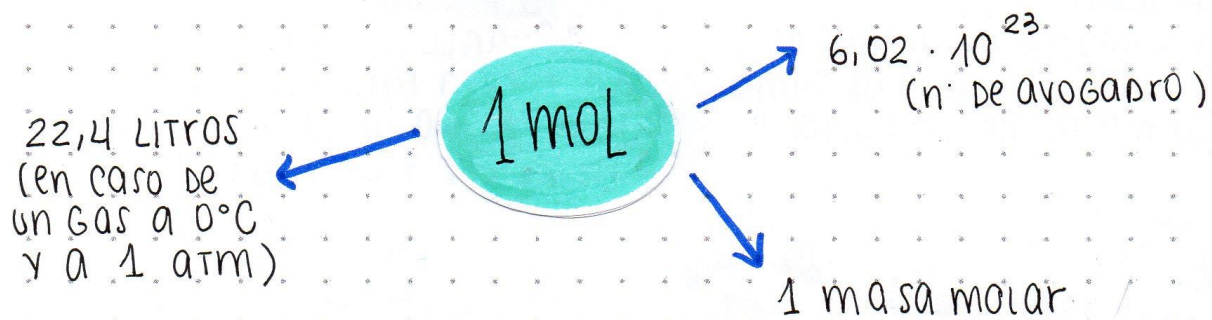


estequiometría

Rama de la química que se preocupa del cálculo de las relaciones cuantitativas que existe entre reactivos y productos en una reacción química.

mol

Unidad de medida para átomos, moléculas, iones, electrones, partículas en general
se puede expresar de varias maneras:



FÓRMULA

empírica

Proporción mínima entre los átomos que forman una molécula

GLUCOSA : CH_2O

molecular

Proporción exacta entre los átomos que forman una molécula

$\text{C}_6\text{H}_{12}\text{O}_6$

Las reacciones deben cumplir la ley de conservación de la masa



COEFICIENTES
ESTEQUIOMÉTRICOS

→ Balancean la ecuación y además nos dan la proporción entre reactivos y productos