

无水氯化钙厂家

产品名称	无水氯化钙厂家
公司名称	潍坊博诺新材料有限公司
价格	.00/个
规格参数	
公司地址	山东省潍坊市寿光市圣城街道文圣街1580号
联系电话	17667191067

产品详情

无水氯化钙易吸水，能干燥氮气、氧气、氢气、氯化氢、二氧化硫等气体（不能用来干燥甲醇、乙醇和氨等气体），作用之一是在生产醇、酯、醚和丙烯树脂时用作脱水剂；生产的食品级无水氯化钙溶解度低，与水反应快，所以用作螯合剂、固化剂，如罐头和豆制品的凝固剂，满足了求购无水氯化钙用户的需求。无水氯化钙国标：

~~氯化钙(CaCl₂) 指标名称 指标值(以氯化钙计)% 优质品 一等品 合格品
氯化钙(CaCl₂) 含量 99.5 99.0 98.5~~

无水氯化钙用途广泛：1、无水氯化钙可用作干燥剂、脱水剂，如用于氮气、氧气、氢气、氯化氢、二氧化硫等气体的干燥，在生产醇、酯、醚和丙烯树脂时用作脱水剂；2、无水氯化钙常作为干燥剂填充干燥管，用氯化钙干燥过的巨藻（或称海草灰）可用于纯碱的生产。3、氯化钙还可作为气体和有机液体的干燥剂或脱水剂。由于氯化钙是中性的，因此它可以干燥酸性或碱性的气体和有机液体，可也在实验室制取少量气体如氮气、氧气、氢气、氯化氢、二氧化硫、二氧化碳、二氧化氮等时干燥这些制出的气体。4、无水氯化钙还可被制成家用产品（如家用除湿器会使用氯化钙吸收空气中的水分）用作空气吸湿剂；5、将无水氯化钙铺撒在沙石路面上，利用无水氯化钙的吸湿性在空气湿度低于露点时凝结空气中的湿气以保持道路表面的湿润，借此控制道路上灰尘的扬起。

6、用于煤矿行业，可防止煤的起尘，和矿井中产生易爆炸的煤粉等。

7、用于油田开采行业，可作为钻井的介质及钻探润滑剂。

8、氯化钙能降低水的凝固点，在道路、高速公路、停车场、机场、高尔夫球场上铺撒氯化钙水合物能防止结冰和除冰融雪；9、氯化钙溶液也能和干冰混合后配制低温冷却浴。一般常用氯化钙为盐原料，通过调节浓度来获得所需的稳定温度，起到保温效果。

10、化学工业中用于制造金属钙、氯化钡、各种钙盐。

- 11、在黑色冶金工业做氯化剂和添加剂。
- 12、建筑工业中用作防冻剂，以加速混凝土硬化和增加建筑砂浆的耐寒能力。
- 13、微生物工业中用作单倍体育种的培养基。
- 14、分析化学中用于测定钢铁含碳量、全血葡萄糖、血清无机磷和血清碱性磷酸酶的活力等。
- 15、食品行业业中用作螯合剂、固化剂，如罐头、豆制品的凝固剂。
- 16、在农业领域可用于防止小麦、苹果、白菜等腐烂及食品防腐剂。
- 17、此外还用作织物的防火剂、海港的消雾剂、路面的集尘剂和锅炉水处理剂。
- 18、在医药领域的用途：
 - a、无水氯化钙作为吸水剂已被FDA批准用于包扎急救，以确保创口处的干燥。
 - b、氯化钙可用于血钙降低引起的手足搐搦症以及肠绞痛、输尿管绞痛等。
 - c、可用于低钙引起的荨麻疹、渗出性水肿、瘙痒性皮肤病。
 - d、用于解救镁盐中毒、氟中毒。
 - e、心脏复苏时应用，如高血钾、低血钙，或钙通道阻滞引起的心功能异常的解救。
 - f、用于维生素D缺乏性佝偻病、软骨病、孕妇及哺乳期妇女钙盐补充。
 - g、氯化钙溶液能诱导肌动蛋白单体发生聚合，且肌动蛋白单体开始发生聚合的临界浓度与氯化钙溶液的浓度呈反曲函数关系。肌动蛋白受诱导聚合的具体机理与钙离子和蛋白多个特定部位的结合有关

用量用法：将5%氯化钙液10-20ml，以25%葡萄糖液稀释1倍后缓慢静注。

- 注意事项：
- 1.静注时，可有全身发热感。注射宜缓慢(每分钟不超过2ml)，因钙盐兴奋心脏，注射过快会使血钙浓度突然增高，引起心律失常，甚至心搏骤停。
 - 2.在应用强心甙期间或停药后7日以内，忌用本品。
 - 3.有强烈刺激性，5%溶液不可直接静注，应在注射前以等量葡萄糖液稀释。亦不宜作皮注或肌注。
 - 4.注射液不可漏于血管外，否则导致剧痛及组织坏死。如有外漏于血管外应立即强力高效氯化钙干燥剂用0.5%普鲁卡因液作局部封闭。

包装及贮运： 无水氯化钙以内衬聚乙烯复合塑料编织袋包装，有中文、英文字体两种版面，22kg、25kg、30kg、40kg四种包装规格。
无水氯化钙应存放在通风、干燥的库房内，装卸时轻拿轻放，防止包装破损而吸潮；无水氯化钙必须在容器中密封储。

无水氯化钙性质的相关知识： 英文名：Granular Anhydrous Calcium Chloride (Food Grade) 分子式：CaCl₂ 分子量：110.99 无水氯化钙外观为白色或灰白色多孔块状或粒状固体，相对密度2.15，熔点782℃，沸点1600℃以上，吸湿性极强，极易潮解，易溶于水，同时放出大量的热，无臭、味微苦，水溶液呈微酸性，溶于醇，丙酮、醋酸。无水低温下溶液结晶而析出的为六水物，逐渐加热至30℃时则溶解在自身的结晶水中，继续加热逐渐失水，至200℃时变为二水物，再加热至260℃则变为白色多孔状的无水氯化钙。

。