



本PDF文件由 [www.ichemistry.cn](http://www.ichemistry.cn) 免费提供, 全部信息请点击[1309-55-3](#), 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](http://www.ichemistry.cn)

#### CAS Number:1309-55-3 基本信息

中文名:	四氧化三锰; 黑锰矿; 辉锰
英文名:	manganese oxide
分子结构:	Mn <sup>2+</sup> O <sup>2-</sup>
分子式:	MnO
分子量:	70.937449
CAS登录号:	1309-55-3

#### 物理化学性质

性质描述:	四氧化三锰(1309-55-3)的性状: 其外观呈棕黑色粉末状。不溶于水, 部分溶于 <a href="#">硫酸</a> 和 <a href="#">盐酸</a> 。
-------	---

#### 安全信息

安全说明:	S26: 万一接触眼睛, 立即使用大量清水冲洗并送医诊治。 S36: 穿戴合适的防护服装。
危险类别码:	R36/37/38: 对眼睛、呼吸道和皮肤有刺激作用。

CAS#1309-55-3化学试剂供应商(点击生产商链接可查看价格)

供应商信息已更新, 请登录爱化学 [CAS No. 1309-55-3](#) 查看  
若您是此化学品供应商, 请按照[化工产品收录](#)说明进行免费添加

#### 其他信息

生产方法及其他:	四氧化三锰(1309-55-3)的制备方法: 1. 如以高纯β-MnO <sub>2</sub> 为原料, 于980~1000℃下, 在沸腾炉中焙烧, 经冷却、粉碎制得γ-Mn <sub>3</sub> O <sub>4</sub> 产品。 2. 焙烧法: 将金属锰或锰的氧化物、氢氧化物、 <a href="#">硫酸盐</a> 、 <a href="#">碳酸盐</a> 、 <a href="#">亚硫酸盐</a> 、 <a href="#">硝酸盐</a> 及高锰酸盐在空气中或氧气中, 于1000℃灼烧, 经冷却、粉碎制得四氧化三锰。 3. 还原法: 用 <a href="#">二氧化锰</a> 或水锰矿原料, 先经焙烧成三氧化二锰, 再在甲烷气体存在下, 于250~500℃进一步还原生成四氧化三锰, 经冷却、粉碎制得四氧化三锰成品。
----------	---

#### 相关化学品信息

[硝基乙烷-1,1-d2](#) [依达拉奉杂质P1](#) [\(R\)-\(+\)-N-甲氧基-N-\(三甲甲基硅烷基\)甲基-1-苯乙胺](#) [137348-10-8](#) [硫化铝](#) [13320-71-3](#)  
[13643-02-2](#) [13709-33-6](#) [雅可布逊晶体](#) [139427-10-4](#) [13721-00-1](#) [138833-46-2](#) [13562-88-4](#) [131926-98-2](#) [137522-72-6](#) 459

生成时间2021/4/17 20:53:40