

# 漂白粉 工业级 90 ( % )

产品名称	漂白粉 工业级 90 ( % )
公司名称	湖北凌科化工科技有限公司
价格	1.00/公斤
规格参数	产品等级:工业级 含量:90 ( % ) 粒度:100 ( 目 )
公司地址	武汉市硚口区民意上街50号1-3层5322室
联系电话	18327259517

## 产品详情

产品等级                      工业级                                      含量                                      90 ( % )  
粒度                              100 ( 目 )

### 漂白粉

第一部分：化学品名称 化学品中文名称：次氯酸钙 化学品英文名称：calcium hypochlorite 中文名称2：漂白粉 英文名称2：bleaching powder 技术说明书编码：515 cas no.：7778-54-3 分子式：ca(clo)2 分子量：142.99 第二部分：成分/组成信息 有害物成分 cas no. 次氯酸钙 7778-54-3 第三部分：危险性概述 危险性类别：侵入途径：健康危害：本品粉尘对眼结膜及呼吸道有刺激性，可引起牙齿损害。皮肤接触可引起中至重度皮肤损害。环境危害：燃爆危险：本品助燃，具刺激性。第四部分：急救措施 皮肤接触：立即脱去污染的衣着，用肥皂水和清水彻底冲洗皮肤。就医。眼睛接触：提起眼睑，用流动清水或生理盐水冲洗。就医。吸入：迅速脱离现场至空气新鲜处。保持呼吸道通畅。如呼吸困难，给输氧。如呼吸停止，立即进行人工呼吸。就医。食入：饮足量温水，催吐。就医。第五部分：消防措施 危险特性：强氧化剂。遇水或潮湿空气会引起燃烧爆炸。与碱性物质混合能引起爆炸。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剧毒的氯气。有害燃烧产物：氯化物、氧化钙。灭火方法：消防人员须佩戴防毒面具、穿全身消防服，在上风向灭火。灭火剂：直流水、雾状水、砂土。第六部分：泄漏应急处理 应急处理：隔离泄漏污染区，限制出入。建议应急处理人员戴防尘面具（全面罩），穿防毒服。不要直接接触泄漏物。勿使泄漏物与还原剂、有机物、易燃物或金属粉末接触。小量泄漏：避免扬尘，用洁净的铲子收集于干燥、洁净、有盖的容器中，转移至安全场所。大量泄漏：用塑料布、帆布覆盖。然后收集回收或运至废物处理场所处置。第七部分：操作处置与储存 操作注意事项：密闭操作，加强通风。操作人员必须经过专门培训，严格遵守操作规程。建议操作人员佩戴头罩型电动送风过滤式防尘呼吸器，穿胶布防毒衣，戴氯丁橡胶手套。远离火种、热源，工作场所严禁吸烟。远离易燃、可燃物。避免产生粉尘。避免与还原剂、酸

类接触。搬运时要轻装轻卸，防止包装及容器损坏。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。储存注意事项：储存于阴凉、通风的库房。远离火种、热源。库温不超过30℃，相对湿度不超过80%。包装要求密封，不可与空气接触。应与还原剂、酸类、易（可）燃物等分开存放，切忌混储。不宜大量储存或久存。储区应备有合适的材料收容泄漏物。第八部分：接触控制/个体防护职业接触限值中国mac(mg/m<sup>3</sup>)：未制定标准前苏联mac(mg/m<sup>3</sup>)：未制定标准tlvtn：未制定标准tlvwn：未制定标准监测方法：工程控制：

生产过程密闭，加强通风。提供安全淋浴和洗眼设备。呼吸系统防护：

可能接触其粉尘时，建议佩戴头罩型电动送风过滤式防尘呼吸器。眼睛防护：

呼吸系统防护中已作防护。身体防护：穿胶布防毒衣。手防护：

戴氯丁橡胶手套。其他防护：工作现场禁止吸烟、进食和饮水。工作完毕，淋浴更衣。保持

良好的卫生习惯。第九部分：理化特性主要成分：工业级

有效氯含量：一级 32%；二级 30%；三级 28%。外观与性状：

白色粉末，有极强的氯臭。其溶液为黄绿色半透明液体。ph：熔点( )：100(分解)沸点( )：

无资料相对密度(水=1)：2.35相对蒸气密度(空气=1)：6.9饱和蒸气压(kpa)：

无资料燃烧热(kj/mol)：无意义临界温度( )：无意义临界压力(mpa)：

无意义辛醇/水分配系数的对数值：无资料闪点( )：无意义引燃温度( )：

无意义爆炸上限%(v/v)：无意义爆炸下限%(v/v)：无意义溶解性：溶于水。主要用途：用作

消毒剂、杀菌剂、漂白剂等。其它理化性质：第十部分：稳定性和反应活性稳定性：禁配物：

强还原剂、强酸、氨、易燃或可燃物、水。避免接触的条件：

空气。聚合危害：分解产物：第十一部分：毒理学资料急性毒性：ld50：850 mg/kg(大鼠经口)l

c50：无资料亚急性和慢性毒性：刺激性：致敏性：致突变性：致畸性：致癌性：第十二部分

：生态学资料生态毒理毒性：生物降解性：非生物降解性：生物富集或生物积累性：其它有害

作用：该物质对环境可能有危害，对水体应给予特别注意。第十三部分：废弃处置废弃物性

质：废弃处置方法：处置前应参阅国家和地方有关法规。用安全掩埋法处置。废弃注意事项

：第十四部分：运输信息危险货物编号：51043un编号：1748包装标志：包装类别：

o52包装方法：塑料袋或二层牛皮纸袋外全开口或中开口钢桶；螺纹口玻璃瓶、铁盖压口玻璃

瓶、塑料瓶或金属桶（罐）外普通木箱。运输注意事项：铁路运输时应严格按照铁道部《危

险货物运输规则》中的危险货物配装表进行配装。运输时单独装运，运输过程中要确保容器不

泄漏、不倒塌、不坠落、不损坏。运输时运输车辆应配备相应品种和数量的消防器材。严禁与

酸类、易燃物、有机物、还原剂、自燃物品、遇湿易燃物品等并车混运。运输时车速不宜过快

，不得强行超车。运输车辆装卸前后，均应彻底清扫、洗净，严禁混入有机物、易燃物等杂质

。第十五部分：法规信息法规信息 化学危险物品安全管理条例

(1987年2月17日国务院发布)，化学危险物品安全管理条例实施细则(化劳发[1992]

677号)，工作场所安全使用化学品规定([1996]劳部发423号)等法规，针对化学危险品的安全使

用、生产、储存、运输、装卸等方面均作了相应规定；常用危险化学品的分类及标志(gb

13690-92)将该物质划为第5.1类氧化剂。其它法规：漂白粉、漂白液生产安全技术规定(hga007

-83)。1774年舍勒发现氯气时同时发现了氯水对纸张、蔬菜和花具有永久性的漂白作用。1785

年法国化学家贝托雷提出把漂白作用应用于生产，并注意到草木灰水的氯气溶液比氯水更浓，

漂白能力更强，而且无逸出氯气的有害作用。1789年英国化学家台耐特(1761~1815)把氯气

溶解在石灰乳中，制成了漂白粉。现在漂白粉的制法还是把氯气通入消石灰，消石灰含水的质量

分数要略少于1%，因为极为干燥的消石灰是不跟氯气起反应的。生产漂白粉的反应过程比

较复杂，主要反应可以表示如下： $3\text{ca}(\text{oh})_2+2\text{cl}_2=\text{ca}(\text{clo})_2+\text{cacl}_2\cdot\text{ca}(\text{oh})_2\cdot\text{h}_2\text{o}+\text{h}_2\text{o}$ 在较高级的

漂白粉中，氯化可按下面的化学方程式进行，反应比较完全。 $2\text{cacl}_2\cdot\text{ca}(\text{oh})_2\cdot\text{h}_2\text{o}+2\text{cl}_2+8\text{h}_2\text{o}$

$=\text{ca}(\text{clo})_2+3\text{cacl}_2\cdot 4\text{h}_2\text{o}$ 漂白粉是混合物，它的有效成分是 $\text{ca}(\text{clo})_2$ 。商品漂白粉往往含有 $\text{ca}(\text{oh})$

$2$ 、 $\text{cacl}_2$ 、 $\text{ca}(\text{clo})_2$ 和 $\text{cl}_2$ 等杂质。次氯酸钙很不稳定，遇水就发生下述反应。 $\text{ca}(\text{clo})_2+2\text{h}_2\text{o}=\text{ca}(\text{o}$

$\text{h})_2+2\text{hclo}$ 当溶液中碱性增大时，漂白作用进行缓慢。要短时间内收到漂白的效果，必须除去 $\text{ca}(\text{oh})_2$ ，所以工业上使用漂白粉时要加入少量弱酸，如醋酸等，或加入少量的稀盐酸。家庭使用漂白粉不必加酸，因为空气里的二氧化碳溶在水里也起弱酸的作用。 $\text{ca}(\text{clo})_2+\text{h}_2\text{o}+\text{co}_2=\text{caco}_3+2\text{hclo}$ 漂白粉的质量是按它的“有效氯”以及它能在长时期保持有效氯的能力来决定的。有效氯是根据它同盐酸作用时产生的氯气的量来计算的。反应的化学方程式是： $\text{ca}(\text{clo})_2+4\text{hcl}$

$=2\text{Cl}_2 + \text{CaCl}_2 + 2\text{H}_2\text{OCl}_2 + 2\text{HI} = 2\text{HCl} + \text{I}_2 + 2\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_3 + \text{I}_2 = \text{Na}_2\text{S}_4\text{O}_6 + 2\text{NaI}$  反应生成的碘用硫代硫酸钠 ( $\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_3$ ) 溶液来滴定, 就可以算出有多少氯气产生。有效氯的质量分数是表示漂白粉的氧化能力 (漂白作用主要是由氧化反应引起的) 的, 工业品漂白粉一般含有效氯35%, 高的可以达到40%

。