

Elementos y compuestos

¿Cómo saber si una sustancia es un elemento o compuesto?

Un **sustancia simple** o **elemento** está formada por **átomos** todos **iguales**, de la misma clase. Luego en su fórmula sólo aparece un símbolo químico, que podemos encontrar en la Tabla Periódica.

Ejemplos:

H₂ Sólo tiene el símbolo H que corresponde al hidrógeno luego esta sustancia está formada por átomos todos iguales, es un elemento.

O₂ Sólo tiene el símbolo O que corresponde al oxígeno luego esta sustancia está formada por átomos todos iguales, es un elemento.

Co Sólo tiene el símbolo Co (El símbolo siempre empieza por mayúscula y si tiene dos letras la segunda es minúscula) luego es el elemento cobalto.

Una **sustancia compuesta** o **compuesto** está formada por **átomos diferentes unidos** en una forma determinada. En su fórmula aparecen varios símbolos químicos, uno por cada elemento. (Recordar que cada símbolo debe empezar por mayúscula).

Ejemplos:

H₂O La fórmula contiene dos símbolos luego esta sustancia está formada por la unión de dos átomos de Hidrógeno y un átomo de Oxígeno, luego es un compuesto.

CO La fórmula contiene dos símbolos luego esta sustancia está formada por la unión de un átomo de Carbono y uno de Oxígeno

NaCl La fórmula contiene dos símbolos (Na y Cl) luego esta sustancia es un compuesto.

H₂SO₄ En esta fórmula hay tres símbolos, está formada por dos átomos de Hidrógeno, un átomo de Azufre y cuatro átomos de Oxígeno, luego es un compuesto.

Ejercicios:

Indica para las siguientes sustancias los elementos que las forman e indica si son compuestos o elementos.

Sustancia	Elementos	Elemento o compuesto
Ni		

Sustancia	Elementos	Elemento o compuesto
NaI		
CO ₂		
KOH		
Cu		