

基本属性

| | |
|-------------|------------------|
| 英文名称 | Sodium hydroxide |
| 别名 | 苛性碱 |
| CAS | 1310-73-2 |
| 分子式 | NaOH |
| 分子量 | 39.997 |
| 纯度 | 分析纯, AR, ≥96% |
| 外观 (性状) | 白色片状或颗粒 |
| 储存条件 | 室温 |
| 单位 | 瓶 |
| 规格 | 100g |
| Pubchem CID | 14798 |
| MDL 号 | MFCD00132264 |
| EC 号 | 215-185-5 |
| 相关类别 | 生化试剂, 碱 |
| 溶解性 | 溶于水 |
| 有效期 | 36 个月 |

安全信息

| | |
|-------|----------------|
| 警示性声明 | P260-P305+P351 |
| RTECS | TT2975000 |
| WGK | 1 |

产品简介

氢氧化钠 (Sodium hydroxide) , 无机化合物, 化学式 NaOH , 也称苛性钠、烧碱、固碱、火碱、苛性苏打。氢氧化钠具有强碱性, 腐蚀性极强, 可作酸中和剂、配合掩蔽剂、沉淀剂、沉淀掩蔽剂、显色剂、皂化剂、去皮剂、洗涤剂等, 用途非常广泛。

纯净的氢氧化钠是白色的固体, 极易溶解于水, 它的水溶液有涩味和滑腻感。氢氧化钠暴露在空气中时容易吸收水分, 表面潮湿而逐步溶解, 这种现象叫做潮解。其相对密度 2.130。熔点 318.4°C。沸点 1390°C。固体烧碱有很强的吸湿性。易溶于水, 溶解时放热, 水溶液呈碱性, 有滑腻感; 溶于乙醇和甘油; 不溶于丙酮、乙醚。腐蚀性极强, 对纤维、皮肤、玻璃、陶瓷等有腐蚀作用。与金属铝和锌、非金属硼和硅等反应放出氢; 与氯、溴、碘等卤素发生歧化反应; 与酸类起中和作用而生成盐和水。

使用说明

生化试剂的用法用量主要根据客户的实验目的和现有文献或书籍中的实验方法来决定，
以下用途仅供参考。

1、做酸碱滴定的时候，可以取 4g，用 100ml 纯水溶解，制成 1mol/L 的 NaOH 滴定液

2、浓度为 1% (即取 1g 溶于 100ml 水) 时，主要用于玻璃器皿的消毒；2%~5% (即取 2g-5g 溶于 100ml 水) 时，主要用于环境、污物、粪便等的消毒。

注意事项

眼睛接触：应立即提起眼睑，用流动清水或生理盐水冲洗至少 15 分钟，或用 3%硼酸溶液冲洗，迅速就医。吸入：迅速脱离现场至空气新鲜处。必要时进行人工呼吸，迅速就医。

食入：患者清醒时立即漱口，口服稀释的醋或柠檬汁，迅速就医。

隔离泄漏污染区，周围设警告标志，建议应急处理人员戴好防毒面具，穿化学防护服。不要直接接触泄漏物，用大量水冲洗，经稀释的洗水放入废水系统。如大量泄漏，收集回收或无害处理后废弃。

氢氧化钠属中等毒性。其危险特性为：遇水和水蒸气大量放热，形成腐蚀性溶液。与酸发生中和反应并放热。具有强腐蚀性。燃烧（分解）产物：可能产生有害的毒性烟雾。其侵入途径为：吸入、食入。其健康危害为：有强烈刺激和腐蚀性。粉尘或烟雾刺激眼和呼吸道，腐蚀鼻中隔；皮肤和眼直接接触可引起灼伤；误服可造成消化道灼伤，粘膜糜烂、出血和休克。

备注：产品可能会有优化升级。以实际标签信息为准。

