

# TABLEAU DES CONCENTRATIONS

Concentration pondérale	$C_P = \frac{\text{masse du soluté}}{\text{volume de la solution}}$	$C_P = \frac{m}{v} \text{ (g/l)}$
Concentration molaire (Molarité)	$C_M = \frac{\text{nbre de moles soluté}}{\text{volume de la solution}}$	$C_M = \frac{n}{v} \text{ (mole/l)}$
Concentration molale (Molalité)	$C_m = \frac{\text{nbre de moles soluté}}{\text{masse du solvant}}$	$C_m = \frac{n}{m_o} \text{ (mole/kg)}$
Fraction molaire ( $f_A + f_B = 1$ )	$f_A = \frac{n_A}{n_A + n_B}$	$f_B = \frac{n_B}{n_A + n_B}$
Concentration ionique (Ionarité)	$C_i = \frac{\text{nombres d'ions}}{\text{volume de la solution}}$	$C_i = v \propto C_M \text{ (ion-g/l)}$
Concentration Osmolaire	$C_M^o = \frac{\text{nombres osmoles}}{\text{volume de la solution}}$	$C_M^o = i \cdot C_M \text{ (osmoles/l)}$
Concentration Osmolale	$C_m^o = \frac{\text{nombres osmoles}}{\text{masse du solvant}}$	$C_m^o = i \cdot C_m \text{ (osmoles/kg)}$
Pourcentage en masse par masse	$\% \text{ m/m} = \frac{\text{masse du soluté}}{\text{masse de la solution}} \times 100$	
Pourcentage en masse par volume	$\% \text{ m/V} = \frac{\text{masse du soluté}}{\text{volume de la solution}} \times 100$	
Pourcentage en volume par volume	$\% \text{ V/V} = \frac{\text{volume du soluté}}{\text{volume de la solution}} \times 100$	
Concentration équivalente	$C_{eq} = \frac{\text{nombre d'équivalents}}{\text{volume de la solution}}$	$C_{eq} =  Z  C_{ion}$
Concentration équivalente	Soluté $AnBm$ $C_{eq} =  n   m  \propto C_M$ $C_{eq} \text{ (Eq/l)}$	
Relation entre $C_P$ et $C_M$	$C_P = M \cdot C_M$	
$\alpha$ = taux de dissociation $v$ =nbre ions par molécule dissociée		$i$ = coéf de dissociation (VAN'T HOFF) $i = 1 + \alpha (v - 1)$