## Préparer une solution aqueuse

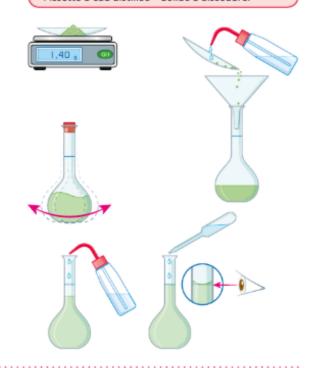
## A Par dissolution

Remarque Pour préparer un volume V de solution de concentration en masse Cm, il faut peser une masse  $m = Cm \times V$  de soluté solide.

- Placer une coupelle de pesée sur la balance puis faire la tare. Peser très précisément la masse m de soluté à prélever à l'aide d'une spatule.
- Verser un peu d'eau au fond de la fiole jaugée de volume V.
- 3 Transvaser le solide dans la fiole jaugée en utilisant éventuellement un entonnoir à solide. Rincer la coupelle de pesée et l'entonnoir pour récupérer tout le solide.
- Ajouter de l'eau pour remplir la fiole aux trois-quarts.
- Boucher et agiter la fiole pour dissoudre complètement le solide.
- À l'aide d'une pissette puis d'une pipette Pasteur, ajouter de l'eau pour que le bas du ménisque soit tangent au trait de jauge de la fiole.
- Boucher et agiter une dernière fois la fiole jaugée pour homogénéiser la solution obtenue.

## Matériel

- · Balance de précision · Coupelle de pesée · Spatule
- Fiole jaugée Entonnoir à solide Pipette Pasteur
- Pissette d'eau distillée Solide à dissoudre.



## B Par dilution

Remarque Pour préparer un volume  $V_2$  de solution fille de concentration en masse  $Cm_2$ , il faut prélever un volume  $V_1$  de solution mère de concentration en masse  $Cm_1$ .

Le volume à prélever  $V_1$  se calcule par  $V_1 = \frac{V_2 \times Cm_2}{Cm_1}$ 

- Prélever un volume V<sub>1</sub> de solution mère à la concentration en masse Cm<sub>1</sub> à l'aide d'une pipette jaugée (préalablement rincée à l'eau distillée puis avec la solution à prélever).
- Verser le volume prélevé dans la fiole jaugée de volume V2.
- Ajouter de l'eau pour remplir la fiole aux trois-quarts. Boucher et agiter la fiole.
- À l'aide d'une pissette puis d'une pipette Pasteur, ajouter de l'eau pour que le bas du ménisque soit tangent au trait de jauge de la fiole.
- Boucher et agiter une dernière fois la fiole jaugée pour homogénéiser la solution obtenue.

