

2022高二上学期人教版(2022)高中化学月考试卷

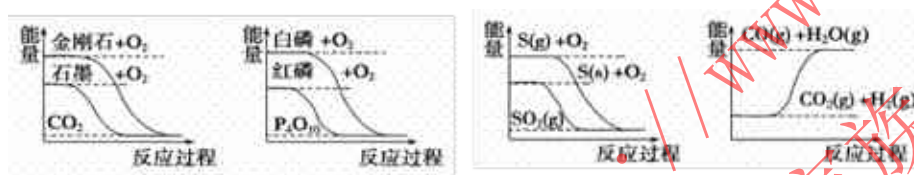
1.

已知 $\text{H}_2(\text{g}) + \text{Cl}_2(\text{g}) = 2\text{HCl}(\text{g}) \quad \Delta H = -184.6 \text{ kJ} \cdot \text{mol}^{-1}$, 则反应 $\text{HCl}(\text{g}) = \frac{1}{2} \text{H}_2(\text{g}) + \frac{1}{2} \text{Cl}_2(\text{g})$ 的 ΔH 为 ()

A. $+184.6 \text{ kJ} \cdot \text{mol}^{-1}$ B. $-92.3 \text{ kJ} \cdot \text{mol}^{-1}$ C. $-369.2 \text{ kJ} \cdot \text{mol}^{-1}$ D. $+92.3 \text{ kJ} \cdot \text{mol}^{-1}$

2.

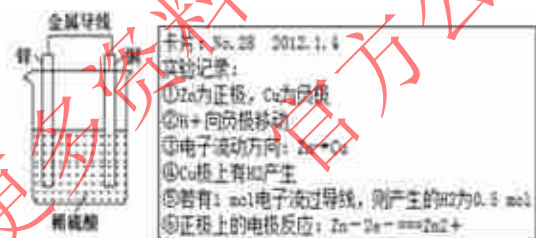
下列图像分别表示有关反应的反应过程与能量变化的关系



据此判断下列说法中正确的是()

- A. 石墨转变为金刚石是吸热反应 B. 白磷比红磷稳定
- C. $\text{S}(\text{g}) + \text{O}_2(\text{g}) = \text{SO}_2(\text{g}) \quad \Delta H_1$, $\text{S}(\text{s}) + \text{O}_2(\text{g}) = \text{SO}_2(\text{g}) \quad \Delta H_2$, 则 $\Delta H_1 > \Delta H_2$
- D. $\text{CO}(\text{g}) + \text{H}_2\text{O}(\text{g}) = \text{CO}_2(\text{g}) + \text{H}_2(\text{g}) \quad \Delta H > 0$

3.



右图是锌、铜和稀硫酸形成的原电池, 某实验兴趣小组同学做完实验后, 在读书卡片上记录如下: 卡片上的描述合理的是 ()

- A. ①②③ B. ③④⑤ C. ①⑤⑥ D. ②③④

4.

我国第五套人民币中的一元硬币材料为铜芯镀银, 依据你所掌握的电镀原理, 你认为硬币制作时, 铜芯应做 ()

- A. 阴极 B. 阳极 C. 正极 D. 负极

5.

在理论上不能用于设计原电池的化学反应是 ()

- A. $\text{Al}(\text{OH})_3(\text{s}) + \text{NaOH}(\text{aq}) \rightleftharpoons \text{NaAlO}_2(\text{aq}) + 2\text{H}_2\text{O}(\text{l}) \quad \Delta H < 0$
- B. $\text{C}_2\text{H}_5\text{OH}(\text{l}) + 3\text{O}_2(\text{g}) \longrightarrow 2\text{CO}_2(\text{g}) + 3\text{H}_2\text{O}(\text{l}) \quad \Delta H < 0$