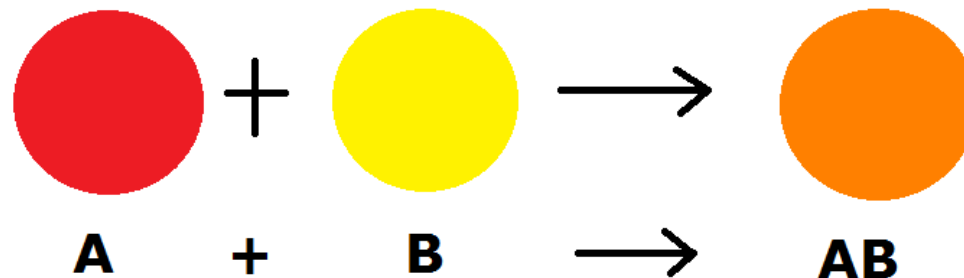
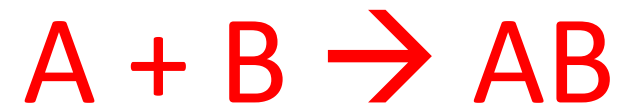


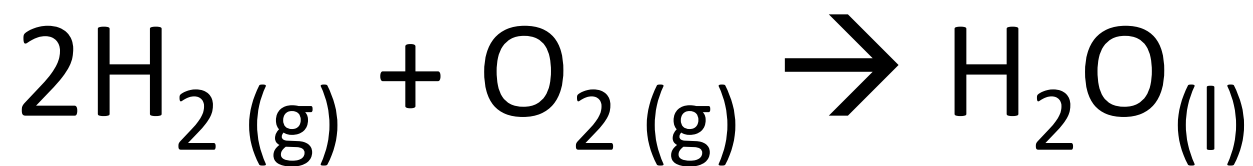
Síntesis

Síntesis cuando dos o más sustancias se combinan para formar una sustancia *simple*.

Ejemplo:



Reacción de síntesis



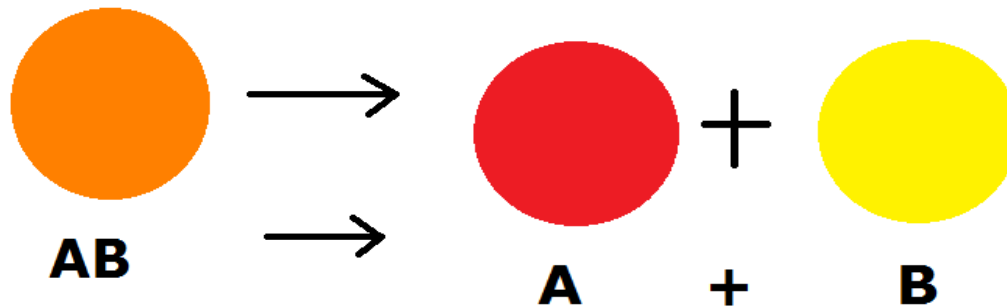
¿Los **reactivos** se combinan para formar un **producto**?



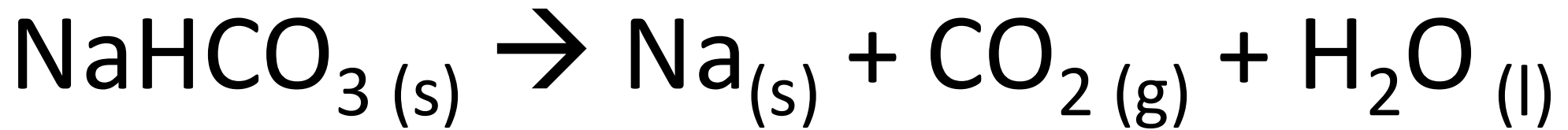
Pregúntate
a ti mismo

Descomposición

Descomposición las reacciones ocurren cuando se *descompone* un reactivo simple.



Reacción de descomposición

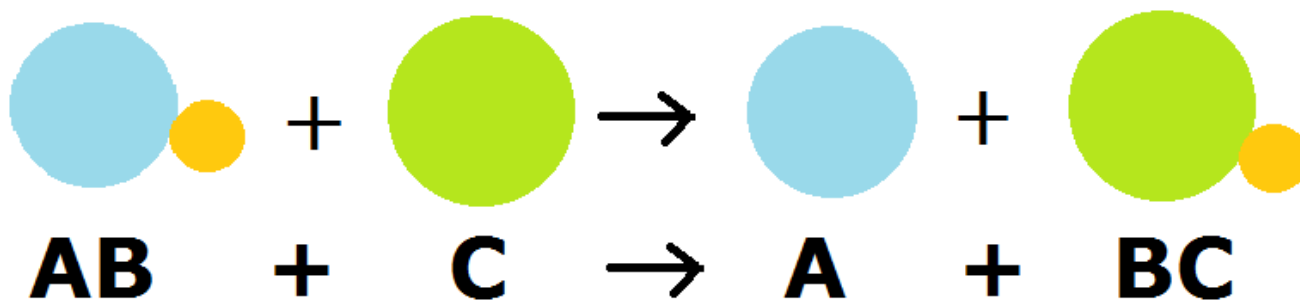


Pregúntate
a ti mismo

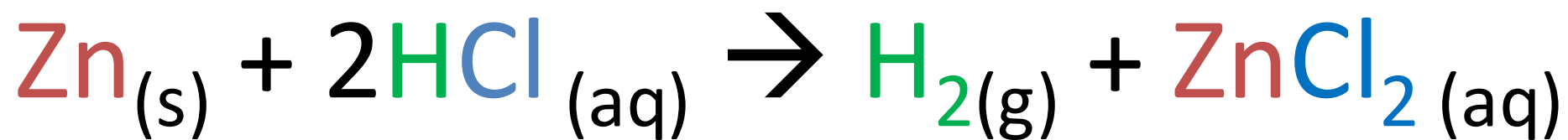
¿Hay un **reactivo** que
forma más de un
producto?

Reacción de sustitución simple

Las reacciones de sustitución simple ocurren cuando los átomos de *un* elemento *reemplazan* a los átomos de un segundo elemento.



Reacción de sustitución simple

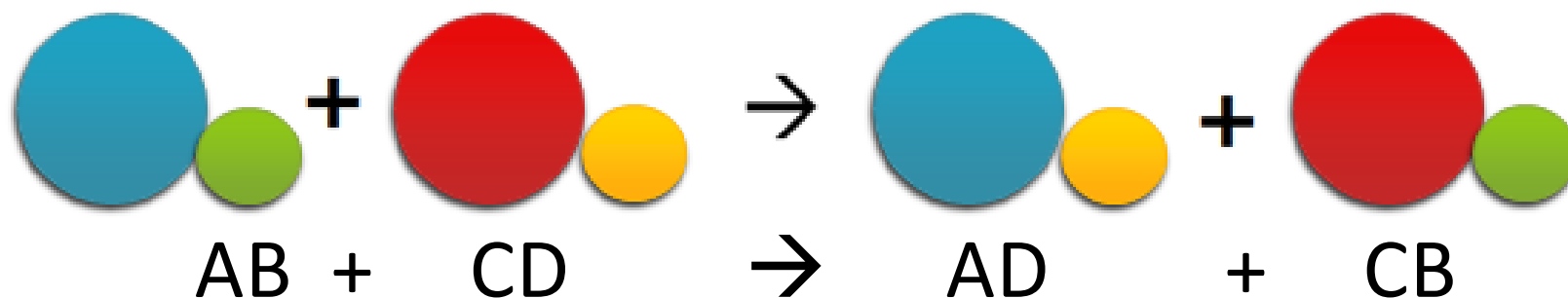


Pregúntate
a ti mismo

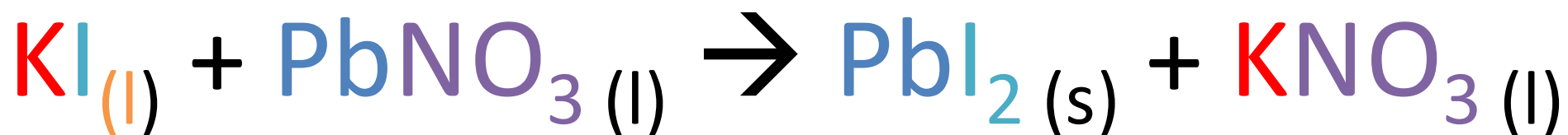
¿Hay un elemento simple
que sustituye a un
elemento en un
compuesto?

Reacción de sustitución doble

Las reacciones de sustitución doble ocurren cuando se intercambian los elementos de *dos* compuestos.



Reacción de sustitución doble

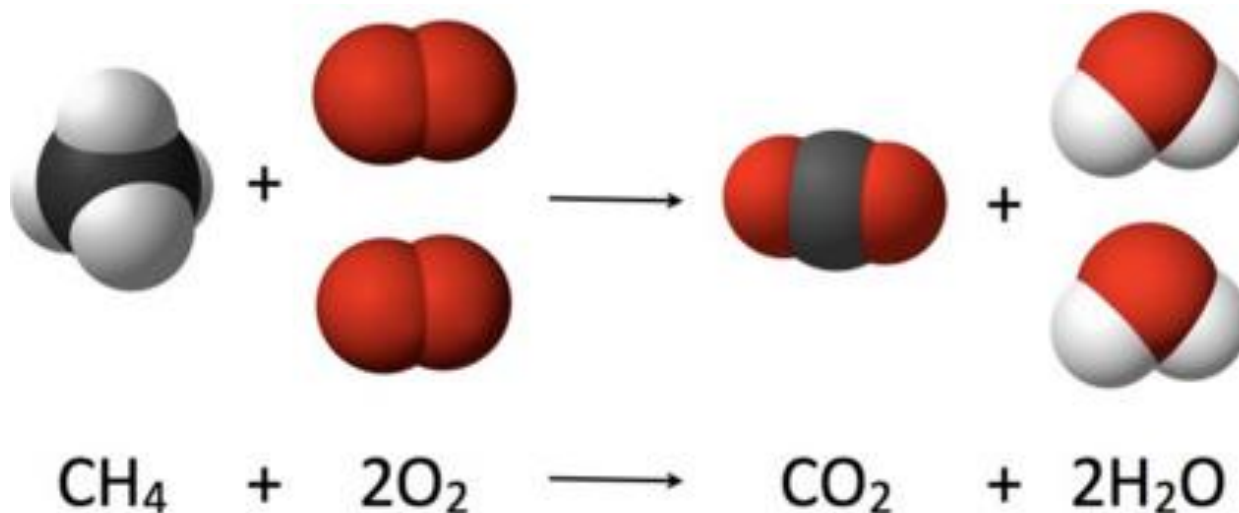
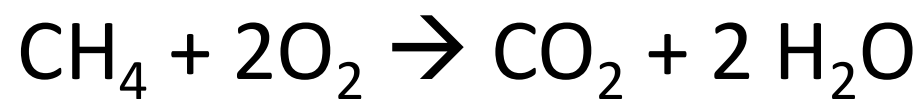


Pregúntate
a ti mismo

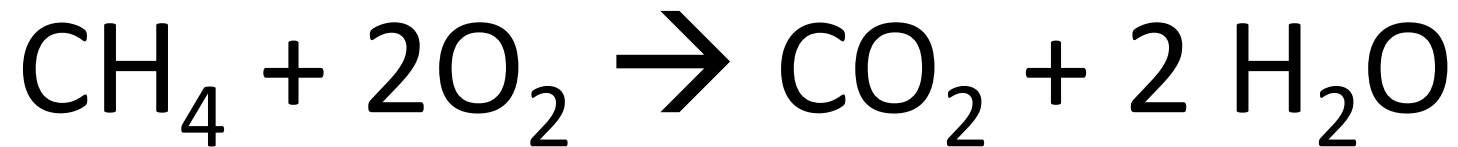
¿Los elementos de dos reactivos se sustituyen entre sí en los productos?

Tipos de reacción:

Las reacciones de **combustión** forman dióxido de carbono y agua como productos.



Reacción de combustión



¿Son el CO_2 y H_2O
productos?



Pregúntate
a ti mismo