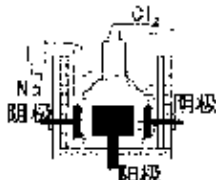


2021-2022年高二9月月考化学考题同步训练（河北省鹿泉第一中学）

1. 选择题

下列能量转化过程中，由光能转变为化学能的是

- A.  光伏发电 B.  风力发电
- C.  光合作用 D.  电解制钠

2. 选择题

下列热化学方程式中， ΔH 能正确表示物质的燃烧热的是

- A. $\text{CO(g)} + 1/2\text{O}_2\text{(g)} = \text{CO}_2\text{(g)}$; $\Delta H = -283.0 \text{ kJ/mol}$
- B. $\text{C(s)} + 1/2\text{O}_2\text{(g)} = \text{CO(g)}$; $\Delta H = -110.5 \text{ kJ/mol}$
- C. $\text{H}_2\text{(g)} + 1/2\text{O}_2\text{(g)} = \text{H}_2\text{O(g)}$; $\Delta H = -241.8 \text{ kJ/mol}$
- D. $2\text{C}_8\text{H}_{18}\text{(l)} + 25\text{O}_2\text{(g)} = 16\text{CO}_2\text{(g)} + 18\text{H}_2\text{O(l)}$; $\Delta H = -11036 \text{ kJ/mol}$

3. 选择题

下列说法中正确的是

- A. $\Delta H < 0$ 、 $\Delta S < 0$ 的反应在低温时不能自发进行
- B. 反应： $\text{CaCO}_3\text{(s)} = \text{CaO(s)} + \text{CO}_2\text{(g)}$ $\Delta H > 0$ ，在高温时能自发进行
- C. 增大压强，平衡向正反应方向移动，平衡常数K值增大
- D. 增大反应物浓度，使活化分子百分数增加，化学反应速率增大

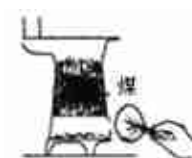
4. 选择题

一定温度下用过量的铁块与稀硫酸反应制取氢气，采取下列措施：①将铁块换为等质量的铁粉；②加入少量 KNO_3 固体；③加入少量 CuSO_4 固体；④加入少量水；⑤加热；⑥将稀硫酸换为98%的硫酸，其中可提高 H_2 的生成速率的措施有

- A. ①⑤ B. ①⑤⑥ C. ①③⑤ D. ①②⑤

5. 选择题

下列各图所反映的措施中，目的是为了加快其化学反应速率的是

- A.  铁门表面喷漆 B.  冰箱保存食物
- C.  扇子扇煤炉火 D.  土壤 稍稍烤焦