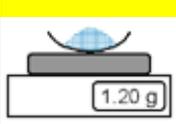
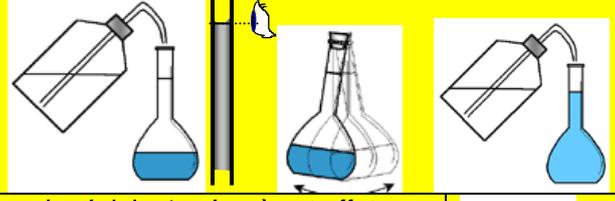


OBJECTIF :

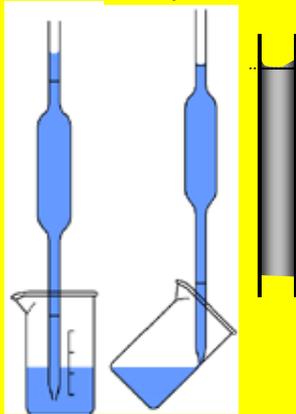
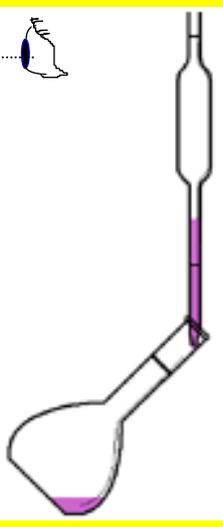
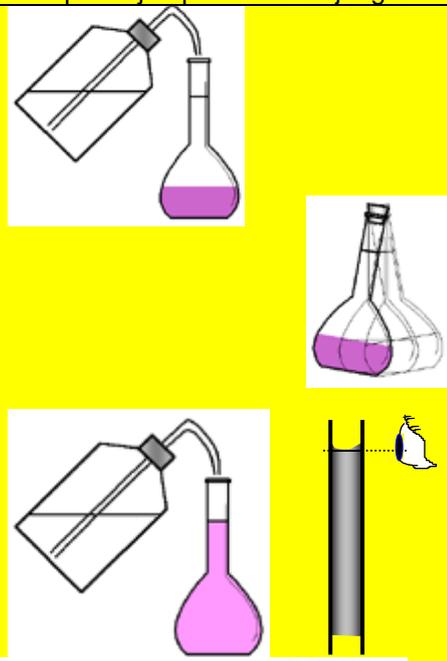
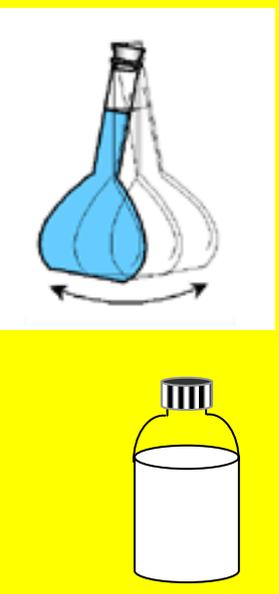
Préparer $V = 100 \text{ mL}$ ($0,1 \text{ L}$) d'une solution de chlorure de sodium (NaCl) de concentration $c = 30 \text{ g/L}$.

Etape 1 :	calcul de la masse à peser en gramme : $m = c \times V$ $m = \dots\dots\dots$ $m = \dots\dots\dots$	
Etape 2 :	<i>en présence du professeur.</i> Allumer la balance électronique Poser le récipient (prévu à cet effet) propre et sec sur la balance, effectuer la tare (mise à zéro) A l'aide d'une spatule introduire la masse de solide. Noter la masse pesée $m = \dots\dots\dots$	
Etape 3 :	A l'aide d'un entonnoir introduire le solide dans une fiole jaugée de 100 mL Rincer l'entonnoir, le bêcher avec de l'eau distillée de façon à récupérer tous les cristaux.	
Etape 4 :	Remplir la fiole jusqu'au col (aux $\frac{3}{4}$) avec de l'eau. Boucher le récipient, puis agiter. Compléter jusqu'au trait de jauge.	
Etape 5 :	Agiter la solution pour l'homogénéiser et stocker la dans le récipient prévu à cet effet.	
Etape 6 :	Nettoyer et ranger le matériel.	

PREPARATION D'UNE SOLUTION PAR DILUTION
--

OBJECTIF : Préparer $V_1 = 100 \text{ mL}$ d'une solution de sulfate de cuivre de concentration $C_1 = 0,2 \text{ mol/L}$ à partir d'une solution mère de concentration $C_0 = 2 \text{ mol/L}$.

Etape 1. Calcul du volume de la solution mère à prélever : $V_0 = \frac{C_1 \times V_1}{C_0} = \dots\dots\dots$
 $V_0 = \dots\dots\dots \text{mL}$

<p>Etape 2 A l'aide d'une pipette jaugée munie d'un propipeteur, prélever le volume V_0 de la solution de départ.</p> 	<p>Etape 3 Introduire le contenu de la pipette dans une fiole jaugée de 100 mL. (attention aux traits de jauge)</p> 	<p>Etape 4 Ajouter de l'eau distillée à l'aide d'une pissette jusqu'au $\frac{3}{4}$; Agiter la solution ; Compléter jusqu'au trait de jauge.</p> 	<p>Etape 5 Agiter la solution pour l'homogénéiser et stocker la dans le récipient prévu à cet effet.</p> 
--	--	---	---

Etape 6 Nettoyer et ranger