

# 碱纯度检测 盐纯度检测 氢氧化钠 氯化钠检测

产品名称	碱纯度检测 盐纯度检测 氢氧化钠 氯化钠检测
公司名称	广州国检检测有限公司技术服务
价格	.00/件
规格参数	
公司地址	广州市番禺区南村镇新基村新基大道东1号（2号厂房）1楼自编102房
联系电话	020-66624679 15918506719

## 产品详情

### 一、检测项目概述

在化学酸碱溶液中，氢氧化钠是一种标志性的强碱，用途十分广泛。先来复习一下，氢氧化钠NaOH，别名烧碱、苛性碱、苛性钠、火碱等，分子量40，CAS号1310-73-2，外观为熔制的白色干燥颗粒、块、棒或薄片；质坚脆，在水中易溶，可用于pH调节；与弱酸反应成盐，是有机合成、染色、制革、造纸、医药过程中的重要原料。

通常氢氧化钠被分为工业级和食品级，当应用于制药和食品工业的时候，氢氧化钠安全性一般认为在低浓度时无毒，高浓度时，对皮肤、眼睛和黏膜有腐蚀性和刺激性，需要注意的是当氢氧化钠作为食品和

药品原料时，其含量的控制要求更为严格，所以需要特别关注含量测定的方法。

## 二、检测方法参考

这里含量检测方法以药典操作为例：取本品1.5g，精密称定，加新沸放冷的水40ml使溶解，放冷至室温，加酚酞指示液3滴，用硫酸滴定液（0.5mol/L）滴定至红色消失，记录消耗硫酸滴定液的体积，再加甲基橙指示液2滴，继续滴加硫酸滴定液至显持续的橙红色。根据消耗硫酸滴定液的体积，算出供试量中的总碱量（作为NaOH计算），并根据加甲基橙指示液后消耗硫酸滴定液的体积，算出供试量中Na<sub>2</sub>CO<sub>3</sub>的含量。每1ml硫酸滴定液（0.5mol/L）相当于40.00mg的NaOH或106.0mg的Na<sub>2</sub>CO<sub>3</sub>。

或是利用将溶液中先加入氯化钡，将碳酸钠转化为碳酸钡沉淀，然后以酚酞为指示剂，用盐酸标准溶液滴定至终点，测得氢氧化钠含量， $\text{Na}_2\text{CO}_3 + \text{BaCl}_2 \rightarrow \text{BaCO}_3 + 2\text{NaCl}$ ， $\text{NaOH} + \text{HCl} \rightarrow \text{NaCl} + \text{H}_2\text{O}$ ，但需要关注的是滴定过程的影响较多，包括标液浓度的准确性、滴定终点判断的准确性，样品称重的准确性，影响检测结果。

## 三、检测应用范围

实验室可提供氢氧化钠含量检测，对碱度、溶液的澄清度和颜色、氯化物、硫酸盐、钾盐、铝盐、铁盐、重金属、浓度、质量分数、纯度等项目进行相关检测，提供氢氧化钠一站式解决方案。