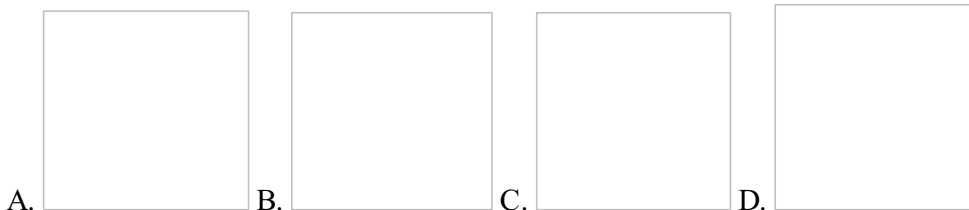


莆田市高二化学上册期中考试刷题练习

1. 选择题

下列各图所表示的反应是吸热反应的是



2. 选择题

已知在 $1 \times 10^5 \text{ Pa}$ 、 298 K 条件下， 2 mol 氢气燃烧生成水蒸气放出 484 kJ 热量，下列热化学方程式正确的是（ ）

- A. $\text{H}_2\text{O}(\text{g}) \rightleftharpoons \text{H}_2(\text{g}) + 1/2\text{O}_2(\text{g})$; $\Delta H = +242 \text{ kJ} \cdot \text{mol}^{-1}$
B. $2\text{H}_2(\text{g}) + \text{O}_2(\text{g}) \rightleftharpoons 2\text{H}_2\text{O}(\text{l})$; $\Delta H = -484 \text{ kJ} \cdot \text{mol}^{-1}$
C. $\text{H}_2(\text{g}) + 1/2\text{O}_2(\text{g}) \rightleftharpoons \text{H}_2\text{O}(\text{g})$; $\Delta H = +242 \text{ kJ} \cdot \text{mol}^{-1}$
D. $2\text{H}_2(\text{g}) + \text{O}_2(\text{g}) \rightleftharpoons 2\text{H}_2\text{O}(\text{g})$; $\Delta H = -484 \text{ kJ} \cdot \text{mol}^{-1}$

3. 选择题

电化学装置工作时，下列电极上发生的反应一定是氧化反应的是（ ）

- A. 阴极 B. 负极 C. 铜电极 D. 石墨电极

4. 选择题

下列反应中，生成物的总能量大于反应物总能量的是（ ）

- A. 氢气在氧气中燃烧 B. 锌和稀硫酸反应制取氢气
C. 氧化钙和水的反应 D. 焦炭在高温下与水蒸气反应

5. 选择题

下列说法错误的是

- A. 任何化学反应都伴随着能量变化
B. 化学反应中能量变化的大小与反应物的质量多少无关
C. 化学变化中的能量变化主要是由化学键变化引起的
D. 能量变化是化学反应的基本特征之一

6. 选择题

下列物质溶于水中，会显著放热的是（ ）

- A. 食盐 B. 蔗糖 C. 酒精 D. NaOH

7. 选择题

人造地球卫星用到的一种高能电池--银锌蓄电池，其电池的电极反应式为： $2\text{Zn} + 2\text{OH}^- - 2\text{e}^- \rightleftharpoons 2\text{ZnO} + \text{H}_2\uparrow$ ， $\text{Ag}_2\text{O} + \text{H}_2\text{O} + 2\text{e}^- \rightleftharpoons 2\text{Ag} + 2\text{OH}^-$ 。据此判断锌是（ ）

- A. 负极，并被氧化 B. 正极，并被还原
C. 负极，并被还原 D. 正极，并被氧化

8. 选择题