



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/](http://www.spc.ac-aix-marseille.fr/phy_chi/Menu/Activites_pedagogiques/cap_exp/)

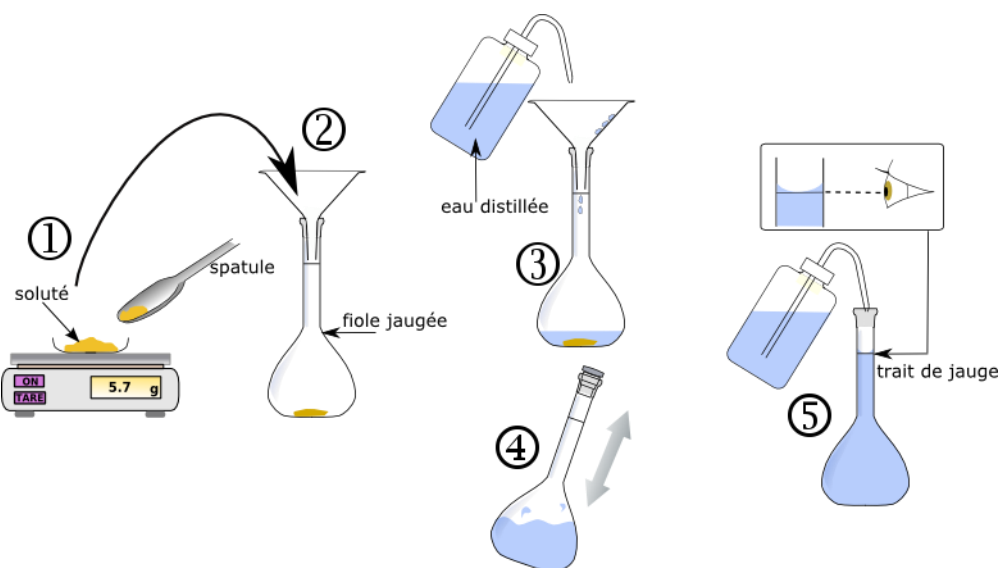
a. Comment préparer une solution titrée par dissolution ?

Voir la vidéo : [http://www.spc.ac-aix-marseille.fr/phy\\_chi/Menu/Activites\\_pedagogiques/cap\\_exp/dissolution.zip](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 <b>tare</b> .<br>Peser précisément la masse du <b>soluté</b> en se servant d'une <b>spatule</b> propre et sèche. |
| ② | Introduire le solide dans la <b>fiole jaugée</b> en se servant d'un <b>entonnoir</b>   |
| 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 <b>dissoudre</b> le solide.   |
| ⑤ | Ajouter de l'eau distillée jusqu'au <b>trait de jauge</b> . Le trait de jauge doit être tangent au bas du <b>ménisque</b> . Agiter pour homogénéiser la solution.  |

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

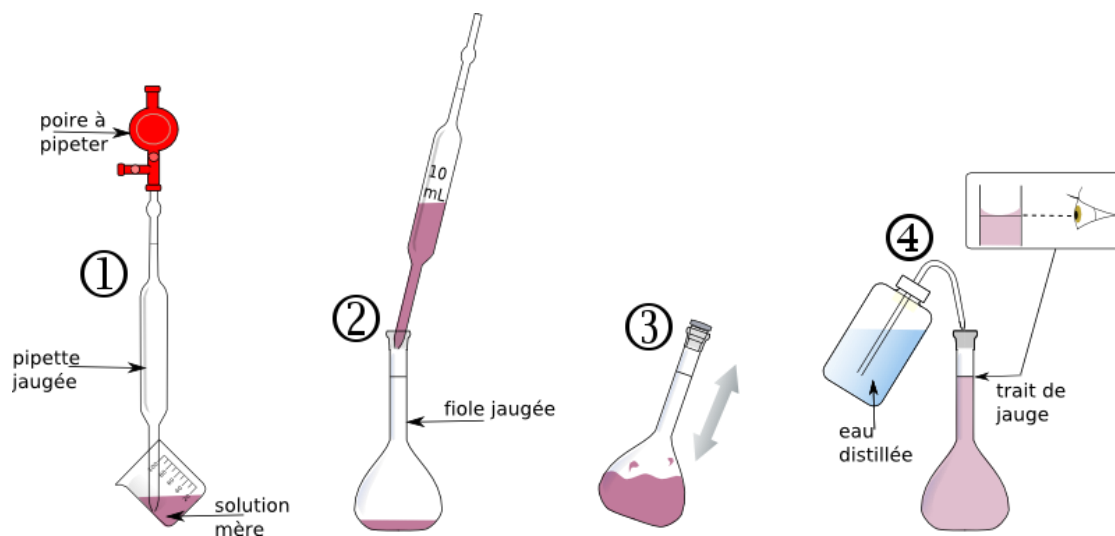
b. Comment préparer une solution titrée par dilution ?

Voir la vidéo : [http://www.spc.ac-aix-marseille.fr/phy\\_chi/Menu/Activites\\_pedagogiques/cap\\_exp/Dilution.zip](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 <b>solution mère</b> dans un bécher et rincer la <b>pipette jaugée</b> avec un peu de solution.<br>Prélever à l'aide de la pipette jaugée munie d'une <b>poire à pipeter</b> le volume de solution. Le bas du <b>ménisque</b> doit être tangent avec le trait de jauge. |
| ② | Introduire le volume de solution prélevé dans la <b>fiole jaugée</b> .   |
| 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.<br>Agiter pour homogénéiser la solution obtenue ou <b>solution fille</b> .  |

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