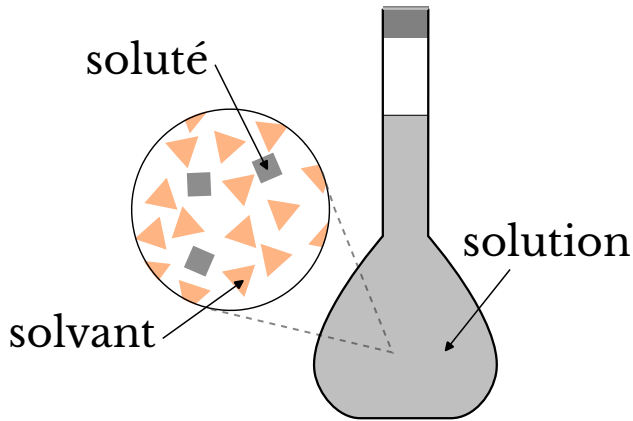


1. Notion de solution

1.a. solution

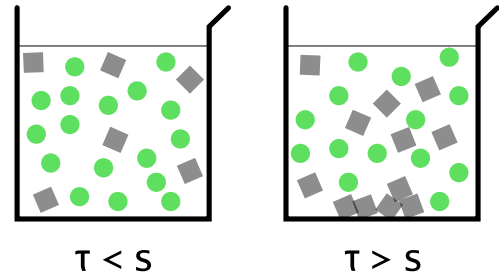
Une solution se constitue d'un liquide, , dans lequel est dissout qui est une espèce chimique moléculaire ou ionique. Si le solvant est de l'eau, on parle de



1.b. concentration en masse de soluté τ

La concentration en masse (notée τ , γ ou C_m) d'une solution est le rapport entre la masse de soluté présent m et le volume V de solution :

2 calcul de solubilité



Si la concentration en masse τ est supérieure à la solubilité, alors la solution est

2. Réalisation de solutions

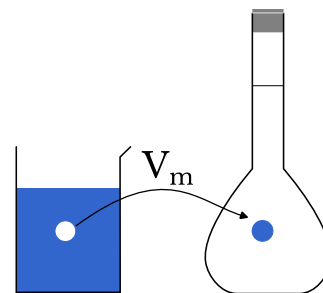
2.a. préparation par dissolution d'un solide

fiche 25 du carnet de labo

2.b. préparation par dilution d'une solution-mère

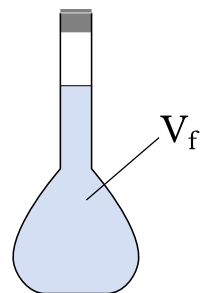
fiche 26 du carnet de labo

Prélèvement



Solution mère

Dilution



Solution fille

La masse de soluté dans la solution mère prélevée est égale à la masse de soluté dans la solution fille.

facteur de dilution

1 calcul de concentration en masse

1.c. solubilité

solubilité

3. Dosage par étalonnage

voir T.P.

