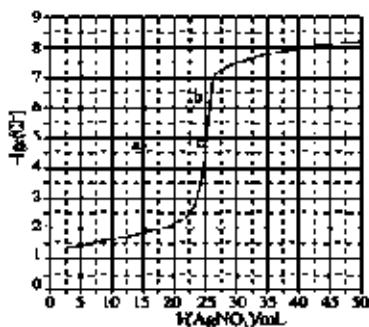


高中化学2022年年末周练知识点——酸碱中和滴定训练题（1）【含详解】

1.

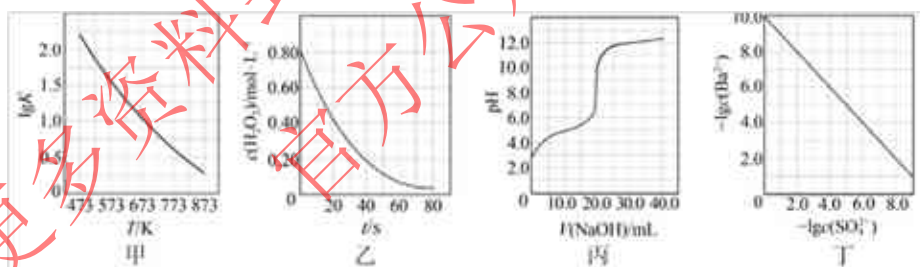
用 $0.100\text{ mol}\cdot\text{L}^{-1}\text{AgNO}_3$ 滴定 $50.0\text{ mL } 0.0500\text{ mol}\cdot\text{L}^{-1}\text{Cl}^-$ 溶液的滴定曲线如图所示。下列有关描述错误的是（ ）



- A. 根据曲线数据计算可知 $K_{sp}(\text{AgCl})$ 的数量级为 10^{-10}
- B. 曲线上各点的溶液满足关系式 $c(\text{Ag}^+)\cdot c(\text{Cl}^-)=K_{sp}(\text{AgCl})$
- C. 相同实验条件下, 若改为 $0.0400\text{ mol}\cdot\text{L}^{-1}\text{Cl}^-$, 反应终点c移到a
- D. 相同实验条件下, 若改为 $0.0500\text{ mol}\cdot\text{L}^{-1}\text{Br}^-$, 反应终点c向b方向移动

2.

根据下列图示所得出的结论不正确的是



- A. 图甲是 $\text{CO}(\text{g})+\text{H}_2\text{O}(\text{g})\rightleftharpoons\text{CO}_2(\text{g})+\text{H}_2(\text{g})$ 的平衡常数与反应温度的关系曲线, 说明该反应的 $\Delta H<0$
- B. 图乙是室温下 H_2O_2 催化分解放出氧气的反应中 $c(\text{H}_2\text{O}_2)$ 随反应时间变化的曲线, 说明随着反应的进行 H_2O_2 分解速率逐渐减小
- C. 图丙是室温下用 $0.1000\text{ mol}\cdot\text{L}^{-1}\text{NaOH}$ 溶液滴定 $20.00\text{ mL } 0.1000\text{ mol}\cdot\text{L}^{-1}$ 某一元酸HX的滴定曲线, 说明HX是一元强酸
- D. 图丁是室温下用 Na_2SO_4 除去溶液中 Ba^{2+} 达到沉淀溶解平衡时, 溶液中 $c(\text{Ba}^{2+})$ 与 $c(\text{SO}_4^{2-})$ 的关系曲线, 说明溶液中 $c(\text{SO}_4^{2-})$ 越大 $c(\text{Ba}^{2+})$ 越小