

Dilution

Diluer, c'est diminuer la concentration en augmentant le volume de solvant sans modifier la quantité de soluté.

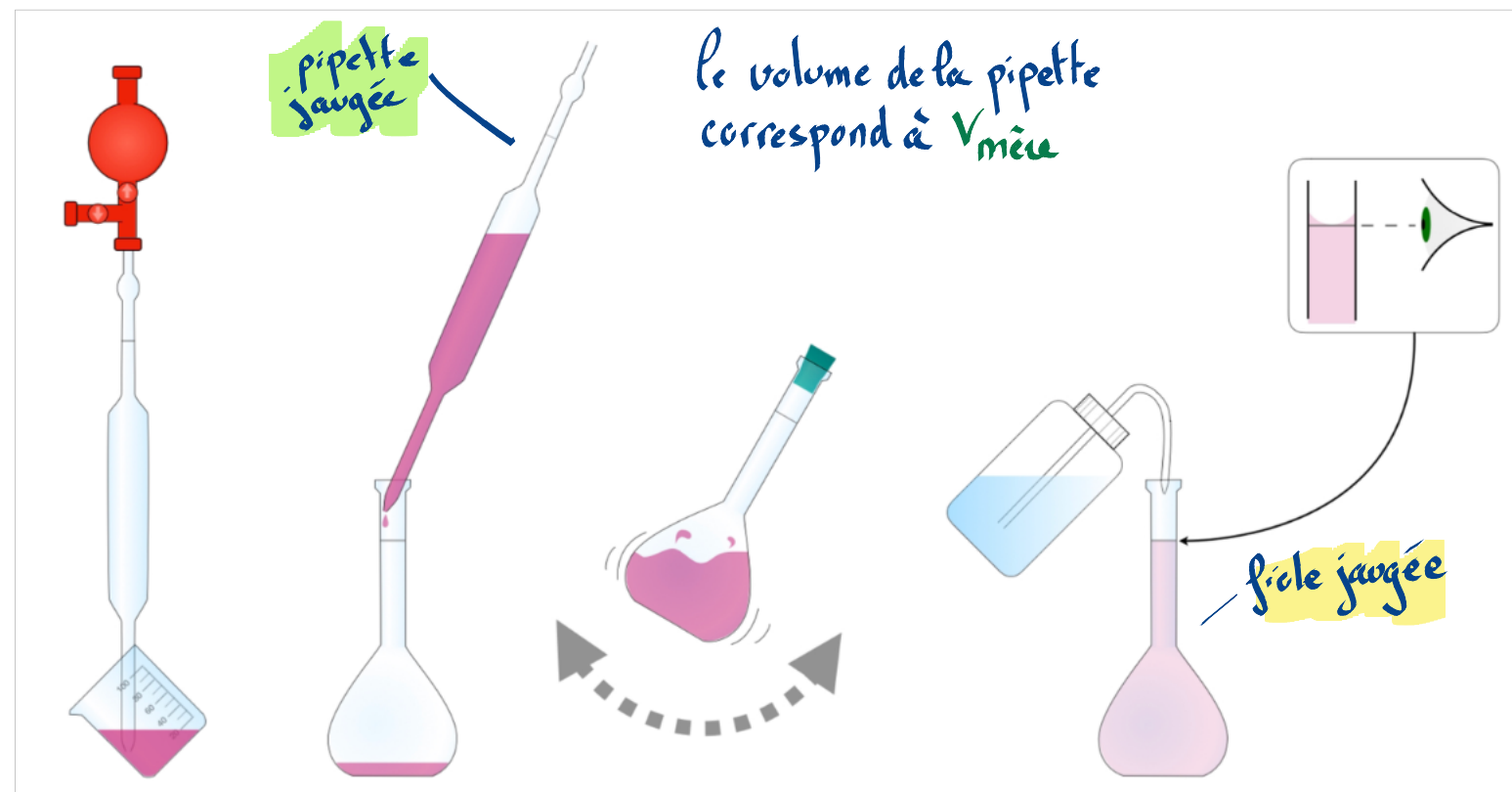
Pour diluer \times fois une solution de concentration $C_{mère}$, on doit multiplier par \times le volume de solvant.

$$\Rightarrow C_{diluée} = \frac{C_{mère}}{\times}$$

Exemple: on veut diluer une solution 20 fois
On dispose d'une fiole jaugée de 100 mL
Quelle pipette devra-t-on choisir?

$$\times \text{ vaut } 20 \Rightarrow \text{il faut } V_{mère} = \frac{V_{diluée}}{20} = \frac{100}{20} = 5,0 \text{ mL}$$

Protocole



Il faut:

$$\frac{V_{diluée}}{V_{mère}} = \frac{V_{fiole}}{V_{pipette}} = \times$$