

un spectrophotomètre mesure l'**absorbance** A à une longueur d'onde λ donnée

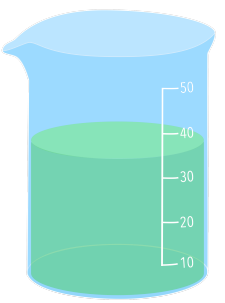
$$A_{\lambda} = \sum_i \epsilon_{\lambda,i} \times \ell \times [X_i]$$

Loi de **Beer-Lambert**

valable quand la concentration est suffisamment faible

spectre UV-Visible

spectre infrarouge

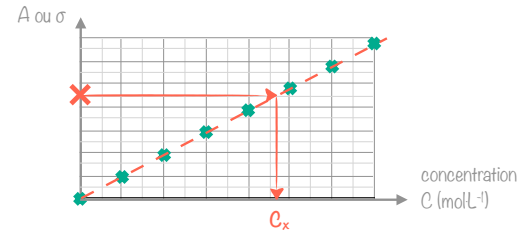
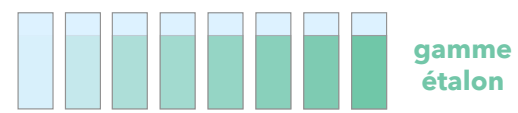


Quelle est cette solution ?

Quelle est sa concentration ?

Dosage par étalonnage

spectrophotométrique



conductimétrique

Loi de **Kohlrausch**

$$\sigma = \sum_i \lambda_i \times [X_i]$$

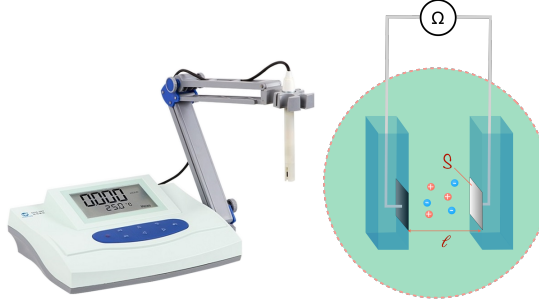
Pour obtenir la quantité de matière d'un gaz

loi des gaz parfaits :

$$PV = nRT$$

Pa (pressure), m³ (volume), mol (amount of substance), K (temperature), constante des gaz parfaits (gas constant)

valable pour des pressions suffisamment faibles



un conductimètre mesure la **conductance** G ou la **conductivité** σ

$$\sigma = G \frac{\ell}{S}$$