

2010年执业西药师药物分析：强碱滴定弱酸的滴定曲线执业
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_645998.htm 当滴入NaOH液20.02ml（化学计
量点后0.1%）时，则 $pOH=4.30$ $pH=9.70$ 根据滴定过程中各点
的pH值，得滴定曲线图4-2。从图4-2可以看出：（1）滴定
突跃范围较小，pH值范在7.75 ~ 9.70之间。（2）计量点的pH
值不是7而是8.72，计量点落在碱性范围内。这是因为滴定产
物醋酸钠为强碱弱酸盐。水解后显碱性。（3）本滴定宜选
择在碱性范围内变色的指示剂，如酚酞或百里酚酞等。（4
）影响突跃范围的因素 K_a ：当浓度一定时， K_a 愈大，突跃
范围愈大。当 $K_a < 10^{-8}$ 时，已没有明显突跃，无法用指示剂
来确定终点。 浓度：当 K_a 一定时，酸的浓度愈大，突跃范
围也愈大。根据滴定误差应 $< 0.1\%$ 的要求，一般来说，
当 CK_a 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