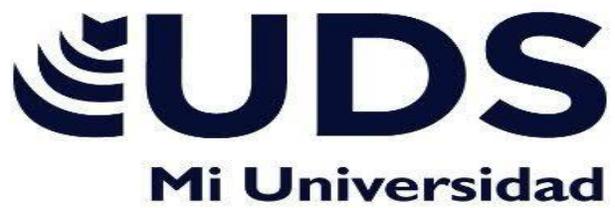


**Super nota**

**Maestro: Aldrin de Jesús Maldonado Velasco**

**Alumna: Renata yamileth Aguilar Avendaño**

**Bachillerato segundo semestre**



# Leyes ponderales

Las leyes ponderales son principios fundamentales en química que describen la relación entre la masa y la cantidad de sustancias en una reacción química.

Estas leyes fueron establecidas por los científicos Antoine Lavoisier y Joseph Proust en el siglo XVIII.

## Ley de la Conservación de la Masa (Antoine Lavoisier, 1785)

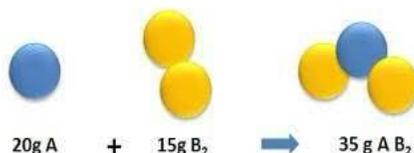
La ley de la conservación de la masa establece que:

- La masa total de las sustancias que participan en una reacción química es igual a la masa total de los productos obtenidos.
- La masa no se crea ni se destruye en una reacción química, solo se transforma.



Antoine-Laurent de Lavoisier  
(París 1743-1794)

### Ley de la conservación de la materia



*"La materia no se crea ni se destruye"*

○

## Ley de las Proporciones Definidas (Joseph Proust, 1799)

La ley de las proporciones definidas establece que:

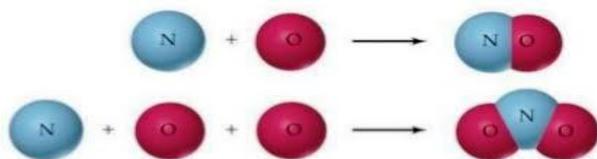
- Cuando dos o más elementos se combinan para formar un compuesto, lo hacen en proporciones fijas y definidas.

- La proporción de los elementos en un compuesto es siempre la misma, independientemente de la fuente o el método de preparación.

## Ley de las Proporciones Múltiples (John Dalton, 1803)

La ley de las proporciones múltiples establece que:

- Cuando un elemento se combina con otro elemento para formar diferentes compuestos, lo hace en proporciones que son múltiplos enteros de una proporción fundamental.
- La proporción de los elementos en diferentes compuestos es siempre un múltiplo entero de la proporción fundamental.

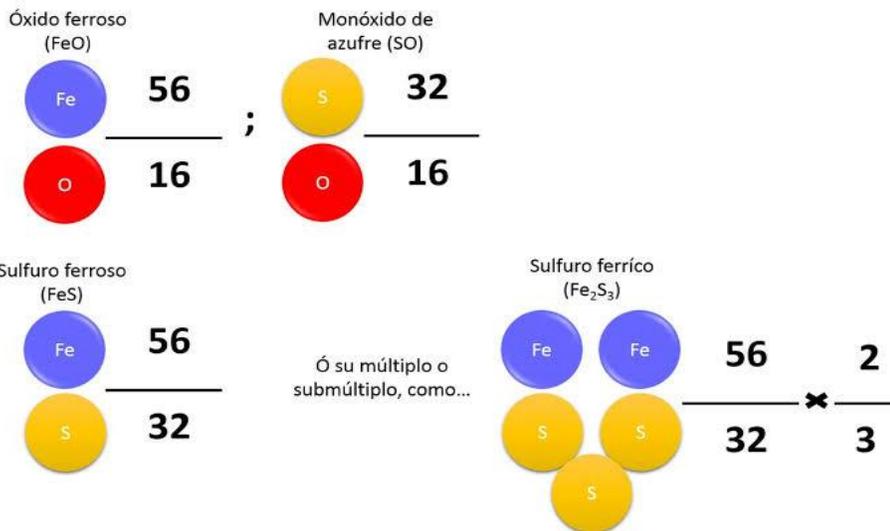


QUIMICAENCASA.COM

## Importancia de las Leyes Ponderales (Jeremías Richter 1792)

Las leyes ponderales son fundamentales en química porque:

- Nos permiten predecir la cantidad de sustancias necesarias para una reacción química.
- Nos permiten determinar la composición de un compuesto.
- Nos permiten entender la naturaleza de las reacciones químicas.



**En resumen, las leyes ponderales son principios fundamentales en química que describen la relación entre la masa y la cantidad de sustancias en una reacción química. Estas leyes son esenciales para entender la naturaleza de las reacciones químicas y para predecir la cantidad de sustancias necesarias para una reacción.**