

# LEYES PONDERALES

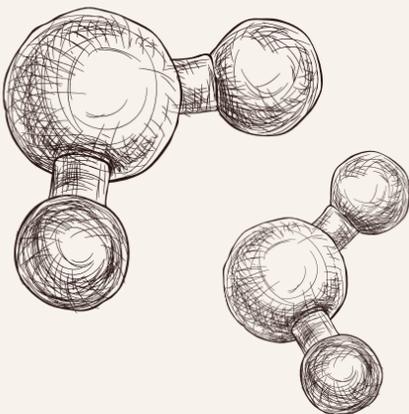
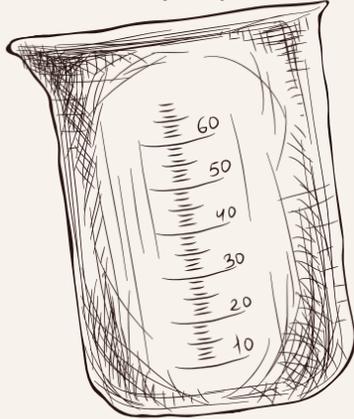


## 01 ¿que son?

Las leyes ponderales son principios fundamentales en química que describen la relación entre la masa de los reactantes y la masa de los productos en una reacción química. A continuación, te presento las leyes ponderales:

## 02 ¿por quienes son?

Estas leyes ponderales fueron establecidas por Antoine Lavoisier, Joseph Proust y John Dalton, y son fundamentales para entender la química y la estequiometría.

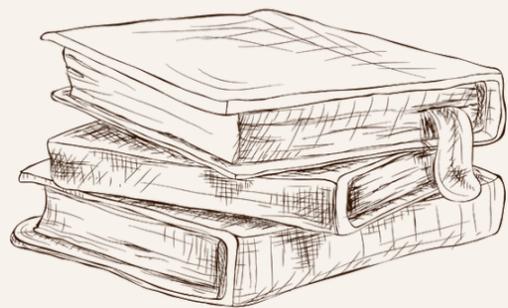


## 03 ley de la conservacion de la masa

- La masa total de los reactantes es igual a la masa total de los productos. - La masa no se crea ni se destruye en una reacción química

## 04 ley de las proporciones definidas

- Cuando dos elementos se combinan para formar un compuesto, lo hacen en proporciones de masa fijas. - La relación entre las masas de los elementos es constante, independientemente de la cantidad de compuesto que se forme.



## 05 ley de las proporciones multiples

- Cuando dos elementos se combinan para formar diferentes compuestos, las masas de uno de los elementos que se combinan con una masa fija del otro elemento están en proporciones simples. - Las proporciones de masa de los elementos en diferentes compuestos son números enteros simples.