



**NOMBRE: HENRY CALEB
SANCHEZ CALVO**

MATERIA: QUIMICA 2

CUATRIMESTRE: 2

**BACHILLERATO EN
ENFERMERIA**

**NOMBRE DEL TRABAJO:
LEYES PONDERALES**

FECHA: 07/03/2025

leyes ponderales

¿QUE SON LAS LEYES PONDERALES?

Las leyes ponderales son las que regulan la proporción de masa y volumen de los elementos que se combinan para formar compuestos. También se les conoce como leyes de las combinaciones químicas o leyes gravimétricas. Son las leyes que rigen la proporción de masa y volumen de los elementos químicos que se combinan para formar compuestos.

Las leyes ponderales son:

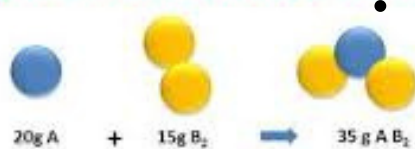
Ley de Lavoisier o de la conservación de la masa

Esta ley establece que la masa de los reactivos es igual a la masa de los productos en una reacción química. Esto significa que la materia no se crea ni se destruye, solo se transforma. EJEMPLO Cuando el agua hierve, el agua evaporada no desaparece solo se transforma en vapor y se difunde en la atmósfera.



Antoine-Laurent de Lavoisier
(París 1743-1794)

Ley de la conservación de la materia



"La materia no se crea ni se destruye"

Ley de Proust o de las proporciones definidas

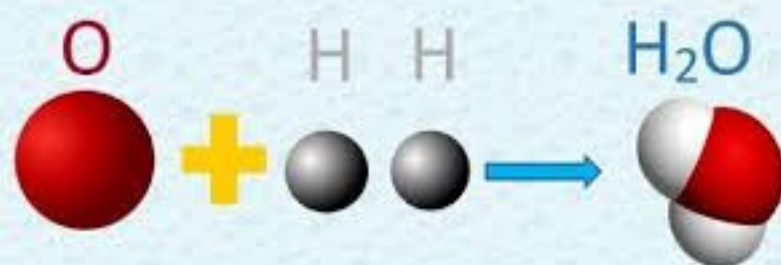
- Esta ley establece que los compuestos están formados por los mismos elementos y en la misma proporción en masa. La ley de Proust se basa en la idea de que los elementos están formados por átomos idénticos e indestructibles.



Ley de Dalton o de las proporciones múltiples

- Esta ley establece que cuando dos elementos se combinan para formar más de un compuesto, la relación en masa y en cantidad de átomos es en números enteros y sencillos. aplica cuando los mismos dos elementos forman más de un compuesto.
- tenemos un ejemplo hidrógeno y el oxígeno pueden formar agua o peróxido de hidrógeno

de las propor



referencia en formato apa

**Jaime Miguel A.-(2015)bibliografia
libro:quimica**

**2.editorial.castillo.https://es.slidesha
re.net/slideshow/leyes-ponderales-
82833945/82833945#10**