

新疆高二上学期人教版高中化学期末考试

1. _____

下列物质的水溶液能导电，但属于非电解质的是（ ）

- A. CH_3COOH B. SO_2 C. $\text{C}_2\text{H}_5\text{OH}$ D. Cl_2

2. _____

一定量的盐酸跟过量锌粉反应时，为了减缓反应速率但又不影响生成 H_2 的总量，可采取的措施是（ ）

- A. 加入少量 NaOH 固体 B. 加入少量 CH_3COONa 固体
C. 加入少量 NH_4Cl 固体 D. 加入少量 Na_2CO_3 固体

3. _____

将氨水缓缓地滴入盐酸中至中性，下列有关的说法：①盐酸过量 ②氨水过量 ③恰好完全反应 ④ $c(\text{NH}_4^+) = c(\text{Cl}^-)$ ⑤ $c(\text{NH}_4^+) < c(\text{Cl}^-)$ 正确的是（ ）

- A. ①⑤ B. ③④ C. ②⑤ D. ②④

4. _____

下列推论正确的是（ ）

A. $\text{S}(\text{g}) + \text{O}_2(\text{g}) = \text{SO}_2(\text{g}) \quad \Delta H_1$ ， $\text{S}(\text{s}) + \text{O}_2(\text{g}) = \text{SO}_2(\text{g}) \quad \Delta H_2$ ；则： $\Delta H_1 > \Delta H_2$

B. $\text{C}(\text{石墨}, \text{s}) = \text{C}(\text{金刚石}, \text{s}) \quad \Delta H = +1.9\text{kJ/mol}$ ，则：由石墨制取金刚石的反应是吸热反应，金刚石比石墨稳定

C. $\text{NaOH}(\text{aq}) + \text{HCl}(\text{aq}) = \text{NaCl}(\text{aq}) + \text{H}_2\text{O}(\text{l}) \quad \Delta H = -57.4\text{kJ/mol}$ ，则：含20g NaOH 的溶液与稀盐酸完全反应，放出的热量为28.7kJ

D. $\text{CaCO}_3(\text{s}) = \text{CaO}(\text{s}) + \text{CO}_2(\text{g}) \quad \Delta H > 0$ ， $\Delta S > 0$ ，则该反应任何温度下都能自发进行

5. _____

下列物质溶解于水中，能促进水的电离的是（ ）

- A. H_2SO_4 B. $\text{Ba}(\text{OH})_2$ C. KNO_3 D. Na_2CO_3

6. _____

下列对化学平衡移动的分析中，不正确的是（ ）