

V_m : le **volume molaire**

↳ est le volume occupé par une mole de gaz.

$$n = \frac{V}{V_m}$$

pour un gaz

Définition

La **mole** est un "paquet" d'entités chimiques

$$\rightarrow 1 \text{ mole} = 6,02 \times 10^{23}$$

$$N = n \times N_A$$

Calculs de quantités de matière.

@lapommedisaac

M est la **masse molaire** (g/mol)

$$n = \frac{m}{M}$$

lien avec la masse

en solution

Concentration molaire

(ou concentration en quantité de matière)

$$C = \frac{n_{\text{soluté}}}{V_{\text{solution}}}$$

💡 Les valeurs de M sont lues dans la classification périodique ou calculées à partir de celle-ci

$$\text{ex: } M(\text{H}_2\text{O}) = 2 \times M(\text{H}) + M(\text{O})$$



On peut aussi utiliser la **concentration massique**.

$$C_m = \frac{m_{\text{soluté}}}{V_{\text{solution}}}$$

Elles sont liées par: $C_m = C \times M$