海安石灰石活性度检测 石灰氧化钙检测

产品名称	海安石灰石活性度检测 石灰氧化钙检测
公司名称	浙江广分检测技术有限公司
价格	.00/件
规格参数	
公司地址	江苏省昆山市陆家镇星圃路12号智汇新城B区7栋
联系电话	18662248593 18662248593

产品详情

所谓活性，是指石灰与水的反应能力。

活性度是指：将一定数量、一定粒度范围的石灰，与具有一定温度和一定量的水混合后，石灰与水进行溶解反应的速度。它代表了石灰在钢水中与其他物质（杂质）发生反应的能力。因为，要钟地测出石灰在造渣过程中与钢水的反应速度是非常困难的。同时，它又能够通过检测活性度的高低来判断石灰的煅烧质量并指导生产。由此，便产生了对煅烧后的石灰产品进行活性度检测的要求。

对活性石灰的质量或活性度的检测方法很多。其中，常以滴定法为主。而在煅烧过程中，采用水化对比法、水化称重法和取样蛆法判断，分析石灰的煅烧质量则是比较快捷实用的。例如：

1

滴定法

取出窑后石灰试样若干，破碎，用1mm孔径筛过筛，再用5mm孔径筛过筛，选取1～5 mm粒度的石灰50克，放入40±1 ℃、2000 ml的水中溶解并搅拌，在溶液中滴加酚酞作指示剂，以4N HCl（4克当量的）做滴定剂，滴定5 —10分钟。这时，达到滴定终点的HCl体积消耗数（ml），即为所测石灰试样的活性度。根据理论计算方式对石灰的测算结果表明，纯态活性CaO的活性度指数为446ml 。

其纯态活性CaO的理论活性度的测算方式如下：

分子量：Ca = 40.08 O = 16.00 H = 1.008 Cl = 35.45

解：由活性石灰CaO的活性度检测方法——粗颗粒滴定法可知，

CaO + H2O = Ca（OH）2（1）

Ca（OH）2+ 2HCl = CaCl 2 + 2 H2O （2）

（1）+（2）得$CaO + 2HCl = CaCl_2 + H_2O$ （3）

56.08 72.92

50 X

X = 50×72.92 / 56.08 = 65.01

因为：1升4 N的HCl溶液里含有145.84克HCl

所以：65.01克HCl可制得4N HCl溶液

65.01÷145.84×1000 = 445.79 ≈446 ml

2

水化称重法

在无化学试剂的条件下：

a、取石灰试样若干称重，记重为g 1。

b、将称重后的试样溶干水中，让其充分消化。

c、过滤石灰水，收得不溶残渣，烘干称重，记为g 2。

d、算出反应消化部份：g 1－g 2 = g 3。

e、算出石灰分解率（g 3÷g 1）×100 %，可基本反映出石灰的煅烧质量。

3