



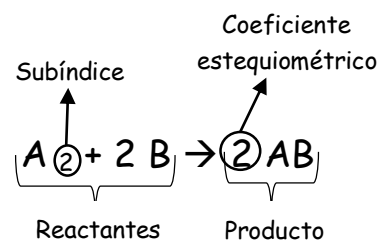
ECUACIONES QUIMICAS

1° MEDIO

Objetivo: Reconocer que las ecuaciones químicas son representaciones gráficas de reacciones químicas y conocen sus componentes.

Duración: 1 semana (25 al 29 de Mayo)

Una **reacción química** es la manifestación de un cambio en la materia. A su expresión gráfica se le da el nombre de **ecuación química**, en la cual, se expresan en la primera parte los reactivos y en la segunda los productos de la reacción.



Reactantes: corresponde a cada una de las sustancias que participan en una reacción química produciendo otra u otras diferentes. Se ubican al lado izquierdo de la flecha.

Productos: Son la (s) sustancias que se originan a partir de los reactantes en una reacción química. Se ubican a lado derecho de la flecha.

Coeficiente estequiométrico: Son los números enteros y positivos que aparecen delante de las fórmulas de los reactivos y productos después de igualar la ecuación química, indican cantidad de moléculas. Ejemplo: H_2O (una molécula de H_2O); $2H_2O$ (dos moléculas de H_2O).

Subíndice: Indican el número de átomos de cada elemento químico presente en la ecuación química. Ejemplo H (un átomo de Hidrógeno); H_2 (dos átomos de Hidrógeno); H_3 (tres átomos de Hidrógeno); etc.

Actividades

- 1.- Escribe en tu cuaderno la información recién leída.
- 2.- Completa el siguiente cuadro identificando reactantes y productos como en el ejemplo:

Ecuaciones químicas	Reactantes	Productos
$HCl + NaOH \rightarrow NaCl + H_2O$	$HCl + NaOH$	$NaCl + H_2O$
$N_2 + 3H_2 \rightarrow 2NH_3$		
$Cl_2 + H_2 \rightarrow 2HCl$		
$SO_3 + H_2O \rightarrow H_2SO_4$		



LICEO POLITÉCNICO EMA ESPINOZA C.
DPTO DE CIENCIAS NATURALES
PROF. DANIELA PEZO

$2\text{H}_2\text{O} \rightarrow 2\text{H}_2 + \text{O}_2$		
$2\text{NaI} + \text{Br}_2 \rightarrow 2\text{NaBr} + \text{I}_2$		
$\text{Ag} + \text{Cl} \rightarrow \text{AgCl}$		
$\text{H}_2\text{SO}_4 + 2\text{NaOH} \rightarrow \text{Na}_2\text{SO}_4 + \text{H}_2\text{O}$		
$\text{CaCO}_3 \rightarrow \text{CaO} + \text{CO}_2$		
$2\text{Fe} + \text{O}_2 \rightarrow 2\text{FeO}$		
$\text{CH}_4 + 2\text{O}_2 \rightarrow \text{CO}_2 + 2\text{H}_2\text{O}$		
$\text{HCl} + \text{NaOH} \rightarrow \text{NaCl} + \text{H}_2\text{O}$		