

LAS LEYES PONDERALES

HISTORIA DE LA QUÍMICA

- . La química es una ciencia que se fue construyendo poco a poco, en base a una serie de leyes empíricas a las que se les dió un fundamento teórico.
- Las leyes más importantes son:
 - Ley de conservación de la masa
 - Ley de las proporciones definidas
 - Ley de las proporciones múltiples

LEY DE CONSERVACIÓN DE LA MASA

- . En una reacción química la masa de los reactivos es igual a la masa de los productos, es decir, la masa de un sistema cerrado que sufre un cambio químico no cambia.



LEY DE LAS PROPORCIONES DEFINIDAS

- . Cuando reaccionan varios elementos para formar un mismo compuesto lo hacen en una relación fija.



LEY DE LAS PROPORCIONES MÚLTIPLES

- . Las cantidades de un mismo elemento que se combinan con una cantidad fija de otro para formar varios compuestos están en relación de números enteros sencillos.



LEY DE LOS VOLÚMENES DE COMBINACIÓN

- . En las reacción entre gases, los volúmenes de los reactivos y de los productos están en una relación constante de números enteros.



LEY DE AVOGADRO

- . Volúmenes iguales de diferentes gases, sometidos a la mismas condiciones de presión y temperatura, contienen siempre el mismo número de partículas.



MODELO ATÓMICO DE DALTON

- . Toda la materia está compuesta por partículas indivisibles llamadas átomos, que se combinan para formar moléculas.
- Una reacción química es la recombinación de los átomos que forman los compuestos.
- No logró explicar el comportamiento de los gases, por fallos teóricos y experimentales.