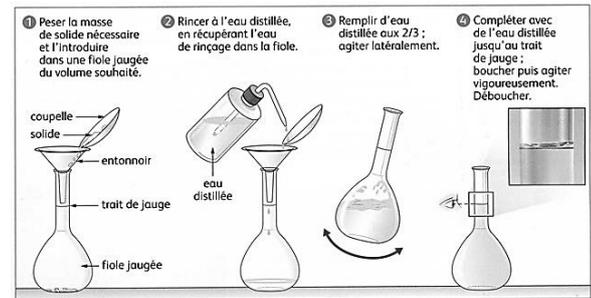


# Techniques expérimentales

## DILUTION ET DISSOLUTION

### Dissolution

- Placer la coupelle en plastique sur la balance et tarer.
- A l'aide de la spatule, prélever la masse voulue de solide.
- En utilisant l'entonnoir, verser le solide dans la fiole jaugée.
- Avec la pissette d'eau distillée, rincer la coupelle puis l'entonnoir au-dessus de la fiole pour récupérer tout le solide.
- Continuer de remplir la fiole à l'eau distillée jusqu'au 2/3.
- Boucher et agiter une première fois.
- Continuer de remplir à l'eau distillée sans dépasser le trait de jauge. Il faut que le bas du ménisque soit sur le trait de jauge.
- Boucher et agiter à nouveau pour homogénéiser la solution.



### Dilution

La dilution est un procédé permettant d'obtenir une solution finale (appelée solution fille) de concentration inférieure à celle de la solution de départ (appelée solution mère).

$$C_{\text{mère}} \times V_{\text{mère}} = C_{\text{fille}} \times V_{\text{fille}}$$

- A l'aide d'une pipette jaugée de volume équivalent au volume  $V_{\text{mère}}$ , prélever la solution mère (entre les traits de jauge).
- Verser cet échantillon dans une fiole jaugée de volume équivalent au volume  $V_{\text{fille}}$  de solution fille.
- Remplir la fiole au 2/3 avec de l'eau distillée et homogénéiser.
- Compléter la fiole jaugée avec de l'eau distillée jusqu'à ce que le bas du ménisque atteigne le trait de jauge. Homogénéiser.