

DILUTION

I) Principe d'une dilution

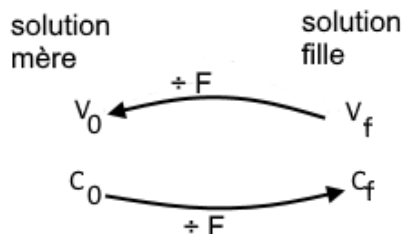
Diluer une solution, c'est en ajoutant du solvant, préparer une nouvelle solution moins concentrée que la solution initiale.

Lors d'une dilution, la concentration du soluté diminue, mais sa masse ne change pas.

La solution de départ est appelée la solution mère et la solution diluée est appelée la solution fille.

Facteur de dilution :

$$F = C_{\text{mère}} / C_{\text{fille}} = V_{\text{fille}} / V_{\text{mère}}$$



II) Réalisation d'une dilution

La dilution nécessite d'effectuer des mesures précises de volumes.

On utilise pour ces opérations le matériel suivant : Burette graduée, ou pipette graduée ou jaugée, fiole jaugée.

III) Echelle de teinte

On réalise plusieurs solutions de concentration connue.

On compare alors la teinte de la solution inconnue avec celle des solutions connues.

On obtient un encadrement de la concentration inconnue.