

TP : LES SOLUTIONS – CONCENTRATION MASSIQUE

A RETENIR :

- DEFINITIONS :

-

- Une **solution** est un mélange homogène.
- Elle correspond à la **dissolution** dans un liquide majoritaire, appelé **solvant**, d'une espèce minoritaire, appelée **soluté**.
 - Si le solvant est l'eau, on parle de solution aqueuse
 - Si le soluté est une espèce moléculaire (ex : glucose), la **dissolution disperse** uniformément les molécules parmi les molécules de solvant.
 - Si le soluté est un solide ionique (ex : sel NaCl), la **dissolution sépare et disperse** le solide en cations Na^+ et en anions Cl^- dans les molécules de solvant

- CONCENTRATION MASSIQUE :

Si un volume V de solution contient une masse m d'une espèce dissoute, on peut caractériser cette solution par sa **concentration massique** C_m en soluté. Elle s'exprime usuellement en g/L

$$C_m = \frac{m}{V}$$

g/L