

Grandeurs	symbole de la grandeur	unité de la grandeur	
Nombre d'atomes	N	sans unité	
Quantité de matière	n	mol	
Masse	m	g	
Masse molaire	M	g.mol ⁻¹	
Concentration	C	mol.L ⁻¹	
Concentration massique	t ou C _m	g.L ⁻¹	
Masse volumique	ρ	g.cm ⁻³ ou g.L ⁻¹ (ou kg.m ⁻³ , SI)	
Densité	d	sans unité	
Volume	V	L	1 m ³ = 1000 L
Volume molaire	V _M	L.mol ⁻¹	
Pression	p	Pa	1 bar = 10 ⁵ Pa
Température	T	K	K = °C + 273,15

Relation à connaître par cœur :

$$n = N / \mathcal{N}_A$$

\mathcal{N}_A = nombre d'Avogadro

$$\mathcal{N}_A = 6,02 \cdot 10^{23} \text{ mol}^{-1}$$

$$n = m / M$$

$$V = n \times V_M$$

OU

UNITES



$p \times V = n \times R \times T$

Annotations: m^3 points to V, $R=8,314 \text{ SI}$ points to R, K points to T.

$$n = C \times V$$



$$[\text{Fe}^{3+}] = C(\text{FeCl}_3) \quad \text{et} \quad [\text{Cl}^-] = 3 \times C(\text{FeCl}_3)$$

[...] = concentration « effective »

$$C_{m_A} = t_A = m_A / V_{\text{solution}}$$

≠

$$\rho_A = m_A / V_A$$

$$d_A = \rho_A / \rho_{\text{eau}}$$

valeur de la densité **d** = valeur de ρ en **kg.L⁻¹** ou en **g.mL⁻¹**