

Q3. Il place cette masse m dans un bécher dans lequel il verse un volume $V = 200 \text{ mL}$ d'eau distillée. Quelle est alors la concentration molaire C de sel de Mohr ?

2. Quelles sont les techniques expérimentales utilisées ?

Voir site : http://www.spc.ac-aix-marseille.fr/phy_chi/Menu/Activites_pedagogiques/cap_exp/

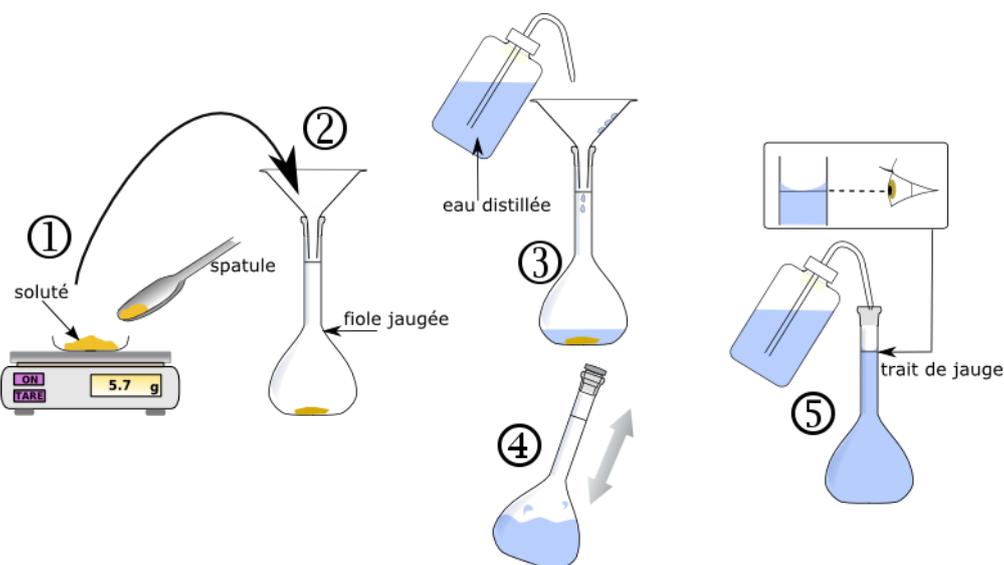
a. Comment préparer une solution titrée par dissolution ?

Voir la vidéo : http://www.spc.ac-aix-marseille.fr/phy_chi/Menu/Activites_pedagogiques/cap_exp/dissolution.zip

Deux remarques :

- i. On utilise ces deux mains !
- ii. On ne s'accroupit pas ! on soulève la fiole pour régler au **trait de jauge** !

Quelle est la verrerie de précision à utiliser ?



①	Poser la capsule sur la balance puis effectuer la tare . Peser précisément la masse du soluté en se servant d'une spatule propre et sèche.
②	Introduire le solide dans la fiole jaugée en se servant d'un entonnoir
③	Rincer la capsule et l'entonnoir avec de l'eau distillée.
④	Remplir la fiole jaugée au 2/3 avec de l'eau distillée. Boucher puis agiter pour dissoudre le solide.
⑤	Ajouter de l'eau distillée jusqu'au trait de jauge . Le trait de jauge doit être tangent au bas du ménisque . Agiter pour homogénéiser la solution.

<http://www.lmc.ac-grenoble.fr/~ftroulli/seconde/tp/solution.html>

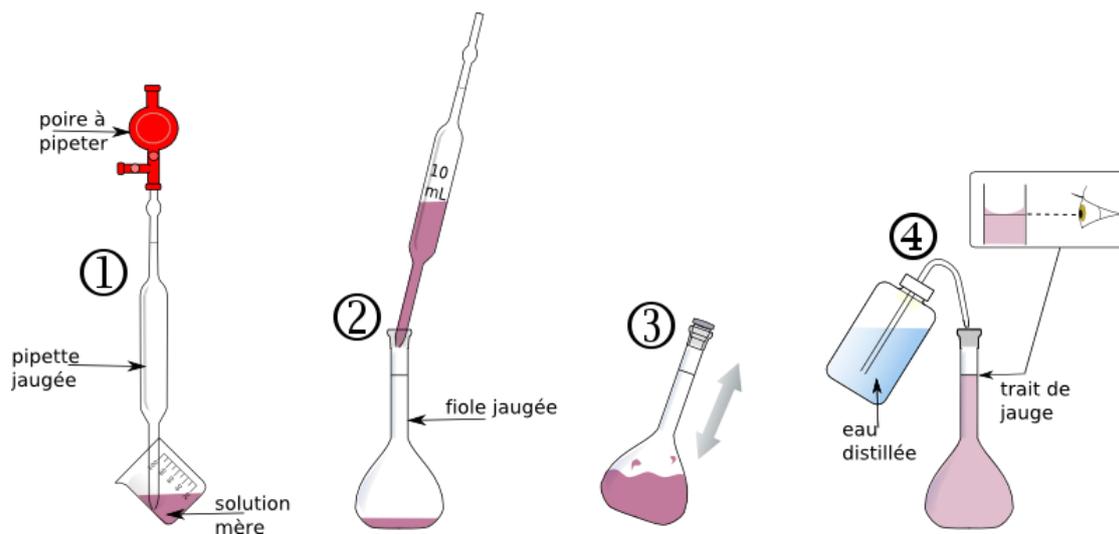
b. Comment préparer une solution titrée par dilution ?

Voir la vidéo : http://www.spc.ac-aix-marseille.fr/phy_chi/Menu/Activites_pedagogiques/cap_exp/Dilution.zip

Deux remarques :

- i. On soulève le bécher lors du rinçage de la pipette et du prélèvement !
- ii. On soulève la fiole pour régler au trait de jauge !

Quelle est la verrerie de précision à utiliser ?



①	Verser la solution initiale ou solution mère dans un bécher et rincer la pipette jaugée avec un peu de solution. Prélever à l'aide de la pipette jaugée munie d'une poire à pipeter le volume de solution. Le bas du ménisque doit être tangent avec le trait de jauge.
②	Introduire le volume de solution prélevé dans la fiole jaugée .
③	Remplir au 2/3 environ avec de l'eau distillée. Boucher puis agiter la fiole.
④	Remplir la fiole jusqu'au trait de jauge avec de l'eau distillée. Le trait de jauge doit être tangent avec le bas du ménisque. Agiter pour homogénéiser la solution obtenue ou solution fille .

<http://www.lmc.ac-grenoble.fr/~ftroulli/seconde/tp/solution.html>