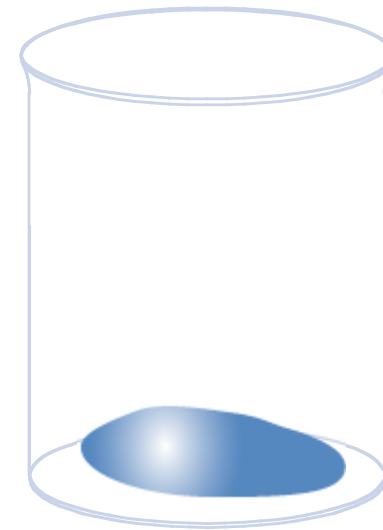




Technique de laboratoire

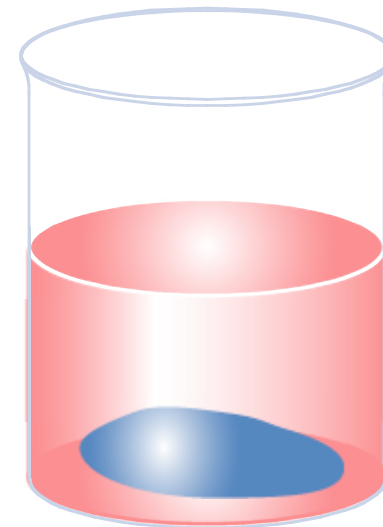
Préparation d'une solution

- Placer la quantité de solide, préalablement pesée, dans un bécher.
- Rincer le contenant de plastique avec un peu d'eau distillée (flacon-laveur) pour s'assurer d'entraîner tout le solide.



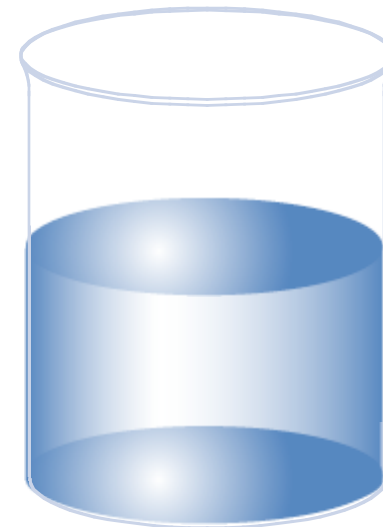
Préparation d'une solution

- Ajouter de l'eau distillée pour dissoudre le solide.
- On ajoute environ les $\frac{2}{3}$ du volume de la solution à préparer.
- Si on veut préparer 100 mL de solution, on ajoutera environ 60 à 65 mL d'eau distillée.



Préparation d'une solution

- À l'aide d'une tige de verre, on agite jusqu'à dissolution complète.



Préparation d'une solution

- On verse la solution dans le ballon volumétrique.
- On rince le bécher avec un peu d'eau distillée de façon à ne rien perdre de la solution et avoir la bonne concentration.



Préparation d'une solution

- On complète ensuite avec de l'eau distillée jusqu'au trait de jauge (le bas du ménisque).
- Pour ne pas dépasser le trait de jauge on utilise soit un compte-goutte, soit un flacon-laveur.



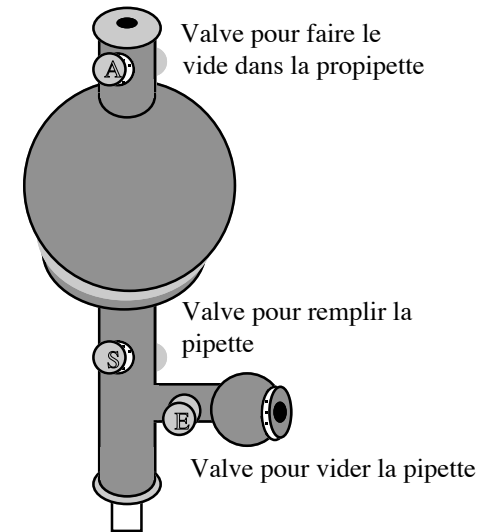
Préparation d'une solution

- Placer le bouchon et agiter pour bien homogénéiser la solution.
- Vérifier le volume de la solution. Il se peut qu'on doive ajouter encore un peu d'eau après l'agitation.



Dilution

- Rincer la pipette avec de l'eau distillée.
 - Prendre le flacon-laveur et laisser couler de l'eau dans la pipette.
- Rincer avec la solution à utiliser.
 - Pipetter avec la propipette un peu de solution (3 ou 4 cm).
 - Enlever la propipette et répandre la solution dans toute la pipette.
 - Enlever la solution.



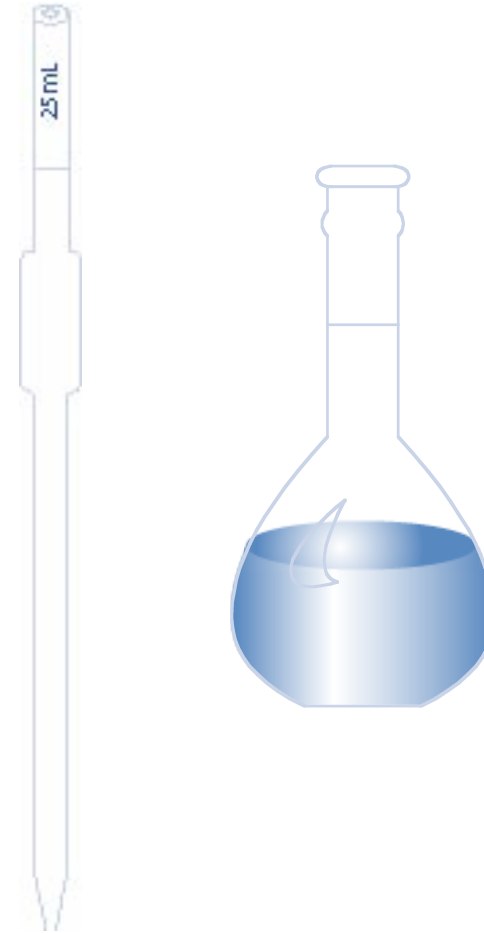
Dilution

- Remplir la pipette de la solution jusqu'au trait de jauge avec la propipette.



Dilution

- Vider le contenu de la pipette dans un ballon volumétrique.



Dilution

- On complète ensuite avec de l'eau distillée jusqu'au trait de jauge.
- Pour ne pas dépasser le trait de jauge on utilise soit un compte-goutte, soit un flacon-laveur.



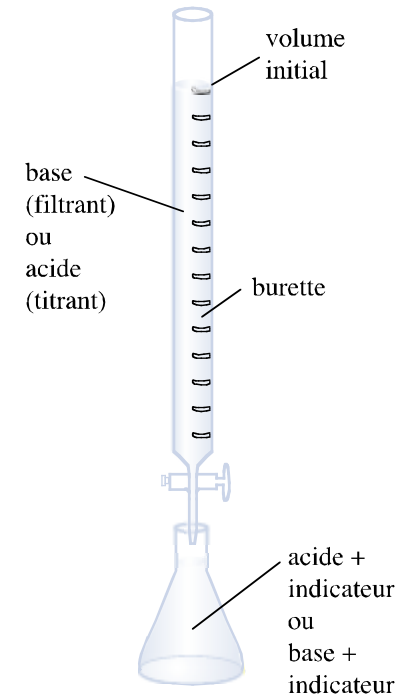
Dilution

- Placer le bouchon et agiter pour bien homogénéiser la solution.
- Vérifier le volume de la solution. Il se peut qu'on doive ajouter encore un peu d'eau après l'agitation.



Titrage

- Placer dans une fiole conique la solution acide ou basique dans une fiole conique.
- Ajouter 2 gouttes de phénolphtaléine (indicateur) à la solution.
- Remplir la burette avec la solution de titrant, acide ou basique selon le cas. La pointe de la burette doit être remplie et sans bulle d'air.



Titrage

- Laisser couler le titrant tout en agitant la fiole conique.
- Plus la coloration persiste dans la solution, plus on est près de la neutralisation complète. Il faut donc ralentir l'écoulement du titrant pour finir le titrage une goutte à la fois.



Titrage

- Le titrage est terminé lorsque, tout en agitant, la coloration persiste 15 secondes.
- On note le volume de titrant utilisé pour le titrage.

