



MÉTHODE CHIMIE

Calculer une quantité de matière n ou un nombre de moles

* pour un solide de masse m

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

quantité de matière (en mol) ——— masse (en g)
Masse molaire (en g/mol)

* pour un liquide de concentration c

$$n = c \times V$$

concentration en mol/L ——— volume (en L)
 c ou $\left[\uparrow \right]$ pour des IONS

* pour un gaz

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

Volume molaire (en L/mol)