

## TP 3 Correction : Préparer une solution par dissolution



### Objectifs :

➤ *Choisir et utiliser la verrerie adaptée pour préparer une solution par dissolution.*

- 1- Dans la solution de sérum physiologique le soluté est le sel et solvant est l'eau.
- 2- Protocole expérimental permettant de préparer un volume  $V_{\text{solution}} = 100,0 \text{ mL}$  d'une solution de sérum physiologique :
  - Allumer la balance.
  - Poser la coupelle sur la balance.
  - Appuyer sur TARE.
  - A l'aide la spatule, prélever 9,0g de sel.
  - Placer un entonnoir sur la fiole jaugée de 100,0 mL.
  - Verser le sel dans la fiole jaugée, rincer avec de l'eau distillée.
  - Compléter la fiole avec de l'eau distillée au 2/3.
  - Boucher la fiole et agiter.
  - Compléter la fiole jusqu'au trait de jauge à l'aide la pipette pasteur.

- 3- Calcul de la concentration en masse  $t$  en chlorure de sodium de la solution préparée :

$$t = \frac{m_{\text{soluté}}}{V_{\text{solution}}}$$

$$m_{\text{soluté}} = 9,0 \text{ g}$$

$$V_{\text{solution}} = 100,0 \text{ mL} = 100,0 \cdot 10^{-3} \text{ L}$$

$$t = \frac{9,0}{100,0 \cdot 10^{-3}} = 90 \text{ g/l}$$

- 4- Mise en œuvre du protocole.