

Actividad evaluada "Ecuaciones Químicas"

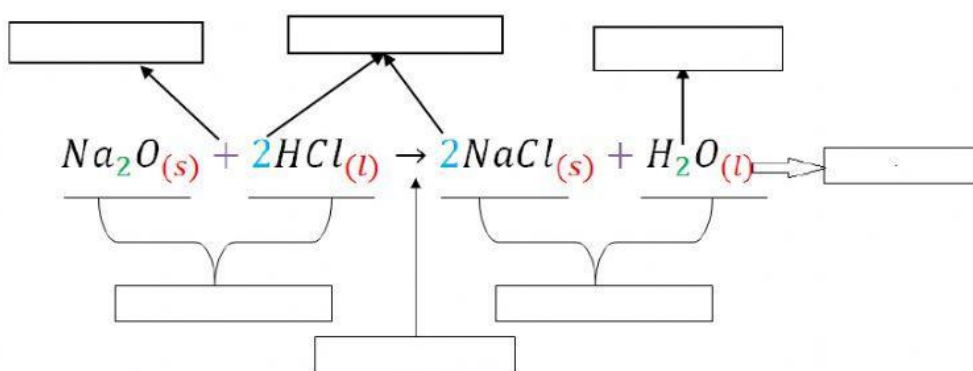
Prof: Tatiana Soto

Obj: Establecer relaciones cuantitativas entre reactantes y productos en reacciones químicas (estequiometría)

1) Completa la siguiente frase:

Una _____ química es la representación _____ de una reacción química.

2) Arrastra los nombres de las partes de una ecuación:



Para formar

Coeficiente
estequiométrico

Reactivos

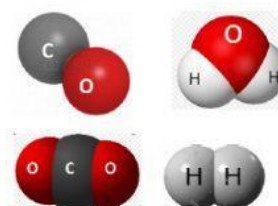
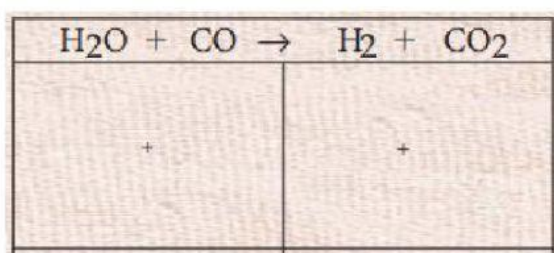
Estado de
agregación

Subíndice

Se combina
con

Productos

3) Arrastre las moléculas debajo de su símbolo que la representa en la ecuación:



4) Selecciona la cantidad de partículas elementales que tiene la ecuación:



- Átomos de oxígeno (O) en los reactantes: _____
- Átomos de azufre (S) en los reactantes: _____
- Átomos de oxígeno (O) en los productos: _____
- Átomos de azufre (S) en los productos: _____

e) Cantidad de moléculas totales presentes en la ecuación: _____

5) Balancea las siguientes ecuaciones si es necesario, recuerda que si el coeficiente **estequiométrico es 1 debes escribirlo**:

