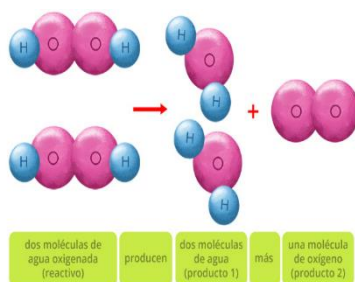
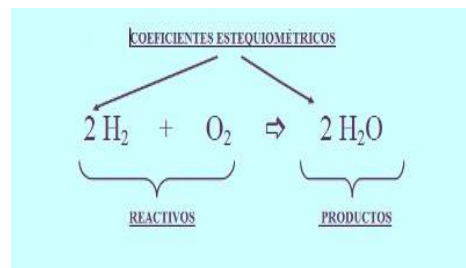


Ecuaciones y reacciones químicas

¿qué representa una ecuación química?

Una ecuación química es una descripción simbólica de una reacción química. Muestra las sustancias que reaccionan (llamadas reactivos) y las sustancias que se originan (llamadas productos). La ecuación química ayuda a visualizar mas fácilmente los reactivos y los productos.

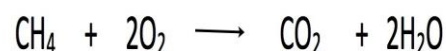
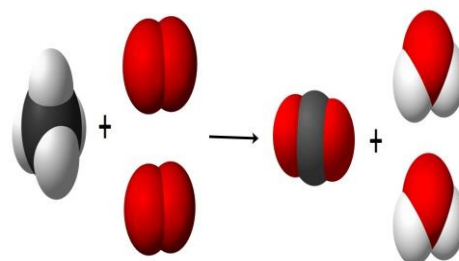


¿Qué elementos o símbolos se incorporan en una ecuación química?

A, B, C, D, representan los símbolos químicos o la fórmula molecular de los átomos o moléculas que reaccionan (lado izquierdo) y los que se producen (lado derecho).

¿Qué le ocurre a la masa en una reacción química?

La ley de la conservación de la materia es fundamental en todas las ciencias naturales, pero en especial en la química. Plantea que en toda reacción química la masa se conserva, es decir que la materia consumida en el proceso, es igual a la masa que resulta de los productos formados.



¿Qué tipos básicos de reacciones químicas se presentan?

- **Reacciones** de síntesis.
- **Reacciones** de descomposición.
- **Reacciones** de desplazamiento o intercambio.
 - **Reacciones** redox.
 - **Reacciones** ácido-base.
- **Reacciones** nucleares

Una ecuación química es una forma resumida de expresar y va acompañado por una profunda alteración de sus propiedades mientras que lo cambio físico son de carácter parcial

