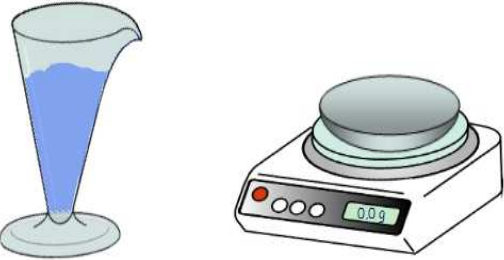
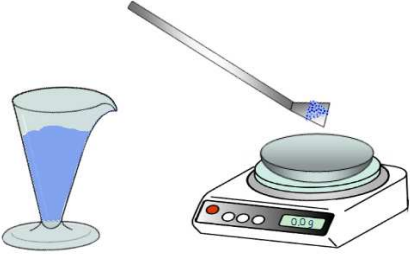

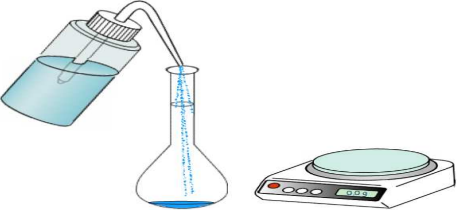

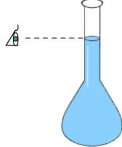
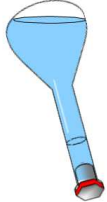
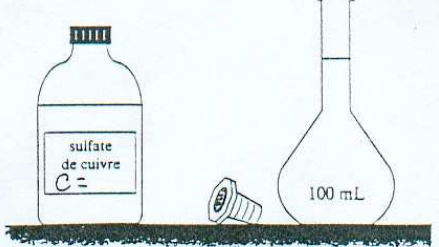
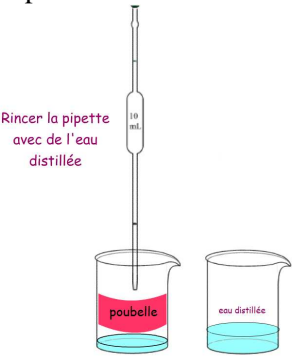
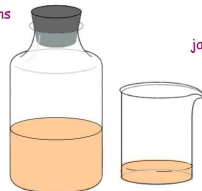
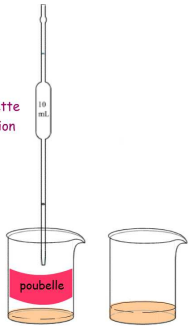
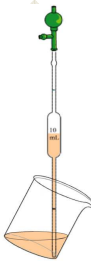
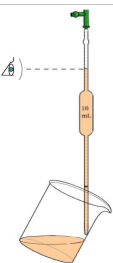
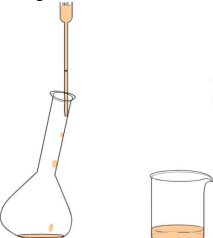
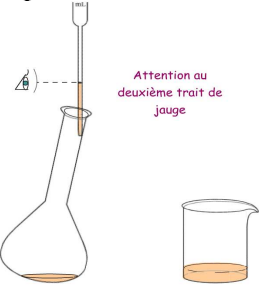
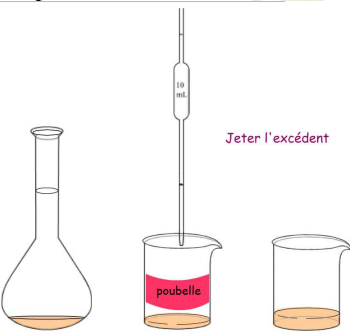

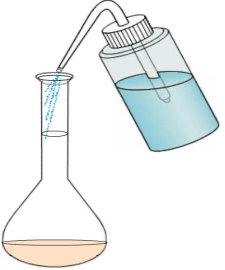

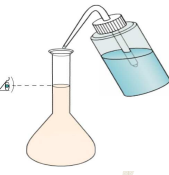

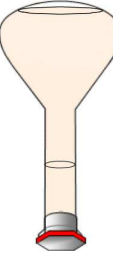


Préparation d'une solution par dissolution

 <p>Etape 1 : En plaçant la capsule ou un verre de montre sur le plateau de balance + remise à zéro en appuyant sur tare.</p>	 <p>Etape 2 : Pesons précisément m en prélevant le solide avec une spatule propre et sèche</p>	 <p>Etape 3 : Introduisons le solide dans une fiole jaugée avec un entonnoir à solide. Rinçons la capsule ou le verre de montre avec de l'eau distillée.</p>
 <p>Etape 4 : Remplissons la fiole jaugée aux trois quarts avec de l'eau distillée.</p>	 <p>Etape 5 : Après avoir bouchée, agitons là pour dissoudre le solide.</p>	 <p>Etape 6 : Une fois la dissolution terminée, ajoutons de l'eau distillée à la pissette au début (i), puis à la pipette simple pour terminer au niveau du trait de jauge (ii).</p>
 <p>Etape 7 : Rebouchons la fiole jaugée et retournons-la plusieurs fois pour bien homogénéiser la solution.</p>	 <p>Etape 8 : La solution peut être stockée dans un flacon : elle sera utilisée ultérieurement.</p>	

Préparation d'une solution par dilution

<p>Etape 1 :</p>  <p>Rincer la pipette avec de l'eau distillée</p>	<p>Etape 2 :</p> <p>Verser un peu de la solution mère dans un bécher</p>  <p>On ne prélève jamais directement dans le flacon</p>	<p>Etape 3 :</p>  <p>Rincer la pipette avec la solution mère</p>	<p>Etape 4 :</p>  <p>Prélever la solution mère</p> <p>Prélever avec une pipette jaugée le volume voulu de solution mère. Ne pas pipeter dans le flacon. Utiliser une propipette.</p>	<p>Etape 5 :</p>  <p>La pipette étant hors de la solution, ajuster le niveau du liquide avec le trait de jauge</p> <p>Aspirer la solution au-delà du trait de jauge. Essuyer l'extérieur de la pipette avant d'ajuster.</p>
<p>Etape 6 :</p>  <p>Verser le contenu de la pipette dans la fiole jaugée</p> <p>Verser le volume de solution mère dans une fiole jaugée de volume donné.</p>	<p>Etape 7 :</p>  <p>Attention au deuxième trait de jauge</p> <p>Le volume précis est souvent entre deux traits de jauge.</p>	<p>Etape 8 :</p>  <p>Jeter l'excédent</p>	<p>Etape 9 :</p>  <p>Démonter la propipette et ranger la pipette</p>	<p>Etape 10 :</p>  <p>Diluer avec de l'eau distillée contenue dans une pissette.</p>
<p>Etape 11 :</p>  <p>homogénéiser une première fois lorsque la fiole est à moitié pleine sans la renverser.</p>	<p>Etape 12 :</p>  <p>Continuer à remplir avec la pissette jusqu'à environ 2 cm au-dessous du trait de jauge. Ajuster en versant l'eau distillée goutte à goutte avec une pipette bâton.</p>	<p>Etape 13 :</p>  <p>Boucher la fiole jaugée avec son bouchon ou un parafilm et homogénéiser. Votre solution diluée est prête.</p>	<p>Etape 14 :</p> 	<p>Etape 15 :</p>

FICHE EXPERIMENTALE : REALISER UNE DISSOLUTION

Matériel nécessaire à une dissolution :

Une pipette plastique, une spatule, une coupelle, une pissette d'eau distillée, une balance, l'espèce chimique à dissoudre et une fiole jaugée (ici de 100 mL).

Etape n° 1 :

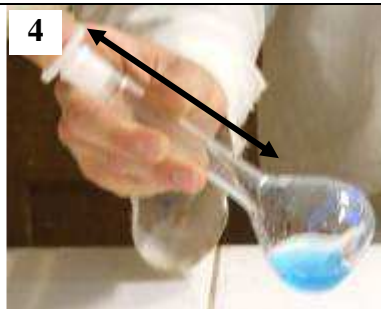
On pèse la masse voulue (2.49g) de solide à dissoudre.

Etape n° 2 :

On introduit le solide dans la fiole jaugée de 100 mL.

Etape n° 3 :

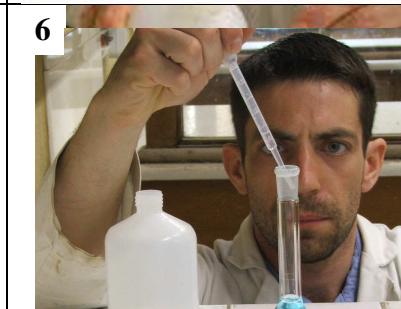
On ajoute un peu d'eau distillée pour dissoudre le solide.



Etape n° 4 : On agite pour faciliter la dissolution.



Etape n° 5 : On complète la fiole jaugée avec de l'eau distillée.



Etape n° 6 : On ajuste au trait de jauge avec une pipette plastique.

Etape n° 7 :

On homogénéise la solution.