

福建省厦门市2021年高考化学三模试卷

单选题

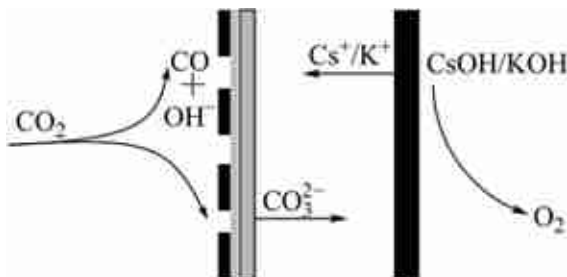
1. 单选题

我国古代《演繁露》记载：“盐已成卤水，暴烈日，即成方印，洁白可爱，初小渐大或数十印累累相连”，其中涉及的分离方法是（ ）

- A. 升华 B. 蒸发 C. 萃取 D. 过滤

2. 单选题

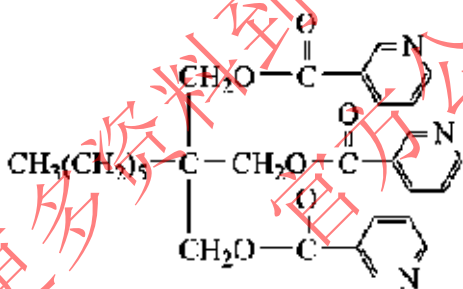
科学家设计下列装置捕获 CO_2 ，助力碳中和。下列有关说法错误的是（ ）

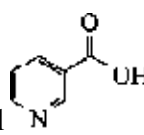


- A. CO_2 与 CO_3^{2-} 中心原子的杂化方式相同 B. KOH 的电子式为 $\text{K}^+[\text{O}:\text{H}]^-$ C. 阳极电极反应式为 $4\text{OH}^- - 4\text{e}^- = 2\text{H}_2\text{O} + \text{O}_2 \uparrow$ D. CO 的结构式为 $\text{C}\equiv\text{O}$

3. 单选题

利用西红柿中提取的烟酸为原料可合成降血脂药物灭脂灵，其结构式如图所示。下列有关该化合物的叙述正确的是（ ）



- A. 碳原子的杂化方式有3种 B. 1mol灭脂灵发生水解可生成3mol  C. 含有1个手性碳原子 D. 一氯代物有16种(不考虑立体异构)

4. 单选题

侯氏制碱法涉及的主要反应为 $\text{NaCl} + \text{H}_2\text{O} + \text{NH}_3 + \text{CO}_2 = \text{NaHCO}_3 \downarrow + \text{NH}_4\text{Cl}$ 。 N_A 为阿伏伽德罗常数的值，下列有关说法错误的是（ ）

- A. 标准状况下，5.6L NH_3 的分子数为 $0.25 N_A$ B. 1个 NaCl 晶胞的质量为 $\frac{58.5 \times 4}{N_A} \text{g}$ C. 1L $0.1 \text{ mol} \cdot \text{L}^{-1}$ NH_4Cl 溶液中 NH_4^+ 数目小于 $0.1 N_A$ D. 反应消耗 0.1 mol CO_2 析出 NaHCO_3 数