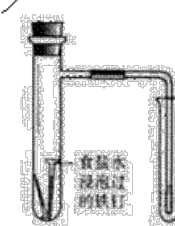
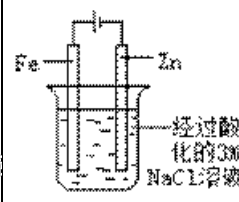
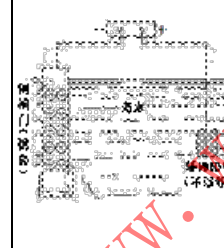
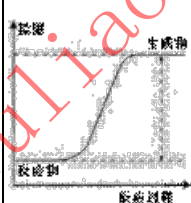


2022北京高二下学期人教版高中化学期末考试

1.

下列图示内容的对应说明正确的是

编号	A	B	C	D
图示				
说明	验证铁钉发生析氢腐蚀	验证Fe电极被保护	该装置是牺牲阳极的阴极保护法	该化学反应为吸热反应

2.

常温下，关于 $\text{pH} = 2$ 的醋酸，下列说法不正确的是

- A. 溶液中 $c(\text{H}^+) = 1.0 \times 10^{-2} \text{ mol} \cdot \text{L}^{-1}$
- B. 此溶液中由水电离出的 $c(\text{OH}^-) = 1.0 \times 10^{-12} \text{ mol} \cdot \text{L}^{-1}$
- C. 加水稀释，醋酸电离程度增大，电离平衡常数不变
- D. 加入等体积 $\text{pH} = 12$ 的 NaOH 溶液，溶液呈碱性

3.

在 0.1 mol/L 的 NaHCO_3 溶液中，下列关系式不正确的是

- A. $c(\text{Na}^+) > c(\text{HCO}_3^-) > c(\text{OH}^-) > c(\text{H}^+)$
- B. $c(\text{H}^+) + c(\text{H}_2\text{CO}_3) = c(\text{OH}^-) + c(\text{CO}_3^{2-})$
- C. $c(\text{Na}^+) + c(\text{H}^+) = c(\text{HCO}_3^-) + c(\text{OH}^-) + c(\text{CO}_3^{2-})$