



Clase online 8 de julio

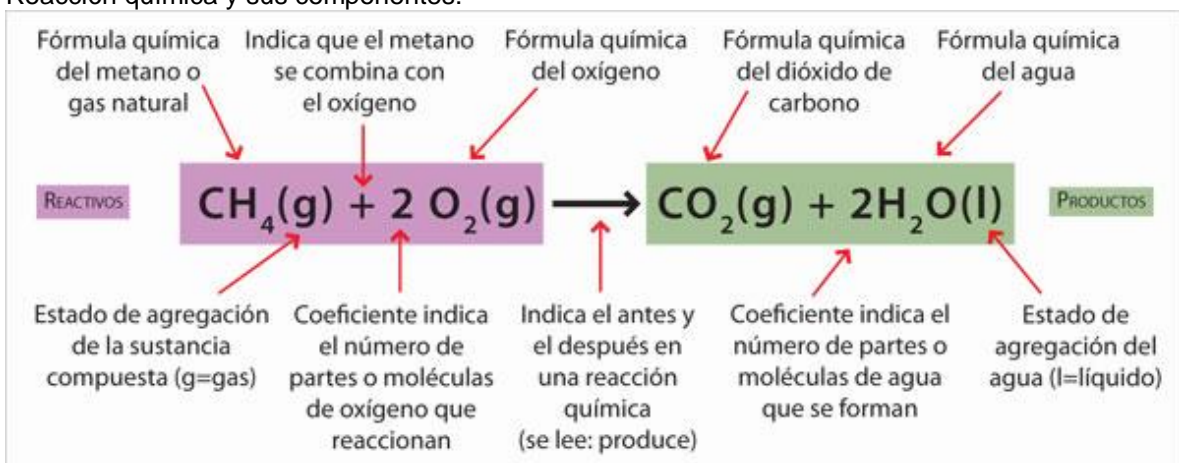
Objetivo:

- 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:



Las reacciones químicas. Física y Química 3° ESO

Tipos de reacciones químicas

Reacciones de síntesis $\text{SO}_3 + \text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{H}_2\text{SO}_4$	Varias sustancias (elementos o compuestos) se combinan formando una sustancia más compleja.
Reacciones de descomposición $\text{CuCl}_2 \rightarrow \text{Cl}_2 + \text{Cu}$	Una sustancia compleja se transforma en otras (elementos o compuestos) de estructura más simple.
Reacciones de sustitución o desplazamiento $\text{CuCl}_2 + \text{Zn} \rightarrow \text{ZnCl}_2 + \text{Cu}$	Un elemento pasa a ocupar el lugar de otro en un compuesto.
Reacciones de intercambio $\text{NaCl} + \text{AgNO}_3 \rightarrow \text{NaNO}_3 + \text{AgCl}$	Dos elementos de compuestos distintos intercambian sus posiciones obteniendo nuevos compuestos.
Reacciones de neutralización $\text{HCl} + \text{NaOH} \rightarrow \text{NaCl} + \text{H}_2\text{O}$	Es el proceso químico en que un ácido reacciona con una base para dar una sal y agua.

Cierre de clases:

- 1.- Diferencie entre reacción de neutralización y reacción de sustitución.
- 2.- De tres ejemplos de Reacciones de descomposición.
- 3.- De tres ejemplos de Reacciones de síntesis.