

2022河北人教版(2019)高中化学月考试卷

1. _____

下列各组热化学方程式中, $\Delta H_1 > \Delta H_2$ 的是 ()

- ① $C(s) + O_2(g) = CO_2(g)$ ΔH_1 、 $C(s) + \frac{1}{2} O_2(g) = CO(g)$ ΔH_2
② $S(s) + O_2(g) = SO_2(g)$ ΔH_1 、 $S(g) + O_2(g) = SO_2(g)$ ΔH_2
③ $H_2(g) + \frac{1}{2} O_2(g) = H_2O(l)$ ΔH_1 、 $2H_2(g) + O_2(g) = 2H_2O(l)$ ΔH_2
④ $CaCO_3(s) = CaO(s) + CO_2(g)$ ΔH_1 、 $CaO(s) + H_2O(l) = Ca(OH)_2(s)$ ΔH_2
- A. ① B. ④ C. ②③④ D. ①②③

2. _____

下列反应中生成物的总能量高于反应物的总能量的是

- A. Zn与稀硫酸反应放出氢气 B. 酸碱中和反应.
C. 硫在空气中燃烧 D. $Ba(OH)_2 \cdot 8H_2O$ 与 NH_4Cl 反应

3. _____

下列热化学方程式书写正确的是(ΔH 的绝对值均正确)()

- A. $S(s) + O_2(g) = SO_2(g)$ $\Delta H = -296.8 \text{ kJ/mol}$ (反应热)
B. $NaOH(aq) + HCl(aq) = NaCl(aq) + H_2O(l)$ $\Delta H = +57.3 \text{ kJ/mol}$ (中和热)
C. $C_2H_5OH(l) + 3O_2(g) = 2CO_2(g) + 3H_2O(g)$ $\Delta H = -1367.0 \text{ kJ/mol}$ (燃烧热)
D. $2NO_2 = O_2 + 2NO$ $\Delta H = +116.2 \text{ kJ/mol}$ (反应热)

4. _____

可逆反应 $A(g) + 4B(g) \rightleftharpoons C(g) + D(g)$, 在四种不同情况下的反应速率如下, 其中反应进行得最快的是 ()

- A. $v_A = 0.15 \text{ mol/(L} \cdot \text{min)}$ B. $v_B = 0.6 \text{ mol/(L} \cdot \text{min)}$
C. $v_C = 0.4 \text{ mol/(L} \cdot \text{min)}$ D. $v_D = 0.01 \text{ mol/(L} \cdot \text{s)}$

5. _____