

I) Buts :

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

II) Etude experimental :

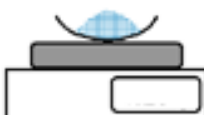
1)

☞ 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 100 mL</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 V_p de la solution mère.</p>	<p>Introduire le contenu de la pipette dans une fiole jaugée de 100 mL.</p>	<p>Compléter par l'ajout de l'eau pure jusqu'au trait de jauge puis agiter la solution pour l'homogénéiser</p>