**Fiche méthode : 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 **fille**.

Calculer le volume mère nécessaire à une dilution : $V\_{mère}=\frac{C\_{fille}V\_{fille}}{C\_{mère}}$

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

*Remarque*: les concentrations et les volumes respectent toujours les inégalités suivantes : Cmère > Cfille et Vmère < Vfille

* **Protocole**



* Étape 1 : dans un bécher, verser suffisamment de solution mère pour pouvoir en prélever le volume Vmère. En inclinant le bécher, prélever le volume Vmère de solution mère à l’aide d’une pipette jaugée.
* Étape 2 : verser le volume prélevé dans une fiole jaugée de volume Vfille.
* Étape 3 : ajouter de l’eau distillée jusqu’au 2/3 de la fiole, 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.