

# 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.



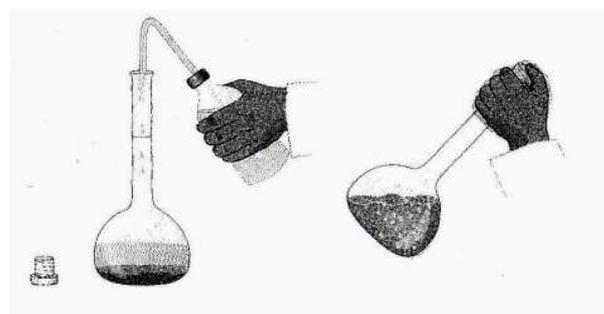
## Transvaser le solide :

- **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.



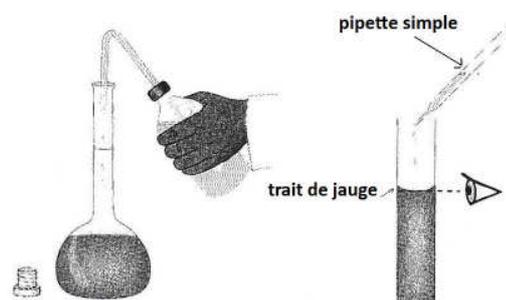
## Dissolution du solide :

- **Ajouter** de l'eau dans la fiole en ne la remplissant qu'à moitié.
- **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 !



# Préparation d'une solution par dilution d'une solution mère

## Calculs préliminaires :

On souhaite préparer un volume  $V$  d'une solution ( dite solution fille) de concentration  $C$  à partir d'une solution mère de concentration  $C_0$ .

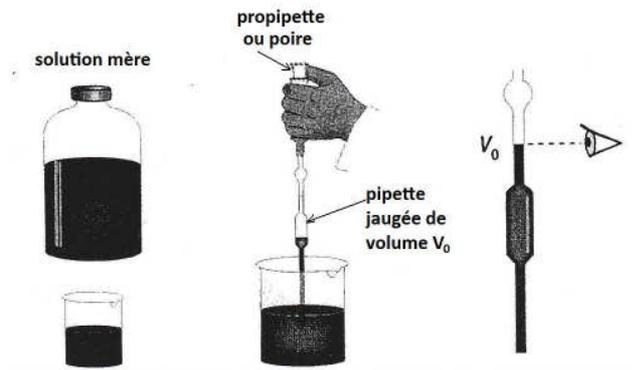
Calculons le volume  $V_0$  de solution mère que l'on doit prélever.

Au cours d'une dilution, la quantité de matière de l'espèce prélevée ne varie pas , d'où  $C_0 V_0 = CV$

$$V_0 = \frac{CV}{C_0}$$

## Prélèvement de la solution mère :

- **Verser** ,dans un bécher, un volume  $V$  (légèrement supérieur au volume  $V_0$  à prélever) de la solution mère .
- **Rincer** la pipette jaugée , de volume  $V_0$  , avec un peu de cette solution.
- **Munir** la pipette jaugée d'une propipette ( ou poire) et **prélever** le volume  $V_0$  de solution mère en alignant le bas du ménisque avec le trait de jauge.



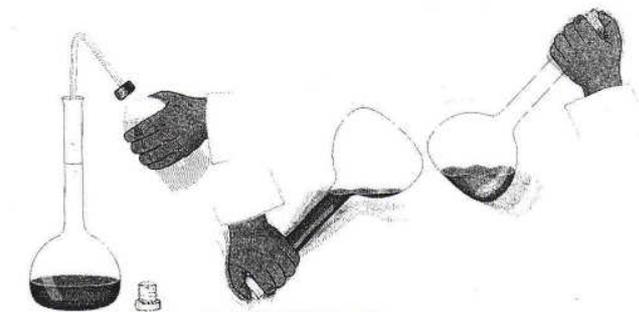
## Transvaser le liquide :

- **Introduire** le prélèvement dans une fiole jaugée de volume  $V$  (= volume de la solution finale)



## Dilution et Homogénéisation:

- **Ajouter** de l'eau distillée avec la pissette en ne remplissant qu'à moitié la fiole.
- **Boucher** la fiole et **agiter** pour homogénéiser le mélange.



- 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 !

