

张家口市崇礼区白灰

产品名称	张家口市崇礼区白灰
公司名称	张家口宏功白灰厂
价格	.00/个
规格参数	
公司地址	河北省张家口市怀安县冀家庄村东南
联系电话	15297313516 13722356066

产品详情

张家口市崇礼区白灰因不达标排放给环境造成了巨大压力和危害，生石灰在钢铁、电力、化工、煤炭等重点行业、推广废水循环利用。工业用水重复利用率。同时，生石灰工业废水处理工艺、技术不断，生石灰给水处理絮凝剂也提出了新的要求。石灰在黄金选厂中的作用也别大，如在浮选过程中，矿浆的pH值，调节化合物类捕收剂及某些的作用活性。生石灰：清塘安全、环保、在所有的清塘中，生石灰不仅效果，而且使用安全、环保、，是水产健康养殖推荐使用的清塘之一。但是使用生石灰清塘，仍有关键性工作不可忽视。一、清塘原理 石灰清塘的原理是通过生石灰遇水后发生化学反应，产生氢氧化钙，并放出大量的热。氢氧化钙为强碱，其氢氧根离子在短时间能使池水的pH值到11以上，从而能迅速达到杀菌消毒和杀死敌害生物的目的。同时生石灰与水反应，变成碳酸钙。碳酸钙能使淤泥变的松软，改善底泥通气条件，加速底泥有机质分解，加上钙的置换作用，释放出被淤泥吸附的氮、磷、钾等营养元素，使池水变肥，能起到间接施肥的作用。二、清塘方法 分为干法清塘和带水清塘两种。干法清塘：一般每亩用量为60-75kg。先将池水排至5-10cm深，然后在池底四周挖几个小坑，将生石灰倒入坑内，加水溶化，不待冷却即将生石灰向池水顺风向均匀泼洒，泼洒后第二天再用长柄泥耙在塘底推耙一遍，使石灰浆与塘泥充分混合，以清塘的效果。也可将石灰盛在木桶内，边加水边向池中泼洒直至石灰溶化完毕，池底要整个洒遍。优点：生石灰用量比较少，比带水清塘成本低。

缺点：重新加注新水时，病虫害和野杂鱼类可能随水进入塘内，在加水时应采取过滤措施。带水清塘：对一些水源不足或抽排不便的池塘可能用此法。一般按照水深1m每亩150-175kg的用量，将生石灰放入木桶或小木船中化水后立即洒遍全池。优点：使用此法不必加注新水，防止了病虫害和野杂鱼类随水带入塘内的危险，防病效果比干池清塘更好。缺点：成本高，生石灰用量大。三、清塘效果 1、能迅速而杀死野杂鱼、蛙卵、蝌蚪、螺蚬、蚂蟥、水生昆虫等动物，对防止一些水生植物、鱼类寄生虫和病原菌等敌害生物的侵袭有良好的作用。2、可池水的碱度和硬度，增加缓冲能力，水体质量。由于碱的游离，可以中和淤泥中的各种有机酸，改变酸性环境，使池塘呈微碱性环境。3、钙离子浓度增加，pH值升高，可使被淤泥胶粒吸附的铵、磷酸、钾等离子向水中释放，增加水的肥度。同时钙本身是各种水生生物所必需的营养元素，特别是虾、蟹、贝类等需要大量的钙，因此，用生石灰清塘能起到较好的施肥作用。4、可加速细菌分解有机物的过程，促进池塘内有机质分解矿化，促进饵料生物的集中大量萌发，保证生物饵料的供给。一般用生石灰清塘，7-10d浮游生物可达高峰，有利于鱼类生长。5、能澄清水质，使悬浮的胶状有机物等凝聚沉淀；同时还能加快池底有害物质的氧化分解，改善池底的通气条件，延缓池塘的老化。四、注意事项 1、采用生石灰清塘。最短要在放养前7d，最长在放养前20d，一般在放养前10d到半个月进行。具体时间可根据放养种类决定。2、清塘时间应选择晴天中午到下午4点以前进行。阴雨天气温低，会影响效果，不宜进行。一般水温升高10 药效可增加一倍。早春水温3-5 时要适当增加

用量20-30%。尤其是对底层鱼如泥鳅较多的鱼池，更应适当增加用量。3、生石灰的质量影响清塘效果。质量好的生石灰是块状、较轻、不含杂质、遇水后反应剧烈、体积膨大明显。不使用建筑袋装的生石灰，袋装的生石灰杂质含量高，有效成分含量低。4、清塘用的生石灰随用随买。否则，放置时间久了，生石灰会吸收空气中的水分和二氧化碳生成碳酸钙而失效，需做好防潮工作。

5、如池水硬度大、池底淤泥多，会影响清塘效果，应适当加大用量。

6、干涸的池塘要在下药前10天左右进水。让隐藏在底泥中的生物出来以便杀灭。7、泼洒时要注意身体肌肤不要直接接触正在溶解的生石灰，避免烫伤。同时要戴手套和口罩，以保证安全。8、生石灰清塘后应待pH降至7.5左右时才可以放养鱼苗。药性消失的时间为7-10d，带水清塘比干法清塘药性消失的时间要长些。为确保安全，放养鱼苗前试水。

9、在盐碱地带，土壤碱性强，池水pH高，建议不使用生石灰清塘。更容易使土壤形成颗粒状结构，土壤粘度。氢氧化钙可以起到很好的土壤消毒作用。在种植作物的土地上很容易留下或滋生一些有害细菌。在土壤中撒入生石灰，与空气中水分发生反应变成熟石灰（氢氧化钙）的时候会产生大量的热量。热量会使土壤温度升高，可以起到杀灭土壤中残留病菌，减少作物土传病害的作用。由于轻钙粉的沉降体积（2.4-2.8mL/g）比重钙粉的沉降体积（1.1-1.4mL/g）大，所以称之为轻钙粉。碳酸钙的化学式为 CaCO_3 ，碳酸钙与所有的强酸发生反应，生成水和相应的钙盐（如氯化钙 CaCl_2 ），同时放出二氧化碳；在常温（25℃）下，碳酸钙在水中的浓度积为 8.7×10^{-9} ，溶解度为0.0014。也用作杀菌剂和化工原料等。电磁计在传感器内部有两根平行的T型振管，中部装有驱动线圈，两装有拾振线圈，直接测量通过计的介质的质量，还可测量介质的密度及间接测量介质的温度。电磁计是种重要的测量仪表，是采用感热式测量。于脱硫系统浆液的腐蚀性及磨蚀性，同时又有很高的含固率（可达30%），无法采用常规检测方法测量其密度。