

新疆哈密市试卷完整版

1. 选择题

高中化学《化学反应原理》选修模块从不同的视角对化学反应进行了探究、分析。以下观点中不正确的是

- ①放热反应在常温下均能自发进行；
- ②电解过程中，化学能转化为电能而“储存”起来；
- ③原电池工作时所发生的反应一定有氧化还原反应；
- ④化学平衡常数的表达式与化学反应方程式的书写无关；
- ⑤溶液中的离子数目越多，溶液的导电能力就越强。

A. ①②③ B. ①③④⑤ C. ②③④ D. ①②④⑤

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) $\Delta H_1 = -297.16 \text{ kJ}\cdot\text{mol}^{-1}$

②S(正交，s)+O₂(g)=SO₂(g) $\Delta H_2 = -296.83 \text{ kJ}\cdot\text{mol}^{-1}$

③S(单斜，s)=S(正交，s) ΔH_3

下列说法正确的是()

A. $\Delta H_3 = +0.33 \text{ kJ}\cdot\text{mol}^{-1}$

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) $\Delta H_3 < 0$ ，正交硫比单斜硫稳定

D. S(单斜，s)=S(正交，s) $\Delta H_3 > 0$ ，单斜硫比正交硫稳定

3. 选择题

下列实验过程不能达到实验目的的是

选项

实验目的

实验过程

A 排除碱式滴定管尖嘴处气泡 使尖嘴垂直向下，轻轻挤压橡胶管中玻璃球，使部分液体流出

B 配制FeCl₃溶液 将FeCl₃溶于较浓的盐酸中，然后加水稀释

C 探究盐类的水解反应应为吸热反应 向盛有Na₂CO₃溶液的试管中滴入酚酞，然后微热，观察溶液颜色变化

D 探究浓度对反应速率的影响 向分别盛有2 mL 0.1 mol/L、2 mL 0.2 mol/L H₂C₂O₄溶液的两支试管中同时加入4 mL 0.01 mol/L 酸性KMnO₄溶液，观察实验现象

A.A B.B C.C D.D