

LA DILUTION

• Principe

Diluer une solution aqueuse consiste à obtenir une solution **moins concentrée**, en lui ajoutant de l'eau distillée.

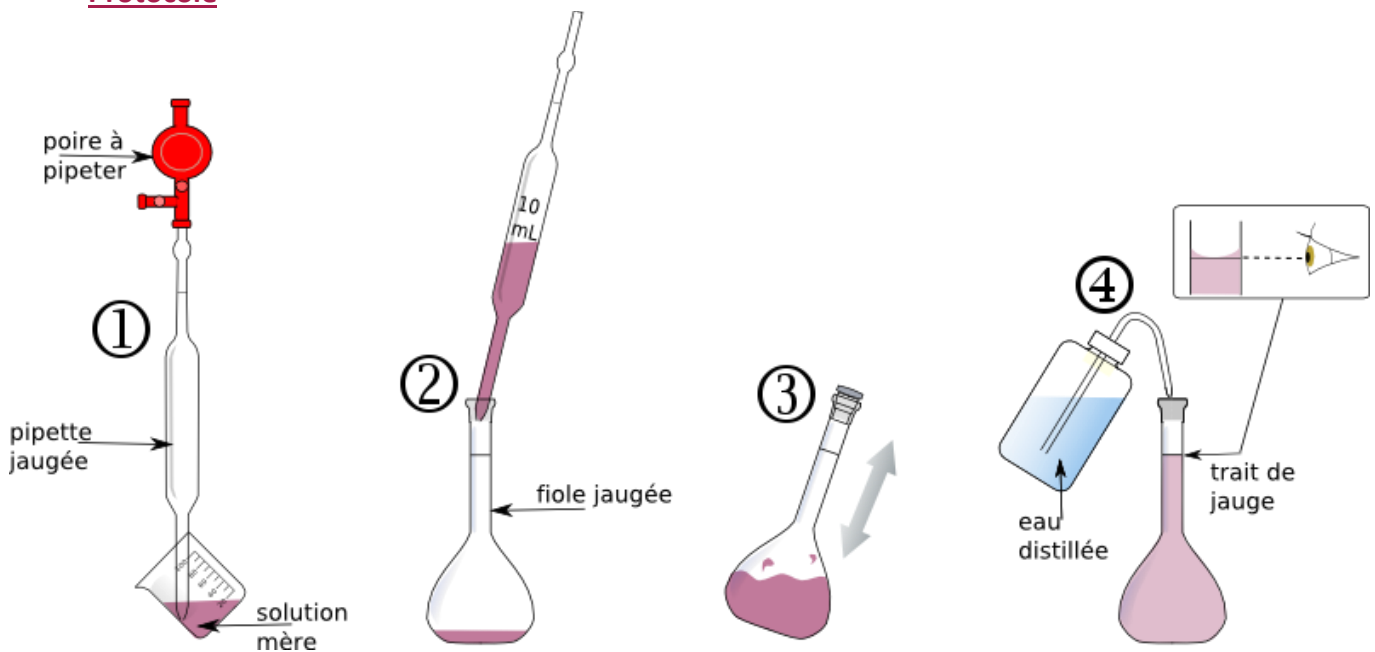
La solution que l'on dilue est appelée la solution **initiale** ou solution **mère** ; la solution obtenue est appelée solution **finale** ou solution **filie**.

Calculer le volume mère nécessaire à une dilution : $V_{\text{mère}} = \frac{C_{\text{filie}} V_{\text{filie}}}{C_{\text{mère}}}$

Les 2 concentrations et les 2 volumes doivent être dans la même unité.

Remarque : les concentrations et les volumes respectent toujours les inégalités suivantes : $C_{\text{mère}} > C_{\text{filie}}$ et $V_{\text{mère}} < V_{\text{filie}}$

• Protocole



- Étape 1 : dans un bécher, verser suffisamment de solution mère pour pouvoir en prélever le volume $V_{\text{mère}}$. En inclinant le bécher, prélever le volume $V_{\text{mère}}$ de solution mère à l'aide d'une pipette jaugée.
- Étape 2 : verser le volume prélevé dans une fiolle jaugée de volume V_{filie} .
- Étape 3 : ajouter de l'eau distillée jusqu'au 2/3 de la fiolle, boucher et agiter.
- Étape 4 : ajouter de l'eau distillée jusqu'à ce que le **bas** du ménisque soit tangent au trait de jauge, boucher et agiter pour homogénéiser.