

Leyes

Ley de Conservación de Masa: Lavoisier realizó experimentos que comprobaron que ningún cambio físico o químico producía creación o destrucción de materia, sólo su **reordenamiento**, por lo tanto no hay aumento o pérdida de masa durante un cambio químico ordinario. "La materia no se crea ni se destruye, solo se transforma" o "En una reacción química la masa de los reactantes es igual a la de los productos".

Ley de las Proporciones Definidas: Lavoisier, Proust y Richter determinaron que también las **cantidades de elementos permanecen intactas** y la proporción siempre es la misma.
ej: NaCl siempre hay 39% Na y 61% Cl porque $\text{Na} = 23\text{g/mol}$ y $\text{Cl} = 36\text{g/mol}$ por lo tanto $\text{Na} = 23/59$ y $\text{Cl} = 36/59$.
"Cuando 2+ elementos se combinan para formar uno mismo, lo hacen en **proporciones fijas y determinadas**".

Ley de las Proporciones Múltiples: Las cantidades de un mismo elemento que se combinan con una cantidad fija de otro, para formar varios compuestos, están en la **relación de los números enteros y sencillos**.