

FT : POUR LES CALCULS DE QUANTITÉ DE MATIÈRE ET DE CONCENTRATION

1) Cas d'un échantillon de solide, de liquide ou de gaz pur



masse volumique : $\rho = \frac{m}{v}$

$\frac{\text{Kg}}{\text{L}}$ $\frac{\text{Kg ou g}}{\text{L}}$

avec m : masse échantillon
v : volumique

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

$\frac{\text{mol}}{\text{g.mol}^{-1}}$

$m = M \times n$

constante d'avogadro : $6,02 \times 10^{23}$

M : Masse molaire.

2) Cas solution de A

avec { soluté : A
 { solvant : eau

$t_A = \frac{m_A}{v_{\text{solution}}}$

$t_A \leftrightarrow m_A$
 $\frac{\text{g}}{\text{L}}$ g

titre ou concentration massique.
(C.m)

$m_A = \frac{m_A}{M_A}$

$C_A = \frac{T_A}{M_A}$

$n_A = \frac{m_A}{M_A}$

$C_A = \frac{t_A}{M_A}$

$C_A = \frac{n_A}{v_{\text{solution}}}$

$C_A = \frac{n_A}{v_{\text{solution}}}$

concentration molaire.

