Actividad evaluada "Ecuaciones Químicas"

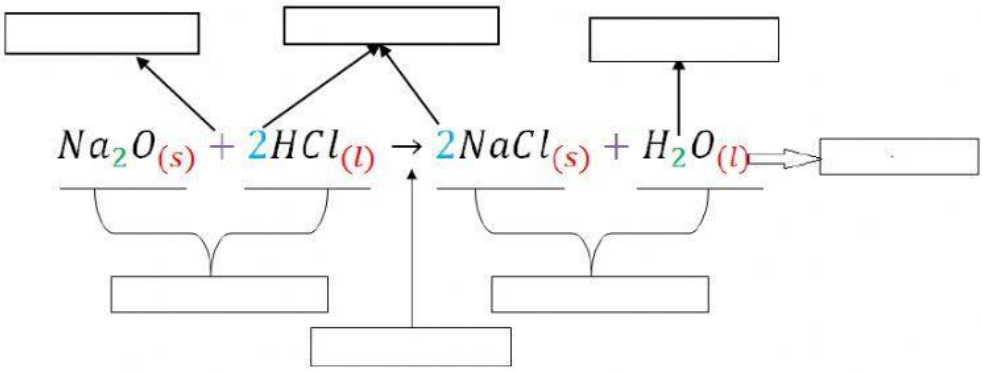
Prof: Tatiana Soto

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

1) Completa la siguiente frase:

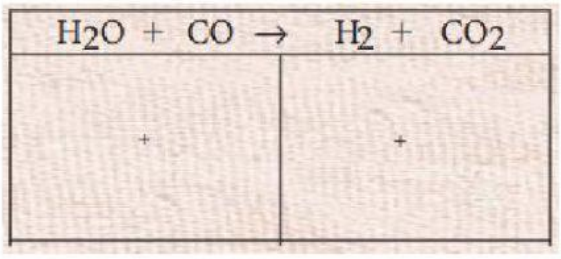
Una _____química es la representación _____de una reacción química.

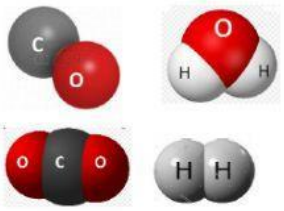
2) Arrastra los nombres de las partes de una ecuación:



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:



a) Átomos de oxígeno (O) en los reactantes:____
b) Átomos de azufre (S) en los reactantes:____
c) Átomos de oxígeno (O) en los productos:____
d) Átomos de azufre (S) en los productos:____

LIVEWORKSHEETS

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**:

___ P_4 + ___ F_2 → ___ PF_3

___ NO → ___ N_2 + ___ O_2

LIVEWORKSHEETS