

LA DILUTION

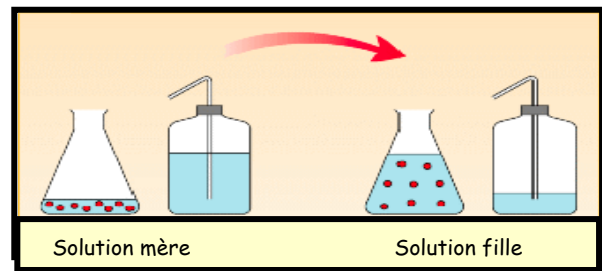
Diluer une solution **aqueuse** consiste à **ajouter** du solvant (souvent de l'eau) à la solution de manière à obtenir une solution **moins concentrée**. Diluer = diminuer la concentration.

- La solution avant dilution est appelée **solution mère**.
- La concentration en quantité de matière de la solution mère est notée **C_0** .
- La solution après dilution est appelée **solution fille**.
- La concentration en quantité de matière de la solution fille est notée **C_f** .
- Le volume de solution mère à prélever se note **V_0** .
- Le volume de la solution fille à préparer se note **V_f**

Lors d'une dilution :

- le volume change
- la quantité de soluté ne change pas

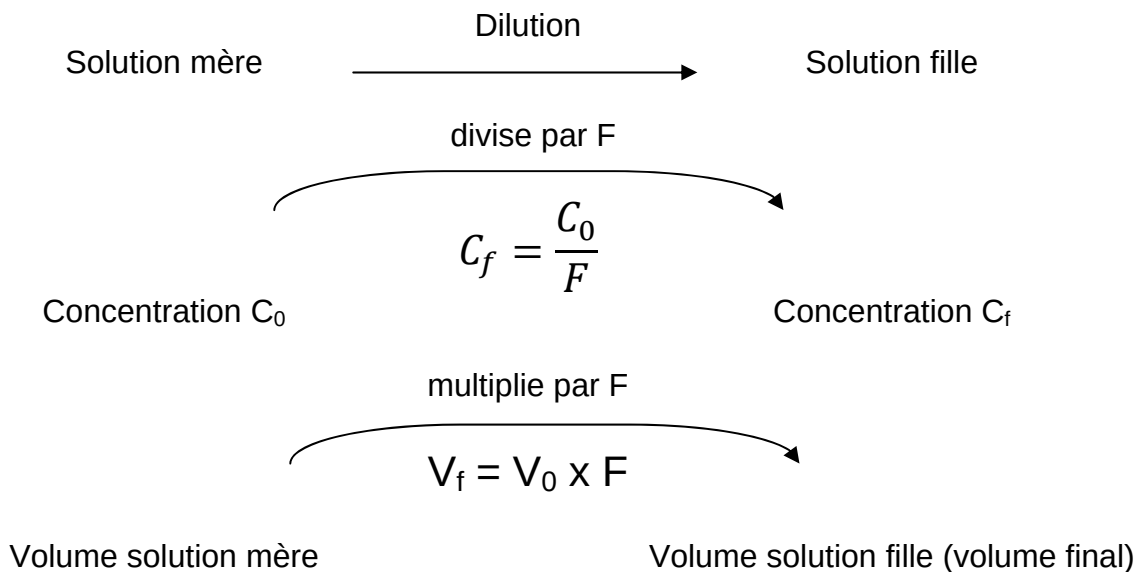
$$C_0 \times V_0 = C_f \times V_f$$



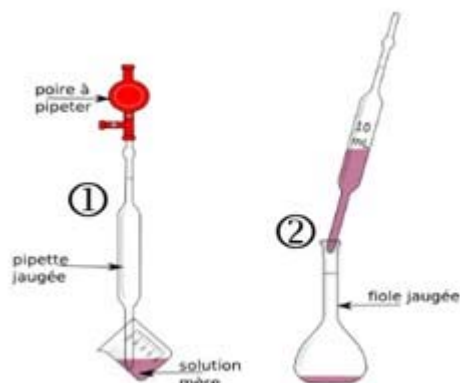
Facteur de dilution :

Diluer 10 fois consiste à diviser par 10 la concentration de la solution mère. Donc $C_f = C_0/10$

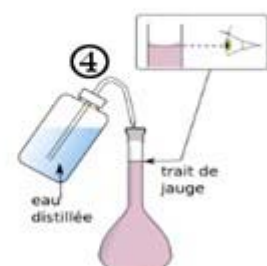
$$F = \frac{C_0}{C_f} = \frac{V_f}{V_0}$$



PIPETTE



FIOLE



Protocole de dilution :