



Clase online 15 de julio

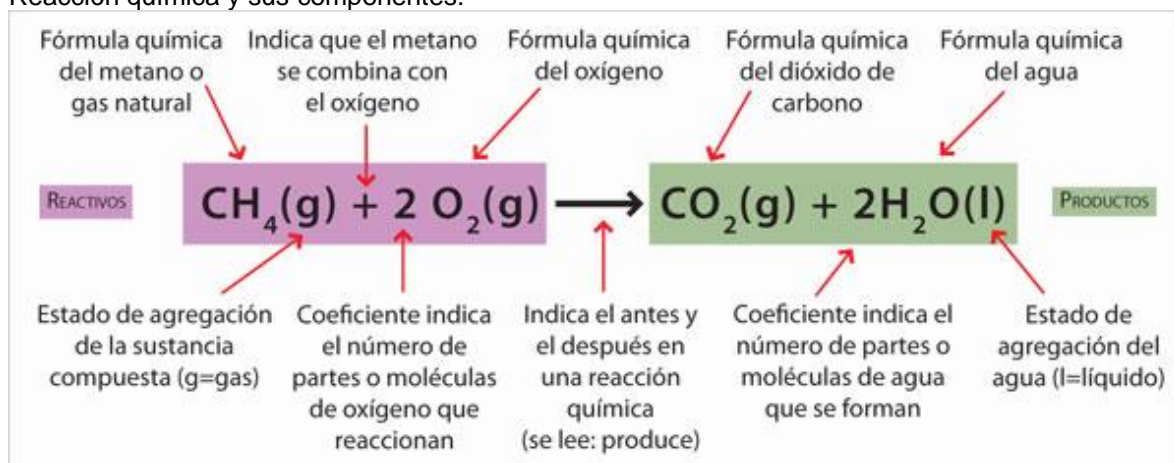
Objetivo:

- Reconocer una reacción química y sus componentes.
- Identificar los tipos de reacciones químicas y sus características.

“Síntesis de la clase”

En la clase reforzaremos las leyes ponderales y sus características, también estudiaremos una reacción química sus componentes y características.

Reacción química y sus componentes:



Tipo de reacción		Ejemplos
Composición o síntesis	Reacción donde dos o más sustancias se unen para formar un solo producto.	$2\text{MgO}_{(s)} + \text{H}_2\text{O}_{(l)} \rightarrow \text{Mg}(\text{OH})_{2(s)}$
Descomposición	Ocurre cuando una molécula se descompone en dos o más elementos.	$2\text{ZnO}_{(s)} \rightarrow 2\text{Zn}_{(s)} + \text{O}_{2g}$
Neutralización	Reacción en la cual un ácido reacciona con una base para formar una sal y desprender agua.	$\text{H}_2\text{SO}_{4(ac)} + 2\text{NaOH}_{(sc)} \rightarrow \text{Na}_2\text{SO}_{4(sc)} + 2\text{H}_2\text{O}_{(l)}$
Sustitución simple	Ocurre cuando un átomo sustituye a otro en una molécula.	$\text{CuSO}_4 + \text{Fe} \rightarrow \text{FeSO}_4 + \text{Cu}$
Sustitución doble	Se realiza por intercambio de átomos entre las sustancias que se relacionan.	$\text{Na}_2\text{S} + \text{MgSO}_4 \rightarrow \text{Na}_2\text{SO}_4 + \text{MgS}$
Reacción endotérmica	Es aquella que necesita el suministro de calor para llevarse a cabo.	$2\text{KH} \xrightarrow{\Delta} 2\text{K}_{(g)} + \text{H}_2(g)$
Reacción exotérmica	Es aquella que desprende calor cuando se produce.	$2\text{C} + \text{H}_2(g) \rightarrow \text{C}_2\text{H}_{2(g)}$

Cierre de clases:

- 1.- Diferencie entre reacción de síntesis y reacción de sustitución.
2. ¿Qué significa el sentido de la flecha en una reacción química?
- 3.- ¿Qué tipo de reacción es la óxido.reducción?.