

Reacciones endotérmicas y exotérmicas

Maestro. Alfonso Hamal

Indicaciones: Indica si la reacción que se representa es endotérmica o exotérmica

1. $\text{C}_{(s)} + \text{O}_{2(g)} \longrightarrow \text{CO}_{2(s)}$ $\Delta H = -393 \text{ KJ/mol}$

Exotérmica

Endotérmica
2. $\text{Fe}_2\text{O}_3 + \text{C}_{(s)} \longrightarrow \text{Fe}_{(s)} + \text{CO}_{(g)}$ $\Delta H = 492.6 \text{ KJ/mol}$

Exotérmica

Endotérmica
3. $\text{CH}_4(g) + \text{O}_{2(g)} \longrightarrow \text{CO}_{2(g)} + \text{H}_2\text{O}(g)$ $\Delta H = -890 \text{ KJ/mol}$

Exotérmica

Endotérmica
4. $\text{CO}_2(g) + \text{H}_2\text{O}(l) \longrightarrow \text{C}_6\text{H}_{12}\text{O}_6(ac) + \text{O}_2(g)$ $\Delta H = 2813 \text{ KJ/mol}$

Exotérmica

Endotérmica
5. $\text{H}_2(g) + \frac{1}{2} \text{O}_{2(g)} \longrightarrow \text{H}_2\text{O}(g)$ $\Delta H = -241 \text{ KJ/mol}$

Exotérmica

Endotérmica
6. $\text{H}_2\text{SO}_4(ac) + \text{ZnO}(g) \longrightarrow \text{ZnSO}_4(ac) + \text{H}_2\text{O}(g)$ $\Delta H = -50.52 \text{ KJ/mol}$

Exotérmica

Endotérmica
7. $\text{NO}_2(g) \longrightarrow \text{NO} + \frac{1}{2} \text{O}_{2(g)}$ $\Delta H = 57 \text{ KJ/mol}$

Exotérmica

Endotérmica