

estequiometría

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

MOL

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

22,4 LITROS
(en caso de
un gas a 0°C
y a 1 atm)

1 mol

$6,02 \cdot 10^{23}$
(n. de Avogadro)

1 masa molar

empírica

FÓRMULA

molecular

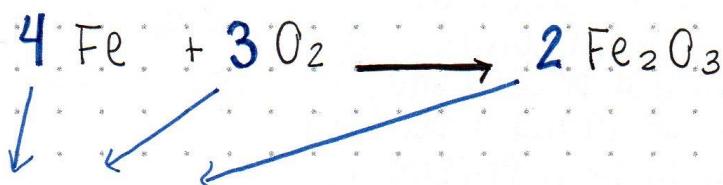
Proporción mínima entre los átomos que forman una molécula

GLUCOSA : CH_2O

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