

## FICHE TECHNIQUE

### Dissolution

Quand on mélange un solvant et une espèce chimique pour obtenir une solution, on réalise une dissolution.

$$C_m = \frac{m_{\text{soluté}}}{V_{\text{solution}}}$$

#### Préparation d'une solution par dissolution

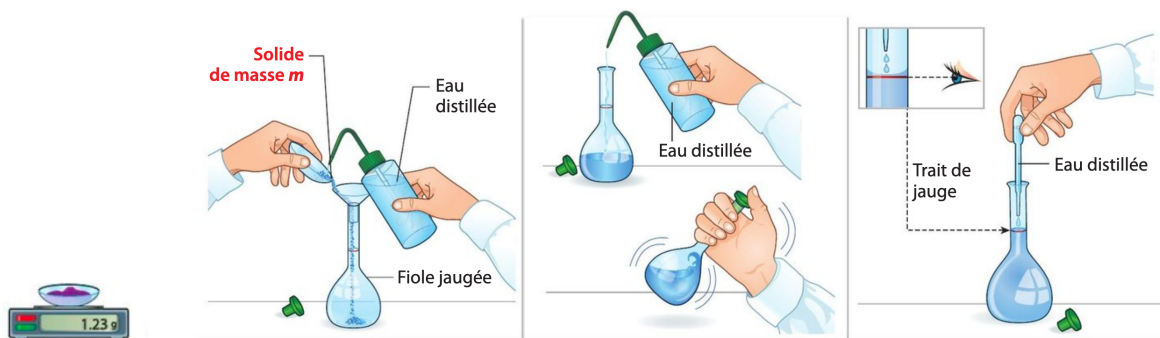
1. Déterminer la masse de soluté à peser pour réaliser la solution demandée.
2. Préparer la solution.

#### Matériel

- balance ;
- coupelle ;
- entonnoir ;
- fiole jaugée ;
- bouchon.

#### Manipulation

- Peser le soluté.
- Mettre le soluté dans la fiole jaugée en rinçant la coupelle et l'entonnoir.
- Remplir la fiole jaugée aux trois-quarts, boucher et agiter.
- Compléter jusqu'au trait de jauge, boucher et homogénéiser.



## FICHE TECHNIQUE

### Dilution

Quand on ajoute du solvant à une solution, on réalise une dilution. La solution obtenue appelée solution fille est moins concentrée que la solution initiale appelée solution mère.

$$C_{m,mère} \times V_{mère} = C_{m,fille} \times V_{fille}$$

#### Préparation d'une solution par dilution

1. Déterminer le volume de solution mère à prélever pour réaliser la solution fille.
2. Préparer la solution.

#### Matériel

- pipette jaugée ;
- propipette ;
- fiole jaugée ;
- bouchon.

#### Manipulation

- Prélever le volume  $V_{mère}$  de solution mère avec la pipette jaugée.
- Verser le volume  $V_{mère}$  de solution mère dans la fiole jaugée.
- Remplir la fiole jaugée aux trois-quarts, boucher et agiter.
- Compléter jusqu'au trait de jauge, boucher et homogénéiser.

