

# Le leggi Ponderali

Di Lavoiser, Proust e Dalton

# Legge di Lavoiser

Viene chiamata legge della conservazione della massa: in una reazione chimica la somma delle masse che reagiscono è uguale alla somma delle masse delle sostanze ottenute.

# Legge di Proust

Viene chiamata legge delle proporzioni definite: quando due o più elementi formano un composto, le quantità che reagiscono sono in rapporto costante e definita.

# La teoria atomica di Dalton

1. La materia è fatta da particelle microscopiche, indivisibili e indistruttibili.
2. Tutti gli atomi di un elemento sono uguali tra loro e hanno la stessa massa.
3. Dagli atomi di un elemento non è possibile ottenere atomi di un' altro elemento.
4. Gli atomi di un elemento si possono combinare solo con numeri interi di atomi
5. In una reazione chimica nulla si crea e nulla si distrugge ma si trasforma.

# Legge di Dalton

Viene chiamata legge delle proporzioni multiple: quando due o più di un composto, le masse dell'uno che reagiscono con la stessa massa dell'altro stanno tra loro secondo rapporti esprimibili con numeri piccoli e interi

Argomento	La Mole
Definizione	<p>una mole è una unità di misura presente nel Sistema Internazionale e misura la quantità di sostanza</p> <p>Equivale a <math>6,022 \cdot 10^{23}</math> paricelle (numero di Avogadro).</p> <p>Simbolo: mol OPPURE n.</p>
Uso	<p>la mole è una dimensione così elevata da essere associata in modo utile a qualcosa di molto piccolo come atomi e molecole.</p>
Formula	<p><math>n^{\circ} \text{ mol} = \text{massa della sostanza} : \text{MM (massa molare)}</math></p> <p>MM=si trova facendo la somma dei pesi atomici di ogni atomo che costituisce la sostanza.</p>

# Il principio di Avogadro

Volumi uguali di gas diversi, nelle stesse condizioni di temperatura e pressione hanno lo stesso numero di molecole.