

铊 安全技术说明书

第一部分	化学品及企业标识	第九部分	理化特性
第二部分	危险性概述	第十部分	稳定性和反应活性
第三部分	成分/组成信息	第十一部分	毒理学信息
第四部分	急救措施	第十二部分	生态学信息
第五部分	消防措施	第十三部分	废弃处置
第六部分	泄漏应急处理	第十四部分	运输信息
第七部分	操作处置与储存	第十五部分	法规信息
第八部分	接触控制和个体防护	第十六部分	其他信息

第一部分：化学品及企业标识

中文名称：	铊	中文别名：	金属铊
英文名称：	thallium	英文别名：	无资料
CAS号：	7440-28-0	技术说明书编码：	MSDS#883
供应商名称：		供应商地址：	
供应商电话：		供应商应急电话：	
供应商传真：		供应商Email：	

第二部分：危险性概述

危险性类别：	第6.1类 毒害品
侵入途径：	吸入 食入 经皮吸收
健康危害：	为强烈的神经毒物，对肝、肾有损害作用。吸入、口服可引起急性中毒；可经皮肤吸收。急性中毒：口服出现恶心、呕吐、腹部绞痛、厌食等。3~5天后出现多发性颅神经和周围神经损害。出现感觉障碍及上行性肌麻痹。中枢神经损害严重者，可发生中毒性脑病。脱发为其特异表现。皮肤出现皮疹，指（趾）甲有白色横纹，可有肝、肾损害。慢性中毒：主要症状有神经衰弱综合征、脱发、胃纳差。可有周围神经病、球后视神经炎。可发生肝损害。
环境危害：	无资料
燃爆危险：	本品易燃，高毒。

第三部分：成分/组成信息

有害物成分：	铊
含量：	100%

第四部分：急救措施

皮肤接触：	脱去污染的衣着，用肥皂水和清水彻底冲洗皮肤。
眼睛接触：	提起眼睑，用流动清水或生理盐水冲洗。就医。

吸入：	迅速脱离现场至空气新鲜处。保持呼吸道通畅。如呼吸困难，给输氧。如呼吸停止，立即进行人工呼吸。就医。
食入：	饮足量温水，催吐。用1%碘化钾60mL灌胃。洗胃。就医。
第五部分：消防措施	
危险特性：	微细粉末遇热源和明火有燃烧爆炸的危险。与氧剧烈反应。暴露在空气中会被氧化而变质。
建规火险分级：	无资料
有害燃烧产物：	可能产生有害的毒性烟雾。
灭火方法：	消防人员必须穿全身防火防毒服，在上风向灭火。灭火剂：二氧化碳、干燥砂土。
第六部分：泄漏应急处理	
应急处理：	隔离泄漏污染区，限制出入。建议应急处理人员戴防尘面具（全面罩），穿防毒服。不要直接接触泄漏物。小心扫起，转移回收。
第七部分：操作处置与储存	
操作注意事项：	密闭操作，局部排风。操作人员必须经过专门培训，严格遵守操作规程。建议操作人员佩戴头罩型电动送风过滤式防尘呼吸器，穿连衣式胶布防毒衣，戴橡胶手套。远离火种、热源，工作场所严禁吸烟。使用防爆型的通风系统和设备。避免产生粉尘。避免与氧化剂、酸类接触。搬运时要轻装轻卸，防止包装及容器损坏。配备相应品种和数量的消防器材及泄漏应急处理设备。倒空的容器可能残留有害物。
储存注意事项：	应保存在水中，且必须浸没在水下，隔绝空气。远离火种、热源。应与氧化剂、酸类、食用化学品分开存放，切忌混储。采用防爆型照明、通风设施。禁止使用易产生火花的机械设备和工具。储区应备有合适的材料收容泄漏物。应严格执行极毒物品“五双”管理制度。
第八部分：接触控制/个体防护	
中国MAC(mg/m3)：	0.01[皮]
前苏联MAC(mg/m3)：	未制定标准
TLVTN：	OSHA 0.1mg[T1]/m3；ACGIH 0.1mg/m3
TLVWN：	未制定标准
接触限值：	美国TWA：OSHA 0.1mg[T1] / m3；ACGIH 0.1mg / m3美国STEL：未制定标准
监测方法：	石墨炉原子吸收光谱法
工程控制：	密闭操作，局部排风。提供安全淋浴和洗眼设备。
呼吸系统防护：	可能接触其粉尘时，必须佩戴头罩型电动送风过滤式防尘呼吸器。紧急事态抢救或撤离时，建议佩戴空气呼吸器。
眼睛防护：	呼吸系统防护中已作防护。
身体防护：	穿连衣式胶布防毒衣。
手防护：	戴橡胶手套。
其他防护：	工作现场禁止吸烟、进食和饮水。工作完毕，淋浴更衣。单独存放被毒物污染的衣服，洗后备用。保持良好的卫生习惯。

第九部分：理化特性

pH:	无资料	熔点(°C):	302.5
沸点(°C):	1457	分子式:	Tl
主要成分:	纯品	饱和蒸气压(kPa):	0.13(825°C)
辛醇/水分配系数的对数值:	无资料	临界温度(°C):	无意义
闪点(°C):	无意义	引燃温度(°C):	无资料
自燃温度:	无意义	燃烧性:	不燃
溶解性:	不溶于水, 微溶于碱, 溶于硫酸、硝酸。	相对密度(水=1):	11.85
相对蒸气密度(空气=1):	无资料	分子量:	204.37
燃烧热(kJ/mol):	无资料	临界压力(MPa):	无意义
爆炸上限%(V/V):	无意义	爆炸下限%(V/V):	无意义
外观与性状:	带兰光的银白色金属, 质软。		
主要用途:	用于制光电管、低温计、光学玻璃, 也用于制铊的化合物。		
其它理化性质:	无资料		

第十部分：稳定性和反应活性

稳定性:	不稳定
禁配物:	强酸、强氧化剂。
避免接触的条件:	空气。
聚合危害:	不能出现
分解产物:	无资料

第十一部分：毒理学信息

急性毒性:	属高毒类LD50: LC50:
亚急性和慢性毒性:	无资料
RTECS:	XG3425000
刺激性:	无资料
致敏性:	无资料
致突变性:	无资料
致畸性:	无资料
致癌性:	无资料

第十二部分：生态学资料

生态毒理毒性:	无资料
生物降解性:	无资料

非生物降解性：	无资料
生物富集或生物积累性：	无资料
其它有害作用：	该物质对环境可能有危害，应特别注意对水体和空气的污染。
第十三部分：废弃处置	
废弃物性质：	处置前应参阅国家和地方有关法规。建议用焚烧法处置。
废弃处置方法：	处置前应参阅国家和地方有关法规。若可能，回收使用。
废弃注意事项：	无资料
第十四部分：运输信息	
危险货物编号：	61022
UN编号：	无资料
IMDG规则页码：	无资料
包装标志：	14
包装类别：	052
包装方法：	螺纹口玻璃瓶、铁盖压口玻璃瓶、塑料瓶或金属桶（罐）外普通木箱。
运输注意事项：	铁路运输时应严格按照铁道部《危险货物运输规则》中的危险货物配装表进行配装。运输前应先检查包装容器是否完整、密封，运输过程中要确保容器不泄漏、不倒塌、不坠落、不损坏。严禁与酸类、氧化剂、食品及食品添加剂混运。运输时运输车辆应配备相应品种和数量的消防器材及泄漏应急处理设备。运输途中应防曝晒、雨淋，防高温。
第十五部分：法规信息	
法规信息：	化学危险物品安全管理条例（1987年2月17日国务院发布），化学危险物品安全管理条例实施细则（化劳发[1992]677号），工作场所安全使用化学品规定（[1996]劳部发423号）等法规，针对化学危险品的安全使用、生产、储存、运输、装卸等方面均作了相应规定；常用危险化学品的分类及标志（GB 13690-92）将该物质划为第6.1类毒害品；剧毒物品分级、分类与品名编号（GA 57-93）中，该物质属第三类 B级无机剧毒品；车间空气中铊卫生标准（GB 16183-1996），规定了车间空气中该物质的最高容许浓度及检测方法。
第十六部分：其他信息	
参考文献：	http://www.ichemistry.cn/chemistry/7440-28-0.htm
修改说明：	无资料
其他信息：	无资料
填表部门：	
审核部门：	
其他化学品msds报告(注： 注册会员 重新下载无此部分内容)	
硫酸msds报告 乙醇msds报告 烧碱msds报告 盐酸msds报告 异丙醇msds报告 氮气msds报告 丙酮msds报告 氨水msds报告 甲醇msds报告 甲苯msds报告 氧气msds报告 氢气msds报告 苦味酸msds报告 硝酸msds报告 乙酸msds报告 铍 3-巯基甲苯 1,2-丙二胺 1,3-丙二胺 1,2-乙二胺 1,6-己二胺 2-氯丙酸 2-乙基己胺 3-氯丙酸 N,N-二甲基环己胺 氨基磺酸 苯酚钠 苯磺酰氯 苯基三氯硅烷 苯酰氯	

MSDS信息来源：[铊msds报告](#) powered by

