

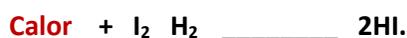
El cloruro de sodio reacciona con el nitrato de plata. Intercambian sus elementos y nos Forman el nitrato de sodio mas cloruro de plata.

e) **Según el intercambio de calor.** Según el intercambio de calor las reacciones pueden ser exotérmicas y endotérmicas.

Exotérmicas. Son aquellas que se efectúan **con** desprendimiento de calor (energía calórica). Por tanto, en la reacción aparece en los productos, por ejemplo, si hacemos reaccionar cinc con ácido clorhídrico se produce cloruro de cinc, se desprende un gas que es el hidrógeno y se produce calor.



Endotérmicas. Son aquellas que ocurren con absorción de calor, por tanto, en la reacción aparece en los reactivos, por ejemplo, si hacemos reaccionar el yodo y el hidrógeno para formar ácido yodhídrico debemos calentar para que se efectúe la reacción.



EJERCICIO:

Se tienen las siguientes reacciones:

1. $\text{Calor} + 2\text{KClO}_3 \longrightarrow 2\text{KCl} + 3\text{O}_2$
2. $\text{Fe} + 2\text{HCl} \longrightarrow \text{FeCl}_2 + \text{H}_2 + \text{calor.}$
3. $\text{Calor} + \text{H}_2\text{CO}_3 \longrightarrow \text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O}$
4. $\text{Calor} + 2\text{Mg} + \text{O}_2 \longrightarrow 2\text{MgO}$
5. $\text{As}_2\text{O}_3 + 3\text{H}_2\text{S} \longrightarrow \text{As}_2\text{S}_3 + 3\text{H}_2\text{O} + \text{calor}$
6. $2\text{Na} + 2\text{H}_2\text{O} \longrightarrow 2\text{NaOH} + \text{H}_2 + \text{calor}$
7. $\text{Ca(OH)}_2 + \text{calor} \longrightarrow \text{CaO} + \text{H}_2\text{O}$
8. $\text{Calor} + \text{H}_2\text{O} + \text{SO}_3 \longrightarrow \text{H}_2\text{SO}_4$

- a. Decir cuáles son los reactivos y cuáles son los productos en cada reacción.
- b. Recordar el nombre de cada compuesto en cada una de las reacciones.
- c. Clasificar cada una de las reacciones escritas.
- d. Según el intercambio de calor decir cuál es endotérmica y cual es exotérmica en cada una de las reacciones.
- e. Recordar como se balancea una ecuación por el método de oxido-reducción (tema visto en noveno).

SUERTE..