云南2022年高一后半期化学开学考试网络考试试卷

1. 选择题

电解质电离时一定相等的是()

- A. 阴离子与阳离子的总数 B. 阳离子和阴离子的质量
C. 正电荷总数和负电荷总数 D. 每个阳离子和阴离子所带电荷数

2. 选择题

下列实验现象的描述正确的是()

- A. 氢气在氯气中燃烧, 发出苍白色火焰, 瓶口上方有白色烟雾
B. 铜在氯气中燃烧, 产生棕黄色烟, 产物溶于水, 溶液呈蓝绿色
C. 铁丝在氯气中燃烧, 产生红色的浓烟, 产物溶于水, 溶液呈浅绿色
D. 钠在空气中燃烧, 发出黄色的火焰, 生成白色固体

3. 选择题

称取 $(\text{NH}_4)_2\text{SO}_4$ 和 NH_4HSO_4 混合物样品 7.24g, 加入含 0.1mol NaOH 的溶液, 完全反应后加热, 生成 NH_3 1792mL (标准状况), 则下列说法正确的是()

- A. NaOH 只与 NH_4HSO_4 反应
B. $(\text{NH}_4)_2\text{SO}_4$ 在水中的电离方程式: $(\text{NH}_4)_2\text{SO}_4 = \text{NH}_4^{++} + 2\text{SO}_4^{2-}$
C. NH_4HSO_4 的物质的量是 0.04 mol
D. $(\text{NH}_4)_2\text{SO}_4$ 和 NH_4HSO_4 物质的量之比是 1.87 : 1

4. 选择题

下列各项正确的是()

- A. 镁、铝与沸水不可能反应
B. 铁在一定条件下可以与水反应
C. 钠与水反应的离子方程式: $\text{Na} + \text{H}_2\text{O} = \text{Na}^+ + \text{OH}^- + \text{H}_2\uparrow$
D. 钠和硫酸铜溶液反应的离子方程式: $2\text{Na} + \text{Cu}^{2+} = 2\text{Na}^+ + \text{Cu}$

5. 选择题

同温同压下, 等质量的氧气和二氧化碳相比较, 下列叙述正确的是()

- A. 质子数之比为 1 : 1 B. 密度比为 11 : 8
C. 物质的量之比为 8 : 11 D. 原子个数比 1 : 1

6. 选择题

有下列氧化物: ① FeO 、② Fe_2O_3 、③ Fe_3O_4 、④ CuO , 其中颜色相同的是()

- A. ①②③ B. ①②④ C. ②③④ D. ①③④

7. 选择题

下列变化过程中, 画横线的元素被氧化的是()

- A. $\text{CO}_2 \rightarrow \underline{\text{C}}\text{O}$ B. $\text{Fe}\underline{\text{C}}\text{L}_3 \rightarrow \text{Fe}\underline{\text{C}}\text{L}_2$
C. $\text{H}\underline{\text{C}}\text{L} \rightarrow \text{A}\underline{\text{g}}\underline{\text{C}}\text{L}$ D. $\text{K}\underline{\text{I}} \rightarrow \text{I}_2$

8. 选择题

下列说法不正确的是()