

本PDF文件由

免费提供,全部信息请点击10043-52-4,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:10043-52-4 基本信息

无水氯化钙; 中文名:

氯化钙

英文名: Calcium chloride

别名: Calcium chloride fused

分子结构: CaClo

分子式: CaCl₂

分子量: 110.98

CAS登录号: 10043-52-4

EINECS登录号: 233-140-8

物理化学性质

熔点: 782℃

沸点: 1600℃

水溶性: 740G/L(20℃)

无水氯化钙 (10043-52-4) 的性状:

性质描述:

- 1. 白色立方体结晶、多孔性熔块或颗粒。
- 2. 极易吸潮。易溶于水并放出大量热,溶于乙醇、丙酮、乙酸。
- 3. 熔点772℃;沸点>1600℃; d¹⁵₄2. 152。LD₅₀大鼠口服: 4. 5g/kg。

安全信息

安全说明:

S22: 不要吸入粉尘。

S24: 避免接触皮肤。

危险品标:



Xi: 刺激性物质

危险类别码: R36: 刺激眼睛。

CAS#10043-52-4化学试剂供应商(点击生产商链接可查看价格)

☑阿法埃莎(Alfa Aesar) 专业从事10043-52-4及其他化工产品的生产销售 800-810-6000/400-610-6006 深圳迈瑞尔化学技术有限公司(代理ABCR) 无水氯化钙专业生产商、供应商,技术力量雄厚 0755-86170099 萨恩化学技术(上海)有限公司 长期供应氯化钙等化学试剂,欢迎垂询报价 021-58432009 阿达玛斯试剂 生产销售CaCl2等化学产品,欢迎订购 400-111-6333

▼Sigma-Aldrich 是以Calcium chloride为主的化工企业,实力維厚 800-736-3690

➡生工生物(上海)有限公司 本公司长期提供Calcium chloride fused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. 10043-52-4 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

<u>氯化钙</u>是多用途的干燥剂,其水溶液是冷冻机和制冰用的重要致冷剂。还能加速混凝土的硬化和增加建筑砂浆的耐寒能力,是良好的建筑防冻剂。<u>氯化钙</u>也是路面集尘剂、织物防火剂、食品防腐剂和制造钙盐的原料。也用于<u>氯化</u>

产品应用: <u>钡</u>及某些染料的生产。制法: 脱水法 <u>二水氯化钙</u>干燥脱水得无水氯化钙。<u>盐酸</u>石粉法 盐<u>酸</u>和石灰石粉按一定配比进行酸解反应,生成的酸性氯化钙溶液加入石灰乳沉淀铁、<u>镁</u>杂质,经澄清、过滤净化后,再经预热、蒸发、冷却,得无水氯化钙。CaC03+2HC1→CaC12+C02+H20CaC12. 2H20→

无水氯化钙(10043-52-4)的制法:

将<u>碳酸钙</u>加到盐酸中。过滤,滤液在水浴上加热浓缩。析出的晶体为六水合物。吸滤,干燥。约800℃时熔融即得无水氯化钙。

鉴别试验:

10%水溶液的钙盐(IT-10)和氯化物(IT-12)试验呈阳性。

含量分析:

取试样约1.5g(如系无水氯化钙则取试样约1g),准确称重,移入一250ml容量瓶中,用100rnl水和5ml稀盐酸试液 (TS-117) 的混合液使之溶解,再用水定容后混合。取此溶液50.0ml放入一适当容器中,加水50ml,在搅拌下(最好用机械搅拌)从一50ml滴定管中加入0.05mol/L的EDTA二钠液约30ml,然后加15ml氢氧化钠试液 (TS-224) 和羟基萘酚蓝指示剂300mg,并继续滴定至产生蓝色为止。每毫升0.05 mol/L的EDTA二钠液相当于 $CaCl_2 \cdot 2H_2 0$ 7.551mg。如系无水氯化钙,则每毫升0.05mol/L的EDTA二钠液相当于 $CaCl_2 \cdot 5.550$ mg。

限量:

- 1. GB 2760-96: 罐头、豆制品的凝固剂, GMP; 加工助剂。
- GB 2760—2001: 软饮料0.44~3.7g/kg; 调制水100mg/L(以Ca计36rng/L)。
- 2. FAO/WHO(1984, mg/kg): 番茄罐头,片装为800,整装为450(以Ca计); 葡萄抽罐头350(以Ca计); 青豌豆、草莓、水果色拉等罐头350(以Ca计); 成熟豌豆罐头350(以Ca计); 果酱和果冻200(以Ca计); 低倍浓缩乳、甜炼乳、稀奶油,单用为2g/kg,与其他稳定剂合用3g/kg(无水物计); 奶粉、奶油粉5g/kg(无水物计); 酸黄瓜250; 一般干酪为所用牛乳的200。

生产方法及其他:

- 3. GB 14880—94: 作为营养强化剂同"01202, 甘油磷酸钙"。
- 4. FDA, § 184. 1193 (2000): 焙烤食品、乳制品0. 3%; 无<u>醇</u>饮料及饮料原浆10. 22 %; 干酪、加工水果和果汁、肉汁和沙司0. 2%; 咖啡和茶0. 3294; 糖食制品类0. 4%; 果酱和果冻0. 1%; 肉类制品0. 25%; 植物蛋白制品2. 0%; 加工蔬菜汁0. 4%; 其他食品0. 05%。
- 5. USDA, 9CFR, § 381.7, § 381.147(2000): 浸渍或注射生肉块用的蛋白酶溶液,以未处理原料重量计,≤ 3%。
- 6. 用作豆腐用凝固剂,在豆乳中添加4%~6%浓度的溶液,一般用量为20~25g氯化钙/L豆乳。用氯化钙溶液浸渍果蔬,经杀菌后其脆硬性好,并有护色效果。例如用于苹果、整装番茄、什锦蔬菜、冬瓜等罐头食品。
 - 7. 日本最高使用量2.2%(钙1%)。

质量指标分析:

- 1. 砷 取试样1g配成10m1的水溶液, 然后按GT-3方法测定。
- 2. 重 $\underline{\mathbf{c}}$ 属 取试样1g用稀<u>醋酸</u>试液(TS-2)2m1溶解,加水稀释至25m1,然后按GT-16方法测定。对照液中的<u>铅</u> 离子(Pb)量取20 μ g。
 - 3. 铅 取试样1g,用水定容至20m1,按GT-18方法测定。对照液中的铅离子量取 $10\mu g$ 。
- 4. 镁和碱金属盐 取试样1g溶于约50m1水中。加氯化铵500mg混合并煮沸约1min,迅即加40m1草酸试液(TS-163),强烈搅拌,直到沉淀充分形成。旋即加甲基红试液(TS-149)2滴,滴加氨试液(TS-13)至混合物刚形成碱性。冷却后将此混合物移入一100m1量筒中,用水稀释至100m1,静置4h或过夜,将上层清液经一干燥滤纸滤出。取此滤液50ml,放入一铂杯中,加0.5m1<u>硫酸</u>,在蒸汽浴中将混合液蒸发至很少体积;在火焰灯上小心地将剩余液体蒸干,继续加热直到铵盐完全分解和挥发,最后,灼烧残渣至恒重。残渣重量应不超过20mg(无水氯化钙则不超过25mg)。

相关化学品信息

| 醚 氯化钾的作用 | \Box |
|----------|--------|
| | |
| | |
| | |
| | |
| | |
| | |
| | |
| | |
| | |
| | |
| | |
| | |
| | |
| | |
| | |
| | |
| | |
| | |
| | |
| | |
| | |
| | |
| | |
| | |
| | |
| | |
| | |
| | |
| | |
| | |
| | |
| | |
| | |
| | |
| | |
| | |
| | |
| | |
| | |
| | |
| | |
| | |
| | |