

2005 年硕士研究生入学考试试题

考试科目：分析化学(B)

一、选择题(每题 2 分, 共 38 分)

1. 标定 NaOH 溶液浓度时所用的邻苯二甲酸氢钾中含有少量的邻苯二甲酸, 将使标出的 NaOH 浓度较实际浓度 ()
A. 偏低 B. 偏高 C. 无影响 D. 不确定
2. 在 pH 为 10.0 的氨性溶液中以 EDTA 滴定 Zn²⁺ 至 50% 处时 ()
A. pZn 只与 [NH₃] 有关 B. pZn 只与 c_{Zn} 有关
C. pZn 只与 lgK' _{ZnY} 有关 D. pZn 与 [NH₃]、c_{Zn} 均有关
3. 以 EDTA 滴定 Zn²⁺ 时, 加入的氨性溶液无法起到的作用是 ()
A. 控制溶液酸度 B. 防止 Zn²⁺ 水解
C. 防止指示剂僵化 D. 保持 Zn²⁺ 可滴定状态
4. 对 Fe³⁺/Fe²⁺ 电对, 25℃时条件电位 (E[⊖]) 等于 ()
A. E[⊖] + 0.059lg $\frac{[Fe^{3+}]}{[Fe^{2+}]}$ B. E[⊖] + 0.059lg $\frac{c_{Fe^{3+}}}{c_{Fe^{2+}}}$
C. E[⊖] + 0.059lg $\frac{\gamma_{Fe^{3+}}}{\gamma_{Fe^{2+}}}$ D. E[⊖] + 0.059lg $\frac{\alpha_{Fe^{3+}}}{\alpha_{Fe^{2+}}}$
5. 在进行晶形沉淀时, 沉淀操作应该 ()
A. 不要搅拌 B. 在较浓溶液中进行
C. 完整溶液中进行