

2021-2022年高二上册期中考试化学专题训练（陕西省渭南韩城市）

1. 选择题

下列说法不正确的是（ ）

- A. 任何化学反应都伴随有能量变化
- B. 化学反应中的能量变化都表现为热量的变化
- C. 反应物的总能量高于生成物的总能量时，发生放热反应
- D. 反应物的总能量低于生成物的总能量时，发生吸热反应

2. 选择题

S(单斜)和S(正交)是硫的两种同素异形体。

已知：①S(单斜, s)+O₂(g)=SO₂(g) ΔH₁=-297.16 kJ·mol⁻¹

②S(正交, s)+O₂(g)=SO₂(g) ΔH₂=-296.83 kJ·mol⁻¹

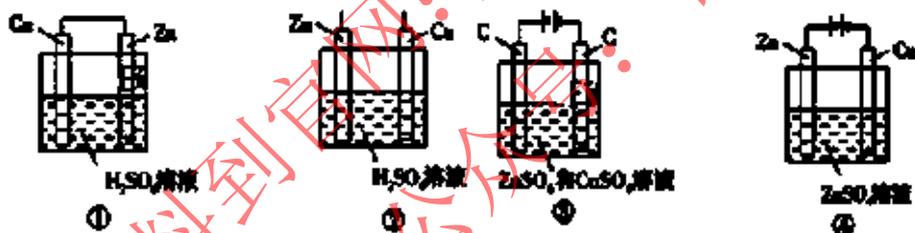
③S(单斜, s)=S(正交, s) ΔH₃

下列说法正确的是（ ）

- A. ΔH₃=+0.33 kJ·mol⁻¹
- B. 单斜硫转化为正交硫的反应是吸热反应
- C. S(单斜, s)=S(正交, s) ΔH₃<0, 正交硫比单斜硫稳定
- D. S(单斜, s)=S(正交, s) ΔH₃>0, 单斜硫比正交硫稳定

3. 选择题

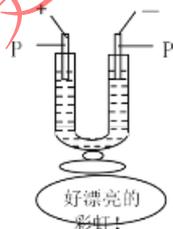
下列能说明锌比铜活泼的装置是（ ）



- A. ①③④ B. ②③④ C. ①②④ D. ①②③

4. 选择题

如图所示，在一U型管中装入含有紫色石蕊的Na₂SO₄试液，通直流电，一段时间后U型管内会形成一个倒立的三色“彩虹”，从左到右颜色的次序是（ ）



- A. 蓝、紫、红 B. 红、蓝、紫
- C. 红、紫、蓝 D. 紫、红、蓝

5. 选择题

下列依据热化学方程式得出的结论正确的是（ ）

- A. 已知2H₂(g)+O₂(g)=2H₂O(g) ΔH=-483.6 kJ·mol⁻¹, 则氢气的燃烧热为241.8 kJ·mol⁻¹
- B. 已知NaOH(aq)+HCl(aq)=NaCl(aq)+H₂O(l) ΔH=-57.3 kJ·mol⁻¹, 则含40.0 g NaOH的稀溶