

2009年执业西药师药物分析：滴定液的配制和标定执业药师考试 PDF转换可能丢失图片或格式，建议阅读原文

https://www.100test.com/kao_ti2020/644/2021_2022_2009_E5_B9_B4_E6_89_A7_c23_644940.htm id="zhongxiao" class="shan">

滴定液的配制和标定 《中国药典》采用间接法配制滴定液，即先配制成大致浓度的溶液，然后再用基准物标定，以确定滴定液的准确浓度。滴定液的浓度一般在 $0.01 \sim 1\text{mol/L}$ 之间，最常使用的是 0.1mol/L 的浓度。

1. 盐酸滴定液的配制和标定（以 0.1mol/L 盐酸滴定液为例）

（1）配制方法：取盐酸 9.0ml ，加水稀释至 1000ml ，即得。

百考试题论坛

（2）标定方法：基准物为无水碳酸钠，指示剂为甲基红-溴甲酚绿混合指示液，每 1ml 的盐酸滴定液（ 0.1mol/L ）相当于 5.30mg 的无水碳酸钠。

2. 硫酸滴定液的配制和标定（以 0.05mol/L 硫酸滴定液为例）

（1）配制方法：取硫酸 3.0ml ，缓缓注入适量水中，冷却至室温，加水稀释至 1000ml ，摇匀。来源

：www.examda.com

（2）标定方法：同盐酸滴定液。每 1ml 的硫酸滴定液（ 0.05mol/L ）相当于 5.30mg 的无水碳酸钠。

3. 氢氧化钠滴定液的配制和标定（以 0.1mol/L 氢氧化钠滴定液为例）

www.Examda.CoM 考试就到百考试题

（1）配制方法：取澄清的氢氧化钠饱和溶液 5.6ml ，加新沸过的冷水 1000ml ，摇匀。

（2）标定方法：基准物为邻苯二甲酸氢钾，指示剂为酚酞指示液，每 1ml 的氢氧化钠滴定液（ 0.1mol/L ）相当于 20.42mg 的邻苯二甲酸氢钾。

更多信息请访问：执业药师网校 百考试题论坛 百考试题在线考试系统 百考试题执业药师加入收藏 相关推荐：2009年执业西药师药物分析：酸碱滴定法的基本原理 2009年执业西药师药物分析：酸碱指示剂 100Test

下载频道开通，各类考试题目直接下载。详细请访问
www.100test.com