

Mole	n	mol	$\frac{m}{M}$
Concentration molaire	C_M	mol/L	$\frac{n}{V}$
Concentration massique	C_m	g/L	$\frac{m}{V}$
Volume de solution	V	L	$\frac{n}{C}$
Volume	V	L	$\frac{N}{N_A}$
Masse volumique	ρ	g/cm ³	$\frac{m_{solution}}{V_{solution}}$
Densité	d	Sans unité	$\frac{\rho_{solution}}{\rho_{eau}}$
Pourcentage massique	%m	%	$\frac{m_{soluté}}{m_{solution}} \cdot 100$
Fraction massique	ω	Sans unité	$\frac{m_{soluté}}{m_{solution}}$
Masse molaire	M	g/mol	C.V

Nombre d'atomes	N	atomes	$n.N_A$
Nombre d'Avogadro	N_A	6.10^{23} atomes/mol	$\rho.m_{\text{solution}}$
Volume molaire	V_M	L/mol	$\frac{R.T}{P}$
Masse de soluté	$m_{\text{soluté}}$	g	$n.M$
			$\omega.m_{\text{solution}}$

Quantité de matière contenant 6.10^{23} entités élémentaires
Rapport entre le nombre de moles de soluté et le volume de la solution
Rapport entre la masse de soluté et le volume de la solution
Rapport entre la masse de la solution et le volume de la solution
Rapport entre la masse volumique d'une solution et la masse volumique de l'eau

Rapport entre la masse d'un soluté et la masse de la solution

Masse (en gramme) d'une mole d'atome

Nombre d'entités qui se trouvent dans une mole

Volume occupé par une mole de gaz

Rapport entre la masse d'un volume d'un liquide ou d'un solide et la masse d'un même volume d'eau à 4°C

Rapport de la masse d'un composant et la masse totale du mélange