

2022福建高二上学期人教版(2022)高中化学期末考试

1.

下列有关说法不正确的是 ()

- A. 镀铜铁制品镀层受损后, 铁制品比受损前更容易生锈
- B. 手机上用的锂离子电池属于二次电池
- C. 燃料电池能把化学能转化成电能
- D. 已知反应 $2\text{CO}(\text{g}) = 2\text{C}(\text{s}) + \text{O}_2(\text{g})$ 的 $\Delta H > 0$ 、 $\Delta S < 0$, 那么高温下可自发进行

2.

下列说法正确的是 ()

- A. $\text{pH} < 7$ 的溶液一定呈酸性
- B. 在纯水中加入少量硫酸, 可促进水的电离
- C. 虽然固体氯化钠不能导电, 但氯化钠是电解质
- D. Na_2CO_3 溶液中, $c(\text{Na}^+)$ 是 $c(\text{CO}_3^{2-})$ 的两倍

3.

HA 为一元弱酸, 在 0.1 mol/L 的 NaA 溶液中, 离子浓度关系正确的是 ()

- A. $c(\text{Na}^+) > c(\text{A}^-) > c(\text{H}^+) > c(\text{OH}^-)$
- B. $c(\text{Na}^+) > c(\text{OH}^-) > c(\text{A}^-) > c(\text{H}^+)$
- C. $c(\text{Na}^+) + c(\text{OH}^-) = c(\text{A}^-) + c(\text{H}^+)$
- D. $c(\text{Na}^+) + c(\text{H}^+) = c(\text{A}^-) + c(\text{OH}^-)$

4.

一定温度下, $\text{Mg}(\text{OH})_2$ 固体在水中达到沉淀溶解平衡: $\text{Mg}(\text{OH})_2(\text{s}) \rightleftharpoons \text{Mg}^{2+}(\text{aq}) + 2\text{OH}^-(\text{aq})$ 。要使 $\text{Mg}(\text{OH})_2$ 固体质量减少而 $c(\text{Mg}^{2+})$ 不变, 采取的措施可能是 ()

- A. 加适量水
- B. 通 HCl 气体
- C. 加 NaOH 固体
- D. 加 MgSO_4 固体

5.