

高中化学2022年年末周练知识点——盐类的水解训练题（1）【含详解】

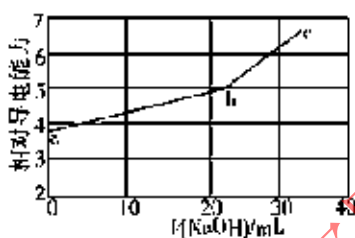
1.

N_A 代表阿伏加德罗常数的值。下列说法正确的是（ ）

- A. 常温常压下，124g P_4 中所含P—P键数目为 $4N_A$
- B. 100mL $1\text{mol}\cdot\text{L}^{-1}\text{FeCl}_3$ 溶液中所含 Fe^{3+} 的数目为 $0.1N_A$
- C. 标准状况下，11.2L甲烷和乙烯混合物中含氢原子数目为 $2N_A$
- D. 密闭容器中，2mol SO_2 和1mol O_2 催化反应后分子总数为 $2N_A$

2.

NaOH溶液滴定邻苯二甲酸氢钾（邻苯二甲酸 H_2A 的 $K_{a1}=1.1\times 10^{-3}$ ， $K_{a2}=3.9\times 10^{-6}$ ）溶液，混合溶液的相对导电能力变化曲线如图所示，其中b点为反应终点。下列叙述错误的是



- A. 混合溶液的导电能力与离子浓度和种类有关
- B. Na^+ 与 A^{2-} 的导电能力之和大于 HA^- 的
- C. b点的混合溶液 $\text{pH}=7$
- D. c点的混合溶液中， $c(\text{Na}^+) > c(\text{K}^+) > c(\text{OH}^-)$

3.

常温下将NaOH溶液滴加到己二酸（ H_2X ）溶液中，混合溶液的pH与离子浓度变化的关系如图所示。下列叙述错误的是