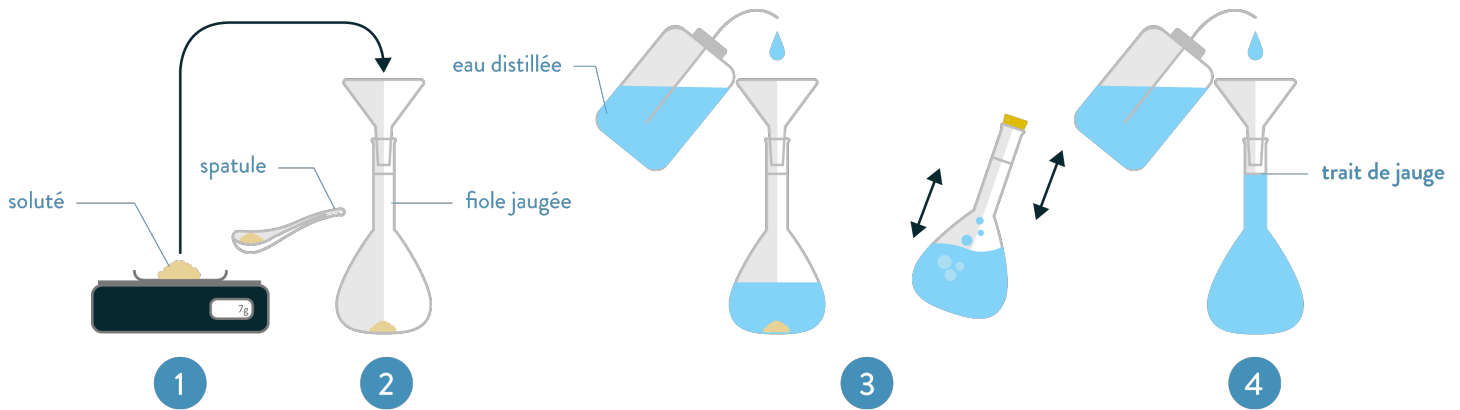
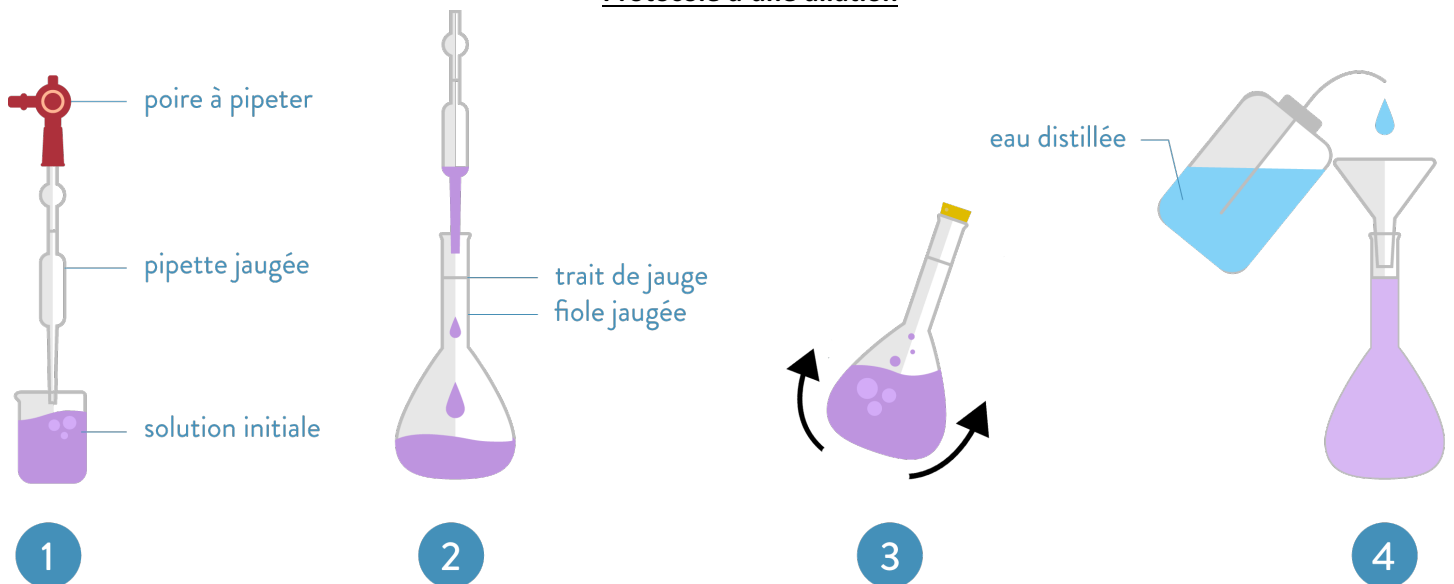


### Protocole d'une dissolution.



- Après avoir pesé dans une coupelle préalablement tarée la masse de solide désirée, verser un fond d'eau dans une fiole jaugée.
- À l'aide d'un entonnoir, verser les cristaux dans la fiole jaugée.
- Rincer la capsule et l'entonnoir et récupérer les eaux de rinçage.
- Rincer les parois intérieures de la fiole jaugée.
- Verser de l'eau distillée jusqu'aux 2/3 de la fiole, boucher et agiter.
- Compléter la fiole jaugée d'eau jusqu'à ce que le bas du ménisque de la solution soit au niveau du trait de jauge.
- Boucher et agiter.

### Protocole d'une dilution



- 1
  - 2
  - 3
  - 4
- Rincer toute la verrerie avec de l'eau distillée.
  - On ne doit pas prélever directement dans le flacon de solution mère car on risque de le souiller. Verser un peu de la solution mère dans un bécher à partir duquel on fera les prélèvements. Ce bécher sera rincé avec un peu de solution mère avant d'y introduire la solution à prélever.
  - Rincer la pipette jaugée avec cette même solution.
  - Prélever le volume  $V_0$  de la solution mère à l'aide de la pipette jaugée munie d'une propipette ou d'un pipeteur.
  - Verser le contenu de la pipette dans la fiole jaugée (au cas où la solution mère est un acide concentré, on aura préalablement placé un peu d'eau distillée dans la fiole et on introduira l'acide avec précaution).
  - Remplir la fiole d'eau distillée jusqu'au bas du col (3/4).
  - Boucher la fiole et la retourner plusieurs fois afin d'homogénéiser la solution.
  - Enlever le bouchon et ajuster le niveau de liquide au trait de jauge.
  - Boucher la fiole et la retourner plusieurs fois afin d'homogénéiser la solution.