



本PDF文件由

免费提供, 全部信息请点击[1313-13-9](#), 若要查询其它化学品请登录[CAS号查询网](#)如果您觉得本站对您的学习工作有帮助, 请与您的朋友一起分享:) [爱化学www.ichemistry.cn](#)

## CAS Number:1313-13-9 基本信息

中文名:	二氧化锰
英文名:	Manganese dioxide
别名:	Manganese (IV) oxide
分子结构:	$O_2^+MnO_2^-$
分子式:	MnO <sub>2</sub>
分子量:	86.94
CAS登录号:	1313-13-9
EINECS登录号:	215-202-6

## 物理化学性质

熔点:	535°C(DEC.)
水溶性:	不溶
密度:	5.02
性质描述:	<p>化学二氧化锰的性质:</p> <p>黑色正交晶系晶体或棕黑色粉末。420℃时遇一氧化碳还原为一氧化锰。与冷盐酸反应生成高价氯化锰的棕色溶液, 经受热放出氯气并形成氯化锰。与硫黄加热时, 形成二氧化硫及硫化锰。在热浓硫酸中放出氧而成硫酸锰。遇双氧水或氯酸钾发生催化分解。加热到535℃分解脱氧, 生成低价锰的氧化物。在高温下遇碳还原成金属锰。相对密度5.026。在氢气中加热至200℃左右, 生成三氧化二锰及四氧化三锰。不溶于水和硝酸, 溶于丙酮。与苛性钠和氧化剂共熔生成锰酸盐。</p>

## 安全信息

安全说明:	S25: 避免接触眼睛。
危险品标:	Xn: 有害物质
危险类别码:	R20/22: 吸入和不慎吞咽有害。

## CAS#1313-13-9化学试剂供应商(点击生产商链接可查看价格)

- 百灵威科技有限公司 专业从事1313-13-9及其他化工产品的生产销售 400-666-7788
- 阿法埃莎(Alfa Aesar) 二氧化锰专业生产商、供应商, 技术力量雄厚 800-810-6000/400-610-6006
- 深圳迈瑞尔化学技术有限公司(代理ABCR) 长期供应MnO<sub>2</sub>等化学试剂, 欢迎垂询报价 0755-86170099
- 萨恩化学技术(上海)有限公司 生产销售Manganese dioxide等化学产品, 欢迎订购 021-58432009
- 阿达玛斯试剂 是以Manganese (IV) oxide为主的化工企业, 实力雄厚 400-111-6333
- Acros Organics 本公司长期提供1313-13-9等化工产品 +32 14/57.52.11
- Sigma-Aldrich 是二氧化锰等化学品的生产制造商 800-736-3690
- 阿凡达化学 专业生产和销售MnO<sub>2</sub>, 值得信赖 400-615-9918
- 生工生物(上海)有限公司 专业从事Manganese dioxide及其他化工产品的生产销售 800-820-1016 / 400-821-0268

供应商信息已更新且供应商的链接失效, 请登录爱化学 [CAS No. 1313-13-9](#) 查看

若您是该化学品供应商, 请按照[化工产品收录](#)说明进行免费添加

## 其他信息

产品应用:	大量用于炼钢, 并用于制玻璃、陶瓷、搪瓷、干电池等。
生产方法及其他:	<p>化学二氧化锰的制法:</p> <ol style="list-style-type: none"> <li>1. 硝酸锰法: 将软锰矿与煤粉混合, 经还原焙烧使高价锰还原成一氧化锰, 用硝酸及硫酸浸取, 经过滤、净化, 得硝酸锰溶液, 再经浓缩、热分解得二氧化锰, 最后经稀硝酸精制、硫酸活化处理、水洗、干燥, 制得化学二氧化锰产品。</li> <li>2. 天然锰矿活化法: 将高质量的软锰矿在空气中加热到600~800℃, 或在还原剂(如煤粉、天然气)存在下, 加热到300℃进行还原焙烧, 使二氧化锰还原生成三氧化二锰, 还原产物再经热硫酸处理, 歧化三氧化二锰得到高活性<math>\gamma</math>-MnO<sub>2</sub>和硫酸锰, 酸浸后浆液经过滤、洗涤、干燥、制得活性二氧化锰。</li> <li>3. 碳酸锰法: 软锰矿细粉碎与煤粉混合, 进行还原焙烧生成氧化亚锰, 用硫酸浸取, 所得硫酸锰溶液中和到pH值4~6, 沉淀杂质过滤除渣, 滤液加硫化钠净化, 经压滤, 加入碳酸氢铵及晶种生成碳酸锰沉淀, 在空气中通水蒸气于大约450℃下焙烧热分解, 生成二氧化锰, 剩余的碳酸锰及低价氧化锰, 经硫酸溶出, 氯酸钠重质化, 再经洗涤, 烘干得化学二氧化锰。</li> </ol> <p>安全性:</p> <ol style="list-style-type: none"> <li>1. 用内衬聚乙烯塑料袋的麻袋或编织袋包装, 每袋净重50kg。</li> <li>2. 毒性及防护氧化锰粉尘可引起入的锰尘肺。</li> <li>3. 勿与酸类和氧化剂共贮混运, 运输时要防雨淋和日光曝晒。</li> <li>4. 失火时, 可用水、砂土和灭火器扑救。</li> <li>5. 贮存在阴凉、干燥的库房中, 注意防潮。</li> <li>6. 装卸时要轻拿轻放, 防止包装破损。</li> <li>7. 高价锰氧化物, 不论侵入机体的途径, 其毒性作用对大脑有损伤。</li> <li>8. 其他参见金属锰。</li> </ol> <p>其它特性:</p> <p>消耗定额: 1. 硝酸锰法(t/t): 软锰矿(Mn, 26%)5.28, 硝酸(HNO<sub>3</sub>, 98%)1.44, 硫酸(H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub>, 92%)1.1, 硫化钠(Na<sub>2</sub>S, 100%)0.1, 煤6.7, 电/(kW·h/t)2000。2. 日本硝酸锰法(t/t): 硝酸锰[Mn(NO<sub>3</sub>)<sub>2</sub>]<sub>3</sub> 470。</p>
相关化学品信息	
<a href="#">2-甲基-1-丁醇</a> <a href="#">131008-23-6</a> <a href="#">136085-37-5</a> <a href="#">13042-02-9</a> <a href="#">1344-67-8</a> <a href="#">硝化铊三水化合物</a> <a href="#">反式-4-甲基环己羧酸</a> <a href="#">2-乙烯基-4,5-二氢恶唑</a> <a href="#">1-萘硼酸</a> <a href="#">叶长石</a> <a href="#">噻托溴铵一水合物</a> <a href="#">2-氨基-3-氰基-5-甲基噻吩</a> <a href="#">4-丁酰基联苯</a> <a href="#">硒化钙</a> <a href="#">133692-55-4</a> <a href="#">邻氯甲苯</a> <a href="#">茴香硫醚</a> <a href="#">氰化金钾</a> 485	