

2022安徽高二下学期人教版高中化学期末考试

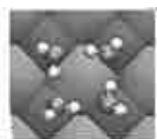
1.

白铁皮在发生析氢腐蚀时有0.2mol电子转移，下列说法正确的是（ ）

- A.有5.6 g金属被腐蚀
- B.有6.5 g金属被氧化
- C.有0.15 mol金属失去电子
- D.标准状况下有4.48 L H₂逸出

2.

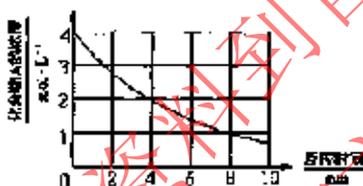
水是生命之源，2014年我国科学家首次拍摄到水分子团簇的空间取向图象，模型如图所示，下列关于水的说法正确的是（ ）



- A.水是弱电解质
- B.可燃冰是可以燃烧的水
- C.氢氧两种元素只能组成水
- D.0°C时冰的密度比液态水的密度大

3.

化合物A在一定条件下发生分解反应，反应物浓度随反应时间的变化如图所示。则化合物A在4~8min间的平均反应速率为（ ）



- A.0.20mol•L⁻¹•min⁻¹
- B.0.25mol•L⁻¹•min⁻¹
- C.0.30mol•L⁻¹•min⁻¹
- D.0.50mol•L⁻¹•min⁻¹

4.

下列说法正确的是（ ）

- A.已知： $\text{H}_2(\text{g}) + \frac{1}{2}\text{O}_2(\text{g}) = \text{H}_2\text{O}(\text{l})$ ； $\Delta H = -285.8 \text{ kJ}\cdot\text{mol}^{-1}$ ，则H₂的燃烧热为 $-285.8 \text{ kJ}\cdot\text{mol}^{-1}$
- B.已知： $\text{S}(\text{g}) + \text{O}_2(\text{g}) = \text{SO}_2(\text{g})$ $\Delta H_1 = -Q_1$ ； $\text{S}(\text{s}) + \text{O}_2(\text{g}) = \text{SO}_2(\text{g})$ $\Delta H_2 = -Q_2$ ，则 $Q_1 < Q_2$
- C.已知： $\frac{1}{2}\text{H}_2\text{SO}_4(\text{浓}) + \text{NaOH}(\text{aq}) = \frac{1}{2}\text{Na}_2\text{SO}_4(\text{aq}) + \text{H}_2\text{O}(\text{l})$ ΔH_1 ； $\text{CH}_3\text{COOH}(\text{aq}) + \text{NH}_3\cdot\text{H}_2\text{O}(\text{aq}) = \text{CH}_3\text{COONH}_4(\text{aq}) + \text{H}_2\text{O}(\text{l})$ ΔH_2 ，则有 $|\Delta H_1| < |\Delta H_2|$
- D.已知： $\text{Fe}_2\text{O}_3(\text{s}) + 3\text{C}(\text{石墨}) = 2\text{Fe}(\text{s}) + 3\text{CO}(\text{g})$ $\Delta H = +489.0 \text{ kJ}\cdot\text{mol}^{-1}$