



本PDF文件由

免费提供, 全部信息请点击[22691-02-7](#), 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:22691-02-7 基本信息

中文名:	氯化钙
英文名:	Calcium chloride(CaCl ₂), hydrate (9CI)
别名:	Calciumchloride, hydrate (8CI)
分子结构:	$\text{CaCl}_2 \cdot x\text{H}_2\text{O}$
分子式:	$\text{CaCl}_2 \cdot x\text{H}_2\text{O}$
分子量:	110.98
CAS登录号:	22691-02-7
EINECS登录号:	233-140-8

物理化学性质

性质描述:	氯化钙 (22691-02-7) 的性状: 1、白色、硬质碎块或颗粒。微苦, 无臭。易吸水潮解。 2、1g可溶于1.5mL 25℃水或0.7mL沸水, 或8mL 25℃乙醇, 或1.6mL沸乙醇。5%水溶液的pH值为4.5~10.5。 3、水溶液的冰点降低显著(-55℃)。无水物的熔点772℃, 相对密度2.152。 4、本品有无水物, 一水物、二水物、四水物和六水物等多种, 一般商品以二水物为主。
-------	---

CAS#22691-02-7化学试剂供应商(点击生产商链接可查看价格)

深圳迈瑞尔化学技术有限公司(代理ABCR) 专业从事**22691-02-7**及其他化工产品的生产销售 0755-86170099

Sigma-Aldrich 氯化钙专业生产、供应商, 技术力量雄厚 800-736-3690

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. 22691-02-7 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:	氯化钙 (22691-02-7) 的用途: 用作脱水剂、食品保存剂、路面整洁剂、上浆剂、净水剂、防冻液等。
	氯化钙 (22691-02-7) 的制法: 1、由氨碱法制纯碱时的母液, 加石灰乳而得水溶液, 经蒸发、浓缩、冷却、固化而成。 2、由碳酸钙与盐酸作用而得。 3、生产次氯酸钠中的副产品经精制而成。 氯化钙 (22691-02-7) 的限量: 1、GB2760—96: 罐头、豆制品的凝固剂, GMP; 加工助剂。GB 2760—2001: 软饮料0.4~3.7g/kg; 调制水100mg/L (以Ca计36mg/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。 3、GB14880—94: 作为营养强化剂同“01202, 甘油磷酸钙”。 氯化钙 (22691-02-7) 的含量分析:

生产方法及其他:

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100ml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 $\text{CaCl}_2 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$ 7.351mg。如系无水氯化钙,则每毫升0.05mol/L的EDTA二钠液相当于 CaCl_2 5.550mg。

氯化钙(22691-02-7)的质量指标分析:

1、砷:取试样1g配成10ml的水溶液,然后按GT-3方法测定。

2、**重金属**:取试样1g用稀[醋酸](#)试液(TS-2)2ml溶解,加水稀释至25ml,然后按GT-16方法测定。对照液中的[铅](#)离子(Pb)量取20.11g。

3、铅:取试样1g,用水定容至20ml,按GT-18方法测定。对照液中的铅离子量取10μg。

4、**镁**和碱金属盐:取试样1g溶于约50ml水中。加氯化铵500mg混合并煮沸约1min,迅即加40ml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一100ml量筒中,用水稀释至100ml,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0.5ml[硫酸](#),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

[恶虫威](#) [\(R\)-2-甲基-1,4-丁二醇](#) [22273-47-8](#) [2-氯-5-甲氧基嘧啶](#) [3,9-双\[2-\(3,5-二氨基-2,4,6-三氮杂苯基\)乙基\]-2,4,6,8-四氧螺\[5.5\]十一烷](#) [人参皂苷Rg1](#) [1,2,3,4,5,6,7,8,9,10-十氢化-10-甲基-5,9-亚甲基苯并环辛烯-11-酮](#) [5-甲基-1-己炔](#) [224581-93-5](#) [杀虫畏](#) [2-羟基异烟酸](#) [229499-89-2](#) [乙二胺硫酸盐](#) [3-氨基-4-甲基苯硼酸盐盐酸盐](#) [224645-82-3](#) [二溴甲烷](#) [五甲基苯](#) [过氧化氢](#) 570