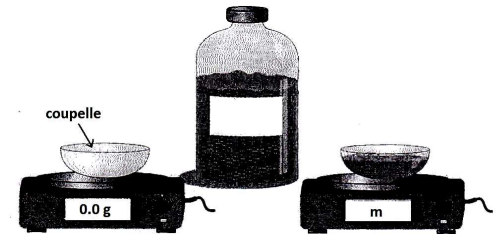


Préparation d'une solution par dissolution d'un composé solide

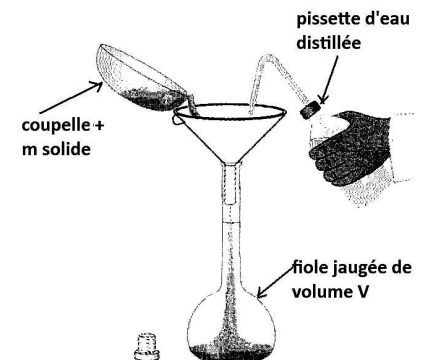
Pesée du solide:

- ☑ **Allumer** la balance, **attendre** que zéro s'affiche
- ☑ **Vérifier** que l'unité est le « g ».
- ☑ **Poser** une coupelle sur la balance.
- ☑ **Tarer** la balance : on supprime ainsi la masse de la coupelle.
- ☑ **Peser** la masse **m**, préalablement calculée, en prélevant le solide à l'aide d'une spatule sèche et en le plaçant dans la coupelle.



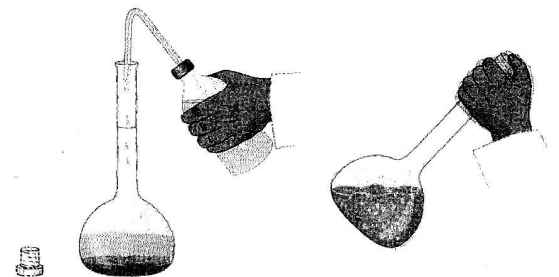
Transvaser le solide :

- ☑ **Rincer** à l'eau distillée la fiole jaugée de volume V (= volume de la solution finale)
- ☑ **Adapter** un entonnoir sur la fiole jaugée .
- ☑ **Verser** le contenu de la coupelle dans la fiole.
- ☑ **Prendre** soin d'entraîner tout le solide en rinçant l'entonnoir et la coupelle avec un peu d'eau distillée.



Dissolution du solide :

- ☑ **Ajouter** de l'eau dans la fiole en ne la remplissant qu'à moitié ou au $\frac{3}{4}$.
- ☑ **Boucher** la fiole et **agiter** jusqu'à dissolution complète du solide.



Homogénéisation :

- ☑ A la pissette, **ajouter** de l'eau distillée jusqu'à 1 cm au dessous du trait de jauge.
- ☑ **Compléter** avec une pipette simple ou compte-gouttes et **ajuster** le niveau au trait de jauge en alignant le bas du ménisque avec le trait de jauge.
- ☑ **Boucher et agiter** pour homogénéiser : la solution est prête !

