

**UNIVERSIDAD DEL SURESTE**

“TECNICO EN ENFERMERIA”

**MAESTRO:**

ALDRIN DE JESUS MALDONADO VELASCO

**ALUMNA:**

DEYSI PAOLA ALFARO ZAMORANO

**MATERIA:**

QUIMICA II

**TEMA:**

Leyes ponderales

**FECHA:**

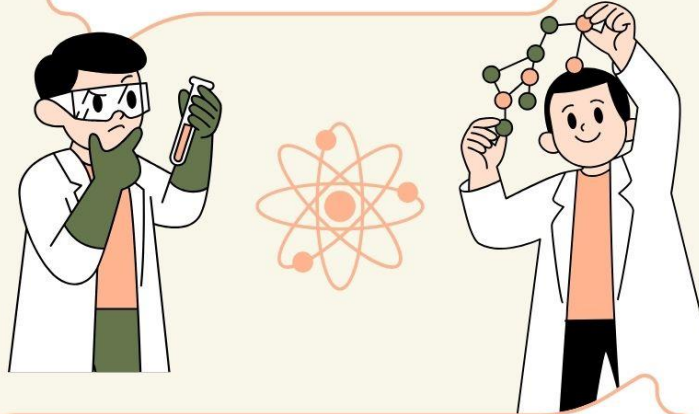
7/ 02/ 2025



# leyes ponderales

## Química

**QUE ES UNA LEY**  
Una ley es una descripción de una seguridad observada en algún fenómeno natural de muchas veces puede expresar mediante una fórmula



### DESCRIPCIO DE LEYES PONDERALES

## Tipos de enlaces químicos

1

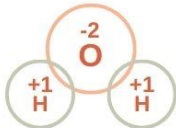
### LEY DE CONSERVACION DE LA MASA DE A. LAVOISER

La materia no se crea ni se destruye solo se transforma. El agua evapora no se desaparece solo se transforma en el vapor y se denomina



### LEY DE LAS PROPORCIONES DEFINIDAS DE J. L. PROUST

2



El número relativo de los elementos formados dentro de un compuesto se conservan constantes. La composición del agua que se constituye por 3 moléculas de hidrógeno y una molécula de oxígeno

3

### LEY DE LAS PROPORCIONES MÚLTIPLES DE DALTON

La presión total de una mezcla es igual a la suma de las presiones parciales de sus componentes. En una reacción química la cantidad de cada elemento debe ser la misma en los materiales de partida

