

Résumé des unités de concentrations

<p>concentration molaire volumique = molarité unités : (mol/L ou M)</p> <p>Notes : mmol/mL = mol/L</p>	$M \text{ ou } c = \frac{n_{\text{soluté}}}{V_{\text{solution}} (L)}$ <p>notes : $n = \frac{m}{MM}$ et $\rho = \frac{m_{\text{soluté}}}{V_{\text{soluté}}}$</p>	<p>M = molarité (mol/L ou mmol/mL) n = nombre moles de soluté (mol) V= volume de solution (L) m= masse de soluté (g) ρ = densité ou masse volumique du soluté (g/mL) $V_{\text{soluté}}$ = Volume de soluté (mL)</p>
<p>normalité, N unités : (éq/L ou N)</p> <p>Notes : méq/mL = éq/L</p>	$N = \frac{\text{éq}_{\text{soluté}}}{V_{\text{solution}} (L)}$ <p>notes : $\text{éq} = \frac{m_{\text{soluté}}}{m\text{-éq}_{\text{soluté}}}$</p> <p>L'équivalent chimique représente le nombre de charges – ou + impliquées lors d'une réaction... Pensez aux demi-réactions 😊</p>	<p>N = Normalité (équivalents/L) V= volume de solution (L) m= masse de soluté (g) m-éq = masse équivalente (g/éq)</p>
<p>fraction massique = pourcentage massique = %p/p = %m/m</p>	$\% \frac{p}{p} = \frac{m_{\text{soluté}}}{m_{\text{solution}}} \times 100$ <p>Note : lorsque l'on dispose du volume de la solution, on peut le transformer en masse à l'aide de la densité de la solution.</p>	<p>m= masse soluté, solution (g)</p>
<p>%p/V = %m/V</p>	$\% \frac{p}{V} = \frac{m_{\text{soluté}}}{V_{\text{solution}}} \times 100$	<p>m= masse de soluté (g) V= volume de solution (mL)</p>
<p>fraction volumique = %V/V</p>	$\% \frac{V}{V} = \frac{V_{\text{soluté}}}{V_{\text{solution}}} \times 100$	<p>V= volume de soluté (mL) V= volume de solution (mL)</p>
<p>parties par million (ppm)</p>	$ppm = \frac{m_{\text{soluté}} (mg)}{m_{\text{solution}} (kg)}$ <p>Note : lorsque l'on dispose du volume de la solution, on peut le transformer en masse à l'aide de la densité de la solution.</p>	<p>m= masse de soluté (mg) m= masse de solution(kg)</p>
<p>molalité, m (molale ou mol/kg)</p>	$m = \frac{n_{\text{soluté}}}{kgS_{\text{solvant}}}$	<p>n = nombre moles de soluté (mol) kgS = masse de SOLVANT (kg)</p>