Mapa conceptual

La **TABLA PERIÓDICA** ordena los elementos químicos según su número atómico.

Los **ELEMENTOS QUÍMICOS** se unen entre sí para formar compuestos a través de enlaces.

Enlace iónico
Se produce entre elementos metálicos y no metálicos.

Enlace covalente
Se produce entre elementos no metálicos.

Enlace metálico
Se produce entre elementos metálicos.

Los **COMPUESTOS** formados se pueden representar mediante **fórmulas**.
Los nombres de cada compuesto pueden expresarse según tres nomenclaturas distintas: Stock, sistemática y tradicional.

Según el número de elementos que presente, tenemos:

Compuestos binarios
Son compuestos formados por dos elementos diferentes.
Ejemplo: NO

Compuestos ternarios
Son compuestos formados por tres elementos distintos.
Ejemplo: NaOH

Los compuestos pueden unirse (reactivos) para dar lugar a otros nuevos compuestos (productos). En esta **reacción** se debe cumplir que el número total de átomos de los reactivos sea igual al número total de los átomos de los productos.

$$CO_2 + H_2O \rightarrow CO_3H_2$$

No siempre se produce el ajuste inmediato entre reactivos y productos. En tal caso, debemos ajustar la reacción:

$$C_6H_{12}O_6 + 6\ O_2 \rightarrow 6\ CO_2 + 6\ H_2O$$