

贵港市高一化学月考测验（2022年前半期）试卷带答案和解析

1. 选择题

“钴酞菁”分子（直径约为 $1.34 \times 10^{-9} \text{m}$ ）结构和性质与人体内的血红素及植物内的叶绿素非常相似。下列关于“钴酞菁”分子的说法中正确的是

- A. “钴酞菁”分子在水中所形成的分散系属悬浊液
- B. “钴酞菁”分子既能透过滤纸，也能透过半透膜
- C. 在分散系中，“钴酞菁”分子直径比 Na^+ 的直径小
- D. “钴酞菁”分子在水中形成的分散系能产生丁达尔现象

2. 选择题

设阿伏加德罗常数为 N_A ，则下列说法正确的是

- A. 常温常压下，11.2 L甲烷中含有的氢原子数为 $2N_A$
- B. 标准状况下，0.3 mol二氧化硫中含有的氧原子数为 $0.3N_A$
- C. 常温常压下，2 g H_2 的分子数为 N_A
- D. 常温常压下，1 mol/L MgCl_2 溶液中含 Cl^- 数为 $2N_A$

3. 选择题

下列离子方程式书写正确的是

- A. 硫酸溶液中滴加氢氧化钡溶液： $\text{H}^+ + \text{SO}_4^{2-} + \text{Ba}^{2+} + \text{OH}^- = \text{BaSO}_4 \downarrow + \text{H}_2\text{O}$
- B. 硫酸镁跟氢氧化钡反应： $\text{Ba}^{2+} + \text{SO}_4^{2-} = \text{BaSO}_4 \downarrow$
- C. 向 AgNO_3 溶液中加入铜粉： $2\text{Ag}^+ + \text{Cu} = \text{Cu}^{2+} + 2\text{Ag}$
- D. 氢氧化铜加到醋酸溶液中： $\text{Cu}(\text{OH})_2 + 2\text{H}^+ = \text{Cu}^{2+} + 2\text{H}_2\text{O}$

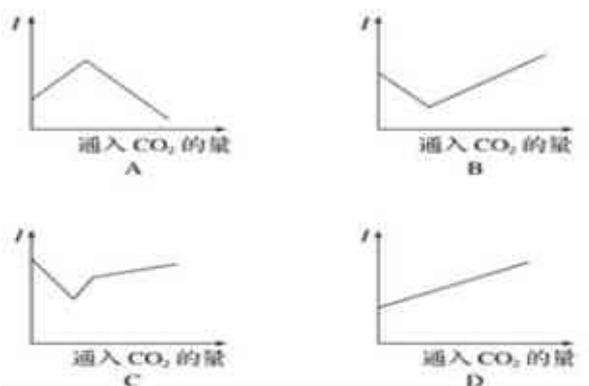
4. 选择题

一定能在下列溶液中大量共存的离子组是

- A. 在强碱溶液中： Na^+ 、 K^+ 、 Cl^- 、 SO_3^{2-}
- B. 使酚酞变红色的溶液： Na^+ 、 Cu^{2+} 、 HCO_3^- 、 NO_3^-
- C. 0.1 mol/L AgNO_3 溶液： K^+ 、 H^+ 、 Cl^- 、 SO_4^{2-}
- D. 0.1 mol/L Na_2CO_3 溶液： K^+ 、 Ba^{2+} 、 NO_3^- 、 Cl^-

5. 选择题

向澄清饱和石灰水中通入二氧化碳，测得溶液导电性(I表示导电能力)的变化，以下与加入物质质量的关系正确的是



- A. A B. B C. C D. D