

facteur de dilution :

$$F = \frac{C_{\text{mère}}}{C_{\text{fille}}} = \frac{V_{\text{fille}}}{V_{\text{mère}}} = \frac{V_{\text{fiolle}}}{V_{\text{pipette}}}$$

Si le volume de la fiole est 10 fois plus grand que le volume de la pipette, on a dilué 10 fois (F=10).

diluer =
ajouter du
solvant
⇒ $\searrow C$

dilution

**concentration
en masse**

unité : **g/L**

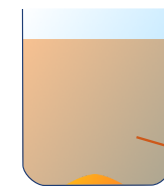
$$C_m = \frac{\text{masse soluté}}{\text{volume solution}}$$

SOLUTION

masse maximale d'un soluté
dissolvable dans 1 L de solution

concentration
maximale d'un soluté

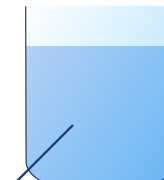
unité : **g/L**



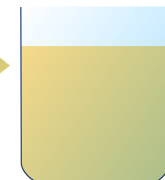
solution
saturée

soluté (espèce **minoritaire**)

molécules ou ions
dispersés parmi les
molécules du solvant



dissolution



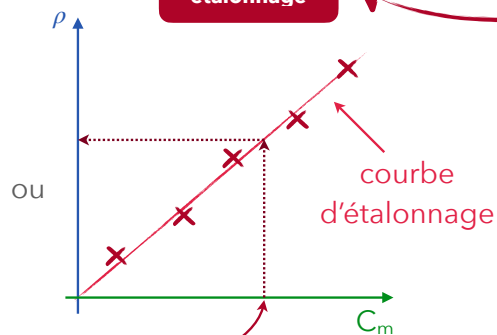
mélange
homogène

solvant
(espèce **majoritaire**)

solvant = eau

**solution
aqueuse**

**dosage par
étalonnage**



$$\frac{m_{\text{solution}}}{V_{\text{solution}}} \neq \frac{m_{\text{soluté}}}{V_{\text{solution}}}$$