Fiche méthode n°3 : Dissolution / Dilution

Voir manuel p 439 : Fiche méthode n°13 : Préparation de solutions aqueuses

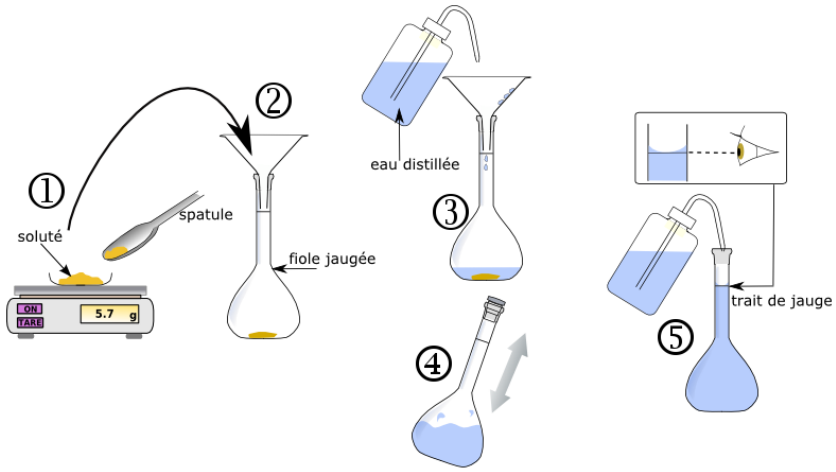
Les chimistes utilisent principalement deux techniques pour réaliser des solutions aqueuses :

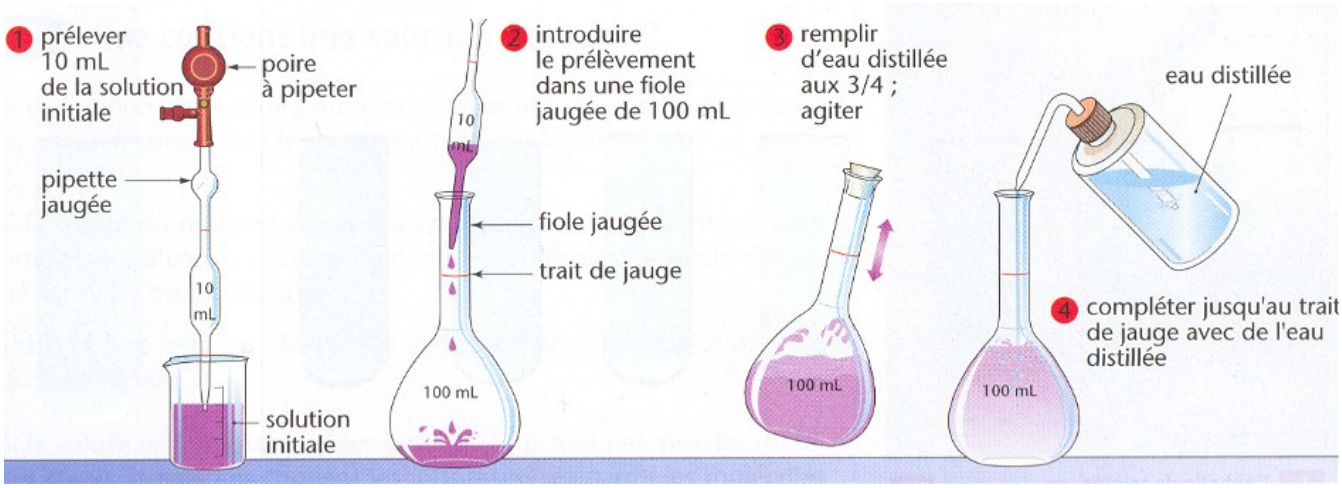
- La dissolution : on dissout un soluté solide dans un certain volume de solvant.
- La dilution : on prélève un volume de solution mère concentrée puis on y rajoute du solvant pour diminuer sa concentration.

Avant de réaliser les protocoles, il est nécessaire de

- Calculer la masse de solide à prélever ou
- Calculer le volume de solution mère à prélever.

Protocole expérimental de la dissolution



1) Peser la masse m de soluté calculée au préalable.
2) Introduire le solide dans la fiole jaugée avec un entonnoir.
3) Dissoudre le solide en rajoutant de l'eau distillée dans la fiole jusqu'aux ¾.
4) Boucher la fiole et mélanger une première fois la solution pour homogénéiser.
5) Compléter avec de l'eau distillée jusqu'au trait de jauge. L'œil doit être au niveau du trait de jauge et le bas de ménisque est aligné avec le trait de jauge.

Protocole expérimental de dilution