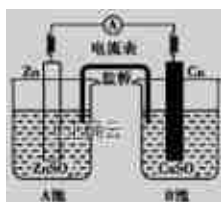


2022江西高二上学期人教版(2019)高中化学月考试卷

1.

如图为锌铜原电池装置,则下列说法不正确的是()



- A. 装置能将化学能转变为电能
- B. 装置盐桥的作用是使反应过程中 ZnSO_4 溶液和 CuSO_4 溶液保持电中性
- C. 装置中锌为负极, 发生还原反应
- D. 电子由Zn极流向Cu极

2.

最新报道: 科学家首次用 X 射线激光技术观察到 CO 与 O 在催化剂表面形成化学键的过程。反应过程的示意图如下:



下列说法正确的是()

- A. CO 和 O 生成 CO_2 是吸热反应
- B. 在该过程中, CO 断键形成 C 和 O
- C. 状态 I $\rightarrow$ 状态 III 表示 CO 与 O_2 反应的过程
- D. CO 和 O 生成了具有极性共价键的 CO_2

3.

下列有关热化学方程式的叙述正确的是()

- A. 含 20.0g NaOH 的稀溶液与稀盐酸完全中和, 放出 28.7 kJ 的热量, 则稀醋酸和稀 NaOH 溶液反应的热化学方程式为: $\text{NaOH(aq)} + \text{CH}_3\text{COOH(aq)} \rightleftharpoons \text{CH}_3\text{COONa(aq)} + \text{H}_2\text{O(l)}$ $\Delta H = -57.4 \text{ kJ} \cdot \text{mol}^{-1}$