

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.chemistry.cn](#)

CAS Number:1332-58-7 基本信息

中文名:	滑石; 阁土粉; 瓷土; 白土; 高领土; 画石; 液石; 脱石; 冷石; 番石; 共石
英文名:	kaolin
别名:	Anhydrol; Argilla; Bilt-cote; Bilt-plates; Buca; Catalpo; Chinaclaypowder; Clays, China
分子结构:	$ \begin{array}{c} \text{OH}_2 \\ \text{O} \quad \text{O} \quad \text{O} \\ \text{Mg} \quad \text{Mg} \quad \text{Mg} \\ \text{O} \quad \text{O} \quad \text{O} \quad \text{O} \\ \text{Si} \quad \text{Si} \quad \text{Si} \quad \text{Si} \\ \text{O} \quad \text{O} \quad \text{O} \quad \text{O} \end{array} $
分子式:	$\text{H}_2\text{Al}_2\text{O}_8\text{Si}_2 \cdot \text{H}_2\text{O}$
分子量:	379.27
CAS登录号:	1332-58-7
EINECS登录号:	238-877-9

物理化学性质

性质描述:	滑石(1332-58-7)的性状: 1. 有珍珠光泽, 颜色纯白或淡灰, 如含杂质较多时则呈黄、褐等色。大部分是致密状态或松散的土块状。 2. 容易分散于水或其他液体中, 有滑腻感, 泥土味。密度2.54-2.60 g/cm ³ 。熔点约1785°C。 3. 具有可塑性, 湿土能塑成各种形状而不致破碎, 并能长期保持不变。
	毒性: 1. ADI不作特殊规定(FAO/WHO, 2001)。 2. GRAS (FDA, § 186.1256, 2000)。

安全信息

安全说明:	S36: 穿戴合适的防护服装。
危险类别码:	R20: 吸入有害。 R37: 刺激呼吸道。

CAS#1332-58-7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1332-58-7及其他化工产品的生产销售 400-666-7788

深圳迈瑞尔化学技术有限公司(代理ABCR) 滑石专业生产商、供应商, 技术力量雄厚 0755-86170099

萨恩化学技术(上海)有限公司 长期供应阁土粉; 瓷土; 白土; 高领土; 画石; 液石; 脱石; 冷石; 番石; 共石等化学试剂, 欢迎垂询报价
021-58432009

阿达玛斯试剂 生产销售H₂ Al₂ O₈ Si₂ . H₂ O等化学产品, 欢迎订购 400-111-6333

阿凡达化学 是以kaolin为主的化工企业, 实力雄厚 400-615-9918

迪生生物(上海)有限公司 本公司长期提供Anhydrol等化工产品 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. 1332-58-7 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

产品应用:	<p>滑石(1332-58-7)的用途:</p> <p>本品可用于制日用陶瓷、耐火材料、涂料、光学玻璃、各种电磁绝缘体, 还用于造纸、橡胶、塑料工业和制特种陶瓷。其味甘, 性寒。有利小便、逐湿热, 止泻泄功效。《本草衍义补遗》: “燥湿, 分水道, 实大肠, 化食毒, 行积滞, 逐凝血, 解燥渴, 补脾胃, 降心火之要药。” 滑石多混饲用于禽下痢及猪的保健方。在防治雏鸡下痢的添加剂中, 多用清热燥湿药和滑石配伍。药理试验表明, 滑石粉内服可保护发炎的胃肠黏膜而起止泻作用。此外还能阻止毒物在胃肠道吸收。</p>
成分:	<p>滑石(1332-58-7)的来源:</p> <p>本品为天然硅酸盐类矿物滑石的块状体。有硬滑石及软滑石之分。硬滑石即滑石(talcum), 软滑石即高岭石(kaolin)。研细末, 混饲用。</p> <p>成分:</p> <p>硬滑石主要含硅酸镁(3MgO · 4SiO₂ · H₂O)。通常一部分Mg²⁺等。软滑石主要为Al₂O₃ · 2SiO₂ · 2H₂O, 有时含有少量铁的氧化物。</p>
鉴别:	<p>鉴别:</p> <p>(1)取本品粉末0.2g, 置铂坩埚中, 加等量氟化钙或氟化钠粉末, 搅拌, 加硫酸5ml, 微热, 立即将悬有1滴水的铂坩埚盖盖上, 稍等片刻, 取下坩埚盖, 水滴出现白色浑浊。</p> <p>(2)取本品粉末0.5g, 置烧杯中, 加入盐酸溶液(4→10)10ml, 盖上表面皿, 加热至微沸, 不时摇动烧杯, 并保持微沸40分钟, 取下, 用快速滤纸滤过, 用水洗涤残渣4~5次。取残渣约0.1g, 置铂坩埚中, 加入硫酸(1→2)10滴和氯化钡5ml, 加热至冒三氧化硫白烟时, 取下冷却后, 加水10ml使溶解, 取溶液2滴。加镁试剂(取对硝基偶氮间苯二酚0.01g溶于4%氢氧化钠溶液1000ml中)1滴, 滴加氢氧化钠溶液(4→10)使成碱性, 生成天蓝色沉淀。</p>
限量:	<p>限量:</p> <ol style="list-style-type: none"> FAO/WHO(县984): 奶粉10g/kg, 奶油粉1000mg/kg。均以用于自动售货机者为限。 按日本规定(1997), 一般食品最大残留量0.5%。
生产方法及其他:	<p>鉴别试验:</p> <p>取试样1g, 放入瓷蒸发皿中, 加10ml水和5ml硫酸, 混合后将水蒸发掉。再继续加热至三氧化硫的白色浓烟蒸发掉, 冷却后小心地加水20ml, 煮沸数分钟, 过滤。使灰白色硅残渣留于过滤器中。于部分滤液中加入氨试液(TS-13), 当氨试液过量后应产生明胶状不溶性氢氧化铵白色沉淀。</p> <p>质量指标分析:</p> <ol style="list-style-type: none"> 酸溶性物质: 取试样1g, 加稀盐酸试液(TS-117)20ml, 煮解15min, 过滤。取滤液10ml于已称重的蒸发皿中蒸发至干, 缓慢灼烧, 冷却, 称重。 测定砷、重金属和铅用的试样液的制备: 取试样10.0g, 放入一250ml烧瓶中, 加0.5mol/L盐酸50ml。烧瓶上装上回流冷凝器, 于蒸汽浴上加热30min, 冷却, 使不溶物沉降。滗取上清液经滤纸滤入一100ml容量瓶中, 尽量使不溶物留于烧杯中, 用沸水洗涤烧杯和不溶物3次, 每次10ml, 每次洗液亦均滤入容量瓶中。最后用15ml沸水淋洗滤纸, 将滤液冷至室温, 用水定容后混合。 砷: 取上述试样液10ml, 按GT-3方法测定。 重金属: 取上述试样液5ml, 用水稀释至25ml, 然后按GT-16方法测定。对照液r(溶液A)中的铅离子量取20μg。 铅: 取上述试样液10ml, 按GT-18方法测定。对照液中的铅离子量取10μg。

6. 碳酸盐 取试样1g, 加水10ml, 混合, 冷却, 在保持冷却状态下加硫酸5ml, 加酸期间应无气泡冒出。
7. 铁 在研钵中用10ml水混合2g试样, 加500mg水杨酸钠。应无深于微红色的色彩产生。
8. 灼烧失重 准确称取试样约2g, 放入一已恒重的坩埚中, 在575°C ± 25°C下灼烧至恒重, 冷却, 称重。
9. 硫化物试验 取试样1g, 加于盛有25ml水的250ml烧瓶中, 加稀盐酸试液(TS-117) 15ml, 取一用醋酸铅试液(TS-127)湿润的滤纸直接盖在瓶口上, 加热至沸, 并煮沸数分钟。滤纸不得有棕色出现。

相关化学品信息

氯乙酸2-甲氧基乙酯 132023-50-8 131379-17-4 2,2-二甲基-3-苯丙醇 立德粉 硅酸四钠盐 奥氮平 3-氟-4-硝基吡啶 2-(三氟甲基)-1H-吲哚-3-乙酸 1-(2-氯苯基)-1-乙醇 焦磷酸钠 偏磷酸铝 139628-16-3 6,10-二甲基-3,9-十一碳二烯-2-酮 高铼酸铵 二氯乙酸 别嘌醇 硫酸二甲酯