

张家口市桥西区生石灰颗粒 高活性度白灰

产品名称	张家口市桥西区生石灰颗粒 高活性度白灰
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

张家口市桥西区生石灰颗粒 高活性度白灰而形成配合物的过程是个放热过程。形成的配合可以发生过程2（即电离过程）：由于钙元素与水分子的配合过程的放热应很大，它包含于过程1中，超过了过程1与过程2中其它有热应的过程的影响，故氢氧化钙的溶解过程总的热应是放热。温度升高将会使溶解平衡过程向相反方向移动，故而氢氧化钙的溶解度随温度升高而减小。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值提高到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，以提高清塘的效果。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、可提高池水的碱度和硬度，增加缓冲能力，提高水体质量。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。因为漂白粉为酸性，生石灰为碱性，若混用则酸碱中和，直接降低消毒功效。生石灰不能与同时施用。因为生石灰遇水生成氢氧化钙，而在弱碱性条件下，会发生化学反应生成，其毒性会增强10倍，且残留期大大延长。生石灰不能和等同时使用。水体中钙离子的增加会导致铜离子的减少。生成物 $\text{Ca}(\text{OH})_2$ 是非沉淀物，也就不需要标记“”，相对比碳酸钙就是沉淀物了。延伸：氢氧化钙 $\text{Ca}(\text{OH})_2$ 是种白色粉末状固体。化学式 $\text{Ca}(\text{OH})_2$ ，俗称熟石灰、消石灰，加入水后，呈上下两层，上层水溶液称作澄清石灰水，下层悬浊液称作石灰乳或石灰浆。上层清液澄清石灰水可以检验二氧化碳。引起碳素材料燃烧，使碳素材料消耗增加，还会造成料层上方黏连结块，使料层透气性下降，料层结构遭到破坏。又据统计氧化镁在1%以上，超1%电耗至少增加100度。此外，出炉口也会被电石堵塞，终使炉况恶化，停产检修。作为电石生产企业来说，严把白灰入库质量关，准确化验，控制氧化镁的质量分数低于2%以下。先是温度，温度变高可以导致氢氧化钙的热裂解或热交联。但热的根本果还是活花果。提升氧分散速度和活化氧化反应，从而加快氢氧化钙氧化反应速度，这普遍存在的种老化情况--热氧老化。其次长期存放空气中的氧在氢氧化钙中同橡胶分子发作游离基链锁反应，分子链发作开裂或者过度交联，导致橡胶性能的改变。