

## TP Chimie : Préparation d'une solution par dilution .

### I- But :

Préparer des solutions par dilution d'une solution commerciale.

### II- Matériel :

- Balance électronique, béchers, coupelle ou verre de montre, fiole jaugée de 100 mL, pipette jaugée de 10 mL, entonnoir, pipette simple, pissette d'eau distillée.
- Alcool à brûler.

### III- Expérience :

- Mesurer la masse  $m_0$  d'une fiole jaugée de 100 mL vide.
- Prélever  $V = 10,0$  mL d'alcool à brûler commercial avec une pipette jaugée munie de sa propipette. Les introduire dans la fiole jaugée de 100 mL.
- Ajouter de l'eau distillée aux  $\frac{3}{4}$ , homogénéiser, puis ajuster au trait de jauge avec une pissette d'eau distillée.
- Boucher et agiter doucement pour homogénéiser..
- Mesurer la masse  $m$  de la fiole pleine.

### IV- Compte-rendu :

L'alcool à brûler commercial contient principalement de l'éthanol.

L'indication 90 ° signifie que l'alcool à brûler commercial contient 90 % en volume d'éthanol. Ce n'est pas un corps pur, c'est un mélange d'éthanol et d'eau.

a)- Déterminer la concentration massique de la solution préparée sachant que la masse volumique de l'éthanol est  $\mu = 0,79$  g / mL.

b)- Déterminer la valeur de la masse volumique de la solution préparée.