



本PDF文件由

免费提供, 全部信息请点击[1309-42-8](#), 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:1309-42-8 基本信息

中文名: 氢氧化镁

英文名: Magnesium hydroxide

别名: Magnesium Hydroxide

分子结构:

分子式: H_2MgO_2

分子量: 58.32

CAS登录号: 1309-42-8

EINECS登录号: 215-170-3

物理化学性质

熔点: 350℃

水溶性: 0.9MG/100ML(18℃)

性质描述: 无色六方柱晶体, 密度2.36, 不溶于水。在350℃分解而成氧化镁。是中强碱, 水溶液呈碱性。2.36g/cm³。溶于稀酸和铵盐溶液, 几乎不溶于水和醇。在水中的溶解度(18℃)为0.0009g/100g。易吸收空气中的二氧化碳。在碱性溶液中加热到200℃以上时变成六方晶体系结晶。在350℃分解而成氧化镁和水。高于500℃时失去水转变为氧化镁。粒径1.5-2μm, 目数10000, 白度≥95。

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。
S37/39: 使用合适的手套和防护眼镜或者面罩。

危险品标: Xi: 刺激性物质

危险类别码: R36/37/38: 对眼睛、呼吸道和皮肤有刺激作用。

CAS#1309-42-8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1309-42-8及其他化工产品的生产销售 400-666-7788
 Sigma-Aldrich 氢氧化镁专业生产商、供应商, 技术力量雄厚 800-736-3690
 阿法埃莎(Alfa Aesar) 长期供应H₂MgO₂等化学试剂, 欢迎垂询报价 800-810-6000/400-610-6006
 深圳迈瑞尔化学技术有限公司(代理ABCR) 生产销售Magnesium hydroxide等化学产品, 欢迎订购 0755-86170099
 萨恩化学技术(上海)有限公司 是以Magnesium Hydroxide为主的化工企业, 实力雄厚 021-58432009
 阿达玛斯试剂 本公司长期提供1309-42-8等化工产品 400-111-6333
 阿凡达化学 是氢氧化镁等化学品的生产制造商 400-615-9918

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. 1309-42-8](#) 查看

若您在此化学品供应商, 请按照[化工产品收录](#)说明进行免费添加

其他信息

产品应用: 氢氧化镁广泛用于PE, PP, PVC, ABS, PS, HIPS, PA, PBT, 不饱和聚酯, 环氧树脂, 橡胶, 油漆的阻燃填充剂, 化工, 环保等工业领域用于塑料、橡胶等高分子材料的优良阻燃剂和填充剂, 在环保方面作为烟道气脱硫剂, 可代替烧碱和石灰作为含酸废水的中和剂用作油品添加剂, 起到防腐和脱硫作用用于电子行业、医药、砂糖的精制用于保温材料以及制造其它镁盐产品。普通氢氧化镁: 应用于橡胶、塑料、油漆、涂料、化工等行业。活性氢氧化

	<p>化镁：活性氢氧化镁阻燃剂，广泛应用于橡胶、化工、建材、塑料（聚丙烯、聚乙烯、聚氯乙烯、三元乙丙</p>
生产方法及其他：	<p>氢氧化镁(1309-42-8)的制备：</p> <p>大量氢氧化镁是从海水或盐卤中制取。作为阻燃剂或阻燃填料用的氢氧化镁可从氯化镁中制取。</p> <p>1、先将25%的氨水加水稀释成3.5%的稀氨水。</p> <p>2、将结晶氯化镁(MgCl·6H₂O)溶于水中。</p> <p>3、于常温下，逐渐把氯化镁溶液加入至氨水溶液中，进行反应，生成氢氧化镁沉淀。待反应完毕，用水反复洗涤、沉降，最后检验氯离子含量。</p> <p>4、根据氯离子含量，若氯离子少时，即停止洗涤，过滤，滤饼于低温下干燥，即得成品。</p> <p>影响：</p> <p>对是水稍微有危害的不要让未稀释或大量的产品接触地下水、水道或者污水系统，若无政府许可，勿将材料排入周围环境。</p> <p>贮存：</p> <p>避免氧化物、酸、二氧化碳保持贮藏器密封、储存在阴凉、干燥的地方，确保工作间有良好的通风或排气装置。</p> <p>包装：</p> <p>产品用复合纸袋包装，内层用塑料薄膜袋，每袋净重25kg。</p> <p>鉴别试验：</p> <p>用稀盐酸试液(TS-117)配制5%的试样液，其镁试验(IT-21)呈阳性。</p> <p>含量分析：</p> <p>精确称取预经105℃干燥2h的试样约400mg，移入锥形烧瓶中。加1mol/L硫酸25.0ml，待完全溶解后，加甲基红试液(TS-149)数滴，用1mol/L氢氧化钠滴定过量的酸。由所耗1mol/L硫酸的体积减去与所取试样中氧化钙含量相当的1mol/L硫酸体积，其差即为相当于所取试样中Mg(OH)₂含量的1mol/L硫酸体积。每mL 1mol/L硫酸相当而Mg(OH)₂ 29.16mg或CaO 28.04mg。</p> <p>质量指标分析：</p> <p>1. 游离碱金属盐和可溶性盐类：在具盖烧杯中 将2g试样与100ml水一起煮沸5min，趁热过滤。冷却，取滤液50ml，用0.1mol/L硫酸滴定，用甲基红试样(TS-149)数滴作为指示剂。所耗用的酸量不得超过2ml。另取滤液25ml蒸发至干后，于105℃下干燥3h。残渣量不得超过10mg。</p> <p>2. 氧化钙：按“碳酸镁(05105)”中的氧化钙测定法。惟试样量取约500mg。</p> <p>3. 重金属：取试样0.5g溶于10ml稀盐酸试液(TS-117)中，在蒸汽浴上蒸干。在蒸发过程中不断搅拌并击碎残渣，以获得干燥粉末，将此粉末溶于20ml水中后过滤。取滤液10ml，作为试样液，然后按GT-16方法测定。用含20μg铅离子的对照液(溶液A)。</p> <p>4. 铅：取试样1g加稀盐酸试液(TS-117)20ml，以此作为试样液，按GT-18方法测定，用含10μg铅离子的对照液。</p> <p>5. 灼烧失重：精确称取试样约500mg，移入一已恒重的铂坩埚中，逐步提高温度再加热灼烧至恒重。</p>
相关化学品信息	
<p>2-甲基-1-丁醇 130566-56-2 130365-87-6 羟基十四烷磺酸钠 宝丹酮十一烯酸酯 1-萘硼酸 三苯甲基坎地沙坦 130866-94-3 3,6-二氢-4-[[[(三氟甲基)磺酰]氧基]-1(2H)-吡啶甲酸叔丁酯 136015-44-6 2,5-二乙基吡嗪 13511-13-2 13575-14-9 2-(三氟甲基)-1H-咪唑-3-乙酸 双[3-(三乙氧基硅)丙基]胺 二乙二醇二甲醚 四氯化碳 镉</p>	