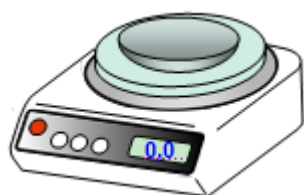


## Préparer une solution par dissolution d'un soluté

►► On désire préparer une solution par dissolution d'une masse  $m = 2,5$  g de soluté dans 100 mL d'eau.

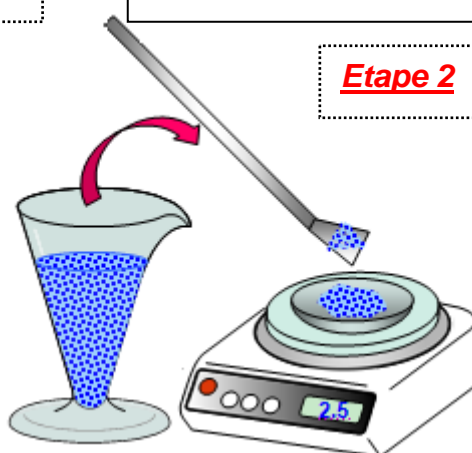
- Placer une coupelle vide sur le plateau d'une balance.
- Appuyer sur le bouton de tarage ou zéro et attendre l'affichage: 0,0 g

### Etape 1



- Prélever un peu de solide en poudre à l'aide d'une spatule et verser lentement son contenu dans la coupelle.
- Recommencer l'opération jusqu'à ce que la masse désirée soit atteinte

### Etape 2

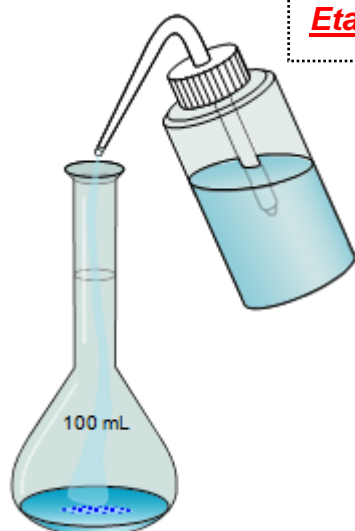


- Vider le contenu de la coupelle dans une fiole jaugée de 100 mL

### Etape 3

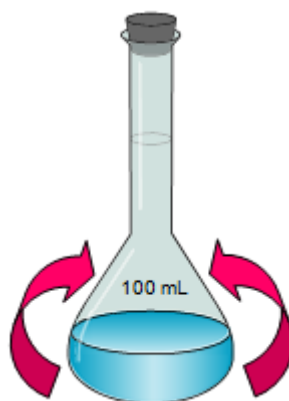
- Rincer la coupelle et l'entonnoir à l'aide d'une pissette d'eau distillée en versant toute l'eau de rinçage dans la fiole jaugée.

### Etape 4



- Ajouter à nouveau de l'eau distillée jusqu'au trait de jauge et homogénéiser une nouvelle fois

### Etape 6



- Rajouter encore un peu d'eau distillée.
- Homogénéiser le mélange

### Etape 5

