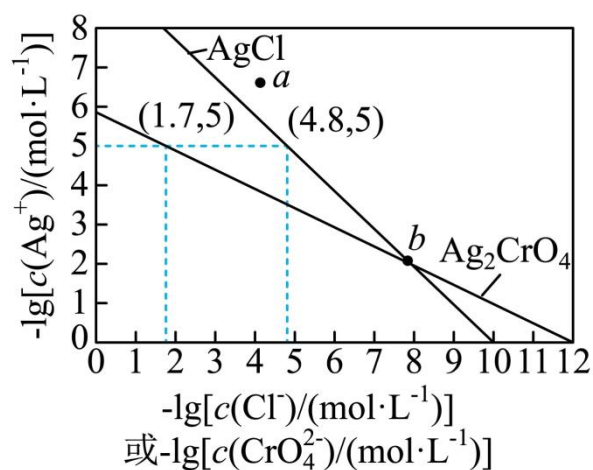


7. 一定温度下,  $\text{AgCl}$  和  $\text{Ag}_2\text{CrO}_4$  的沉淀溶解平衡曲线如图所示。



下列说法正确的是

- A. a 点条件下能生成  $\text{Ag}_2\text{CrO}_4$  沉淀, 也能生成  $\text{AgCl}$  沉淀
- B. b 点时,  $c(\text{Cl}^-) = c(\text{CrO}_4^{2-})$ ,  $K_{\text{sp}}(\text{AgCl}) = K_{\text{sp}}(\text{Ag}_2\text{CrO}_4)$
- C.  $\text{Ag}_2\text{CrO}_4 + 2\text{Cl}^- \rightleftharpoons 2\text{AgCl} + \text{CrO}_4^{2-}$  的平衡常数  $K = 10^{7.9}$
- D. 向  $\text{NaCl}$ 、 $\text{Na}_2\text{CrO}_4$  均为  $0.1\text{mol}\cdot\text{L}^{-1}$  的混合溶液中滴加  $\text{AgNO}_3$  溶液, 先产生  $\text{Ag}_2\text{CrO}_4$  沉淀

二、非选择题: 本题共 4 小题, 共 58 分。(必做题: 26~28 题, 选做题: 35-36 题)