

**I) Buts :**

- Préparer une solution titree de chlorure de sodium ( $NaCl$ ) de concentration donnée.

**II) Etude experimental :**

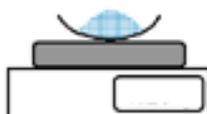
1) .....

☞ Préparer une solution titrée de chlorure de sodium ( $NaCl$ ) de volume  $V = 100\text{ mL}$  et de concentration molaire  $C = 2\text{ mol. L}^{-1}$ .

- ★ Déterminer la masse  $m$  du soluté à dissoudre.

.....

- ★ Mesurer la masse  $m$  du soluté à dissoudre par une balance électronique.



- ★ Faire dissoudre le soluté en suivant le mode opératoire suivant :

<p>Introduire le sel dans une fiole jaugée de <math>100\text{ mL}</math></p>	<p>Remplir la fiole jusqu'au col avec de l'eau pure, boucher la fiole puis agiter jusqu'à dissolution complète du soluté</p>	<p>Compléter avec de l'eau pure jusqu'au trait de jauge puis agiter la solution pour l'homogénéiser</p>

2) .....

☞ Préparer, à partir de la solution précédente une solution de chlorure de sodium de volume  $V' = 100\text{ mL}$  et de concentration molaire  $C' = 0.4\text{ mol. L}^{-1}$ .

- ★ Déterminer le volume  $V_p$  à prélever de la solution mère :

.....

- ★ Réalisons le mode opératoire suivant :

<p>A l'aide d'une pipette jaugée, on prélève le volume <math>V_p</math> de la solution mère.</p>	<p>Introduire le contenu de la pipette dans une fiole jaugée de <math>100\text{ mL}</math>.</p>	<p>Compléter par l'ajout de l'eau pure jusqu'au trait de jauge puis agiter la solution pour l'homogénéiser</p>