保护	新鲜空气, 休息, 给予医疗护理
# 皮肤	发红	防护手套	脱掉污染的衣服, 冲洗, 然后用水和肥皂洗皮肤
# 眼睛	发红	护目镜或面罩	首先用大量水冲洗几分钟 (如可能易行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
# 摄食	(另见吸入)	工作时不得进食、饮水或吸烟, 饭前洗手	漱口, 催吐 (仅对清醒病人!), 给予医疗护理
溢漏处置	将溢漏液收集在有盖容器中。用沙子或惰性吸收剂吸收残液并转移到安全场所 (额外个人防护: 自给式呼吸器)。		
包装与标志	Xn 符号 R: 20/21 S: 2-24		
应急响应	运输应急卡: TEC(R)-61G06c。 美国防火协会法规: H1; F2; R0。	储 存	与强氧化剂分开存放。沿地面通风。

2-丁烯 (混合异构体)

国际化学品安全卡

ICSC 编号: 0838

CAS 登记号: 107-01-7 中文名称: 2-丁烯 (混合异构体); β -丁烯; 假-丁烯; 1,2-二甲基乙烯 (钢瓶)

RTECS 号: EM2932000

UN 编号: 1012 英文名称: 2-BUTENE (MIXED ISOMERS); *beta*-Butylenc; *Pseudo*-butylene; 1,2-Dimethylethylene (cylinder)

EC 编号: 601-012-00-4 化学式: $\text{CH}_3\text{CH}=\text{CHCH}_3/\text{C}_4\text{H}_8$ 分子量: 56.1

危害/接触类型	急性危害 / 症状	预 防	急救 / 消防
火 灾	极易燃	禁止明火、禁止火花和禁止吸烟	切断气源, 如不可能并对周围环境无危险, 让火自行燃烧完全; 其它情况使用喷水、泡沫或干化学品灭火
爆 炸	蒸气/空气混合物有爆炸性	使用密闭系统, 通风, 防爆电器与照明, 防止静电荷累积 (例如通过接地), 使用无火花的手工具	着火时, 喷水保持钢瓶冷却, 从掩蔽位置灭火
接 触			
# 吸入	眩晕, 神志不清	通风, 局部排气或呼吸保护	新鲜空气, 休息, 给予医疗护理
# 皮肤	与液体接触: 冻伤	隔冷手套	冻伤时用大量水冲洗, 不要脱去衣服, 给予医疗护理
# 眼睛		面罩	首先用大量水冲洗几分钟 (如可能易行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
# 摄食		工作时不得进食, 饮水或吸烟	
溢漏处置	撤离危险区域! 向专家咨询! 通风, 切勿直接向液体上喷水 (额外个人防护: 自给式呼吸器)。		
包装与标志	F 符号 R: 13 S: 9-16-33 联合国危险性类别: 2.1		
应急响应	运输应急卡: TEC(R)-500。 美国防火协会法规: H1; F4; R0。	储 存	防火。与酸分开存放。保持阴凉。

CAS 登记号: 85-68-7

RTECS 号: TH9990000

中文名称: 丁基苄基苯二甲酸酯; 苄基丁基苯二甲酸酯; 1,2-苯二甲酸丁基苄基甲酯

英文名称: BUTYL BENZYL PHTHALATE; Benzyl butyl phthalate; 1,2-Benzenedicarboxylic acid, butyl phenylmethyl ester; BBP

化学式: $C_6H_4(COOCH_2C_6H_5)(COOC_4H_9)/C_{19}H_{20}O_4$

分子量: 312.4

危害/接触类型	急性危害/症状	预 防	急救/消防
火 灾	可燃的, 在火焰中释放出刺激性或有毒烟雾(或气体)	禁止明火	喷水, 干粉, 二氧化碳
爆 炸			
接 触			
# 吸入	咳嗽, 咽喉疼痛	通风, 局部排气或呼吸保护	新鲜空气, 休息,
# 皮肤	发红	防护手套	脱掉污染的衣服, 冲洗, 然后用水和肥皂洗皮肤
# 眼睛	发红	安全护目镜	首先用大量水冲洗几分钟(如可能易行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
# 摄食		工作时不得进食、饮水或吸烟	漱口, 休息
溢漏处置	尽可能将溢漏液收集在有盖金属容器中。用沙子或惰性吸收剂吸收残液并转移到安全场所。不要让这种化学品进入环境。(额外个人防护: 适用于有机蒸气和有害粉尘的 A/P2 过滤呼吸器)。		
包装与标志	海洋污染物。		
应急响应	美国防火协会法规: H1; F1; R0。	储 存	与强氧化剂分开存放。

<p>重 要 数 据</p>	<p>物理状态 外观：无色液体，有特殊气味。</p> <p>化学危险性：与强氧化剂和酸猛烈反应。侵蚀许多种塑料。受热时可浸蚀铁、铝。有空气存在时缓慢氧化。</p> <p>接触途径：该物质可通过吸入其蒸气，经皮肤和食入吸收到体内。</p> <p>吸入风险：20℃时该物质蒸发，不会或很缓慢地达到空气中有害浓度。</p> <p>短期接触作用：气溶胶刺激眼睛、皮肤和呼吸道。该物质可能对神经系统发生作用。</p> <p>长期或反复接触作用：反复或长期皮肤接触可能引起皮炎。</p>												
<p>物 理 性 质</p>	<table border="0"> <tr> <td>沸点：205℃</td> <td>蒸气相对密度(空气=1)：3.7</td> </tr> <tr> <td>熔点：-15℃</td> <td>闪点：93℃(闭杯)</td> </tr> <tr> <td>相对密度(水=1)：1.04</td> <td>自燃温度：436℃</td> </tr> <tr> <td>水中溶解度：25℃时 3.5g/100ml</td> <td>爆炸极限：空气中 1.3%~13% (体积)</td> </tr> <tr> <td>蒸气压：25℃时 20Pa</td> <td>辛醇/水分配系数的对数值：1.1</td> </tr> <tr> <td>蒸气/空气混合物的相对密度 (空气=1)20℃时大约 1</td> <td></td> </tr> </table>	沸点：205℃	蒸气相对密度(空气=1)：3.7	熔点：-15℃	闪点：93℃(闭杯)	相对密度(水=1)：1.04	自燃温度：436℃	水中溶解度：25℃时 3.5g/100ml	爆炸极限：空气中 1.3%~13% (体积)	蒸气压：25℃时 20Pa	辛醇/水分配系数的对数值：1.1	蒸气/空气混合物的相对密度 (空气=1)20℃时大约 1	
沸点：205℃	蒸气相对密度(空气=1)：3.7												
熔点：-15℃	闪点：93℃(闭杯)												
相对密度(水=1)：1.04	自燃温度：436℃												
水中溶解度：25℃时 3.5g/100ml	爆炸极限：空气中 1.3%~13% (体积)												
蒸气压：25℃时 20Pa	辛醇/水分配系数的对数值：1.1												
蒸气/空气混合物的相对密度 (空气=1)20℃时大约 1													
<p>环境数据</p>													
<p>注 解</p>	<p>该物质可能抑制形成总血红蛋白的诱导作用。饮用含酒精饮料增进有害作用。</p>												
<p>附加资料</p>													
<p>ICSC 编号：0833 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 苯醇</p>													

CAS 登记号: 100-51-6		中文名称: 苜醇; 苜甲醇; 羟苜甲苜	
RTECS 号: DN3150000		英文名称: BENZYL ALCOHOL; Benzenemethanol;	
UN 编号: 2810		Phenyl carbinol; Hydroxytoluene	
EC 编号: 603-057-00-5		化学式: C ₇ H ₈ O/C ₆ H ₅ CH ₂ OH	分子量: 108.1
危害/接触类型	急性危害/症状	预防	急救/消防
火灾	可燃的	禁止明火, 禁止与氧化性物料接触	抗醇泡沫, 干粉, 水成膜泡沫, 二氧化碳
爆炸	高于 93℃, 可能形成爆炸性蒸气/空气混合物	高于 93℃, 使用密闭系统, 通风	
接触			一切情况均向医生咨询!
# 吸入	咳嗽, 咽喉疼痛	通风	新鲜空气, 休息, 给予医疗护理
# 皮肤	发红	防护手套	脱掉污染的衣服, 先用大量水冲洗, 然后脱去污染的衣服并再次冲洗, 给予医疗护理
# 眼睛	发红	护目镜, 或面罩	首先用大量水冲洗几分钟(如可能易行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
# 摄食	腹部疼痛, 腹泻, 嗜睡, 恶心, 呕吐	工作时不得进食、饮水或吸烟, 饭前洗手	漱口, 用水冲服活性炭浆, 不要催吐, 给予医疗护理
溢漏处置	将溢漏液收集在有盖容器中。用沙子或惰性吸收剂吸收残液并转移到安全场所(额外个人防护: 自给式呼吸器)。		
包装与标志	Xn 符号 R: 20/22 S: 2-26 联合国危险性类别: 6.1 不要与食品和饲料一起运输。		
应急响应	运输应急卡: TEC(R)-61G06c。 美国防火协会法规: H2; F1; R0。	储存	与强氧化剂、食品和饲料分开存放。

<p>重 要 数 据</p>	<p>物理状态 外观：无色晶体。</p> <p>化学危险性：该物质加热到高于 200℃和燃烧时分解，生成含氮氧化物、磷氧化物、硫氧化物的有毒和腐蚀性烟雾。</p> <p>职业接触限值：阈限值 0.2mg/m³（经皮）（美国政府工业卫生学家会议，1997年）。最高容许浓度 0.2mg/m³；Ⅲ H（1996年）。</p> <p>接触途径：该物质可通过吸入其气溶胶,经皮肤和食入吸收到体内。</p> <p>吸入风险：20℃时蒸发可忽略不计，但喷洒或扩散时，尤其是粉末可较快地达到空气中颗粒物有害浓度。</p> <p>短期接触作用：该物质可能对神经系统发生作用，导致惊厥，呼吸衰竭。胆碱酯酶抑制剂。接触可能造成神志不清或死亡。作用可能延缓，需要进行医疗观察。</p> <p>长期或反复接触作用：胆碱酯酶抑制剂；可能有累积作用；见急性危害/症状。</p>
<p>物 理 性 质</p>	<p>熔点：73~74℃ 辛醇/水分配系数的对数值：2.75</p> <p>水中溶解度：不溶</p> <p>蒸气压：20℃时，<0.001Pa</p>
<p>环境数据</p>	<p>该物质对水生生物有极高毒性。该物质可能对环境有危害，对蜜蜂应给予特别注意。避免在非正常使用情况下释放到环境中。</p>
<p>注 解</p>	<p>工业品为棕色蜡状固体。根据接触程度，须作定期医疗检查。急性中毒症状常常经过 30 分钟到 1~2 小时以后才变得明显。该物质中毒时须采取必要的措施；必须提供有指示说明的适当方法。如果该物质由溶剂配制，可参考该溶剂的卡片。商业制剂中使用的载体溶剂可能改变其物理和毒理学性质。不要将工作服带回家中。商品名有 Guthion 和 Gusathion M。</p>
<p>附加资料</p>	
<p>ICSC 编号：0826 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 谷硫磷</p>	

<p>重 要 数 据</p>	<p>物理状态 外观：白色晶体或薄片。</p> <p>物理危险性：如以粉末或颗粒形状与空气混合，可能发生粉尘爆炸。</p> <p>化学危险性：该物质在强氧化剂作用下遇热、暴露于阳光时发生分解，生成辛辣的有毒烟雾，有着火和爆炸危险。</p> <p>职业接触限值：阈值未制定。最高容许浓度未制定。</p> <p>接触途径：该物质可通过吸入、经皮肤和食入吸收到体内。</p> <p>吸入风险：20℃时蒸发可忽略不计，但可以较快地达到空气中颗粒物有害浓度。</p> <p>短期接触作用：该物质刺激眼睛、皮肤、呼吸道和胃肠道。</p> <p>长期或反复接触作用：反复或长期接触可能引起皮肤过敏。</p>										
<p>物 理 性 质</p>	<table border="0"> <tr> <td>沸点：342℃</td> <td>蒸气相对密度(空气=1)：6.15</td> </tr> <tr> <td>熔点：218℃</td> <td>闪点：121℃</td> </tr> <tr> <td>相对密度(水=1)：1.25</td> <td>自燃温度：538℃</td> </tr> <tr> <td>水中溶解度：不溶</td> <td>爆炸极限：空气中，0.6%~7% (体积)</td> </tr> <tr> <td></td> <td>辛醇/水分配系数的对数值：4.5 (计算值)</td> </tr> </table>	沸点：342℃	蒸气相对密度(空气=1)：6.15	熔点：218℃	闪点：121℃	相对密度(水=1)：1.25	自燃温度：538℃	水中溶解度：不溶	爆炸极限：空气中，0.6%~7% (体积)		辛醇/水分配系数的对数值：4.5 (计算值)
沸点：342℃	蒸气相对密度(空气=1)：6.15										
熔点：218℃	闪点：121℃										
相对密度(水=1)：1.25	自燃温度：538℃										
水中溶解度：不溶	爆炸极限：空气中，0.6%~7% (体积)										
	辛醇/水分配系数的对数值：4.5 (计算值)										
<p>环境数据</p>	<p>该物质可能对环境有危害，对土壤和空气应给予特别注意。在对人类重要的食物链中发生生物蓄积，特别是在水生生物和植物中。</p>										
<p>注 解</p>	<p>不要将工作服带回家中。商品名有 Greenoil 和 Tetraolive。</p>										
<p>附加资料</p>											
<p>ICSC 编号：0825 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 意</p>											

葱

国际化学品安全卡

ICSC 编号: 0825

CAS 登记号: 120-12-7		中文名称: 葱	
RTECS 号: CA9350000		英文名称: ANTHRACENE; Anthracin; Paranaphthalene	
分子 量: 178.2			
危害/接触类型	急性危害 / 症状	预 防	急救 / 消防
火 灾	可燃的	禁止明火	干粉, 喷水, 泡沫, 二氧化碳
爆 炸	微细分散的颗粒物在空气中形成爆炸性混合物	防止粉尘沉积, 密闭系统, 防止粉尘爆炸电器与照明	着火时, 喷水保持料桶等冷却
接 触		防止粉尘扩散! 严格卫生条件!	
# 吸入	咳嗽, 呼吸困难, 咽喉疼痛	局部排气或呼吸保护	新鲜空气, 休息, 必要时进行人工呼吸, 给予医疗护理
# 皮肤	可能被吸收! 发红	防护手套, 防护服	脱掉污染的衣服, 冲洗, 然后用水和肥皂洗皮肤; 给予医疗护理
# 眼睛	发红, 疼痛	如果为粉末, 护目镜或眼睛保护结合呼吸保护	首先用大量水冲洗几分钟 (如可能易行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
# 摄食	腹部疼痛	工作时不得进食、饮水或吸烟	漱口, 给予医疗护理
溢漏处置	将溢漏物扫入容器中。小心收集残余物, 然后转移到安全场所 (额外个人防护: 适用于有害颗粒物的 P2 过滤呼吸器)。		
包装与标志			
应急响应	美国防火协会法规: H0; F1; R。	储 存	与强氧化剂、强酸分开存放。严格密闭。保持阴凉。

<p>重 要 数 据</p>	<p>物理状态 外观: 无色至白色晶体。暴露于空气或遇光时变黑。</p> <p>化学危险性: 该物质受热分解, 生成氮氧化物有毒烟雾。与氧化剂猛烈反应, 有着火和爆炸危险。</p> <p>职业接触限值: 阈限值未制定。</p> <p>接触途径: 该物质可通过吸入其气溶胶和食入吸收到体内。</p> <p>吸入风险: 20℃时蒸发可忽略不计, 但可以较快地达到空气中颗粒物有害浓度。</p> <p>短期接触作用: 该物质可能对血液发生作用, 导致正铁血红蛋白形成。作用可能延缓。需要进行医疗观察。</p> <p>长期或反复接触作用: 反复或长期接触可能引起皮肤过敏。</p>
<p>物 理 性 质</p>	<p>熔点: 170~174℃ 闪点: 190℃</p> <p>水中溶解度: 1.7g/100ml 辛醇/水分配系数的对数值: 0.62</p>
<p>环境数据</p>	<p>该物质对水生生物是有毒的。</p>
<p>注 解</p>	<p>分解温度未见文献报道。根据接触程度, 须作定期医疗检查。该物质中毒时须采取必要的治疗措施, 必须提供有指示说明的适当方法。</p>
<p>附加资料</p>	
<p>ICSC 编号: 0824 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 邻氨基苯酚</p>	

CAS 登记号: 95-55-6		中文名称: 邻氨基苯酚; 2-氨基苯酚; 2-氨基-1-羟基苯; 邻羟基苯胺	
RTECS 号: SJ4950000		英文名称: o-AMINOPHENOL; 2-Aminophenol; 2-Amino-1- hydroxybenzene; o-Hydroxyaniline	
UN 编号: 2512		化学式: C ₆ H ₇ NO/C ₆ H ₆ (OH)(NH ₂)	
EC 编号: 612-033-00-3		分子量: 109.12	
危害/接触类型	急性危害/症状	预防	急救/消防
火灾	可燃的, 受热引起压力升高有爆炸危险, 在火焰中释放出刺激性或有毒烟雾(或气体)	禁止明火	干粉, 抗醇泡沫, 喷水, 二氧化碳
爆炸			着火时, 喷水保持料桶等冷却
接触		避免孕妇接触!	
# 吸入	嘴唇或指甲发青, 皮肤发青, 意识模糊, 惊厥, 咳嗽, 眩晕, 头痛, 呼吸困难, 恶心, 神志不清, 症状可能延缓(见注解)	局部排气或呼吸保护	新鲜空气, 休息, 必要时进行人工呼吸, 给予医疗护理
# 皮肤		防护手套, 防护服	用大量水冲洗皮肤或淋浴
# 眼睛	发红	护目镜, 面罩或眼睛保护结合呼吸保护	首先用大量水冲洗几分钟(如可能易行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
# 摄食	(另见吸入)	工作时不得进食、饮水或吸烟	漱口, 给予医疗护理
溢漏处置	将溢漏物扫入有盖容器中, 如果适当, 先润湿防止扬尘。小心收集残余物, 然后转移到安全场所。不要让该化学品进入环境(额外个人防护: 全套防护服包括自给式呼吸器)。		
包装与标志	Xn 符号 R: 20/22-40 S: 2-28-36/37 联合国危险性类别: 6.1 联合国包装级别: III 不要与食品和饲料一起运输。		
应急响应	运输应急卡: TEC(R)-885。 美国防火协会法规: H2; F1; R2。	储存	与强氧化剂、强酸、食品和饲料分开存放。严格密闭。

<p>重 要 数 据</p>	<p>物理状态 外观：无色至黄色液体，有刺鼻气味。</p> <p>物理危险性：蒸气比空气重，可能沿地面流动，可能造成远处着火。</p> <p>化学危险性：该物质燃烧分解，生成氮氧化物有毒烟雾。该物质是一种中强碱，与酸猛烈反应，腐蚀铝、锡和锌。与氧化剂和氯猛烈反应，有着火和爆炸危险。</p> <p>职业接触限值： 阈值未制定。</p> <p>接触途径：该物质可通过吸入其蒸气，经皮肤和食入吸收到体内。</p> <p>吸入风险：20℃时该物质蒸发，可相当快地达到空气中有害浓度。</p> <p>短期接触作用：催泪。该物质刺激眼睛和呼吸道。吸入蒸气可能引起肺水肿（见注解）。需要进行医疗观察。</p> <p>长期或反复接触作用：该物质可能对心肌发生作用，导致组织损伤。</p>	
<p>物 理 性 质</p>	<p>沸点：55~58℃</p> <p>熔点：-88℃</p> <p>相对密度(水=1)：0.76</p> <p>水中溶解度：混溶</p> <p>蒸气压：20℃时 25.7kPa</p>	<p>蒸气相对密度(空气=1)：2.0</p> <p>闪点：-29℃(闭杯)</p> <p>自燃温度：371℃</p> <p>爆炸极限：空气中 2.2%~22% (体积)</p>
<p>环境数据</p>	<p>该物质对水生生物是有毒的。</p>	
<p>注 解</p>	<p>肺水肿症状常常经过几小时以后才变得明显，体力劳动使症状加重。因此休息和医疗观察是必要的。应考虑由医生或医生指定人立即给予适当喷药。该物质对人体健康效应数据不充分，因此，必须竭力进行护理。</p>	
<p>附加资料</p>		
<p>ICSC 编号：0823 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 烯丙胺</p>		

CAS 登记号: 107-11-9	中文名称: 烯丙胺; 3-氨基丙烯; 2-丙烯基胺
RTECS 号: BA5425000	英文名称: ALLYLAMINE; 3-Aminopropylene;
UN 编号: 2334	2-Propenylamine
EC 编号: 612-046-00-4	化学式: $C_3H_7N/CH_2CHCH_2NH_2$ 分子量: 57.1

危害/接触类型	急性危害/症状	预防	急救/消防
火灾	高度易燃, 在火焰中释放出刺激性或有毒烟雾(或气体)	禁止明火、禁止火花和禁止吸烟	干粉, 抗醇泡沫, 大量水, 二氧化碳
爆炸	蒸气/空气混合物有爆炸性	密闭系统, 通风, 防爆电器与照明, 不要使用压缩空气填充, 卸料或转运	着火时, 喷水保持料桶等冷却
接触		严格卫生条件!	一切情况均向医生咨询!
# 吸入	咳嗽, 头痛, 呼吸困难, 恶心, 气促, 症状可能延缓(见注解)	通风, 局部排气或呼吸保护	新鲜空气, 休息, 半直立位, 必要时进行人工呼吸, 给予医疗护理
# 皮肤	可能被吸收! 发红	防护手套, 防护服	脱掉污染的衣服, 用大量水冲洗皮肤或淋浴
# 眼睛	发红, 疼痛	护目镜或眼睛保护结合呼吸保护	首先用大量水冲洗几分钟(如可能易行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
# 摄食	腹部痉挛, 灼烧感(另见吸入)	工作时不得进食、饮水或吸烟	漱口, 给予医疗护理
溢漏处置	撤离危险区域! 向专家咨询! 移除全部引燃源。将溢漏液收集在有盖容器中。用沙子或惰性吸收剂吸收残液并转移到安全场所。不要让该化学品进入环境(额外个人防护: 气密式化学防护服包括自给式呼吸器)。		
包装与标志	F 符号 T 符号 N 符号 R: 11-23/24/25-51/53 S: 1/2-9-16-24/25-45-61 联合国危险性类别: 6.1 联合国次要风险等级: 3 联合国包装级别: I 不易破碎包装, 将易破碎包装放在不易破碎密闭容器中。不要与食品和饲料一起运输。		
应急响应	运输应急卡: TEC(R)-165。 美国防火协会法规: H3; F3; R1。	储存	防火。与强氧化剂、强酸、食品和饲料分开存放。

重 要 数 据	<p>物理状态 外观：无味白色至浅灰色吸湿的各种形状固体（包括粉末）。遇光迅速变黑。</p> <p>物理危险性：以粉末或颗粒形状与空气混合，可能发生粉尘爆炸。</p> <p>化学危险性：该物质与空气接触可能自燃。该物质加热至约 500℃或与湿气或酸接触放热分解，生成易燃气体氢气（见卡片#0001）。与强氧化剂猛烈反应。与水反应生成强碱性氢氧化锂和易燃的氢气。与低级醇、羧酸、氯气和氨在 400℃发生反应，释放出氢气。氢化锂粉末和液态氧是易爆的爆炸物。</p>	
	<p>职业接触限值：阈值 0.025mg/m³（时间加权平均值）（美国政府工业卫生学家会议，1991~1992年）。最高容许浓度未制定。</p>	
	<p>接触途径：该物质可通过吸入其气溶胶和食入吸收到体内。</p> <p>吸入风险：20℃时蒸发可忽略不计，但可以较快地达到空气中颗粒物有害浓度。</p> <p>短期接触作用：该物质刺激眼睛、皮肤和呼吸道。吸入气溶胶可能引起肺水肿（见注解）。</p>	
物 理 性 质	<p>沸点：低于沸点在 850℃分解</p> <p>熔点：680℃</p> <p>相对密度(水=1)：0.76~0.77</p> <p>水中溶解度：发生反应</p>	<p>闪点：见注解</p> <p>自燃温度：200℃</p> <p>爆炸极限：见注解</p>
环 境 数 据		
注 解	<p>该物质高度易燃，但闪点未见文献报道。爆炸极限未见文献报道。加入少量易燃物质或增加空气中氧含量大大增强可燃性。与灭火剂，如水、二氧化碳、泡沫或卤代化合物，如四氯化碳猛烈反应。肺水肿症状常常经过几小时以后才变得明显，体力劳动使症状加重。因此休息和医疗观察是必要的。应考虑由医生或医生指定人立即给予适当喷药。不要将工作服带回家中。</p>	
附 加 资 料		
<p>ICSC 编号：0813 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 氢化锂</p>		

CAS 登记号: 7580-67-8		中文名称: 氢化锂	
RTECS 号: OJ6300000		英文名称: LITHIUM HYDRIDE	
UN 编号: 1414; 2805 (熔融固体)		化学式: LiH 分子量: 7.95	
危害/接触类型	急性危害/症状	预防	急救/消防
火灾	高度易燃, 在火焰中释放出刺激性碱性烟雾, 许多反应能引起火灾或爆炸	禁止明火、禁止火花和禁止吸烟	禁止用水、二氧化碳、泡沫、哈隆或卤代灭火剂如四氯化碳; 可以使用惰性气体、干石墨或磨碎的白云石灭火焰
爆炸	与火焰、热或氧化剂接触, 与空气中尘云接触有着火和爆炸危险	防止粉尘沉积, 密闭系统, 防止粉尘爆炸电器与照明	
接触		防止粉尘扩散! 严格卫生条件!	
# 吸入	咳嗽, 恶心, 呕吐, 震颤, 颠搐, 意识模糊, 视力模糊, 呼吸困难, 症状可能延缓 (见注解)	局部排气或呼吸保护	新鲜空气, 休息, 给予医疗护理
# 皮肤	发红, 皮肤烧伤	防护手套	脱掉污染的衣服, 用大量水冲洗皮肤或淋浴, 如果刺激或疼痛持续, 给予医疗护理
# 眼睛	发红, 严重深度烧伤	如果为粉末, 面罩或眼睛保护结合呼吸保护	首先用大量水冲洗几分钟 (如可能易行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
# 摄食	眩晕, 恶心, 呕吐, 腹泻 (另见吸入)	工作时不得进食、饮水或吸烟	漱口, 饮水 120~240ml, 用水冲服活性炭浆, 给予医疗护理
溢漏处置	不得冲入下水道。将溢漏物扫入容器中。小心收集残余物, 然后转移到安全场所 (额外个人防护: 自给式呼吸器)。		
包装与标志	联合国危险性类别: 4.3 联合国包装级别: I 气密。不易破碎包装, 将易破碎包装放在不易破碎密闭容器中。		
应急响应	美国防火协会法规: H3; F4; R2。	储存	防火。与强氧化剂分开存放。干燥。保存在惰性气体中。

<p style="text-align: center;">重 要 数 据</p>	<p>物理状态 外观：无味黄色晶体粉末。</p> <p>职业接触限值： 阈限值（以 Cr 计）0.01mg/m³Al（美国政府工业卫生学家会议，1992~1993 年）。</p> <p>接触途径： 该物质可通过吸入其气溶胶和食入吸收到体内。</p> <p>吸入风险： 20℃时蒸发可忽略不计，但扩散时较快地达到空气中颗粒物有害浓度。</p> <p>短期接触作用： 吸入粉尘可能引起刺激。</p> <p>长期或反复接触作用： 反复或长期皮肤接触可能引起皮炎。反复或长期接触可能引起皮肤过敏。反复或长期吸入接触，可能引起哮喘。反复或长期接触可能引起鼻溃疡。该物质是人体致癌物。可能引起人类遗传损伤。</p>
<p style="text-align: center;">物 理 性 质</p>	<p>相对密度(水=1)： 3.4</p> <p>水中溶解度： 不溶</p>
<p style="text-align: center;">环 境 数 据</p>	<p>该物质可能对环境有危害，对水生生物应给予特别注意。</p>
<p style="text-align: center;">注 解</p>	<p>铬酸锌也用来泛指商业铬酸锌和铬酸锌钾。根据接触程度，须作定期医疗检查。</p>
<p style="text-align: center;">附 加 资 料</p>	
<p>ICSC 编号： 0811 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 铬酸锌</p>	

CAS 登记号: 13530-65-9 中文名称: 铬酸锌; 氧化铬锌; 四氧铬酸锌; 铬酸锌盐 (1:1)
 RTECS 号: GB3290000 英文名称: ZINC CHROMATE; Chromium zinc oxide;
 EC 编号: 024-007-00-3 Zinc tetraoxy chromate; Chromic acid, zinc salt (1:1)
 化学式: $ZnCrO_4$ 分子量: 181.4

危害/接触类型	急性危害 / 症状	预 防	急救 / 消防
火 灾	不可燃		周围环境着火时, 允许使用各种灭火剂
爆 炸			
接 触		防止粉尘扩散! 避免一切接触!	
# 吸入	咳嗽	局部排气或呼吸保护	新鲜空气, 休息
# 皮肤		防护手套, 防护服	脱掉污染的衣服, 冲洗, 然后用水和肥皂洗皮肤
# 眼睛	发红	护目镜	首先用大量水冲洗几分钟 (如可能易行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
# 摄食	腹部疼痛, 腹泻, 呕吐	工作时不得进食、饮水或吸烟	漱口, 催吐 (仅对清醒病人!), 给予医疗护理
溢漏处置	将溢漏物扫入容器中。使其湿润并轻扫以免扬尘 (额外个人防护: 适用于有毒颗粒物的 P3 过滤呼吸器)。		
包装与标志	T 符号 R: 45-22-43 S: 53-44 标记: A, E		
应急响应		储 存	严格密闭。

<p>重 要 数 据</p>	<p>物理状态 外观: 黄色针状。</p> <p>化学危险性: 该物质受热或燃烧分解, 生成氮氧化物有毒烟雾。与强氧化剂发生反应。</p> <p>职业接触限值: 阈限值未制定。</p> <p>接触途径: 该物质可通过吸入、经皮肤和食入吸收到体内。</p> <p>吸入风险: 20℃时蒸发可忽略不计, 但可以通过扩散较快地达到空气中颗粒物有害浓度。</p> <p>短期接触作用: 该物质刺激眼睛和呼吸道。该物质可能对血液发生作用: 正铁血红蛋白血症, 导致发绀、脑、肾衰竭。见注解。</p> <p>长期或反复接触作用: 该物质可能对血液发生作用: 正铁血红蛋白血症 (见短期接触)。</p>
<p>物 理 性 质</p>	<p>沸点: 0.4kPa 时 250℃</p> <p>熔点: 132~135℃</p> <p>水中溶解度: 不溶</p> <p>蒸气压: 25℃时可忽略</p> <p>蒸气/空气混合物的相对密度, (空气=1): 20℃时 1.00</p> <p>蒸气相对密度 (空气=1): 7.4</p> <p>辛醇/水分配系数的对数值: 3.82</p>
<p>环境数据</p>	<p>该物质可能对环境有危害, 对鱼类和水生生物应给予特别注意。在对人类重要的食物链中发生生物蓄积。强烈建议不要让该化学品进入环境。</p>
<p>注 解</p>	<p>密度为 1.15。根据接触程度, 须作定期医疗检查。该物质中毒时必须采取必要的措施; 必须提供有指示说明的适当方法。该物质对人体健康作用数据不充分, 因此必须竭力进行护理。</p>
<p>附加资料</p>	
<p>ICSC 编号: 0804 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 4-硝基-N-苯基苯胺</p>	

CAS 登记号: 836-30-6	中文名称: 4-硝基-N-苯基苯胺; 4-硝基二苯胺; 对硝基二苯胺; 对硝基苯基苯胺
RTECS 号: JJ9600000	英文名称: 4-NITRO-N-PHENYLBENZENAMINE; 4-Nitrodiphenylamine; <i>p</i> -Nitrodiphenylamine; <i>p</i> -Nitrophenylphenylamine
UN 编号: 1325	化学式: $C_{12}H_{10}N_2O_2/C_6H_5(NH)C_6H_4(NO_2)$ 分子量: 214.2

危害/接触类型	急性危害/症状	预防	急救/消防
火灾	可燃的, 在火焰中释放出刺激性或有毒烟雾 (或气体)	禁止明火	干粉, 喷水, 泡沫, 二氧化碳
爆炸			
接触		防止粉尘扩散!	
# 吸入	灼烧感, 咳嗽, 咽喉疼痛 (见摄食)	局部排气或呼吸保护	新鲜空气, 休息, 给予医疗护理
# 皮肤	(见摄食)	防护手套	脱掉污染的衣服, 用大量水冲洗皮肤或淋浴
# 眼睛	发红, 疼痛	护目镜或眼睛保护结合呼吸保护	首先用大量水冲洗几分钟 (如可能易行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
# 摄食	嘴唇或指甲发青, 皮肤发青, 眩晕, 头痛, 呼吸困难	工作时不得进食、饮水或吸烟	漱口, 给予医疗护理
溢漏处置	将溢漏物扫入容器中。小心收集残余物, 然后转移到安全场所。不要让这种化学品进入环境 (额外个人防护: 自给式呼吸器)。		
包装与标志	联合国危险性类别: 4.1 联合国包装级别: III		
应急响应		储存	与强氧化剂、强碱分开存放。保持阴凉、干燥。

<p style="text-align: center;">重 要 数 据</p>	<p>物理状态 外观：无色液体，有特殊气味。</p> <p>化学危险性：该物质受热分解，生成氮氧化物有毒烟雾。与氧化剂和强酸发生反应。</p> <p>职业接触限值：阈值未制定。最高容许浓度（以异构体混合物计）5mg/m³（前苏联 1991 年）。</p> <p>接触途径：该物质可通过吸入其蒸气、经皮肤和食入吸收到体内。</p> <p>吸入风险：20℃时该物质蒸发，可相当快地达到空气中有害浓度。</p> <p>短期接触作用：该物质腐蚀眼睛、皮肤和呼吸道。接触远高于职业接触限值的该物质可能造成神志不清。</p> <p>长期或反复接触作用：该液体使皮肤脱脂。该物质可能对中枢神经系统发生作用。</p>			
<p style="text-align: center;">物 理 性 质</p>	<table border="0" style="width: 100%;"> <tr> <td style="width: 50%;"> 沸点：144~145℃ 熔点：3.7℃ 相对密度(水=1)：0.96 水中溶解度：混溶 蒸气压：25℃时 1.3kPa 蒸气/空气混合物的相对密度 (空气=1)：20℃时 1.029 </td> <td style="width: 50%;"> 蒸气相对密度(空气=1)：3.2 闪点：57℃(闭杯) 爆炸极限：在空气中 1.3%~8.7% (体积) 辛醇/水分配系数的对数值：1.22 </td> </tr> </table>	沸点：144~145℃ 熔点：3.7℃ 相对密度(水=1)：0.96 水中溶解度：混溶 蒸气压：25℃时 1.3kPa 蒸气/空气混合物的相对密度 (空气=1)：20℃时 1.029	蒸气相对密度(空气=1)：3.2 闪点：57℃(闭杯) 爆炸极限：在空气中 1.3%~8.7% (体积) 辛醇/水分配系数的对数值：1.22	
沸点：144~145℃ 熔点：3.7℃ 相对密度(水=1)：0.96 水中溶解度：混溶 蒸气压：25℃时 1.3kPa 蒸气/空气混合物的相对密度 (空气=1)：20℃时 1.029	蒸气相对密度(空气=1)：3.2 闪点：57℃(闭杯) 爆炸极限：在空气中 1.3%~8.7% (体积) 辛醇/水分配系数的对数值：1.22			
<p style="text-align: center;">环 境 数 据</p>				
<p style="text-align: center;">注 解</p>	<p>该物质如果不是非常纯会变为褐色。该物质对人体健康作用数据不充分，因此必须竭力进行护理。未指明气味与职业接触限值之间的关系。也可参考卡片#0801：2-甲基吡啶和#0802：3-甲基吡啶。</p>			
<p style="text-align: center;">附 加 资 料</p>				
<table border="0" style="width: 100%;"> <tr> <td style="width: 33%;">ICSC 编号：0803</td> <td style="width: 33%; text-align: center;">本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写</td> <td style="width: 33%; text-align: right;">4-甲基吡啶</td> </tr> </table>		ICSC 编号：0803	本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写	4-甲基吡啶
ICSC 编号：0803	本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写	4-甲基吡啶		

CAS 登记号: 108-89-4	中文名称: 4-甲基吡啶; γ -甲基吡啶; 对甲基吡啶
RTECS 号: UT5425000	英文名称: 4-METHYLPYRIDINE; 4-Picoline; <i>gamma</i> -Picoline;
UN 编号: 2313	<i>p</i> -Picoline
EC 编号: 613-037-00-8	化学式: $C_6H_7N/(C_3H_4N)CH_3$ 分子量: 93.1

危害/接触类型	急性危害/症状	预 防	急救/消防
火 灾	易燃的, 在火焰中释放出刺激性或有毒烟雾(或气体)	禁止明火、禁止火花和吸烟	干粉, 抗醇泡沫, 水喷射, 二氧化碳
爆 炸	高于 57°C, 可能形成爆炸性蒸气/空气混合物	高于 57°C, 使用密闭系统, 通风和防爆电器	着火时, 喷水保持料桶等冷却
接 触		防止产生烟雾!	
# 吸入	灼烧感, 咳嗽, 眩晕, 嗜睡, 头痛, 呼吸困难, 恶心, 咽喉疼痛, 神志不清, 虚弱	通风, 局部排气或呼吸保护	新鲜空气, 休息, 给予医疗护理
# 皮肤	可能被吸收! 皮肤干燥, 发红, 灼烧感, 疼痛, 起疱(另见吸入)	防护手套, 防护服	脱掉污染的衣服, 用大量水冲洗皮肤或淋浴, 给予医疗护理
# 眼睛	疼痛, 视力模糊, 严重深度烧伤	安全护目镜, 面罩, 或眼睛保护结合呼吸保护	首先用大量水冲洗几分钟(如可能易行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
# 摄食	腹部疼痛, 灼烧感, 腹泻(另见吸入)	工作时不得进食、饮水或吸烟	漱口, 不要催吐, 给予医疗护理
溢漏处置	尽可能将溢漏液收集在有盖容器中。用沙子或惰性吸收剂吸收残液并转移到安全场所(额外个人防护: 自给式呼吸器)。		
包装与标志	T 符号 R: 10-20/22-24-36/37/38 S: 26-36-44 联合国危险性类别: 3 联合国包装级别: II 污染海洋物质。		
应急响应	美国防火协会法规: H2; F2; R0。	储 存	防火。与强氧化剂、酸分开存放。

<p>重 要 数 据</p>	<p>物理状态 外观：无色液体，有特殊气味。</p> <p>化学危险性：该物质受热分解，生成氮氧化物有毒烟雾。与氧化剂和强酸发生反应。</p> <p>职业接触限值：阈值未制定。最高容许浓度（以异构体混合物计）5mg/m³（前苏联 1991 年）。</p> <p>接触途径：该物质可通过吸入其蒸气、经皮肤和食入吸收到体内。</p> <p>吸入风险：20℃时该物质蒸发，可相当快地达到空气中有害浓度。</p> <p>短期接触作用：该物质腐蚀眼睛、皮肤和呼吸道。接触远高于职业接触限值的该物质可能造成神志不清。</p> <p>长期或反复接触作用：该液体使皮肤脱脂。该物质可能对中枢神经系统发生作用。</p>												
<p>物 理 性 质</p>	<table border="0"> <tr> <td>沸点：143~144℃</td> <td>蒸气相对密度(空气=1)：3.2</td> </tr> <tr> <td>熔点：-18.3℃</td> <td>闪点：38℃（闭杯）</td> </tr> <tr> <td>相对密度(水=1)：0.96</td> <td>爆炸极限：空气中，1.3%~8.7% (体积)</td> </tr> <tr> <td>水中溶解度：混溶</td> <td>辛醇/水分配系数的对数值：1.20</td> </tr> <tr> <td>蒸气压：25℃时 1.3kPa</td> <td></td> </tr> <tr> <td>蒸气/空气混合物的相对密度 (空气=1)：20℃时 1.029</td> <td></td> </tr> </table>	沸点：143~144℃	蒸气相对密度(空气=1)：3.2	熔点：-18.3℃	闪点：38℃（闭杯）	相对密度(水=1)：0.96	爆炸极限：空气中，1.3%~8.7% (体积)	水中溶解度：混溶	辛醇/水分配系数的对数值：1.20	蒸气压：25℃时 1.3kPa		蒸气/空气混合物的相对密度 (空气=1)：20℃时 1.029	
沸点：143~144℃	蒸气相对密度(空气=1)：3.2												
熔点：-18.3℃	闪点：38℃（闭杯）												
相对密度(水=1)：0.96	爆炸极限：空气中，1.3%~8.7% (体积)												
水中溶解度：混溶	辛醇/水分配系数的对数值：1.20												
蒸气压：25℃时 1.3kPa													
蒸气/空气混合物的相对密度 (空气=1)：20℃时 1.029													
<p>环 境 数 据</p>													
<p>注 解</p>	<p>该物质对人体健康作用数据不充分，因此必须竭力进行护理。未指明气味与职业接触限值之间的关系。也可参考卡片#0801：2-甲基吡啶和#0803：4-甲基吡啶。</p>												
<p>附 加 资 料</p>													
<p>ICSC 编号：0802 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 3-甲基吡啶</p>													

CAS 登记号: 108-99-6	中文名称: 3-甲基吡啶; β -甲基吡啶; 间甲基吡啶
RTECS 号: TJ5000000	英文名称: 3-METHYPYRIDINE; 3-Picoline; <i>beta</i> -Picoline;
UN 编号: 2313	<i>m</i> -Picoline
	化学式: $C_6H_7N/(C_5H_4N)CH_3$ 分子量: 93.1

危害/接触类型	急性危害/症状	预防	急救/消防
火灾	易燃的, 在火焰中释放出刺激性或有毒烟雾(或气体)	禁止明火、禁止火花和禁止吸烟	干粉, 抗醇泡沫, 喷水, 二氧化碳
爆炸	高于 38°C, 可能形成爆炸性蒸气/空气混合物	高于 38°C, 使用密闭系统, 通风和防爆电器	着火时, 喷水保持料桶等冷却
接触		防止产生烟雾!	
# 吸入	灼烧感, 咳嗽, 眩晕, 瞌睡, 头痛, 呼吸困难, 恶心, 咽喉疼痛, 神志不清, 虚弱	通风, 局部排气或呼吸保护	新鲜空气, 休息, 给予医疗护理
# 皮肤	可能被吸收! 皮肤干燥, 发红, 灼烧感, 疼痛, 起疱(另见吸入)	防护手套, 防护服	脱掉污染的衣服, 用大量水冲洗皮肤或淋浴, 给予医疗护理
# 眼睛	疼痛, 视力模糊, 严重深度烧伤	安全护目镜, 面罩, 或眼睛保护结合呼吸保护	首先用大量水冲洗几分钟(如可能易行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
# 摄食	腹部疼痛, 灼烧感, 腹泻, (另见吸入)	工作时不得进食、饮水或吸烟	漱口, 不要催吐, 给予医疗护理
溢漏处置	尽可能将溢漏液和溢漏液收集在有盖容器中。用沙子或惰性吸收剂吸收残液并转移到安全场所(额外个人防护: 自给式呼吸器)。		
包装与标志	联合国危险性类别: 3 联合国包装级别: II 污染海洋物质。		
应急响应	运输应急卡: TEC(R)-832。 美国防火协会法规: H2; F2; R0。	储存	防火。与强氧化剂、酸分开存放。

<p>重 要 数 据</p>	<p>物理状态 外观：无色液体，有特殊气味。</p> <p>化学危险性：该物质受热分解，生成氮氧化物有毒烟雾。与氧化剂和强酸发生反应。浸蚀铜及其合金。</p> <p>职业接触限值：阈值未制定。最高容许浓度（以异构体混合物计）$5\text{mg}/\text{m}^3$（前苏联 1991 年）。</p> <p>接触途径：该物质可通过吸入其蒸气，经皮肤和食入吸收到体内。</p> <p>吸入风险：20°C时该物质蒸发，可相当快地达到空气中有害浓度。</p> <p>短期接触作用：该物质腐蚀眼睛、皮肤和呼吸道。接触远高于职业接触限的该物质可能造成神志不清。</p> <p>长期或反复接触作用：该液体使皮肤脱脂。该物质可能对中枢神经系统发生作用。</p>	
<p>物 理 性 质</p>	<p>沸点：$128\sim 129^\circ\text{C}$</p> <p>熔点：$-70^\circ\text{C}$</p> <p>相对密度(水=1)：0.95</p> <p>水中溶解度：混溶</p> <p>蒸气压：20°C时，1.2kPa</p> <p>蒸气/空气混合物的相对密度 (空气=1)：20°C时 1.026</p>	<p>蒸气相对密度(空气=1)：3.2</p> <p>闪点：39°C</p> <p>自燃温度：535°C</p> <p>爆炸极限：空气中，$1.4\%\sim 8.6\%$ (体积)</p> <p>辛醇/水分配系数的对数值：1.06 (计算值)</p>
<p>环境数据</p>		
<p>注 解</p>	<p>该物质对人体健康作用数据不充分，因此必须竭力进行护理。未指明气味与职业接触限值之间的关系。可参考卡片#0802：3-甲基吡啶和#0803：4-甲基吡啶。</p>	
<p>附加资料</p>		
<p>ICSC 编号：0801 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 2-甲基吡啶</p>		

CAS 登记号: 109-06-8		中文名称: 2-甲基吡啶; α -甲基吡啶; 邻甲基吡啶	
RTECS 号: TJ4900000		英文名称: 2-METHYLPYRIDINE; 2-Picoline; <i>alpha</i> -Picoline;	
UN 编号: 2313		<i>o</i> -Picoline	
EC 编号: 613-036-00-2		化 学 式: $C_6H_7N/(C_5H_4N)CH_3$	分子量: 93.1
危害/接触类型	急性危害 / 症状	预 防	急救 / 消防
火 灾	易燃的, 在火焰中释放出刺激性或有毒烟雾 (或气体)	禁止明火、禁止火花和禁止吸烟	干粉, 抗醇泡沫, 喷水, 二氧化碳
爆 炸	高于 39°C, 可能形成爆炸性蒸气/空气混合物	高于 39°C, 使用密闭系统, 通风和防爆电器	着火时, 喷水保持料桶等冷却
接 触		防止产生烟雾!	
# 吸入	灼烧感, 咳嗽, 眩晕, 嗜睡, 头痛, 呼吸困难, 恶心, 咽喉疼痛, 神志不清, 虚弱	通风, 局部排气或呼吸保护	新鲜空气, 休息, 给予医疗护理
# 皮肤	可能被吸收! 皮肤干燥, 发红, 灼烧感, 疼痛, 起疱 (另见吸入)	防护手套, 防护服	脱掉污染的衣服, 用大量水冲洗皮肤或淋浴, 给予医疗护理
# 眼睛	疼痛, 视力模糊, 严重深度烧伤	安全护目镜, 面罩, 或眼睛保护结合呼吸保护	首先用大量水冲洗几分钟 (如可能易行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
# 摄食	腹部疼痛, 灼烧感, 腹泻, 呕吐 (另见吸入)	工作时不得进食、饮水或吸烟	漱口, 不要催吐, 给予医疗护理
溢漏处置	尽可能将溢漏液收集在有盖容器中。用沙子或惰性吸收剂吸收残液并转移到安全场所 (额外个人防护: 自给式呼吸器)。		
包装与标志	Xn 符号 R: 10-20/21/22-36/37 S: 26-36 联合国危险性类别: 3 联合国包装级别: II 污染海洋物质。		
应急响应	运输应急卡: TEC(R)-832。 美国防火协会法规: H2; F2; R0。	储 存	防火。与强氧化剂、酸分开存放。保持阴凉。

<p style="text-align: center;">重 要 数 据</p>	<p>物理状态 外观：无色或白色晶体，有特殊气味。</p> <p>化学危险性：该物质遇热分解，生成氯化氢、氮氧化物、氧化磷和硫氧化物有毒烟雾。</p> <p>职业接触限值： 阈值未制定。</p> <p>接触途径： 该物质可通过吸入其气溶胶、经皮肤和食入吸收到体内。</p> <p>吸入风险： 20℃时蒸发可忽略不计，但喷洒或扩散时，尤其是粉末可较快地达到空气中颗粒物公害污染浓度。</p> <p>短期接触作用： 该物质刺激眼睛、皮肤和呼吸道。弱胆碱酯酶抑制剂。需要进行医疗观察。</p>
<p style="text-align: center;">物 理 性 质</p>	<p>熔点：47.5~48℃ 辛醇/水分配系数的对数值：4.3</p> <p>相对密度(水=1)：1.39</p> <p>水中溶解度：不溶</p> <p>蒸气压：可忽略</p>
<p style="text-align: center;">环境数据</p>	<p>该物质对水生生物有极高毒性。避免在非正常使用情况下释放到环境中。</p>
<p style="text-align: center;">注 解</p>	<p>商业制剂中使用的载体溶剂可能改变其物理和毒理学性质。不要将工作服带回家中。商品名有 Rubitox, Zolone, Azofene。</p>
<p style="text-align: center;">附加资料</p>	
<p>ICSC 编号：0797 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 伏杀磷</p>	

CAS 登记号: 2310-17-0	中文名称: 伏杀磷; S-6-氯-2,3-二氢-2-氧代苯并噁唑基-3-基甲基-O,O'-二乙基二硫代磷酸酯
RTECS 号: TD5175000	英文名称: PHOSALONE; S-6-chloro-2,3-dihydro-2-oxobenzoxazol-3-ylmethyl O,O'-diethylphosphorodithioate; Benzphos
UN 编号: 2783	化学式: $C_{12}H_{15}ClN_2PS_2$
EC 编号: 015-067-00-1	分子量: 367.8

危害/接触类型	急性危害/症状	预 防	急救/消防
火 灾	可燃的, 含有有机溶剂的液体制剂可能是易燃的, 在火焰中释放出刺激性或有毒烟雾 (或气体)	禁止明火	水喷射, 干粉
爆 炸			
接 触		严格卫生条件!	
# 吸入	咳嗽	避免吸入细微粉尘和烟雾, 局部排气或呼吸保护	新鲜空气, 休息, 给予医疗护理
# 皮肤	可能被吸收! 发红	防护手套, 防护服	脱掉污染的衣服, 冲洗, 然后用水和肥皂洗皮肤, 给予医疗护理
# 眼睛	发红	如果为粉末, 面罩或眼睛保护结合呼吸保护	首先用大量水冲洗几分钟 (如可能易行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
# 摄食		工作时不得进食、饮水或吸烟, 饭前洗手	催吐 (仅对清醒病人!), 给予医疗护理
溢漏处置	不得冲入下水道。将溢漏物扫入有盖容器中, 如果适当, 首先湿润防止扬尘。小心收集残余物, 然后转移到安全场所 (额外个人防护: 全套防护服包括自给式呼吸器)。		
包装与标志	T 符号 N 符号 R: 21-25-50/53 S: 1/2-36/37-45-60-61 联合国危险性类别: 6.1 联合国包装级别: III 不要与食品和饲料一起运输。严重污染海洋物质。		
应急响应	运输应急卡: TEC(R)-61G41c.	储 存	与强碱、强酸、食品和饲料分开存放。严格密闭。保存在通风良好室内。

<p>重 要 数 据</p>	<p>物理状态 外观：晶体粉末。</p> <p>化学危险性：该物质燃烧分解，生成有毒烟雾光气（见卡片#0007）和氯化氢（见卡片#0163）。</p> <p>职业接触限值：阈值未制定。</p> <p>接触途径：该物质可通过吸入其气溶胶，经皮肤和食入吸收到体内。</p> <p>吸入风险：20℃时蒸发可忽略不计，但扩散时可以较快地达到空气中颗粒物有害浓度。</p> <p>短期接触作用：该物质可能对中枢神经系统发生作用。</p> <p>长期或反复接触作用：该物质可能对血液、肝脏、肾脏发生作用。该物质可能是人体致癌物。动物实验表明，该物质可能对人类生殖有毒性作用。</p>
<p>物 理 性 质</p>	<p>沸点：在 0.07kPa 时 60℃ 辛醇/水分配系数的对数值：3.8</p> <p>熔点：309℃</p> <p>水中溶解度：不溶</p> <p>蒸气压：20℃时 0.7Pa</p>
<p>环境数据</p>	<p>该物质对水生生物有极高毒性。在对人类重要的食物链中发生生物蓄积，特别是在海味中。该物质在水生环境中可能造成长期影响。</p>
<p>注 解</p>	<p>该化合物是杀虫剂六六六（混合异构体）的一种成分。该物质对人体健康作用数据不充分，因此必须竭力进行护理。不要将工作服带回家中。也可参考卡片#0487（六氯环己烷）。</p>
<p>附加资料</p>	
<p>ICSC 编号：0796 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 β-六六六</p>	

α-六六六

国际化学品安全卡

ICSC 编号: 0795

CAS 登记号: 319-84-6 中文名称: α-六六六; 1α,2α,3β,4α,5β,6β-六氯环己烷;
 RTECS 号: GV3500000 α-1,2,3,4,5,6-六氯环己烷; α-六氯环己烷
 EC 编号: 602-042-00-0 英文名称: ALPHA-HEXACHLOROCYCLOHEXANE; 1-
 alpha,2-alpha,3-beta,4-alpha,5-beta,6-beta-Hexachlorocyclohexane; alpha-1,2,3,4,5,6-Hexachlorocyclohexane; alpha-Benzenehexachloride (alpha-BHC)

化 学 式: C₆H₆Cl₆ 分子量: 290.9

危害/接触类型	急性危害 / 症状	预 防	急救 / 消防
火 灾	不可燃, 在火焰中释放出刺激性或有毒烟雾(或气体)		周围环境着火时, 允许用各种灭火器
爆 炸			
接 触		防止粉尘扩散! 严格卫生条件!	
# 吸入	咳嗽, 咽喉痛, 见注解	局部排气或呼吸保护	新鲜空气, 休息, 给予医疗护理
# 皮肤	可能被吸收!	防护手套, 防护服	脱掉污染的衣服, 冲洗, 然后用水和肥皂洗皮肤, 给予医疗护理
# 眼睛		护目镜或面罩	首先用大量水冲洗几分钟(如可能易行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
# 摄食	腹泻, 眩晕, 头痛, 恶心, 呕吐, 震颤	工作时不得进食、饮水或吸烟	漱口, 催吐(仅对清醒病人!), 给予医疗护理
溢漏处置	将溢漏物扫入容器中, 如果适当先润湿防止扬尘。小心收集残余物, 然后转移到安全场所。不要让这种化学品进入环境(额外个人防护: 适用于有害颗粒物的 P2 过滤呼吸器)。		
包装与标志	T 符号 N 符号 R: 21-25-40-50/53 S: 1/2-22-36/37-45-60-61 标记: C		
应急响应		储 存	严格密闭。

<p style="text-align: center;">重 要 数 据</p>	<p>物理状态 外观：各种形状黑色固体。</p> <p>化学危险性：该物质加热高于 200℃，与空气接触时可能自燃。该物质易于被空气氧化并易吸收二氧化碳。</p> <p>职业接触限值：阈限值未制定。最高容许浓度（以可吸入粉尘计）6mg/m³（1995 年）。</p> <p>接触途径：该物质可通过吸入吸收到体内。</p> <p>吸入风险：20℃时蒸发可忽略不计，但扩散时尤其是为粉末可较快地达到空气中颗粒物有害浓度。</p> <p>长期或反复接触作用：该物质可能对肺发生作用，导致铁尘肺。</p>
<p style="text-align: center;">物 理 性 质</p>	<p>熔点：1360℃</p> <p>相对密度（水=1）：5.7</p> <p>水中溶解度：不溶</p>
<p style="text-align: center;">环 境 数 据</p>	
<p style="text-align: center;">注 解</p>	<p>商品名有 CI77489。</p>
<p style="text-align: center;">附 加 资 料</p>	
<p>ICSC 编号：0793 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 氧化亚铁</p>	

氧化亚铁

国际化学品安全卡

ICSC 编号: 0793

CAS 登记号: 1345-25-1		中文名称: 氧化亚铁; 一氧化亚铁; 氧化铁 (II) 英文名称: FERROUS OXIDE; Ferrous monoxide; Iron(II)oxide 化学式: FeO		分子量: 71.9
危害/接触类型	急性危害/症状	预 防	急救/消防	
火 灾	在特定条件下是可燃的		周围环境着火时, 允许用各种灭火剂	
爆 炸				
接 触		防止粉尘扩散!		
# 吸入		避免吸入细微颗粒和雾气, 局部排气	新鲜空气, 休息,	
# 皮肤		防护手套	冲洗, 然后用水和肥皂洗皮肤	
# 眼睛		安全护目镜	首先用大量水冲洗几分钟 (如可能易行, 摘除隐形眼镜), 然后就医	
# 摄食		工作时不得进食、饮水或吸烟		
溢漏处置	将溢漏物扫入有盖容器中, 如果适当, 首先湿润防止扬尘。用大量水冲净残余物。			
包装与标志				
应急响应		储 存		

<p style="text-align: center;">重 要 数 据</p>	<p>物理状态 外观：有中度流动性无味无色液体。</p> <p>化学危险性：与氧化剂发生反应。</p> <p>职业接触限值：阈限值未制定。</p> <p>接触途径：该物质可通过吸入吸收到体内。</p> <p>吸入风险：未指明 20℃时该物质蒸发达到空气中有害浓度的速率。</p> <p>短期接触作用：该物质刺激眼睛。食入可能对中枢神经系统发生作用，导致知觉降低。</p> <p>长期或反复接触作用：见注解。</p>
<p style="text-align: center;">物 理 性 质</p>	<p>熔点：-26.4℃</p> <p>相对密度(水=1)：1.064</p> <p>水中溶解度：混溶</p> <p>蒸气压：见注解</p> <p style="text-align: right;">蒸气相对密度(空气=1)：4.6</p> <p style="text-align: right;">闪点：80℃(闭杯)</p>
<p style="text-align: center;">环境数据</p>	
<p style="text-align: center;">注 解</p>	<p>蒸气压未见文献报道。该物质对人体健康作用数据不充分，因此必须竭力进行护理。商品名为 Solketal。</p>
<p style="text-align: center;">附加资料</p>	
<p>ICSC 编号：0790 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 异亚丙基甘油</p>	

CAS 登记号: 100-79-8

中文名称: 异亚丙基甘油; 2,2-二甲基-1,3-二氧戊环-4-甲

RTECS 号: JI0400000

醇; 甘油二甲基甲酮; 丙酮甘油

英文名称: ISOPROPYLIDENE GLYCEROL; 2,2-Dimethyl-1,3-dioxolane-4-methanol; Glycerol dimethylketone; Acetone glycerol

化学式: $C_6H_{12}O_3$

分子量: 132.2

危害/接触类型	急性危害 / 症状	预 防	急救 / 消防
火 灾	可燃的	禁止明火	喷水, 抗醇泡沫, 二氧化碳
爆 炸	高于 80°C, 可能形成爆炸性蒸气/空气混合物	高于 80°C, 使用密闭系统, 通风	
接 触		防止产生烟雾!	
# 吸入	咳嗽, 咽喉疼痛	通风	新鲜空气, 休息
# 皮肤		防护手套	脱掉污染的衣服, 用大量水冲洗皮肤或淋浴
# 眼睛	发红	安全护目镜	首先用大量水冲洗几分钟 (如可能易行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
# 摄食	虚弱	工作时不得进食、饮水或吸烟	漱口, 不要催吐
溢漏处置	尽可能将溢漏液收集在有盖容器中。用大量水冲净残余物。		
包装与标志			
应急响应		储 存	与强氧化剂分开存放。干燥。保存在通风良好室内。

<p style="text-align: center;">重 要 数 据</p>	<p>物理状态 外观：无色液体。</p> <p>职业接触限值：阈限值未制定。</p> <p>接触途径：该物质可通过吸入其气溶胶、经皮肤和食入吸收到体内。</p> <p>吸入风险：未指明 20℃时该物质蒸发达到空气中有害浓度的速率。</p> <p>短期接触作用：该物质中度刺激眼睛和皮肤。</p>		
<p style="text-align: center;">物 理 性 质</p>	<table style="width: 100%; border: none;"> <tr> <td style="width: 50%; border: none;"> 沸點：245~247℃ 熔點：-32℃ 相對密度(水=1)：0.98 水中溶解度：20℃時 6.5g/100ml 蒸氣壓：20℃時 5.3Pa 蒸氣/空氣混合物的相對密度 (空氣=1)：20℃時 1.00 </td> <td style="width: 50%; border: none;"> 蒸氣相對密度(空氣=1)：7.0 閃點：105℃ (閉杯) 自燃溫度：290℃ 爆炸極限：在空氣中 0.6%~10.7% (體積) 辛醇/水分配系數的對數值：2.9 </td> </tr> </table>	沸點：245~247℃ 熔點：-32℃ 相對密度(水=1)：0.98 水中溶解度：20℃時 6.5g/100ml 蒸氣壓：20℃時 5.3Pa 蒸氣/空氣混合物的相對密度 (空氣=1)：20℃時 1.00	蒸氣相對密度(空氣=1)：7.0 閃點：105℃ (閉杯) 自燃溫度：290℃ 爆炸極限：在空氣中 0.6%~10.7% (體積) 辛醇/水分配系數的對數值：2.9
沸點：245~247℃ 熔點：-32℃ 相對密度(水=1)：0.98 水中溶解度：20℃時 6.5g/100ml 蒸氣壓：20℃時 5.3Pa 蒸氣/空氣混合物的相對密度 (空氣=1)：20℃時 1.00	蒸氣相對密度(空氣=1)：7.0 閃點：105℃ (閉杯) 自燃溫度：290℃ 爆炸極限：在空氣中 0.6%~10.7% (體積) 辛醇/水分配系數的對數值：2.9		
<p style="text-align: center;">環境數據</p>			
<p style="text-align: center;">注 解</p>	<p>常用名有 DGBA 和 DEGBEA。商品名有 Emkanol ABDG, Ektasolve DB acetate。可參考卡片 #0788。</p>		
<p style="text-align: center;">附加資料</p>			
<p>ICSC 編號：0789 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作編寫 二乙二醇單丁基醚乙酸酯</p>			

CAS 登记号: 124-17-4

中文名称: 二乙二醇单丁基醚乙酸酯; 2-(2-丁氧基乙氧基)

RETECS 号: KJ9275000

乙酸乙酯; 丁基乙氧乙氧基乙醇乙酸酯; 二甘醇单丁基醚乙酸酯

英文名称: DIETHYLENE GLYCOL MONOBUTYLETHER ACETATE; 2-(2-Butoxyethoxy)ethanol acetate; Butyl carbitol acetate; Diglycol monobutyl ether acetate; DGBA/DEGBEA

化学式: $C_{10}H_{20}O_4$

分子量: 204.3

危害/接触类型	急性危害 / 症状	预 防	急救 / 消防
火 灾	可燃的	禁止明火	干粉, 喷水, 泡沫, 二氧化碳
爆 炸			
接 触			
# 吸入	咳嗽	通风	新鲜空气, 休息
# 皮肤	发红	防护手套	用大量水冲洗皮肤或淋浴
# 眼睛	发红	安全护目镜	首先用大量水冲洗几分钟(如可能易行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
# 摄食		工作时不得进食、饮水或吸烟	大量饮水
溢漏处置	将溢漏液收集在有盖容器中。用沙子或惰性吸收剂吸收残液并转移到安全场所。		
包装与标志			
应急响应	美国防火协会法规: H; F1; R0。	储 存	

狄氏剂

国际化学品安全卡

ICSC 编号: 0787

CAS 登记号: 60-57-1 中文名称: 狄氏剂; 1,2,3,4,10,10-六氯-6,7-环氧-1,4,4a,5,6,7, 8,8a-
 RTECS 号: IO1750000 八氢内-1,4-外-5,8-二亚甲基萘; 3,4,5,6,9,9-六氯-1a,2,2a,3,6,6a,7,7a
 UN 编号: 2761 -八氢(1a α ,2,2a α ,3,6,6a α ,7,7a α)-2, 7:3, 6-二亚甲基萘基(2,3-b)
 EC 编号: 602-049-00-9 环氧乙烯
 英文名称: DIELDRIN; 1,2,3,4,10,10-Hexachloro-6,7- epoxy-1,4,4a,
 5,6,7,8,8a-octahydroendo-1,4-exo-5,8-dimethanophthalene; 3,4,5,6,9,
 9-Hexchloro-1a,2, 2a,3,6,6a,7,7a-octahydro,(1a α ,2,2a α ,3,6,6a,7,7a
 α)-2,7:3,6-dimetha(2,3-b) oxirene; HEOD
 化学式: C₁₂H₈Cl₆O 分子量: 381

危害/接触类型	急性危害 / 症状	预 防	急救 / 消防
火 灾	不可燃, 含有机溶剂的液体制剂可能是易燃的, 在火焰中释放出刺激性或有毒烟雾(或气体)		周围环境着火时, 允许用各种灭火剂
爆 炸	爆炸危险性取决于配方中所用溶剂或粉尘特性		
接 触		防止粉尘扩散! 严格卫生条件! 避免孕妇接触!	
# 吸入	(见摄食)	通风(如果不是粉末)	新鲜空气, 休息, 给予医疗护理
# 皮肤	可能被吸收! 见摄食	防护手套, 橡皮靴	脱掉污染的衣服, 冲洗, 然后用水和肥皂洗皮肤
# 眼睛	发红	护目镜或面罩	首先用大量水冲洗几分钟(如可能易行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
# 摄食	惊厥, 眩晕, 头痛, 恶心, 呕吐, 肌肉抽搐	工作时不得进食、饮水或吸烟, 进食前洗手	用水冲服活性炭炭, 不要催吐, 休息, 给予医疗护理
溢漏处置	不得冲入下水道。将溢漏物扫入有盖容器中, 如果适当先润湿防止扬尘。小心收集残余物, 然后转移到安全场所。(额外个人防护: 化学防护服包括自给式呼吸器)。		
包装与标志	T+符号 N符号 R: 25-27-40-48/25-50/53 S: (1/2)22-36/37-45-60-61 联合国危险性类别: 6.1 联合国包装级别: 1 不要与食品和饲料一起运输。 严重污染海洋物质。		
应急响应	运输应急卡: TEC(R)-6IG 41b.	储 存	采取措施盛装灭火产生的废水。与食品和饲料、不兼容的物料(见化学危险性)分开存放。严格密闭, 保存在通风良好的室内。

<p>重 要 数 据</p>	<p>物理状态 外观：白色或无色晶体。</p> <p>化学危险性：该物质受热分解，生成氮氧化物、硫氧化物有毒烟雾，与酸接触生成二硫化碳，并在有湿气或水存在时生成气态产物（如，甲基异硫氰酸酯、甲醛、硫化氢）。</p> <p>职业接触限值： 阈值未制定。最高容许浓度 2mg/m³（前苏联 1991 年）。</p> <p>接触途径：该物质可通过吸入其气溶胶和食入吸收到体内。</p> <p>吸入风险：20℃时蒸发可忽略不计，但扩散时较快地达到空气中颗粒物有害浓度。</p> <p>短期接触作用：该物质刺激眼睛，皮肤和呼吸道。</p> <p>长期或反复接触作用：反复或长期接触可能引起皮肤过敏（见注解）。</p>
<p>物 理 性 质</p>	<p>熔点：104~105℃，分解 相对密度(水=1)：1.3 水中溶解度：微溶(20℃时 3g/100ml) 蒸气压：20℃时 0.0003Pa 蒸气/空气混合物的相对密度 (空气=1)：20℃时 1.00 蒸气相对密度(空气=1)：5.6 闪点：见注解</p>
<p>环境数据</p>	<p>该物质可能对环境有危害，对鱼类、甲壳动物和植物应给予特别注意。</p>
<p>注 解</p>	<p>工业级产品纯度为 98%；棉隆为中度稳定，但对高于 35℃的温度和湿气敏感。该物质是可燃的，但闪点未见文献报道。该物质对人体健康作用数据不充分，因此必须竭力进行护理。商业制剂中使用的载体溶剂可能改变其物理和毒理学性质。商品名有 Basamid, Mylone, Pennosan B 100, Crag Fungicide 974, Fennosan B 100。</p>
<p>附加资料</p>	
<p>ICSC 编号：0786 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 棉隆</p>	

棉隆

国际化学品安全卡

ICSC 编号: 0786

CAS 登记号: 533-74-4 中文名称: 棉隆; 3,5-二甲基-1,3,5-噻二嗪-2-硫酮; 四氢-3,5-二甲基-1,3,5-噻二嗪-2-硫酮; 二甲基甲酰二硫代氨基甲酸二乙胺酯

RTECS 号: XI2800000

UN 编号: 2588

EC 编号: 613-008-00-X 英文名称: DAZOMET; 3,5-Dimethyl-1,3,5-thiadiazine-2-thione; Tetrahydro-3,5-dimethyl-1,3,5-thiadiazine-2-thione; Dimethylformocarbthialdine

化学式: $C_5H_{10}N_2S_2$ 分子量: 162.3

危害/接触类型	急性危害/症状	预 防	急救/消防
火 灾	在特定条件下是可燃的, 在火焰中释放出刺激性或有毒烟雾(或气体)	禁止明火	干粉, 喷水, 泡沫, 二氧化碳
爆 炸			
接 触		防止粉尘扩散! 严格卫生条件! 避免一切接触!	
# 吸入	灼烧感, 咳嗽, 咽喉疼痛	局部排气或呼吸保护	新鲜空气, 休息
# 皮肤	发红, 疼痛	防护手套, 防护服	脱掉污染的衣服, 用大量水冲洗皮肤或淋浴
# 眼睛	发红, 疼痛	护目镜或眼睛保护结合呼吸保护	首先用大量水冲洗几分钟(如可能易行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
# 摄食	见注解	工作时不得进食、饮水或吸烟	漱口, 给予医疗护理
溢漏处置	不得冲入下水道。将溢漏物扫入容器中。小心收集残余物, 然后转移到安全场所(额外个人防护: 适用于有害颗粒物的 P2 过滤呼吸器)。		
包装与标志	Xn 符号 R: 22-36 S: 15-22-24 联合国危险性类别: 6.1 联合国包装级别: III 不要与食品和饲料一起运输。		
应急响应		储 存	采取措施盛装灭火产生的废水。与酸、食品和饲料分开存放。保持阴凉、干燥。保存在通风良好室内。

<p style="text-align: center;">重 要 数 据</p>	<p>物理状态 外观：无色至白色极易吸湿晶体，有特殊气味。</p> <p>化学危险性：该物质受热或燃烧时分解，生成含氮氧化物、氯化氢的有毒和腐蚀性烟雾。该物质与强碱水溶液一起加热时分解，生成三甲胺和其他气态产物。有水存在时浸蚀许多金属。</p> <p>职业接触限值： 阈限值未制定。最高容许浓度 0.3mg/m³（经皮）（前苏联 1991 年）。</p> <p>接触途径： 该物质可通过吸入其气溶胶，经皮肤和食入吸收到体内。</p> <p>吸入风险： 20℃时蒸发可忽略不计，但可以通过扩散较快地达到空气中颗粒物有害浓度。</p> <p>短期接触作用： 该物质的气溶胶轻微刺激眼睛和呼吸道。该物质可能对神经系统发生作用：无乙酰胆碱酯酶抑制剂的胆碱酯抑制症状（见注解）。</p> <p>长期或反复接触作用：（见注解）</p>
<p style="text-align: center;">物 理 性 质</p>	<p>熔点（分解）： 245℃</p> <p>水中溶解度： 溶解（20℃时 74g/100ml）</p> <p>蒸气压： 20℃时 <0.00001Pa</p>
<p style="text-align: center;">环境数据</p>	
<p style="text-align: center;">注 解</p>	<p>工业级化合物（97~98%）为浅黄色固体。忌用阿托品作特别治疗。该物质对人体健康作用数据不充分，因此必须竭力进行护理。商业制剂中使用的载体溶剂可能改变其物理和毒理学性质。商品名有 Cycocel, CCC, Cycogan, Increcel, Retacel, Stablan。</p>
<p style="text-align: center;">附加资料</p>	
<p>ICSC 编号： 0781 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 氯化矮壮素</p>	

CAS 登记号: 999-81-5 中文名称: 氯化矮壮素; (2-氯乙基) 三甲基氯化铵;
 RTECS 号: BP5250000 2-氯-*N,N,N*-三甲基乙基氯化铵; 氯化氯胆碱
 EC 编号: 007-003-00-6 英文名称: CHLORMEQUAT CHLORIDE; (2-Chloroethyl)
 trimethylammonium chloride; 2-Chloro-*N,N,N*-tri-
 methylathanaminium chloride; Chlorocholine
 chloride
 化学式: $(ClCH_2CH_2N(CH_3)_3)Cl/C_5H_{13}Cl_2N$
 分子量: 158.1

危害/接触类型	急性危害/症状	预 防	急救/消防
火 灾	不可燃, 在火焰中释放出刺激性或有毒烟雾(或气体)		周围环境着火时, 允许用各种灭火剂
爆 炸			
接 触		防止粉尘扩散! 避免青少年和儿童接触!	
# 吸入	咳嗽(见摄食)	局部排气或呼吸保护	新鲜空气, 休息
# 皮肤	可能被吸收!	防护手套, 防护服	脱掉污染的衣服, 冲洗, 然后用水和肥皂洗皮肤, 给予医疗护理
# 眼睛	发红	面罩或眼睛保护结合呼吸保护	首先用大量水冲洗几分钟(如可能易行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
# 摄食	过量流涎, 出汗, 视觉障碍, 腹泻, 眩晕, 头痛, 呼吸困难, 恶心	工作时不得进食、饮水或吸烟	漱口, 给予医疗护理
溢漏处置	不得冲入下水道。将溢漏物扫入容器中。小心收集残余物, 然后转移到安全场所(额外个人保护: 适用于有害颗粒物的 P2 过滤呼吸器)。		
包装与标志	Xn 符号 R: 21/22 S: 36/37		
应急响应		储 存	干燥。保存在通风良好室内。贮存于玻璃、高密度塑料、橡胶或环氧树脂保护的金属容器中。

<p>重 要 数 据</p>	<p>物理状态 外观: 金黄色各种形状固体。</p> <p>化学危险性: 该物质受热分解, 生成有毒烟雾。与强氧化剂反应, 有着火和爆炸危险。该物质与碱接触时分解, 或经光照缓慢分解。</p> <p>职业接触限值: 阈值未制定。最高容许浓度未制定。</p> <p>接触途径: 该物质可通过吸入粉尘和食入吸收到体内。</p> <p>吸入风险: 20℃时蒸发可忽略不计, 但可以较快地达到空气中颗粒物有害浓度。</p> <p>短期接触作用: 该物质刺激眼睛、皮肤和呼吸道。接触高浓度的该物质可能造成中枢神经系统抑制、神志不清和死亡。</p> <p>长期或反复接触作用: 在实验动物身上已发现肿瘤, 但可能与人类无关(见注解)。</p>
<p>物 理 性 质</p>	<p>熔点: 290℃</p> <p>相对密度(水=1): 1.97</p> <p>水中溶解度: 不溶</p> <p>蒸气压: 25℃时<0.001Pa</p>
<p>环境数据</p>	
<p>注 解</p>	<p>无证据表明该物质对人体有致癌性。商品名有 Reranil, Spergon 和 Vulklor。</p>
<p>附加资料</p>	
<p>ICSC 编号: 0780 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 四氯对醌</p>	

CAS 登记号: 118-75-2 中文名称: 四氯对醌; 2,3,5,6-四氯对苯醌; 四氯苯醌
 RTECS 号: DK6825000 英文名称: CHLORANIL; 2,3,5,6-Tetrachloro-*p*-benzoquinone;
 UN 编号: 2588 Tetrachlorobenzoquinone; Tetrachloro-*p*-quinone
 化学式: C₆Cl₄O₂ 分子量: 245.9

危害/接触类型	急性危害/症状	预防	急救/消防
火灾	不可燃		周围环境着火时, 允许使用各种灭火剂
爆炸			
接触		防止粉尘扩散!	
# 吸入	咳嗽	避免吸入细微颗粒和雾气	新鲜空气, 休息, 必要时进行人工呼吸
# 皮肤	发红	防护手套	冲洗, 然后用水和肥皂洗皮肤
# 眼睛	发红	护目镜	首先用大量水冲洗几分钟(如可能易行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
# 摄食	腹泻	工作时不得进食、饮水或吸烟	休息, 给予医疗护理
溢漏处置	将溢漏物扫入有盖容器中。小心收集残余物, 然后转移到安全场所。		
包装与标志	R: 37/38 联合国危险性类别: 6.1 不要与食品和饲料一起运输。		
应急响应		储存	与碱、食品和饲料分开存放。储存在阴暗处。

艾氏剂

国际化学品安全卡

ICSC 编号: 0774

CAS 登记号: 309-00-2 中文名称: 艾氏剂; 1,2,3,4,10,10-六氯-1,4,4a,5,8,8a-六氢-外-1,4-内-5,8-二亚甲基萘; 1,4:5,8-二亚甲基萘-1,2,3,4,10,10-六氯-1,4,4a,5,8,8-六氢-(1 α ,4 α ,4a5 α ,8 α ,8a)			
RTECS 号: IO2100000			
UN 编号: 2761			
EC 编号: 602-048-00-3 英文名称: ALDRIN; 1,2,3,4,10,10-Hexachloro-1,4,4a,5,8,8a-hexahydro-exo-1,4-endo-5,8-dimethanonaphthalene; 1,4:5,8-Dimethanonaphthalene,1,2,3,4,10,10-hexachloro-1,4,4a,5,8,8a-hexahydro-, (1 α lpha,4 α lpha,4a5 α lpha,8 α lpha,8a)			
化学式: C ₁₂ H ₈ Cl ₆ 分子量: 364.9			
危害/接触类型	急性危害/症状	预 防	急救/消防
火 灾	不可燃, 含有机溶剂的液体制剂可能是易燃的, 在火焰中释放出刺激性或有毒烟雾(或气体)		周围环境着火时, 允许使用各种灭火剂
爆 炸			
接 触		防止粉尘扩散! 严格卫生条件! 避免青少年和儿童接触!	
# 吸入	(见食入)	通风(如果为粉末则不可)	新鲜空气, 休息, 给予医疗护理
# 皮肤	可能被吸收! 见摄食	防护手套, 防护服	脱掉污染的衣服, 冲洗, 然后用水和肥皂洗皮肤, 给予医疗护理
# 眼睛		护目镜, 或面罩	首先用大量水冲洗几分钟(如可能易行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
# 摄食	惊厥, 眩晕, 头痛, 恶心, 呕吐, 肌肉抽搐	工作时不得进食、饮水或吸烟, 饭前洗手	用水冲服活性炭浆, 不要催吐, 休息, 给予医疗护理
溢漏处置	不得冲入下水道。将溢漏物扫入有盖容器中; 如果适当, 首先湿润防止扬尘。小心收集残余物, 然后转移到安全场所(额外个人防护: 化学防护服包括自给式呼吸器)。		
包装与标志	T 符号 N 符号 R: 24/25-40-48/24/25-50/53 S: 1/2-22-36/37-45-60-61 联合国危险性类别: 6.1 联合国包装级别: II 不要与食品和饲料一起运输。严重污染海洋物质。		
应急响应	运输应急卡: TEC(R)-61G41b。 美国防火协会法规: H2; F0; R0。	储 存	采取措施盛装灭火产生的废水。与食品和饲料和不兼容物料分开存放(见化学危险性)。严格密闭。保存在通风良好室内。

<p style="text-align: center;">重 要 数 据</p>	<p>物理状态 外观：无味无色无定形粉末。</p> <p>化学危险性：该物质受热分解，生成有毒砷烟雾（见卡片#0013）。与酸反应释放有毒砷气（见卡片#0222）。</p> <p>职业接触限值：阈限值（以 As 计）0.2mg/m³（美国政府工业卫生学家会议，1991~1992 年）。</p> <p>接触途径：该物质可通过吸入其气溶胶、经皮肤和食入吸收到体内。</p> <p>吸入风险：20℃时蒸发可忽略不计，但可以通过扩散较快地达到空气中颗粒物有害浓度。</p> <p>短期接触作用：该物质及其气溶胶刺激眼睛、皮肤和呼吸道。该物质可能对中枢神经系统、消化道、循环系统发生作用，导致严重出血、体液和电解质损失、虚脱、休克和死亡。接触低浓度该物质可能造成死亡。作用可能延缓。</p> <p>长期或反复接触作用：反复或长期皮肤接触可能引起皮炎。反复或长期接触可能引起皮肤过敏。该物质可能对末梢神经系统、皮肤、粘膜和肝脏发生作用，导致神经病、色素沉着障碍、鼻中膈穿孔和肝硬化。该物质是人体致癌物。</p>
<p style="text-align: center;">物 理 性 质</p>	<p>熔点：1455℃</p> <p>相对密度(水=1)：3.62</p> <p>水中溶解度：不溶</p>
<p style="text-align: center;">环 境 数 据</p>	<p>该物质可能对环境有危害，对水体、水生生物和土壤生物应给予特别注意。因其在环境中持久性，强烈建议不要让该化学品进入环境。</p>
<p style="text-align: center;">注 解</p>	<p>分解温度未见文献报道。不要将工作服带回家中。</p>
<p style="text-align: center;">附 加 资 料</p>	
<p>ICSC 编号：0765 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 磷酸钙</p>	

CAS 登记号: 7778-44-1 中文名称: 砷酸钙; 砷酸三钙; 原砷酸钙; 砷酸钙盐
 RTECS 号: CG0830000 英文名称: CALCIUM ARSENATE; Tricalcium arsenate;
 UN 编号: 1573 Calcium ortho-arsenate; Arsenic acid, calcium salt
 EC 编号: 033-005-00-1 化学式: $As_2Ca_3O_8/Ca_3(AsO_4)_2$ 分子量: 398.1

危害/接触类型	急性危害 / 症状	预 防	急救 / 消防
火 灾	不可燃, 在火焰中释放出刺激性或有毒烟雾 (或气体)		周围环境着火时, 允许使用各种灭火剂
爆 炸			
接 触		防止粉尘扩散! 避免一切接触!	一切情况均向医生咨询!
# 吸入	咳嗽, 头痛, 呼吸困难, 虚弱 (见食入)	密闭系统和通风	新鲜空气, 休息, 给予医疗护理
# 皮肤	可能被吸收! 发红, 疼痛	防护手套, 防护服	脱掉污染的衣服, 冲洗, 然后用水和肥皂洗皮肤, 给予医疗护理
# 眼睛	发红, 疼痛	如果为粉末, 面罩或眼睛保护结合呼吸保护	首先用大量水冲洗几分钟 (如可能易行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
# 摄食	腹部疼痛, 腹泻, 呕吐, 胸骨后和口中灼烧感	工作时不得进食、饮水或吸烟, 进食前洗手	漱口, 用水冲服活性炭浆, 催吐 (仅对清醒病人!), 给予医疗护理
溢漏处置	不得冲入下水道。真空抽吸溢漏物。小心收集残余物, 然后转移到安全场所 (额外个人防护: 适用于有毒颗粒物的 P3 过滤呼吸器)。		
包装与标志	T 符号 R: 45-23/25 S: 53-45 标记: A 标记: E 联合国危险性类别: 6.1 联合国包装级别: II 不易破碎包装, 将易破碎包装放在不易破碎密闭容器中。不要与食品和饲料一起运输。海洋污染物。		
应急响应		储 存	与酸、食品和饲料分开存放。保持冷却。严格密闭。保存在通风良好室内。

<p style="text-align: center;">重 要 数 据</p>	<p>物理状态 外观：各种形状白色固体。</p> <p>化学危险性：燃烧时，生成含碳氧化物、氮氧化物的有毒气体。与强氧化剂、强酸和碱发生反应。有些在 210℃时分解。</p> <p>职业接触限值：阈值未制定。最高容许浓度未制定。</p> <p>接触途径：该物质可通过食入吸收到体内。</p>
<p style="text-align: center;">物 理 性 质</p>	<p>熔点：135℃ 相对密度(水=1)：1.2 水中溶解度：不溶(27℃时 0.026g/100ml)</p>
<p style="text-align: center;">环 境 数 据</p>	
<p style="text-align: center;">注 解</p>	<p>商品名有 L 34314, Dymid, Enide。</p>
<p style="text-align: center;">附 加 资 料</p>	
<p>ICSC 编号：0763 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 草乃敌</p>	

CAS 登记号: 957-51-7		中文名称: 草乃敌; 2,2-二苯基- <i>N,N</i> -二甲基乙酰胺; <i>N,N</i> -二甲基二苯基乙酰胺	
RTECS 号: AB8050000		英文名称: DIPHENAMID; 2,2-Diphenyl- <i>N,N</i> -dimethylacetamide; <i>N,N</i> -Dimethyldiphenylacetamide	
UN 编号: 2588		化学式: $C_{16}H_{17}NO/(C_6H_5)_2CHCON(CH_3)_2$ 分子量: 239.3	
危害/接触类型	急性危害/症状	预防	急救/消防
火灾	可燃的, 在火焰中释放出刺激性或有毒烟雾(或气体)		干粉, 抗醇泡沫, 水喷射, 二氧化碳
爆炸			
接触			
# 吸入			
# 皮肤			
# 眼睛			
# 摄食	呕吐	工作时不得进食、饮水或吸烟	催吐(仅对清醒病人!), 给予医疗护理
溢漏处置	不得冲入下水道。将溢漏物扫入容器中, 然后转移到安全场所。		
包装与标志	联合国危险性类别: 6.1 联合国包装级别: III 不要与食品和饲料一起运输。		
应急响应	运输应急卡: TBC(R)-61G53c。	储存	与食品和饲料分开存放。

CAS 登记号: 137-26-8		中文名称: 福美双; 四甲基硫代氨基甲酸二硫化物;	
RTECS 号: JO1400000		双(二甲基硫代氨基甲酸)二硫化物	
UN 编号: 2771		英文名称: THIRAM; Tetramethylthiuram disulfide;	
EC 编号: 006-005-00-4		Bis(dimethylthiocarbamoyl) disulfide; TMTD	
		化学式: $C_6H_{12}N_2S_4/(CH_3)_2NCSSCSN(CH_3)_2$	
		分子量: 240.4	
危害/接触类型	急性危害/症状	预防	急救/消防
火灾	可燃的, 含有机溶剂的液体制剂可能是易燃的, 在火焰中释放出刺激性或有毒烟雾(或气体)	禁止明火	干粉, 喷水, 泡沫, 二氧化碳
爆炸	爆炸危险将取决于配方中所用溶剂或取决于粉尘特性	防止粉尘沉积, 密闭系统, 防止粉尘爆炸电器与照明	
接触		避免一切接触! 避免孕妇接触!	
# 吸入	意识模糊, 咳嗽, 眩晕, 头痛, 咽喉疼痛	通风, 局部排气或呼吸保护	新鲜空气, 休息, 给予医疗护理
# 皮肤	发红	防护手套, 防护服	脱掉污染的衣服, 冲洗, 然后用水和肥皂洗皮肤
# 眼睛	发红, 疼痛	安全护目镜或眼睛保护结合呼吸保护	首先用大量水冲洗几分钟(如可能易行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
# 摄食	(另见吸入)	工作时不得进食、饮水或吸烟	漱口, 给予医疗护理
溢漏处置	不得冲入下水道。将溢漏物扫入容器中。小心收集残余物, 然后转移到安全场所(额外个人防护: 自给式呼吸器)。		
包装与标志	Xn 符号 R: 20/22-36/37-40-43 S: 36/37 联合国危险性类别: 6.1 联合国包装级别: III 不要与食品和饲料一起运输。		
应急响应	运输应急卡: TEC(R)-61G47c。	储存	与酸、强氧化剂、食品和饲料分开存放。干燥。保存在通风良好室内。

CAS 登记号: 10380-28-6

中文名称: 8-羟基喹啉铜; 8-羟基喹啉铜(II)螯合物;

RTECS 号: VC5250000

双(8-氧喹啉)铜

英文名称: COPPER8-QUINOLATE; Copper-8-hydroxyquinoline; Oxine-copper; 8-Quinolinol, copper (II) chelate; Bis (8-oxyquinoline) copper

化学式: $C_{18}H_{12}CuN_2O_2$

分子量: 351.9

危害/接触类型	急性危害/症状	预 防	急救/消防
火 灾	含有机溶剂的液体制剂可能是易燃的, 在火焰中释放出刺激性或有毒烟雾(或气体)		干粉, 喷水, 泡沫, 二氧化碳, 周围环境着火时, 允许使用各种灭火剂
爆 炸			
接 触		防止粉尘扩散!	
# 吸入	(见摄食)	局部排气或呼吸保护	新鲜空气, 休息, 必要时进行人工呼吸, 给予医疗护理
# 皮肤		防护手套	脱掉污染的衣服, 用大量水冲洗皮肤或淋浴
# 眼睛		护目镜	首先用大量水冲洗几分钟(如可能易行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
# 摄食	腹部疼痛, 腹泻, 呼吸困难, 呕吐	工作时不得进食、饮水或吸烟, 饭前洗手	漱口, 休息, 给予医疗护理
溢漏处置	不得冲入下水道。将溢漏物扫入有盖容器中。如果适当, 首先湿润防止扬尘。小心收集残余物, 然后转移到安全场所。		
包装与标志			
应急响应		储 存	

<p>重要数据</p>	<p>物理状态 外观: 白色、轻微吸湿的各种形状固体。</p> <p>化学危险性: 该物质受热分解, 生成有毒烟雾 (氧化砷, 见卡片# 0378)。水溶液为一种中强酸, 与还原剂、活泼金属 (如铁、铝、锌) 反应, 生成有毒气体 (甲基砷)。</p> <p>职业接触限值: 阈限值未制定。最高容许浓度未制定。</p> <p>接触途径: 该物质可通过吸入其气溶胶和食入吸收到体内。</p> <p>吸入风险: 20℃时蒸发可忽略不计, 但扩散时可较快地达到空气中颗粒物有害浓度。</p> <p>短期接触作用: 该物质刺激眼睛、皮肤和呼吸道。需要进行医疗观察。见注解。</p> <p>长期或反复接触作用: 该物质可能对末梢神经系统和肝脏发生作用。</p>
<p>物理性质</p>	<p>熔点: 161℃</p> <p>水中溶解度: 易溶</p>
<p>环境数据</p>	
<p>注解</p>	<p>该物质中毒时须采取必要的措施, 必须提供有指示说明的适当方法。本卡片推荐内容也适用于甲肿酸一钠和甲肿酸二钠。</p>
<p>附加资料</p>	
<p>ICSC 编号: 0755 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 甲基肿酸</p>	

CAS 登记号: 124-58-3	中文名称: 甲基胂酸; 一甲基次胂酸
RTECS 号: PA1575000	英文名称: METHYLARSONIC ACID; Methanearsonic acid;
UN 编号: 1557	Monomethyl arsinic acid; MAA
EC 编号: 033-002-00-5	化学式: $\text{CH}_3\text{AsO}(\text{OH})_2/\text{CH}_3\text{AsO}_3$ 分子量: 140

危害/接触类型	急性危害/症状	预防	急救/消防
火灾	不可燃, 在火焰中释放出刺激性或有毒烟雾(或气体)		周围环境着火时, 允许使用各种灭火剂
爆炸			
接触		防止粉尘扩散!	
# 吸入	灼烧感, 咳嗽, 咽喉疼痛	局部排气或呼吸保护	新鲜空气, 休息, 给予医疗护理
# 皮肤	发红	防护手套	脱掉污染的衣服, 冲洗, 然后用水和肥皂洗皮肤
# 眼睛	发红	如果为粉末, 护目镜或眼睛保护结合呼吸保护	首先用大量水冲洗几分钟(如可能易行、摘除隐形眼镜), 然后就医
# 摄食	咽喉灼烧感, 呕吐, 腹部疼痛, 腹泻	工作时不得进食、饮水或吸烟, 饭前洗手	漱口, 给予医疗护理, 见注解
溢漏处置	将溢漏物扫入容器中。如果适当, 首先湿润防止扬尘。小心收集残余物, 然后转移到安全场所(额外个人防护: 适用于有毒颗粒物的 P3 过滤呼吸器)。		
包装与标志	T 符号 R: 23/25 S: 1/2-20/21-28-45 标记: A 联合国危险性类别: 6.1 联合国包装级别: I 不要与食品和饲料一起运输。海洋污染物。		
应急响应	运输应急卡: TEC(R)-61G64a。	储存	与还原性物质、强碱、食品和饲料分开存放。干燥。

<p>重要数据</p>	<p>物理状态 外观：浅灰-黄色粉末。</p> <p>物理危险性：以粉末或颗粒形状与空气混合，可能发生粉尘爆炸。</p> <p>化学危险性：该物质受热或燃烧时分解，生成含硫氧化物、氮氧化物、氧化锌、氧化锰的有毒和刺激性烟雾。</p> <p>职业接触限值：阈值未制定。</p> <p>接触途径：该物质可通过吸入和经皮肤吸收到体内。</p> <p>吸入风险：20℃时蒸发可忽略不计，但扩散时较快地达到空气中颗粒物有害浓度。</p> <p>短期接触作用：气溶胶刺激呼吸道。</p> <p>长期或反复接触作用：反复或长期接触可能引起皮肤过敏。</p>	
<p>物理性质</p>	<p>熔点：150℃（计算值）低于熔点分解</p> <p>水中溶解度：不溶</p> <p>蒸气压：20℃时可忽略</p>	<p>闪点：138℃（开杯）</p> <p>自燃温度：见注解</p>
<p>环境数据</p>	<p>该物质可能对环境有危害，对水生生物应给予特别注意。</p>	
<p>注解</p>	<p>如果该物质由溶剂配制，可参考该溶剂卡片。商业制剂中使用的载体溶剂可能改变其物理和毒理学性质。商品名有 Aimcozeb, Crittox MZ, Dithane 945, Dithane M-45, Fore, Karamate, Mancozin, Manzate 200, Manzin, Nemispor, Penancozeb, Phyttox MZ, Riozeb, Vondozeb Plus, 2-Mercaptoimidazoline。可参考卡片 #1148：2-巯基咪唑啉，一种微量污染物和分解产物。</p>	
<p>附加资料</p>		
<p>ICSC 编号：0754 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 代森锰锌</p>		

CAS 登记号: 8018-01-7

中文名称: 代森锰锌; 乙烯双(二硫代氨基甲酸)锰与锌盐

RTECS 号: ZB3200000

(聚合)配合物; 乙烯双(二硫代氨基甲酸)锰
锌

EC 编号: 006-076-00-1

英文名称: MANCOZEB; Manganeseethylenebis(dithiocarbamate)(polymeric)complexwithzincsalt; Manzeb;
Manganese-zincethylenebis(dithiocarbamate)化学式: $(-SCS \cdot NHCH_2CH_2NHCS \cdot S \cdot Mn)_x \cdot (Zn)_y$

分子量: 541.0

危害/接触类型	急性危害/症状	预防	急救/消防
火灾	可燃的, 含有机溶剂的液体制剂可能是易燃的, 在火焰中释放出刺激性或有毒烟雾(或气体)	禁止明火	干粉, 喷水, 泡沫, 二氧化碳
爆炸	微细分散的颗粒物在空气中形成爆炸性混合物; 如果配方中含有易燃/爆炸性溶剂, 有着火和爆炸危险	防止粉尘沉积, 密闭系统, 防止粉尘爆炸电器与照明	
接触		防止粉尘扩散! 避免一切接触!	
# 吸入	咳嗽, 咽喉疼痛	局部排气或呼吸保护	新鲜空气, 休息, 给予医疗护理
# 皮肤		防护手套, 防护服	脱掉污染的衣服, 用大量水冲洗皮肤或淋浴
# 眼睛		安全护目镜或眼睛保护结合呼吸保护	首先用大量水冲洗几分钟(如可能易行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
# 摄食		工作时不得进食、饮水或吸烟, 饭前洗手	漱口
溢漏处置	不得冲入下水道。将溢漏物扫入有盖容器中; 如果适当, 首先湿润防止扬尘。小心收集残余物, 然后转移到安全场所(额外个人防护: 适用于有害颗粒物的 P2 过滤呼吸器)。		
包装与标志	Xi 符号 R: 37-43 S: 2-8-24/25-46 气密。不要与食品和饲料一起运输。		
应急响应		储存	采取措施盛装灭火产生的废水。与酸、食品和饲料分开存放。干燥。保存在通风良好室内。

<p>重 要 数 据</p>	<p>物理状态 外观：黄色至棕色晶体粉末，有特殊气味。</p> <p>化学危险性：该物质受热分解，生成含氮氧化物、磷氧化物、硫氧化物的有毒和腐蚀性烟雾。与氧化剂发生反应。该物质在碱作用下发生水解，生成对硝基苯酚（见卡片#0066）。</p> <p>职业接触限值：阈限值 $0.1\text{mg}/\text{m}^3$（时间加权平均值）（经皮）（美国政府工业卫生学家会议，1997年）。最高容许浓度 $0.5\text{mg}/\text{m}^3$；ⅢH（1996年）。</p> <p>接触途径：该物质可通过吸入其气溶胶、经皮肤和食入吸收到体内。</p> <p>吸入风险：20℃时该物质蒸发，相当慢地达到空气中有害浓度，但喷洒或扩散时则快得多。</p> <p>短期接触作用：该物质可能对神经系统发生作用，导致惊厥、呼吸衰竭。胆碱酯酶抑制剂。接触可能造成神志不清或死亡。作用可能延缓，需要进行医疗观察。</p> <p>长期或反复接触作用：胆碱酯酶抑制剂。可能有累积作用：见急性危害/症状。</p>
<p>物 理 性 质</p>	<p>熔点：36℃ 辛醇/水分配系数的对数值：>5.02</p> <p>水中溶解度：不溶</p> <p>蒸气压：25℃时 <0.01Pa</p>
<p>环 境 数 据</p>	<p>该物质对水生生物有极高毒性。该物质可能对环境有危害；对蜜蜂应给予特别注意。避免在非正常使用的情况下释放到环境中。</p>
<p>注 解</p>	<p>根据接触程度，须作定期医疗检查。急性中毒症状常常经过30分钟至1~2小时以后才变得明显。该物质中毒时须采取必要的措施，必须提供有指示说明的适当方法。如果该物质由溶剂配制，可参考该溶剂卡片。商业制剂中使用的载体溶剂可能改变其物理和毒理学性质。不要将工作服带回家中。</p>
<p>附 加 资 料</p>	
<p>ICSC 编号：0753 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 苯硫磷</p>	

CAS 登记号: 2104-64-5		中文名称: 苯硫磷; 硫代磷酸苯基 <i>O</i> -乙基- <i>O</i> -(4-硝基苯)	
RTECS 号: TB1925000		酯; <i>O</i> -乙基- <i>O</i> -4-硝基苯基苯基硫代磷酸酯	
UN 编号: 2783		英文名称: EPN; Phosphonothioic acid, phenyl-, <i>O</i> -ethyl <i>O</i> -(4-	
EC 编号: 015-036-00-2		nitrophenyl) ester; <i>O</i> -Ethyl <i>O</i> -4-nitrophenyl phenyl phosphonothioate	
		化学式: $C_{14}H_{14}NO_4PS$	分子量: 323.3
危害/接触类型	急性危害 / 症状	预 防	急救 / 消防
火 灾	可燃的, 含有机溶剂的液体制剂可能是易燃的, 在火焰中释放出刺激性或有毒烟雾 (或气体)	禁止明火	干粉, 抗醇泡沫, 水喷射, 二氧化碳
爆 炸			
接 触		严格卫生条件! 避免青少年和儿童接触!	一切情况均向医生咨询!
# 吸入	头痛, 喘鸣, 呼吸困难, 瞳孔收缩, 肌肉痉挛, 过量流涎, 出汗, 恶心, 眩晕, 惊厥, 神志不清, 症状可能延缓 (见注解)	局部排气或呼吸保护	新鲜空气, 休息, 必要时进行人工呼吸, 给予医疗护理
# 皮肤	可能被吸收! 灼烧感 (另见吸入)	防护手套, 防护服	脱掉污染的衣服, 冲洗, 然后用水和肥皂洗皮肤, 给予医疗护理
# 眼睛	视力模糊	如为粉末, 面罩, 或眼睛保护结合呼吸保护	首先用大量水冲洗几分钟 (如可能易行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
# 摄食	恶心, 腹部痉挛, 呕吐, 腹泻, 呼吸困难 (另见吸入)	工作时不得进食、饮水或吸烟, 饭前洗手	催吐 (仅对清醒病人!), 给予医疗护理
溢漏处置	不得冲入下水道。将溢漏物扫入容器中; 如果适当, 首先湿润防止扬尘。小心收集残余物, 然后转移到安全场所。化学防护服包括自给式呼吸器。		
包装与标志	T+符号 N符号 R: 27/28-50/53 S: 1/2-22-36/37-45-60-61 联合国危险性类别: 6.1 联合国包装级别: I 不要与食品和饲料一起运输。严重海洋污染物。		
应急响应	运输应急卡: TEC(R)-61G41a。	储 存	与食品和饲料分开存放。严格密闭。

<p>重 要 数 据</p>	<p>物理状态 外观：无色晶体。</p> <p>化学危险性：该物质受热、燃烧或与酸或酸雾接触时发生分解，生成含氯气有毒和腐蚀性烟雾。</p> <p>职业接触限值：阈限值未制定。最高容许浓度未制定。</p> <p>接触途径：该物质可通过吸入其气溶胶、经皮肤和食入吸收到体内。</p> <p>吸入风险：未指明 20℃时该物质蒸发达到空气中有害浓度的速率。</p> <p>短期接触作用：该物质刺激皮肤和呼吸道。该物质可能对中枢神经系统、肝和肾发生作用。</p> <p>长期或反复接触作用：反复或长期皮肤接触可能引起皮炎。</p>
<p>物 理 性 质</p>	<p>熔点：78.5~79.5℃ 辛醇/水分配系数的对数值：3.54</p> <p>相对密度(水=1)：1.13</p> <p>水中溶解度：不溶</p>
<p>环 境 数 据</p>	<p>该物质对水生生物有极高毒性。在对人类重要的食物链中发生生物蓄积，特别是在鱼类中。</p>
<p>注 解</p>	<p>工业产品的外观和物理性质可能与纯物质不同。商业制剂中使用的载体溶剂可能改变其物理和毒理学性质。商品名有 Acarin, Carbox, Hilfol, Kelthane, Mibol 和 Mitigan。</p>
<p>附 加 资 料</p>	
<p>ICSC 编号：0752 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 开乐散</p>	

开乐散

国际化学品安全卡

ICSC 编号: 0752

CAS 登记号: 115-32-2 中文名称: 开乐散; 2,2,2-三氯-1,1-双(4-氯苯基)乙醇;
 RTECS 号: DC8400000 4,4'-二氯- α -(三氯甲基)二苯基甲醇
 UN 编号: 2761 英文名称: DICOFOL; 2,2,2-Trichloro-1,1-bis(4-chlorophenyl)
 EC 编号: 603-044-00-4 ethanol; 4,4'-Dichloro- α -(trichloromethyl)
 benzhydrol
 化学式: $\text{C}_{14}\text{H}_9\text{Cl}_5\text{O}/(\text{C}_{10}\text{H}_4)_2\text{C}(\text{OH})\text{CCl}_3$
 分子量: 370.5

危害/接触类型	急性危害/症状	预防	急救/消防
火灾	可燃的, 含有机溶剂的液体制剂可能是易燃的, 在火焰中释放出刺激性或有毒烟雾(或气体)	禁止明火	干粉, 喷水, 泡沫, 二氧化碳
爆炸			着火时, 喷水保持料桶等冷却
接触		防止粉尘扩散!	
# 吸入	意识模糊, 惊厥, 咳嗽, 眩晕, 头痛, 咽喉疼痛, 呕吐, 虚弱, 定向力障碍	局部排气或呼吸保护	新鲜空气, 休息, 给予医疗护理
# 皮肤	可能被吸收! 发红	防护手套	脱掉污染的衣服, 冲洗, 然后用水和肥皂洗皮肤, 给予医疗护理
# 眼睛		安全护目镜	首先用大量水冲洗几分钟(如可能易行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
# 摄食	腹部疼痛, 腹泻, 恶心(另见吸入)	工作时不得进食、饮水或吸烟, 饭前洗手	漱口, 催吐(仅对清醒病人!), 给予医疗护理
溢漏处置	不得冲入下水道。将溢漏物扫入有盖容器中; 如果适当, 首先湿润防止扬尘。小心收集残余物, 然后转移到安全场所(额外个人防护: 全套防护服包括自给式呼吸器)。		
包装与标志	Xn 符号 R: 21/22-38-43 S: 2-36/37 联合国危险性类别: 6.1 不要与食品和饲料一起运输。		
应急响应	运输应急卡: TEC(R)-61G53b.	储存	与酸、碱、食品和饲料分开存放。保存在通风良好室内。

CAS 登记号: 76-06-2		中文名称: 三氯硝基甲烷; 氯化苦; 硝基氯仿; 硝基三氯甲烷	
RTECS 号: PB6300000		英文名称: TRICHLORONITROMETHANE; Chloropicrin; Nitrochloroform; Nitrotrichloromethane	
UN 编号: 1580		化学式: CCl_3NO_2	
EC 编号: 610-001-00-3		分子量: 164.4	
危害/接触类型	急性危害/症状	预防	急救/消防
火灾	不可燃, 许多反应可能引起火灾或爆炸		周围环境着火时, 允许使用各种灭火剂
爆炸			
接触		严格卫生条件!	一切情况均向医生咨询!
# 吸入	腹部疼痛, 咳嗽, 腹泻, 眩晕, 头痛, 恶心, 咽喉疼痛, 呕吐, 虚弱, 症状可能延缓(见注解)	通风, 局部排气或呼吸保护	新鲜空气, 休息, 半直立位, 给予医疗护理
# 皮肤	发红, 疼痛	防护手套或防护服	脱掉污染的衣服, 冲洗, 然后用水和肥皂洗皮肤, 给予医疗护理
# 眼睛	发红, 疼痛, 灼烧感,	安全护目镜, 面罩或眼睛保护结合呼吸保护	首先用大量水冲洗几分钟(如可能易行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
# 摄食	(见吸入)	工作时不得进食、饮水或吸烟	漱口, 大量饮水, 给予医疗护理
溢漏处置	撤离危险区域! 向专家咨询! 尽可能将溢漏液收集在有盖容器中。用沙子或惰性吸收剂吸收残液并转移到安全场所(额外个人防护: 化学防护服包括自给式呼吸器)。		
包装与标志	T+符号 R: 22-26-36/37/38 S: 1/2-36/37-38-45 联合国危险性类别: 6.1 联合国包装级别: I 不易破碎包装, 将易破碎包装放在不易破碎密闭容器中。不得与食品和饲料一起运输。		
应急响应	运输应急卡: TEC(R)-162。 美国防火协会法规: H4; F0; R3。	储存	与食品和饲料分开存放。见化学危险性。保持阴凉, 保存在通风良好的室内。

CAS 登记号: 116-29-0		中文名称: 三氯杀螨虱; 4-氯苯基-2,4,5-三氯苯基磺;	
RTECS 号: WR5850000		1,2,4-三氯-5-(4-氯苯基)磺酰基)苯; 2,4,5,4'-	
UN 编号: 2761		四氯二苯基磺	
		英文名称: TETRADIFON; 4-Chlorophenyl-2,4,5-trichloro-	
		phenylsulfone; 1,2,4-Trichloro-5-((4-chloro-	
		phenyl)sulfonyl)benzene; 2,4,5,4'-Tetrachloro-	
		diphenylsulfone	
		化 学 式: (C ₆ H ₄ Cl ₂)OSO(C ₆ H ₄ Cl) 分子量: 356	
危害/接触 类型	急性危害 / 症状	预 防	急救 / 消防
火 灾	不可燃, 含有机溶剂的 液体制剂可能是易燃的		抗醇泡沫, 干粉, 二氧 化碳
爆 炸	爆炸危险将取决于制剂 中溶剂或粉尘的特性		着火时, 喷水保持钢瓶 冷却
接 触		防止粉尘扩散!	
# 吸入		通风	
# 皮肤		防护手套	用大量水冲洗皮肤或淋 浴
# 眼睛	发红	安全护目镜	首先用大量水冲洗几分 钟(如可能易行, 摘除 隐形眼镜), 然后就医
# 摄食		工作时不得进食、饮水 或吸烟	给予医疗护理
溢漏处置	将溢漏物扫入有盖容器中。小心收集残余物, 然后转移到安全场所。		
包装与标志	联合国危险性类别: 6.1 不要与食品和饲料一起运输。		
应急响应		储 存	与食品和饲料分开存放。干 燥。保存在原始包装中。

<p>重 要 数 据</p>	<p>物理状态 外观：红色易潮解粉末。</p> <p>化学危险性：该物质受热分解生成含氯化氢（见卡片#0163）的有毒和腐蚀性烟雾。与五羰基化铁和锌猛烈反应，有引起爆炸危险。</p> <p>职业接触限值：阈值 0.01mg/m³（时间加权平均值）（美国政府工业卫生学家会议，1995~1996年）。</p> <p>接触途径：该物质可通过吸入其气溶胶和食入吸收到体内。</p> <p>吸入风险：20℃时蒸发可忽略不计，但扩散时较快地达到空气中颗粒物有害浓度。</p>
<p>物 理 性 质</p>	<p>熔点：100℃（分解） 相对密度（水=1）：>1 水中溶解度：易溶</p>
<p>环境数据</p>	
<p>注 解</p>	<p>氯化铈这个名称常用于水合物，也用于无水合物。该物质对人体健康作用数据不充分，因此必须竭力进行护理。</p>
<p>附加资料</p>	
<p>ICSC 编号：0746 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 三水合三氯化铈</p>	

CAS 登记号: 13569-65-8	中文名称: 三水合三氯化铑; 三水合氯化铑
RTECS 号: VI9290000	英文名称: RHODIUM TRICHLORIDE, TRIHYDRATE; Rhodium chloride, trihydrate
	化学式: $\text{Cl}_3\text{Rh}\cdot 3\text{H}_2\text{O}$ 分子量: 263.3

危害/接触类型	急性危害/症状	预 防	急救/消防
火 灾	不可燃,在火焰中释放出刺激性或有毒烟雾(或气体)		周围环境着火时,允许使用各种灭火剂
爆 炸			
接 触		防止粉尘扩散!	
# 吸入	咳嗽	避免吸入微细粉尘和烟云; 局部排气或呼吸保护	
# 皮肤	发红	防护手套	脱掉污染的衣服,用大量水冲洗皮肤或淋浴
# 眼睛	发红	安全护目镜	
# 摄食		工作时不得进食、饮水或吸烟	
溢漏处置	将溢漏物扫入有盖容器中; 如果适当,首先湿润防止扬尘。小心收集残余物,然后转移到安全场所(额外个人防护: 适用于有毒颗粒物的 P3 过滤呼吸器)。		
包装与标志	不易破碎包装, 将易破碎包装放在不易破碎密闭容器中。		
应急响应		储 存	与不兼容物料分开存放(见化学危险性)。

<p style="text-align: center;">重 要 数 据</p>	<p>物理状态 外观: 黄色至绿色晶体。</p> <p>化学危险性: 该物质受热分解, 生成含磷氧化物和磷的有毒烟雾, 增加着火危险。与水、空气中水分发生反应, 与酸猛烈反应生成磷, 有着火和毒害危险。</p> <p>职业接触限值: 阈值未制定。</p> <p>接触途径: 该物质可通过吸入粉末物料或粉尘和食入吸收到体内。</p> <p>吸入风险: 20℃时蒸发可忽略不计, 但扩散时可较快地达到空气中颗粒物有害浓度。</p> <p>短期接触作用: 该物质刺激眼睛和呼吸道。见注解。</p>
<p style="text-align: center;">物 理 性 质</p>	<p>熔点: >750℃</p> <p>水中溶解度: 反应</p>
<p style="text-align: center;">环 境 数 据</p>	<p>避免非正常使用的情况下释放到环境中。</p>
<p style="text-align: center;">注 解</p>	<p>与灭火剂, 如水猛烈反应。不要将工作服带回家中。商品名有 Detiaphos, Mag-disc, Magtoxin 和 Phostoxin。可参考卡片# 0694 (磷)。</p>
<p style="text-align: center;">附 加 资 料</p>	
<p>ICSC 编号: 0744 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 磷化镁</p>	

CAS 登记号: 12057-74-8		中文名称: 磷化镁; 二磷化三镁	
RTECS 号: OM4200000		英文名称: MAGNESIUM PHOSPHIDE: Trimagnesium diphosphidc	
UN 编号: 2011		化学式: $Mg_3P_2/Mg=PMgP=Mg$	
EC 编号: 015-005-00-3		分子量: 134.9	
危害/接触类型	急性危害/症状	预 防	急救/消防
火 灾	不可燃, 但与水或潮湿空气接触形成易燃气体, 在火焰中释放出刺激性或有毒烟雾(或气体)	禁止明火、禁止火花和禁止吸烟, 禁止与水接触	二氧化碳, 干沙, 禁止用水
爆 炸	与水或潮湿空气接触有着火和爆炸危险		
接 触		防止粉尘扩散! 避免青少年和儿童接触!	一切情况均向医生咨询!
# 吸入	腹部疼痛, 灼烧感, 咳嗽, 眩晕, 迟钝, 头痛, 呼吸困难, 恶心, 咽喉疼痛	局部排气或呼吸保护	新鲜空气, 休息, 必要时进行人工呼吸, 给予医疗护理
# 皮肤		防护手套	脱掉污染的衣服, 冲洗, 然后用水和肥皂洗皮肤
# 眼睛	发红, 疼痛	护目镜	首先用大量水冲洗几分钟(如可能易行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
# 摄食	惊厥, 腹泻, 神志不清, 呕吐(另见吸入)	工作时不得进食、饮水或吸烟, 饭前洗手	漱口, 催吐(仅对清醒病人!), 休息, 给予医疗护理
溢漏处置	撤离危险区域! 向专家咨询! 不得冲入下水道。将溢漏物扫入有盖容器中。小心收集残余物, 然后转移到安全场所。(额外个人防护: 气密化学防护服包括自给式呼吸器)。		
包装与标志	F 符号 T+符号 联合国危险性类别: 4.3 联合国包装级别: I	R: 15/29-28	S: 1/2-22-43-45 联合国次要风险等级: 6.1 不要与食品和饲料一起运输。
应急响应	运输应急卡: TEC(R)-43G 15。	储 存	防火。采取措施盛装灭火产生的废水。保持干燥, 贮存在聚乙烯衬里的密闭料桶中。与食品和饲料分开存放, 见化学危险性。严格密闭。

<p>重 要 数 据</p>	<p>物理状态 外观：白色晶体，有特殊气味。</p> <p>化学危险性：该物质加热到 160℃ 以上分解，生成含氯化氢和氯气的有毒烟雾。与强氧化剂发生反应。侵蚀金属。</p> <p>职业接触限值：阈值 0.05mg/m³（时间加权平均值），A3（经皮）（美国政府工业卫生学家会议，1997 年）。</p> <p>接触途径：该物质可通过吸入其粉末浓缩物中的粉尘、经皮肤和食入吸收到体内。</p> <p>吸入风险：20℃ 时蒸发可忽略不计，但扩散时尤其是粉末能较快地达到空气中颗粒物有害浓度。</p> <p>长期或反复接触作用：该物质可能是入体致癌物。</p>
<p>物 理 性 质</p>	<p>沸点：0.2kPa 时 135~145℃ 辛醇/水分配系数的对数值：5.27~5.44</p> <p>熔点：95~96℃</p> <p>相对密度（水=1）：1.65~1.67</p> <p>水中溶解度：不溶</p> <p>蒸气压：25℃ 时 0.053Pa</p>
<p>环境数据</p>	<p>该物质对水生生物有极高毒性。在对人类重要的食物链中发生生物蓄积，特别是在鱼类、鸟类和牛乳中。该物质可能对水生环境造成长期影响。</p>
<p>注 解</p>	<p>其他熔点：工业品 46~74℃。商业制剂中使用的载体溶剂可能改变其物理和毒理学性质。商品名有 Aahepta, Agroccres, Basaklor, Drinox, Heptachlorane, Heptagran, Heptagranox, Heptamak, Heptamul, Heptasol, Heptox, Rhodiachlor, Soleptax 和 Velsicol 104。</p>
<p>附加资料</p>	
<p>ICSC 编号：0743 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 七氯</p>	

CAS 登记号: 76-44-8 中文名称: 七氯; 1,4,5,6,7,8,8-七氯-3a,4,7,7a-四氢-4,7-亚甲基茛; 1,4,5,6,7,8,8-七氯-3a,4,7,7a-四氢-4,7-亚基-1H-茛

RTECS 号: PC0700000

UN 编号: 2761

EC 编号: 602-046-00-2 英文名称: HEPTACHLOR; 1,4,5,6,7,8,8-Heptachloro-3a,4,7,7a-tetrahydro-4,7-methanoindene; 1,4,5,6,7,8,8-Heptachloro-3a,4,7,7a-tetrahydro-4,7-methano-1H-indene

化学式: $C_{10}H_5Cl_7$ 分子量: 373.3

危害/接触类型	急性危害 / 症状	预 防	急救 / 消防
火 灾	不可燃, 含有机溶剂的液体制剂可能是易燃的, 在火焰中释放出刺激性或有毒烟雾 (或气体)		周围环境着火时, 允许使用各种灭火剂
爆 炸			
接 触		防止粉尘扩散! 避免一切接触! 避免青少年和儿童接触!	
# 吸入		呼吸保护	新鲜空气, 休息, 给予医疗护理
# 皮肤	可能被吸收!	防护手套, 防护服	脱掉污染的衣服, 冲洗, 然后用水和肥皂洗皮肤, 给予医疗护理
# 眼睛		护目镜, 或眼睛保护结合呼吸保护	首先用大量水冲洗几分钟 (如可能易行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
# 摄食		工作时不得进食、饮水或吸烟, 饭前洗手	漱口, 用水冲服活性炭浆, 休息, 给予医疗护理
溢漏处置	不得冲入下水道。将溢漏物扫入有盖容器中。如果适当, 首先湿润防止扬尘。小心收集残余物, 然后转移到安全场所。(额外个人防护: 化学防护服包括自给式呼吸器)。		
包装与标志	T 符号 N 符号 R: 24/25-33-40-50/53 S: 1/2-36/37-45-60-61 联合国危险性类别: 6.1 联合国包装级别: II 不要与食品和饲料一起运输。严重海洋污染物。		
应急响应	运输应急卡: TEC(R)-61G41b。	储 存	采取措施盛装灭火产生的废水。与强氧化剂、金属、食品和饲料分开存放。严格密闭。保存在通风良好室内。

<p>重 要 数 据</p>	<p>物理状态 外观：纯品为无色晶体；工业品为棕色薄片，有特殊气味。</p> <p>化学危险性：该物质受热分解生成含硫氧化物、氯气的有毒烟雾。与碱反应生成硫氧化物有毒烟雾。侵蚀铁。</p> <p>职业接触限值： 阈值 0.1mg/m³（时间加权平均值），A4（经皮）（美国政府工业卫生学家会议，1997年）。</p> <p>接触途径：该物质可通过吸入，经皮肤和食入吸收到体内。</p> <p>吸入风险：20℃时蒸发可忽略不计，但喷洒或扩散时可较快地达到空气中颗粒物有害浓度，尤其是粉末。</p> <p>短期接触作用：该物质可能对中枢神经系统、血液发生作用，导致易怒、惊厥和肾衰竭。接触高浓度的该物质可能造成死亡。作用可能延缓，需要进行医疗观察。</p>
<p>物 理 性 质</p>	<p>熔点：70~100℃（工业品） 辛醇/水分配系数的对数值：3.55~3.62 106℃（纯品）</p> <p>水中溶解度：不溶</p> <p>蒸气压：80℃时 1.2Pa</p>
<p>环 境 数 据</p>	<p>该物质对水生生物有极高毒性。该物质可能对环境有危害，对鸟类和土壤生物应给予特别注意。在对人类重要的食物链中发生生物蓄积，特别是在水生生物中。该物质可能对水生环境有长期影响。避免在非正常使用情况下释放到环境中。</p>
<p>注 解</p>	<p>饮用含酒精饮料增进有害作用。如果该物质由溶剂配制，可参考该溶剂卡片。商业制剂中使用的载体溶剂可能改变其物理和毒理学性质。不要将工作服带回家中。商品名有 Beosit, Chlortiepin, Cyclofan, Devisulphan, Endocel, Endosol, Hildan, Insectophene, Malix, Rasayansulfan, Thifor, Thimul, Thiodan, Thionex 和 Thiosulfan。</p>
<p>附 加 资 料</p>	
<p>ICSC 编号：0742 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 硫丹（混合异构体）</p>	

硫丹 (混合异构体)

国际化学品安全卡

ICSC 编号: 0742

CAS 登记号: 115-29-7 中文名称: 硫丹(混合异构体); (1,4,5,6,7,7-六氯-8,9,10-三降冰片-5-烯-2,3-亚基双亚甲基)硫化物; 6,9-亚甲基-2,4,3-苯并二氧硫庚-6,7,8,9,10,10-六氯-1,5,5a,6,9,9a-六氢-3-氧化物
 RTECS 号: RB9275000
 UN 编号: 2761
 EC 编号: 602-052-00-5 英文名称: ENDOSULFAN(MIXED ISOMERS); (1,4,5,6,7,7-Hexachloro-8,9,10-trinorborn-5-en-2,3-ylenebismethylene)-sulfite; 6,9-Methano-2,4,3-benzodioxathiepin,6,7,8,9,10,10-hexachloro-1,5,5a,6,9,9a-hexa-hydro-3-oxide
 化学式: $C_9H_6Cl_6O_3S$ 分子量: 406.9

危害/接触类型	急性危害 / 症状	预 防	急救 / 消防
火 灾	不可燃, 含有机溶剂的液体制剂可能是易燃的, 在火焰中释放出刺激性或有毒烟雾 (或气体)		周围环境着火时, 允许用各种灭火剂
爆 炸			着火时, 喷水保持料桶等冷却
接 触		防止粉尘扩散! 严格卫生条件! 避免青少年和儿童接触!	一切情况均向医生咨询!
# 吸入	(见摄食)	局部排气或呼吸保护	新鲜空气, 休息, 给予医疗护理
# 皮肤	可能被吸收! (见摄食)	防护手套, 防护服	脱掉污染的衣服, 冲洗, 然后用水和肥皂洗皮肤; 给予医疗护理
# 眼睛		面罩, 或眼睛保护 结合呼吸保护	首先用大量水冲洗几分钟 (如可能易行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
# 摄食	嘴唇或指甲发育, 意识模糊, 惊厥, 腹泻, 眩晕, 头痛, 呼吸困难, 恶心, 神志不清, 呕吐, 虚弱	工作时不得进食、饮水或吸烟, 饭前洗手	催吐 (仅对清醒病人!), 休息, 给予医疗护理
溢漏处置	不得冲入下水道。将溢漏物扫入有盖容器中; 如果适当, 首先湿润防止扬尘。小心收集残余物, 然后转移到安全场所。(额外个人防护: 化学防护服包括自给式呼吸器)		
包装与标志	T 符号 N 符号 R: 24/25-36-50/53 S: 1/2-28-36/37-45-60-61 联合国危险性类别: 6.1 联合国包装级别: II 不得与食品和饲料一起运输。严重污染海洋物质。		
应急响应	运输应急卡: TEC(R)-61G 41b。	储 存	采取措施盛装灭火产生的废水。与酸、碱、铁、食品和饲料分开存放。干燥。严格密闭。

<p style="text-align: center;">重 要 数 据</p>	<p>物理状态 外观：纯品为无色晶体，有特殊气味。</p> <p>化学危险性：该物质受热分解生成含氮氧化物、磷氧化物、硫氧化物有毒烟雾。</p> <p>职业接触限值：阈限值未制定。</p> <p>接触途径：该物质可通过吸入，经皮肤和食入吸收到体内。</p> <p>吸入风险：20℃时蒸发可忽略不计，但可较快地达到空气中颗粒物有害浓度。</p> <p>短期接触作用：高浓度下接触该物质可能对神经系统发生作用。胆碱酯酶抑制剂。接触可能造成死亡。作用可能延缓，需要进行医疗观察。</p> <p>长期或反复接触作用：反复或长期皮肤接触可能引起皮炎。胆碱酯酶抑制剂。可能有累积作用：见急性危害/症状。动物试验表明该物质可能对人类生殖有毒性作用。</p>
<p style="text-align: center;">物 理 性 质</p>	<p>沸点：0.01kPa时 117℃ 闪点：107℃（闭杯）</p> <p>熔点：51~52℃ 辛醇/水分配系数的对数值：0.5~0.8</p> <p>水中溶解度：21℃时 2.5g/100ml</p> <p>蒸气压：25℃时 0.001Pa</p>
<p style="text-align: center;">环 境 数 据</p>	<p>该物质对水生生物是有毒的。该物质可能对环境有危害，对蜜蜂、鸟类应给予特别注意。避免非正常使用的情况下释放到环境中。</p>
<p style="text-align: center;">注 解</p>	<p>其他熔点：43~45℃（工业级）。根据接触程度，须作定期医疗检查。该物质中毒时须采取必要的措施，必须提供有指示说明的适当方法。如果该物质由溶剂配制，可参考该溶剂卡片。商业制剂中使用的载体溶剂可能改变其物理和毒理学性质。商品名有 Cygon, Fostion, MM, Perfekthion, Rogor 和 Roxion。</p>
<p style="text-align: center;">附 加 资 料</p>	
<p>ICSC 编号：0741 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 乐果</p>	

CAS 登记号: 60-51-5 中文名称: 乐果; *O,O*-二甲基 *S*-甲基-氨基甲酰基甲基二硫磷酸酯;
 RTECS 号: TE1750000 二硫代磷酸, *O,O*-二甲基 *S*-(2-(甲基氨基)-2-氧代乙基)酯;
 UN 编号: 2783 *O,O*-二甲基-*S*-(2-(甲基氨基)-2-氧代乙基)二硫代磷酸酯
 EC 编号: 015-051-00-4 英文名称: DIMETHOATE; *O,O*-Dimethyl *S*-methylcarbamoylmethyl phosphorodithioate; Phosphorodithioic acid, *O,O*-dimethyl *S*-(2-(methylamino)-2-oxoethyl) ester; *O,O*-Dimethyl *S*-(2-(methylamino)-2-oxoethyl) phosphorodithioate
 化学式: $C_5H_{12}NO_3PS_2/CH_3NHCOCH_2SPS(OCH_3)_2$
 分子量: 229.2

危害/接触类型	急性危害/症状	预 防	急救/消防
火 灾	可燃的,含有有机溶剂的液体制剂可能是易燃的,在火焰中释放出刺激性或有毒烟雾(或气体)	禁止明火	喷水,干粉,二氧化碳
爆 炸			
接 触		防止粉尘扩散!避免青少年和儿童接触!	
# 吸入	眩晕,出汗,呼吸困难,恶心,虚弱,瞳孔收缩,肌肉痉挛,过量流涎	通风(如果为粉末则不可)	新鲜空气,休息,必要时进行人工呼吸,给予医疗护理
# 皮肤	可能被吸收!(另见吸入)	防护手套,防护服	脱掉污染的衣服,用大量水冲洗皮肤或淋浴,给予医疗护理
# 眼睛	发红,疼痛	护目镜或面罩	首先用大量水冲洗几分钟(如可能易行,摘除隐形眼镜),然后就医
# 摄食	腹部痉挛,惊厥,腹泻,神志不清,呕吐(另见吸入)	工作时不得进食、饮水或吸烟,饭前洗手	催吐(仅对清醒病人!),休息,给予医疗护理
溢漏处置	不得冲入下水道。将溢漏物扫入容器中;如果适当,首先湿润防止扬尘。小心收集残余物,然后转移到安全场所(额外个人防护:化学防护服包括自给式呼吸器)。		
包装与标志	Xn 符号 R: 21/22 S: 2-36/37 联合国危险性类别: 6.1 联合国包装级别: III 不要与食品和饲料一起运输。严重污染海洋物质。		
应急响应	运输应急卡: TEC(R)-61G 41c。	储 存	采取措施盛装灭火产生的废水。与食品和饲料分开存放。保存在通风良好室内。

氯丹 (工业产品)

国际化学品安全卡

ICSC 编号: 0740

CAS 登记号: 57-74-9 中文名称: 氯丹 (工业产品); 1,2,4,5,6,7,8,8-八氯-2,3,3a,4,7,7a-六氢-4,7-亚甲基茛; 1,2,4,5,6,7,8,8-八氯-2,3,3a,4,7,7a-六氢-4,7-亚甲基-1H-茛

UN 编号: 2996

EC 编号: 602-047-00-8

英文名称: CHLORDANE(TECHNICALPRODUCT); 1,2,4,5,6,7,8,8-Octachloro-2,3,3a,4,7,7a-hexahydro-4,7-methanoindene; 1,2,4,5,6,7,8,8-Octachloro-2,3,3a,4,7,7a-hexahydro-4,7-methano-1H-indene

化学式: $C_{10}H_6Cl_8$ 分子量: 409.8

危害/接触类型	急性危害 / 症状	预 防	急救 / 消防
火 灾	含有机溶剂的液体制剂可能是易燃的,在火焰中释放出刺激性或有毒烟雾(或气体)	禁止明火	抗醇泡沫, 干粉, 二氧化碳
爆 炸			
接 触		严格卫生条件! 避免青少年和儿童接触!	一切情况均向医生咨询!
# 吸入	(见摄食)	呼吸保护	新鲜空气, 休息, 给予医疗护理
# 皮肤	可能被吸收!	防护手套, 防护服	脱掉污染的衣服, 冲洗, 然后用水和肥皂洗皮肤
# 眼睛	发红, 疼痛	护目镜, 或面罩, 或眼睛保护结合呼吸保护	首先用大量水冲洗几分钟(如可能易行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
# 摄食	意识模糊, 惊厥, 恶心, 呕吐	工作时不得进食、饮水或吸烟, 进食前洗手	休息, 给予医疗护理
溢漏处置	尽可能将溢漏液收集在有盖容器中。用沙子或惰性吸收剂吸收残液并转移到安全场所。不得冲入下水道(额外个人防护: 化学防护服包括自给式呼吸器)。		
包装与标志	Xn 符号 N 符号 R: 21/22-40-50/53 S: 2-36/37-60-61 联合国危险性类别: 6.1 联合国包装级别: III 不得与食品和饲料一起运输。 严重污染海洋物质。		
应急响应	运输应急卡: TEC(R)-61G41c。	储 存	采取措施盛装灭火产生的废水。与食品和饲料、碱和不兼容物料分开存放(见化学危险性)。严格密闭。保存在通风良好室内。

<p style="text-align: center;">重 要 数 据</p>	<p>物理状态 外观：淡黄绿色晶体。</p> <p>化学危险性：受热时生成有毒烟雾。与 NO 和 NO₂ 发生反应，生成硝基衍生物。</p> <p>接触途径：该物质可通过吸入其气溶胶和经皮肤吸收到体内。</p> <p>吸入风险：未指明 20℃ 时该物质蒸发达到空气中有害浓度的速率。</p>
<p style="text-align: center;">物 理 性 质</p>	<p>熔点：278.3℃</p>
<p style="text-align: center;">环 境 数 据</p>	<p>该物质可能对环境有危害，对整体环境应给予特别注意。在对人类重要的食物链中发生生物蓄积，特别是在油类和脂肪中。</p>
<p style="text-align: center;">注 解</p>	<p>该物质对人体健康作用数据不充分，因此必须竭力进行护理。</p>
<p style="text-align: center;">附 加 资 料</p>	
<p>ICSC 编号：0739 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 苯并 (g, h, i) 芘</p>	

苯并 (g,h,i) 芘

国际化学品安全卡

ICSC 编号: 0739

CAS 登记号: 191-24-2 中文名称: 苯并 (g,h,i) 芘; 1,12-苯并 (g,h,i) 芘
 RTECS 号: DI6200500 英文名称: BENZO(G,H,I)PERYLENE; 1,12-Benzoperylene
 化学式: C₂₂H₁₂ 分子量: 276.3

危害/接触类型	急性危害 / 症状	预 防	急救 / 消防
火 灾	可燃的	禁止明火	喷水, 干粉
爆 炸			
接 触			
# 吸入			
# 皮肤	可能被吸收!	防护手套, 防护服	脱掉污染的衣服, 冲洗, 然后用水和肥皂洗皮肤, 给予医疗护理
# 眼睛			
# 摄食		工作时不得进食、饮水或吸烟	
溢漏处置	将溢漏物扫入容器中。小心收集残余物, 然后转移到安全场所。不要让这种化学品进入环境。		
包装与标志			
应急响应		储 存	采取措施盛装灭火产生的废水。

<p>重 要 数 据</p>	<p>物理状态 外观：黄色晶体。</p> <p>化学危险性：受热时生成有毒烟雾。与强氧化剂发生反应。</p> <p>职业接触限值：阈值未制定。</p> <p>接触途径：该物质可通过吸入其气溶胶和经皮肤吸收到体内。</p> <p>吸入风险：20℃时蒸发可忽略不计，但可以较快地达到空气中颗粒物有害浓度。</p> <p>长期或反复接触作用：该物质可能是人体致癌物。</p>
<p>物 理 性 质</p>	<p>沸点：480℃ 辛醇/水分配系数的对数值：6.84</p> <p>熔点：215.7℃</p> <p>水中溶解度：不溶</p>
<p>环 境 数 据</p>	<p>该物质可能对环境有危害，对整体环境应给予特别注意。在对人类重要的食物链中发生生物蓄积，特别是在油类和脂肪中。</p>
<p>注 解</p>	<p>该物质对人体健康作用数据不充分，因此必须竭力进行护理。不要将工作服带回家中。</p>
<p>附 加 资 料</p>	
<p>ICSC 编号：0721 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 苯并 (k) 荧蒽</p>	

CAS 登记号: 207-08-9 中文名称: 苯并(k)荧蒽; 11,12-苯并荧蒽; 二苯并(b,j,k)蒽
 RTECS 号: DF6350000 英文名称: BENZO(K)FLUORANTHENE; 11,12-Benzofluoranthene; Dibenzo(b,j,k)fluorene
 化学式: C₂₀H₁₂ 分子量: 252.3

危害/接触类型	急性危害 / 症状	预 防	急救 / 消防
火 灾	可燃的	禁止明火	喷水, 干粉
爆 炸			
接 触		防止粉尘扩散! 严格卫生条件! 避免一切接触!	一切情况均向医生咨询!
# 吸入		局部排气或呼吸保护	新鲜空气, 休息, 给予医疗护理
# 皮肤	可能被吸收!	防护手套, 防护服	脱掉污染的衣服, 冲洗, 然后用水和肥皂洗皮肤, 给予医疗护理, 急救时戴防护手套
# 眼睛		如果是粉末, 护目镜或眼睛保护结合呼吸保护	首先用大量水冲洗几分钟(如可能易行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
# 摄食		工作时不得进食、饮水或吸烟	催吐时戴防护手套, 催吐(仅对清醒病人!), 给予医疗护理
溢漏处置	将溢漏物扫入容器中。小心收集残余物, 然后转移到安全场所。不要让这种化学品进入环境。		
包装与标志			
应急响应		储 存	采取措施盛装灭火产生的废水, 与强氧化剂分开存放。严格密闭。

<p style="text-align: center;">重 要 数 据</p>	<p>物理状态 外观：无色至黄色晶体。</p> <p>化学危险性：受热时生成有毒烟雾。</p> <p>职业接触限值：阈限值未制定。</p> <p>接触途径：该物质可通过吸入其气溶胶和经皮肤吸收到体内。</p> <p>吸入风险：20℃时蒸发可忽略不计，但可以较快地达到空气中颗粒物有害浓度。</p> <p>长期或反复接触作用：该物质可能是人体致癌物。</p>
<p style="text-align: center;">物 理 性 质</p>	<p>熔点：168℃ 辛醇/水分配系数的对数值：6.04</p> <p>水中溶解度：不溶</p> <p>蒸气压：20℃时<10Pa</p>
<p style="text-align: center;">环 境 数 据</p>	<p>该物质可能对环境有危害，对整体环境应给予特别注意。在对人类重要的食物链中发生生物蓄积，特别是在油类和脂肪中。</p>
<p style="text-align: center;">注 解</p>	<p>根据接触程度，须作定期医疗检查。该物质对人体健康作用数据不充分，因此必须竭力进行护理。不要将工作服带回家中。</p>
<p style="text-align: center;">附 加 资 料</p>	
<p>ICSC 编号：0720 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 苯并 (b) 荧蒽</p>	

CAS 登记号: 205-99-2

中文名称: 苯并(b)荧蒹; 苯并(e)乙亚菲基; 2,3-
苯并荧蒹

RTECS 号: CU1400000

英文名称: BENZO(B)FLUORANTHENE; Benzo(e)
acephenanthrylene; 2,3-Benzofluoroanthene化学式: $C_{20}H_{12}$

分子量: 252.3

危害/接触类型	急性危害/症状	预防	急救/消防
火灾	可燃的	禁止明火	喷水, 干粉
爆炸			
接触		防止粉尘扩散! 严格卫生条件! 避免一切接触!	一切情况均向医生咨询!
# 吸入		局部排气或呼吸保护	新鲜空气, 休息
# 皮肤	可能被吸收!	防护手套, 防护服	脱掉污染的衣服, 冲洗, 然后用水和肥皂洗皮肤, 给予医疗护理, 急救时戴防护手套
# 眼睛		护目镜或眼睛保护结合呼吸保护	首先用大量水冲洗几分钟(如可能易行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
# 摄食		工作时不得进食、饮水或吸烟	催吐时戴防护手套, 催吐(仅对清醒病人!), 给予医疗护理
溢漏处置	将溢漏物扫入容器中。小心收集残余物, 然后转移到安全场所。不要让这种化学品进入环境。		
包装与标志	不易破碎包装, 将易破碎包装放在不易破碎密闭容器中。		
应急响应		储存	采取措施盛装灭火产生的废水, 严格密闭。

<p style="text-align: center;">重 要 数 据</p>	<p>物理状态 外观：白色至浅黄白色晶体，有特殊气味。</p> <p>物理危险性：以粉末或颗粒形状与空气混合，可能发生粉尘爆炸。</p> <p>职业接触限值：阈值未制定。</p> <p>接触途径：该物质可通过吸入其气溶胶和食入吸收到体内。</p> <p>吸入风险：20℃时蒸发可忽略不计，但扩散时可较快地达到空气中颗粒物有害浓度。</p> <p>短期接触作用：该物质刺激眼睛和皮肤。食入接触可能引起肾炎、晶状体混浊、周期性虚脱、溶血性贫血和死亡。</p> <p>长期或反复接触作用：反复或长期接触可能引起皮肤过敏。该物质可能对肾发生作用。</p>		
<p style="text-align: center;">物 理 性 质</p>	<table style="width: 100%; border: none;"> <tr> <td style="width: 50%; border: none;"> 沸点：285℃ 熔点：121~123℃ 相对密度(水=1)：1.22 水中溶解度：25℃时 0.074g/100ml 蒸气压：145℃时 670Pa </td> <td style="width: 50%; border: none;"> 蒸气相对密度(空气=1)：5 闪点：153℃ 自燃温度：550℃ 辛醇/水分配系数的对数值：2.7 </td> </tr> </table>	沸点：285℃ 熔点：121~123℃ 相对密度(水=1)：1.22 水中溶解度：25℃时 0.074g/100ml 蒸气压：145℃时 670Pa	蒸气相对密度(空气=1)：5 闪点：153℃ 自燃温度：550℃ 辛醇/水分配系数的对数值：2.7
沸点：285℃ 熔点：121~123℃ 相对密度(水=1)：1.22 水中溶解度：25℃时 0.074g/100ml 蒸气压：145℃时 670Pa	蒸气相对密度(空气=1)：5 闪点：153℃ 自燃温度：550℃ 辛醇/水分配系数的对数值：2.7		
<p style="text-align: center;">环 境 数 据</p>	<p>该物质对水生生物是有毒的。</p>		
<p style="text-align: center;">注 解</p>	<p>商品名为 C.I. Azoic Coupling Component I, C.I. Developer 5, C.I. 37500。</p>		
<p style="text-align: center;">附 加 资 料</p>			
<p>ICSC 编号：0719 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 2-萘酚</p>			

CAS 登记号: 135-19-3		中文名称: 2-萘酚; 2-羟基萘; 异萘酚	
RTECS 号: QL2975000		英文名称: 2-NAPHTHOL; 2-Hydroxynaphthalene;	
EC 编号: 604-007-00-5		2-Naphthalenol; Isonaphthol	
		化学式: C ₁₀ H ₈ O	分子量: 144.2
危害/接触类型	急性危害 / 症状	预 防	急救 / 消防
火 灾	可燃的	禁止明火	干粉, 喷水, 泡沫, 二氧化碳
爆 炸	细微分散的颗粒物在空气中形成爆炸性混合物	防止粉尘沉积, 密闭系统, 防止粉尘爆炸电器与照明	
接 触		防止粉尘扩散!	
# 吸入	咳嗽, 咽喉疼痛	呼吸保护	新鲜空气, 休息
# 皮肤	发红, 疼痛	防护手套, 防护服	冲洗, 然后用水和肥皂洗皮肤
# 眼睛	发红, 疼痛	如果为粉末, 护目镜, 面罩或眼睛保护结合呼吸保护	首先用大量水冲洗几分钟 (如可能易行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
# 摄食	腹部疼痛, 惊厥, 腹泻, 呕吐	工作时不得进食、饮水或吸烟	漱口, 大量饮水
溢漏处置	将溢漏物扫入容器中, 如果适当, 首先湿润防止扬尘。不要让这种化学品进入环境 (额外个人保护: 适用于有害颗粒物的 P2 过滤呼吸器)。		
包装与标志	Xn 符号 R: 20/22 S: 2-24/25		
应急响应	美国防火协会法规: H; F1; R0。	储 存	

CAS 登记号: 112-50-5

RTECS 号: KK8950000

中文名称: 三亚乙基乙二醇单乙基醚; 2-(2-(2-乙氧基乙氧基)乙氧基)乙醇; 乙氧基三乙二醇; 三乙二醇单乙基醚; 乙氧基三亚乙基乙二醇

英文名称: TRIETHYLENE GLYCOL MONOETHYL ETHER; 2-(2-(2-Ethoxyethoxy)ethoxy)ethanol; Ethoxytriglycol; Triglycol monoethyl ether; Ethoxytriethylene glycol

化学式: $C_9H_{18}O_4/CH_3CH_2(OCH_2CH_2)_3OH$

分子量: 178.3

危害/接触类型	急性危害 / 症状	预 防	急救 / 消防
火 灾	可燃的	禁止明火	抗醇泡沫, 干粉, 二氧化碳
爆 炸			
接 触			
# 吸入			
# 皮肤	发红	防护手套	冲洗, 然后用水和肥皂洗皮肤
# 眼睛			首先用大量水冲洗几分钟 (如可能易行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
# 摄食		工作时不得进食、饮水或吸烟	
溢漏处置	将溢漏液收集在有盖容器中。用沙子或惰性吸收剂吸收残液并转移到安全场所。		
包装与标志			
应急响应	美国防火协会法规: H0; F1; R0。	储 存	

<p>重 要 数 据</p>	<p>物理状态 外观：白色吸湿晶体或粉末。</p> <p>化学危险性：该物质受热分解生成氯气、氯化物有毒烟雾。与有机物、硫酸、硝酸铵、金属粉末猛烈反应，有着火和爆炸危险。</p> <p>职业接触限值：阈限值未制定。</p> <p>接触途径：该物质可通过吸入其气溶胶和食入吸收到体内。</p> <p>吸入风险：20℃时蒸发可忽略不计，但可以通过扩散较快地达到空气中颗粒物有害浓度。</p> <p>短期接触作用：该物质刺激眼睛、皮肤和呼吸道。</p> <p>长期或反复接触作用：该物质可能对血液发生作用：正铁血红蛋白（见注解）。</p>
<p>物 理 性 质</p>	<p>熔点（分解）：482℃</p> <p>相对密度（水=1）：2.02</p> <p>水中溶解度：易溶（15℃时 209g/100ml）</p>
<p>环 境 数 据</p>	
<p>注 解</p>	<p>其他熔点：一水合高氯酸钠 130℃。如被有机物污染，将变得对冲击敏感。该物质中毒时须采取必要的措施，必须提供有指示说明的适当方法。用大量水冲洗污染的衣服（有着火危险）。本卡片的建议也适用于一水合高氯酸钠。</p>
<p>附 加 资 料</p>	
<p>ICSC 编号：0715 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 高氯酸钠盐</p>	

CAS 登记号: 7601-89-0	中文名称: 高氯酸钠盐; 高氯酸钠
RTECS 号: SC9800000	英文名称: PERCHLORIC ACID, SODIUM SALT
UN 编号: 1502	Sodium perchlorate; Inenat
EC 编号: 017-010-00-6	化学式: NaClO ₄ 分子量: 122.4

危害/接触类型	急性危害 / 症状	预 防	急救 / 消防
火 灾	不可燃, 但可增进其他物质燃烧, 许多反应能引起火灾或爆炸, 在火焰中释放出刺激性或有毒烟雾(或气体)	禁止明火、禁止火花和禁止吸烟, 禁止与可燃物质、金属粉末接触	大量水, 喷水
爆 炸		不要受摩擦或冲击	着火时, 喷水保持料桶等冷却, 从掩蔽位置灭火
接 触		防止粉尘扩散! 避免青少年和儿童接触!	
# 吸入	咳嗽, 咽喉疼痛	局部排气或呼吸保护	新鲜空气, 休息, 给予医疗护理
# 皮肤	发红	防护手套	脱掉污染的衣服, 冲洗, 然后用水和肥皂洗皮肤
# 眼睛	发红, 疼痛	护目镜或眼睛保护结合呼吸保护	首先用大量水冲洗几分钟(如可能易行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
# 摄食		工作时不得进食、饮水或吸烟	漱口, 给予医疗护理
溢漏处置	用大量水冲净溢漏液。将溢漏物扫入有盖容器中。不要用锯末或其他可燃吸收剂吸收(额外个人防护: 适用于有害颗粒物的 P2 过滤呼吸器)。		
包装与标志	O 符号 Xn 符号 R: 9-22 S: 2-13-22-27 联合国危险性类别: 5.1 联合国包装级别: II		
应急响应	运输应急卡: TEC(R)-840。 美国防火协会法规: H2; F0; R2。	储 存	防火。与可燃和还原性物质分开存放(见化学危险性)。保持阴凉、干燥。严格密闭。

<p>重 要 数 据</p>	<p>物理状态 外观: 无色晶体或白色晶体粉末。</p> <p>化学危险性: 该物质受热分解生成氯气、氯氧化物有毒烟雾。与金属粉末、可燃的有机或其他氧化性物料猛烈反应, 有着火和爆炸危险。</p> <p>职业接触限值: 阈限值未制定。</p> <p>接触途径: 该物质可通过吸入其气溶胶和食入吸收到体内。</p> <p>吸入风险: 20℃时蒸发可忽略不计, 但可以通过扩散较快地达到空气中颗粒物有害浓度。</p> <p>短期接触作用: 该物质刺激眼睛、皮肤和呼吸道。</p> <p>长期或反复接触作用: 该物质可能对血液发生作用, 生成正铁血蛋白(见注解)。</p>
<p>物 理 性 质</p>	<p>熔点: 400℃</p> <p>相对密度(水=1): 2.52</p> <p>水中溶解度: 20℃时 18g/100ml</p>
<p>环境数据</p>	
<p>注 解</p>	<p>如被有机物污染, 将变得对冲击敏感。该物质中毒时须采取必要的措施, 必须提供有指示说明的适当方法。用大量水冲洗污染的衣服(有着火危险)。</p>
<p>附加资料</p>	
<p>ICSC 编号: 0714 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 高氯酸钾盐</p>	

CAS 登记号: 7778-74-7		中文名称: 高氯酸钾盐; 高氯酸钾	
RTECS 号: SC9700000		英文名称: PERCHLORIC ACID, POTASSIUM SALT	
UN 编号: 1489		Potassium perchlorate; Potassium hyperchlorate;	
EC 编号: 017-008-00-5		Peroidin	
		化学式: $KClO_4$	分子量: 138.5
危害/接触类型	急性危害/症状	预防	急救/消防
火灾	不可燃, 但可增进其他物质燃烧, 许多反应能引起火灾或爆炸, 在火焰中释放出刺激性或有毒烟雾(或气体)	禁止明火、禁止火花和禁止吸烟, 禁止与金属粉末、可燃和易燃物质接触	大量水, 喷水
爆炸		不要受磨擦或冲击	着火时, 喷水保持料桶等冷却, 从掩蔽位置灭火
接触		防止粉尘扩散! 避免青少年和儿童接触!	
# 吸入	咳嗽, 咽喉疼痛	局部排气或呼吸保护	新鲜空气, 休息, 给予医疗护理
# 皮肤	发红	防护手套	脱掉污染的衣服, 冲洗, 然后用水和肥皂洗皮肤
# 眼睛	发红, 疼痛	护目镜或眼睛保护结合呼吸保护	首先用大量水冲洗几分钟(如可能易行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
# 摄食		工作时不得进食、饮水或吸烟	漱口, 给予医疗护理
溢漏处置	用大量水冲净溢漏液。将溢漏物扫入有盖容器中。不要用锯末或其他可燃吸收剂吸收(额外个人保护: 适用于有害颗粒物的 P2 过滤呼吸器)。		
包装与标志	O 符号 Xn 符号 R: 9-22 S: 2-13-22-27 联合国危险性类别: 5.1 联合国包装级别: II		
应急响应	运输应急卡: TEC(R)-811。 美国防火协会法规: H1; F0; R2。	储存	防火。与可燃的和还原性物质分开存放(见化学危险性)。保持阴凉、干燥。

<p>重 要 数 据</p>	<p>物理状态 外观：柔软银白色金属，与空气和湿汽接触变黄色</p> <p>化学危险性：受热可能引起猛烈燃烧或爆炸。该物质微细分散时与空气接触可能发生自燃。与强氧化剂、酸和许多化合物（炔、卤素和哈隆）猛烈反应，有着火和爆炸危险。与水猛烈反应，生成高度易燃氢气和腐蚀性氢氧化锂烟雾。</p> <p>职业接触限值：阈限值未制定。</p> <p>接触途径：该物质可通过吸入其气溶胶和食入吸收到体内。</p> <p>吸入风险：20℃时蒸发可忽略不计，但扩散时可较快地达到空气中颗粒物有害浓度。</p> <p>短期接触作用：该物质腐蚀眼睛、皮肤和呼吸道。食入有腐蚀性。吸入该物质可能引起肺水肿（见注解）。</p>
<p>物 理 性 质</p>	<p>沸点：1336℃ 熔点：180.5℃ 相对密度（水=1）：0.5 水中溶解度：反应 蒸气压：723℃时 133Pa</p>
<p>环境数据</p>	
<p>注 解</p>	<p>与灭火剂，如水猛烈反应。肺水肿症状常常经过几小时以后才变得明显，体力劳动使症状加重。因此休息和医疗观察是必要的。应考虑由医生或医生指定人立即给予适当喷药。</p>
<p>附加资料</p>	
<p>ICSC 编号：0710 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 锂</p>	

CAS 登记号: 7439-93-2 中文名称: 锂			
RTECS 号: OJ5540000 英文名称: LITHIUM			
UN 编号: 1415 化学式: Li			
EC 编号: 003-001-00-4			
危害/接触类型	急性危害 / 症状	预 防	急救 / 消防
火 灾	易燃的, 许多反应能引起火灾或爆炸	禁止明火、禁止火花和禁止吸烟, 禁止与水接触	特殊粉末, 干燥沙子, 禁用其他灭火剂, 禁止用水
爆 炸			着火时, 喷水保持冷却, 但避免该物质与水直接接触
接 触		避免一切接触!	
# 吸入	灼烧感, 咳嗽, 呼吸困难, 气促	通风 (如果为粉末则不可), 局部排气或呼吸保护	新鲜空气, 休息, 半直立位, 给予医疗护理
# 皮肤	发红, 疼痛, 起疱	防护手套, 防护服	脱掉污染的衣服, 用大量水或淋浴冲洗皮肤; 给予医疗护理
# 眼睛	发红, 疼痛, 严重深度烧伤	护目镜或眼睛保护结合呼吸保护	首先用大量水冲洗几分钟 (如可能易行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
# 摄食	腹部痉挛, 腹部疼痛, 灼烧感, 恶心, 休克或虚脱, 呕吐, 虚弱	工作时不得进食, 饮水或吸烟	
溢漏处置	向专家咨询! 将溢漏液收集在干燥金属制有盖容器中。用沙子或惰性吸收剂吸收残液。不得冲入下水道。(额外个人防护: 全套防护服包括自给式呼吸器)。		
包装与标志	F 符号 C 符号 R: 14/15-34 S: 8-43 联合国危险性类别: 4.3 联合国包装级别: II 气密。		
应急响应	运输应急卡: TEC(R)-750。 美国防火协会法规: H1; F1; R2。	储 存	防火。与酸、哈隆和其他不兼容物料分开存放 (见化学危险性)。保持阴凉、干燥。保存在矿物油中。

<p>重要数据</p>	<p>物理状态 外观：无色液体，有刺鼻气味。</p> <p>物理危险性：蒸气比空气重，可能沿地面流动，可能造成远处着火。由于流动、搅动等，可能产生静电。</p> <p>化学危险性：该物质受热或燃烧时分解，生成含氯化氢和光气的有毒和腐蚀性烟雾。与水缓慢反应生成盐酸。与氧化剂和金属粉末猛烈反应，有着火和爆炸危险。浸蚀铝和多种塑料。</p> <p>职业接触限值： 阈值未制定。</p> <p>接触途径： 该物质可通过吸入其蒸气和食入吸收到体内。</p> <p>吸入风险： 未指明 20℃时该物质蒸发达到空气中有害浓度的速率。</p> <p>短期接触作用： 该物质刺激眼睛、皮肤和呼吸道。该物质可能对神经系统发生作用。</p>	
<p>物理性质</p>	<p>沸点：77~79℃ 熔点：-123℃ 相对密度(水=1)：0.89 水中溶解度：12℃时 0.066g/100ml 蒸气压：20℃时 10.7kPa 蒸气/空气混合物的相对密度(空气=1)：20℃时 1.2</p>	<p>蒸气相对密度(空气=1)：3.2 闪点：-12℃ 自燃温度：240℃ 辛醇/水分配系数的对数值：2.64 爆炸极限：空气中 1.8%~10.1% (体积)</p>
<p>环境数据</p>		
<p>注解</p>		
<p>附加资料</p>		
<p>ICSC 编号：0703 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 1-氟丁烷</p>		

CAS 登记号: 109-69-3	中文名称: 1-氯丁烷; 正丁基氯
RTECS 号: EJ6300000	英文名称: 1-CHLOROBUTANE; <i>n</i> -Butylchloride;
UN 编号: 1127	<i>n</i> -Propylcarbinylchloride
EC 编号: 602-059-00-3	化学式: C ₄ H ₉ Cl/CH ₃ (CH ₂) ₃ Cl 分子量: 92.6

危害/接触类型	急性危害/症状	预 防	急救/消防
火 灾	高度易燃,在火焰中释放出刺激性或有毒烟雾(或气体)	禁止明火、禁止火花和禁止吸烟	干粉,水成膜泡沫,泡沫,二氧化碳
爆 炸	蒸气/空气混合物有爆炸性	密闭系统,通风,防爆电器与照明,防止静电荷累积(例如,通过接地),不要使用压缩空气填充,卸料或转运	着火时,喷水保持料桶等冷却
接 触			
# 吸入	咳嗽, 瞌睡, 咽喉疼痛	通风, 局部排气或呼吸保护	新鲜空气, 休息, 给予医疗护理
# 皮肤	发红	防护手套	脱掉污染的衣服, 用大量水冲洗皮肤或淋浴
# 眼睛	发红	安全护目镜或眼睛保护结合呼吸保护	首先用大量水冲洗几分钟(如可能易行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
# 摄食	腹部痉挛, 恶心	工作时不得进食, 饮水或吸烟	漱口, 给予医疗护理
溢漏处置	尽可能将泄漏液和溢漏液收集在有盖容器中。用沙子或惰性吸收剂吸收残液并转移到安全场所。不得冲入下水道(额外个人防护: 适用于有机蒸气和有害粉尘的 A/P2 过滤呼吸器)。		
包装与标志	F 符号 R: 11 S: 2-9-16-29 联合国危险性类别: 3 联合国包装级别: II 海洋污染物。		
应急响应	运输应急卡: TEC(R)-667。 美国防火协会法规: H2; F3; R0。	储 存	防火。与不兼容物料分开存放(见化学危险性)。严格密闭。

CAS 登记号: 7440-44-0		中文名称: 碳	
RTECS 号: FF5250100		英文名称: CARBON	
UN 编号: 1361 (动物或植物来源)		化学式: C	
危害/接触类型	急性危害/症状	预 防	急救/消防
火 灾	根据物理形态, 高度易燃或可燃的	禁止明火、禁止火花和禁止吸烟	干粉, 喷水, 泡沫, 二氧化碳
爆 炸	微细分散的颗粒物在空气中形成爆炸性混合物	防止粉尘沉积, 密闭系统, 防止粉尘爆炸电器与照明, 防止静电荷累积 (例如, 通过接地)	着火时, 喷水保持料桶等冷却
接 触			
# 吸入			
# 皮肤			
# 眼睛		护目镜	首先用大量水冲洗几分钟 (如可能易行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
# 摄食			
溢漏处置	将溢漏物扫入有盖容器中; 如果适当, 首先湿润防止扬尘。转移到安全场所 (额外个人防护: 适用于惰性颗粒物的 P1 过滤呼吸器)。		
包装与标志	联合国危险性类别: 4.2 气密。		
应急响应		储 存	防火。与强氧化剂分开存放。

<p style="text-align: center;">重 要 数 据</p>	<p>物理状态 外观：无色液体。</p> <p>化学危险性：该物质遇热分解产生氧化磷有毒烟雾。</p> <p>职业接触限值：阈限值未制定。</p> <p>接触途径：该物质可通过吸入其蒸气、经皮肤和食入吸收到体内。</p> <p>吸入风险：未指明 20℃时该物质蒸发达到空气中有害浓度的速率。</p> <p>短期接触作用：该物质可能对中枢神经系统发生作用。</p> <p>长期或反复接触作用：该物质可能对中枢神经系统发生作用，导致虚弱、震颤、瘫痪。可能引起人类遗传损伤。</p>
<p style="text-align: center;">物 理 性 质</p>	<p>沸点：197.2℃ 熔点：-46℃ 相对密度(水=1)：1.21 水中溶解度：溶解</p>
<p style="text-align: center;">环 境 数 据</p>	
<p style="text-align: center;">注 解</p>	
<p style="text-align: center;">附 加 资 料</p>	
<p>ICSC 编号：0686 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 三甲基磷酸酯</p>	

CAS 登记号: 512-56-1		中文名称: 三甲基磷酸酯; 磷酸三甲基酯	
RTECS 号: TC8225000		英文名称: TRIMETHYL PHOSPHATE; Phosphoric acid trimethyl ester	
		化学式: $(\text{CH}_3\text{O})_3\text{PO}$	分子量: 140.08
危害/接触类型	急性危害 / 症状	预 防	急救 / 消防
火 灾	不可燃, 在火焰中释放出刺激性或有毒烟雾 (或气体)	禁止明火	干粉, 抗醇泡沫, 喷水, 二氧化碳
爆 炸	蒸馏三甲基磷酸酯大型装置产生的残渣有着火和爆炸危险		
接 触		严格卫生条件! 避免孕妇接触!	一切情况均向医生咨询!
# 吸入	(见摄食)	通风, 局部排气或呼吸保护	新鲜空气, 休息, 给予医疗护理
# 皮肤	可能被吸收! 虚弱, 不协调, 震颤	防护手套, 防护服	脱掉污染的衣服, 用大量水冲洗皮肤或淋浴, 给予医疗护理
# 眼睛		护目镜和面罩	首先用大量水冲洗几分钟 (如可能易行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
# 摄食	气促, 虚弱, 刺激过敏, 震颤, 体重减轻	工作时不得进食、饮水或吸烟	漱口, 用水冲服活性炭浆, 给予医疗护理
溢漏处置	通风, 将溢漏液收集在有盖容器中 (额外个人防护: 全套防护服包括自给式呼吸器)。		
包装与标志			
应急响应		储 存	

CAS 登记号: 507-09-5 中文名称: 硫代乙酸; 乙基硫代酸
 RTECS 号: AJ5600000 英文名称: THIOACETIC ACID; Ethanethioic acid;
 UN 编号: 2436 Thiacetic acid
 化学式: C_2H_3OS/CH_3COSH 分子量: 76.12

危害/接触类型	急性危害 / 症状	预 防	急救 / 消防
火 灾	高度易燃,在火焰中释放出刺激性或有毒烟雾 (或气体)	禁止明火、禁止火花和禁止吸烟	干粉,抗醇泡沫,喷水,二氧化碳
爆 炸	蒸气/空气混合物有爆炸性	防止静电荷累积 (例如通过接地), 不要使用压缩空气填充, 卸料或转运	着火时, 喷水保持料桶等冷却
接 触		严格卫生条件!	
# 吸入	咳嗽, 呼吸困难, 恶心, 咽喉疼痛, 症状可能延缓 (见注解)	通风, 局部排气或呼吸保护	新鲜空气, 休息, 半直立位, 必要时进行人工呼吸, 给予医疗护理
# 皮肤	灼烧感, 疼痛	防护手套, 防护服	脱掉污染的衣服, 用大量水冲洗皮肤或淋浴; 给予医疗护理, 急救时戴防护手套
# 眼睛	发红, 疼痛, 严重深度烧伤	护目镜或眼睛保护结合呼吸保护	首先用大量水冲洗几分钟 (如可能易行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
# 摄食	腹部痉挛, 灼烧感 (另见吸入)	工作时不得进食、饮水或吸烟	漱口, 不要催吐, 不要饮用任何东西, 休息, 给予医疗护理
溢漏处置	撤离危险区域! 将溢漏液收集在有盖容器中。用沙子或惰性吸收剂吸收残液并转移到安全场所。不得冲入下水道。不要用锯末或其他可燃吸收剂吸收。切勿直接向液体上喷水 (额外个人防护: 全套防护服包括自给式呼吸器)。		
包装与标志	联合国危险性类别: 3 联合国包装级别: II 气密。		
应急响应	运输应急卡: TEC(R)-30G34。	储 存	防火。与强氧化剂、强碱分开存放。严格密闭。保持阴凉、干燥。

<p style="text-align: center;">重 要 数 据</p>	<p>物理状态 外观：无色至淡紫色晶体。</p> <p>化学危险性：该物质受热分解生成氮氧化物有毒烟雾。</p> <p>职业接触限值：阈限值未制定。</p> <p>接触途径：该物质可通过吸入其气溶胶，经皮肤和食入吸收到体内。</p> <p>吸入风险：未指明 20℃时该物质蒸发达到空气中有害浓度的速率。</p> <p>长期或反复接触作用：反复或长期接触可能引起皮肤过敏。</p>
<p style="text-align: center;">物 理 性 质</p>	<p>沸点：升华</p> <p>熔点：190℃</p> <p>相对密度(水=1)：1.4</p> <p>水中溶解度：不溶</p>
<p style="text-align: center;">环 境 数 据</p>	
<p style="text-align: center;">注 解</p>	<p>该物质对人体健康作用数据不充分，因此必须竭力进行护理。不要将工作服带回家中。</p>
<p style="text-align: center;">附 加 资 料</p>	
<p>ICSC 编号：0668 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 1,5-萘二胺</p>	

CAS 登记号: 2243-62-1 中文名称: 1,5-萘二胺; 1,5-二氨基萘; 1,5-亚萘基二胺
 RTECS 号: QJ3400000 英文名称: 1,5-NAPHTHALENE-DIAMINE; 1,5-Diamino-naphthalene; 1,5-Naphthylenediamine
 化学式: $C_{10}H_{10}N_2/C_{10}H_6(NH_2)_2$ 分子量: 158.2

危害/接触类型	急性危害/症状	预防	急救/消防
火灾	可燃的,在火焰中释放出刺激性或有毒烟雾(或气体)	禁止明火	干粉,喷水,泡沫,二氧化碳
爆炸			
接触		严格卫生条件!	
# 吸入		通风	新鲜空气,休息,必要时进行人工呼吸,给予医疗护理
# 皮肤	可能被吸收!	防护手套	冲洗,然后用水和肥皂洗皮肤;给予医疗护理,急救时戴防护手套
# 眼睛		安全护目镜	首先用大量水冲洗几分钟(如可能易行,摘除隐形眼镜),然后就医
# 摄食		工作时不得进食、饮水或吸烟	不要催吐,不要饮用任何东西,给予医疗护理
溢漏处置	将溢漏物扫入有盖容器中。小心收集残余物,然后转移到安全场所。		
包装与标志			
应急响应		储存	

<p style="text-align: center;">重 要 数 据</p>	<p>物理状态 外观：低粘性液体，有特殊气味。</p> <p>物理危险性：由于流动、搅动等，可能产生静电。</p> <p>化学危险性：与氧化剂发生反应。</p> <p>职业接触限值：阈值未制定。</p> <p>接触途径：该物质可通过吸入其蒸气和食入吸收到体内。</p> <p>吸入风险：未指明 20℃ 时该物质蒸发达到空气中有害浓度的速率。</p> <p>短期接触作用：该物质轻度刺激皮肤和呼吸道。吞咽液体可能吸入肺中，有化学肺炎的风险。该物质可能对神经系统发生作用。</p> <p>长期或反复接触作用：该液体使皮肤脱脂。</p>	
<p style="text-align: center;">物 理 性 质</p>	<p>沸点：150~300℃</p> <p>熔点：-20℃</p> <p>相对密度(水=1)：0.8</p> <p>水中溶解度：不溶</p>	<p>蒸气相对密度(空气=1)：4.5</p> <p>闪点：37~65℃</p> <p>自燃温度：220℃</p> <p>爆炸极限：空气中 0.7%~5% (体积)</p>
<p style="text-align: center;">环 境 数 据</p>	<p>该物质对水生生物是有害的。</p>	
<p style="text-align: center;">注 解</p>	<p>物理性质根据其组成而变化。食入煤油（灯油）是儿童事故中毒的主要原因。</p>	
<p style="text-align: center;">附 加 资 料</p>		
<p>ICSC 编号：0663 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 煤油</p>		

煤油

国际化学品安全卡

ICSC 编号: 0663

CAS 登记号: 8008-20-6 中文名称: 煤油; 轻石油; 灯油; 一号燃料油
 RTECS 号: OA5500000 英文名称: KEROSENE; Kerosine; Light petroleum; Lamp oil;
 UN 编号: 1223 Fuel oil No. 1
 EC 编号: 650-001-02-5

危害/接触类型	急性危害/症状	预防	急救/消防
火灾	易燃的	禁止明火、禁止火花和禁止吸烟	干粉,水成膜泡沫, 泡沫, 二氧化碳
爆炸	高于 37°C, 可能形成爆炸性蒸气/空气混合物	高于 37°C, 使用密闭系统, 通风和防爆电器, 防止静电荷累积 (例如, 通过接地)	着火时, 喷水保持料桶等冷却
接触		防止产生烟云!	
# 吸入	意识模糊, 咳嗽, 眩晕, 头痛, 咽喉痛, 神志不清	通风	新鲜空气, 休息, 必要时进行人工呼吸, 给予医疗护理
# 皮肤	皮肤干燥, 粗糙	防护手套	脱掉污染的衣服, 冲洗, 然后用水和肥皂洗皮肤, 给予医疗护理
# 眼睛	发红	安全护目镜	首先用大量水冲洗几分钟 (如可能易行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
# 摄食	腹泻, 恶心, 呕吐	工作时不得进食、饮水或吸烟	不要催吐, 休息, 给予医疗护理
溢漏处置	将溢漏液收集在有盖容器中。用沙子或惰性吸收剂吸收残液并转移到安全场所。不要让该化学品进入环境 (额外个人防护: 自给式呼吸器)。		
包装与标志	Xn 符号 R: 65 S: 2-23-24-62 标记: H 联合国危险性类别: 3 联合国包装级别: III		
应急响应	运输应急卡: TEC(R)-551。 美国防火协会法规: H0; F2; R0。	储存	防火。与强氧化剂分开存放。保持冷却。

<p style="text-align: center;">重 要 数 据</p>	<p>物理状态 外观：高吸湿性白色针状或薄片。</p> <p>化学危险性：加热高于 70℃时或与明火接触时可能发生爆炸。该物质在室温下，特别是有湿气和二氧化碳存在下和猛烈加热时迅速分解，生成含氮氧化物的有毒烟雾。水溶液为一种弱碱。与氧化剂、金属如细碎的锌、某些金属氧化物、硫酸铜（II）和氯化磷猛烈反应有着火和爆炸危险。</p> <p>职业接触限值：阈值未制定。</p> <p>接触途径：该物质可通过吸入、经皮肤和食入吸收到体内。</p> <p>吸入风险：未指明 20℃时该物质蒸发达到有害空气浓度的速率。</p> <p>短期接触作用：该物质刺激皮肤和呼吸道，腐蚀眼睛。该物质可能对血液发生作用，导致正铁血红蛋白形成。作用可能延缓，需要进行医疗观察。</p> <p>长期或反复接触作用：反复或长期接触可能引起皮肤致敏。该物质可能对血液发生作用，导致正铁血红蛋白形成和贫血。</p>	
<p style="text-align: center;">物 理 性 质</p>	<p>沸点：低于沸点 70℃以下分解</p> <p>熔点：33℃</p> <p>相对密度(水=1)：1.2</p> <p>水中溶解度：溶解</p> <p>蒸气压：47℃时 1.3kPa</p> <p>蒸气/空气混合物的相对密度(空气=1)：20℃时 1.00</p>	<p>蒸气相对密度(空气=1)：1.1</p> <p>闪点：129℃时爆炸</p> <p>自燃温度：265℃</p> <p>辛醇/水分配系数的对数值：-1.5</p>
<p style="text-align: center;">环 境 数 据</p>	<p>该物质对水生生物有极高毒性。</p>	
<p style="text-align: center;">注 解</p>	<p>根据接触程度，须作定期医疗检查。恶心、呕吐和发绀症状常常经过几小时以后才变得明显。该物质中毒时须采取必要的措施，必须提供有指示说明的适当方法。未指明气味与职业接触限值之间的关系。储存期间的分解可能造成容器中压力累积。可参考卡片#0709（盐酸羟胺）。</p>	
<p style="text-align: center;">附 加 资 料</p>	<p style="text-align: center;">-</p>	
<p>ICSC 编号：0661 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 羟胺</p>		

CAS 登记号: 7803-49-8		中文名称: 羟胺	
RTECS 号: NC2975000		英文名称: HYDROXYLAMINE; Oxammonium	
EC 编号: 612-122-00-7		化学式: H_3NO/NH_2OH 分子量: 33.0	
危害/接触类型	急性危害 / 症状	预 防	急救 / 消防
火 灾	遇热爆炸, 在火焰中释放出刺激性或有毒烟雾 (或气体)	禁止明火、禁止火花和禁止吸烟, 禁止与热表面接触	大量水, 抗醇泡沫, 干粉
爆 炸	与多种物质接触有着火和爆炸风险 (见化学危险性)		着火时, 喷水保持料桶等冷却。从掩蔽的位置灭火
接 触		避免一切接触!	
# 吸入	嘴唇或指甲发青, 皮肤发青, 咳嗽, 眩晕, 头痛, 咽喉疼痛, 虚弱	通风, 局部排气或呼吸保护	新鲜空气, 休息, 给予医疗护理, 见注解
# 皮肤	可能被吸收! 发红, 疼痛 (另见吸入)	防护手套, 防护服	脱掉污染的衣服, 冲洗, 然后用水和肥皂洗皮肤, 给予医疗护理
# 眼睛	发红, 疼痛, 严重深度烧伤	面罩或眼睛保护结合呼吸保护	首先用大量水冲洗几分钟 (如可能易行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
# 摄食	恶心, 气促, 呕吐, 见注解 (另见吸入)	工作时不得进食、饮水或吸烟	漱口, 给予医疗护理, 见注解
溢漏处置	将溢漏物扫入有盖容器中; 如果适当, 首先湿润防止扬尘。小心收集残余物, 然后转移到安全场所 (额外个人防护; 适用于有害颗粒物的 P2 过滤呼吸器)。		
包装与标志	Xn 符号 N 符号 R: 5-22-37/38-41-43-48/22-50 S: 2-22-26-37/39-61		
应急响应	美国防火协会法规: H2; F0; R3。	储 存	防火。与不兼容的物料分开存放 (见化学危险性)。保持阴凉、干燥。严格密闭。

CAS 登记号: 124-09-4		中文名称: 六亚甲基二胺; 1,6-二氨基己烷	
RTECS 号: MO1180000		英文名称: HEXAMETHYLENEDIAMINE; 1,6-Diamino-	
UN 编号: 2280		hexane; 1,6-Hexane diamine	
		化学式: $C_6H_{16}N_2$	分子量: 116.24
危害/接触类型	急性危害/症状	预 防	急救/消防
火 灾	可燃的	禁止明火,禁止与热表面接触	干粉, 抗醇泡沫, 大量水, 二氧化碳
爆 炸			着火时, 喷水保持料桶等冷却
接 触		严格卫生条件!	
# 吸入	灼烧感, 咳嗽, 呼吸困难, 气促, 咽喉疼痛, 症状可能延缓(见注解)	通风(如果不是粉末), 局部排气或呼吸保护	新鲜空气, 休息, 半直立体位, 必要时进行人工呼吸, 给予医疗护理
# 皮肤	可能被吸收! 发红, 皮肤烧伤, 疼痛, 起疱	防护手套, 防护服	先用大量水冲洗, 或淋浴, 给予医疗护理
# 眼睛	发红, 疼痛, 严重深度烧伤	护目镜或面罩或眼睛保护结合呼吸保护	首先用大量水冲洗几分钟(如可能易行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
# 摄食	腹部痉挛, 腹部疼痛, 灼烧感, 休克或虚脱	工作时不得进食、饮水或吸烟	休息, 给予医疗护理, 见注解
溢漏处置	将溢漏液收集在有盖容器中或将溢漏物扫入容器中。小心收集残余物, 然后转移到安全场所, 不要让该化学品进入环境(额外个人保护: 全套防护服包括自给式呼吸器)。		
包装与标志	联合国危险性类别: 8 联合国包装级别: III 不易破碎包装, 将易破碎包装放在不易破碎密闭容器中。		
应急响应	运输应急卡: TEC(R)-80G16。 美国防火协会法规: H2; F1; R1。	储 存	与强氧化剂、强酸分开存放。严格密闭。

<p style="text-align: center;">重 要 数 据</p>	<p>物理状态 外观：白色至淡黄色晶体。</p> <p>化学危险性：该物质遇热分解生成含氮氧化物、一氧化碳、异氰酸盐蒸气和微量氰化氢的有毒烟雾。与酸、醇、胺、碱、强氧化剂、强还原剂和水发生反应。</p> <p>职业接触限值：阈值未制定。最高容许浓度 0.01ppm、0.09mg/m³ (1988)。</p> <p>接触途径：该物质可通过吸入其气溶胶和食入吸收到体内。</p> <p>吸入风险：20℃时蒸发可忽略不计，但扩散时尤其是粉末可较快地达到空气中颗粒物有害浓度。</p> <p>短期接触作用：该物质刺激/腐蚀眼睛、皮肤和呼吸道。</p> <p>长期或反复接触作用：反复或长期吸入接触，可能引起哮喘。</p>
<p style="text-align: center;">物 理 性 质</p>	<p>沸点：0.7kPa 时 167℃ 闪点：192℃ (闭杯)</p> <p>熔点：130℃</p> <p>相对密度 (水=1)：1.42</p> <p>蒸气压：20℃时 <0.001Pa</p>
<p style="text-align: center;">环境数据</p>	<p>该物质对水生生物是有害的。</p>
<p style="text-align: center;">注 解</p>	<p>与灭火剂，如水 (50℃以上时) 发生猛烈反应。哮喘症状常常几个小时以后才变得明显，体力劳动使症状加重，因此休息和医疗观察是必要的。因该物质而出现哮喘症状的任何人不应再接触该物质。不要将工作服带回家中。</p>
<p style="text-align: center;">附加资料</p>	
<p>ICSC 编号：0653 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 1,5-萘二异氰酸盐</p>	

CAS 登记号: 3173-72-6		中文名称: 1,5-萘二异氰酸盐; 1,5-二异氰酸合萘	
RTECS 号: NQ9600000		英文名称: 1,5-NAPHTHALENE DIISOCYANATE; 1,5-Diisocyanatonaphthalene; NDI	
EC 编号: 615-007-00-X		化学式: $C_{12}H_6O_2N_2/C_{10}H_6(NCO)_2$	分子量: 210.19
危害/接触类型	急性危害 / 症状	预 防	急救 / 消防
火 灾	可燃的,在火焰中释放出刺激性或有毒烟雾 (或气体)	禁止明火	泡沫, 干粉, 二氧化碳, 禁用水
爆 炸			
接 触			
# 吸入	咳嗽, 呼吸困难, 咽喉疼痛	局部排气或呼吸保护	新鲜空气, 休息, 给予医疗护理
# 皮肤	发红, 疼痛	防护手套, 防护服	脱掉污染的衣服, 用大量水冲洗皮肤或淋浴
# 眼睛	发红, 疼痛	如果为粉末, 安全护目镜或眼睛保护结合呼吸保护	首先用大量水冲洗几分钟 (如可能易行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
# 摄食	腹部疼痛, 咽喉疼痛	工作时不得进食、饮水或吸烟	漱口, 饮用大量水, 休息, 给予医疗护理
溢漏处置	将溢漏物扫入有盖容器中。小心收集残余物, 然后转移到安全场所, 不要让该化学品进入环境 (额外个人防护: 适用于有害颗粒物的 P2 过滤呼吸器)。		
包装与标志	Xn 符号 R: 20-36/37/38-42 S: 2-26-28-38-45 不得与食品和饲料一起运输。		
应急响应		储 存	见化学危险性。严格密闭。

<p style="text-align: center;">重 要 数 据</p>	<p>物理状态 外观: 无色液体。有特殊气味。</p> <p>物理危险性: 蒸气比空气重, 可能沿地面流动, 可能造成远处着火。蒸气未经阻聚可能聚合, 堵塞通风口。</p> <p>化学危险性: 该物质遇火受热时发生猛烈聚合或有爆炸危险。燃烧时, 生成含氰化物和氮氧化物的有毒和腐蚀性烟雾。</p> <p>职业接触限值: 阈限值 1ppm、2.7mg/m³ (时间加权平均值) (经皮) (美国政府工业卫生学家会议, 1994~1995年)。最高容许浓度未制定。</p> <p>接触途径: 该物质可通过吸入其蒸气、经皮肤和食入吸收到体内。</p> <p>吸入风险: 20℃时该物质蒸发, 可迅速地达到有害空气污染浓度。</p> <p>短期接触作用: 该物质刺激眼睛和呼吸道。接触可能造成氰化物中毒。</p> <p>长期或反复接触作用: 反复或长期皮肤接触可能引起皮炎。</p>		
<p style="text-align: center;">物 理 性 质</p>	<table style="width: 100%; border: none;"> <tr> <td style="width: 50%; border: none;"> 沸点: 90.3℃ 熔点: -35.8℃ 相对密度(水=1): 0.8 水中溶解度: 适度溶解 蒸气压: 25℃时 8.66kPa 蒸气/空气混合物的相对密度 (空气=1): 20℃时 1.17 </td> <td style="width: 50%; border: none;"> 蒸气相对密度(空气=1): 2.3 闪点: 1.1℃ (闭杯) 爆炸极限: 空气中, 2%~6.8% (体积) 辛醇/水分分配系数的对数值: 0.68 </td> </tr> </table>	沸点: 90.3℃ 熔点: -35.8℃ 相对密度(水=1): 0.8 水中溶解度: 适度溶解 蒸气压: 25℃时 8.66kPa 蒸气/空气混合物的相对密度 (空气=1): 20℃时 1.17	蒸气相对密度(空气=1): 2.3 闪点: 1.1℃ (闭杯) 爆炸极限: 空气中, 2%~6.8% (体积) 辛醇/水分分配系数的对数值: 0.68
沸点: 90.3℃ 熔点: -35.8℃ 相对密度(水=1): 0.8 水中溶解度: 适度溶解 蒸气压: 25℃时 8.66kPa 蒸气/空气混合物的相对密度 (空气=1): 20℃时 1.17	蒸气相对密度(空气=1): 2.3 闪点: 1.1℃ (闭杯) 爆炸极限: 空气中, 2%~6.8% (体积) 辛醇/水分分配系数的对数值: 0.68		
<p style="text-align: center;">环 境 数 据</p>	<p>该物质可能对环境有危害, 对水生生物应给予特别注意。</p>		
<p style="text-align: center;">注 解</p>	<p>商业制剂中含有 50 ppm 氢醌单乙基酯作为稳定剂。超过接触限值时, 气味报警不充分。</p>		
<p style="text-align: center;">附 加 资 料</p>			
<p>ICSC 编号: 0652 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 甲基丙烯腈</p>			

CAS 登记号: 126-98-7		中文名称: 甲基丙烯腈; 2-甲基-2-丙烯腈; 2-腈基丙烯; 异丙烯腈	
RTECS 号: UD1400000		英文名称: METHACRYLONITRILE; Methacrylonitrile;	
UN 编号: 3079 (阻聚的)		2-Methyl-2-propenenitrile; 2-Cyanopropene;	
EC 编号: 608-010-00-2		Isopropenyl nitrile	
化学式: C ₄ H ₅ N		分子量: 67.1	
危害/接触类型	急性危害/症状	预防	急救/消防
火灾	高度易燃,在火焰中释放出刺激性或有毒烟雾(或气体)	禁止明火、禁止火花和吸烟	干粉, 抗醇泡沫, 喷水, 二氧化碳
爆炸	蒸气/空气混合物有爆炸性	密闭系统, 通风, 防爆电器与照明	着火时, 喷水保持料桶等冷却
接触		严格卫生条件!	
# 吸入	头痛, 虚弱, 恶心, 呕吐, 腹泻, 窒息	通风, 局部排气或呼吸保护	新鲜空气, 休息; 必要时进行人工呼吸, 给予医疗护理
# 皮肤	可能被吸收! (另见吸入)	防护手套, 防护服	脱掉污染的衣服, 用大量水冲洗皮肤或淋浴; 给予医疗护理
# 眼睛	发红, 疼痛	面罩或眼睛保护结合呼吸保护	首先用大量水冲洗几分钟(如可能易行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
# 摄食	(另见吸入)	工作时不得进食、饮水或吸烟	用水冲服活性炭浆, 给予医疗护理
溢漏处置	尽可能将泄漏液和溢漏液收集在有盖容器中。用沙子或惰性吸收剂吸收残液并转移到安全场所。不要让这种化学品进入环境(额外个人防护: 适用于有害颗粒物的 P2 过滤呼吸器)。		
包装与标志	F 符号 T 符号 R: 11-23/24/25-43 S: 1/2-9-16-18-29-45 标记: D 联合国危险性类别: 3 联合国次要风险等级: 6.1 联合国包装级别: I 不要与食品和饲料一起运输。海洋污染物。		
应急响应	运输应急卡: TEC(R)-30G32。 美国防火协会法规: H2; F3; R2。	储存	防火。与食品和饲料分开存放。保持阴凉。仅在稳定后储存。

CAS 登记号: 76-14-2	中文名称: 四氟二氯乙烷; 1,2-二氯 1,1,2,2-四氟乙烷; 氯氟烃 114 (钢瓶)
RTECS 号: K11101000	英文名称: DICHLOROTETRAFLUOROETHANE; 1,2-Dichloro-1,1,2,2-tetrafluoroethane; CFC 114 (cylinder)
UN 编号: 1958	化学式: $C_2Cl_2F_4/ClF_2C-CClF_2$ 分子量: 170.92

危害/接触类型	急性危害/症状	预 防	急救/消防
火 灾	不可燃, 受热引起压力升高有爆炸危险, 在火焰中释放出刺激性或有毒烟雾(或气体)		周围环境着火时, 允许使用各种灭火剂
爆 炸			着火时, 喷水保持钢瓶冷却, 从掩蔽位置灭火
接 触			
# 吸入	窒息(见注解)	通风	新鲜空气, 休息, 必要时进行人工呼吸, 给予医疗护理
# 皮肤	与液体接触: 冻伤	隔冷手套	冻伤时用大量水冲洗, 不要脱去衣服, 给予医疗护理
# 眼睛	见皮肤	安全护目镜或眼睛保护结合呼吸保护	首先用大量水冲洗几分钟(如可能易行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
# 摄食			
溢漏处置	通风, 切勿直接将水喷在液体上。不要让这种化学品进入环境(额外个人防护: 化学防护服包括自给式呼吸器)。		
包装与标志	联合国危险性类别: 2.2		
应急响应	运输应急卡: TEC (R)-20G39。	储 存	如果在建筑物内, 防火。保持阴凉。

<p style="text-align: center;">重 要 数 据</p>	<p>物理状态 外观：蓝色或蓝绿色粉末。</p> <p>化学危险性：该物质受热分解生成有毒的砷烟雾（见卡片#0013）。与酸发生反应放出有毒气体（见卡片#0222）。</p> <p>职业接触限值：阈值（以 As 计）0.2mg/m³（美国政府工业卫生学家会议，1992~1993 年）。</p> <p>接触途径：该物质可通过吸入其气溶胶、经皮肤和食入吸收到体内。</p> <p>吸入风险：20℃时蒸发可忽略不计，但可以通过扩散较快地达到空气中颗粒物有害浓度。</p> <p>短期接触作用：该物质及其气溶胶刺激眼睛和呼吸道。该物质可能对中枢神经系统、消化道、循环系统发生作用，导致严重的出血、体液和电解质损失、虚脱、休克和死亡。低浓度接触可能造成死亡。作用可能延缓。</p> <p>长期或反复接触作用：反复或长期皮肤接触可能引起皮炎。反复或长期接触可能引起皮肤过敏。该物质可能对末梢神经系统、皮肤、粘膜和肝脏发生作用，导致神经病、色素沉着紊乱、鼻中膈穿孔和肝硬化。该物质是人休致癌物。</p>
<p style="text-align: center;">物 理 性 质</p>	<p>水中溶解度：不溶</p>
<p style="text-align: center;">环 境 数 据</p>	<p>该物质可能对环境有危害，对水体应给予特别注意。由于其在环境中持久性，强烈建议不要让该化学品进入环境。</p>
<p style="text-align: center;">注 解</p>	<p>分解温度未见文献报道。不要将工作服带回家中。</p>
<p style="text-align: center;">附 加 资 料</p>	
<p>ICSC 编号：0648 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 原磷酸铜 (II)</p>	

CAS 登记号: 10103-61-4	中文名称: 原砷酸铜 (II); 砷酸铜盐; 砷酸铜
RTECS 号: 无	英文名称: COPPER (II) ORTHOARSENATE; Arsenic acid, coppersalt; Copperarsenate
UN 编号: 1557	化学式: $\text{As}_2\text{Cu}_3\text{H}_8\text{O}_{12}/\text{Cu}_3(\text{AsO}_4)_2 \cdot 4\text{H}_2\text{O}$ 分子量: 540.5
EC 编号: 033-005-00-1	

危害/接触类型	急性危害/症状	预 防	急救/消防
火 灾	不可燃,在火焰中释放出刺激性或有毒烟雾(或气体)		周围环境着火时, 允许使用各种灭火剂
爆 炸			
接 触		防止粉尘扩散! 避免一切接触!	一切情况均向医生咨询!
# 吸入	咳嗽, 头痛, 呼吸困难, 虚弱 (见摄食)	密闭系统和通风	新鲜空气, 休息, 给予医疗护理
# 皮肤	可能被吸收!	防护手套, 防护服	脱掉污染的衣服, 冲洗, 然后用水和肥皂洗皮肤, 给予医疗护理
# 眼睛	发红, 疼痛	面罩或眼睛保护结合呼吸保护	首先用大量水冲洗几分钟 (如可能易行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
# 摄食	腹部疼痛, 腹泻, 呕吐, 胸骨后和口中灼烧感	工作时不得进食、饮水或吸烟; 饭前洗手	漱口, 用水冲服活性炭浆, 催吐 (仅对清醒病人!), 给予医疗护理
溢漏处置	不得冲入下水道。用真空抽吸溢漏物料。小心收集残余物, 然后转移到安全场所 (额外个人防护: 适用于有毒颗粒物的 P3 过滤呼吸器)。		
包装与标志	T 符号 R: 45-23/25 S: 53-45 标记: A; 标记: E 联合国危险性类别: 6.1 不易破碎包装, 将易破碎包装放在不易破碎密闭容器中。不要与食品和饲料一起运输。海洋污染物。		
应急响应		储 存	与酸、食品和饲料分开存放。保持阴凉。严格密闭。保存在通风良好室内。

<p style="text-align: center;">重 要 数 据</p>	<p>物理状态 外观：无色至黄色液体，有特殊气味。</p> <p>化学危险性：该物质燃烧时分解生成有毒和刺激性烟雾。与强氧化剂发生反应。</p> <p>职业接触限值：阈限值 5ppm、22mg/m³（经皮）（美国政府工业卫生学家会议，1988年）。</p> <p>接触途径：该物质可通过吸入其蒸气、经皮肤和食入吸收到体内。</p> <p>吸入风险：20℃时该物质蒸发不会或非常缓慢地达到空气中有害浓度。</p> <p>短期接触作用：该物质严重刺激眼睛、皮肤和呼吸道。食入有腐蚀性。该物质可能对中枢神经系统发生作用。接触该物质可能造成神志不清。作用可能延缓。</p> <p>长期或反复接触作用：反复或长期接触皮肤，可能引起皮炎。反复或长期接触蒸气，肺可能受影响。该物质可能对肝、肾、中枢神经系统发生作用。</p>												
<p style="text-align: center;">物 理 性 质</p>	<table style="width: 100%; border: none;"> <tr> <td style="width: 50%;">沸点：202℃</td> <td style="width: 50%;">蒸气相对密度(空气=1)：3.72</td> </tr> <tr> <td>熔点：11~12℃</td> <td>闪点：86℃</td> </tr> <tr> <td>相对密度(水=1)：1.03</td> <td>自燃温度：626℃</td> </tr> <tr> <td>水中溶解度：20℃时 2.4g/100ml</td> <td>爆炸极限：空气中 1.1%~?% (体积)</td> </tr> <tr> <td>蒸气压：20℃时 13Pa</td> <td></td> </tr> <tr> <td>蒸气/空气混合物的相对密度 (空气=1)：20℃时 1.0</td> <td>辛醇/水分配系数的对数值：1.96</td> </tr> </table>	沸点：202℃	蒸气相对密度(空气=1)：3.72	熔点：11~12℃	闪点：86℃	相对密度(水=1)：1.03	自燃温度：626℃	水中溶解度：20℃时 2.4g/100ml	爆炸极限：空气中 1.1%~?% (体积)	蒸气压：20℃时 13Pa		蒸气/空气混合物的相对密度 (空气=1)：20℃时 1.0	辛醇/水分配系数的对数值：1.96
沸点：202℃	蒸气相对密度(空气=1)：3.72												
熔点：11~12℃	闪点：86℃												
相对密度(水=1)：1.03	自燃温度：626℃												
水中溶解度：20℃时 2.4g/100ml	爆炸极限：空气中 1.1%~?% (体积)												
蒸气压：20℃时 13Pa													
蒸气/空气混合物的相对密度 (空气=1)：20℃时 1.0	辛醇/水分配系数的对数值：1.96												
<p style="text-align: center;">环境数据</p>	<p>该物质对水生生物是有毒的。</p>												
<p style="text-align: center;">注 解</p>	<p>不要将工作服带回家中。</p>												
<p style="text-align: center;">附加资料</p>													
<p>ICSC 编号：0646 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 间甲酚</p>													

CAS 登记号: 108-39-4 中文名称: 间甲酚; 3-甲酚; 3-羟基甲苯; 1-羟基-3-甲苯
 RTECS 号: GO6125000 英文名称: *m*-CRESOL; 3-Cresol; 3-Methylphenol;
 UN 编号: 2076 3-Hydroxytoluene; 1-Hydroxy-3-methylbenzene
 EC 编号: 604-004-00-9 化学式: $C_7H_8O/C_6H_4(OH)CH_3$ 分子量: 108.15

危害/接触类型	急性危害 / 症状	预 防	急救 / 消防
火 灾	可燃的, 在火焰中释放出刺激性或有毒烟雾(或气体)	禁止明火	干粉, 喷水, 泡沫, 二氧化碳
爆 炸	蒸气/空气混合物有爆炸性, 高于 86°C, 可能形成爆炸性蒸气/空气混合物	高于 86°C, 使用密闭系统, 通风	着火时, 喷水保持料桶等冷却
接 触		严格卫生条件!	一切情况均向医生咨询!
# 吸入	咳嗽, 头痛, 呼吸困难, 恶心, 咽喉疼痛, 神志不清, 呕吐	通风, 局部排气或呼吸保护	新鲜空气, 休息, 半直立体位, 必要时进行人工呼吸, 给予医疗护理
# 皮肤	可能被吸收! 发红, 粗糙, 皮肤烧伤, 疼痛	防护手套, 防护服	脱掉污染的衣服, 用大量水冲洗皮肤或淋浴, 给予医疗护理
# 眼睛	发红, 疼痛, 严重深度烧伤	护目镜或面罩或眼睛保护结合呼吸保护	首先用大量水冲洗几分钟(如可能易行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
# 摄食	腹部疼痛, 灼烧感, 眩晕, 迟钝, 头痛, 休克或虚脱, 神志不清	工作时不得进食、饮水或吸烟	漱口, 休息, 给予医疗护理
溢漏处置	将溢漏液收集在有盖容器中。用沙子或惰性吸收剂吸收残余液并转移到安全场所。不得让该化学品进入环境(额外个人防护: 全套防护服包括自给式呼吸器)。		
包装与标志	T 符号 R: 24/25-34 S: 1/2-36/37/39-45 标记: C 联合国危险性类别: 6.1 联合国包装级别: II 联合国次要风险等级: 8 不要与食品和饲料一起运输。应贮存于铁或钢制容器中。		
应急响应	运输应急卡: TEC(R)-61G61b。 美国防火协会法规: H3; F1; R0。	储 存	与食品和饲料、强氧化剂分开存放。严格密闭。保存在通风良好的室内。

<p>重 要 数 据</p>	<p>物理状态 外观：无色压缩液化气体。</p> <p>物理危险性：气体比空气重，可能沿地面流动，可能造成远处着火。可能累积在低层空间造成缺氧。</p> <p>化学危险性：该物质燃烧时分解，生成含氯化氢和氟化氢的有毒和腐蚀性烟雾。与氧化剂猛烈反应，有着火和爆炸危险。</p> <p>职业接触限值： 阈限值未制定。</p> <p>接触途径：该物质可通过吸入吸收到体内。</p> <p>吸入风险：容器破损时，该气体可迅速地达到空气中有害浓度。</p> <p>短期接触作用：液体迅速蒸发可能引起冻伤。该物质可能对心血管系统发生作用。</p>	
<p>物 理 性 质</p>	<p>沸点：-9℃ 熔点：-131℃ 相对密度(水=1)：1.1 水中溶解度：25℃时 0.19g/100ml 蒸气压：25℃时 337kPa</p>	<p>蒸气相对密度(空气=1)：3.5 闪点：易燃气体 自燃温度：632℃ 爆炸极限：空气中 6.2%~17.9% (体积) 辛醇/水分配系数的对数值：1.6</p>
<p>环境数据</p>	<p>避免非正常使用情况下向环境中释放。</p>	
<p>注 解</p>	<p>空气中高浓度引起缺氧，有神志不清或死亡危险。进入工作区以前，检验氧含量。转动泄漏钢瓶使漏口朝上，防止液态气体逸出。</p>	
<p>附加资料</p>		
<p>ICSC 编号：0643 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 二氟一氯乙烷</p>		

CAS 登记号: 75-68-3 中文名称: 二氟一氯乙烷; 1-氯-1,1 二氟乙烷; 氢氯氟烃
 RTECS 号: KH7650000 142b (钢瓶)
 UN 编号: 2517 英文名称: CHLORODIFLUOROETHANE; 1-Chloro-1,1-
 difluoroethane; HCF 142b (cylinder)
 化学式: $C_2H_3ClF_2/CH_3CClF_2$ 分子量: 100.5

危害/接触类型	急性危害/症状	预防	急救/消防
火灾	极易燃, 在火焰中释放出刺激性或有毒烟雾 (或气体)	禁止明火、禁止火花和禁止吸烟	切断气源, 如不可能并对周围环境无危险, 让火自行燃尽, 其他情况用水喷射灭火
爆炸	气体/空气混合物有爆炸性	密闭系统, 通风, 防爆电器与照明	着火时, 喷水保持钢瓶冷却, 从掩蔽位置灭火
接触			
# 吸入	瞌睡, 窒息 (见注解)	通风	新鲜空气, 休息, 必要时进行人工呼吸, 给予医疗护理
# 皮肤	与液体接触: 冻伤	隔冷手套	冻伤时用大量水冲洗, 不要脱去衣服, 给予医疗护理
# 眼睛	见皮肤	安全护目镜或眼睛保护结合呼吸保护	首先用大量水冲洗几分钟 (如可能易行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
# 摄食			
溢漏处置	撤离危险区域! 向专家咨询! 通风, 移除所有引燃源。切勿直接将水喷在液体上 (额外个人防护: 化学防护服包括自给式呼吸器)。		
包装与标志	联合国危险性类别: 2.1		
应急响应	运输应急卡: TEC (R)-20G41。 美国防火协会法规: H; F4; R0。	储存	防火。保持阴凉。

<p style="text-align: center;">重 要 数 据</p>	<p>物理状态 外观：液体。</p> <p>职业接触限值：阈值未制定。</p> <p>接触途径：该物质可通过吸入其气溶胶和食入吸收到体内。</p> <p>吸入风险：20℃时蒸发可忽略不计，但喷洒时可较快地达到空气中颗粒物公害污染浓度。</p> <p>短期接触作用：该物质刺激眼睛和皮肤。</p>		
<p style="text-align: center;">物 理 性 质</p>	<table style="width: 100%; border: none;"> <tr> <td style="width: 50%; border: none;"> 沸点：244℃ 熔点：-50℃ 相对密度(水=1)：0.95 水中溶解度：18~22℃时 0.09g/100ml 蒸气压：25℃时 0.0008kPa 蒸气/空气混合物的相对密度 (空气=1)20℃时 1.00 </td> <td style="width: 50%; border: none;"> 蒸气相对密度(空气=1)：7.5 闪点：120℃(开杯) 自燃温度：393℃ 爆炸极限：在空气中 0.6%~4.2 % (体积) 辛醇/水分配系数的对数值：3.47 </td> </tr> </table>	沸点：244℃ 熔点：-50℃ 相对密度(水=1)：0.95 水中溶解度：18~22℃时 0.09g/100ml 蒸气压：25℃时 0.0008kPa 蒸气/空气混合物的相对密度 (空气=1)20℃时 1.00	蒸气相对密度(空气=1)：7.5 闪点：120℃(开杯) 自燃温度：393℃ 爆炸极限：在空气中 0.6%~4.2 % (体积) 辛醇/水分配系数的对数值：3.47
沸点：244℃ 熔点：-50℃ 相对密度(水=1)：0.95 水中溶解度：18~22℃时 0.09g/100ml 蒸气压：25℃时 0.0008kPa 蒸气/空气混合物的相对密度 (空气=1)20℃时 1.00	蒸气相对密度(空气=1)：7.5 闪点：120℃(开杯) 自燃温度：393℃ 爆炸极限：在空气中 0.6%~4.2 % (体积) 辛醇/水分配系数的对数值：3.47		
<p style="text-align: center;">环 境 数 据</p>	<p>该物质对水生生物是有害的。</p>		
<p style="text-align: center;">注 解</p>			
<p style="text-align: center;">附 加 资 料</p>			
<p>ICSC 编号：0629 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 2, 2, 4-三甲基-1, 3-戊二醇单丁酸酯</p>			

2,2,4-三甲基-1,3-戊二醇单丁酸酯 **国际化学品安全卡** ICSC 编号: 0629

CAS 登记号: 25265-77-4 中文名称: 2,2,4-三甲基-1,3-戊二醇单丁酸酯; 2-甲基丁酸-2,2,4-三甲基-1,3-戊二醇单酯; 异丁酸-2,2,4-三甲基-1,3-戊二醇酯
 RTECS 号: UF6000000
 英文名称: TEXANOL; 2,2,4-Trimethyl-1,3-pentanediol monoisobutyrate; Propionic acid, 2-methyl-, monoester with 2,2,4-trimethyl-1,3-pentanediol; Isobutyric acid ester with 2,2,4-trimethyl-1,3-pentanediol
 化学式: $C_{12}H_{24}O_3$ 分子量: 216.4

危害/接触类型	急性危害 / 症状	预 防	急救 / 消防
火 灾	可燃的	禁止明火	干粉, 水成膜泡沫, 泡沫, 二氧化碳
爆 炸			
接 触			
# 吸入			
# 皮肤	发红	防护手套	冲洗, 然后用水和肥皂洗皮肤
# 眼睛	发红	安全护目镜	首先用大量水冲洗几分钟(如可能易行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
# 摄食		工作时不得进食、饮水或吸烟	
溢漏处置	尽可能将泄漏和溢漏液收集在有盖容器中。用沙子或惰性吸收剂吸收残液并转移到安全场所。		
包装与标志			
应急响应		储 存	

<p>重 要 数 据</p>	<p>物理状态 外观：白色至黄色透明，蜡状的结晶固体。遇光照变黑。</p> <p>化学危险性：该物质与空气接触可能自燃，生成磷氧化物有毒烟雾；与氧化剂、卤素和硫发生猛烈反应，有着火和爆炸危险。与强碱发生反应释放出有毒气体磷。</p> <p>职业接触限值：阈值值 0.1mg/m³（时间加权平均值）（美国政府工业卫生学家会议，1988年）。</p> <p>接触途径：该物质可通过吸入其蒸气和食入吸收到体内。</p> <p>吸入风险：20℃时蒸发可忽略不计，但可较快地达到空气中颗粒物有害浓度。</p> <p>短期接触作用：该物质腐蚀眼睛、皮肤和呼吸道。食入有腐蚀性。吸入蒸气可能引起肺水肿（见注解）。该物质可能对肾脏、肝脏发生作用。接触该物质可能造成死亡。作用可能延缓，需要进行医疗观察。</p> <p>长期或反复接触作用：该物质可能对骨骼发生作用。</p>						
<p>物 理 性 质</p>	<table border="0"> <tr> <td>熔点：低于熔点在 44℃时分解</td> <td>蒸气相对密度(空气=1)：4.42</td> </tr> <tr> <td>水中溶解度：20℃时 0.0003g/100ml</td> <td>闪点：<20℃</td> </tr> <tr> <td>蒸气压：20℃时 3.5Pa</td> <td>自燃温度：30℃</td> </tr> </table>	熔点：低于熔点在 44℃时分解	蒸气相对密度(空气=1)：4.42	水中溶解度：20℃时 0.0003g/100ml	闪点：<20℃	蒸气压：20℃时 3.5Pa	自燃温度：30℃
熔点：低于熔点在 44℃时分解	蒸气相对密度(空气=1)：4.42						
水中溶解度：20℃时 0.0003g/100ml	闪点：<20℃						
蒸气压：20℃时 3.5Pa	自燃温度：30℃						
<p>环境数据</p>							
<p>注 解</p>	<p>火灾扑灭后可能复燃。根据接触程度须作定期医疗检查。肺水肿症状常常经过几小时以后才变得明显，体力劳动使症状加重。因此休息和医疗观察是必要的。应考虑由医生或医生指定人立即给予适当喷药。不要将工作服带回家中。用大量水冲洗污染的衣服（有着火的危险）。</p>						
<p>附加资料</p>							
<p>ICSC 编号：0628 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 黄磷</p>							

CAS 登记号: 7723-14-0		中文名称: 黄磷; 白磷	
RTECS 号: TH3500000		英文名称: PHOSPHORUS (YELLOW); White phosphorus	
UN 编号: 1381		化学式: P ₄	
EC 编号: 015-001-00-1		分子量: 123.88	
危害/接触类型	急性危害 / 症状	预 防	急救 / 消防
火 灾	高度易燃, 在火焰中释放出刺激性或有毒烟雾 (或气体), 见注解	禁止明火、禁止火花和禁止吸烟, 禁止与易燃物质接触, 禁止与空气接触, 禁止与热表面接触, 禁止与氧化剂、卤素、硫和强碱接触	喷水, 潮湿沙子
爆 炸			着火时, 喷水保持料桶等冷却
接 触		防止产生烟云! 避免一切接触!	一切情况均向医生咨询!
# 吸入	灼烧感, 咳嗽, 呼吸困难, 气促, 咽喉痛, 神志不清, 症状可能延缓(见注解)	局部排气或呼吸保护	新鲜空气, 休息, 半直立体位, 必要时进行人工呼吸, 给予医疗护理
# 皮肤	发红, 皮肤烧伤, 疼痛, 起水疱	防护手套, 防护服	先用大量水冲洗, 然后脱掉污染的衣服并再次冲洗, 给予医疗护理, 急救时戴防护手套, 见注解
# 眼睛	发红, 疼痛, 失明, 严重深度烧伤	护目镜, 面罩或眼睛保护结合呼吸保护	首先用大量水冲洗几分钟(如可能易行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
# 摄食	腹部疼痛, 灼烧感, 休克或虚脱, 神志不清	工作时不得进食、饮水或吸烟, 进食前洗手	漱口, 催吐 (仅对清醒病人!), 休息, 催吐时戴防护手套, 给予医疗护理
溢漏处置	撤离危险区域! 向专家咨询! 用潮湿沙子或土壤盖住溢漏物。不得冲入下水道。将溢漏物扫入容器中, 如果适当先润湿防止扬尘, 然后转移到安全场所, 不得用锯末或其他可燃吸收剂吸收 (额外个人防护: 全套防护服包括自给式呼吸器)。		
包装与标志	F 符号 T+ 符号 C 符号 N 符号 R: 17-26/28-35-50 S: 1/2-5-26-28-45-61 联合国危险性类别: 4.2 联合国次要风险等级: 6.1 联合国包装级别: I 气密。不易破碎包装, 将易破碎包装放在不易破碎密闭容器中。不得与食品和饲料一起运输。		
应急响应	运输应急卡: TEC(R)-714。美国防火协会法规: H3; F3; R1。	储 存	防火。与强氧化剂、食品和饲料分开存放。保存在水下。

<p style="text-align: center;">重 要 数 据</p>	<p>物理状态 外观：各种形状的固体。</p> <p>化学危险性：该物质受热分解产生有毒烟雾。</p> <p>职业接触限值：阈值（以 Ba 计）$0.5\text{mg}/\text{m}^3$（美国政府工业卫生学家会议，1991~1992 年）。</p> <p>接触途径：该物质可通过吸入其气溶胶和食入吸收到体内。</p> <p>吸入风险：20℃时蒸发可忽略不计，但可较快地达到空气中颗粒物有害浓度。</p> <p>短期接触作用：该物质刺激眼睛、皮肤和呼吸道。该物质可能对中枢神经系统和肌肉发生作用，导致心律不齐、瘫痪。接触可能造成死亡。</p>
<p style="text-align: center;">物 理 性 质</p>	<p>熔点：113℃（见注解）</p> <p>相对密度（水=1）：3.86</p> <p>水中溶解度：溶解（100℃时 58.7g/100ml 水）</p>
<p style="text-align: center;">环 境 数 据</p>	
<p style="text-align: center;">注 解</p>	<p>给出的是失去结晶水的表观熔点。可参考 ICSC # 0614（氯化钡）。</p>
<p style="text-align: center;">附 加 资 料</p>	
<p>ICSC 编号：0615 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 二水合氯化钡</p>	

CAS 登记号: 10326-27-9	中文名称: 二水合氯化钡
RTECS 号: CQ8751000	英文名称: BARIUM CHLORIDE, DIHYDRATE
UN 编号: 1564	化学式: BaCl ₂ ·2H ₂ O
EC 编号: 056-002-00-7	分子量: 244.28

危害/接触类型	急性危害/症状	预防	急救/消防
火灾	不可燃, 在火焰中释放出刺激性或有毒烟雾(或气体)		周围环境着火时, 允许使用各种灭火剂
爆炸			
接触		严格卫生条件!	
# 吸入	腹部痉挛, 神志不清	通风(如果不是粉末), 局部排气或呼吸保护	新鲜空气, 休息, 必要时进行人工呼吸, 给予医疗护理
# 皮肤		防护手套	脱掉污染的衣服, 用大量水冲洗皮肤或淋浴, 急救时戴防护手套
# 眼睛	发红	护目镜	首先用大量水冲洗几分钟(如可能易行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
# 摄食	腹部痉挛, 迟钝, 神志不清	工作时不得进食、饮水或吸烟	饮服硫酸钠(Na ₂ SO ₄)水溶液, 催吐(仅对清醒病人!), 休息。催吐时, 戴防护手套并给予医疗护理
溢漏处置	将溢漏物扫入有盖容器中。小心收集残余物, 然后转移到安全场所(额外个人保护: 适用于有害颗粒物的 P2 过滤呼吸器)。		
包装与标志	Xn 符号 R: 20/22 S:28 联合国危险性类别: 6.1 不得与食品和饲料一起运输。		
应急响应	运输应急卡: TEC(R)-61G11c.	储存	与食品和饲料分开存放, 干燥。

<p>重 要 数 据</p>	<p>物理状态 外观：无气味无色晶体。</p> <p>职业接触限值： 阈值（以 Ba 计）0.5mg/m³（美国政府工业卫生学家会议，1998 年）。</p> <p>接触途径：该物质可通过吸入其气溶胶和食入吸收到体内。</p> <p>吸入风险：20℃时蒸发可忽略不计，但扩散时可较快地达到空气中颗粒物有害浓度。</p> <p>短期接触作用：该物质刺激眼睛、皮肤和呼吸道。该物质可能对肌肉，包括心脏发生作用，导致心律不齐。接触可能造成死亡。</p>
<p>物 理 性 质</p>	<p>沸点：1560℃ 熔点：960℃ 水中溶解度：36g/100ml</p>
<p>环 境 数 据</p>	
<p>注 解</p>	<p>该物质中毒时须采取必要治疗措施，必须提供有指示说明的适当方法。也可参考卡片#0615（二水合氯化钡）。</p>
<p>附 加 资 料</p>	
<p>ICSC 编号：0614 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 氯化钡</p>	

CAS 登记号: 10361-37-2		中文名称: 氯化钡	
RTECS 号: CQ8750000		英文名称: BARIUM CHLORIDE	
UN 编号: 1564		化学式: BaCl ₂	
EC 编号: 056-002-00-7		分子量: 208.27	
危害/接触类型	急性危害 / 症状	预 防	急救 / 消防
火 灾	不可燃, 在火焰中释放出刺激性或有毒烟雾 (或气体)		周围环境着火时, 允许使用各种灭火剂
爆 炸			
接 触		防止粉尘扩散! 严格卫生条件!	
# 吸入	咳嗽, 咽喉疼痛 (见摄食)	通风 (如果不是粉末), 局部排气或呼吸保护	新鲜空气, 休息, 必要时进行人工呼吸, 给予医疗护理
# 皮肤	发红, 疼痛	防护手套	脱掉污染的衣服, 用大量水冲洗皮肤或淋浴
# 眼睛	发红, 疼痛	护目镜或眼睛保护结合呼吸保护	首先用大量水冲洗几分钟 (如可能易行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
# 摄食	腹部痉挛, 惊厥, 迟钝, 神志不清, 呕吐	工作时不得进食、饮水或吸烟	催吐 (仅对清醒病人!), 休息, 给予医疗护理
溢漏处置	将溢漏物扫入有盖容器中。如果适当, 先润湿防止扬尘, 小心收集残余物, 然后转移到安全场所, 不要让该化学品进入环境 (额外个人防护: 适用于有害颗粒物的 P2 过滤呼吸器)。		
包装与标志	T 符号 R: 20-25 S: 1/2-45 联合国危险性类别: 6.1 联合国包装级别: III 不得与食品和饲料一起运输。		
应急响应	运输应急卡: TEC(R)-61G64c。	储 存	与食品和饲料分开存放。

CAS 登记号: 2517-43-3				中文名称: 3-甲氧基丁醇; 甲氧基丁醇			
				英文名称: 3-METHOXYBUTANOL; Methoxy butanol			
				化学式: $C_5H_{12}O_2/CH_3CH(OCH_3)CH_2CH_2OH$			
				分子量: 104.2			
危害/接触类型	急性危害 / 症状		预 防		急救 / 消防		
火 灾	可燃的		禁止明火		干粉, 抗醇泡沫, 喷水, 二氧化碳		
爆 炸	高于 74°C, 可能形成爆炸性蒸气/空气混合物		高于 74°C, 使用密闭系统, 通风		着火时, 喷水保持料桶等冷却		
接 触			严格卫生条件!				
# 吸入	咳嗽, 头痛, 症状可能延缓 (见注解)		通风		新鲜空气, 休息, 半直立位, 必要时进行人工呼吸, 给予医疗护理		
# 皮肤	皮肤干燥, 灼烧感		防护手套		脱掉污染的衣服, 用大量水冲洗皮肤或淋浴, 急救时戴防护手套		
# 眼睛	发红		护目镜		首先用大量水冲洗几分钟 (如可能易行, 摘除隐形眼镜), 然后就医		
# 摄食	腹部疼痛, 迟钝, 恶心, 呕吐		工作时不得进食、饮水或吸烟		漱口, 休息, 给予医疗护理		
溢漏处置	尽可能将溢漏液收集在有盖容器中。用大量水冲净残余物。						
包装与标志							
应急响应	美国防火协会法规: H1, F1, R0。		储 存		与强氧化剂分开存放, 保持阴凉、干燥, 保存在通风良好室内。		

<p>重 要 数 据</p>	<p>物理状态 外观：暗灰色晶体或粉末，有特殊气味。</p> <p>化学危险性：该物质受热或与酸或水接触时分解，生成氧化磷、氧化锌和磷的有毒和可燃烟雾。与强氧化剂发生猛烈反应，有着火危险。</p> <p>职业接触限值：阈限值未制定。</p> <p>接触途径：该物质可通过吸入其气溶胶，经皮肤和食入吸收到体内。</p> <p>吸入风险：20℃时蒸发可忽略不计，但如为粉末，可以较快地达到空气中颗粒物有害浓度。</p> <p>短期接触作用：该物质刺激呼吸道。吸入磷化锌释放的磷可能引起肺水肿（见注解）。该物质可能对肝脏、肾脏、心脏和神经系统发生作用。接触高浓度的该物质可能造成死亡。</p>
<p>物 理 性 质</p>	<p>沸点：1100℃</p> <p>熔点：420℃</p> <p>相对密度（水=1）：4.6</p> <p>水中溶解度：不溶，缓慢分解</p>
<p>环 境 数 据</p>	<p>该物质可能对环境有危害，对鸟类、鱼类和哺乳动物应给予特别注意。</p>
<p>注 解</p>	<p>与灭火剂，如水和二氧化碳猛烈反应。根据接触程度，须作定期医疗检查。肺水肿症状常常经过几小时以后才变得明显，体力劳动使症状加重。因此休息和医疗观察是必要的。应考虑由医生或医生指定人立即给予适当喷药。商品名为 Blue-ox, Kilrat, Mouse-Con, Ratol, Rumetan 和 Zinc-Tox。也可参考卡片 # 0694 磷。</p>
<p>附 加 资 料</p>	
<p>ICSC 编号：0602 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 磷化锌</p>	

磷化锌

国际化学品安全卡

ICSC 编号: 0602

CAS 登记号: 1314-84-7		中文名称: 磷化锌; 二磷化三锌	
RTECS 号: ZH4900000		英文名称: ZINCPHOSPHIDE; Trizinc diphosphide	
UN 编号: 1714		化学式: Zn_3P_2 分子量: 258.1	
EC 编号: 015-006-00-9			
危害/接触类型	急性危害/症状	预防	急救/消防
火灾	不可燃, 但与水或潮湿空气接触生成易燃气体	禁止与酸类、水或氧化剂接触	干粉, 干燥沙子, 禁止用水, 禁止用二氧化碳或哈隆
爆炸			着火时, 喷水保持料桶等冷却, 但禁止与水直接接触
接触		防止粉尘扩散! 严格卫生条件!	
# 吸入	咳嗽; 腹泻, 头痛, 疲劳, 恶心, 呕吐	局部排气或呼吸保护	新鲜空气, 休息, 半直立位, 给予医疗护理
# 皮肤		防护手套	脱掉污染的衣服, 冲洗, 然后用水和肥皂洗皮肤
# 眼睛		护目镜	首先用大量水冲洗几分钟(如可能易行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
# 摄食	腹部疼痛, 咳嗽, 腹泻, 眩晕, 头痛, 呼吸困难, 恶心, 神志不清, 呕吐, 共济失调, 疲劳	工作时不得进食, 饮水或吸烟	用水冲服活性炭浆, 催吐(仅对清醒病人!), 给予医疗护理
溢漏处置	撤离危险区域! 向专家咨询! 将溢漏物扫入容器中。小心收集残余物, 然后转移到安全场所。不要让这种化学品进入环境(额外个人防护: 全套防护服包括自给式呼吸器)。		
包装与标志	F 符号 T+符号 R: 15/29-28-32 S: 9/14-30-36/37-45 联合国危险性类别: 4.3 联合国次要风险等级: 6.1 污染海洋物质		
应急响应	运输应急卡: TEC(R)-61G13A。 美国防火协会法规: H3; F3; R1。	储存	与强氧化剂、酸、水分开存放。干燥。保存在通风良好室内。

CAS 登记号: 76-03-9		中文名称: 三氯乙酸	
RTECS 号: AJ7875000		英文名称: TRICHLOROACETIC ACID; Trichloroethanoic acid; Aceto-caustin; TCA	
UN 编号: 1839		化学式: $C_2HCl_3O_2/CCl_3COOH$ 分子量: 163.4	
EC 编号: 607-004-00-7			
危害/接触类型	急性危害/症状	预防	急救/消防
火灾	不可燃, 在火焰中释放出刺激性或有毒烟雾(或气体)		周围环境着火时, 允许使用各种灭火剂
爆炸			
接触		避免一切接触!	一切情况均向医生咨询!
# 吸入	咽喉疼痛, 咳嗽, 灼烧感, 头痛, 恶心, 呕吐, 气促, 呼吸困难, 症状可能延缓(见注解)	通风(如果不是粉末), 局部排气或呼吸保护	新鲜空气, 休息, 半直立位, 必要时进行人工呼吸, 给予医疗护理
# 皮肤	疼痛, 发红, 起疱, 皮肤烧伤	防护手套, 防护服	脱掉污染的衣服, 用大量水冲洗皮肤或淋浴, 给予医疗护理
# 眼睛	疼痛, 发红, 严重深度烧伤	面罩或眼睛保护结合呼吸保护	首先用大量水冲洗几分钟(如可能易行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
# 摄食	灼烧感, 腹部疼痛, 休克或虚脱	工作时不得进食、饮水或吸烟	漱口, 不要催吐, 大量饮水, 给予医疗护理
溢漏处置	将溢漏物扫入盛有水的容器中, 如果适当, 首先湿润防止扬尘。用碱, 如碳酸氢钠、氢氧化钠小心中和残余物, 然后用大量水冲净(额外个人防护: 全套防护服包括自给式呼吸器)。		
包装与标志	C 符号 R: 35 S: 1/2-24/25-26-45 联合国危险性类别: 8 联合国包装级别: II 不易破碎包装, 将易破碎包装放在不易破碎密闭容器中。		
应急响应	运输应急卡: TEC(R)-80G09。	储存	与食品和饲料分开存放。见化学危险性。保持阴凉、干燥。严格密闭。保存在通风良好的室内。

<p>重要数据</p>	<p>物理状态 外观： 无味无色压缩液化气体。</p> <p>物理危险性： 气体比空气重，可能累积在低层空间，造成缺氧。</p> <p>化学危险性： 该物质与热表面或火焰接触时分解，生成氟化氢（见卡片# 0283）腐蚀性和极高毒性烟雾。</p> <p>职业接触限值： 阈限值未制定。</p> <p>接触途径： 该物质可通过吸入吸收到体内。</p> <p>吸入风险： 容器损漏时，由于降低封闭空间空气中氧含量，该气体能够造成窒息。</p> <p>短期接触作用： 吸入蒸气可能引起中枢神经系统抑郁。液体可能引起冻伤。接触可能造成心律失常和窒息。见注解。</p>
<p>物理性质</p>	<p>沸点： -84.4℃ 熔点： -155℃ 相对密度(水=1)： 1.44 水中溶解度： 不溶 蒸气压： 20℃时 4000kPa</p> <p>蒸气相对密度(空气=1)： 2.4 辛醇/水分配系数的对数值： 0.64</p>
<p>环境数据</p>	
<p>注解</p>	<p>内科医生注意： 忌用肾上腺素能剂。空气中高浓度引起缺氧，有神志不清和死亡风险。进入工作区以前，检验氧含量。不要在火焰或热表面附近或焊接时使用。转动泄漏钢瓶使漏口朝上，以防止液态气体逸出。商品名有 Freon 23, Frigen 23 和 Halon 23。</p>
<p>附加资料</p>	
<p>ICSC 编号： 0577 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 三氟甲烷</p>	

CAS 登记号: 75-46-7 中文名称: 三氟甲烷; 三氟化碳; 氟仿; R23; 甲基三氟化物 (钢瓶) RTECS 号: PB6900000 UN 编号: 1984 英文名称: TRIFLUOROMETHANE; Carbon trifluoride; Fluoroform; R23; Methyltrifluoride (cylinder) 化学式: CHF ₃ 分子量: 70.0			
危害/接触类型	急性危害/症状	预 防	急救/消防
火 灾	不可燃, 在火焰中释放出刺激性或有毒烟雾 (或气体)		周围环境着火时, 允许使用各种灭火剂
爆 炸			着火时, 喷水保持钢瓶冷却
接 触			
# 吸入	意识模糊, 瞌睡	通风, 局部排气或呼吸保护	新鲜空气, 休息, 必要时进行人工呼吸, 给予医疗护理
# 皮肤	与液体接触时可能冻伤	隔冷手套	冻伤时: 用大量水冲洗, 不要脱去衣服, 给予医疗护理
# 眼睛		护目镜	首先用大量水冲洗几分钟 (如可能易行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
# 摄食			
溢漏处置	通风, 切勿直接向液体上喷水 (额外个人防护: 自给式呼吸器)。		
包装与标志	联合国危险性类别: 2.2 特殊绝缘钢瓶		
应急响应	运输应急卡: TEC(R)-644。	储 存	保持阴凉。沿地面通风。

<p>重要数据</p>	<p>物理状态 外观：白色吸湿粉末。</p> <p>化学危险性：该物质是一种强碱，与酸猛烈反应，有腐蚀性。水溶液是一种强碱，与酸猛烈反应，对铝和锌有腐蚀性。</p> <p>职业接触限值：阈值（以 Al（可溶盐）计）$2\text{mg}/\text{m}^3$（时间加权平均值）（美国政府工业卫生学家会议，1992~1993年）。</p> <p>接触途径：该物质可通过吸入其气溶胶和食入吸收到体内。</p> <p>吸入风险：20℃时蒸发可忽略不计，但扩散时可较快地达到空气中颗粒物有害浓度。</p> <p>短期接触作用：该物质腐蚀眼睛、皮肤和呼吸道。食入有腐蚀性。吸入其粉尘可能引起肺水肿（见注解）。作用可能延缓，需要进行医疗观察。</p>
<p>物理性质</p>	<p>熔点：1650℃</p> <p>相对密度（水=1）：>1.5</p> <p>水中溶解度：易溶</p>
<p>环境数据</p>	<p>由于其碱性，该物质可能对水生生物产生有害作用。</p>
<p>注解</p>	
<p>附加资料</p>	
<p>ICSC 编号：0566 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 铝酸钠</p>	

CAS 登记号: 1302-42-7		中文名称: 铝酸钠; 氧化铝钠	
RTECS 号: BD1600000		英文名称: SODIUMALUMINATE; Aluminumsodiumoxide	
UN 编号: 2812		化 学 式: NaAlO ₂ 分子量: 82	
危害/接触类型	急性危害/症状	预 防	急救/消防
火 灾	不可燃		周围环境着火时, 允许使用各种灭火剂
爆 炸			
接 触		避免一切接触!	一切情况均向医生咨询!
# 吸入	腐蚀性, 灼烧感, 咳嗽, 呼吸困难	局部排气或呼吸保护	新鲜空气, 休息, 半直立体位。给予医疗护理
# 皮肤	腐蚀性, 发红, 灼烧感, 起疱	防护手套	脱掉污染的衣服, 用大量水冲洗皮肤或淋浴, 给予医疗护理
# 眼睛	腐蚀性, 发红, 疼痛, 视力模糊, 严重深度烧伤	护目镜或面罩	首先用大量水冲洗几分钟(如可能易行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
# 摄食	腐蚀性, 腹部疼痛, 灼烧感, 虚脱	工作时不得进食、饮水或吸烟	漱口, 不要催吐, 给予医疗护理
溢漏处置	将溢漏物扫入容器中, 用大量水冲净残余物。		
包装与标志	联合国危险性类别: 8 联合国包装级别: II		
应急响应	运输应急卡: TEC(R)-80G13。	储 存	与酸类分开存放, 干燥。

<p>重 要 数 据</p>	<p>物理状态 外观：各种形状的白色固体。</p> <p>化学危险性：受冲击、磨擦、震动时可能发生爆炸分解。受热可能爆炸。燃烧时，生成含硝酸和氮氧化物的有毒和腐蚀性烟雾。该物质是一种强氧化剂，与可燃的和还原性物料发生反应。</p> <p>职业接触限值：阈限值未制定。最高容许浓度未制定。</p> <p>接触途径：该物质可能通过吸入其气溶胶和食入吸收到体内。</p> <p>吸入风险：20℃时蒸发可忽略不计，但可以较快地达到空气中颗粒物有害浓度。</p> <p>短期接触作用：该物质腐蚀眼睛和皮肤。</p>
<p>物 理 性 质</p>	<p>沸点：低于沸点分解 熔点：213~215℃ 水中溶解度：适度溶解</p>
<p>环 境 数 据</p>	
<p>注 解</p>	<p>接触该物质的健康作用未进行调查。用大量水冲洗污染的衣服（有着火危险）。</p>
<p>附 加 资 料</p>	
<p>ICSC 编号：0561 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 硝酸胍</p>	

硝酸胍

国际化学品安全卡

ICSC 编号: 0561

CAS 登记号: 506-93-4	中文名称: 硝酸胍; 一硝酸胍
RTECS 号: MF4350000	英文名称: GUANIDINENITRATE; Guanidine mononitrate; Guandidiumnitrate
UN 编号: 1467	化学式: $\text{CH}_6\text{N}_4\text{O}_3/\text{CH}_3\text{N}_3\text{HNO}_3$ 分子量: 122.1

危害/接触类型	急性危害/症状	预 防	急救/消防
火 灾	爆炸的, 在火焰中释放出刺激性或有毒烟雾 (或气体)	禁止明火、禁止火花和吸烟, 禁止与易燃物质接触	大量水
爆 炸	有着火和爆炸危险	不得受摩擦或冲击	着火时, 喷水保持料桶冷却
接 触		防止粉尘扩散! 严格卫生条件!	
# 吸入	见注解	局部排气或呼吸保护	新鲜空气, 休息
# 皮肤	疼痛, 起疱	防护手套	冲洗, 然后用水和肥皂洗皮肤
# 眼睛	疼痛, 严重深度烧伤	面罩	首先用大量水冲洗几分钟 (如可能易行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
# 摄食		工作时不得进食、饮水或吸烟	不要催吐, 休息, 给予医疗护理
溢漏处置	撤离危险区域, 大量溢漏时向专家咨询。不得冲入下水道。将溢漏物扫入有盖容器中。如果适当, 首先湿润防止扬尘。不得用锯末或其他可燃吸收剂吸收。		
包装与标志	联合国危险性类别: 5.1 联合国包装级别: III		
应急响应	运输应急卡: TEC(R)-51G 02。	储 存	防火。与可燃的和还原性物质、强氧化剂分开存放。

<p>重 要 数 据</p>	<p>物理状态 外观: 无色压缩液化气体。</p> <p>物理危险性: 气体比空气重, 可能沿地面流动, 可能造成远处着火。可能累积在低层空间造成缺氧。由于流动、搅动等, 可能产生静电。</p> <p>化学危险性: 与氧化剂猛烈反应, 有着火和爆炸危险。</p> <p>职业接触限值: 阈限值未制定。</p> <p>接触途径: 该物质可通过吸入吸收到体内。</p> <p>吸入风险: 容器损漏时, 由于降低封闭空间空气中氧含量, 该气体能够造成窒息。</p> <p>短期接触作用: 液体迅速蒸发可能引起冻伤。该物质可能对中枢神经系统发生作用。接触可能引起意识降低。见注解。</p>										
<p>物 理 性 质</p>	<table border="0"> <tr> <td>沸点: -48℃</td> <td>蒸气相对密度(空气=1): 1.5</td> </tr> <tr> <td>熔点: -185℃</td> <td>闪点: 易燃气体</td> </tr> <tr> <td>相对密度(水=1): 0.5</td> <td>自燃温度: 460℃</td> </tr> <tr> <td>水中溶解度: 微溶</td> <td>爆炸极限: 空气中 2.4%~10.3% (体积)</td> </tr> <tr> <td>蒸气压: 25℃时 1158kPa</td> <td>辛醇/水分配系数的对数值: 1.77</td> </tr> </table>	沸点: -48℃	蒸气相对密度(空气=1): 1.5	熔点: -185℃	闪点: 易燃气体	相对密度(水=1): 0.5	自燃温度: 460℃	水中溶解度: 微溶	爆炸极限: 空气中 2.4%~10.3% (体积)	蒸气压: 25℃时 1158kPa	辛醇/水分配系数的对数值: 1.77
沸点: -48℃	蒸气相对密度(空气=1): 1.5										
熔点: -185℃	闪点: 易燃气体										
相对密度(水=1): 0.5	自燃温度: 460℃										
水中溶解度: 微溶	爆炸极限: 空气中 2.4%~10.3% (体积)										
蒸气压: 25℃时 1158kPa	辛醇/水分配系数的对数值: 1.77										
<p>环境数据</p>											
<p>注 解</p>	<p>空气中高浓度造成缺氧, 有神志不清或死亡危险。进入工作区以前, 检验氧含量。转动泄漏钢瓶使漏口朝上, 防止液态气体逸出。</p>										
<p>附加资料</p>											
<p>ICSC 编号: 0559 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 丙烯</p>											

丙烯

国际化学品安全卡

ICSC编号: 0559

CAS登记号: 115-07-1		中文名称: 丙烯; 甲基乙烯; 甲基乙烯(钢瓶)	
RTECS号: UC6740000		英文名称: PROPYLENE; Methylene; Propene;	
UN编号: 1077		Methylethene (cylinder)	
EC编号: 601-011-00-9		化学式: C_3H_6/CH_2CHCH_3 分子量: 42.1	
危害/接触类型	急性危害/症状	预防	急救/消防
火灾	极易燃	禁止明火、禁止火花和禁止吸烟	切断气源, 如不可能并对周围环境无危险, 让火自行燃尽, 其他情况用干粉, 二氧化碳灭火
爆炸	气体/空气混合物有爆炸性	密闭系统, 通风, 防爆电器与照明, 如果为液体, 防止静电荷累积(例如通过接地)	着火时, 喷水保持钢瓶冷却, 但避免该物质与水直接接触, 从掩蔽位置灭火
接触			
# 吸入	倦睡, 窒息(见注解)	通风	新鲜空气, 休息, 必要时进行人工呼吸, 给予医疗护理
# 皮肤	与液体接触: 冻伤	隔冷手套	冻伤时用大量水冲洗, 不要脱去衣服, 给予医疗护理
# 眼睛	见皮肤	安全护目镜或面罩	首先用大量水冲洗几分钟(如可能易行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
# 摄食		工作时不得进食、饮水或吸烟	
溢漏处置	撤离危险区域! 向专家咨询! 通风, 移除所有引燃源。切勿直接将水喷在液体上。化学防护服包括自给式呼吸器。		
包装与标志	F+符号 R: 12 S: 2-9-16-33 联合国危险性类别: 2.1		
应急响应	运输应急卡: TEC(R)-137。 美国防火协会法规: H1; F4; R1。	储 存	防火。保持阴凉。

<p style="text-align: center;">重 要 数 据</p>	<p>物理状态 外观:白色吸湿晶体粉末。</p> <p>化学危险性:该物质受热分解生成氧化钠有毒和腐蚀性烟雾。水溶液是一种弱碱。</p> <p>职业接触限值: 阈限值未制定。</p> <p>接触途径:该物质可能通过吸入其气溶胶吸收到体内。</p> <p>吸入风险:20℃时蒸发可忽略不计, 但扩散时可以较快地达到空气中颗粒物公害污染浓度。</p> <p>短期接触作用:该物质刺激眼睛和呼吸道。</p>
<p style="text-align: center;">物 理 性 质</p>	<p>水中溶解度:100g/100ml</p>
<p style="text-align: center;">环 境 数 据</p>	
<p style="text-align: center;">注 解</p>	<p>对接触该物质的健康作用进行了调查, 但未发现。商品名为 Mycoban。</p>
<p style="text-align: center;">附 加 资 料</p>	
<p>ICSC 编号:0557 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 丙酸钠</p>	

丙酸钠

国际化学品安全卡

ICSC 编号:0557

CAS 登记号:137-40-6		中文名称:丙酸钠; 丙酸钠盐	
RTECS 号:UF7525000		英文名称:SODIUM PROPIONATE; Propionic acid, sodium salt	
化学式: $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{COONa}/\text{C}_3\text{H}_5\text{NaO}_2$ 分子量:96.1			
危害/接触类型	急性危害/症状	预 防	急救/消防
火 灾	可燃的, 在火焰中释放出刺激性或有毒烟雾(或气体)	禁止明火	大量水
爆 炸			
接 触		防止粉尘扩散!	
# 吸入	咳嗽, 咽喉疼痛	局部排气或呼吸保护	新鲜空气, 休息
# 皮肤		防护手套	脱掉污染的衣服, 用大量水冲洗皮肤或淋浴
# 眼睛	发红, 疼痛	安全护目镜	首先用大量水冲洗几分钟(如可能易行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
# 摄食		工作时不得进食、饮水或吸烟	漱口, 大量饮水
溢漏处置	将溢漏物扫入容器中, 如果适当, 首先湿润防止扬尘。用大量水冲净残余物(额外个人防护: 适用于有害颗粒物的 P2 过滤呼吸器)。		
包装与标志			
应急响应		储 存	干燥, 严格密闭。

<p>重 要 数 据</p>	<p>物理状态 外观：无色液体，有特殊气味。</p> <p>化学危险性：与强氧化剂发生反应。</p> <p>职业接触限值：阈限值未制定。</p> <p>接触途径：该物质可通过吸入吸收到体内。</p> <p>吸入风险：20℃时该物质蒸发，不会或很缓慢地达到有害空气污染浓度，但喷洒时快得多。</p> <p>短期接触作用：该物质刺激眼睛、皮肤和呼吸道。</p>												
<p>物 理 性 质</p>	<table border="0"> <tr> <td>沸点：146℃</td> <td>蒸气相对密度(空气=1)：4.5</td> </tr> <tr> <td>熔点：-90℃</td> <td>闪点：32℃</td> </tr> <tr> <td>相对密度(水=1)：0.9</td> <td>自燃温度：425℃</td> </tr> <tr> <td>水中溶解度：微溶</td> <td></td> </tr> <tr> <td>蒸气压：20℃时 0.38kPa</td> <td></td> </tr> <tr> <td>蒸气/空气混合物的相对密度 (空气=1)：20℃时 1.00</td> <td></td> </tr> </table>	沸点：146℃	蒸气相对密度(空气=1)：4.5	熔点：-90℃	闪点：32℃	相对密度(水=1)：0.9	自燃温度：425℃	水中溶解度：微溶		蒸气压：20℃时 0.38kPa		蒸气/空气混合物的相对密度 (空气=1)：20℃时 1.00	
沸点：146℃	蒸气相对密度(空气=1)：4.5												
熔点：-90℃	闪点：32℃												
相对密度(水=1)：0.9	自燃温度：425℃												
水中溶解度：微溶													
蒸气压：20℃时 0.38kPa													
蒸气/空气混合物的相对密度 (空气=1)：20℃时 1.00													
<p>环境数据</p>													
<p>注 解</p>	<p>该物质是可燃的，且闪点<55℃，但爆炸极限未见文献报道。对该物质的环境效应未进行调查。</p>												
<p>附加资料</p>													
<p>ICSC 编号：0556 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 丁基丙烯酸酯</p>													

丁基丙酸酯

国际化学品安全卡

ICSC 编号: 0556

CAS 登记号: 590-01-2		中文名称: 丁基丙酸酯; 丙酸丁酯	
RTECS 号: UE8245000		英文名称: BUTYL PROPIONATE; Propionic acid butylester;	
UN 编号: 1914		Butyl propanoate; Propionic acid butyl ester	
EC 编号: 607-029-00-3		化学式: $C_7H_{14}O_2/C_2H_5COOC_4H_9$	
		分子量: 130.2	
危害/接触类型	急性危害/症状	预防	急救/消防
火灾	易燃的	禁止明火、禁止火花和禁止吸烟	干粉, 水成膜泡沫, 泡沫, 二氧化碳
爆炸	高于 32°C, 可能形成爆炸性蒸气/空气混合物	高于 32°C, 使用密闭系统, 通风和防爆电器	着火时, 喷水保持料桶等冷却
接触			
# 吸入		通风, 局部排气或呼吸保护	新鲜空气, 休息, 给予医疗护理
# 皮肤		防护手套	脱掉污染的衣服, 用大量水冲洗皮肤或淋浴
# 眼睛		安全护目镜	首先用大量水冲洗几分钟 (如可能易行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
# 摄食	腹部疼痛, 恶心	工作时不得进食、饮水或吸烟	漱口, 不要催吐, 给予医疗护理
溢漏处置	尽可能将溢漏液收集在有盖容器中。用沙子或惰性吸收剂吸收残液并转移到安全场所。		
包装与标志	R: 10 S: 2 标记: C 联合国危险性类别: 3 联合国包装级别: III		
应急响应	运输应急卡: TEC (R)-30G35。 美国防火协会法规: H2: F3; R0。	储存	防火。与强氧化剂分开存放。

<p>重 要 数 据</p>	<p>物理状态 外观：无色晶体。</p> <p>化学危险性：该物质受热分解，释放出氯化氢（见卡片#0163）、氮氧化物有毒和刺激性烟雾。</p> <p>职业接触限值：阈值未制定。</p> <p>接触途径：该物质可通过吸入和食入吸收到体内。</p> <p>吸入风险：20℃时蒸发可忽略不计，但扩散时可较快地达到空气中颗粒物有害浓度。</p> <p>短期接触作用：该物质可能对中枢神经系统发生作用，造成正铁血蛋白形成（见注解）。某些杂质引起氯痤疮，作用可能延缓。</p>
<p>物 理 性 质</p>	<p>熔点：92~93℃</p> <p>相对密度(水=1)：1.25</p> <p>水中溶解度：不溶</p> <p>蒸气压：60℃时 0.012Pa</p>
<p>环境数据</p>	<p>该物质可能对环境有危害，对水生生物应给予特别注意。</p>
<p>注 解</p>	<p>工业级敌稗是棕色结晶固体。其他熔点：88~91℃（工业级）。该物质中毒时须采取必要的治疗措施，必须提供有指示说明的适当方法。该物质对人体健康作用数据不充分，因此必须竭力进行护理。商业制剂中使用的载体溶剂可能改变其物理和毒理学性质。不要将工作服带回家中。商品名有 Stam F-34, Surcopur, Hervax, Riselect, Rogue, Chem rice, Surpur, Propanex。</p>
<p>附加资料</p>	
<p>ICSC 编号：0552 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 敌稗</p>	

敌稗

国际化学品安全卡

ICSC 编号: 0552

CAS 登记号: 709-98-8		中文名称: 敌稗; 3,4-二氯苯基丙酰胺	
RTECS 号: UE4900000		英文名称: PROPANIL; 3,4-Dichloropropionanilide	
EC 编号: 616-009-00-3		化学式: $C_9H_9Cl_2NO/C_6H_3Cl_2NHCOC_2H_5$	
		分子量: 218.1	
危害/接触类型	急性危害/症状	预防	急救/消防
火灾	不可燃, 含有机溶剂的液体制剂可能是易燃的, 在火焰中释放出刺激性或有毒烟雾(或气体)		周围环境着火时, 允许使用各种灭火剂
爆炸	爆炸危险将取决于配方中所用溶剂		
接触		避免青少年和儿童接触!	
# 吸入	嘴唇或指甲发青, 皮肤发青, 意识模糊, 咳嗽, 眩晕, 瞌睡, 头痛, 呼吸困难	局部排气或呼吸保护	新鲜空气, 休息, 给予医疗护理
# 皮肤		防护手套	脱掉污染的衣服, 冲洗, 然后用水和肥皂洗皮肤
# 眼睛		安全护目镜	首先用大量水冲洗几分钟(如可能易行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
# 摄食	恶心, 呕吐, 嘴、食道有灼烧感和胃部作呕的局部刺激作用(另见吸入)	工作时不得进食、饮水或吸烟	漱口, 催吐(仅对清醒病人!), 给予医疗护理
溢漏处置	不得冲入下水道。将溢漏物扫入容器中。小心收集残余物, 然后转移到安全场所(额外个人防护: 适用于有机蒸气和有害粉尘的 A/P2 过滤呼吸器)。		
包装与标志	Xn 符号 R: 20/21/22 S: 2-13		
应急响应		储存	保存在通风良好的室内。

<p style="text-align: center;">重 要 数 据</p>	<p>物理状态 外观: 无色至淡黄色液体, 有刺鼻气味。</p> <p>化学危险性: 该物质受热分解, 生成氮氧化物有毒和刺激性气体。与氧化剂发生反应。</p> <p>职业接触限值: 阈值未制定。</p> <p>接触途径: 该物质可通过吸入其气溶胶、经皮肤和食入吸收到体内。</p> <p>吸入风险: 未指明 20℃ 时该物质蒸发达到有害空气浓度的速率。</p> <p>短期接触作用: 该物质刺激眼睛、皮肤和呼吸道。</p>
<p style="text-align: center;">物 理 性 质</p>	<p>沸点: 202~203℃ 蒸气相对密度(空气=1): 5.42</p> <p>熔点: -44℃ 闪点: 52℃</p> <p>相对密度(水=1): 0.77</p> <p>水中溶解度: 微溶</p>
<p style="text-align: center;">环境数据</p>	
<p style="text-align: center;">注 解</p>	<p>爆炸极限未见文献报道。</p>
<p style="text-align: center;">附加资料</p>	
<p>ICSC 编号: 0537 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 二-N-戊胺</p>	

CAS 登记号: 2050-92-2		中文名称: 二-N-戊胺; N-戊基-1-戊胺; 二戊基胺	
RTECS 号: RZ9100000		英文名称: DI-N-PENTYLAMINE; N-Pentyl-1-pentanamine;	
UN 编号: 2841		Dianylamine	
		化学式: $C_{10}H_{23}N/(CH_3(CH_2)_4)_2N$	
		分子量: 157.3	
危害/接触类型	急性危害/症状	预防	急救/消防
火灾	易燃的, 在火焰中释放出刺激性或有毒烟雾(或气体)	禁止明火、禁止火花和禁止吸烟	抗醇泡沫, 干粉, 二氧化碳
爆炸	高于 52°C, 可能形成爆炸性蒸气/空气混合物	高于 52°C, 使用密闭系统, 通风和防爆电器	着火时, 喷水保持料桶等冷却
接触			
# 吸入	咳嗽	通风	新鲜空气, 休息
# 皮肤	发红	防护手套	用大量水冲洗皮肤或淋浴
# 眼睛	发红	安全护目镜	
# 摄食			
溢漏处置	尽可能将溢漏液收集在有盖容器中。用沙子或惰性吸收剂吸收残液并转移到安全场所。不得冲入下水道(额外个人防护: 全套防护服包括自给式呼吸器)。		
包装与标志	联合国危险性类别: 6.1 联合国包装级别: III		
应急响应	运输应急卡: TEC (R)-61G7c。 美国防火协会法规: H3; F2; R0。	储存	与食品和饲料、氧化性物料分开存放。保持阴凉、干燥。保存在通风良好的室内。

正戊烷

国际化学品安全卡

ICSC 编号: 0534

CAS 登记号: 109-66-0		中文名称: 正戊烷; 戊基氢化物	
RTECS 号: RZ9450000		英文名称: <i>n</i> -PENTANE; Amyl hydride	
UN 编号: 1265		化学式: $C_5H_{12}/CH_3(CH_2)_3CH_3$	
EC 编号: 601-006-00-1		分子量: 72.2	
危害/接触类型	急性危害/症状	预防	急救/消防
火灾	高度易燃	禁止明火、禁止火花和禁止吸烟, 禁止与强氧化剂接触	水成膜泡沫, 抗醇泡沫, 干粉, 二氧化碳
爆炸	蒸气/空气混合物有爆炸性	密闭系统, 通风, 防爆电器与照明, 防止静电荷累积(例如通过接地) 不要使用压缩空气填充, 卸料或转运, 使用无火花手工具	着火时, 喷水保持料桶等冷却
接触			
# 吸入	眩晕, 瞌睡, 头痛, 恶心, 神志不清, 呕吐	通风, 局部排气或呼吸保护	新鲜空气, 休息, 半直立位, 必要时进行人工呼吸, 给予医疗护理
# 皮肤	皮肤发干	防护手套	脱掉污染的衣服, 冲洗, 然后用水和肥皂洗皮肤
# 眼睛		安全护目镜或眼睛保护结合呼吸保护	首先用大量水冲洗几分钟(如可能易行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
# 摄食	(另见吸入)	工作时不得进食、饮水或吸烟	漱口, 不要催吐, 大量饮水, 给予医疗护理
溢漏处置	撤离危险区域! 向专家咨询! 通风, 尽可能将溢漏液收集在有盖容器中。用沙子或惰性吸收剂吸收残液并转移到安全场所。不得冲入下水道(额外个人保护: 自给式呼吸器)。		
包装与标志	F 符号 R: 11 S: 9-16-29-33 联合国危险性类别: 3.1 联合国包装级别: 1 不易破碎包装, 将易破碎包装放在不易破碎密闭容器中。		
应急响应	运输应急卡: TEC (R)-592。 美国防火协会法规: H1; F4; R0。	储 存	防火。与强氧化剂分开存放。保持阴凉。严格密闭。

CAS 登记号: 608-93-5		中文名称: 五氯苯; QCB	
RTECS 号: DA6640000		英文名称: PENTACHLOROBENZENE; Quintochloro-	
UN 编号: 2811		benzene; QCB	
		化学式: C_6HCl_5	分子量: 250.14
危害/接触类型	急性危害 / 症状	预 防	急救 / 消防
火 灾	在特定条件下是可燃的, 在火焰中释放出刺激性或有毒烟雾 (或气体)		干粉, 水喷射, 泡沫, 二氧化碳
爆 炸			着火时, 喷水保持料桶等冷却
接 触		严格卫生条件! 避免孕妇接触!	
# 吸入	(见摄食)	局部排气或呼吸保护	新鲜空气, 休息, 给予医疗护理
# 皮肤		防护手套	脱掉污染的衣服, 冲洗, 然后用水和肥皂洗皮肤, 给予医疗护理
# 眼睛			首先用大量水冲洗几分钟 (如可能易行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
# 摄食	呕吐, 虚弱, 震颤	工作时不得进食、饮水或吸烟	漱口, 给予医疗护理
溢漏处置	将溢漏物扫入容器中。小心收集残余物, 然后转移到安全场所。不要让这种化学品进入环境 (额外个人防护: 适用于有害颗粒物的 P2 过滤呼吸器)。		
包装与标志	联合国危险性类别: 6.1 联合国包装级别: III		
应急响应	运输应急卡: TEC (R)-61G11c。	储 存	采取措施盛装灭火产生的废水。与酸类分开存放。

<p style="text-align: center;">重 要 数 据</p>	<p>物理状态 外观：黄色晶体。</p> <p>化学危险性：该物质受热时分解，生成有毒烟雾。</p> <p>职业接触限值：阈值未制定。</p> <p>接触途径：该物质可通过吸入其气溶胶和经皮肤吸收到体内。</p> <p>短期接触作用：见注解。</p>		
<p style="text-align: center;">物 理 性 质</p>	<table style="width: 100%; border: none;"> <tr> <td style="width: 50%; border: none;"> 熔点：149℃ 水中溶解度：不溶 蒸气压：20℃时<10Pa 蒸气/空气混合物的相对密度 (空气=1)：20℃时 1.0 </td> <td style="width: 50%; border: none;"> 蒸气相对密度(空气=1)：7.8 辛醇/水分配系数的对数值：7.23 </td> </tr> </table>	熔点：149℃ 水中溶解度：不溶 蒸气压：20℃时<10Pa 蒸气/空气混合物的相对密度 (空气=1)：20℃时 1.0	蒸气相对密度(空气=1)：7.8 辛醇/水分配系数的对数值：7.23
熔点：149℃ 水中溶解度：不溶 蒸气压：20℃时<10Pa 蒸气/空气混合物的相对密度 (空气=1)：20℃时 1.0	蒸气相对密度(空气=1)：7.8 辛醇/水分配系数的对数值：7.23		
<p style="text-align: center;">环 境 数 据</p>	<p>该物质可能对环境有危害，对整体环境应给予特别注意。在对人类重要的食物链中发生生物蓄积，特别是在油类和脂肪中。</p>		
<p style="text-align: center;">注 解</p>	<p>该物质对人体健康作用数据不充分，因此必须竭力进行护理。参见卡片#0720和#0721。</p>		
<p style="text-align: center;">附 加 资 料</p>			
<p>ICSC 编号：0527 本卡片由 IPSC 和 CEC 合作编写 苯并 (g, h, i) 荧蒽</p>			

苯并 (g,h,i) 芘蒽

国际化学品安全卡

ICSC 编号: 0527

CAS 登记号: 203-12-3

中文名称: 苯并 (g, h, i) 芘蒽; 2, 13-苯并芘蒽; 苯并 (m, n, o) 芘蒽

RTECS 号: DF6140000

英文名称: BENZO(g,h,i)FLUORANTHENE; 2,13-Benzo-fluoranthene; Benzo(m,n,o)fluoranthene

化学式: C₁₈H₁₀

分子量: 226.3

危害/接触类型	急性危害 / 症状	预 防	急救 / 消防
火 灾	可燃的	禁止明火	水喷射, 干粉
爆 炸			
接 触		防止粉尘扩散!	
# 吸入		局部排气或呼吸保护	
# 皮肤	可能被吸收!	防护手套, 防护服	脱掉污染的衣服, 冲洗, 然后用水和肥皂洗皮肤, 给予医疗护理, 急救时戴防护手套
# 眼睛		如果为粉末, 安全防护眼镜, 面罩或眼睛保护结合呼吸保护	首先用大量水冲洗几分钟 (如可能易行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
# 摄食		工作时不得进食、饮水或吸烟	
溢漏处置	将溢漏物扫入有盖容器中, 如果适当, 首先湿润防止扬尘。小心收集残余物, 然后转移到安全场所。不要让这种化学品进入环境。		
包装与标志			
应急响应		储 存	严格密闭。

<p>重 要 数 据</p>	<p>物理状态 外观：无色晶体或浅棕色片状。</p> <p>化学危险性：该物质受热到 200℃以上或燃烧时分解，生成含氯化氢和氮氧化物的有毒和腐蚀性烟雾。该物质是一种弱碱，与某些金属如铝、镁和钾反应。</p> <p>职业接触限值：阈限值 0.01ppm、0.11mg/m³（时间加权平均值）A2（经皮）（美国政府工业卫生学家会议，1998 年）。</p> <p>接触途径：该物质可通过吸入其气溶胶、经皮肤和食入吸收到体内。</p> <p>吸入风险：20℃时该物质蒸发，不会或很缓慢地达到空气中有害浓度，但喷洒时或扩散时要快得多。</p> <p>短期接触作用：该物质可能对血液发生作用，导致正铁血红蛋白形成。作用可能延缓，需要进行医疗观察。</p> <p>长期或反复接触作用：该物质很可能是人体致癌物。可能引起人类遗传损伤。</p>
<p>物 理 性 质</p>	<p>熔点：110℃</p> <p>水中溶解度：不溶</p>
<p>环 境 数 据</p>	<p>在对人类重要的食物链中，特别是在水生生物和植物中发生生物蓄积。</p>
<p>注 解</p>	<p>根据接触程度，须作定期医疗检查。该物质中毒时须采取必要的治疗措施，必须提供有指示说明的适当方法。商品名有 Bisamine S, Bisamine A, Cuamine M, Cuammic MT, Curalin M, Curalon M, Curene 442, Diamet Kh。</p>
<p>附 加 资 料</p>	
<p>ICSC 编号：0508 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 4,4'-亚甲基双(2-氯苯胺)</p>	

CAS 登记号: 101-14-4 中文名称: 4,4'-亚甲基双(2-氯苯胺); 4,4'-亚甲基双(2-氯)苯胺; 2,2'-二氯-4,4'-亚甲基二苯胺; 4,4'-二氨基-3,3'-二氯二苯基甲烷

RTECS 号: CY1050000

英文名称: 4,4'-METHYLENE BIS(2-CHLOROANILINE); Benzenamine,4,4'-methylenebis(2-chloro-); 2,2'-Dichloro-4,4'-methylenedianiline; 4,4'-Di amino-3,3'-dichlorodiphenylmethane; MOCA; MBOCA

EC 编号: 612-078-00-9

化学式: $C_{13}H_{12}Cl_2N_2$ 分子量: 267.2

危害/接触类型	急性危害/症状	预 防	急救/消防
火 灾	可燃的, 在火焰中释放出刺激性或有毒烟雾(或气体)	禁止明火	周围环境着火时, 允许使用各种灭火剂
爆 炸			
接 触		避免一切接触!	一切情况均向医生咨询!
# 吸入	嘴唇或指甲发青, 皮肤发青, 意识模糊, 惊厥, 眩晕, 头痛, 恶心, 神志不清	通风(如果不是粉末), 局部排气或呼吸保护	新鲜空气, 休息, 给予医疗护理
# 皮肤	可能被吸收! 灼烧感(另见吸入)	防护手套, 防护服	脱掉污染的衣服, 冲洗, 然后用水和肥皂洗皮肤, 给予医疗护理
# 眼睛		安全护目镜, 面罩或眼睛保护结合呼吸保护	首先用大量水冲洗几分钟(如可能易行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
# 摄食	腹部疼痛(另见吸入)	工作时不得进食、饮水或吸烟	漱口, 给予医疗护理
溢漏处置	如果是熔融状态, 让其固化。将溢漏物扫入有盖容器中, 如果适当, 首先湿润防止扬尘。小心收集残余物, 然后转移到安全场所。不要让这种化学品进入环境(额外个人防护: 全套防护服包括自给式呼吸器)。		
包装与标志	T 符号 N 符号 R: 45-22-50/53 S: 53-45-60-61 标记: E		
应急响应		储 存	见化学危险性。严格密闭。

重要数据	<p>物理状态 外观：无色液体，有特殊气味。</p> <p>职业接触限值：阈值未制定。</p> <p>接触途径：该物质可通过吸入其蒸气和食入吸收到体内。</p> <p>吸入风险：20℃时该物质蒸发，可相当慢地达到空气中有害浓度。</p> <p>短期接触作用：该物质刺激眼睛、皮肤和呼吸道。吞咽液体可能吸入肺中，有化学肺炎的风险。该物质可能对中枢神经系统发生作用。</p> <p>长期或反复接触作用：该液体使皮肤脱脂。</p>												
物理性质	<table border="0"> <tr> <td>沸点：128℃</td> <td>蒸气相对密度(空气=1)：3</td> </tr> <tr> <td>熔点：<-70℃</td> <td>闪点：50℃(开杯)</td> </tr> <tr> <td>相对密度(水=1)：0.8</td> <td>自燃温度：385℃</td> </tr> <tr> <td>水中溶解度：25℃时 3.0g/100ml (适度溶解)</td> <td>爆炸极限：空气中 1.4%~9.0% (体积)</td> </tr> <tr> <td>蒸气压：25℃时 0.42kPa</td> <td>辛醇/水分配系数的对数值：1.3~1.4</td> </tr> <tr> <td>蒸气/空气混合物的相对密度 (空气=1)：20℃时 1.01</td> <td></td> </tr> </table>	沸点：128℃	蒸气相对密度(空气=1)：3	熔点：<-70℃	闪点：50℃(开杯)	相对密度(水=1)：0.8	自燃温度：385℃	水中溶解度：25℃时 3.0g/100ml (适度溶解)	爆炸极限：空气中 1.4%~9.0% (体积)	蒸气压：25℃时 0.42kPa	辛醇/水分配系数的对数值：1.3~1.4	蒸气/空气混合物的相对密度 (空气=1)：20℃时 1.01	
沸点：128℃	蒸气相对密度(空气=1)：3												
熔点：<-70℃	闪点：50℃(开杯)												
相对密度(水=1)：0.8	自燃温度：385℃												
水中溶解度：25℃时 3.0g/100ml (适度溶解)	爆炸极限：空气中 1.4%~9.0% (体积)												
蒸气压：25℃时 0.42kPa	辛醇/水分配系数的对数值：1.3~1.4												
蒸气/空气混合物的相对密度 (空气=1)：20℃时 1.01													
环境数据													
注解													
附加资料													
<p>ICSC 编号：0506 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 2-甲基-1-丁醇</p>													

2-甲基-1-丁醇

国际化学品安全卡

ICSC 编号: 0506

CAS 登记号: 137-32-6	中文名称: 2-甲基-1-丁醇; 2-甲基丁醇 1; 仲丁基甲醇
RTECS 号: EL5250000	英文名称: 2-METHYL-1-BUTANOL; 2-Methyl butanol-1;
UN 编号: 1105	Sec-Butylcarbinol
	化学式: $C_5H_{12}O/CH_3CH_2CH(CH_3)CH_2OH$
	分子量: 88.2

危害/接触类型	急性危害/症状	预防	急救/消防
火灾	易燃的	禁止明火、禁止火花和禁止吸烟	水成膜泡沫, 抗醇泡沫, 干粉, 二氧化碳
爆炸	高于 50℃, 可能形成爆炸性蒸气/空气混合物	高于 50℃, 使用密闭系统, 通风和防爆电器	着火时, 喷水保持料桶等冷却
接触			
# 吸入	咳嗽, 眩晕, 嗜睡, 咽喉疼痛	通风, 局部排气或呼吸保护	新鲜空气, 休息
# 皮肤	皮肤发干, 发红	防护手套	脱掉污染的衣服, 用大量水冲洗皮肤或淋浴
# 眼睛	发红, 疼痛	安全护目镜	首先用大量水冲洗几分钟 (如可能易行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
# 摄食		工作时不得进食、饮水或吸烟	漱口, 不要催吐, 休息, 给予医疗护理
溢漏处置	尽可能将溢漏液收集在有盖金属或玻璃容器中。用沙子或惰性吸收剂吸收残液并转移到安全场所。		
包装与标志	R: 10-20 S: 24/25 联合国危险性类别: 3 联合国包装级别: III		
应急响应	运输应急卡: TEC (R)-582。 美国防火协会法规: H2; F2; R1。	储存	防火。保持阴凉。

对氯苯甲酸

国际化学品安全卡

ICSC 编号: 0503

CAS 登记号: 74-11-3		中文名称: 对氯苯甲酸; 4-氯苯甲酸	
RTECS 号: DG4976010		英文名称: <i>p</i> -CHLORO BENZENZOIC ACID; 4-Chlorobenzoic acid; Chlorodracrylic acid	
化学式: $\text{ClC}_6\text{H}_4\text{COOH}/\text{C}_7\text{H}_5\text{ClO}_2$			
分子量: 156.6			
危害/接触类型	急性危害/症状	预 防	急救/消防
火 灾	可燃的, 在火焰中释放出刺激性或有毒烟雾(或气体)	禁止明火	喷水, 干粉
爆 炸			
接 触			
# 吸入		通风	新鲜空气, 休息
# 皮肤		防护手套	冲洗, 然后用水和肥皂洗皮肤
# 眼睛		安全护目镜	首先用大量水冲洗几分钟(如可能易行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
# 摄食		工作时不得进食、饮水或吸烟	漱口, 休息
溢漏处置	将溢漏物扫入有盖容器中, 如果适当, 首先湿润防止扬尘。小心收集残余物, 然后转移到安全场所。		
包装与标志			
应急响应		储 存	

CAS 登记号: 121-91-5		中文名称: 间苯二酸; 1,3 苯二甲酸	
RTECS 号: NT2007000		英文名称: ISOPHTHALIC ACID; 1,3-Benzenedicarboxylic acid; <i>m</i> -Phthalic acid	
		化学式: $C_8H_6O_4/C_6H_4(COOH)_2$	
		分子量: 166.1	
危害/接触类型	急性危害/症状	预防	急救/消防
火灾	可燃的	禁止明火	干粉, 喷水, 泡沫, 二氧化碳
爆炸	微细分散的颗粒物在空气中形成爆炸性混合物	防止粉尘沉积, 密闭系统, 防止粉尘爆炸电器与照明	
接触		防止粉尘扩散!	
# 吸入		局部排气	新鲜空气, 休息
# 皮肤	发红	防护手套	脱掉污染的衣服, 用大量水冲洗皮肤或淋浴
# 眼睛		安全护目镜	首先用大量水冲洗几分钟 (如可能易行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
# 摄食		工作时不得进食、饮水或吸烟	漱口
泄漏处置	将溢漏物清扫进容器中, 如果适当, 先润湿防止扬尘。小心收集残余物, 然后转移到安全场所 (额外个人防护: 适用于有害颗粒物的 P2 过滤呼吸器)。		
包装与标志			
应急响应		储 存	

<p>重 要 数 据</p>	<p>物理状态 外观: 无色至黄色液体, 有刺鼻气味。</p> <p>化学危险性: 该物质受热分解, 生成氮氧化物有毒烟雾。与氧化剂、酸、醇类、胺类、酰胺类和硫醇类发生反应。浸蚀许多种金属、塑料和橡胶。</p> <p>职业接触限值: 阈限值 0.005ppm、0.045mg/m³ (经皮) (美国政府工业卫生学家会议, 1991~1992年)。</p> <p>接触途径: 该物质可通过吸入其气溶胶和食入吸收到体内。</p> <p>吸入风险: 20℃时该物质蒸发, 可相当慢地达到有害空气污染浓度。</p> <p>短期接触作用: 该物质刺激眼睛、皮肤和呼吸道。吸入气溶胶可能引起哮喘性反应 (见注解)。</p> <p>长期或反复接触作用: 反复或长期接触可能引起皮肤过敏。肺可能受影响 (过敏作用)。</p>
<p>物 理 性 质</p>	<p>沸点: 13.3kPa 时 216℃ 闪点: 155~161℃</p> <p>熔点: -60℃ 自燃温度: 430℃</p> <p>相对密度 (水=1): 1.06</p> <p>水中溶解度: 反应</p> <p>蒸气压: 20℃时 0.04Pa</p>
<p>环境数据</p>	
<p>注 解</p>	<p>爆炸极限未见文献报道。工作接触的任何时刻都不应超过职业接触限值。哮喘症状常常经过几小时以后才变得明显, 体力劳动使症状加重。因此休息和医疗观察是必要的。因该物质而出现哮喘症状的人应避免再接触该物质。超过接触限值时, 气味报警不充分。</p>
<p>附加资料</p>	
<p>ICSC 编号: 0499 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 异佛尔酮二异氰酸酯</p>	

CAS 登记号: 4098-71-9	中文名称: 异佛尔酮二异氰酸酯; 3-异氰酸甲基-3,5,5-三甲基环己基异氰酸酯; IPDI
RTECS 号: NQ9370000	
UN 编号: 2290	英文名称: ISOPHORONE DIISOCYANATE; 3-Isocyanato-methyl-3,5,5-trimethylcyclohexylisocyanate; IPDI
EC 编号: 615-008-00-5	化学式: C ₁₂ H ₁₈ N ₂ O ₂ 分子量: 222.32

危害/接触类型	急性危害 / 症状	预 防	急救 / 消防
火 灾	可燃的	禁止明火	喷水, 干粉
爆 炸			着火时, 喷水保持料桶等冷却
接 触		防止产生烟云! 避免一切接触!	
# 吸入	咳嗽, 咽喉疼痛, 症状可能延缓 (见注解)	通风	新鲜空气, 休息, 必要时进行人工呼吸, 给予医疗护理
# 皮肤	发红	防护手套, 防护服	脱掉污染的衣服, 用大量水冲洗皮肤或淋浴, 给予医疗护理, 急救时戴防护手套
# 眼睛	发红	安全护目镜或眼睛保护结合呼吸保护	首先用大量水冲洗几分钟 (如可能易行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
# 摄食			不要催吐, 休息, 给予医疗护理
溢漏处置	撤离危险区域! 将溢漏液收集在有盖容器中。用沙子或惰性吸收剂吸收残液并转移到安全场所。不得冲入下水道 (额外个人防护: 全套防护服包括自给式呼吸器)。		
包装与标志	T 符号 R: 23-36/37/38-42/43 S: 26-28-38-45 联合国危险性类别: 6.1 联合国包装级别: III 气密。不得与食品和饲料一起运输。		
应急响应	运输应急卡: TEC (R)-645。 美国防火协会法规: H3; F1; R2。禁止用水。	储 存	防火。与强氧化剂、食品和饲料分开存放。保持阴凉。干燥。

<p>重 要 数 据</p>	<p>物理状态 外观：无色液体，有特殊气味。</p> <p>化学危险性：与强氧化剂猛烈反应，有着火和爆炸危险。侵蚀塑料。</p> <p>职业接触限值：阈限值 5ppm、20mg/m³（经皮）（美国政府工业卫生学家会议，1997年）。</p> <p>接触途径：该物质可通过吸入和经皮肤吸收到体内。</p> <p>吸入风险：20℃时该物质蒸发，可相当快地达到有害空气污染浓度，喷洒和扩散时要快得多。</p> <p>短期接触作用：该物质刺激眼睛和呼吸道。该物质可能对神经系统发生作用。接触远高于职业接触限值可能造成神志不清。</p> <p>长期或反复接触作用：反复或长期皮肤接触可能引起皮炎。该物质可能对神经系统发生作用。</p>	
<p>物 理 性 质</p>	<p>沸点：126~128℃</p> <p>熔点：-57℃</p> <p>相对密度(水=1)：0.8</p> <p>蒸气压：20℃时 0.36kPa</p> <p>蒸气/空气混合物的相对密度 (空气=1)：20℃时 1.01</p>	<p>蒸气相对密度(空气=1)：3.5</p> <p>闪点：23℃（闭杯）</p> <p>自燃温度：423℃</p> <p>爆炸极限：空气中 1.2%~8%（体积）</p> <p>辛醇/水分配系数的对数值：1.38</p>
<p>环境数据</p>		
<p>注 解</p>	<p>饮用含酒精饮料增进有害作用。该物质可增加有些化学物质，如氯仿、四氯化碳、乙醇的毒性。根据接触程度，须作定期医疗检查。</p>	
<p>附加资料</p>		
<p>ICSC 编号：0489 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 2-己酮</p>		

六六六 (混合异构体)

国际化学品安全卡

ICSC 编号: 0487

CAS 登记号: 608-73-1 中文名称: 六六六 (混合异构体); 1,2,3,4,5,6-六氯化苯
 (混合异构体); BHC/HCH (混合异构体)
 RTECS 号: GV3150000
 UN 编号: 2761 英文名称: HEXACHLOROCYCLOHEXANE (MIXED
 ISOMERS); 1,2,3,4,5,6-Hexachlorocyclohexane
 (mixed isomers); BHC/HCH (mixed isomers); 1,2,3,
 4,5,6-Benzenhexachloride (mixed isomers)
 EC 编号: 602-042-00-0
 化学式: $C_6H_6Cl_6$ 分子量: 290.8

危害/接触类型	急性危害/症状	预防	急救/消防
火灾	不可燃, 含有机溶剂的液体制剂可能是易燃的, 在火焰中释放出刺激性或有毒烟雾 (或气体)		周围环境着火时, 允许使用各种灭火剂
爆炸			
接触		防止粉尘扩散! 避免一切接触! 避免青少年和儿童接触! 避免孕妇接触!	一切情况均向医生咨询!
# 吸入	意识模糊, 眩晕, 头痛, 呕吐, 虚弱	局部排气或呼吸保护	新鲜空气, 休息, 给予医疗护理
# 皮肤	可能被吸收! 发红	防护手套, 防护服	脱掉污染的衣服, 冲洗, 然后用水和肥皂洗皮肤, 给予医疗护理
# 眼睛	发红	如果为粉末, 面罩或眼睛保护结合呼吸保护	首先用大量水冲洗几分钟 (如可能易行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
# 摄食	惊厥, 腹泻, 眩晕, 嗜睡, 呼吸困难, 呕吐, 震颤, 肌肉痉挛, 抑郁	工作时不得进食、饮水或吸烟, 进食前洗手	漱口, 催吐 (仅对清醒病人!), 休息, 给予医疗护理
溢漏处置	不得冲入下水道。将溢漏物扫入有盖容器中; 如果适当, 首先湿润防止扬尘。小心收集残余物, 然后转移到安全场所。不要让这种化学品进入环境 (额外个人防护: 适用于有毒颗粒物的 P3 过滤呼吸器)。		
包装与标志	T 符号 N 符号 R: 21-25-40-50/53 S: 1/2-22-36/37-45-60-61 联合国危险性类别: 6.1 联合国包装级别: III 不得与食品和饲料一起运输。		
应急响应	运输应急卡: TEC (R)-61G 43c.	储存	采取措施盛装灭火产生的废水。与强碱、食品和饲料分开存放。严格密闭。

<p style="text-align: center;">重 要 数 据</p>	<p>物理状态 外观：无色液体或无色至白色晶体，有刺鼻气味。</p> <p>化学危险性：水溶液是一种弱酸。该物质是一种弱碱。与强氧化剂猛烈反应。侵蚀许多种金属，生成易燃/爆炸性气体氢（见卡片#0001）。</p> <p>职业接触限值：阈值未制定。</p> <p>接触途径：该物质可通过吸入其气溶胶、经皮肤和食入吸收到体内。</p> <p>吸入风险：未指明 20℃时该物质蒸发达到空气中有害浓度的速率。</p> <p>短期接触作用：该物质刺激眼睛、皮肤和呼吸道。</p>		
<p style="text-align: center;">物 理 性 质</p>	<table style="width: 100%; border: none;"> <tr> <td style="width: 50%; border: none;"> 沸点：164℃ 熔点：36℃ 相对密度（水=1）：0.91 水中溶解度：20℃时 2.5g/100ml 蒸气压：20℃时 0.1kPa 蒸气/空气混合物的相对密度 （空气=1）：20℃时 1.00 </td> <td style="width: 50%; border: none;"> 蒸气相对密度（空气=1）：3.5 闪点：64℃（闭杯） 辛醇/水分配系数的对数值：1.4 </td> </tr> </table>	沸点：164℃ 熔点：36℃ 相对密度（水=1）：0.91 水中溶解度：20℃时 2.5g/100ml 蒸气压：20℃时 0.1kPa 蒸气/空气混合物的相对密度 （空气=1）：20℃时 1.00	蒸气相对密度（空气=1）：3.5 闪点：64℃（闭杯） 辛醇/水分配系数的对数值：1.4
沸点：164℃ 熔点：36℃ 相对密度（水=1）：0.91 水中溶解度：20℃时 2.5g/100ml 蒸气压：20℃时 0.1kPa 蒸气/空气混合物的相对密度 （空气=1）：20℃时 1.00	蒸气相对密度（空气=1）：3.5 闪点：64℃（闭杯） 辛醇/水分配系数的对数值：1.4		
<p style="text-align: center;">环 境 数 据</p>			
<p style="text-align: center;">注 解</p>			
<p style="text-align: center;">附 加 资 料</p>			
<p>ICSC 编号：0486 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 新戊酸</p>			

新戊酸

国际化学品安全卡

ICSC 编号: 0486

CAS 登记号: 75-98-9

中文名称: 新戊酸; 2,2-二甲基丙酸; 二甲基丙酸; 三甲基乙酸

RTECS 号: TO7700000

英文名称: PIVALIC ACID; 2,2-Dimethylpropanoic acid; Dimethylpropanoic acid; Trimethylacetic acid; Neopentanoic acid

UN 编号: 1759

化学式: $C_5H_{10}O_2/(CH_3)_3CCOOH$

分子量: 102.1

危害/接触类型	急性危害 / 症状	预 防	急救 / 消防
火 灾	可燃的	禁止明火	干粉, 抗醇泡沫, 喷水, 二氧化碳
爆 炸			
接 触			
# 吸入	咳嗽, 咽喉疼痛	局部排气	新鲜空气, 休息
# 皮肤	发红	防护手套	用大量水冲洗皮肤或淋浴
# 眼睛	发红	安全护目镜	首先用大量水冲洗几分钟 (如可能易行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
# 摄食	灼烧感	工作时不得进食、饮水或吸烟	漱口
溢漏处置	将溢漏液收集在有盖容器中。如果为固体, 将溢漏物扫入容器中; 如果适当, 首先湿润防止扬尘。用大量水冲净残余物 (额外个人防护: 适用于有机蒸气和有害粉尘的 A/P2 过滤呼吸器)。		
包装与标志	联合国危险性类别: 8 不得与食品和饲料一起运输。		
应急响应	运输应急卡: TEC (R)-159。	储 存	与强氧化剂、食品和饲料分开存放。

<p>重要数据</p>	<p>物理状态 外观：清澈浅黄色液体，有特殊气味。</p> <p>化学危险性：该物质受热时，与酸接触和在光作用下，分解生成有毒和腐蚀性气体氯（见卡片#0126）。该物质是一种强氧化剂，与可燃和还原性物质反应。水溶液是一种弱碱。</p> <p>职业接触限值：阈值未制定。</p> <p>接触途径：该物质可通过吸入其气溶胶和食入吸收到体内。</p> <p>吸入风险：未指明 20℃时该物质蒸发达到空气中有害浓度的速率。</p> <p>短期接触作用：该物质刺激眼睛、皮肤和呼吸道。</p> <p>长期或反复接触作用：反复或长期接触可能引起皮肤过敏（见注解）。</p>
<p>物理性质</p>	<p>相对密度(水=1)：1.1 (5.5 %水溶液)</p>
<p>环境数据</p>	<p>该物质对水生生物是有毒的。</p>
<p>注解</p>	<p>家用漂白液一般含有大约 5%次氯酸钠 (pH 约 11, 刺激性)，较浓漂白液含有 10%~15%次氯酸钠 (pH 约 13, 有腐蚀性)。用大量水冲洗污染的衣服 (有着火危险)。商品名有 Clorox 和 Javel。也可参考 ICSC#1119 (次氯酸钠, 活性氯>10%)。</p>
<p>附加资料</p>	
<p>ICSC 编号：0482 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 次氯酸钠(溶液活性氯<10%)</p>	

次氯酸钠 (溶液, 活性氯<10%)

国际化学品安全卡

ICSC 编号: 0482

CAS 登记号: 7681-52-9	中文名称: 次氯酸钠 (溶液, 活性氯<10%); 氯氧化钠
RTECS 号: NH3486000	英文名称: SODIUM HYPOCHLORITE (SOLUTION,
EC 编号: 017-011-00-1	ACTIVE CHLORINE<10%); Sodium oxchloride; Sodium chloride oxide
化学式: NaClO	
分子量: 74.44	

危害/接触类型	急性危害/症状	预防	急救/消防
火灾	不可燃, 在火焰中释放出刺激性或有毒烟雾 (或气体)		干粉, 喷水, 泡沫, 二氧化碳
爆炸			
接触		防止产生烟云!	
# 吸入	咳嗽, 咽喉疼痛	通风	新鲜空气, 休息, 给予医疗护理
# 皮肤	发红, 疼痛	防护手套	先用大量水冲洗, 然后脱去污染的衣服并再次冲洗
# 眼睛	发红, 疼痛	安全护目镜	首先用大量水冲洗几分钟 (如可能易行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
# 摄食	腹部疼痛, 灼烧感, 咳嗽, 腹泻, 咽喉疼痛, 呕吐	工作时不得进食、饮水或吸烟	漱口, 大量饮水, 给予医疗护理
溢漏处置	通风, 用大量水冲净溢漏液。不得用锯末或其他可燃吸收剂吸收。大量溢漏时使用自给式呼吸器。		
包装与标志	Xi 符号 R: 31-36/38 S: 1/2-28-45-50 标记: B		
应急响应		储存	与酸分开存放, 见化学危险性。储存在阴暗处。严格密闭。

CAS 登记号: 91-94-1

中文名称: 3,3'-二氯联苯胺; 3,3'-二氯联苯基-4,4'-

RTECS 号: DD0525000

亚乙基二胺; 4,4'-二氨基-3,3'-二氯联苯

EC 编号: 612-068-00-4

英文名称: 3,3'-DICHLORO BENZIDINE; 3,3'-Dichloro-biphenyl-4,4'-ylenediamine; 4,4'-Diamino-3,3'-dichloro biphenyl

化学式: $C_6H_3ClNH_2C_6ClNH_2/C_{12}H_{10}Cl_2N_2$

分子量: 253.1

危害/接触类型	急性危害/症状	预防	急救/消防
火灾	可燃的, 在火焰中释放出刺激性或有毒烟雾(或气体)	禁止明火	干粉, 喷水, 泡沫, 二氧化碳
爆炸			
接触		防止粉尘扩散! 防止产生烟云! 避免一切接触!	一切情况均向医生咨询!
# 吸入	咳嗽, 咽喉疼痛	避免吸入微细粉尘和雾气, 局部排气或呼吸保护	新鲜空气, 休息, 给予医疗护理
# 皮肤	可能被吸收!	防护手套, 防护服	脱掉污染的衣服, 冲洗, 然后用水和肥皂洗皮肤, 给予医疗护理
# 眼睛		如果为粉末, 面罩或眼睛保护结合呼吸保护	首先用大量水冲洗几分钟(如可能易行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
# 摄食		工作时不得进食、饮水或吸烟, 进食前洗手	漱口, 给予医疗护理
溢漏处置	将溢漏物扫入容器中; 如果适当, 首先湿润防止扬尘。小心收集残余物, 然后转移到安全场所。不要让这种化学品进入环境(额外个人防护: 全套防护服包括自给式呼吸器)。		
包装与标志	T 符号 R: 45-21-43 S: 53-45 不得与食品和饲料一起运输。		
应急响应	运输应急卡: TEC(R)-61G12b.	储存	与食品和饲料分开存放。严格密闭。

CAS 登记号: 558-13-4 中文名称: 四溴化碳; 四溴甲烷
 RTECS 号: FG4725000 英文名称: CARBON TETRABROMIDE; Tetrabromomethane
 UN 编号: 2516 化学式: CBr₄ 分子量: 331.63

危害/接触类型	急性危害 / 症状	预 防	急救 / 消防
火 灾	不可燃, 在火焰中释放出刺激性或有毒烟雾 (或气体)		周围环境着火时, 允许使用各种灭火剂
爆 炸			
接 触		防止粉尘扩散! 严格卫生条件!	
# 吸入	咽喉疼痛, 咳嗽, 呼吸困难, 迟钝, 症状可能延缓 (见注解)	局部排气或呼吸保护	新鲜空气, 休息, 半直立体位, 给予医疗护理
# 皮肤	发红, 疼痛, 严重皮肤烧伤	防护手套, 防护服	脱掉污染的衣服, 用大量水冲洗皮肤或淋浴, 给予医疗护理
# 眼睛	发红, 疼痛, 视力模糊	面罩或眼睛保护结合呼吸保护	首先用大量水冲洗几分钟 (如可能易行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
# 摄食	咽喉疼痛, 腹部疼痛, 腹泻, 迟钝	工作时不得进食、饮水或吸烟	漱口, 大量饮水, 给予医疗护理
溢漏处置	将溢漏物扫入容器中。小心收集残余物, 然后转移到安全场所 (额外个人防护: 适用于有害颗粒物的 P2 过滤呼吸器)。		
包装与标志	联合国危险性类别: 6.1 联合国包装级别: III 不得与食品和饲料一起运输。		
应急响应	运输应急卡: TEC (R)-61G 11c。	储 存	与食品和饲料分开存放。

<p style="text-align: center;">重 要 数 据</p>	<p>物理状态 外观：暗灰色或暗黄色晶体。</p> <p>化学危险性：与水、潮湿空气、酸反应，有着火和产生有毒磷化氢烟雾的危险。</p> <p>职业接触限值：阈限值未制定。</p> <p>接触途径：该物质可通过吸入其粉末、粉尘和食入吸收到体内。</p> <p>吸入风险：20℃时蒸发可忽略不计，但可以较快地达到空气中颗粒物有害浓度。</p> <p>短期接触作用：在环境湿气或汗水中水解，可能产生可吸入的磷化氢气体。该物质刺激眼睛、皮肤和呼吸道。吸收磷化氢可能引发系统效应，见卡片# 0694。</p> <p>长期或反复接触作用：见卡片# 0694（磷化氢）。</p>
<p style="text-align: center;">物 理 性 质</p>	<p>熔点：>1350℃</p> <p>相对密度（水=1）：2.85</p> <p>水中溶解度：分解</p>
<p style="text-align: center;">环 境 数 据</p>	
<p style="text-align: center;">注 解</p>	<p>商业薰蒸剂中通常含有 57% 的活性组分。与灭火剂如水发生猛烈反应。不要将工作服带回家中。参见卡片# 0694 磷化氢。商品名有 Alutal, Celphide, Celphine, Celphos, Delecia, Gastoxin, Detia Gas-Ex-B, Detia Gas-Ex-P, Detia Gas-Ex-T, L fume, Phosfume, Phostek, Phostoxin, Quickfos 和 Zedesa。</p>
<p style="text-align: center;">附 加 资 料</p>	
<p>ICSC 编号：0472 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 磷化铝</p>	

CAS 登记号: 20859-73-8		中文名称: 磷化铝	
RTECS 号: BD1400000		英文名称: ALUMINIUM PHOSPHIDE	
UN 编号: 1397		化学式: AlP	
EC 编号: 015-004-00-8		分子量: 58	
危害/接触类型	急性危害/症状	预防	急救/消防
火灾	不可燃, 但与水或潮湿空气接触时生成易燃气体		二氧化碳, 干沙, 禁用含水灭火剂, 禁止用水
爆炸			
接触		防止粉尘扩散!	
# 吸入	腹部疼痛, 灼烧感, 咳嗽, 眩晕, 迟钝, 头痛, 呼吸困难, 恶心, 咽喉疼痛	通风, 呼吸保护	新鲜空气, 休息, 半直立位, 必要时进行人工呼吸, 给予医疗护理
# 皮肤	发红, 疼痛	防护手套	脱掉污染的衣服, 冲洗, 然后用水和肥皂洗皮肤
# 眼睛	发红, 疼痛	安全护目镜	首先用大量水冲洗几分钟(如可能易行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
# 摄食	腹部疼痛, 惊厥, 恶心, 神志不清, 呕吐	工作时不得进食、饮水或吸烟	催吐(仅对清醒病人!), 给予医疗护理
溢漏处置	撤离危险区域! 向专家咨询! 不得冲入下水道。将溢漏物扫入容器中。小心收集残余物, 然后转移到安全场所(额外个人防护: 全套防护服包括自给式呼吸器)。		
包装与标志	F 符号 T+符号 R: 15/29-28 S: 1/2-22-43-45 联合国危险性类别: 4.3 联合国次要风险等级: 6.1 联合国包装级别: I 不得与食品和饲料一起运输。		
应急响应		储存	应放在聚乙烯衬里的密封桶内干燥贮存。与食品和饲料分开存放。干燥。保存在通风良好的室内。

<p>重 要 数 据</p>	<p>物理状态 外观：无味黑色颗粒或极细粉末。</p> <p>物理危险性：与热表面接触（高于 500℃），尘云可能被引燃。</p> <p>化学危险性：燃烧时生成高毒的一氧化碳（见卡片 #0023）。与强氧化剂如氯酸盐、溴酸盐和硝酸盐发生反应。</p> <p>职业接触限值：阈限值 3.5mg/m³（美国政府工业卫生学家会议，1994~1995年）。</p> <p>接触途径：该物质可通过吸入其气溶胶和食入吸收到体内。</p> <p>吸入风险：20℃时蒸发可忽略不计，但可以较快地达到空气中颗粒物有害浓度。</p> <p>长期或反复接触作用：反复或长期极高浓度接触；肺可能受影响（见注解）。</p>
<p>物 理 性 质</p>	<p>熔点：3550℃（计算值）</p> <p>相对密度(水=1)：1.8~2.1</p> <p>水中溶解度：不溶</p>
<p>环境数据</p>	
<p>注 解</p>	<p>有些炭黑可能含有致癌物质，由于这些有机物质被分类为可能人体致癌物质，因此应当特别小心避免接触这些物质。对肝脏的作用仍有争议，可能是由于污染物。报道的轻微效应很可能是与接触一般污染的粉尘有关的非特定效应。据报道，在有些炭黑中含有多环芳烃。取决于制备过程，其化学组成有所变化。含有 8% 以上挥发分的炭黑可能有爆炸危险（见物理危险性）。矿物来源的炭黑没有 UN 编号和危险性类别。</p>
<p>附加资料</p>	
<p>ICSC 编号：0471 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 炭黑</p>	

炭黑

国际化学品安全卡

ICSC 编号: 0471

CAS 登记号: 1333-86-4

中文名称: 炭黑

RTECS 号: FF5800000

英文名称: CARBON BLACK

UN 编号: 1361 (动物或植物来源的碳)

化学式: C

分子量: 12

危害/接触类型	急性危害 / 症状	预 防	急救 / 消防
火 灾	可燃的	禁止明火, 禁止与热表面接触	干粉, 水喷射, 泡沫, 二氧化碳
爆 炸	微细分散的颗粒物在空气中形成爆炸性混合物	防止粉尘沉积, 密闭系统, 防止粉尘爆炸电器与照明	着火时, 喷水保持料桶等冷却
接 触		防止粉尘扩散! 严格卫生条件!	
# 吸入	咳嗽, 咽喉疼痛	局部排气或呼吸保护	新鲜空气, 休息, 给予医疗护理
# 皮肤		防护手套	冲洗, 然后用水和肥皂洗皮肤
# 眼睛		如果为粉末, 安全护目镜或眼睛保护结合呼吸保护	首先用大量水冲洗几分钟 (如可能易行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
# 摄食		工作时不得进食、饮水或吸烟, 饭前洗手	漱口, 休息
溢漏处置	将溢漏物扫入容器中。小心收集残余物, 然后转移到安全场所 (额外个人防护: 全套防护服包括自给式呼吸器)。		
包装与标志	联合国危险性类别: 4.2		
应急响应		储 存	与强氧化剂分开存放。

CAS 登记号: 759-94-4	中文名称: S-乙基二丙基硫代氨基甲酸酯; S-乙基-N,N-二丙基硫代氨基甲酸酯; EPTC
RTECS 号: FA4550000	
UN 编号: 2992	英文名称: EPTC; S-Ethyl dipropylthiocarbamate; S-Ethyl dipropylcarbamothioate; S-Ethyl-N,N-dipropylthiocarbamate
EC 编号: 006-030-00-0	
	化学式: $C_9H_{19}NOS/(CH_3(CH_2)_2)_2NCOSCH_2CH_3$ 分子量: 189.3

危害/接触类型	急性危害/症状	预防	急救/消防
火灾	可燃的, 在火焰中释放出刺激性或有毒烟雾(或气体)	禁止明火	干粉, 喷水, 泡沫, 二氧化碳
爆炸			
接触		避免青少年和儿童接触!	
# 吸入	眩晕, 头痛, 恶心, 呕吐, 针状瞳孔, 出汗, 多涎	通风, 局部排气或呼吸保护	新鲜空气, 休息, 给予医疗护理
# 皮肤	可能被吸收! 发红	防护手套, 防护服	脱掉污染的衣服, 冲洗, 然后用水和肥皂洗皮肤, 给予医疗护理
# 眼睛	发红	安全护目镜, 面罩或眼睛保护结合呼吸保护	首先用大量水冲洗几分钟(如可能易行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
# 摄食	腹部疼痛, 腹泻(另见吸入)	工作时不得进食、饮水或吸烟	催吐(仅对清醒病人!), 给予医疗护理
溢漏处置	尽可能将溢漏液收集在有盖容器中。用沙子或惰性吸收剂吸收残液并转移到安全场所。不得冲入下水道(额外个人防护: 全套防护服包括自给式呼吸器)。		
包装与标志	Xn 符号 R: 22 S: 23 联合国危险性类别: 6.1 联合国包装级别: III 不得与食品和饲料一起运输。		
应急响应	运输应急卡: TEC (R)-61G 51c。	储 存	采取措施盛装灭火产生的废水。与食品和饲料分开存放。保存在通风良好的室内。

<p>重 要 数 据</p>	<p>物理状态 外观: 黑色粉末, 与空气接触时逐渐变成靛蓝色四氧化二钒 (V_2O_4) 晶体。</p> <p>化学危险性: 该物质受热或燃烧时分解, 生成氧化钒有毒和刺激性烟雾。</p> <p>职业接触限值: 阈限值未制定。最高容许浓度未制定。</p> <p>接触途径: 该物质可通过吸入其气溶胶和食入吸收到体内。</p> <p>吸入风险: 20℃时蒸发可忽略不计, 但可以较快地达到空气中颗粒物有害浓度。</p> <p>短期接触作用: 气溶胶刺激眼睛、皮肤和呼吸道。吸入高浓度气溶胶可能造成结膜炎、鼻炎和支气管炎。作用可能延缓, 见注解。</p> <p>长期或反复接触作用: 该物质可能对呼吸道发生作用, 导致慢性鼻炎和慢性支气管炎。</p>
<p>物 理 性 质</p>	<p>熔点: 1970℃</p> <p>水中溶解度: 微溶</p>
<p>环境数据</p>	
<p>注 解</p>	<p>根据接触程度, 须作定期医疗检查。急性接触症状 1~6 天以后才变得明显。参见卡片 #0596: 五氧化二钒。</p>
<p>附加资料</p>	
<p>ICSC 编号: 0455 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 三氧化二钒</p>	

CAS 登记号: 1314-34-7 中文名称: 三氧化二钒; 五氧化二钒; 氧化钒 (Ⅲ)			
RTECS 号: YW3050000 英文名称: VANADIUM TRIOXIDE; Divanadium trioxide;			
UN 编号: 3285 Vanadium sesquioxide; Vanadic oxide; Vanadium (Ⅲ) oxide			
化学式: V_2O_3 分子量: 149.9			
危害/接触类型	急性危害/症状	预防	急救/消防
火灾	在特定条件下是可燃的, 在火焰中释放出刺激性或有毒烟雾 (或气体)	禁止明火	周围环境着火时, 允许使用各种灭火剂
爆炸			
接触		防止粉尘扩散!	
# 吸入	咽喉疼痛, 咳嗽, 呼吸困难, 虚弱	局部排气或呼吸保护	新鲜空气, 休息, 半直立位, 给予医疗护理
# 皮肤	干皮肤, 发红	防护手套	脱掉污染的衣服, 用大量水冲洗皮肤或淋浴
# 眼睛	发红	如果为粉末, 安全护目镜或眼睛保护结合呼吸保护	首先用大量水冲洗几分钟 (如可能易行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
# 摄食	头痛, 呕吐, 虚弱	工作时不得进食、饮水或吸烟	催吐 (仅对清醒病人!), 大量饮水, 给予医疗护理
溢漏处置	将溢漏物扫入容器中; 如果适当, 首先湿润防止扬尘。小心收集残余物, 然后转移到安全场所 (额外个人防护: 适用于有毒颗粒物的 P3 过滤呼吸器)。		
包装与标志	联合国危险性类别: 6.1 联合国包装级别: Ⅲ 不得与食品和饲料一起运输。		
应急响应	运输应急卡: TEC (R)-61G65c。	储存	与食品和饲料分开存放。

<p>重 要 数 据</p>	<p>物理状态 外观：晶体。</p> <p>化学危险性：该物质受热分解，生成含硫氧化物、氮氧化物和氧化钠有毒烟雾。该物质是一种弱碱。</p> <p>职业接触限值：阈限值未制定。</p> <p>接触途径：该物质可通过食入吸收到体内。</p> <p>吸入风险：20℃时蒸发可忽略不计，但扩散时可较快地达到空气中颗粒物有害浓度。</p> <p>短期接触作用：该物质刺激皮肤。</p>
<p>物 理 性 质</p>	<p>熔点：90~102℃ 蒸气相对密度(空气=1)：5.9</p> <p>相对密度(水=1)：1.1</p>
<p>环境数据</p>	
<p>注 解</p>	<p>虽然进行过调查，但未发现接触该物质的健康效应。商品名为 Imuthiol。</p>
<p>附加资料</p>	
<p>ICSC 编号：0446 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 N,N-二乙基二硫代氨基甲酸钠</p>	

CAS 登记号: 148-18-5		中文名称: N,N-二乙基二硫代氨基甲酸钠	
RTECS 号: EZ6475000		英文名称: SODIUM N,N-DIETHYLDITHIOCARBAMATE; Dithiocarb sodium	
化学式: $(C_2H_5)_2NCS_2Na/C_5H_{10}NNaS_2$			
分子量: 171.3			
危害/接触类型	急性危害/症状	预防	急救/消防
火灾	可燃的, 在火焰中释放出刺激性或有毒烟雾(或气体)	禁止明火	大量水
爆炸			
接触			
# 吸入		局部排气	新鲜空气, 休息
# 皮肤	发红	防护手套	脱掉污染的衣服, 用大量水冲洗皮肤或淋浴
# 眼睛		安全护目镜	首先用大量水冲洗几分钟(如可能易行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
# 摄食	腹部疼痛, 瞌睡, 恶心	工作时不得进食、饮水或吸烟	漱口, 大量饮水
溢漏处置	将溢漏物扫入容器中: 如果适当, 首先湿润防止扬尘。小心收集残余物, 然后转移到安全场所。		
包装与标志			
应急响应		储存	干燥。严格密闭。保存在通风良好的室内。

<p>重 要 数 据</p>	<p>物理状态 外观：无色晶体，有特殊气味。</p> <p>化学危险性：该物质燃烧时分解，生成含酸性氯化物和酸酐有毒和刺激性气体。与氧化剂发生反应。</p> <p>职业接触限值：限值未制定。</p> <p>接触途径：该物质可通过吸入和经皮肤吸收到体内。</p> <p>吸入风险：20℃时该物质蒸发，不会或很缓慢地达到空气中有害浓度，但扩散时快得多。</p> <p>短期接触作用：该物质强烈刺激眼睛、皮肤和呼吸道。接触可能导致氯痤疮。</p> <p>长期或反复接触作用：见注解。</p>
<p>物 理 性 质</p>	<p>沸点：在 100.9kPa 时 233℃ 蒸气相对密度(空气=1)：5.6</p> <p>熔点：68℃ 辛醇/水分配系数的对数值：3.62~3.68</p> <p>水中溶解度：微溶</p> <p>蒸气压：25℃时约 1Pa</p> <p>蒸气/空气混合物的相对密度 (空气=1)：20℃时 1</p>
<p>环境数据</p>	<p>该物质对水生生物是有毒的。该物质可能对环境有危害，对水体、土壤应给予特别注意。在对人类重要的食物链中发生生物蓄积，特别是在水生生物中。</p>
<p>注 解</p>	<p>该物质对人体健康作用数据不充分，因此必须竭力进行护理。参见卡片# 0438 (2,4-二氯苯酚) 和卡片# 0439 (2,5-二氯苯酚)。</p>
<p>附加资料</p>	
<p>ICSC 编号：0440 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 3,5-二氯苯酚</p>	

CAS 登记号: 591-35-5	中文名称: 3,5-二氯苯酚; 1-羟基-3,5-二氯苯
RTECS 号: SK8820000	英文名称: 3,5-DICHLOROPHENOL; 1-Hydroxy-3,5-dichlorobenzene
UN 编号: 2020	化学式: C ₆ H ₄ Cl ₂ O
	分子量: 163.1

危害/接触类型	急性危害/症状	预 防	急救/消防
火 灾	可燃的, 在火焰中释放出刺激性或有毒烟雾 (或气体)	禁止明火	泡沫, 干粉, 二氧化碳
爆 炸			
接 触		严格卫生条件!	
# 吸入	灼烧感, 咳嗽, 咽喉疼痛 (另见摄食)	局部排气或呼吸保护	新鲜空气, 休息, 给予医疗护理
# 皮肤	可能被吸收! 发红, 疼痛, 起疱	防护手套, 防护服	脱掉污染的衣服, 冲洗, 然后用水和肥皂洗皮肤, 给予医疗护理
# 眼睛	发红, 疼痛	面罩或眼睛保护结合呼吸保护	首先用大量水冲洗几分钟 (如可能易行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
# 摄食	腹部疼痛, 灼烧感, 腹泻, 眩晕, 头痛, 呼吸困难, 恶心, 呕吐, 虚弱	工作时不得进食、饮水或吸烟	漱口, 休息, 给予医疗护理
溢漏处置	将溢漏物扫入容器中; 如果适当, 首先湿润防止扬尘。小心收集残余物, 然后转移到安全场所。不要让这种化学品进入环境。化学防护服包括自给式呼吸器。		
包装与标志	联合国危险性类别: 6.1 联合国包装级别: III 不得与食品和饲料一起运输。海洋污染物。		
应急响应	运输应急卡: TEC (R)-804。	储 存	采取措施盛装灭火产生的废水。与强氧化剂、食品和饲料分开存放。

<p style="text-align: center;">重 要 数 据</p>	<p>物理状态 外观：无色晶体，有特殊气味。</p> <p>化学危险性：该物质燃烧时分解，生成含酸性氯化物和酸酐有毒和刺激性气体。与氧化剂发生反应。</p> <p>职业接触限值：阈限值未制定。</p> <p>接触途径：该物质可通过吸入、经皮肤和食入吸收到体内。</p> <p>吸入风险：20℃时该物质蒸发，不会或很缓慢地达到空气中有害污染浓度，但扩散时快得多。</p> <p>短期接触作用：该物质强烈刺激眼睛、皮肤和呼吸道。接触可能导致氯痤疮。</p> <p>长期或反复接触作用：见注解。</p>		
<p style="text-align: center;">物 理 性 质</p>	<table style="width: 100%; border: none;"> <tr> <td style="width: 50%; border: none;"> 沸点：211℃ 熔点：59℃ 水中溶解度：微溶 蒸气压：25℃时约 17Pa 蒸气/空气混合物的相对密度 (空气=1)：20℃时 1 </td> <td style="width: 50%; border: none;"> 蒸气相对密度(空气=1)：5.6 辛醇/水分配系数的对数值：2.92~3.06 </td> </tr> </table>	沸点：211℃ 熔点：59℃ 水中溶解度：微溶 蒸气压：25℃时约 17Pa 蒸气/空气混合物的相对密度 (空气=1)：20℃时 1	蒸气相对密度(空气=1)：5.6 辛醇/水分配系数的对数值：2.92~3.06
沸点：211℃ 熔点：59℃ 水中溶解度：微溶 蒸气压：25℃时约 17Pa 蒸气/空气混合物的相对密度 (空气=1)：20℃时 1	蒸气相对密度(空气=1)：5.6 辛醇/水分配系数的对数值：2.92~3.06		
<p style="text-align: center;">环 境 数 据</p>	<p>该物质对水生生物是有毒的。该物质可能对环境有危害，对土壤应给予特别注意。在对人类重要的食物链中发生生物蓄积，特别是在水生生物中。</p>		
<p style="text-align: center;">注 解</p>	<p>该物质对人体健康作用数据不充分，因此必须竭力进行护理。参见卡片# 0438 (2,4-二氯苯酚) 和卡片# 0440 (3,5-二氯苯酚)。</p>		
<p style="text-align: center;">附 加 资 料</p>			
<p>ICSC 编号：0439 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 2,5-二氯苯酚</p>			

CAS 登记号: 583-78-8		中文名称: 2,5-二氯苯酚; 1-羟基-2,5-二氯苯	
RTECS 号: SK8600000		英文名称: 2,5-DICHLOROPHENOL; 1-Hydroxy-2,5-dichlorobenzene	
UN 编号: 2020		化学式: $C_6H_4Cl_2O$ 分子量: 163.0	
危害/接触类型	急性危害/症状	预 防	急救/消防
火 灾	可燃的, 在火焰中释放出刺激性或有毒烟雾 (或气体)	禁止明火	干粉, 水喷射, 泡沫, 二氧化碳
爆 炸			
接 触		严格卫生条件!	
# 吸入	灼烧感, 咳嗽, 咽喉疼痛 (另见摄食)	局部排气或呼吸保护	新鲜空气, 休息, 给予医疗护理
# 皮肤	可能被吸收! 发红, 疼痛, 起疱	防护手套, 防护服	脱掉污染的衣服, 冲洗, 然后用水和肥皂洗皮肤, 给予医疗护理
# 眼睛	发红, 疼痛	面罩或眼睛保护结合呼吸保护	首先用大量水冲洗几分钟 (如可能易行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
# 摄食	腹部疼痛, 灼烧感, 腹泻, 眩晕, 头痛, 呼吸困难, 恶心, 呕吐, 虚弱	工作时不得进食、饮水或吸烟	漱口, 休息, 给予医疗护理
溢漏处置	将溢漏物扫入容器中; 如果适当, 首先湿润防止扬尘。小心收集残余物, 然后转移到安全场所。不要让这种化学品进入环境。化学防护服包括自给式呼吸器。		
包装与标志	联合国危险性类别: 6.1 联合国包装级别: III 不得与食品和饲料一起运输。海洋污染物。		
应急响应	运输应急卡: TEC (R)-804。	储 存	采取措施盛装灭火产生的废水。与强氧化剂、食品和饲料分开存放。沿地面通风。

<p style="text-align: center;">重 要 数 据</p>	<p>物理状态 外观：无色液体，有特殊气味。</p> <p>化学危险性：与氧化剂发生反应。</p> <p>职业接触限值：阈限值未制定。</p> <p>接触途径：该物质可通过吸入和食入吸收到体内。</p> <p>吸入风险：20℃时该物质蒸发，可相当慢地达到空气中有害浓度。</p> <p>短期接触作用：吞咽液体可能吸入肺中，有化学肺炎的风险。</p> <p>长期或反复接触作用：该液体使皮肤脱脂。</p>		
<p style="text-align: center;">物 理 性 质</p>	<table style="width: 100%; border: none;"> <tr> <td style="width: 50%; border: none;"> 沸点：174.2℃ 熔点：-29.7℃ 相对密度(水=1)：0.7 水中溶解度：不溶 蒸气压：25℃时 0.17kPa 蒸气/空气混合物的相对密度 (空气=1)：20℃时 1.02 </td> <td style="width: 50%; border: none;"> 蒸气相对密度(空气=1)：4.9 闪点：46℃(闭杯) 自燃温度：210℃ 爆炸极限：空气中 0.8%~5.4%(体积) 辛醇/水分配系数的对数值：5.98 (估算值) </td> </tr> </table>	沸点：174.2℃ 熔点：-29.7℃ 相对密度(水=1)：0.7 水中溶解度：不溶 蒸气压：25℃时 0.17kPa 蒸气/空气混合物的相对密度 (空气=1)：20℃时 1.02	蒸气相对密度(空气=1)：4.9 闪点：46℃(闭杯) 自燃温度：210℃ 爆炸极限：空气中 0.8%~5.4%(体积) 辛醇/水分配系数的对数值：5.98 (估算值)
沸点：174.2℃ 熔点：-29.7℃ 相对密度(水=1)：0.7 水中溶解度：不溶 蒸气压：25℃时 0.17kPa 蒸气/空气混合物的相对密度 (空气=1)：20℃时 1.02	蒸气相对密度(空气=1)：4.9 闪点：46℃(闭杯) 自燃温度：210℃ 爆炸极限：空气中 0.8%~5.4%(体积) 辛醇/水分配系数的对数值：5.98 (估算值)		
<p style="text-align: center;">环 境 数 据</p>	<p>该物质对水生生物有害的。</p>		
<p style="text-align: center;">注 解</p>			
<p style="text-align: center;">附 加 资 料</p>			
<p>ICSC 编号：0428 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 癸烷</p>			

CAS 登记号: 124-18-5		中文名称: 癸烷; 正癸烷	
RTECS 号: HD6550000		英文名称: DECANE; <i>n</i> -Decane	
UN 编号: 2247		化学式: $C_{10}H_{22}/CH_3(CH_2)_8CH_3$	
		分子量: 142.3	
危害/接触类型	急性危害/症状	预防	急救/消防
火灾	易燃的	禁止明火、禁止火花和禁止吸烟	干粉, 水成膜泡沫, 泡沫, 二氧化碳
爆炸	高于 46°C, 可能形成爆炸性蒸气/空气混合物	高于 46°C, 使用密闭系统, 通风和防爆电器	着火时, 喷水保持料桶等冷却
接触			
# 吸入		通风	新鲜空气, 休息, 半直立体位
# 皮肤	皮肤发干, 发红	防护手套	脱掉污染的衣服, 用大量水冲洗皮肤或淋浴
# 眼睛	发红, 疼痛	安全护目镜	首先用大量水冲洗几分钟 (如可能易行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
# 摄食		工作时不得进食、饮水或吸烟	漱口, 不要催吐, 休息, 给予医疗护理
泄漏处置	尽可能将溢漏液收集在有盖金属或玻璃容器中。用沙子或惰性吸收剂吸收残液并转移到安全场所。		
包装与标志	联合国危险性类别: 3 联合国包装级别: III		
应急响应	运输应急卡: TEC (R)-550。 美国防火协会法规: H0; F2; R0。	储存	防火。保持阴凉。

重 要 数 据	物理状态 外观：无色液体，有特殊气味。	
	化学危险性：与强氧化剂反应，有着火和爆炸危险。	
	职业接触限值：阈限值未制定。	
	接触途径：该物质可通过吸入其蒸气和食入吸收到体内。	
物 理 性 质	吸入风险：20℃时该物质蒸发，不会或很缓慢地达到空气中有害污染浓度。	
	短期接触作用：该物质刺激眼睛、皮肤和呼吸道。该物质可能对中枢神经系统发生作用。接触高浓度，食入该物质可能造成知觉降低。	
	长期或反复接触作用：该液体使皮肤脱脂。	
	沸点：177℃	蒸气相对密度(空气=1)：4.9
熔点：-77℃	闪点：58℃(闭杯)	
相对密度(水=1)：0.97	自燃温度：334℃	
水中溶解度：不混溶		
蒸气压：30℃时 0.93kPa		
蒸气/空气混合物的相对密度(空气=1)：20℃时 1.08		
环境数据		
注 解	该物质的环境效应尚未充分调查。在较低浓度时，乙酸环己酯比其他乙酸酯对动物有较强麻醉和致死作用，但是从工业角度来看危害较小。未指明气味与职业接触限值之间的关系。	
附加资料		
ICSC 编号：0426 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 乙酸环己酯		

CAS 登记号: 622-45-7		中文名称: 乙酸环己酯; 醋酸环己酯	
RTECS 号: AG5075000		英文名称: CYCLOHEXYL ACETATE; Acetic acid, cyclohexyl ester; Hexalin acetate; Cyclohexanol acetate	
UN 编号: 2243		化学式: $C_8H_{14}O_2/CH_3COOC_6H_{11}$	
		分子量: 142.2	
危害/接触类型	急性危害/症状	预防	急救/消防
火灾	易燃的	禁止明火、禁止火花和禁止吸烟	干粉, 水成膜泡沫, 泡沫, 二氧化碳
爆炸	高于 58°C, 可能形成爆炸性蒸气/空气混合物	高于 58°C, 使用密闭系统, 通风	着火时, 喷水保持料桶等冷却
接触			
# 吸入	咳嗽, 咽喉疼痛	通风, 局部排气或呼吸保护	新鲜空气, 休息
# 皮肤	皮肤发干, 发红	防护手套	脱掉污染的衣服, 冲洗, 然后用水和肥皂洗皮肤
# 眼睛	发红, 疼痛	安全护目镜	首先用大量水冲洗几分钟 (如可能易行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
# 摄食	瞌睡, 神志不清 (另见吸入)	工作时不得进食、饮水或吸烟	漱口, 休息, 给予医疗护理
溢漏处置	将溢漏液收集在有盖容器中。用沙子或惰性吸收剂吸收残液并转移到安全场所。		
包装与标志	联合国危险性类别: 3 联合国包装级别: III		
应急响应	运输应急卡: TEC (R)-571。 美国防火协会法规: H1; F2; R0。	储存	防火。与强氧化剂分开存放。

2-溴-2-硝基-1,3-丙二醇

国际化学品安全卡

ICSC 编号: 0415

CAS 登记号: 52-51-7 中文名称: 2-溴-2-硝基-1,3-丙二醇; 一溴硝基亚丙基二醇
 RTECS 号: TY3385000 英文名称: 2-BROMO-2-NITRO-1,3-PROPANEDIOL;
 UN 编号: 3241 Bromo-nitrotrimethyleneglycol
 EC 编号: 603-085-00-8 化学式: HOCH₂CBr(NO₂)CH₂OH/C₃H₆O₄BrN
 分子量: 200

危害/接触类型	急性危害/症状	预 防	急救/消防
火 灾	可燃的, 在火焰中释放出刺激性或有毒烟雾 (或气体)	禁止明火	干粉, 抗醇泡沫, 水喷射, 二氧化碳
爆 炸			
接 触		防止粉尘扩散!	
# 吸入	咳嗽, 咽喉疼痛	局部排气或呼吸保护	新鲜空气, 休息
# 皮肤	发红	防护手套	脱掉污染的衣服, 用大量水冲洗皮肤或淋浴
# 眼睛	发红, 刺痛	安全护目镜或眼睛保护结合呼吸保护	首先用大量水冲洗几分钟 (如可能易行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
# 摄食		工作时不得进食、饮水或吸烟, 饭前洗手	漱口, 催吐 (仅对清醒病人!)
溢漏处置	将溢漏物扫入容器中; 如果适当, 首先湿润防止扬尘。小心收集残余物, 然后转移到安全场所。(额外个人防护: 适用于有害颗粒物的 P2 过滤呼吸器)		
包装与标志	Xn 符号 N 符号 R: 21/22-37/38-41-50/53 S: 2-26-37/39-60-61 联合国危险性类别: 6.1 联合国包装级别: III 不得与食品和饲料一起运输。		
应急响应	运输应急卡: TEC (R)-61G12c 美国防火协会法规: H1; F0。	储 存	与食品、饲料和不兼容物料分开存放 (见化学危险性)。干燥。保存在通风良好的室内。

<p>重要数据</p>	<p>物理状态 外观: 无色晶体或白色粉末, 有特殊气味。</p> <p>化学危险性: 该物质受热到 350℃以上分解, 生成氯化氢、氮氧化物有毒烟雾。与水、潮湿空气、二氧化碳、酸、酸性盐发生猛烈反应, 生成高毒和易燃的氯化氢。受热时与氧化性物质猛烈反应, 有着火和爆炸危险。</p> <p>职业接触限值: 阈限值未制定。</p> <p>接触途径: 该物质可通过吸入、经皮肤和食入吸收到体内。</p> <p>吸入风险: 20℃时蒸发可忽略不计, 但扩散时可较快地达到空气中颗粒物有害浓度。</p> <p>短期接触作用: 该物质刺激眼睛、皮肤和呼吸道。该物质可能影响细胞内氧代谢, 导致疾病发作和神志不清。</p> <p>长期或反复接触作用: 反复或长期皮肤接触可能引起皮炎。</p>
<p>物理性质</p>	<p>熔点: 低于熔点在<350℃分解</p> <p>水中溶解度: 发生反应</p>
<p>环境数据</p>	<p>该物质对水生生物有极高毒性。</p>
<p>注解</p>	<p>根据接触程度, 须作定期医疗检查。该物质中毒时须采取必要的治疗措施, 必须提供有指示说明的适当方法。中毒浓度存在时, 无气味报警。不要将工作服带回家中。</p>
<p>附加资料</p>	
<p>ICSC 编号: 0407 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 氯化钙</p>	

氰化钙

国际化学品安全卡

ICSC 编号: 0407

CAS 登记号: 592-01-8		中文名称: 氰化钙	
RTECS 号: EW0700000		英文名称: CALCIUM CYANIDE; Calcid; Calcyanide;	
UN 编号: 1575		Calcyan	
EC 编号: 020-002-00-5		化学式: $C_2CaN_2/Ca(CN)_2$	分子量: 92.1
危害/接触类型	急性危害/症状	预 防	急救/消防
火 灾	不可燃, 但与水或潮湿空气接触时生成易燃气体, 在火焰中释放出刺激性或有毒烟雾 (或气体)	禁止明火、禁止火花和禁止吸烟, 禁止与水、二氧化碳、酸类接触, 禁止与热表面接触	干粉, 干沙, 禁止使用含水灭火剂, 禁止使用水和二氧化碳
爆 炸			
接 触		严格卫生条件!	一切情况均向医生咨询!
# 吸入	胸闷, 意识模糊, 惊厥, 灼烧感, 咳嗽, 眩晕, 头痛, 皮肤发红, 呼吸困难, 恶心, 气促, 神志不清, 呕吐, 虚弱	局部排气或呼吸保护	新鲜空气, 体息, 半直立体位, 必要时进行人工呼吸, 给予医疗护理, 见注解
# 皮肤	可能被吸收! 皮肤发红, 疼痛 (另见吸入)	防护手套, 防护服	脱掉污染的衣服, 冲洗, 然后用水和肥皂洗皮肤, 给予医疗护理, 急救时戴防护手套, 见注解
# 眼睛	发红, 疼痛	如果为粉末, 护目镜、面罩或眼睛保护结合呼吸保护, 加工处理这种化学品时不应戴隐形眼镜	首先用大量水冲洗几分钟 (如可能易行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
# 摄食	喉咙和胸灼烧感	工作时不得进食、饮水或吸烟, 进食前洗手	漱口, 催吐 (仅对清醒病人!), 给予医疗护理, 见注解
溢漏处置	撤离危险区域! 向专家咨询! 不得冲入下水道。将溢漏物扫入容器中, 小心收集残余物, 然后转移到安全场所。防止与水或潮湿物质接触, 不要让这种化学品进入环境。化学防护服包括自给式呼吸器。		
包装与标志	T 符号 R: 28-32 S: 1/2-7/8-23-36/37-45 联合国危险性类别: 6.1 联合国包装级别: I 气密。不得与食品和饲料一起运输。海洋污染物。		
应急响应	运输应急卡: TEC (R)-61G16。 美国防火协会法规: H3; F0; R0。	储 存	防火。与强氧化剂、酸、食品和饲料分开存放。采取措施盛装灭火产生的废水。干燥。严格密闭。

<p>重要数据</p>	<p>物理状态 外观：无色液体，有刺鼻气味。</p> <p>物理危险性：蒸气与空气充分混合，容易形成爆炸性混合物。由于流动、搅动等，可能产生静电。</p> <p>化学危险性：该物质受热或燃烧时分解，生成刺激性烟雾。与强氧化剂猛烈反应。</p> <p>职业接触限值：阈限值未制定。</p> <p>接触途径：该物质可通过吸入和食入吸收到体内。</p> <p>吸入风险：未指明 20℃ 时该物质蒸发达到空气中有害浓度的速率。</p> <p>短期接触作用：该物质强烈刺激眼睛和呼吸道。该物质刺激皮肤。该物质可能对中枢神经系统发生作用。接触高浓度的该物质可能造成神志不清。</p>												
<p>物理性质</p>	<table border="0"> <tr> <td>沸点：107℃</td> <td>蒸气相对密度(空气=1)：3.5</td> </tr> <tr> <td>熔点：-90℃</td> <td>闪点：18℃ (闭杯)</td> </tr> <tr> <td>相对密度(水=1)：0.9</td> <td>自燃温度：322℃</td> </tr> <tr> <td>水中溶解度：微溶</td> <td>爆炸极限：空气中 1.7%~8% (体积)</td> </tr> <tr> <td>蒸气压：25℃时 4.0kPa</td> <td>辛醇/水分配系数的对数值：1.32</td> </tr> <tr> <td>蒸气/空气混合物的相对密度(空气=1)：20℃时 1.1</td> <td></td> </tr> </table>	沸点：107℃	蒸气相对密度(空气=1)：3.5	熔点：-90℃	闪点：18℃ (闭杯)	相对密度(水=1)：0.9	自燃温度：322℃	水中溶解度：微溶	爆炸极限：空气中 1.7%~8% (体积)	蒸气压：25℃时 4.0kPa	辛醇/水分配系数的对数值：1.32	蒸气/空气混合物的相对密度(空气=1)：20℃时 1.1	
沸点：107℃	蒸气相对密度(空气=1)：3.5												
熔点：-90℃	闪点：18℃ (闭杯)												
相对密度(水=1)：0.9	自燃温度：322℃												
水中溶解度：微溶	爆炸极限：空气中 1.7%~8% (体积)												
蒸气压：25℃时 4.0kPa	辛醇/水分配系数的对数值：1.32												
蒸气/空气混合物的相对密度(空气=1)：20℃时 1.1													
<p>环境数据</p>													
<p>注解</p>	<p>未指明气味与职业接触限值之间的关系。</p>												
<p>附加资料</p>													
<p>ICSC 编号：0402 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 甲酸丁酯</p>													

CAS 登记号: 592-84-7		中文名称: 甲酸丁酯; 甲酸正丁酯	
RTECS 号: LQ5500000		英文名称: BUTYLFORMATE; Formic acid, butyl ester;	
UN 编号: 1128		<i>n</i> -Butyl formate	
EC 编号: 607-017-00-8		化学式: $C_5H_{10}O_2/HCOO(CH_2)_3CH_3$	
		分子量: 102.1	
危害/接触类型	急性危害/症状	预防	急救/消防
火灾	高度易燃, 在火焰中释放出刺激性或有毒烟雾(或气体)	禁止明火、禁止火花和禁止吸烟	泡沫, 抗醇泡沫, 干粉, 二氧化碳
爆炸	蒸气/空气混合物有爆炸性	密闭系统, 通风, 防爆电器与照明, 防止静电荷累积(例如通过接地), 不得使用压缩空气填充, 卸料或装运	着火时, 喷水保持料桶等冷却
接触		防止产生烟云!	
# 吸入	灼烧感, 咳嗽, 瞌睡, 咽喉疼痛	通风, 局部排气或呼吸保护	新鲜空气, 休息, 给予医疗护理
# 皮肤	发红, 疼痛	防护手套	脱掉污染的衣服, 冲洗, 然后用水和肥皂洗皮肤, 给予医疗护理
# 眼睛	发红, 疼痛, 灼烧感	安全护目镜或眼睛保护结合呼吸保护	首先用大量水冲洗几分钟(如可能易行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
# 摄食	腹部疼痛, 呕吐(另见吸入)	工作时不得进食、饮水或吸烟	漱口, 不要催吐, 给予医疗护理
溢漏处置	尽可能将溢漏液收集在有盖容器中。用沙子或惰性吸收剂吸收残液。不得冲入下水道(额外个人防护: 自给式呼吸器)。		
包装与标志	F 符号 R: 11 S: 2-9-16-33 标记: C 联合国危险性类别: 3 联合国包装级别: II		
应急响应	运输应急卡: TEC (R)-30G30。 美国防火协会法规: H2; F3; R0。	储存	防火。与强氧化剂分开存放。

<p>重 要 数 据</p>	<p>物理状态 外观：无色液体。</p> <p>物理危险性：蒸气未经阻聚可能发生聚合，堵塞排气口。</p> <p>化学危险性：在阳光、过氧化物和还原剂影响下，受热时该物质发生猛烈聚合，有着火或爆炸危险。与强氧化剂猛烈反应，有着火和爆炸危险。</p> <p>职业接触限值：阈限值（时间加权平均值）10ppm、52mg/m³（美国政府工业卫生学家会议，1994~1995年）。最高容许浓度 10ppm、55mg/m³（1992年）。</p> <p>接触途径：该物质可通过吸入和经皮肤吸收到体内。</p> <p>吸入风险：20℃时该物质蒸发，可迅速地达到有害空气浓度。</p> <p>短期接触作用：该物质刺激眼睛、皮肤和呼吸道。吸入可能引起肺水肿（见注解）。</p> <p>长期或反复接触作用：反复或长期接触可能引起皮肤过敏。</p>
<p>物 理 性 质</p>	<p>沸点：145~149℃ 蒸气相对密度（空气=1）：4.42</p> <p>熔点：-64℃ 闪点：37℃</p> <p>相对密度（水=1）：0.899 自燃温度：267℃</p> <p>水中溶解度：0.14g/100ml 爆炸极限：空气中1.3%~9.9%（体积）</p> <p>蒸气压：20℃时0.43kPa 辛醇/水分配系数的对数值：2.38</p>
<p>环境数据</p>	<p>该物质对水生生物是有毒的。</p>
<p>注 解</p>	<p>其他沸点：138℃和127℃。肺水肿症状常常经过几小时以后才变得明显，体力劳动使症状加重。因此休息和医疗观察是必要的。应考虑由医生或医生指定人立即给予适当喷药。添加稳定剂或阻聚剂可能影响其毒理学性质，向专家咨询。对苯二酚和对苯二酚乙醚是常用稳定剂。</p>
<p>附加资料</p>	
<p>ICSC 编号：0400 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 丙烯酸丁酯</p>	

CAS 登记号: 141-32-2	中文名称: 丙烯酸丁酯; 丙烯酸正丁酯; 2-丙烯酸丁酯
RTECS 号: UP3150000	英文名称: BUTYL ACRYLATE; Acrylic acid <i>n</i> -butyl ester.
UN 编号: 2348	2-Propenoic acid, butyl ester
EC 编号: 607-062-00-3	化学式: $\text{CH}_2=\text{CHCOOC}_4\text{H}_9/\text{C}_4\text{H}_9\text{O}_2$
	分子量: 128.2

危害/接触类型	急性危害/症状	预 防	急救/消防
火 灾	易燃的	禁止明火、禁止火花和禁止吸烟, 见化学危险性	干粉, 水成膜泡沫, 泡沫, 二氧化碳
爆 炸	高于 37°C 可能形成爆炸性蒸气/空气混合物	密闭系统, 通风, 防爆电器与照明, 高于 37°C 使用密闭系统, 通风和防爆电器	着火时, 喷水保持料桶等冷却
接 触		防止产生烟云! 严格卫生条件!	
# 吸入	灼烧感, 咳嗽, 气促, 咽喉疼痛, 症状可能延缓 (见注解)	通风, 局部排气或呼吸保护	新鲜空气, 休息, 半直立位, 给予医疗护理, 见注解
# 皮肤	发红, 疼痛	防护服	脱掉污染的衣服, 冲洗, 然后用水和肥皂洗皮肤,
# 眼睛	发红, 疼痛	面罩	首先用大量水冲洗几分钟 (如可能易行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
# 摄食	(另见吸入)	工作时不得进食、饮水或吸烟	漱口, 不要催吐, 休息
溢漏处置	消除所有引燃源。将溢漏液收集在有盖容器中。用沙子或惰性吸收剂吸收残液并转移到安全场所。不得冲入下水道 (额外个人防护: 适用于有机蒸气的过滤呼吸器)。		
包装与标志	Xi 符号 R: 10-36/37/38-43 S: 2-9 标记:D 联合国危险性类别: 3 联合国包装级别: III		
应急响应	运输应急卡: TEC (R)-696。 美国防火协会法规: H2; F2; R2。	储 存	防火, 与不兼容物料分开存放 (见化学危险性), 保持阴凉, 保存在阴暗处, 严格密闭, 稳定后贮存。

<p style="text-align: center;">重 要 数 据</p>	<p>物理状态 外观：无色或淡黄色液体，有特殊气味。</p> <p>物理危险性：蒸气比空气重，可能沿地面流动，可能造成远处着火。</p> <p>化学危险性：该物质与空气或湿气接触缓慢发生分解，生成醋酸和正丁醇。与强氧化剂猛烈反应，有着火和爆炸危险。浸蚀许多种塑料和树脂。</p> <p>职业接触限值：阈限值 150ppm、713mg/m³（以时间加权平均值计）（美国政府工业卫生学家会议，1997年）。短期接触限值 200ppm、950mg/m³（美国政府工业卫生学家会议，1997年）。最高容许浓度 100ppm、480mg/m³（1997年）。</p> <p>接触途径：该物质可通过吸入其蒸气吸收到体内。</p> <p>吸入风险：20℃时该物质蒸发，可相当慢地达到空气中有害浓度。</p> <p>短期接触作用：该物质刺激眼睛和呼吸道。过多超过职业接触限值接触会造成神志不清。</p> <p>长期或反复接触作用：该液体使皮肤脱脂。</p>										
<p style="text-align: center;">物 理 性 质</p>	<table style="width: 100%; border: none;"> <tr> <td style="width: 50%;">沸点：126℃</td> <td style="width: 50%;">蒸气相对密度(空气=1)：4.0</td> </tr> <tr> <td>熔点：-77℃</td> <td>闪点：22℃（闭杯）</td> </tr> <tr> <td>相对密度(水=1)：0.88</td> <td>自燃温度：420℃</td> </tr> <tr> <td>水中溶解度：微溶，25℃时 0.83g/100ml</td> <td>爆炸极限：空气中 1.2%~7.6% (体积)</td> </tr> <tr> <td>蒸气/空气混合物的相对密度 (空气=1)：20℃时 1.04</td> <td>辛醇/水分配系数的对数值：1.82</td> </tr> </table>	沸点：126℃	蒸气相对密度(空气=1)：4.0	熔点：-77℃	闪点：22℃（闭杯）	相对密度(水=1)：0.88	自燃温度：420℃	水中溶解度：微溶，25℃时 0.83g/100ml	爆炸极限：空气中 1.2%~7.6% (体积)	蒸气/空气混合物的相对密度 (空气=1)：20℃时 1.04	辛醇/水分配系数的对数值：1.82
沸点：126℃	蒸气相对密度(空气=1)：4.0										
熔点：-77℃	闪点：22℃（闭杯）										
相对密度(水=1)：0.88	自燃温度：420℃										
水中溶解度：微溶，25℃时 0.83g/100ml	爆炸极限：空气中 1.2%~7.6% (体积)										
蒸气/空气混合物的相对密度 (空气=1)：20℃时 1.04	辛醇/水分配系数的对数值：1.82										
<p style="text-align: center;">环 境 数 据</p>	<p>该物质对水生生物是有害的。</p>										
<p style="text-align: center;">注 解</p>											
<p style="text-align: center;">附 加 资 料</p>											
<p>ICSC 编号：0399 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 醋酸正丁酯</p>											

CAS 登记号: 123-86-4		中文名称: 醋酸正丁酯; 乙酸正丁酯	
RTECS 号: AF735000		英文名称: <i>n</i> -BUTYL ACETATE; Acetic acid, <i>n</i> -butyl ester	
UN 编号: 1123 (醋酸丁酯)		化学式: $C_6H_{12}O_2/CH_3COO(CH_2)_3CH_3$	
EC 编号: 607-025-00-1		分子量: 116.2	
危害/接触类型	急性危害/症状	预防	急救/消防
火灾	易燃的	禁止明火、禁止火花和禁止吸烟	水成膜泡沫, 抗醇泡沫, 干粉, 二氧化碳
爆炸	高于 22℃, 可能形成爆炸性蒸气/空气混合物	高于 22℃, 使用密闭系统, 通风和防爆电器	着火时, 喷水保持料桶等冷却
接触			
# 吸入	咳嗽, 眩晕, 头痛, 恶心, 咽喉疼痛	通风, 局部排气或呼吸保护	新鲜空气, 休息, 给予医疗护理
# 皮肤	皮肤干燥	防护手套	脱掉污染的衣服, 用大量水冲洗皮肤或淋浴
# 眼睛	发红, 疼痛	安全护目镜或眼睛保护结合呼吸保护	首先用大量水冲洗几分钟 (如可能易行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
# 摄食		工作时不得进食、饮水或吸烟	漱口, 不要催吐, 休息, 给予医疗护理
泄漏处置	尽可能将溢漏液收集在有盖金属或玻璃容器中。用沙子或惰性吸收剂吸收残液并转移到安全场所。		
包装与标志	R: 10 S: 2 联合国危险性类别: 3 联合国包装级别: II		
应急响应	运输应急卡: TEC (R)-66。 美国防火协会法规: H1; F3; R0。	储 存	防火。与氧化剂分开存放。保持阴凉。

重 要 数 据	<p>物理状态 外观：白色至浅红色晶体。</p> <p>物理危险性：如以粉末或颗粒形状与空气混合，可能发生粉尘爆炸。</p> <p>化学危险性：该物质受热分解，生成氮氧化物、氯化氢有毒和腐蚀性烟雾。</p> <p>职业接触限值：阈值（以 1,4-苯二胺计）0.022ppm、0.1mg/m³（经皮）（美国政府工业卫生学家会议，1992~1993 年）。阈值未制定。</p> <p>接触途径：该物质可通过吸入、经皮肤和食入吸收到体内。</p> <p>吸入风险：20℃时蒸发可忽略不计，但扩散时可迅速地达到空气中颗粒物有害浓度。</p> <p>短期接触作用：该物质刺激眼睛、皮肤和呼吸道。吸入粉尘可能引起哮喘性反应（见注解）。该物质可能对血液发生作用：正铁血红蛋白症。食入导致发绀、脑和肾衰竭（见注解）。</p> <p>长期或反复接触作用：反复或长期接触可能引起皮肤过敏，可能引起哮喘。该物质可能对肝脏发生作用。</p>	
	物 理 性 质	<p>沸点：见注解</p> <p>熔点：见注解</p> <p>相对密度(水=1)：见注解</p> <p>水中溶解度：易溶</p> <p>蒸气压：见注解</p> <p>蒸气相对密度(空气=1)：6.2</p> <p>闪点：见注解</p>
	环 境 数 据	
	注 解	<p>沸点、熔点、相对密度、蒸气压和闪点未见文献报道。根据接触程度，须作定期医疗检查。哮喘症状常常经过几小时以后才变得明显，体力劳动使症状加重。因此休息和医疗观察是必要的。因该物质而出现哮喘症状的人不应当再与该物质接触。该物质中毒时须采取必要的治疗措施，必须提供有指示说明的适当方法。商品名有 Durafur Black RC, Fourrine 64, Fourrine DS, Pelagol CD 和 Pelagol Grey CD。参见卡片# 0805：苯二胺。</p>
附 加 资 料		
<p>ICSC 编号：0386 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 1,4-苯二胺二氢氯化物</p>		

CAS 登记号: 624-18-0

中文名称: 1,4-苯二胺二氢氯化物; 4-氨基苯胺二氢氯化物

RTECS 号: ST0350000

英文名称: 1,4-BENZENEDIAMINE DIHYDROCHLORIDE;

EC 编号: 612-029-00-1

1,4-Phenylenediamine dihydrochloride; 4-Amino-aniline dihydrochloride

化学式: $C_6H_8N_2HCl/C_6H_4(NH_2)_2HCl$

分子量: 181.08

危害/接触类型	急性危害/症状	预 防	急救/消防
火 灾	可燃的, 在火焰中释放出刺激性或有毒烟雾 (或气体)	禁止明火	干粉, 水喷射, 泡沫, 二氧化碳
爆 炸	微细分散的颗粒物在空气中形成爆炸性混合物	防止粉尘沉积, 密闭系统, 防止粉尘爆炸电器与照明	
接 触		防止粉尘扩散! 严格卫生条件!	
# 吸入	咳嗽, 眩晕, 头痛, 呼吸困难 (另见摄食)	局部排气或呼吸保护	新鲜空气, 休息, 给予医疗护理
# 皮肤	发红	防护手套, 防护服	脱掉污染的衣服, 用大量水冲洗皮肤或淋浴, 给予医疗护理
# 眼睛	发红, 视力模糊, 甚至永久性失明	安全护目镜或眼睛保护结合呼吸保护	首先用大量水冲洗几分钟 (如可能易行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
# 摄食	腹部疼痛, 嘴唇或指甲发育, 皮肤发育, 呕吐, 虚弱, 脸部和颈部肿胀, 惊厥, 昏迷, 死亡	工作时不得进食、饮水或吸烟	漱口, 给予医疗护理
溢漏处置	将溢漏物扫入容器中。小心收集残余物, 然后转移到安全场所 (额外个人防护: 全套防护服包括自给式呼吸器)。		
包装与标志	T 符号 R: 23/24/25 S: 28-44 联合国危险性类别: 6.1 联合国包装级别: III		
应急响应		储 存	与食品和饲料分开存放。

<p style="text-align: center;">重 要 数 据</p>	<p>物理状态 外观：无色颗粒或各种颜色的粉末。</p> <p>化学危险性：该物质是悬浮在水中的一种弱碱。</p> <p>职业接触限值：阈限值未制定。</p> <p>接触途径：该物质可通过吸入粉尘吸收到体内。</p> <p>吸入风险：20℃时蒸发可忽略不计，但可以迅速达到空气中颗粒物有害浓度。</p> <p>长期或反复接触作用：该物质可能对肺发生作用，由于存在有晶体二氧化硅（见卡片#0808），导致硅肺病。</p>
<p style="text-align: center;">物 理 性 质</p>	<p>相对密度(水=1)：2.5</p> <p>水中溶解度：不溶</p>
<p style="text-align: center;">环 境 数 据</p>	
<p style="text-align: center;">注 解</p>	<p>膨润土是硅铝酸盐并且含有晶体二氧化硅。二氧化硅含量变化很大，从小于1%到大约24%。</p>
<p style="text-align: center;">附 加 资 料</p>	
<p>ICSC 编号：0384 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 膨润土</p>	

膨润土

国际化学品安全卡

ICSC 编号: 0384

CAS 登记号: 1302-78-9

中文名称: 膨润土

RECS 号: CT9450000

英文名称: BENTONITE; Wilkinit

危害/接触类型	急性危害/症状	预 防	急救/消防
火 灾	不可燃		周围环境着火时, 允许使用各种灭火剂
爆 炸			
接 触		防止粉尘扩散!	
# 吸入		避免吸入微细粉尘和尘雾	
# 皮肤		防护手套	
# 眼睛		安全护目镜	
# 摄食			
溢漏处置	将溢漏物扫入有盖容器中。如果适当, 首先湿润防止扬尘(额外个人防护: 适用于惰性颗粒物的 P1 过滤呼吸器)。		
包装与标志			
应急响应		储 存	

<p>重要数据</p>	<p>物理状态 外观: 无色至白色晶体。</p> <p>化学危险性: 该物质受热分解, 生成含氮氧化物、磷氧化物、硫氧化物的有毒和刺激性烟雾。侵蚀铜。</p> <p>职业接触限值: 限值尚未制定。</p> <p>接触途径: 该物质可通过吸入其气溶胶、经皮肤和食入吸收到体内。</p> <p>吸入风险: 20℃时蒸发可忽略不计, 但喷洒时尤其是以粉末状分散时可迅速地达到空气中颗粒物有害浓度。</p> <p>短期接触作用: 该物质可能对神经系统发生作用, 导致惊厥和呼吸衰竭。胆碱酯酶抑制剂。接触可能造成死亡。作用可能延缓, 需进行医疗观察。见注解。</p> <p>长期或反复接触作用: 胆碱酯酶抑制剂, 可能有累积作用: 见急性危害/症状。见注解。</p>
<p>物理性质</p>	<p>熔点: 34℃</p> <p>辛醇/水分配系数的对数值: 4.22</p> <p>相对密度(水=1): 1.2</p> <p>水中溶解度: 20℃时 0.0025g/100ml</p> <p>蒸气压: 20℃时 <0.001Pa</p>
<p>环境数据</p>	<p>该物质对水生生物有极高毒性。该物质可能对环境有危害, 对在土壤中的持久性应给予特别注意。避免在非正常使用情况下向环境中释放。</p>
<p>注解</p>	<p>虽然没有提供该化合物健康危害数据, 但是许多有机磷酸酯是胆碱酯酶抑制剂(例如, 卡片# 0172 的马拉松)。如果该物质由溶剂配制, 可参考该溶剂卡片。商业制剂中使用的载体溶剂可能改变其物理和毒理学性质。商品名有 Betamec, Betasan, Disan, Exporsan, Prefar 和 Presan。</p>
<p>附加资料</p>	
<p>ICSC 编号: 0383 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 地散磷</p>	

地散磷

国际化学品安全卡

ICSC 编号: 0383

CAS 登记号: 741-58-2	中文名称: 地散磷; <i>O, O</i> -二异丙基 <i>S</i> -2-苯磺酰氨基乙基二硫代磷酸酯; 二硫代磷酸 <i>O, O</i> -二(1-甲基乙基) <i>S</i> (2-((苯磺酰基)氨基)乙基)酯
RTECS 号: TE0250000	英文名称: BENSULIDE; <i>O, O</i> -Diisopropyl <i>S</i> -2-phenylsulfon-ylaminoethyl phosphorodithioate; Phosphorodithioic acid, <i>O, O</i> -bis(1-methylethyl) <i>S</i> -(2-((phenylsulfonyl)amino)ethyl) ester
EC 编号: 015-083-00-9	化学式: $C_{14}H_{22}NO_4PS_3$ 分子量: 397.5

危害/接触类型	急性危害/症状	预 防	急救/消防
火 灾	可燃的, 含有机溶剂的液体制剂可能是易燃的, 在火焰中释放出刺激性或有毒烟雾 (或气体)	禁止明火	干粉, 水喷射, 泡沫, 二氧化碳
爆 炸			
接 触		防止粉尘扩散! 避免青少年和儿童接触!	
# 吸入	见注解	局部排气或呼吸保护	新鲜空气, 休息, 给予医疗护理, 见注解
# 皮肤	见注解	防护手套	脱掉污染的衣服, 冲洗, 然后用水和肥皂洗皮肤
# 眼睛		安全护目镜	首先用大量水冲洗几分钟 (如可能易行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
# 摄食	见注解	工作时不得进食、饮水或吸烟, 饭前洗手	休息, 给予医疗护理, 见注解
溢漏处置	不得冲入下水道。将溢漏物扫入有盖容器中; 如果适当, 首先湿润防止粉尘飞扬。小心收集残余物, 然后转移到安全场所 (额外个人保护: 适用于有害颗粒物的 P2 过滤呼吸器)。		
包装与标志	Xn 符号 R: 22 S: 2-24-36 不得与食品和饲料一起运输。		
应急响应		储 存	采取措施盛装灭火产生的废水。与食品和饲料分开存放。

<p style="text-align: center;">重 要 数 据</p>	<p>物理状态 外观：桔红色晶体或黄色粉末。</p> <p>化学危险性：该物质受热或燃烧时分解，生成氮氧化物有毒烟雾。</p> <p>职业接触限值：阈限值未制定。</p> <p>接触途径：该物质可通过吸入其气溶胶吸收到体内。</p> <p>吸入风险：20℃时蒸发可忽略不计，但可以迅速地达到空气中颗粒物有害浓度。</p> <p>短期接触作用：该物质刺激眼睛和呼吸道。吸入粉尘可能引起哮喘性反应（见注解）。</p> <p>长期或反复接触作用：反复或长期皮肤接触可能引起皮炎。反复或长期接触可能引起皮肤过敏。反复或长期吸入接触可能引起哮喘。</p>
<p style="text-align: center;">物 理 性 质</p>	<p>熔点（分解）：225℃</p> <p>相对密度（水=1）：1.65</p> <p>水中溶解度：不溶</p>
<p style="text-align: center;">环 境 数 据</p>	
<p style="text-align: center;">注 解</p>	<p>哮喘症状常常经过几小时以后才变得明显，体力劳动使症状加重。因此休息和医疗观察是必要的。因该物质而出现哮喘症状的人应避免再接触该物质。商品名有 Genitron AC, Kempore 25, Porofor LK 1074 和 Unifoam。</p>
<p style="text-align: center;">附 加 资 料</p>	
<p>ICSC 编号：0380 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 二氮烯二羧基酰胺</p>	

CAS 登记号: 123-77-3	中文名称: 二氮烯二羧基酰胺; 偶氮二酰胺; 1,1'-偶氮二甲酰胺
RTECS 号: LQ1040000	英文名称: DIAZENEDICARBOXAMIDE; Azodicarbonamide;
UN 编号: 3242	1,1'-Azobisformamide
	化学式: $C_2H_4N_4O_2/NH_2CON=NCONH_2$
	分子量: 116.1

危害/接触类型	急性危害/症状	预防	急救/消防
火灾	易燃的, 在火焰中释放出刺激性或有毒烟雾	禁止明火、禁止火花和禁止吸烟	泡沫, 干粉
爆炸			
接触		防止粉尘扩散! 严格卫生条件!	
# 吸入	咳嗽, 头痛, 气促, 咽喉疼痛, 气喘, 疲劳, 痉挛	局部排气或呼吸保护	新鲜空气, 休息, 给予医疗护理
# 皮肤	发红	防护服	脱掉污染的衣服, 冲洗, 然后用水和肥皂洗皮肤
# 眼睛	发红, 疼痛	安全护目镜或眼睛保护结合呼吸保护	首先用大量水冲洗几分钟(如可能易行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
# 摄食		工作时不得进食、饮水或吸烟	漱口, 大量饮水, 休息
溢漏处置	将溢漏物扫入有盖容器中。如果适当, 首先湿润防止扬尘。小心收集残余物, 然后转移到安全场所(额外个人保护: 适用于有害颗粒物的 P2 过滤呼吸器)。		
包装与标志	联合国危险性类别: 4.1 联合国包装级别: II		
应急响应	运输应急卡: TEC (R)-41G19。	储存	

己二酸

国际化学品安全卡

ICSC 编号: 0369

CAS 登记号: 124-04-9	中文名称: 己二酸; 1,4-丁烷二羧酸
RTECS 号: AU8400000	英文名称: ADIPIC ACID; Hexanedioic acid; 1,4-Butanedi-carboxylic acid
EC 编号: 607-144-00-9	化学式: $C_6H_{10}O_4/HOOC(CH_2)_4COOH$ 分子量: 146.14

危害/接触类型	急性危害/症状	预 防	急救/消防
火 灾	可燃的	禁止明火	粉末, 水喷射, 泡沫, 二氧化碳
爆 炸	微细分散的颗粒物在空气中形成爆炸性混合物	防止粉尘沉积, 密闭系统, 防止粉尘爆炸电器与照明	着火时, 喷水保持料桶等冷却
接 触		防止粉尘扩散! 严格卫生条件!	
# 吸入	咳嗽, 呼吸困难, 咽喉疼痛	局部排气或呼吸保护	新鲜空气, 休息, 给予医疗护理
# 皮肤	发红	防护手套, 防护服	脱掉污染的衣服, 用大量水冲洗皮肤或淋浴
# 眼睛	发红, 疼痛	安全护目镜或眼睛保护结合呼吸保护	首先用大量水冲洗几分钟(如可能易行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
# 摄食		工作时不得进食、饮水或吸烟	漱口, 休息, 给予医疗护理
溢漏处置	将溢漏物扫入塑料容器中。用大量水冲净残余物。		
包装与标志	Xi 符号 R: 36		
应急响应	美国防火协会法规: H1; F1; R0。	储 存	

丁烷 (液化气)

国际化学品安全卡

ICSC 编号: 0232

CAS 登记号: 106-97-8 中文名称: 丁烷 (液化气); 正丁烷 (液化气) (钢瓶)
 RTECS 号: EJ4200000 英文名称: BUTANE (LIQUIFIED GAS); Normal butane
 UN 编号: 1011 (liquified gas) (cylinder)
 EC 编号: 601-004-00-0 化学式: C₄H₁₀ 分子量: 58.1

危害/接触类型	急性危害/症状	预 防	急救/消防
火 灾	极易燃	禁止明火、禁止火花和禁止吸烟	切断气源, 如不可能并对周围环境无危险, 让火自行燃尽, 其他情况使用干粉、二氧化碳灭火
爆 炸	蒸气/空气混合物有爆炸性	密闭系统, 通风, 防爆电器与照明, 防止静电荷累积 (例如通过接地)	着火时, 喷水保持钢瓶冷却, 从隐蔽位置灭火
接 触			
# 吸入	瞌睡	通风, 局部排气或呼吸保护	新鲜空气, 休息, 必要时进行人工呼吸, 给予医疗护理
# 皮肤	与液体接触: 冻伤	隔冷手套, 防护服	冻伤时, 用大量水冲洗, 不要脱衣服, 给予医疗护理
# 眼睛	与液体接触: 冻伤	面罩	首先用大量水冲洗几分钟 (如可能易行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
# 摄食			
溢漏处置	撤离危险区域! 向专家咨询! 切勿直接将水喷在液体上 (额外个人防护: 自给式呼吸器)。		
包装与标志	F 符号 R: 12 S: (2)-9-16-33 标记: C 联合国危险性类别: 2.1		
应急响应	运输应急卡: TEC (R)-27b。 美国防火协会法规: H1; F4; R0。	储 存	防火。保持阴凉。

间氯苯酚

国际化学品安全卡

ICSC 编号: 0150

CAS 登记号: 108-43-0		中文名称: 间氯苯酚; 3-氯苯酚; 3-氯-1-羟基苯; 3-羟基氯苯	
RTECS 号: SK2450000		英文名称: <i>m</i> -CHLOROPHENOL; 3-Chlorophenol; 3-Chloro-1-hydroxybenzene; 3-Hydroxychlorobenzene	
UN 编号: 2020		化学式: C ₆ H ₅ ClO/C ₆ H ₄ ClOH	
EC 编号: 604-008-00-0		分子量: 128.6	
危害/接触类型	急性危害/症状	预 防	急救/消防
火 灾	可燃的, 在火焰中释放出刺激性或有毒烟雾 (或气体)	禁止明火	粉末, 水喷射, 泡沫, 二氧化碳
爆 炸			着火时, 喷水保持料桶等冷却
接 触			
# 吸入	咳嗽	通风 (如果不是粉末), 局部排气或呼吸保护	新鲜空气, 休息, 必要时进行人工呼吸, 给予医疗护理
# 皮肤	发红	防护手套, 防护服	脱掉污染的衣服, 冲洗, 然后用水和肥皂洗皮肤, 给予医疗护理
# 眼睛	发红	安全护目镜或眼睛保护结合呼吸保护	首先用大量水冲洗几分钟 (如可能易行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
# 摄食		工作时不得进食、饮水或吸烟	漱口, 给予医疗护理
溢漏处置	将溢漏物扫入容器中。小心收集残余物, 然后转移到安全场所 (额外个人防护: 适用于有害颗粒物的 P2 过滤呼吸器)。		
包装与标志	Xn 符号 R: 20/21/22 S: 2-28 联合国危险性类别: 6.1 联合国包装级别: III 不得与食品和饲料一起运输。		
应急响应	运输应急卡: TEC (R)-842。	储 存	与强氧化剂、食品和饲料分开存放。严格密闭。保持阴凉。

氧

国际化学品安全卡

ICSC 编号: 0138

CAS 登记号: 7782-44-7 中文名称: 氧; 氧 (压缩的, 钢瓶)			
RTECS 号: RS2060000 英文名称: OXYGEN: Oxygen, compressed (cylinder)			
UN 编号: 1072 化学式: O ₂			
EC 编号: 008-001-00-8 分子量: 32.0			
危害/接触类型	急性危害/症状	预 防	急救/消防
火 灾	不可燃, 但可增进其他物质燃烧, 许多反应可能引起火灾或爆炸, 受热引起压力升高有爆炸危险	禁止明火、禁止火花和禁止吸烟, 禁止与易燃物质接触, 禁止与燃料和其他可燃物料接触	周围环境着火时, 允许使用各种灭火剂
爆 炸	与可燃物料接触, 如油或脂肪有着火和爆炸危险		着火时, 喷水保持钢瓶冷却, 从掩蔽位置灭火
接 触			
# 吸入			
# 皮肤			
# 眼睛	发红	安全护目镜	首先用大量水冲洗几分钟 (如可能易行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
# 摄食			
溢漏处置	撤离危险区域! 向专家咨询!		
包装与标志	O 符号 R: 8-34 S: 21 联合国危险性类别: 2.2		
应急响应	运输应急卡: TEC (R)-842。	储 存	防火, 与可燃和还原性物质分开存放。保持阴凉。

- 2 —— 指在发生燃烧以前，必须适当加热或接触相当高环境温度的物质；
- 1 —— 必须经预热才能燃着的物质；
- 0 —— 指不燃物质。

[反应性]

- 4 —— 在常温常压下，本身很容易起爆或爆炸分解或反应的物质；
- 3 —— 指自身虽能起爆或爆炸分解，但需要强有力的起爆源或者在起爆前，在密闭空间内受热或遇水发生爆炸反应的物质。
- 2 —— 指本身虽不稳定，容易引起剧烈化学反应，但不会发生爆燃的物质。还包括能与水剧烈反应或可能与水形成潜在爆炸性混合物的物质：
 - 1 —— 指物质本身稳定，但在高温高压下能变成不稳定物质或可能与水发生反应释放出能量，但不剧烈的物质；
 - 0 —— 指物质本身在通常情况下，甚至在接触火焰的条件下是稳定的，并且不与水发生反应的物质。

16. 附加资料 (Additional information)

与本卡片化学品有关的补充参考文献，卡片翻译时未收入。

本说明主要根据下列参考文献编写：

- [1] CEU/IPCS, Compiler's Guide for Preparation of International Chemical Safety Cards, Industry Health and Safety, Directorate-General Employment, Industrial Relations and Social Affairs, Second Edition, 1995, updated 1998.
- [2] Dutch Association of Safety Experts, etc. , Handling Chemical Safely ,second edition, 1980.
- [3] United Nations, Recommendations on the Transport of Dangerous Goods, Fourth Revised Edition, New York 1986.

【蒸馏前检验过氧化物，如有，使其无害化】

使用硫酸亚铁处理或使其通过装有活性氧化铝的塔柱，都是消除过氧化物的适当方法。

【切勿将水喷洒在该物质上，溶解或稀释时总要缓慢将它加入到水中】

本条警告用于溶解或稀释时放出大量热量的物质。热量能够造成骤然沸腾或形成腐蚀性烟雾。

【运输应急卡 TEC(R) -】

欧洲化学工业理事会(CEPIC)出版的一套该物质的危险货物卡片，用来具体说明某化学品运输过程中发生事故时，应采取的措施。应急卡后面的数字为卡片编号。需要进一步信息可向设在布鲁塞尔的 CEPIC 总部咨询。

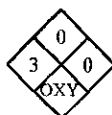
【美国防火协会法规】

美国防火协会法规中对化学危险物品提出了一套分类制度(704M 制)。对每种化学品规定用一个菱形图标来说明该化学品的危险性程度，为消防部门在抢救作业中保护消防人员的生命安全，制定安全作业方案提供现场急需的信息资料，并为工厂的工程师、劳动防护人员提供一种判定危险物品的手段。

菱形标志分为四个区格(见下图)，左部方格表示对人体危害(H)，顶部方格表示易燃性(F)，右部方格表示反应性(R)，下部方格用符号注明特性，如用带一横线的字母 W 表示禁止用水灭火；用三个三角形表示放射性；用 OXY 表示氧化剂。对各种危险性还使用不同的颜色标示，蓝色表示对人体危害；红色表示易燃性；黄色表示反应性；白色表示可能的具体危险性。



一氧化碳



二氧化氮



烷基铝

化学品的危险性程度分为五级，用数字 0~4 表示，级别越高表示危险性越大。其划分标准如下：

[人体危害]

4 —— 表示只要很短接触，即使立即给予医疗处理也能致死或造成严重残留伤害的物质；

3 —— 表示只要短期接触，即使立即给予医疗处理也能引起严重的暂时或残留健康危害的物质；

2 —— 在强烈或连续接触时，会引起暂时机能丧失或可能的残留伤害，除非立即给予医疗处理的物质；

1 —— 接触时引起轻微刺激，但只有很小的残留伤害，即使不给予治疗的物质；

0 —— 着火条件下接触，对人体的危害低于普通可燃物质的物质。

[易燃性]

4 —— 指在大气压力和正常环境温度下，迅速或完全气化的物质，或者容易在空气中扩散并容易燃烧的物质；

3 —— 在几乎所有的环境温度下，都能着火的液体和固体；

【工作接触的任何时刻都不应超过职业接触限值】

有些物质的职业接触限值为上限值，这种情况下使用本术语注明。

【接触该物质的健康效应进行过调查，但未发现任何健康效应】

有些化学品对人体健康不会带来危害即使在高接触水平和不大可能发生的接触水平下。

【接触该物质的健康效应未进行调查】

从科学的角度，有些化学品的潜在毒性的调查研究是用不令人满意的方式进行的：使用有缺陷的规程、结果解释不正确等。对某些化学品由于没有开展过研究，几乎不了解其潜在毒性。

【根据接触程度，须作定期医疗检查】

根据情况，可能希望对接触一种化学物质的人员定期进行体检。这种需求必须由医务官员和安全官员商议后决定。

【肺水肿症状常常经过几个小时以后才变得明显，体力劳动使症状加重，因此，休息和医疗观察是必要的】

有些物质在开始接触到出现最初症状之间有明显时间间隔，这种情况下可能需要进行医学观察（可能的话，应在医院），以便必要时及时提供医护。

【空气中高浓度引起缺氧，有神志不清或死亡危险】

本术语适用于有很少或无直接有害作用的气体（所谓单纯窒息剂）和有些高蒸汽压的液体。当这些物质在工作环境中扩散时，空气中氧浓度可能降低到低于呼吸要求的限值，特别是在封闭，通风不良的工作环境中。

在存在冷冻液化的窒息性气体的环境中工作时，需要特别注意。在发生事故时，液体迅速蒸发造成很危险的情况。在深冷条件下操作时，必须遵循严格的指示、监督、通风、个人防护、监测和抢救程序。

缺氧常导致在没有任何初始症状下突然失去知觉。如果存在这种危险，工作时应当总是佩带自给式呼吸器，过滤呼吸器不能提供任何保护。

【超过职业接触限值时气味报警不充分】

【有毒浓度存在时无气味报警】

根据是否存在气味来评价空气质量不可靠并且不鼓励这样做，因此卡片上未指出气味阈值。虽然气味可能对危险气体或蒸气的存在提供警告，但是不应当根据气味来判定已经或尚未达到职业接触限值。本术语可以作为额外警告。

【未指明气味与职业接触限值之间的关系】

根据是否存在气味来评价空气质量不可靠并且不鼓励这样做，因此卡片上未指出气味阈值。虽然气味可能对危险气体或蒸气的存在提供警告，但是不应当根据气味来判定已经或尚未达到职业接触限值。本术语可以作为额外警告。

【不要将工作服带回家中】

这条警告仅针对有些极毒物质。污染的工作服会威胁家庭成员的健康。

【用大量水冲洗污染的衣服（有着火危险）】

本术语适用于强氧化剂和强还原剂，因为它们能够烧坏纺织品。

【不要在火焰或热表面附近或焊接时使用】

本术语适用于可燃物质，包括虽不可燃，但在高温下或紫外线辐射下可能释放出光气的物质，特别是有些不可燃的含氯化合物。

- 或 72 h IC₅₀(藻类) ≤1mg/L
- (b)有毒的 96h LC₅₀(鱼类) 1mg/L < LC₅₀ ≤10 mg/L
 或 48 h EC₅₀(水蚤) 1mg/L < EC₅₀ ≤10 mg/L
 或 72 h IC₅₀(藻类) 1mg/L < IC₅₀ ≤10 mg/L
- (c)有害的 96h LC₅₀(鱼类) 10mg/L < LC₅₀ ≤100 mg/L
 或 48 h EC₅₀(水蚤) 10mg/L < EC₅₀ ≤100mg/L
 或 72 h IC₅₀(藻类) 10mg/L < IC₅₀ ≤100mg/L

【该物质可能对环境有害，对.....应给予特别注意】

本术语应与“哺乳动物”、“鱼类”、“甲壳纲动物”、“鸟类”、“植物”、“水体”、“土壤”等结合使用。适用基准：欧盟关于生态毒性物质分类基准（暂定）。

【在对人类重要的食物链中发生生物蓄积，特别是在.....】

本术语应结合食物源，如“牲畜”、“哺乳动物”、“鱼类”、“甲壳纲动物”、“海鲜”、“鸟类”、“植物”等使用。

暂定使用标准：

——生物富集因子（BCF）>100 或者

——辛醇/水分配系数的对数值（logPow）≥3.0。

【由于其在环境中的持久性，强烈建议不要让该化学品进入环境】

当有证据表明，该物质在环境中持久存在，即不易生物降解时，适用本术语。如果一种物质符合下列条件，则认为是易生物降解的物质。

(a) 在 28 天实验研究中，在开始降解（10%的物质已经被降解的时间）的 10 天之内达到以下生物降解水平：

根据溶解有机碳的实验：70%

根据氧消耗或二氧化碳的产生实验：理论最大值 60%，或者

(b) 当 BOD₅/COD ≥ 0.5，或者

(c) 有其他证据表明，在 28 天内，水生环境中降解率 > 70%。

【该物质可能对水生环境造成长期影响】

本术语适用于不易生物降解及 logPow ≥ 3.0（除非实验测定的 BCF ≤ 100）的难溶于水（溶解度 ≤ 1mg/L）的物质。

【避免非正常使用情况下向环境中释放】

有些化学品如农药在正常使用时会进入环境中，但是，应当格外小心避免任何额外的释放，例如通过不适当处置。

15. 注解（Notes）

本部分是对有关项目的补充说明。

【加入少量易燃物质或增加空气中氧含量转变为可燃的】

许多不可燃物质，如氯仿、三氯乙烯在空气中氧含量高于正常值（如在清洗氧气管线时）或者当该物质被一种易燃液体污染时，转变成可燃的，甚至形成爆炸性蒸气/空气混合物。

【该气体使用的管路材料的铜含量必须不超过 6.3%】

本术语适用于如果与铜含量在 6.3% 以上的金属接触时，可能形成爆炸性化合物的气体。

(7) 蒸气相对密度 (空气=1) (Relative vapor density, air=1)

此值表示在同一温度下, 一种物质的蒸气密度比空气的密度重多少倍。对于液体和固体的蒸气, 该值仅适用于沸腾液体的蒸气, 因此, 不是正常室温下的数值。当相对蒸气密度值小于1时, 表示该蒸气比空气轻, 能在相对稳定的大气中趋于上升。其值大于1时, 表示重于空气, 能在较低处扩散到相当远的距离。若气体可燃遇明火可能引起远处着火回燃。

(8) 蒸气/空气混合物的相对密度 (20℃, 空气=1) (Relative density of the vapor/air-mixture at 20℃)

指在 20℃时与敞口空气相接触的液体和固体上方存在的蒸气与空气混合物相对于周围纯空气的密度。当相对密度值 ≥ 1.1 时, 该混合物可能沿地面流动, 并可能在低洼处累积。当其数值为 0.9~1.1时, 能与周围空气快速混合。

(9) 闪点 (Flash point)

闪点表示在大气压力 (101.3kPa) 下, 一种液体表面上方释放出的可燃蒸气与空气完全混合后, 可以被火焰或火花点燃的最低温度。闪点也是挥发性固体, 如苯甲酸和樟脑的重要特性。虽然闪点的定义是明确的, 但实际上其测定有许多困难。人们发现需要特别说明获得闪点值所使用的测定程序, 而且由于杂质的存在, 不同作者可能给出不同的闪点值。为了安全起见, 卡片选用了权威参考文献中的最低数值, 并加上开杯 (Opened cup) 或闭杯 (Closed cup) 表示测定方法。闪点是表明可燃性液体发生爆炸或火灾的危险程度的重要参数。

(10) 自燃温度 (Auto-ignition temperature)

一种物质与空气接触发生起火或引起自身燃烧的最低温度, 并且在此温度下无火源 (火焰或火花) 时, 物质可继续燃烧。自燃温度不仅取决于物质的化学性质, 而且还与物料的大小、形状和性质等因素有关。自燃温度对在可能存在爆炸性蒸气/空气混合物的空间中使用的电器设备的选择是重要的。

(11) 爆炸极限 (Explosive limits)

指一种可燃气体或蒸气和空气的混合物能着火或引燃爆炸的浓度范围。空气中含有可燃气体 (如氢、一氧化碳、甲烷等) 或蒸气 (如乙醇蒸气、苯蒸气) 时, 在一定浓度范围内, 遇到火花就会使火焰蔓延而发生爆炸。其最低浓度称为下限, 最高浓度称为上限。浓度低于或者高于这一范围, 都不会发生爆炸。一般用可燃气体或蒸气在混合物中的体积百分数表示。

蒸气压、闪点和爆炸下限是相关的。粉末的爆炸极限取决于颗粒的大小, 通常粉末的爆炸极限范围在 0.04 到几 kg/m^3 。

(12) 辛醇/水分配系数的对数值 (Octanol/water partition coefficient as Log Pow)

当一种物质溶解在辛醇/水的混合物中时, 该物质在辛醇和水中浓度的比值称为分配系数, 通常用以 10 为底的对数形式 (Log Pow) 表示。辛醇/水分配系数是用来预计一种物质在土壤中的吸附性、生物吸收、亲脂性储存和生物富集的重要参数。

14. 环境数据 (Environmental data)

本部分说明了化学物质的生态毒性、生物蓄积性及应注意的保护对象。

【该物质对水生生物是.....】

“有极高毒性 (very toxic)”、“有毒的(toxic)”、“有害的(harmful)”三个术语根据下列基准: (a) 极高毒性 96h LC_{50} (鱼类) $\leq 1\text{mg/L}$

或 48h EC_{50} (水蚤) $\leq 1\text{mg/L}$

动物实验中在缺少对母性的严重毒性情况下，例如体重增加大大减少、长时间呕吐、活动过少或过多或者惊厥，引起发育迟缓和死胎，但非畸形。应当有充分证据表明，实验的剂量间隔足够小以允许胚胎存活并表示出潜在的致畸效应。如果这些条件不能满足，则不使用本术语。有害效应的证据通常来自致畸性、生育力、产期和分娩后以及多代实验设计。

除了怀孕动物处理的生殖能力数据之外，研究者和同业审查委员会还可能考虑其他数据。

13. 物理性质 (Physical properties)

(1) 沸点 (Boiling point)

指在标准大气压 (101.3kPa) 下，无水物质的沸腾温度或沸程。如果不是在 101.3kPa 大气压下得到的数据，则加以注明。

(2) 升华点 (Sublimation point)

一种物质在加热时，未经熔解直接从固相转变为气相的相变温度。

(3) 熔点 (Melting Point)

指物质在标准大气压 (101.3kPa) 下的熔解温度或温度范围。如果物质的熔点和凝固点之间有明显差异，则给出熔点范围。对于含结晶水的物质，则给出表观熔点。

(4) 相对密度 (水=1) (Relative density)

通常指环境温度 (20℃) 下，一种物质的密度与 4℃ 时水的密度的比值，它是表示该物质是漂浮在水面上还是沉下去的重要参数。对于冷凝成液相的气体，给出了液相的密度。对经冷却液化的气体，给出了大气压下液体的密度 (见注解)。对于压缩气体 (永久性气体)，因无液相故无此数值。

(5) 水中溶解度 (Solubility in water)

指在 20℃ 时一种化学物质在水中溶解达到饱和时的浓度，用 g/100ml 表示。水中溶解度是决定化学物质在环境中行为和生物活性的重要参数之一。如果溶解度值不能准确测定，则分别用不溶 (None)、微溶 (Poor)、适度溶解 (Moderate)、溶解 (Good) 和易溶 (Very good) 表示其溶解的程度。其溶解的程度分别为：

不溶: <1g/L;

微溶: 1~10g/L;

适度溶解: 10~100g/L;

溶解: 100~1000g/L;

易溶: >1000g/L;

如果一种物质与水发生反应，则注明“反应”。当一种液体能与水以任何比例相混合，形成一种液相，则用混溶 (Miscible) 表示。对气体给出了在 1 个大气压 (101.3kPa) 下的溶解度。

(6) 蒸气压 (Vapor pressure)

饱和蒸气压的简称。指化学物质在一定温度下与其液体或固体相互平衡时的饱和压力。蒸气压仅是温度的函数，在一定温度下，每种物质的饱和蒸气压是一个常数。卡片给出了在加压下，钢瓶中液化气体在相应温度下的蒸气压，固体和液体在 20℃ 温度下的饱和蒸气压。如果给出的是计算值，则用“约为”表示。

沸点在 350℃ 以上的物质在 20℃ 时的蒸气压可忽略不计，不应当被提到。

【重复或长期与皮肤接触，可能引起皮炎】

【重复或长期与皮肤接触，可能引起皮肤过敏】

【重复或长期吸入接触，可能引起哮喘】

重复或长期接触许多物质可能导致皮肤病或肺功能失调。皮肤常常出现过敏性皮炎。有过敏症的人应避免接触这些物质。

【该液体使皮肤脱脂】

许多液体虽然对皮肤无直接作用，而且不引起过敏，但是长期或反复接触时，使皮肤脱脂，从而皮肤可能变得粗糙、干燥和发红。

皮肤频繁与脱脂液体接触或用脱脂液清洗后，应当用水和肥皂洗净，然后涂以油膏或乳膏。

【反复或长期高浓度接触/吸入，肺可能受损伤】

肺病变包括慢性支气管炎、哮喘和肺纤维化等。这些症状只有在接触一段时间以后才变得明显。本术语还表示只有在吸入较高浓度该物质时，这些症状才发生。

【形成正铁血红蛋白……】

血液中含有维持氧从肺转送到人体各部位的血红蛋白物质。有些物质被吸收后，能够将血红蛋白转变为正铁血红蛋白，使血液失去供氧能力。血液中正铁血红蛋白过多会引起内部窒息。

【该物质是人体致癌物】

【该物质很可能是人体致癌物】

【该物质可能是人体致癌物】

第一条术语用于根据国际癌症研究机构（IARC）的基准有充分证据支持接触一种物质与人体癌症的因果关系（IARC 第 I 类）；

第二条术语用于证据几乎是充分的（IARC 第 II A 类）；第三条术语用于证据是暗示的（IARC 第 II B 类）。这些术语的最终选择由同业审查委员会决定。

【在动物实验中发现肿瘤，但是可能与人类无关】

从动物实验研究中得出的致癌性数据对“几乎是充分的”和“暗示的”的分类起到重要作用。一种致癌物质是否可能在人体内引发癌病，很大程度上取决于接触的浓度、持续时间和途径。公司的职业医学和安全官员应当懂得在什么条件下所述物质可能使人体致癌以及应采取什么预防措施。显然，被认为很可能或可能引患癌症的储运化学物质的人员应当严格遵守已制定的预防措施规定。

【可能引起人类可继承的遗传损伤】

【可能引起人类遗传损伤】

这两句术语用于已知或怀疑该物质是人体致突变物（能引起基因损害）。前一术语用于有足够证据证明人接触该物质与可继承的遗传损伤之间的因果关系或者有足够证据提供强有力的假定，人接触该物质可能导致发生可继承的遗传损伤。通常是依据①适当的动物实验研究（如特定位点实验，遗传易位）；②其他相关资料（即药物动力学，结合阳性体细胞突变性实验的细胞组织分布研究）。

第二条术语用于虽然该物质在适当致突变实验中呈阳性，但是实验结果未证明可继承遗传损伤。

【动物实验表明该物质可能对人类生殖造成毒作用】

【20℃时蒸发可忽略不计，但可较快地达到空气中颗粒物有害浓度】

【20℃时蒸发可忽略不计，但可较快地达到空气中颗粒物污染浓度】

虽然在室温下高沸点物质的蒸发可忽略不计，但是在一定条件下它们能够造成空气污染，特别是进行粉末的储运时。第一条术语用于有害物质，第二条用于会造成粉尘或气溶胶污染的颗粒物的物质。但是，你的肺不应当用作为粉尘捕集器，要设法加以保护。

（7）短期接触作用（Effects of short-term exposure）

短期接触是指一个工作日内的接触。在描述短期接触作用时，应当强调急性作用（数分钟到数小时）和潜在的作用（数小时到数天）。而在描述长期或反复接触作用时，应当说明慢性和累计作用。

【该物质刺激/腐蚀眼睛、皮肤和/或呼吸道】

物质的刺激或腐蚀作用取决于对接触点作用的严重程度。刺激指该物质可能引起皮肤明显发炎或眼睛的显著伤害。腐蚀指该物质能够破坏皮肤或呼吸道的细胞组织或者造成眼睛的严重损害。

注：这些术语不涉及粉尘等造成的机械刺激。

【吸入.....可能引起肺水肿（见注解）】

有些化学品可能主要损伤上呼吸道（粘膜）、气管和支气管（如，氨、氯化氢和硫化物）。另外一些化学品可能引起肺部深度损伤（如肺水肿或肺流液）。由于这种反应可能延迟到接触后24小时，病人需要完全休息（最好取半斜卧姿势）并且必须在医疗观察之下，即使无明显症状。在出现任何这种表现症状以前，可以考虑给予吸入疗法。这种治疗必须一定由医生或医生指定的人进行。对可能引起肺水肿的所有物质，已在注解中注明。呼吸短促有时可能由于不同原因如缺氧或哮喘引起，没有肺水肿发生。

【吞咽液体可能吸入肺中，有化学肺炎的风险】

吞咽有些低粘度的有机液体可能引起咳嗽和呕吐或损伤吞咽。当发生这种情况时，液体会吸入肺中，有化学肺炎风险。

【液体迅速蒸发可能引起冻伤】

除了化学作用之外，一种物质还可能由于其物理作用而引起伤害，特别是液化气体。液化气体可以迅速蒸发，与皮肤和眼睛接触可能吸走热量并引起冻伤。

【该物质可能对.....发生作用，导致.....】

本术语表示哪些器官或系统可能受影响，并可能产生什么后果。

【形成正铁血红蛋白.....】

血液中含有维持氧从肺转送到人体各部位的血红蛋白物质。有些物质被吸收后，能够将血红蛋白转变为正铁血红蛋白，使血液失去供氧能力。血液中正铁血红蛋白过多会引起内部窒息。

【.....需要进行医疗观察】

有些物质在接触与最初症状发作之间有明显的时间间隔，这时，可能需要在医院进行医疗观察，以便必要时及时提供医疗救护。

（8）长期或反复接触作用（Effects of long term or repeated exposure）

长期或反复接触指比短期接触更长时间的一个工作日以上的接触。在说明短期接触作用时，应当强调急性（数分钟到数小时）作用和潜在（数小时到数天）作用。而说明长期或反复接触作用时，应当说明慢性和累计作用。

会议的接触限值一般具有较好的实际可行性。

阈限值和最高容许浓度后加“经皮”表示通过皮肤途径可能有助于总摄入，因为该物质可能通过皮肤、粘膜或眼睛吸收。

工作地点最高浓度(Maximale Arbeitsplatzkonzentrationen, MAK): 德国官方的职业接触限值。该数值由 Weinheim 化学出版社的德意志研究协作组织每年进行修正和公布。

(5) 接触途径 (Route of exposure)

【该物质可能.....吸收到体内】

液体和固体可通过食入、通过粘膜或皮肤吸收。气体、蒸气、烟云和微分散的固体物主要通过吸入进入人体内，这是工业上最频繁的物质接触方式。部分术语说明如下：

气体：指在环境温度和压力下表现为气体的物质，该物质的分子可以在敞口空间自由运动。

蒸气：指由于蒸发在液体或固体上方形成的物质的气体。蒸发指物质的分子从液体或固体中释放出来。蒸发随着沸点的升高而降低。如果沸点超过 350℃，通常认为蒸发可忽略不计。

烟云 (mist)：指由于蒸气的冷凝在空气中形成的悬浮液体颗粒物。

烟雾 (fume)：指由于加热金属放出的蒸气或者分解反应产生的蒸气的冷凝在空气中形成的悬浮液体或固体颗粒物。空气中的湿气通过与蒸气反应常常促进烟云和烟雾的形成。

尘云 (dust-cloud)：指在空气中扩散的一种固体物质粉末的微细颗粒物。

气溶胶 (aerosol)：指空气中悬浮的液体或固体颗粒物。气溶胶或多或少包括了烟云、烟雾和尘云。

(6) 吸入风险 (Inhalation risk)

【容器漏损时将迅速地达到空气中该气体的有害浓度】

【容器漏损时，该气体通过降低封闭空间空气中氧含量能造成窒息】

【容器漏损时，该液体迅速蒸发造成封闭空间空气中过饱和，有严重窒息风险】

许多气体释放出来时，造成有毒环境气氛；另一些气体虽本身只有微毒或完全无毒，但是在容器漏损时造成空气中过饱和，特别是在封闭空间中，导致氧含量减少造成窒息。空气中氧含量降至 18% 都足以构成危险。

为了估计一种气体的急性吸入风险，应当使用短期职业接触限值。如果一种物质无短期接触限值，使用上限值或 3 倍的时间加权平均值（如时间加权平均值 > 500，使用 2 倍的时间加权平均值）。有时可根据其他毒理学数据，估算短期接触限值。参见附录 (V) 相对吸入风险指数。

【20℃时该物质蒸发，将.....达到空气中有害污染浓度】

修饰词为：—— 不会或很缓慢地
—— 相当慢地
—— 相当快地
—— 迅速地

该术语用来表示吸入液体或固体蒸气的急性风险。修饰词的选择是根据标准状态下蒸发时达到该物质短期接触限值的速率。当释放到室内空间空气中时，速度越快吸入该物质的有害蒸气浓度的危害越大。在强制蒸发时，如在空气中喷洒或扩散该物质时，有害浓度可以迅速达到，即使该物质蒸发速度缓慢。

【加热可能引起猛烈燃烧或爆炸】

该警告适用于自身受热或局部受热发生反应并且即使没有空气供应时，能继续反应的物质。这将导致熊熊燃烧，在封闭空间内可能导致猛烈爆炸。

【燃烧时，生成……】

几乎所有有机物的燃烧都会生成含一氧化碳的有毒气体。如果一氧化碳构成燃烧产物的主要成分时，卡片中提到一氧化碳。

【可能减低空气中氧含量】

在封闭空间内与空气接触时，该物质可能危险地消耗尽氧的含量。

【该物质是一种强酸（碱），与碱（酸）猛烈反应并有腐蚀性】

酸和碱是相互反应的物质。强酸和强碱通常对皮肤和眼睛有烧伤或腐蚀作用。通常人们了解酸的这种性质，而碱至少对眼睛是特别危险的。强酸和碱常与其他物质剧烈反应并侵蚀许多金属。中强酸和碱虽危险性小，但也不应不小心处理。强酸：适用于 $\text{pH} < 0.2$ 的已知化学强酸（在水中几乎完全解离）。强碱：适用于 $\text{pH} \geq 13$ 的已知化学强碱（在水中几乎完全解离）。关于中强、弱酸或碱判定标准见附录三（IV）中强或弱酸和碱的 pH 计算。

（4）职业接触限值（Occupational exposure limits）

职业接触限值通常指对在工作期间接触到化学物质的几乎所有工人都不会造成健康效应的空气中该物质的浓度限值。有些国家依据美国政府工业卫生学家会议每年公布的阈限值作为职业接触限值，而另一些国家则根据他们自己制定的原则，建立了自己国家的职业接触限值。卡片中列出的均为美国政府工业卫生学家会议使用的职业接触限值。如果该数值取自其他文献，则注明其来源和年份。在该限值没有制定时，也予注明。阈限值未制定并不意味着该物质对人没有危害，因为在工业规模使用的化学物质有数万种，但已制定职业接触限值的化学物质只有大约 800 种。

其中：阈限值（Threshold limit value）指美国政府工业卫生学家会议（ACGIH）推荐的接触限值。该值定期修订，公布。它又分为以下三种：

①时间加权平均阈限值（Threshold limit value-time weighted average, TLV-TWA）：指正常 8 小时工作日和 40 小时工作周的时间加权平均浓度，在此浓度下，反复接触对几乎所有的工人都不会产生不良作用。单位为 ppm 或 mg/m^3 ，如果只标明 mg/m^3 ，则这适用于该物质的气溶胶（一种空气中悬浮的液体或固体颗粒）。

②短期接触限值（Threshold limit value-short term exposure limit）：指每次接触时间不超过 15 分钟，每天不得超过 4 次，且前后两次接触至少间隔 60 分钟的时间加权平均接触限值。在此浓度下人能短时间连续接触而不致引起 a) 刺激作用；b) 慢性的或不可逆的组织病理改变；c) 麻醉强度达到足以增加意外伤害的危险，自救能力减退或工作效率明显降低。

③阈限上限值（TLV-ceiling value）：车间空气中在 8 小时工作日中任何一次测定均不得超过的潜在有毒物质最高浓度。

最高容许浓度（Maximum allowable concentration, MAC）：前苏联采用的一种职业接触限值（时间加权平均值），指车间工作区内空气中化学物质的最高容许浓度。在此浓度下，工人每天工作 8 小时反复接触不致发生任何危害作用。车间工作区是指从地面到两米高的空间工人经常或瞬时从事作业的区域。单位为 mg/m^3 。由于最高容许浓度是根据要实现目标的卫生标准制定的，因此，建议同时提及其相应的 TLV/TWA，因为美国政府工业卫生学家

【压缩气体】如果气体的临界温度 $<-10^{\circ}\text{C}$ ，使用本术语。

【压缩液化气体】如果气体临界温度 $\geq-10^{\circ}\text{C}$ ，使用本术语。

【有刺鼻的气味】

刺鼻的气味指如同盐酸蒸气、二氧化硫、氨等发出的气味。如果这种性质仅稍微表现出，则不使用本术语。

【有特殊气味】

许多物质有特殊气味，但是对气味的描述是主观的，其取决于浓度。气味本身在卡片上没有提到。气味限值（阈限值）也是不可靠的，因此没有给出。在注解部分，可以找到气味限值与职业接触限值之间关系的说明。

(2) 物理危险性 (Physical danger)

介绍了化学物质与空气混合物的燃烧爆炸危险性。

【气体/蒸气比空气重，可能沿地面流动，可能造成远处着火】

此术语针对气体蒸气密度或蒸气/空气混合物相对密度大于 1.1，且闪点低于 21°C 的物质。当这种气体释放出来时，将沿地面流动，甚至流到离排放源相当远的地方并形成爆炸性混合物。

【气体/蒸气与空气充分混合，容易形成爆炸性混合物】

本术语适用于气体蒸气密度或蒸气/空气混合物的密度在 0.9~1.1 之间，闪点 $<21^{\circ}\text{C}$ 的物质。虽然这种气体与较重的蒸气相比危险性小，但仍有可能爆炸。

【该气体比空气轻】

该术语是指蒸气相对密度 <0.9 的可燃气体，当这些气体释放出来时，累积在建筑物的上层空间，因此，排气设施必须安装在高处。

【由于流动、搅动等，可能产生静电】

电导性小于 10^4 pS/m 的液体用泵吸，搅拌，过滤等时，可能产生静电。当该液体中含有液体、气体或固体颗粒物（混合物、悬浮液）时，这种情况更容易发生。设备如泵、桶、管道等带电荷，当向地上排料时，可能产生火花，造成易燃蒸气/空气混合物的爆炸，补救办法是将这类设备接地。在发生烟云和粉尘爆炸时，静电荷也可能是引燃源。与液体相比，尘云或烟云中粉尘颗粒或液滴的导电性在产生静电的能力上不太重要。

【以粉末或颗粒形式与空气混合，可能发生粉尘爆炸】

本术语适用于有粉末或微细颗粒物（直径小于 0.5 毫米）的可燃物质，当与空气充分混合时，该物质可能经引燃发生爆燃，即使有点潮湿时。在封闭空间中，爆燃可能转变为爆炸，爆炸可能很猛烈。

【如果干燥，由于涡动，气动传输和灌注等能产生静电】

这种情况下，迫切需要采取特别预防措施，应当向专家咨询。

(3) 化学危险性 (Chemical danger)

【该物质能生成爆炸性过氧化物】

储存时能生成过氧化物。在加热蒸馏和蒸发时，该物质浓缩生成过氧化物，残渣有爆炸性。过氧化物应当在浓缩前用硫酸亚铁中和或者让该液体通过装有活性氧化铝的塔柱。

【该物质聚合有着火和爆炸危险】

聚合是一种物质的分子结合生成大分子的化学反应。聚合反应通常放出热量，可能导致压力累积或引起火灾和/或爆炸。

坏甚至毁坏其他货物或运输工具的物品；

第9类：杂类危险物品

在运输中有危险性但未包括在上述各类中的危险物品。

除了第1类（爆炸品）、第2类（压缩气体和液化气体）、第6.2类（感染性物品）和第7类（放射性物品）有专门规定之外，其余各类物质的包装分别按危险性分为三级。危险性大的包装级别为I级，中等危险的包装级别为II级，危险性较小的级别为III级。每个级别的划分都有相应的判定标准。如易燃液体和有毒品的判定标准如下：

易燃液体包装级别分级标准

包装级别	闪点（闭杯）（℃）	最初沸点（℃）
I	—	≤35
II	<23	>35
III	≥23, ≤60.5	>35

有毒品包装级别分级标准

包装级别	口服毒性 LD ₅₀ (mg/kg)	皮肤接触毒性 LD ₅₀ (mg/kg)	吸入粉尘或烟雾毒性 LC ₅₀ (mg/L)
I	≤5	≤40	≤0.5
II	>5~50	>40~200	>0.5~2
III*	固体>50~200 液体>50~500	>200~1000	>2~10

*挥发性气态物质，即使其毒性数据与III级包装数值相当，但应包括在II级包装之中。

【海洋污染物/严重污染海洋物质】

联合国海事组织（IMO）根据化学品对海洋生物的毒性建立了分类体系。本术语表示该物质列在IMO的海洋污染物名单上。

12. 重要数据（Important data）

重要数据中列出了化学品的物理状态外观、物理危险性、化学危险性以及对人体健康危害作用数据。

（1）物理状态，外观（Physical state: Appearance）

是对化学品在常温常压下的颜色、气味、存在状态、潮解性和挥发性等性质的直接描述。

【气体】【液体】【固体】

根据在大气压力（101.3kPa）下的沸点和熔点，将物质划分如下：

形态	沸点（℃）	熔点（℃）
气 体	<15	<15
气体或液体	15~30	<15
液 体	≥30	<15
液体或固体	≥30	15~30
固 体	≥30	≥30

- S50 不要与……（由生产厂家指定）混合；
- S51 仅在通风良好的场所使用；
- S52 建议不在表面积大的区域内部使用；
- S53 避免接触，使用前获得特别指示说明；
- S56 在危险废物或特殊废物收集点处置该物料及其容器；
- S57 使用适当容器避免环境污染；
- S59 参考生产厂家/供货商提供的回收/再生利用信息；
- S60 该物质及其容器必须作为危险废物处置；
- S61 避免释放到环境中，参考特别指示/安全数据说明书；
- S62 吞食后不要催吐：立即求医并出示该容器或标签。

【联合国危险性类别】【联合国次要风险等级】【联合国包装级别】

联合国化学危险物品共分九类：

第1类：爆炸品

- 1.1 具有大规模爆炸性物质和物品；
- 1.2 具有喷射危险性，但无大规模爆炸性物质和物品；
- 1.3 具有着火危险性且爆炸危险性小或者喷射危险性小或两者兼之，但无大规模爆炸性的物质和物品；

- 1.4 不产生重大危害的物质和物品；
- 1.5 具有大规模爆炸性，但极不敏感的物质；

第2类：气体（压缩气体，液化气体，在加压或深冷条件下溶解性气体）

- 2.1 易燃气体；
- 2.2 不易燃，无毒气体；
- 2.3 有毒气体；

第3类：易燃液体

- 3.1 低闪点液体（闪点 $<18^{\circ}\text{C}$ ）；
- 3.2 中闪点液体（ $18^{\circ}\text{C}<\text{闪点}<23^{\circ}\text{C}$ ）；
- 3.3 高闪点液体（ $23^{\circ}\text{C}=\text{闪点}<61^{\circ}\text{C}$ ）；

第4类：易燃固体

- 4.1 易燃固体（爆炸品除外，容易被外源引燃）；
- 4.2 易自燃物质；
- 4.3 遇水放出易燃气体物质；

第5类：氧化剂和有机过氧化物

- 5.1 氧化剂；
- 5.2 有机过氧化物；

第6类：有毒品和感染性物品

- 6.1 有毒品；
- 6.2 感染性物品；

第7类：放射性物品

第8类：腐蚀性物品

与活动物组织接触，通过化学作用将造成严重损害的物质，或者发生泄漏时，会严重损

- S16 远离火源，禁止吸烟；
- S17 远离可燃物料；
- S18 小心搬运和开启容器；
- S20 使用时，不得进食，饮水；
- S20/21 使用时，不得进食，饮水或吸烟；
- S21 使用时，禁止吸烟；
- S22 不要吸入粉尘；
- S23 不要吸入气体/烟雾/蒸气/喷雾（用生产厂家指定的适当言词表达）；
- S24 避免皮肤接触；
- S24/25 避免皮肤和眼睛接触；
- S25 避免眼睛接触；
- S26 眼睛接触后，立即用大量水冲洗并征求医生意见；
- S27 立即脱掉全部污染的衣服；
- S28 皮肤接触后，立即用大量.....（由生产厂家指定）冲洗；
- S29 不要排入下水道；
- S29/56 不要排入下水道，在危险废物或特殊废物收集点处置该物料及其容器；
- S30 切勿将水加入该产品中；
- S33 对静电采取预防措施；
- S34 避免冲击和摩擦；
- S35 该物料及其容器必须以安全方式处置；
- S36 穿戴适当的防护服；
- S36/37 穿戴适当的防护服和手套；
- S36/37/39 穿戴适当的防护服、手套和眼睛/面保护；
- S36/39 穿戴适当的防护服和眼睛/面保护；
- S37 戴适当手套；
- S37/39 穿戴适当的手套和眼睛/面保护；
- S38 通风不良时，佩带适当的呼吸器；
- S39 戴眼睛/面孔保护装置；
- S40 使用.....（由生产厂家指定）清洗地面和被这种物料污染的所有物品；
- S41 着火和/或爆炸时，不要吸入烟雾；
- S42 熏蒸/喷洒时，戴适当呼吸器（由生产厂家指定）；
- S43 着火时使用（指明具体的消防器材种类，如果用水增加危险，注明“禁止用水”）；
- S44 如果你感觉不适，征求医生意见（可能时出示标签）；
- S45 发生事故时或感觉不适时，立即求医（可能时出示标签）；
- S46 食入时，立即求医并出示容器/标签；
- S47 保持温度不超过.....℃（由生产厂家指定）；
- S47/49 保存在原始容器中，温度不超过.....℃（由生产厂家指定）；
- S48 用.....（生产厂家指定的适当物料）保持湿润；
- S49 仅保存在原始容器中；

- R52 对水生生物是有害的；
- R52/53 对水生生物有害，可能在水生环境中造成长期不利影响；
- R53 可能在水生环境中造成长期不利影响；
- R54 对植物群有毒；
- R55 对动物群有毒；
- R56 对土壤中生物有毒；
- R57 对蜜蜂有毒；
- R58 可能在环境中造成长期不利影响；
- R59 对臭氧层有危害；
- R60 可能损伤生育力；
- R61 可能对未出生婴儿造成危害；
- R62 可能有损伤生育力的危险；
- R63 可能有损害未出生婴儿的危险；
- R64 可能对哺乳婴儿造成危害；
- R65 有害的：吞食可能造成肺部损害。
- S1 上锁；
- S1/2 上锁保管并避免儿童触及；
- S2 避免儿童触及；
- S3 保存在阴凉处；
- S3/7 将容器严格密闭保存在阴凉处；
- S3/7/9 将容器严格密闭保存在阴凉、通风良好场所；
- S3/9 保存在阴凉、通风良好场所；
- S3/9/14 保存在阴凉、通风良好场所，远离（生产厂家指明的不兼容的物料）；
- S3/9/14/49 保存在原始容器中，放在阴凉通风良好场所，远离（生产厂家指明的不兼容的物料）；
- S3/9/49 保存在原始容器中，放在阴凉、通风良好场所；
- S3/14 保存在阴凉场所，远离（生产厂家指明的不兼容的物料）；
- S4 远离生活区；
- S5 将该物质保存在生产厂家指定的适当液体中；
- S6 将该物质保存在生产厂家指定的惰性气体中；
- S7 保存在严格密闭容器中；
- S7/8 保存在严格密闭容器中，保持干燥；
- S7/9 保持容器严格密闭，置于通风良好的场所；
- S7/47 保持容器严格密闭，温度不超过.....℃（由生产厂家指定）；
- S8 保持容器干燥；
- S9 保持容器在通风良好的场所；
- S12 不要将容器密封；
- S13 远离食品、饮料和动物饲料保存；
- S14 远离（生产厂家指定的不相容物质）保存；
- S15 远离热源；

- R39/26/28 极高毒性：经吸入和吞食有极严重不可逆作用危险；
- R39/27 极高毒性：与皮肤接触有极严重不可逆作用危险；
- R39/27/28 极高毒性：与皮肤接触和吞食有极严重不可逆作用危险；
- R39/28 极高毒性：吞食有极严重不可逆作用危险；
- R40 可能有不可逆作用的风险；
- R40/20 有害的：经吸入可能有不可逆作用的风险；
- ~~R40/20/21~~ 有害的：经吸入和与皮肤接触可能有不可逆作用的风险；
- ~~R40/20/21/22~~ 有害的：经吸入、与皮肤接触和吞食可能有不可逆作用的风险；
- ~~R40/20/22~~ 有害的：经吸入和吞食可能有不可逆作用的风险；
- R40/21 有害的：与皮肤接触可能有不可逆作用的风险；
- R40/21/22 有害的：与皮肤接触和吞食可能有不可逆作用的风险；
- ~~R40/22~~ 有害的：吞食可能有不可逆作用的风险；
- R41 对眼睛有严重损害的风险；
- R42 吸入可能引起过敏；
- R42/43 吸入和皮肤接触可能引起过敏；
- R43 皮肤接触可能引起过敏；
- R44 在封闭情况下加热有爆炸危险；
- R45 可能致癌；
- R46 可能造成不可逆的遗传损害
- R47 可能引起出生缺陷；
- R48 长期接触有严重损害健康的危险；
- R48/20 有害的：经吸入长期接触有严重损害健康的危险；
- R48/20/21 有害的：经吸入和与皮肤长期接触有严重损害健康的危险；
- R48/20/21/22 有害的：经吸入、皮肤和吞食长期接触有严重损害健康的危险；
- R48/20/22 有害的：经吸入和吞食长期接触有严重损害健康的危险；
- R48/21 有害的：经皮肤长期接触有严重损害健康的危险；
- R48/21/22 有害的：经皮肤和吞食长期接触有严重损害健康的危险；
- R48/22 有害的：吞食长期接触有严重损害健康的危险；
- R48/23 有毒的：经吸入长期接触有严重损害健康的危险；
- R48/23/24 有毒的：经吸入和与皮肤长期接触有严重损害健康的危险；
- R48/23/24/25 有毒的：经吸入、皮肤和吞食长期接触有严重损害健康的危险；
- R48/23/25 有毒的：经吸入和吞食长期接触有严重损害健康的危险；
- R48/24 有毒的：经皮肤长期接触有严重损害健康的危险；
- R48/24/25 有毒的：经皮肤和吞食长期接触有严重损害健康的危险；
- R48/25 有毒的：吞食长期接触有严重损害健康的危险；
- R49 吸入可能致癌；
- R50 对水生生物有极高毒性；
- R50/53 对水生生物有极高毒性，可能在水生环境中造成长期不利影响；
- R51 对水生生物是有毒的；
- R51/53 对水生生物有毒，可能在水生环境中造成长期不利影响；

R22 吞食是有害的；
R23 吸入有害；
R23/24 吸入和与皮肤接触是有毒的；
R23/24/25 吸入、与皮肤接触和吞食是有毒的；
R23/25 吸入和吞食是有毒的；
R24 与皮肤接触有毒；
R24/25 与皮肤接触和吞食是有毒的；
R25 吞食有毒；
R26 吸入有极高毒性；
R26/27 吸入和与皮肤接触有极高毒性；
R26/27/28 吸入、与皮肤接触和吞食有极高毒性；
R26/28 吸入和吞食有极高毒性；
R27 与皮肤接触有极高毒性；
R27/28 与皮肤接触和吞食有极高毒性；
R28 吞食有极高毒性；
R29 与水接触释放出有毒气体；
R30 使用会变为高度易燃的；
R31 与酸接触释放出有毒气体；
R32 与酸接触释放出极高毒性气体；
R33 有累积作用危险；
R34 引起灼伤；
R35 引起严重灼伤；
R36 刺激眼睛；
36/37 刺激眼睛和呼吸系统；
R36/37/38 刺激眼睛、呼吸系统和皮肤；
R36/38 刺激眼睛和皮肤；
R37 刺激呼吸系统；
R37/38 刺激呼吸系统和皮肤；
R38 刺激皮肤；
R39 有极严重不可逆作用危险；
R39/23 有毒的：经吸入有极严重不可逆作用危险；
R39/23/24 有毒的：经吸入和与皮肤接触有极严重不可逆作用危险；
R39/23/24/25 有毒的：经吸入、与皮肤接触和吞食有极严重不可逆作用危险；
R39/23/25 有毒的：经吸入和吞食有极严重不可逆作用危险；
R39/24 有毒的：与皮肤接触有极严重不可逆作用危险；
R39/24/25 有毒的：与皮肤接触和吞食有极严重不可逆作用危险；
R39/25 有毒的：吞食有极严重不可逆作用危险；
R39/26 极高毒性：经吸入有极严重不可逆作用危险；
R39/26/27 极高毒性：经吸入和与皮肤接触有极严重不可逆作用危险；
R39/26/27/28 极高毒性：经吸入、与皮肤接触和吞食有极严重不可逆作用危险；

的“安全使用建议（S术语）”有关。危险符号应以黑体字印刷在橙红色背景上，各种符号的含义如下：

E 符号：爆炸性物品；O 符号：氧化性物品；F 符号：高度易燃物品；
F+ 符号：极易燃物品；T 符号：有毒物品；T+ 符号：极高毒性物品；
C 符号：腐蚀性物品；Xi 符号：刺激性物品；Xn 符号：有害物质；
N 符号：环境危险物品。

除了这些符号之外，卡片上还根据欧盟制定的标准，标示出 R 术语和 S 术语。有时候还注上“标记：A”、“标记：B（C、D、E 或 F）”。

R 术语表示化学物质使用中产生的特别风险的性质（the nature of special risks）。S 术语表示安全预防措施建议（the recommended safety precautions）。R 术语和 S 术语由一个字母（R 或 S）和一串数字组成，字母后面的数字表示具体类型，字母与数字之间的“-”连字符号表示对特别风险（R）或安全预防措施建议（S）的单独说明。字母与数字之间的“/”斜杠符号表示以一句话对特别风险（R）或安全预防措施建议作综合说明。

卡片中出现的 R、S 术语的含义如下：

- R1 干燥时有爆炸性；
- R2 受冲击、摩擦、着火或其他引燃源有爆炸危险；
- R3 受冲击、摩擦、着火或其他引燃源有极高爆炸危险；
- R4 生成极敏感的爆炸性金属化合物；
- R5 受热可能引起爆炸；
- R6 与空气或未与空气接触发生爆炸；
- R7 可能引起火灾；
- R8 与可燃物料接触可能引起火灾；
- R9 与可燃物料混合时发生爆炸；
- R10 易燃的；
- R11 高度易燃的；
- R12 极易燃的；
- R13 极易燃液化气体；
- R14 与水猛烈反应；
- R14/15 与水猛烈反应，释放出极易燃气体；
- R15 与水接触释放出极易燃气体；
- R15/29 与水接触释放出有毒的，极易燃气体；
- R16 与氧化性物质混合时发生爆炸；
- R17 在空气中易自燃；
- R18 使用中可能形成易燃/爆炸性蒸气空气混合物；
- R19 可能生成爆炸性过氧化物；
- R20 吸入有害；
- R20/21 吸入和与皮肤接触是有害的；
- R20/21/22 吸入、与皮肤接触和吞食是有害的；
- R20/22 吸入和吞食是有害的；
- R21 与皮肤接触是有害的；

本术语适用于钢瓶、高挥发性液体和受热时可能发生分解、聚合或生成过氧化物的物质。通常可以储存在 25℃ 以下。

【干燥】

本术语适用于吸水的物质以及可能与水和/或潮湿空气发生反应的物质。还适用于瓶装和桶装液体，以强调需要保持容器密封良好。

【储存在阴暗处】

本术语适用于在光线作用下可能发生反应、聚合或生成过氧化物的物质。

【沿地面通风】

本术语适用于可能形成滞留在地板附近的较浓的蒸气/空气混合物的物质。

【保存在惰性气体下】

本术语适用于与空气接触时容易反应或聚合的物质。氮气或稀有气体通常适合作为惰性气体。如果使用烟气或二氧化碳，必须首先向专家咨询。

【稳定后储存】

本术语适用于在储存中可能与大气中氧发生猛烈反应或者生成危险化合物，如过氧化物的物质。应当由专家来选择适当的阻聚剂或稳定剂。当对是否已经加过阻聚剂有疑问时，需要请专家帮助。专家还应当检查是否稳定剂改变该物质的毒理学性质，必要时调整预防措施。

11. 包装与标志 (Packaging & labeling)

日前国际上使用的危险物质分类、包装与标志规定有联合国危险货物运输专家委员会的“危险货物运输建议书”、国际海事组织的“国际海上危险货物运输规则”和欧洲联盟“关于危险物质分类、包装与标志的指令 (92/32/EEC)”。联合国分类系统已被国际上广为采用。国际海事组织的分类、包装与标志要求与联合国的基本一致，只是后者根据海上运输的特点作了一点补充修改。欧盟分类系统在欧洲联盟成员国国内普遍采用，同时也适用于向欧盟国家出口化学危险物质。

通常，最好使用原始包装。有些物质，如有机过氧化物包装材料的变化可能会带来巨大的风险性。一般需要密封包装或可密闭包装，因为：

- 物质的消散（像挥发）总是不希望发生的；
- 敞口的包装可能导致污染，有发生不希望的风险。

【气密】

本术语适用于与空气接触会造成危险的物质。

【特殊材料】

本术语指需要非一般常识所述的特殊包装材料。假定经常处理化学品的人熟悉酸、碱和水溶液对普通钢材和许多其他金属有腐蚀性并且了解许多塑料不适合盛装有机溶剂或液体。供货商通常可以对适当材料的选择提出建议。

【不易破碎包装，将易碎包装放在不易破碎的密闭容器中】

本术语适用于极危险的物质。用不易破碎包装给易碎包装更大的保护，此外破碎时用密闭容器收容。

【欧洲联盟危险符号：R 术语和 S 术语】

在欧洲联盟国家中化学品包装的标签上必须标示出对人类最重要的危险符号 (dangerous symbols)。这些符号的含义与危险物质的“特别风险性质 (R 术语)”以及对危险化学物质

【额外个人防护：适用于有毒颗粒物的 P3 过滤呼吸器】

推荐的额外个人防护设备用于在空气中扩散时如果被吸入是有害的物质。粉尘面具或颗粒物呼吸器由面具和过滤器构成，有时结合在一起。过滤器网眼应当根据颗粒物的毒性选定。有效防护惰性颗粒物、有害颗粒物和有毒颗粒物的呼吸器常常用带有 P1、P2 或 P3 的呼吸器表示。颗粒物过滤呼吸器只有在空气中最少含有 18% 的氧，并且无有害气体和蒸气时才是有效的，它们仅应当用于佩戴人员需要较高移动性的场合。呼吸器面具的选择也取决于颗粒物的毒性。

【额外个人防护：适用于有毒蒸气和有害粉尘的 A/P2 过滤呼吸器】

本术语适用于可能形成有害粉尘的气溶胶并且产生有害蒸气的固体物质。

【额外个人防护：全套防护服包括自给式呼吸器】

当气体、蒸气或烟雾可能对呼吸道和未损皮肤造成伤害时，推荐使用这种个人防护措施。应当向安全官员咨询细节。

10. 储存 (Storage)

本部分介绍了储存的通则，各国法规要求可能与这些通则有所不同，应当给予优先考虑，特别是国家立法更严格时。所有的化学品都应当小心地储存和搬运，但是，有些特别敏感并且要求其储运程序遵守特定条件。因此，建议获取这些化学品的人仅限于知晓适当储存和搬运程序的人员。

【防火】

本规定条件适用于易燃物质和钢瓶中的易燃气体，同时也适用于与水和水蒸气接触会放出可燃气体的固体以及任何时刻都应储存在防火条件下的固体。防火内容包括：

—— 储存设施的建筑结构（防火等级）和位置（相对于其他建筑物）；

—— 为了限制扩散，将储存液体收容的可能性；

—— 在建筑物内将反应性物质相互隔开的仓室；

—— 对电器、加热和污水设施的特别要求；

—— 向敞开大气的适当通风；

—— 提供足够的灭火器材；

—— 储存规章：如对装料、卸料和储运的要求；

—— 禁止吸烟和其他警告标志；

—— 储存物料的适当包装。

这些项目在各国官方法规中常常有详尽规定，另外，可参考防火的专门手册。

【如果在室内，防火】

防火要求适用于储存在室内的气体钢瓶，即使气体是不可燃的。

【采取措施盛装灭火产生的废水】

用水灭火时，废水将被燃烧物质及其燃烧产物所污染。对于高生态毒性的物质，应当采取储存措施，以防止废水流入下水道和/或周围地表水体中。

【与.....分开存放】

本术语适用于如果能够与上述物质发生猛烈反应的情况。在第 12 部分重要数据中列出了各种物质的反应性资料。

【保持阴凉】

【用.....覆盖溢漏物料】

当液体化学品少量溢漏时应当加以覆盖以防止蒸发。

【通风】

溢漏常常造成有害甚至危险的气体/蒸气浓度。通风是去除泄漏气体的唯一方法，但是有时候，通风可能会增加以下危险：

—— 粉末物质由于通风而扩散；

—— 局部通风可能造成液体泄漏物的快速蒸发，如果没有足够的新鲜空气补充，蒸气浓度将增大；

—— 由于高于爆炸上限的浓度将降低，使大气中浓度处于爆炸极限之内。

通风应当谨慎使用，不要用于固体粉末，并且对于沸点 $\geq 350^{\circ}\text{C}$ 的物质通常不使用。

【将溢漏液收集在可密闭/有盖.....容器中】

作为一项规则，溢漏液应当收集在可密闭容器中，但是，如果由于某种原因（如污染）该液体会猛烈聚合或分解，容器就只能加盖而不是密闭，以便释放出可能使容器破裂的任何压力。

【小心中和溢漏液体.....】

在中和（中等）强酸或碱时，会释放出大量热量，因而，中和时应当每次加少量中和剂并防止溅出。

【用.....沙子或惰性吸收剂吸收残液并转移到安全场所】

本术语适用于高度易燃的（闪点 $< 21^{\circ}\text{C}$ ）或者对健康有危险的或可能引起严重环境污染的不容许排入下水道的液体。安全场所指无爆炸危险和人员不会接触到该物质或不会造成环境污染的地方。

【不要冲入下水道】

本术语是对实际上不溶于水的，会在下水道中引起爆炸危险的极易燃液体的额外警告。

【将溢漏物清扫进.....容器中；如果适当，先润湿防止扬尘】

通过润湿努力防止粉末扬起尘埃，使用规定的防尘面具。

【小心收集残余物】

本术语适用于必须防止该物质扩散的场合。

【不要用锯末或其他可燃吸收剂吸收】

本术语适用于能够引起自身发热和引燃可燃吸收剂的物质。

【切勿直接向液体上喷水】

本术语适用于温度很低的液体以及与水发生剧烈反应的液体（加水大大增加蒸发速率）。

【防护服（额外个人防护）】

溢漏物质常常需要在比正常情况更危险的环境下处置。直接与溢漏物接触常需要采取额外的个人防护措施。良好的安全管理要求事先采取这些措施。安全部门应当具体规定在发生容器漏损时，需要采取哪些个人防护措施。卡片上的建议是用来帮助起草适用的指导准则的。如果该准则尚未制定，则这些建议可以在发生紧急情况时参照使用。

【（额外个人防护：自给式呼吸器）】

本建议用于有毒气体或固体产生的蒸气可能达到有害浓度时的额外保护。

【额外个人防护：适用于惰性颗粒物的 P1 过滤呼吸器】

【额外个人防护：适用于有害颗粒物的 P2 过滤呼吸器】

连续用水冲洗至少 15 分钟。由于有害物质能停留在隐形眼镜下，因而除非眼镜已粘附在眼睛上时，应当摘除隐形眼镜，否则可能造成额外损害。冲洗后，患者应有人陪同下送去就医。

(6) 摄食急救

【漱口】

当喉咙和嘴可能受化学物质的作用时，漱口特别重要。

【用水冲服活性炭浆】

有些有机物可以被活性炭吸附。在一杯水中至少放入三汤匙活性炭。但是，切勿给不清醒的病人饮用。

【催吐，（仅对清醒病人！）】

劝阻将催吐作为一种急救措施是因为有抽出胃中食物的危险。最好将病人送医院，由医生决定倒空病人胃中食物的必要性和方法。因而，本术语只适用于特殊场合。

【不要催吐】

虽然通常劝阻引发呕吐，但对于腐蚀性或碱性物质再次给出这条警告。如果食入了上述物质，呕吐会对粘膜等造成额外危害。

9. 溢漏处置 (Spillage disposal)

化学品安全卡仅限于处理中、小规模溢漏，对于大规模溢漏必须通知专家，并采取撤离或消防措施。对于极危险的物质，任何溢漏对化学工人都是足够危险的，应当请求专家帮助。在这些化学品溢漏时，必须穿戴个人防护用品并且有次序地撤离现场。

一种物质的危险性越大，制定大规模溢漏的应急计划以及应付突发的中小规模溢漏的行动计划越为重要。控制泄漏造成影响的措施有：

- 收集溢漏液的设施；
- 使用适合于吸收污染物的沙子或吸收材料；
- 采取措施封闭泄漏的料桶；
- 采取措施冲净溢漏的物质（只要允许）；
- 通风。

就此，下列物品应当随时提供：

- 个人防护用品（护目镜、面罩、专用防护服、围裙、靴子、手套、呼吸保护器等）；
- 收集容器（密闭式）；
- 中和剂；
- 沙子或适用的吸收材料。

在各种关于化学品安全的手册中详尽介绍了处置程序。当使用化学品进行清洗时，应当注意废物的最终处置。

卡片中介绍的溢漏处置措施是用来保护处理这些溢漏物的人员和防止环境污染的。就环境污染而言，应当做出修改以使本卡片中的指令与各国有关收集残渣的焚烧处理或其他处置方法的法规要求相一致。

【撤离危险区域……】【向专家咨询】

本术语适用于会引起着火或对周围的人员造成健康危害的高度危险物质，必须及早向专家咨询。

本术语适用于与水接触引起危险反应的物质。

【从掩蔽位置灭火】

本术语适用于由于该物质不稳定等原因有可能发生爆炸的场合。

(3) 吸入急救

【新鲜空气，休息】

本术语适用于吸入物质已经引起抱怨或症状的所有场合。

【半直立体位】

在吸入刺激性或腐蚀性物质已导致气促或会引起肺水肿的情况下，本术语是重要的。这种体位对病人常常是最舒适的。

【必要时进行人工呼吸】

本术语适用于病人已经完全或几乎完全停止呼吸的严重场合。对于急性呼吸困难有窒息危险的情况，也应进行人工呼吸。人工呼吸常指口对口地使病人恢复正常呼吸（用手绢盖在病人的嘴上）。

在卡片中建议进行人工呼吸的许多场合，明显的第一选择是供氧，但是这种方式被有意省去。如果进行的不当，输氧有时对病人弊大于利。因而输氧只能由经过专门培训的急救医护人员或医生进行。利用现场可提供的氧气呼吸仪进行恢复呼吸更为有效，但现场抢救只能由合格的医护人员进行。

【给予医疗护理】

本术语指：①通过观察和根据病人状况采取辅助措施治疗病人；②如果容易得到医护人员或医生的帮助，病人应当交医护人员照管，并提供一份化学品安全卡片，进一步行动是医疗专家的责任；③如果在生产现场或现场附近不能提供医疗护理，将病人送往医院，并提供一份化学品安全卡片。

(4) 皮肤急救

【脱掉污染的衣服】

通常应尽快脱掉污染的衣服和鞋子，以避免它们与皮肤进一步接触。但是，最好脱掉污染的衣服的同时，开始冲洗或淋浴。

【用大量水冲洗，不要脱去衣服】

在烧伤或冻伤时，不要脱掉衣服，因为水泡的破裂会增加感染的危险。显然，污染的衣服与皮肤必须用大量水冲洗。

【先用大量水冲洗，然后脱去污染的衣服并再次冲洗】

当皮肤和衣服被强氧化剂或强还原剂严重污染时，衣服能够着火。这时最好先用水冲洗或淋浴，然后再脱去污染的衣服。

【冲洗，然后用水和肥皂洗皮肤】

本术语指积极彻底洗涤皮肤。如果皮肤受损伤或可能受损伤，不要冲洗。

【用大量水冲洗皮肤或淋浴】

本术语指仅被动地用水洗涤皮肤。如果皮肤受损伤或可能受损伤，不要冲洗。

【用.....去除或中和该物质；不要用水】

本术语用于用水洗涤会使情况变得更糟的场合，注明使用的溶剂。

(5) 眼睛急救

【首先用大量水冲洗几分钟（如可能易行，摘除隐形眼镜），然后就医】

某些情况下，可能让火自行燃尽要比用水扑灭更好，因为用水灭火后水中溶解的有毒物质（如农药）会严重污染环境。有时候由于可能发生危险的反应，卡片上指明的灭火剂必须禁止使用。在特殊情况下，指出了特定灭火剂。作为可能发生的情况，在注解中给出了补充信息。

【切断气源，如不可能并对周围环境无危险，让火自行燃烧完全】

本术语适用于易燃气体。灭火的最好办法是切断气源，如果不可能，在“有控制的方式”下，让火焰自行燃尽比扑灭它要好得多。

【大量水】

水的灭火作用主要是蒸发的冷却作用，形成蒸汽隔绝氧气。有时需要使用大量水。

【水喷射】

以这种方式能更有效地将水喷洒在燃烧的物质上，从而增进冷却和封闭作用。

【水成膜泡沫】

指一种与水混合时产生泡沫或密封膜的液体，其灭火作用见泡沫。

【泡沫】

指物理生成的泡沫，它的作用包括阻止火焰与燃烧液体之间的热量传递，从而抑制蒸发。

【抗醇泡沫】

醇类、酮类和酯类能够“分解”许多种泡沫，造成灭火作用下降。已经研制出的特殊泡沫对这种分解有抵抗作用。

【干粉】

主要指碳酸氢盐或磷酸铵粉末，其灭火功能包括阻止火焰燃烧的链素反应，这些干粉也称为“干化学品”。

【哈隆】

哈隆为氟、氯和/或溴与烃类，如甲烷和乙烷的化合物，更具体地指二氟氯溴甲烷和三氟溴甲烷。它们的灭火作用似乎是由于抑制使火燃烧的支链反应，这种现象称为负催化作用。由于环境上的原因（消耗大气中臭氧层），哈隆仅能用于特殊场合。因而，卡片上通常不推荐使用哈隆灭火剂，除非对使用其他灭火剂无效的物质。

【二氧化碳】

二氧化碳的灭火作用是隔绝开氧气。严格地讲，这种物质仅适用于扑灭隐蔽场所初起的小型火灾，这实际上意味着仅用于室内。

【特殊粉末】

这些灭火剂适用于金属起火和特殊场合。

【周围环境着火时，……】

本术语仅适用于不燃物质。当这类物质处于火灾中时，由于某些灭火剂会与不燃物质发生危险的反应，因而不希望使用这些灭火剂。在这种情况下，用本术语发出警告。

【周围环境着火时，允许使用各种灭火剂】

如果这种不燃物质不会与灭火剂发生反应而增加火灾的风险时，使用本术语。

(2) 爆炸灭火

【着火时，喷水保持……冷却】

钢瓶、贮槽和料桶由于附近着火而受到热辐射，必须加以冷却以防止压力增大或局部过热而喷出或破裂。

【着火时，喷水保持……冷却，但禁止与水直接接触】

用来防护在偶然接触（除机械危险以外）时对眼睛和皮肤造成的轻微损害的液体和/或固体物质。最好使用带有边屏的护目镜。应当注意护目镜材料对处置物质有抵抗能力。本术语还适用于其他眼睛防护方法。

【护目镜】

用于可能对眼睛构成危险，以及偶然接触时对表面皮肤仅有轻微危害的液体和固体物质（包括微细粉末）。

【面罩】

用于对眼睛和皮肤有危险的液体或非粉尘的固体物质。

【或眼睛保护结合呼吸保护】

本办法是对上述眼睛保护方法的替代办法，根据劳动条件，适用于那些对眼睛有害以及有下列情况的物质：

- 吸入有害蒸气浓度有巨大风险；
- 必须避免吸入的微细分散粉尘；
- 必须绝对不能与皮肤相接触的物质。

这种组合可能包括：

- 新鲜空气防护帽；
- 带有新鲜空气供应或适当过滤器的完整呼吸器；
- 新鲜空气面罩（仅用于有些固体）。

(7) 摄食预防

【工作时不得进食，饮水或吸烟，进食前洗手】

建议人们在工作时不要进食，饮水或吸烟。虽然这是一条通用规则，在卡片中提出表示额外的告诫。鉴于处置有毒粉末或粘稠有毒液体时，食物有被污染的巨大危险，本条警告特别适用于上述物质。而且强烈建议人们在食堂就餐，饮水或吸烟以前要洗手。

8. 急救/消防（First aid/fire fighting）

急救指对化学物质中毒人员的急救处理办法；消防指发生化学物质火灾和爆炸时，应使用的灭火剂和灭火办法。

(1) 火灾：灭火剂

为了安全地扑灭化学火灾需要进行特别训练，因为每种火情取决于着火化学品的性质，火灾发生的地点以及附近存在的其他化学品情况。专业消防队员必须经过扑灭工厂各类火情的训练并且定期进行操练。管理者必须保证这样做，否则火灾的威胁要大得多。

中型到大型火灾必须由专业消防队来扑灭，地方当局应加以配合以判断是否火情会威胁到周围社区并且要求居民撤离还是要求呆在室内关闭门窗和停止通风。必须提供不会造成恐慌的通知群众的方法。这种公众演习也应当定期进行，以便使工厂附近的居民知道届时需要做些什么。

对于中型到大型火灾的通用规则是可能时切断可燃物质的气源，获得专家帮助和撤离危险区域。对小型火灾，切断可燃物质的气源，撤离，可能时进行灭火。

化学工人在经过适当训练并且有适当的灭火器材时，可以自己扑灭小型火灾。

卡片上灭火剂的选用以及列出的顺序是根据各种火情条件及灭火剂的有效性确定的，仅供扑灭小型火灾时使用。对于中型或大型火情必须由专家决定如何应付现场的实际情况。在

——必要时将颗粒粉尘呼吸器与吸收过滤芯子组合在一起。

呼吸保护器的选择应当向安全官员或职业卫生官员咨询。各种呼吸器的选择原则是：

——选用适当的设备；

——操作说明清晰明确；

——经常检查使用是否恰当；

——过滤器遵守使用保证期，限定的吸收能力，环境空气中氧含量 $> 18\%$ 。

【通风，局部排气或呼吸保护】

对在正常条件下会超过阈限值的液体和气体，必须采取其中一种措施。当使用密闭设备时，可以适当使用通风，其他情况必须使用局部排气或呼吸保护。

注：粉尘呼吸器不适用于处理气溶胶和雾化液体（如油漆喷涂）。

【密闭系统和通风】

本术语适用于蒸气或粉尘危险性大，只能采取完全密闭系统的场合。由于可能发生少量泄漏，通风是必要的。当处理这种物质时（如内部运输），容器应当是高质量的并经漏处理。

（5）皮肤预防

【防护手套】

一般储运化学品时需要戴防护手套。只有短间接触几种生理上无害的物质时可以不戴手套。用力接触有些物质可能造成皮肤机械损伤（擦伤、割伤）时，建议使用皮革制或毛纺织的劳保手套。为了防止伤害皮肤和/或经皮肤吸收，应使用防渗透的橡胶或塑料制手套。由于对有些化学品尚不能提供适当保护的手套材料，因而必须在有效防护的设备（密闭）中处理这些化学品。手套材料的选择应当向安全官员咨询。还可参考美国辛辛那提美国政府工业卫生学家会议出版的特别出版物，如《化学防护服选用导则》。

【隔冷/热手套】

在储运冷物质（压缩液化气体或液体，沸点低于 0°C ）或者热物质（熔融硫磺）时，建议使用这种手套。如果该物质可以穿透或损害皮肤，则必须找到一种能有效抵御该物质的橡胶或塑料的复合材料。

【防护服】

应当努力调节劳动条件，以便可以穿着普通工作服，即工作外衣带有适当手套和靴子。但实际上这并不总是可能的。当接触一种会透过普通工作服造成严重后果的物质时，推荐使用防护服。防护服适用于下列物质：

——会造成皮肤烧伤的液体，如强氧化剂和高浓度强酸和强碱；

——通过皮肤吸收有危险的物质；

——可能引起过敏的物质。

安全官员应当决定哪些工作条件需要穿防护服以及防护服的种类。还可参考美国辛辛那提美国政府工业卫生学家会议出版的特别出版物，如《化学防护服选用导则》。

（6）眼睛预防

使用的眼睛防护用品的种类依接触的物质和劳动条件而定，有时需要一种以上保护措施。在工业生产中，隐形眼镜通常对眼睛无保护作用，因而，眼睛保护建议对是否戴隐形眼镜者都是一样的。隐形眼镜还能够造成额外风险，最好戴有校正透镜的安全护目镜。

【安全护目镜】

——有害气体和蒸气局部排气系统的效率；

——作业场所的形状和大小以及空气流扩散粉尘的可能性。粉尘的迅速扩散会对作业场所的其他人员造成危害；

——该物质使用的其他条件。

【防止粉尘扩散!】

本建议针对在搬运中可能形成粉末、粉尘并且可能造成严重有害作用的固体。

【防止烟云产生!】

本建议针对在搬运中可能形成烟云并且可能造成严重有害作用的高沸点的液体。

【严格卫生条件!】

储运化学品时应当总是遵守卫生预防措施。当一种物质非常危险必须特别小心时，给出本条警告。

【避免一切接触!】

本警告适用于高度危险物质。症状可能立即出现或者过一段时间以后出现。

【避免孕妇接触!】

本警告适用于具有致畸作用（经孕妇吸收后造成未出生婴儿伤害或畸形）的物质。育龄妇女和待产妇女应尽可能减少接触并且任何时刻都要低于致畸浓度水平。应当事先告诉储运这种物质的妇女可能造成的影响。当使用该物质时，最好先询问职业医生和/或安全官员是否储运和应当以何种方式储运该物质。

【避免青少年和儿童接触】

应当禁止青少年和儿童从事他们可能接触到危险物质的工作任务，因为他们对有害物质的影响要比成年人敏感得多。本术语应当是多余的，但是在许多物质的卡片上使用是为了额外警告避免青少年和儿童接触该物质。

【一切情况均向医生咨询!】

当一种物质被吸收后会引起严重作用时，均应当向医生咨询。

(4) 吸入预防

预防有害物质吸入很大程度上取决于物质的使用情况，包括物理状态和形式，因而，只给出了一般性建议。

【通风】

本术语适用于在正常操作条件下，吸入物质的蒸气不超过职业接触限值时，通常不会带来严重风险的液体或固体。

【通风（如果不是粉末）】

本术语适用于在正常操作条件下，吸入物质的蒸气不超过职业接触限值时，通常不会带来严重风险的固体。“如果不是粉末”表示如果该物质为粉末，能够被通风系统产生的空气流驱散。应当防止吸入粉末物质，因而在这种情况下，不应当使用通风。

【局部排气或呼吸保护】

本术语适用于通常以粉末或晶体形式储运的固体物质，即使晶体颗粒较大时，仍有一定量晶体颗粒由于摩擦而成为粉末。这种情况下，局部排气应当首先被看成是一种吸入保护措施。虽然有局部排气设施，空气中该物质的有害浓度仍会产生，人们应当戴呼吸保护器，如：

——新鲜空气帽罩或面罩；

——带有吸收过滤芯子或滤毒罐的过滤呼吸器；

本术语适用于能与所述物质发生很剧烈反应（有着火或爆炸风险）的物质。

（2）爆炸预防

【密闭系统，通风，防爆电器与照明】

本术语适用于闪点低于 21°C 的液体和易燃气体。建议了必须采取的标准安全措施，以便防止气体（蒸气）和空气的爆炸混合物的形成与点燃。防爆电器与照明指适合在有气体爆炸风险的空间和区域使用的电器设备和照明。

【高于.....°C，密闭系统，通风和防爆电器】

本术语适用于 21°C ≤ 闪点 ≤ 61°C 的所有液体。

【高于.....°C，密闭系统，通风】

本术语适用于 61°C < 闪点 < 100°C 的所有液体。液体闪点 ≥ 100°C 时，对高于闪点温度存在的爆炸危险不需要特别注意。

【防止静电荷累积（例如通过接地）】

本术语适用于由于流动、摩擦或其他作用，能够产生静电的可燃液体（电导 < 10⁴ pS/m）。在储运这些物质时，所有设备都必须接地。除了接地之外，还有一些其他防止不希望的放电或产生静电的方法，参考防止静电导则等专门书籍。

【如果为液体，防止静电荷累积（例如通过接地）】

本术语适用于由于流动、摩擦或其他作用，能够产生静电的液化气体（电导 < 10⁴ pS/m）。在储运这些物质时，所有设备都必须接地。除了接地之外，还有一些其他防止不希望的放电或产生静电的方法，参考防止静电导则等专门书籍。

【不要使用压缩空气填充，卸料或转运】

本术语适用于高度易燃液体，以便防止易燃蒸气/空气混合物和烟雾的形成和扩散。用泵、重力或压缩惰性气体来输送这些液体。

【使用减少火花的手工具】

可燃蒸气/空气混合物可以被很少能量引起的火花点燃，取决于物质的性质。如果这种手工具的能量低于平常手工具产生火花的能量，本术语则适用。

【不要受摩擦或冲击】

本术语适用于受冲击或摩擦可能发生爆炸性分解的物质。

【防止粉尘沉积，密闭系统，防止粉尘爆炸电器与照明】

本术语适用于空气中微细分散的粉末有爆炸性的场合，有时需要安装专用设备来防止粉尘爆炸。

【防止静电荷累积（例如通过接地）】

粉尘爆炸的危险可以通过采取防止静电产生和累积的适当措施来减少，可向专家咨询。

（3）身体接触预防

对每种接触途径中简要说明了预防接触的措施。实际上，安全官员或职业卫生学家将针对每种情况推荐最适当的预防措施，以便有效限制该物质的吸收。在引入新工艺以前的计划阶段，就应当选定必要的预防措施并结合到新工艺中。显然，最重要的是尽可能通过适当地设计与操作工艺装置来预防接触到该物质。上述这些标准要优先于使用个人防护设备。

对危险情况的任何评估都必须不仅考虑一种物质的毒性，而且要考虑该物质被吸收的机会。吸收的风险取决于以下因素：

——物理性质，如蒸气压，蒸发速率，沸点，溶解度，固体物的颗粒大小等；

本术语适用于易燃气体和闪点 $<21^{\circ}\text{C}$ 的液体。在环境温度下，气体/液体释放形成的气体/蒸气/空气混合物有很大爆炸危险。

【高于..... $^{\circ}\text{C}$ ，可能形成爆炸性蒸气/空气混合物】

本术语指闪点在 $21\sim 100^{\circ}\text{C}$ 之间的物质，具体闪点值将说明。

【细微分散的颗粒物在空气中形成爆炸性混合物】

本术语适用于可能发生粉尘爆炸的场合，可燃液体的烟雾通常也是爆炸的。

6. 急性危害/症状 (Acute hazards/ symptoms)

对每一种吸收途径（吸入、皮肤、眼睛和摄食），超过一定程度接触一种物质可能产生的可察觉的主要症状（征兆）进行了简要调研。仅说明了该物质的急性作用造成的症状。一般，仅提及人体发生的症状。

(1) 吸入接触

卡片上尽可能按增加接触时发生的顺序列举出症状，个人的敏感性和/或其他因素可能会影响症状表现的顺序。

(2) 皮肤接触

一种物质与皮肤接触时可能产生急性症状，当一种物质可能被皮肤吸收时，必须考虑是否会造成急性危害。皮肤吸收危害的程度取决于：

- 皮肤的渗透性；
- 接触时间的长短；
- 物质的浓度；
- 物质的性质；
- 使用溶剂的性质。

吸收可能在没有明显症状下发生！

(3) 眼睛接触

一种物质的蒸气可能被眼睛吸收后造成急性危害，其他不吸收的物质可能对眼睛发生作用，并出现一种或几种症状。

(4) 摄食接触

虽然没有人故意食入或饮用化学品，但是在可能的情况下，或者一种物质的危险性需要时，这种吸收途径的症状就被列出。与此相关，粘附在皮肤（手）或衣服上的固体或液体被认为是特别危险的。症状按增加接触时出现的顺序列出。

7. 预防 (Prevention)

(1) 火灾预防

【禁止明火、禁止火花和禁止吸烟】

本术语适用于闪点 $\leq 61^{\circ}\text{C}$ 的可燃物质和在通常空气中容易燃着的固体。

【禁止明火】

本术语适用于所有其他可燃物质。“明火”还包括温度高于该物质自燃温度的表面。

【禁止与易燃物质接触】

本条警告适用于强氧化剂，包括有机过氧化物。

【禁止与.....接触】

3. 化学式

化学式是用元素符号表示的化学物质分子组成的式子，包括分子式、结构式等。分子式是表示单质或化合物的一个分子中各元素原子的确切数目的式子。结构式为表示物质分子中原子排列顺序和结合方式的式子。卡片中化学式主要为化学结构式，一部分物质同时列出了其分子式。

4. 分子量

分子量指单质或化合物分子的相对质量，一种物质的分子量为构成该物质分子的元素的相对原子量的总和。

5. 危害/接触类型 (Type of hazard/exposure)

危害类型指发生火灾 (Fire)、爆炸 (Explosion) 时，可能造成的危险。接触类型指通过呼吸系统吸入 (Inhalation)、经皮肤 (Skin)、眼睛 (Eyes) 吸收和摄食 (Ingestion) 途径进入人体内。

(1) 火灾

【极易燃】

指闪点 $<0^{\circ}\text{C}$ 和初沸点 $\leq 35^{\circ}\text{C}$ 的液体和液化易燃气体。

【高度易燃】

指闪点 $<21^{\circ}\text{C}$ ，但不是极易燃的物质，也适用于在空气中自身易燃的固体或者与火源短暂接触后，可能容易着火并在移去火源后继续燃烧的物质。

【易燃的】

指 $21^{\circ}\text{C} \leq$ 闪点 $\leq 55^{\circ}\text{C}$ 的液体和固体，以及移去火源后继续燃烧，但不容易着火的固体。

【可燃的】

指闪点 $>55^{\circ}\text{C}$ 的液体和固体以及虽然在通常空气中难于引燃，但如果移至高温下，能支持燃烧通常认为是可燃的固体。

【在特定条件下是可燃的】

指虽无闪点，但在升高温度下形成可燃蒸气/空气混合物的液体，常常给出爆炸极限。此外，还指只有经受到高能量火源时，才能燃烧的固体物质。

【不可燃】

指不能（或只有在极端情况下）被氧化的物质。

【不可燃，但可增进其他物质燃烧】

指容易放出氧气，但不可燃的物质，如高氯酸盐、过氧化物和其他氧化剂。

【爆炸的】

爆炸性物质在由火花或摩擦引燃时，能够猛烈分解造成局部温度升高，触发快速链索反应。虽然这种分解常伴随着着火现象，但该反应与易燃蒸气/空气混合物爆炸燃烧相比，不需要外来的氧气源。爆炸性物质也可以是易燃的。“爆炸”一词用于如果触发爆炸的最低引燃能量超过一定标准时或确实已知该物质是爆炸物时。

(2) 爆炸

【蒸气/空气混合物有爆炸性】

使用说明与术语解释

化学品安全卡共设有化学品编号、名称、化学式、分子量、危害、接触类型、急性危害/症状、预防、急救/消防、溢漏处置、储存、包装与标志、重要数据、物理性质、环境数据、注解和附加资料 16 个项目。现根据国际化学品安全卡编者指南等资料将各项目内容和有关术语解释如下：

1. 编号

(1) ICSC 编号: ICSC 编号指国际化学品安全卡的顺序号, ICSC 是 International Chemical Safety Card 的英文缩写。

(2) CAS 登记号: CAS 登记号是美国化学文摘社登记号。CAS 是美国化学文摘社 (Chemical Abstract Service) 的英文缩写。登记号由三部分数字组成, 各部分之间用短线联结。该号是用来判定检索有多个名称的化学物质信息的重要工具。

(3) RTECS 编号: RTECS 编号是美国职业安全与卫生研究所规定的化学物质毒性作用登记号, RTECS 是化学物质毒性作用登记 (Registry of Toxic Effects of Chemical Substances) 的英文缩写。该编号可用于来查找一种化学物质的毒理学数据。

(4) UN 编号: UN 编号是联合国危险货物运输专家委员会对危险物质制定的编号。该编号登录在联合国《关于危险货物运输的建议书》(Recommendations on the Transport of Dangerous Goods) 中。UN 是联合国 (United Nations) 的英文缩写。

(5) EC 编号: EC 编号是欧洲联盟的《欧洲现有商业化学物质名录》(European Inventory of Existing Commercial Chemical Substances, EINECS) 中对该物质的编号。EC 是原欧洲共同体 (European Community) 的英文缩写。

2. 化学品名称

(1) 中文名称: 化学品的中文名称包括通用名、IUPAC 化学名和其他名称。在卡片上一般通用名在前, 化学名和其他名称在后。在无通用名时, 将根据国际纯化学和应用化学联合会 (IUPAC) 规则命名的化学名放在前面。中文名称基本上依据中国化学会推荐使用的《无机化学命名原则》和《有机化学命名原则》(1980) 翻译的。

(2) 英文名称: 化学品的英文名称包括通用名 (Common Name)、化学名 (IUPAC Name) 和其他名称。在卡片上通用名在前 (英文全部大写), IUPAC 化学名和其他名称在后。在无通用名时, 将根据国际纯化学和应用化学联合会 (IUPAC) 规则命名的化学名放在前面。

化学品名称后面的下列术语的含义是:

【钢瓶】表示该物质贮存在适合于高于大气压力下保存气体或液化气体的钢瓶中。

【液化的】表示该物质是在低于常压下贮存在杜瓦瓶 (Dewar vessel) 中的一种液化气体。

【液化的, 冷却的】表示如果一种物质是不稳定的气体, 在加压下 (部分) 液化, 并且在连续冷却下贮存, 以避免分解 (仅适用于几种气体)。

【粉末】通常仅用于金属粉末。

1264	溴粘康酸吡咯.....	744	1299	三氟一氯乙烷.....	804
1265	氟酰胺.....	746	1300	利谷隆.....	806
1266	1-(3,5-二氯-4-(1,1,2,2-四 氟乙氧基)苯基)-3-(2,6-二氯 苯甲酰基)脲.....	748	1301	甲苯-2,6-二异氰酸酯.....	808
1267	氟鼠酮.....	750	1302	(暂缺)	
1268	4-环丙基(羟基)亚甲基-3,5- 二氧环己烷羧酸酯.....	752	1303	烯菌灵.....	810
1269	4-苯氧基苯基(RS)-2-(2-吡啶 氧基)丙基醚.....	754	1304	(暂缺)	
1270	乙二醇二甲基丙烯酸酯.....	756	1305	毒虫畏.....	812
1271	噻草酯.....	758	1306-1309	(暂缺)	
1272	甲基-2-氧基丙烯酸酯.....	760	1310	二氧化铬.....	814
1273	绿谷隆.....	762	1311	一氧化氮.....	816
1274	三缩水干油基异氰尿酸酯.....	764	1312	琥珀酸酐.....	818
1275	1-甲基萘.....	766	1313	氰尿酸.....	820
1276	2-甲基萘.....	768	1314	青石棉.....	822
1277	多菌灵.....	770	1315	吡咯烷.....	824
1278	二丁基磷酸酯.....	772	1316	氯化铬.....	826
1279	亚异丁基双脲.....	774	1317-1318	(暂缺)	
1280	双烯酮.....	776	1319	碳化钛.....	828
1281	1,1,1,2-四氟乙烷.....	778	1320	碳化钨.....	830
1282	三丁基氧化锡.....	780	1321	硅镁土.....	832
1283	三苯基氢氧化锡.....	782	1322-1329	(暂缺)	
1284	山梨酸.....	784	1330	4-乙酰氨基酚.....	834
1285	4,4'-氧双(苯磺酰肼).....	786	1331	(暂缺)	
1286	新戊二醇二丙烯酸酯.....	788	1332	1-溴丙烷.....	836
1287	(暂缺)		1333	碳酸氢铵.....	838
1288	正丙烯酸己酯.....	790	1334	丁酸.....	840
1289	2-乙基己基甲基丙烯酸酯.....	792	1335	仲乙酸己酯.....	842
1290	二(2-乙基己基)癸二酸酯.....	794	1336	N-甲基乙醇胺.....	844
1291	2-(2-(2-甲氧基乙氧基)乙氧基)乙 醇.....	796	1337	二正丁胺.....	846
1292	己二酸二辛酯.....	798	1338-1340	(暂缺)	
1293	(暂缺)		1341	3-氯-2-甲基-1-丙烯.....	848
1294	3-甲基-2-丁醛.....	800	1342	一硝基苯酚.....	850
1295	邻氨基苯甲酸.....	802	1343	2,2-二氯-1,1,1-三氟乙烷.....	852
1296-1298	(暂缺)		1344	2-乙基丁基丙烯酸酯.....	854
			附录一	中文名称索引.....	856
			附录二	英文名称索引.....	862
			附录三	国际化学品安全卡编者指南 的附录文件.....	868

1184	氯化钙(无水)	600	1225	苄基溴	672
1185	二丙二醇	602	1226	对溴苯胺	674
1186	马来酸	604	1227	3-二甲氨基丙胺	676
1187	苯甲酸甲酯	606	1228	六亚甲基四胺	678
1188	甲基硅酸酯	608	1229	四硼酸钠	680
1189	十二烷基苯磺酸钠	610	1230	四氯化钛	682
1190	噻吩	612	1231	氟尿酰氯	684
1191	硫酸铝	614	1232	(暂缺)	
1192	钙	616	1233	氟硅酸	686
1193	碳酸钙	618	1234	三氟化氮	688
1194	氧化铬(VI)	620	1235	1, 1, 2, 2-四溴乙烷	690
1195-1196	(暂缺)		1236	荧光增白剂 1	692
1197	硫酸镁	622	1237	稀释剂	694
1198	氮(气体)	624	1238	次氨基三乙酸	696
1199	氮(液化的)	626	1239	一水合次氨基三乙酸钠盐	698
1200	亚硫酸钠	628	1240	次氨基三乙酸三钠盐	700
1201	氧化苯乙烯	630	1241	五水合- <i>o</i> -亚磷酸铁(III)	702
1202	(暂缺)		1242	六氟硅酸钾	704
1203	三醋精	632	1243	六氟硅酸钠	706
1204	(暂缺)		1244	氯化锗	708
1205	锌粉	634	1245	壬烷	710
1206	硝酸锌	636	1246	毒芥定	712
1207	砷酸氢二铵	638	1247	铍(粉末)	714
1208	碱式砷酸钠	640	1248	乙丙硫磷	716
1209	砷酸镁	642	1249	加氢三联苯(40%加氢处理的)	718
1210	砷酸钾	644	1250	六氟化铀	720
1211	亚砷酸铜	646	1251	二氧化铀	722
1212	亚砷酸铅(II)	648	1252	氟菌唑	724
1213	亚砷酸钾	650	1253	异丁胺	726
1214	苯偶姻	652	1254	亚硫酸氢铵	728
1215	石膏	654	1255	(暂缺)	
1216	全氟异丁烯	656	1256	重氮甲烷	730
1217	熟石膏	658	1257	咪喃	732
1218	柠檬酸钠(无水的)	660	1258	异烟肼	734
1219	二水合柠檬酸钠	662	1259	甲基丙烯醛	736
1220	五水合柠檬酸钠	664	1260	(暂缺)	
1221	(暂缺)		1261	乙烯基乙醚	738
1222	1, 2, 3-三氯苯	666	1262	2-甲基戊烷	740
1223	氟化铵	668	1263	3-甲基戊烷	742
1224	三氯化铋	670			

1054	环己烯.....	458	1143	育苗磷.....	522
1055	(暂缺)		1144	高岭土.....	524
1056	乙二醇二硝酸酯.....	460	1145	四氯化铂.....	526
1057-	1058(暂缺)		1146-	1147(暂缺)	
1059	八氟代苯.....	462	1148	2-巯基咪唑啉.....	528
1060	(暂缺)		1149	乙二醇二丁基醚.....	530
1061	碳化硅.....	464	1150	正丁醚.....	532
1062-	1065(暂缺)		1151	二乙二醇二乙醚.....	534
1066	邻二氯苯.....	466	1152	甲缩醛.....	536
1067-	1068(暂缺)		1153	异戊烷.....	538
1069	亚硝酸钾.....	468	1154	蜜胺.....	540
1070-	1092(暂缺)		1155	萘.....	542
1093	环烷酸钴.....	470	1156	苯乙酮.....	544
1094-	1102(暂缺)		1157	佛尔酮.....	546
1103	苜蓿.....	472	1158	焦磷酸四乙酯.....	548
1104	1,4-丁二醇.....	474	1159	四氢糠醇.....	550
1105	香豆素.....	476	1160	三甘醇.....	552
1106	一氟二氯甲烷.....	478	1161	2-(氟烷基甲硫基)苯并噻唑... 554	
1107	2,4-二硝基苯胺.....	480	1162	乙二醛(稳定的).....	556
1108	<i>N</i> -异丙基- <i>N'</i> -苄基-对苯二胺... 482				
1109	碳酸锂.....	484	1163	甲磺酰氯.....	558
1110	甲基氯甲酸酯.....	486	1164	2-甲氧基-2-甲基丙烷.....	560
1111	4,4'-二苯氨基甲烷.....	488	1165	甲酸钠.....	562
1112	<i>N,N'</i> -亚乙基双(硬脂酰胺)... 490				
1113	<i>N</i> -苄基-1-萘胺.....	492	1166	硫磺.....	564
1114	氟化高氟氧.....	494	1167	己酸.....	566
1115	溴酸钾.....	496	1168	2,3-丁二酮.....	568
1116	硝酸银.....	498	1169	甲基环戊二烯基三烷基锰... 570	
1117	氯酸钠.....	500	1170	2-辛醇.....	572
1118	氟化钠.....	502	1171	二丁基二月桂酸锡.....	574
1119	次氯酸钠(溶液,活性氯>10%) 504				
1120	亚硝酸钠.....	506	1172	二壬基苯酚(混合异构体).... 576	
1121	四甲基琥珀胺.....	508	1173	富马酸.....	578
1122	2,4,6-三氯苯酚.....	510	1174	柠檬酸.....	580
1123	三亚乙基四胺.....	512	1175	焦亚硫酸钾.....	582
1124	三苯基亚磷酸酯.....	514	1176	1-十三(烷)醇.....	584
1125-	1139(暂缺)		1177	4-乙烯基环己烯.....	586
1140	焦磷酸四钠.....	516	1178	磷酸钠(无水的).....	588
1141	珍珠岩.....	518	1179	正庚酸.....	590
1142	二硫化钠.....	520	1180	对甲酚定.....	592
			1181	<i>N,N'</i> -二苄基对苯二胺..... 594	
			1182	1,3-丁二醇.....	596
			1183	2-巯基苯并噻唑.....	598

0914	一水合氢氧化锂.....	326	0981	氧化汞.....	402
0916	2-巯基乙醇.....	328	0982	硫酸汞.....	404
0918	D-苧烯.....	330	0983	焦磷酸四钾.....	406
0921	N-甲基苯胺.....	332	0984	氯化亚汞.....	408
0924	迷灭磷(混合异构体).....	334	0985	硫特普.....	410
0925	二溴磷.....	336	0986	磷.....	412
0929	除草醚.....	338	0987	硬脂酸锌.....	414
0931	邻硝基甲苯.....	340	0988-	0990(暂缺)	
0932	对硝基甲苯.....	342	0991	硼酸.....	416
0937	吩噻嗪.....	344	0992-	1007(暂缺)	
0938	苯胼.....	346	1008	磷酸.....	418
0939	多氯联苯(亚老哥尔 1254).....	348	1009-	1011(暂缺)	
0941	正丙基胺.....	350	1012	亚硝酸异戊酯.....	420
0942	丙邻二胺.....	352	1013	盐酸苯胺.....	422
0944	鱼藤酮.....	354	1014	(暂缺)	
0945	亚硒酸.....	356	1015	苯甲酰氯.....	424
0946	二氧化硒.....	358	1016-	1017(暂缺)	
0947	六氟化硒(钢瓶).....	360	1018	甲基丙烯酸丁酯.....	426
0948	二氯氧化硒.....	362	1019	过氧化二叔丁基.....	428
0949	三氧化硒.....	364	1020-	1021(暂缺)	
0952	硫酸钠.....	366	1022	二乙基碳酸酯.....	430
0957	铬酸锶.....	368	1023	(暂缺)	
0960	邻联甲苯胺.....	370	1024	乙酰乙酸乙酯.....	432
0961	磷酸三(邻甲苯酯).....	372	1025	氯甲酸乙酯.....	434
0962	三氯苯.....	374	1026	(暂缺)	
0965	三甘醇单丁基醚.....	376	1027	异丁烯.....	436
0966	三甲基氯硅烷.....	378	1028-	1032(暂缺)	
0967	2,4,6-三硝基甲苯.....	380	1033	间苯二酚.....	438
0969	碳酸镁.....	382	1034	三乙醇胺.....	440
0970	(暂缺)		1035	(暂缺)	
0971	对茴香胺.....	384	1036	草酸铵.....	442
0972	(暂缺)		1037-	1039(暂缺)	
0973	苯硫脲.....	386	1040	氟硼酸.....	444
0974	五氟化溴.....	388	1041-	1047(暂缺)	
0975	皮蝇磷.....	390	1048	三丁胺.....	446
0976	碳基钴.....	392	1049	1,2,4-三氯苯.....	448
0977	环戊二烯基三碳基锰.....	394	1050	1-硝基丙烷.....	450
0978	乙酸汞.....	396	1051	氯化铵.....	452
0979	氯化汞.....	398	1052	钡.....	454
0980	硝酸汞.....	400	1053	氯化氟.....	456

0718	三亚乙基乙二醇单乙基醚	168	0825	葱	248
0719	2-萘酚	170	0826	谷硫磷	250
0720	苯并(b)芘	172	0828	噻草平	252
0721	苯并(k)芘	174	0833	苄醇	254
0739	苯并(g,h,i)芘	176	0834	丁基苄基苯二甲酸酯	256
0740	氟丹(工业产品)	178	0838	2-丁烯(混合异构体)	258
0741	乐果	180	0839	乙烯乙二醇单丁基醚乙酸酯	260
0742	硫丹(混合异构体)	182	0841	丁基化羧基甲苯	262
0743	七氯	184	0842	叔丁基过氧化氢(70%水溶液)	264
0744	磷化镁	186	0843	毒杀芬	266
0746	三水合三氯化铍	188	0844	氯乙腈	268
0747	三氯杀螨砒	190	0845	氯乙酰氯	270
0750	三氯硝基甲烷	192	0846	对硝基氯苯	272
0752	开乐散	194	0847	铅粉	274
0753	苯硫磷	196	0849	邻氯苯酚	276
0754	代森锰锌	198	0850	对氯苯酚	278
0755	甲基肿酸	200	0851	毒死蜱	280
0756	8-羟基喹啉铜	202	0853	氯化胆碱	282
0757	福美双	204	0854	铬酰氯	284
0763	草乃敌	206	0858	PP-321 功夫菊酯	286
0765	磷酸钙	208	0859	λ -PP-321 功夫菊酯	288
0774	艾氏剂	210	0864	内吸磷-S	290
0780	四氯对醌	212	0866	二烯丙基胺	292
0781	氯化矮壮素	214	0868	二氯乙酸	294
0786	棉隆	216	0872	百治磷	296
0787	狄氏剂	218	0875	二异癸基酞酸酯	298
0789	二乙二醇单丁基醚乙酸酯	220	0877	N,N-二甲基苯胺	300
0790	异亚丙基甘油	222	0879	2,4,5-三氯苯酚	302
0793	氧化亚铁	224	0880	氧	304
0795	α -六六六	226	0883	敌杀磷(混合异构体)	306
0796	β -六六六	228	0888	乙硫磷	308
0797	伏杀磷	230	0895	六氯苯	310
0801	2-甲基吡啶	232	0899	2-羟基丙基丙烯酸酯	312
0802	3-甲基吡啶	234	0902	异丁基醛	314
0803	4-甲基吡啶	236	0907	异丙基乙酸酯	316
0804	4-硝基-N-苯基苯胺	238	0908	异丙基胺	318
0811	铬酸锌	240	0909	N-异丙基苯胺	320
0813	氯化锂	242	0910	乙酸铅	322
0823	烯丙胺	244	0913	氢氧化锂	324
0824	邻氨基苯酚	246			

目 录

卡片使用说明与术语解释.....	1	0508 4,4'-亚甲基双(2-氯苯胺)...	96
正文(以卡片编号为序):		0527 苯并(<i>g, h, i</i>)芘蒽.....	98
0138 氧.....	32	0531 五氯苯.....	100
0150 间氯苯酚.....	34	0534 正戊烷.....	102
0232 丁烷(液化气).....	36	0537 二- <i>N</i> -戊胺.....	104
0369 己二酸.....	38	0552 敌稗.....	106
0380 二氯烯二羧基酰胺.....	40	0556 丁基丙基酸酯.....	108
0383 地散磷.....	42	0557 丙酸钠.....	110
0384 膨润土.....	44	0559 丙烯.....	112
0386 1,4-苯二胺二氯化物.....	46	0561 硝酸胍.....	114
0399 醋酸正丁酯.....	48	0566 铝酸钠.....	116
0400 丙烯酸丁酯.....	50	0577 三氟甲烷.....	118
0402 甲酸丁酯.....	52	0586 三氯乙酸.....	120
0407 氯化钙.....	54	0602 磷化锌.....	122
0415 2-溴-2-硝基-1,3-丙二醇.....	56	0605 3-甲氧基丁醇.....	124
0426 乙酸环己酯.....	58	0614 氯化钡.....	126
0428 癸烷.....	60	0615 二水合氯化钡.....	128
0439 2,5-二氯苯酚.....	62	0628 黄磷.....	130
0440 3,5-二氯苯酚.....	64	0629 2,2,4-三甲基-1,3-戊二醇单	
0446 <i>N, N</i> -二乙基二硫代氨基甲酸		丁酸酯.....	132
钠.....	66	0643 二氯一氯乙烷.....	134
0455 三氧化二钒.....	68	0646 间甲酚.....	136
0469 <i>S</i> -乙基二丙基硫代氨基甲酸		0648 原砷酸铜(II).....	138
酯.....	70	0649 四氯二氯乙烷.....	140
0471 炭黑.....	72	0652 甲基丙烯腈.....	142
0472 磷化铝.....	74	0653 1,5-萘二异氰酸盐.....	144
0474 四溴化碳.....	76	0659 六亚甲基二胺.....	146
0481 3,3'-二氯联苯胺.....	78	0661 羧胺.....	148
0482 次氯酸钠(溶液,活性氯		0663 煤油.....	150
<10%).....	80	0668 1,5-萘二胺.....	152
0486 新戊酸.....	82	0679 硫代乙酸.....	154
0487 六六六(混合异构体).....	84	0686 三甲基磷酸酯.....	156
0489 2-己酮.....	86	0702 碳.....	158
0499 异佛尔酮二异氰酸酯.....	88	0703 1-氯丁烷.....	160
0500 间苯二酸.....	90	0710 锂.....	162
0503 对氯苯甲酸.....	92	0714 高氯酸钾盐.....	164
0506 2-甲基-1-丁醇.....	94	0715 高氯酸钠盐.....	166