

浙江省湖州市2021-2022学年高二上学期期末调研测试化学试题

单选题

1. 单选题

下列物质属于弱电解质的是 ( )

- A.  $\text{CO}_2$       B.  $\text{H}_2\text{O}$       C.  $\text{NaHCO}_3$       D.  $\text{BaSO}_4$

2. 单选题

符号“ $3p_x$ ”没有给出的信息是 ( )

- A. 能层      B. 能级      C. 电子云在直角坐标系里的取向      D. 电子的自旋取向

3. 单选题

下列过程或化学反应 $\Delta H < 0$ 的是 ( )

- A. 雪融化成水      B.  $\text{Ba}(\text{OH})_2 \cdot 8\text{H}_2\text{O}$ 与 $\text{NH}_4\text{Cl}$ 反应      C. 盐酸与碳酸氢钠的反应      D. 软脂酸 $[\text{CH}_3(\text{CH}_2)_{14}\text{COOH}]$ 在人体内转化为 $\text{CO}_2$ 和 $\text{H}_2\text{O}$

4. 单选题

下列说法不正确的是 ( )

- A. 影响化学反应速率的主要因素是反应物的组成、结构和性质      B. 活化分子之间发生的碰撞一定是有效碰撞      C. 所有活化分子的平均能量高于所有分子的平均能量      D. 升高温度能加快反应速率是因为反应物分子中活化分子的百分数增加

5. 单选题

下列说法不正确的是 ( )

- A.  $2p$ 和 $3p$ 轨道均为哑铃形      B. 从空间角度看,  $2s$ 轨道比 $1s$ 轨道大, 其空间包含了 $1s$ 轨道      C. 用光谱仪摄取各种元素原子的吸收光谱即为原子光谱      D. 整个原子的能量由核电荷数、电子数和电子状态三个因素共同决定

6. 单选题

在催化剂作用下, 可使汽车尾气中的 $\text{CO}$ 跟 $\text{NO}$ 发生反应:  $2\text{NO}(\text{g}) + 2\text{CO}(\text{g}) = \text{N}_2(\text{g}) + 2\text{CO}_2(\text{g}) \Delta H < 0$ , 下列关于该反应说法正确的是 ( )

- A. 该反应 $\Delta H > 0$ ,  $\Delta S < 0$       B. 该反应 $\Delta H < 0$ ,  $\Delta S > 0$       C. 该反应在低温下更易进行      D. 已知该反应 $K$ 值很大, 由此可推测该反应即使没有催化剂反应速率也很快

7. 单选题

下列有关表述正确的是 ( )

- A.  可表示单核10电子粒子基态时的电子排布      B.  不符

合题意, 违背了泡利不相容原理

- C.  表示基态N原子的价电子排布      D.

 表示处于激发态B原子的电子排布

8. 单选题

常温下, 下列各组离子在限定条件下的溶液中一定能大量共存的是 ( )