

2022江苏高二上学期苏教版高中化学月考试卷

1.

燃料电池能有效提高能源利用率，具有广泛的应用前景。下列物质均可用作燃料电池的燃料，其中最环保的是（ ）

- A. 甲醇 B. 天然气 C. 液化石油气 D. 氢气

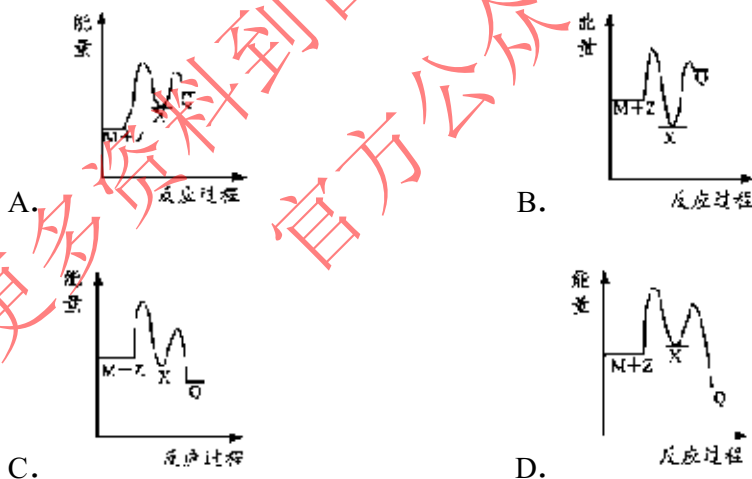
2.

表示下列变化的化学用语中，正确的是（ ）

- A. 钢铁吸氧腐蚀的正极反应式： $4\text{OH}^- - 4\text{e}^- = \text{O}_2\uparrow + 2\text{H}_2\text{O}$
- B. $\text{NaOH}(\text{aq}) + \text{HCl}(\text{aq}) = \text{NaCl}(\text{aq}) + \text{H}_2\text{O}(\text{l}) \Delta H = +57.3 \text{ kJ/mol}$
- C. 氯气和水反应的离子方程式： $\text{Cl}_2 + \text{H}_2\text{O} \rightleftharpoons 2\text{H}^+ + \text{Cl}^- + \text{ClO}^-$
- D. 电解硫酸钠的阴极反应式： $2\text{H}_2\text{O} + 2\text{e}^- = \text{H}_2\uparrow + 2\text{OH}^-$

3.

反应 $\text{M} + \text{Z} \rightarrow \text{Q} (\Delta H > 0)$ 分两步进行：① $\text{M} + \text{Z} \rightarrow \text{X} (\Delta H < 0)$ ，② $\text{X} \rightarrow \text{Q} (\Delta H > 0)$ 。下列示意图中，能正确表示总反应过程中能量变化的是（ ）



4.

下列说法正确的是（ ）

- A. 钢铁锈蚀时，Fe失去电子成为 Fe^{3+}
- B. 铅蓄电池（如图）在放电过程中，负极质量减小，正极质量增加