

2010年执业西药师药物分析：强酸强碱的滴定曲线执业药师考试 PDF转换可能丢失图片或格式，建议阅读原文

https://www.100test.com/kao_ti2020/645/2021_2022_2010_E5_B9_B4_E6_89_A7_c23_645996.htm

例：pOH=4.30 pH=9.70 用类似方法可计算出滴定过程中各点的pH值。若以NaOH的加入量（V）为横坐标，以溶液的pH值为纵坐标作图，得滴定曲线图4-1。

从滴定曲线可以看出：（1）在计量点附近加入的NaOH溶液，由19.98ml增加至20.02ml（约1滴）时，溶液的pH值由4.30急剧改变为9.70，0.04ml的NaOH液就使pH值变化了5.40个单位。这种在计量点附近突变的pH值范围为滴定突跃。（2）滴定突跃是选择指示剂的重要依据，凡是变色范围全部或部分落在滴定突跃范围内的指示剂都可用来指示滴定终点。本滴定可选用酚酞、甲基红、甲基橙等作指示剂。百考试题论坛（3）滴定突跃范围的大小与溶液浓度有关。若溶液浓度越大，突跃范围就越大，可供选择的指示剂越多，但浓度太大，样品量需要很大；若溶液浓度越稀，突跃范围越窄，指示剂的变色不明显，指示剂的选择也会受到限制。故一般以选用0.1mol/L浓度的滴定液为宜。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：2010年执业西药师药物分析：强酸强碱的滴定 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