

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

https://www.100test.com/kao_ti2020/645/2021_2022_2010_E5_B9_B4_E6_89_A7_c23_645995.htm

现以NaOH液（0.1000mol / L）滴定20.00mlHCl液（0.1000mol / L）为例来讨论。设酸和碱的浓度分别为 C_a 、 C_b ，酸和碱的体积分别为 V_a 、 V_b 。

- 1.滴定开始前（ $V_b=0$ ）溶液的酸度等于盐酸的原始浓度，则
- 2.滴定开始至化学计量点前 随着NaOH的不断滴入，溶液中 $[H^+]$ 逐渐减小，其大小取决于剩余HCl的量和溶液的体积。当滴入NaOH液19.98ml（化学计量点前0.1%）时，则
- 3.化学计量点（ $V_a= V_b$ ）时滴入NaOH液20.00ml，NaOH和HCl以等物质的量相互作用，溶液呈中性，则
- 4.化学计量点后（ $V_a > V_b$ ）溶液的pH值由过量的NaOH的量和溶液的体积来决定。当滴入NaOH液20.02ml（化学计量点后0.1%）时，则

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 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