



**MELANY
ROSMARY
NORIEGA
MORALES
ALDRIN DE
JESÚS
MALDONADO
VELASCO
QUIMICA II
LEYES
PONDERALES
2- MARZO- 2025**

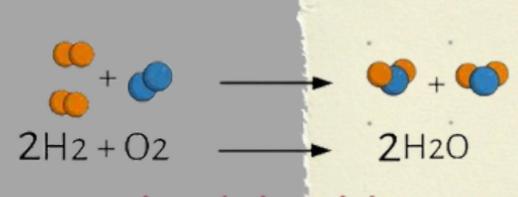
LEYES PONDERALES

1.- LEY DE CONSERVACIÓN DE LA MASA A. LAVOISIER

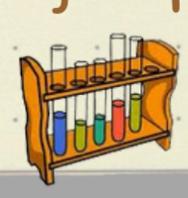
LA MASA NO SE CREA NI SE DESTRUYE, SOLO SE TRANSFORMA.

Masa de reactivos = Masa de productos.

Ejemplo: $C + O_2 \rightarrow CO_2$



Ley de Lavoisier
o
Ley de conservación de masa



Leyes Ponderales

proporción de masa y volumen para formar compuestos

2.- LEY DE LAS PROPORCIONES DEFINIDAS DE J.L PROUST

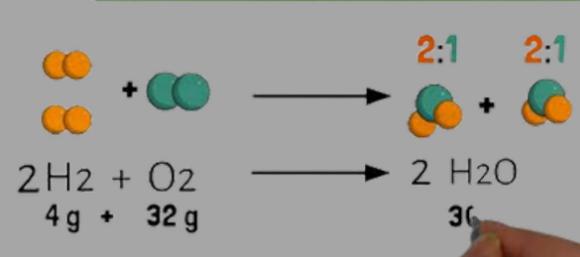
Un compuesto siempre tiene los mismos elementos en la misma proporción de masa.

Ejemplo: En H_2O , la proporción de H:O siempre es 1:8.



LEYES PONDERALES

Ley de Proust
o
Ley de las proporciones definidas



Joseph Louis Proust



3.- LEY DE LAS PROPORCIONES MÚLTIPLES DE DALTON

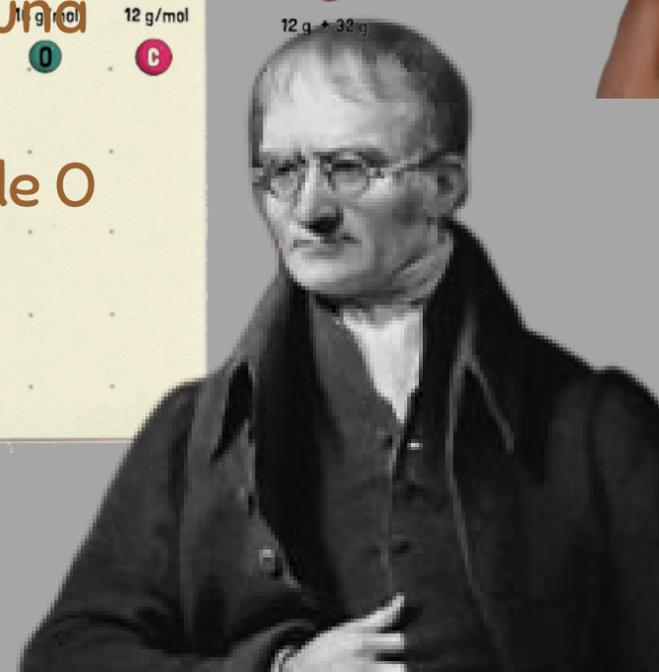
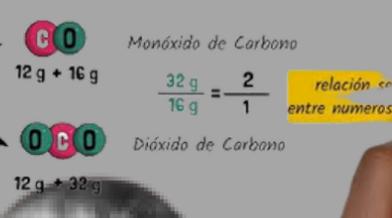
Si dos elementos forman más de un compuesto, sus masas guardan una relación de números enteros.

Ejemplo: CO y $CO_2 \rightarrow$ la relación de O es 1:2.



LEYES PONDERALES

Ley de Dalton
o
Ley de las proporciones múltiples





APUNTES DE LIBRETA