

## 2N NaOH (核酸提取与纯化专用, 100ml 装) 精准配方

组分名称	理论用量	终浓度	实际用量
NaOH (固体)	8 g	2 N	
去离子水 (dH <sub>2</sub> O)	80ml (初始) , 定容至 100 ml		

### 详细配制步骤:

- 1、准备工作: 提前穿戴好防护用品(丁腈手套、护目镜、实验服), 选择通风良好的实验区域; 准备 100~200 ml 塑料烧杯(严禁使用玻璃烧杯, NaOH 溶解放热可能导致玻璃烧杯炸裂)、磁力搅拌器、电子天平、移液管等实验用品, 确保用品干净无杂质。
- 2、加水预热: 向塑料烧杯中准确量取 80 ml 去离子水, 放置在平稳的实验台上, 备用(初始加水不宜过多, 便于后续溶解搅拌, 避免放热飞溅)。
- 3、称量溶解: 用电子天平准确称取 8 g NaOH 固体, 小心缓慢地分批加入塑料烧杯中, 同时开启磁力搅拌器持续搅拌, 避免 NaOH 固体堆积在杯底, 导致局部过热、溶液飞溅。
- 4、定容冷却: 待 NaOH 固体完全溶解, 且溶液冷却至室温后, 用去离子水缓慢将溶液定容至 100 ml, 边加边搅拌, 确保浓度均一。

5、保存备用：将配制好的 2 N NaOH 溶液转移至塑料容器中，密封瓶口，贴上标签（标注试剂名称、浓度、配制日期），置于室温下保存，避免与酸性试剂、二氧化碳接触。



扫一扫上面的二维码图案，加我为朋友。

**添加微信可免费领取试剂(包邮)**

**手机（同微信）：19850855600**