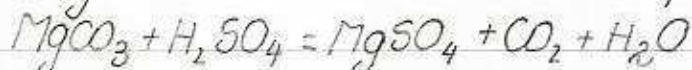


## LA NOMENCLATURA IN CHIMICA

- Ad ogni ~~si~~ corrisponde un nome.
- Ad ogni elemento corrisponde un nome.
- Ogni nome è sintetizzato da una FORMULA che, a differenza di quanto accadeva nel '700, ne indica la composizione chimica.

Nel '700 era quindi un problema preparare determinati composti. Con Antoine Lavoisier nacque la FORMULA CHIMICA.

es. Magnesite + Vetroso = Sale di Epsom



SINISTRA = quello che ho

DESTRA = quello che ottengo

• Non si ha scomparsa di materia, ma trasformazione (disse

Lavoisier). Quindi TUTTO ciò che ho a sinistra lo devo ritrovare a destra.

## FORMULA CHIMICA:

1) FORMULA EMPIRICA o BRUTA (La più semplice. Comprende i simboli degli elementi presenti nell'unità base della sostanza e una loro proporzione numerica stabilita tra loro gli elem.)  
Es. glucosio  $\text{CH}_2\text{O}$  (ci dice che ciascuna molecola di glucosio ha C, H ed O in proporzione 1, 2, 1)

2) FORMULA MOLECOLARE (ci dice il numero effettivo di atomi di ciascun elemento contenuti in una molecola)

es. glucosio  $\text{C}_6\text{H}_{12}\text{O}_6$  È più complessa della formula bruta.

3) FORMULA DI STRUTTURA (si disegna lo schema della molecola tenendo della loro posiz. nello spazio)

FIGURA TRIDIMENSIONALE es. fa vedere che l'idrogeno è legato al C e all'O. Il fatto che sia legato ad O fa sì che il glucosio sia solubile in acqua.