

# 浙江次氯酸钙粉销售

生成日期: 2025-10-25

次氯酸钙保存时应注意的问题: 密封保存在阴暗处。次氯酸钙易溶于冷水, 在热水和乙醇中分解。与酸作用放出气体, 与有机物及油类反应能引起燃烧, 遇光也易发生分解, 产生氧气和气体。主要用于棉织物、麻织物、纸浆等的漂白。次氯酸钙的作用普遍用于饮水、游泳池水净化、养蚕等方面。还用于制造化学毒气和性的消毒剂。此外, 也用于医药工业等。丝、布、纤维; 消毒杀菌及做水处理; 化学毒剂、放射性物质的消毒剂。有效氯含量高, 稳定性特别好, 在常温下, 可保存较长时间, 有效氯含量损失较少, 溶解度高, 极易溶于水形成高浓度漂白液, 不溶物少。次氯酸钙常温下储存不分解, 储存一年后有效氯含量降低 2%—4%。浙江次氯酸钙粉销售

次氯酸钙的生产工艺: 石灰氯化法: 将石灰乳与氯气相互作用而制得。根据石灰乳浓度与氯化条件的变化可得到不同纯度的产物。次氯酸石灰中和法: 用氢氧化钙(固体或浆乳)将次氯酸中和而制得。次氯酸钙的用途: (主要用于纸张、棉、麻、丝纤维和织物的漂白, 城乡生活饮水和游泳池水的消毒等。农业上用作蚕室、池塘, 畜舍等的消毒药剂。化学工业用于乙炔的净化和有机化合物的制造。漂白粉的水溶液与乙醇、乙醛等反应可制造氯仿。另外, 还用作羊毛的防缩剂、脱臭剂。浙江次氯酸钙粉销售次氯酸钙是白色粉末, 具有类似氯气的臭味。

次氯酸钙易溶于水, 遇水放出大量热和初生态氧。加热急剧分解引起炸裂, 与酸作用可放出氯气, 与有机物及油类反应能引起燃烧, 遇光易发生分解和炸裂而产生氧气和氯气。由于氯化钙和水分含量均较低, 故其稳定性比漂白粉高, 在常温下贮存200天以上不分解。贮存一年后, 有效氯含量降低6.6%, 三年以后降低14%。失火时, 可用水、砂土和二氧化碳灭火器扑救。消防人员要戴防毒口罩。易溶于水 $27\text{g}/100\text{cm}^3, 0^\circ\text{C}$ 不溶于乙醇。氧化剂。在水溶液中歧化为 $\text{CaCl}_2$ 和 $\text{Ca}(\text{ClO}_3)_2$ 加热时分解为 $\text{CaCl}_2$ 和 $\text{O}_2$ 有腐蚀性和刺激性。

次氯酸钙常用于化工生产中的漂白过程, 以其快速的起效和漂白的效果突出而在工业生产中占据重要作用。但由于其是强氧化剂对人的危害极大, 切不可用于工业外其它目的, 使用时也要注意自身防护, 避免被腐蚀。另外, 其大量的挥发也有强大的致病性, 保存时一定要需注意。次氯酸钙在水产养殖中, 主要应用于养鱼的清塘消毒和预防细菌性鱼病。清塘消毒: 一般施药量为每立方米水体20克。先将次氯酸钙加水溶解, 然后全池泼洒, 能杀死水体中的水生昆虫、蛙卵、害鱼、螺蛳及各种鱼病病原体。次氯酸钙操作人员必须经过专门培训, 严格遵守操作规程。

次氯酸钙合成方法: 以石灰石与白煤为原料, 制成消石灰, 与氯气反应而得。绿色结晶性粉末。在潮湿空气中易潮解, 受热脱水, 在真空中升华, 能很快吸收氨。溶于乙醇、水和氢氧化铵, 其水溶液呈酸性 $\text{pH}$ 约4。相对密度2.09。氨吸收剂。组织培养剂。电镀。制造隐显墨水。次氯酸钙一般稳定性特别好, 在常温下, 可保存较长时间, 有效氯含量损失较少, 溶解度高, 极易溶于水形成高浓度漂白液。次氯酸钙为强氧化剂, 遇水或潮湿空气会引起燃烧炸裂。次氯酸钙性质: 白色或灰白色粉状、粉粒状或粒状固体, 有强烈的刺激性气味。浙江次氯酸钙粉销售

次氯酸钙主要用途: 用作棉、麻、纸浆、丝纤维织物的漂白, 饮用水、游泳池水等的杀菌和消毒, 乙炔的净化等。浙江次氯酸钙粉销售

次氯酸钙氧气氧化□E段漂白废水用氧气氧化可以明显的去除TOCL和色质，氯化木素的降解主要是在氧处理初期比较强烈，这对TOCL和色质的除去是起着重要作用的。碱性水解法：碱性水解法是利用各种碱性化合物与氯化木素反应。促进废液中AOX降低的方法，因为碱性化合物的不同或不同的组合。其降低废液中的AOX能力也不同，通常用NaOH/Ca(OH)<sub>2</sub>或用Na<sub>2</sub>S□NaOH和Ca(OH)<sub>2</sub>组合降低AOX□在处理中，处理时间、温度□PH值、浓度对其效果有影响，一般PH值一定，反应时间长好；反应时间一定□PH值高。浙江次氯酸钙粉销售