

LA DISSOLUTION

• Principe

Dissoudre un soluté consiste à l'introduire dans un solvant dans lequel il est **soluble**. La solution finale est donc **homogène**.

Agiter lors de la dissolution permet d'accélérer le processus ainsi que d'homogénéiser la solution finale.

Chauffer lors de la dissolution permet d'accélérer le processus ainsi que d'augmenter la solubilité du soluté dans le solvant. Il ne faut toutefois pas trop chauffer au risque d'évaporer le solvant !

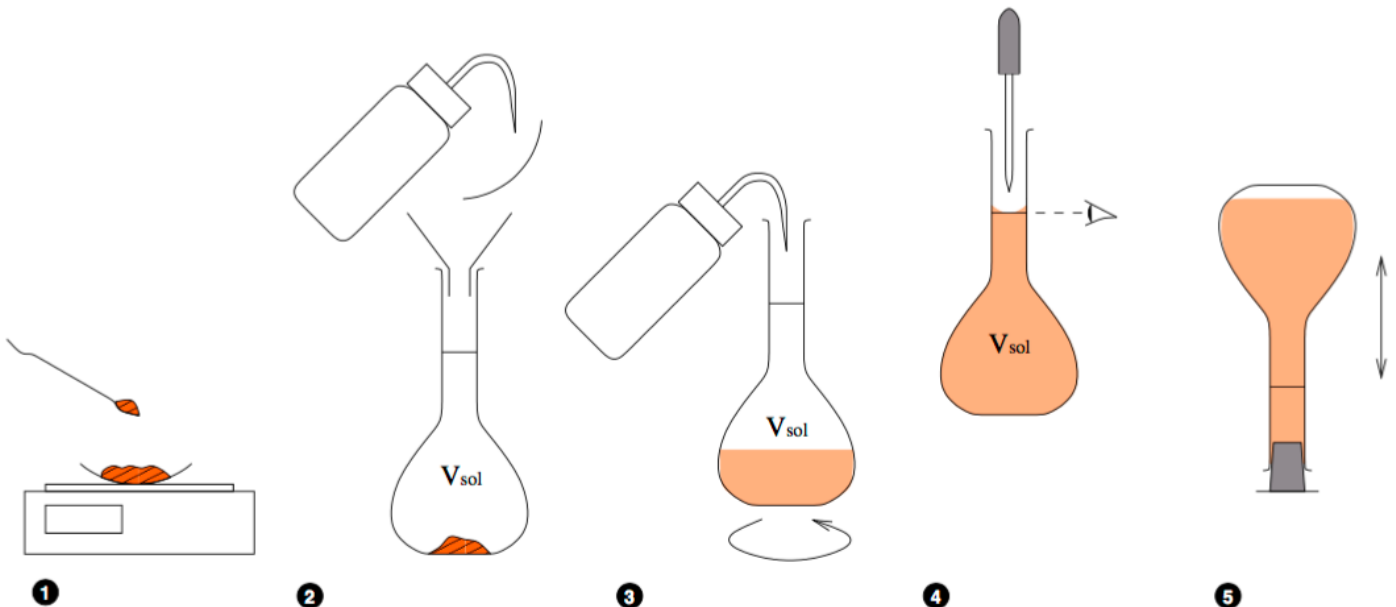
Calculer la masse de soluté nécessaire à une dissolution à partir de la concentration molaire :

$$m_{\text{soluté}} = n_{\text{soluté}} \times M_{\text{soluté}} = C_{\text{solution}} \times V_{\text{solution}} \times M_{\text{soluté}}$$

A partir de la concentration massique : $m_{\text{soluté}} = \gamma_{\text{solution}} \times V_{\text{solution}}$

Avec toutes les grandeurs dans les unités du système international (g, mol, L...).

• Protocole



- Étape 1 : sur une balance tarée et à l'aide d'une coupelle, peser une masse m de soluté.
- Étape 2 : introduire le solide dans la fiole jaugée de volume V . Rincer ensuite la coupelle et l'entonnoir avec de l'eau distillée et récupérer l'eau de rinçage dans la fiole jaugée.
- Étape 3 : ajouter de l'eau distillée jusqu'au $2/3$ de la fiole, boucher et agiter jusqu'à dissolution complète du soluté.
- Étape 4 : compléter la fiole d'eau jusqu'au trait de jauge.
- Étape 5 : boucher et agiter (par retournement) pour homogénéiser la solution.

Remarque : il est important d'avoir les yeux au niveau du trait de jauge lorsque l'on complète la fiole jaugée et de s'assurer que le **bas** du ménisque soit bien à ce niveau.

