

2021-2022年高一上半年12月考试化学考题（云南省元江县一中）

1. 选择题

下列变化过程中属于氧化反应的是()

- A. $\text{MnO}_2 \rightarrow \text{Mn}^{2+}$ B. $\text{CuO} \rightarrow \text{CuCl}_2$
C. $\text{Ag}^+ \rightarrow \text{Ag}_2\text{O}$ D. $\text{Sn}^{2+} \rightarrow \text{Sn}^{4+}$

2. 选择题

对下列实验过程的评价，正确的是

- A. 某固体中加入稀盐酸，产生了无色气体，证明该固体一定会有 CO_3^{2-}
B. 某溶液中滴加了 Na_2CO_3 溶液，生成白色沉淀，该溶液中一定会有 Ba^{2+}
C. 某无色溶液滴加酚酞试液显红色，该溶液不一定是碱液
D. 验证烧碱溶液中是否含 Cl^- ，先加稀 HCl 除去 OH^- ，再加 AgNO_3 溶液，有白色沉淀出现，证明含 Cl^-

3. 选择题

下列物质中含有的质子数最多的是()

- A. 27 g H_2O B. 34 g H_2O_2
C. 51 g OH^- D. 38 g H_3O^+

4. 选择题

NaHCO_3 和 NaHSO_4 的溶液混合后，实际参加反应的离子是

- A. H^+ 和 CO_3^{2-} B. HCO_3^- 和 HSO_4^-
C. Na^+ 、 HCO_3^- 和 H^+ D. HCO_3^- 和 H^+

5. 选择题

某温度下，甲、乙两个烧杯中各盛有100 g相同浓度的氯化钾溶液，现将甲烧杯中的溶液蒸发掉35 g水，析出晶体5 g；将乙烧杯中的溶液蒸发掉45 g水，析出晶体10 g。则原溶液的质量分数为()

- A. 10% B. 15% C. 20% D. 25%

6. 选择题

要配制浓度约为 $2 \text{ mol} \cdot \text{L}^{-1}$ NaOH 溶液100 mL，下列操作正确的是()

- A. 称取8 g NaOH 固体，放入100 mL量筒中，边搅拌边慢慢加入蒸馏水，待固体完全溶解后用蒸馏水稀释至100 mL
B. 称取8 g NaOH 固体，放入100 mL容量瓶中，加入适量蒸馏水，振荡容量瓶使固体溶解，再加入水到刻度，盖好瓶塞，反复摇匀
C. 称取8 g NaOH 固体，放入100 mL烧杯中，将烧杯中加满蒸馏水，同时不断搅拌至固体溶解
D. 用100 mL量筒量取40 mL $5 \text{ mol} \cdot \text{L}^{-1}$ NaOH 溶液，倒入250 mL烧杯中，再用同一量筒取60 mL蒸馏水，不断搅拌下，慢慢倒入烧杯中

7. 选择题

下列反应不是离子反应的是()

- A. 碳酸钠溶液中滴入氯化钙溶液 B. 金属钠在氯气中燃烧
C. 铁片置于硫酸铜溶液中 D. 氢氧化钡溶液与稀硫酸反应