

I) Buts :

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

II) Etude experimental :

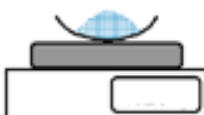
1)

☞ 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 :

Introduire le sel dans une fiole jaugée de 100 mL	Remplir la fiole jusqu'au col avec de l'eau pure, boucher la fiole puis agiter jusqu'à dissolution complète du soluté	Compléter avec de l'eau pure jusqu'au trait de jauge puis agiter la solution pour l'homogénéiser

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 :

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

