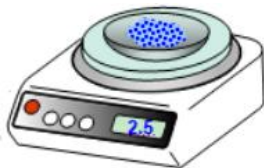

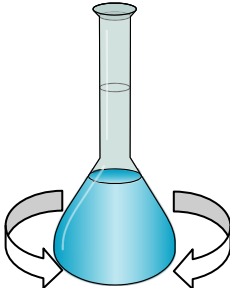
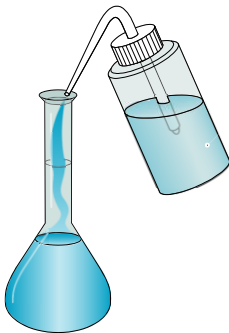


<p><u>Un exemple de mélanges :</u> <u>les solutions aqueuses</u> <u>Protocole</u></p>	<p><u>Préparation d'une solution par dissolution</u> <u>d'un composé solide.</u></p>	<p><u>Constitution et transformations</u> <u>de la matière</u> <u>Séquence 2</u></p>
-----------------------------------------------------------------------------------------------	------------------------------------------------------------------------------------------	----------------------------------------------------------------------------------------------

**Matériel nécessaire :** une balance électronique, capsule de pesée, spatule, entonnoir et une fiole jaugée de...

<b>Etape 1</b>	<b>Etape 2</b>	<b>Etape 3</b>
<p>On pèse précisément une masse <math>m</math> de solide prélevée dans une capsule à l'aide d'une spatule propre et sèche.</p>	<p>On introduit le solide dans une fiole jaugée de .... mL à l'aide d'un entonnoir. On rince avec de l'eau distillée la capsule et l'entonnoir en recueillant les eaux de rinçage dans la fiole jaugée.</p>	<p>On remplit la fiole jaugée au 3/4 avec de l'eau distillée et, après l'avoir bouchée, on l'agite pour dissoudre le solide.</p>
		
<b>Etape 4</b>		<b>Etape 5</b>
<p>Une fois la dissolution terminée, on ajoute avec soin de l'eau distillée jusqu'au niveau du trait de jauge. On peut utiliser une pipette plastique afin d'obtenir une précision optimale.</p>		<p>On rebouche la fiole jaugée et on la retourne plusieurs fois pour bien homogénéiser la solution.</p>
	<p>Visée du trait de jauge</p> 