

facteur de dilution :

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

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

diluer =
ajouter du
solvant
⇒ ↓ C

dilution

concentration en masse

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

unité : g/L

concentration maximale d'un soluté

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

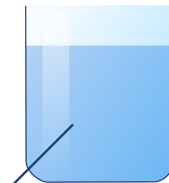


unité : g/L
solution saturée

molécules ou ions dispersés parmi les molécules du solvant

soluté (espèce **minoritaire**)

SOLUTION



dissolution

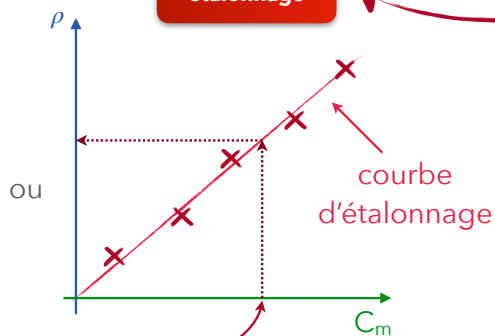
mélange homogène

solvant (espèce **majoritaire**)

solvant = eau

solution aqueuse

dosage par étalonnage



$\rho \neq C_m$

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

