

un spectrophotomètre  
mesure l'**absorbance**  $A$   
à une longueur d'onde  $\lambda$   
donnée

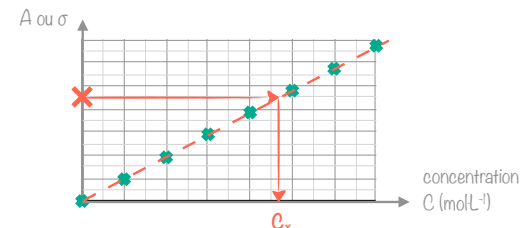
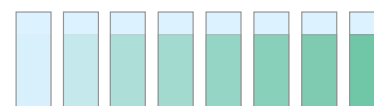
$$A_\lambda = \sum_i \varepsilon_{\lambda,i} \times \ell \times [X_i]$$

## Loi de Beer-Lambert

valable quand la concentration est suffisamment faible

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

spectrophotométrie



conductimétrique

un conductimètre mesure  
la **conductance**  $G$  ou  
la **conductivité**  $\sigma$

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

Loi de **Kohlrausch**

## Dosage par étalonnage

spectre UV-Visible

spectre infrarouge

Quelle est cette solution ?

Quelle est sa concentration ?

Pour obtenir la quantité de matière d'un gaz

## loi des gaz parfaits :

Diagram illustrating the units for the ideal gas law equation:  $PV = nRT$ .

- $P$  (Pressure): Pa (Pascals)
- $V$  (Volume):  $m^3$  (cubic meters)
- $n$  (Amount of substance): mol (moles)
- $R$  (Gas constant): constante des gaz parfaits (universal gas constant)
- $T$  (Temperature): K (Kelvin)

valable pour  
des pressions  
suffisamment  
faibles

