

2022湖南高二下学期人教版高中化学月考试卷

1. _____

下列反应的热效应形式与其他三项不相同的是

- A. 铝粉与氧化铁反应 B. 氯化铵晶体与Ba(OH)₂·8H₂O反应
C. 锌片与稀硫酸反应 D. 钠与冷水反应

2. _____

下列说法正确的是

- A. 所有自发进行的化学反应都是放热反应
B. 同一物质固、液、气三种状态的熵值相同
C. $\Delta H < 0$ 、 $\Delta S > 0$ 的反应可自发进行
D. 在其他条件不变的情况下，使用催化剂可以改变化学反应进行的方向

3. _____

已知热化学方程式： $C(\text{金刚石}, s) + O_2(g) = CO_2(g) \quad \Delta H_1$ ；

$C(\text{石墨}, s) + O_2(g) = CO_2(g) \quad \Delta H_2$ ；

$C(\text{石墨}, s) = C(\text{金刚石}, s) \quad \Delta H_3 = +1.9 \text{ kJ/mol}$ 下列说法正确的是 A. 金刚石比石墨稳定

B. $\Delta H_1 > \Delta H_2$

C. $\Delta H_3 = \Delta H_1 - \Delta H_2$ D. 石墨转化成金刚石的反应是吸热反应

4. _____

下列热化学方程式中 $\Delta H_1 \sim \Delta H_4$ 代表燃烧热的是

- A. $CH_4(g) + 3/2 O_2(g) = 2H_2O(l) + CO(g) \quad \Delta H_1$
B. $H_2(g) + 1/2 O_2(g) = H_2O(g) \quad \Delta H_2$
C. $C_2H_5OH(l) + 3O_2(g) = 2CO_2(g) + 3H_2O(l) \quad \Delta H_3$
D. $2CO(g) + O_2(g) = 2CO_2(g) \quad \Delta H_4$

5. _____

在一个密闭容器中发生如下反应： $2SO_2(g) + O_2(g) \rightleftharpoons 2SO_3(g)$ ，反应过程中某一时刻测得