

2010年执业西药师药物分析：强碱滴定弱酸执业药师考试

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_645997.htm

1. 滴定开始前 ($V_b=0$) 溶液的 $[H^+]$ 主要来自HAc的离解，pH值按最简式计算：2. 滴定开始至化学计量点前 ($V_a > V_b$) 由于溶液中存在HAc-NaAc缓冲体系，其pH值按下式计算：3. 化学计量点时 ($V_a=V_b$) 此时为NaAc溶液，其酸度由HAc的共轭碱Ac⁻的 K_b 和 C_b 决定，由于溶液的体积增大1倍，故 $C_b=0.0500\text{mol/L}$ ，则4. 化学计量点后 ($V_a < V_b$) 由于过量NaOH的存在，抑制了Ac⁻的水解，溶液的pH值仅由过量的NaOH的量和溶液体积来决定，其计算方法与强碱滴定强酸相同。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：强酸强碱的滴定曲线 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