

2022云南高一下学期人教版(2022)高中化学期末考试

1.

3g 镁铝合金与 100 mL 稀硫酸恰好完全反应，将反应后的溶液加热蒸干，得到无水硫酸盐 17.4 g，则原硫酸的物质的量浓度为()

- A. $1 \text{ mol} \cdot \text{L}^{-1}$ B. $1.5 \text{ mol} \cdot \text{L}^{-1}$ C. $2 \text{ mol} \cdot \text{L}^{-1}$ D. $2.5 \text{ mol} \cdot \text{L}^{-1}$

2.

同温同压下，质量相同的 CO_2 、 H_2 、 O_2 、 CH_4 、 SO_2 五种气体，下列说法错误的是

- A. 所占的体积由大到小的顺序是： $\text{H}_2 > \text{CH}_4 > \text{O}_2 > \text{CO}_2 > \text{SO}_2$
 B. 所含分子数由多到少的顺序是： $\text{H}_2 > \text{CH}_4 > \text{O}_2 > \text{CO}_2 > \text{SO}_2$
 C. 密度由大到小的顺序是： $\text{SO}_2 > \text{CO}_2 > \text{O}_2 > \text{CH}_4 > \text{H}_2$
 D. 所含的电子数由多到少的顺序是： $\text{CO}_2 > \text{SO}_2 > \text{CH}_4 > \text{O}_2 > \text{H}_2$

3.

对于反应 $3\text{Cl}_2 + 6\text{NaOH} \triangleq 5\text{NaCl} + \text{NaClO}_3 + 3\text{H}_2\text{O}$ ，以下叙述正确的是()

- A. Cl_2 是氧化剂， NaOH 是还原剂
 B. 被氧化的氯原子和被还原的氯原子的物质的量之比为 5 : 1
 C. Cl_2 既做氧化剂又做还原剂
 D. 氧化剂得电子数与还原剂失电子数之比为 5 : 1

4.

.依

据 $2\text{Fe}^{2+} + \text{Cl}_2 \rightleftharpoons 2\text{Fe}^{3+} + 2\text{Cl}^-$ ， $\text{HClO} + \text{H}^+ + \text{Cl}^- \rightleftharpoons \text{Cl}_2 \uparrow + \text{H}_2\text{O}$ ， $2\text{Fe}^{3+} + \text{Cu} \rightleftharpoons 2\text{Fe}^{2+} + \text{Cu}^{2+}$ ， $\text{Fe} + \text{Cu}^{2+} \rightleftharpoons \text{Fe}^{2+} + \text{Cu}$ ，判断下列氧化剂的氧化性强弱顺序正确的是()

- A. $\text{Fe}^{3+} > \text{HClO} > \text{Cl}_2 > \text{Fe}^{2+} > \text{Cu}^{2+}$
 B. $\text{HClO} > \text{Cl}_2 > \text{Fe}^{3+} > \text{Cu}^{2+} > \text{Fe}^{2+}$
 C. $\text{Cl}_2 > \text{HClO} > \text{Fe}^{3+} > \text{Cu}^{2+} > \text{Fe}^{2+}$
 D. $\text{Fe}^{3+} > \text{Cu}^{2+} > \text{Cl}_2 > \text{HClO} > \text{Fe}^{2+}$

5.

铁、铜混合粉末 18.0g 加入到 100mL $5.0 \text{ mol} \cdot \text{L}^{-1}$ FeCl_3 溶液中，充分反应后，剩余固体质量为 2.8g。下列说法正确的是

- A. 剩余固体是铁、铜混合物
 B. 原固体混合物中铜的质量是 9.6g
 C. 反应后溶液中 $n(\text{Fe}^{3+}) = 0.10 \text{ mol}$
 D. 反应后溶液中 $n(\text{Fe}^{2+}) + n(\text{Cu}^{2+}) = 0.75 \text{ mol}$

6.