

2021-2022年高二上册12月月考化学题带答案和解析（云南省屏边县民族中学）

1. 选择题

对于反应 $2\text{SO}_2(\text{g}) + \text{O}_2(\text{g}) \rightleftharpoons 2\text{SO}_3(\text{g})$ ，能增大正反应速率的措施是（ ）

- A. 通入大量 O_2
- B. 增大容器容积
- C. 移去部分 SO_3
- D. 降低体系温度

2. 选择题

下列反应既是氧化还原反应，又是吸热反应的是（ ）

- A. 铝片与稀硫酸的反应
- B. $\text{Ba}(\text{OH})_2 \cdot 8\text{H}_2\text{O}$ 与 NH_4Cl 的反应
- C. 灼热的炭与 CO_2 的反应
- D. 甲烷在 O_2 中的燃烧反应

3. 选择题

下列不属于元素电负性的应用的是（ ）

- A. 判断一种元素是金属还是非金属
- B. 判断化合物中元素的正负化合价
- C. 判断化学键类型
- D. 判断单质的熔沸点

4. 选择题

根据原电池的有关知识，下列反应不能用于设计成原电池的是（ ）

- A. $2\text{H}_2 + \text{O}_2 = 2\text{H}_2\text{O}$
- B. $2\text{CH}_3\text{OH} + 3\text{O}_2 = 2\text{CO}_2 + 4\text{H}_2\text{O}$
- C. $\text{Zn} + 2\text{HCl} = \text{ZnCl}_2 + \text{H}_2 \uparrow$
- D. $\text{NaOH} + \text{HCl} = \text{NaCl} + \text{H}_2\text{O}$

5. 选择题

对于反应 $4\text{Fe}(\text{OH})_2(\text{s}) + 2\text{H}_2\text{O}(\text{l}) + \text{O}_2(\text{g}) = 4\text{Fe}(\text{OH})_3(\text{s})$ $\Delta H = -444.3\text{kJ/mol}$ ，在常温常压下该反应能自发进行，对反应的方向起决定作用的是（ ）

- A. 温度
- B. 压强
- C. 焓变
- D. 熵变

6. 选择题

在常温常压下呈气态的化合物，降温使其固化得到的晶体属于

- A. 分子晶体
- B. 原子晶体
- C. 离子晶体
- D. 何种晶体无法判断

7. 选择题

可逆反应达到平衡的根本原因是（ ）

- A. 反应混合物中各组分的浓度相等
- B. 正逆反应都还在继续进行
- C. 正逆反应的速率均为零
- D. 正逆反应的速率相等