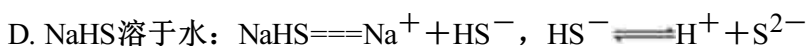
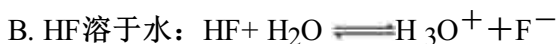


2022江西高二上学期人教版(2022)高中化学月考试卷

1.

下列电离方程式错误的是 ()



2.

能促进水的电离, 并使溶液中 $c(\text{H}^+) > c(\text{OH}^-)$ 的操作是

- ①将水加热煮沸 ②向水中投入一小块金属钠 ③向水中通 CO_2
④向水中加入明矾晶体 ⑤向水中加 NaHCO_3 固体 ⑥向水中加 NaHSO_4 固体

- A. ①②④⑤ B. ①④⑤ C. ③④⑤ D. ④

3.

已知反应① $2\text{C}(\text{s}) + \text{O}_2(\text{g}) = 2\text{CO}(\text{g})$ $\Delta H = -221 \text{ kJ/mol}$; ②稀溶液中, $\text{H}^+(\text{aq}) + \text{OH}^-(\text{aq}) = \text{H}_2\text{O}(\text{l})$ $\Delta H = -57.3 \text{ kJ/mol}$; 下列结论正确的是

- A. 碳的燃烧热为 110.5 kJ/mol
B. $2 \text{ mol C}(\text{s})$ 和 $1 \text{ mol O}_2(\text{g})$ 的能量比 $2 \text{ mol CO}(\text{g})$ 的能量高 221 kJ
C. 含 $0.5 \text{ mol H}_2\text{SO}_4$ 的浓硫酸与含 1 mol NaOH 的溶液混合, 产生 57.3 kJ 热量
D. 稀醋酸与稀 NaOH 溶液反应生成 1 mol 水, 放出 57.3 kJ 热量

4.

将 4 mol A 气体和 2 mol B 气体在体积为 2 L 的密闭容器中混合, 并在一定条件下发生反应: $2\text{A}(\text{g}) + \text{B}(\text{g}) \rightleftharpoons x \text{C}(\text{g})$, 若经 2 s 后测得 A 的物质的量为 2.8 mol , C 的物质的量浓度为 0.6 mol/L 。现有下列几种说法: ① 2 s 内用物质 A 表示的平均反应速率为 $0.3 \text{ mol/(L}\cdot\text{s)}$; ② 2 s 内用物质 B 表示的平均反应速率为 $0.6 \text{ mol/(L}\cdot\text{s)}$; ③ 2 s 时物质 B 的转化率为 70% ; ④ $x = 2$ 。其中正确的是 ()

- A. ①③ B. ①④ C. ②③ D. ③④