

# 上海浴池消毒剂

发布日期：2025-09-29

次氯酸钙禁止震动、撞击和摩擦。配备相应品种和数量的消防器材及泄漏应急处理设备。倒空的容器可能残留有害物。次氯酸钙又称氯化石灰、漂白粉。白色粉末，有极强的氯臭。其溶液为黄绿色半透明液体。熔点100℃（分解），溶于水，相对密度（水=1）2.35，相对密度（空气=1）6.9。是强氧化剂，与有机物、易燃液体混合能发热自燃，受高热会发生炸裂。暴露于空气中，易吸收水分和二氧化碳即分解放出次氯酸和氯气。次氯酸随即分解生成氯化氢和新生氧。次氯酸钙包装要求密封，不可与空气接触。上海浴池消毒剂

次氯酸钙溶于水使用时，不溶性残渣少，性质稳定，有取代漂白粉的趋势。生产方法：氯气通入石灰乳而得，然后离心、干燥、粉碎而成。由氯气通入氢氧化钠和氢氧化钙的混合液而得。通称钠法。次氯酸钙为白色或灰白色粉末或颗粒，有明显的氯臭味，很不稳定，吸湿性强，易受光、热、水和乙醇等作用而分解。漂白粉溶解于水，其水溶液可以使石蕊试纸变蓝，随后逐渐褪色而变白。遇空气中的二氧化碳可游离出次氯酸，遇稀盐酸则产生大量的氯气。是白色粉末状固体。上海浴池消毒剂次氯酸钙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。

次氯酸钙为白色结晶体，含有效氯33-38%，其中游离碱含量较少。次氯酸钙使用前必须先溶解制成漂液，但是溶解时往往遇到困难，而且所费的时间也较长。造成溶解困难的原因是：次氯酸钙中混有三种溶解性质不一的杂质，即：氯化钙 $\text{CaCl}_2$ 溶解极快。次氯酸钙 $\text{Ca}(\text{OCl})_2$ 溶解缓慢。氢氧化钙易溶解，一般成为残渣，沉淀后废弃。次氯酸钙溶于水时，其主要成份 $\text{CaOCl}_2$ 遇水立即分离为 $\text{Ca}^{2+}$ 和 $\text{OCl}^{-}$ 和能迅速溶解于水中，而 $\text{Ca}^{2+}$ 则溶解缓慢，因此两者构成混合溶液是需要较长过程的。

如果鱼池长期使用次氯酸钙，会使病菌对其产生抗药性。因此，应选择多种药物交替使用，以提高药物对鱼病的防治效果。次氯酸钙的性质：强氧化剂。遇水或潮湿空气会引起燃烧炸裂。与碱性物质混合能引起炸裂。接触有机物有引起燃烧的危险。受热、遇酸或日光照射会分解放出刺激性的氯气。次氯酸钙又名高效次氯酸钙，主要成分是次氯酸钙，根据生产工艺的不同，还含有氯化钙或氯化钠及氢氧化钙等成分，其有效氯含量大于60%。次氯酸钙具有很强的杀菌、消毒、净化和漂白作用，在洗毛、纺织、地毯、造纸等行业具有普遍的应用。次氯酸钙用于金属铈和铈盐制备。

次氯酸钙氧气氧化ⅡE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<sub>2</sub>O<sub>4</sub>/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。次氯酸钙远离火种、热源，工作场所严禁吸烟。上海浴池消毒剂

次氯酸钙储存注意事项：储存于阴凉、通风的库房。上海浴池消毒剂

次氯酸钙在有些方面可用作化学毒剂(如芥子气等)和放射性的消毒剂。白色粉末，具有类似氯气的臭味，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。次氯酸钙，是一种无机化合物，化学式为Ca(ClO)<sub>2</sub>。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。化学性质：强氧化剂，水或潮湿空气会引起燃烧炸裂，与碱性物质混合能引起炸裂。接触有机物有引起燃烧的危险，受热、遇酸或日光照射会分解放出刺激性的氯气。上海浴池消毒剂