

CHAPITRE 6 : CONTRÔLES QUALITÉ PAR DOSAGE

Pierre-André LABOLLE

Lycée International des Pontonniers

Novembre 2019

I. Dosages par étalonnage

1. Définition

- Doser par étalonnage une espèce chimique contenue dans une solution aqueuse consiste à déterminer la concentration en soluté apporté de cette espèce chimique en mesurant une grandeur physique de cette solution et en la comparant à une courbe d'étalonnage.
- La courbe d'étalonnage est une courbe montrant les variations de la grandeur physique en fonction de la concentration de la solution étudiée.

I. Dosages par étalonnage

2. Dosages par étalonnage d'une espèce colorée

- Si l'espèce à doser est colorée, on peut étudier sa concentration par spectrophotométrie en mesurant l'absorbance de la solution.
- Pour mener cette étude spectrophotométrique, on fait appel à la loi de Beer-Lambert liant l'absorbance d'une solution à la concentration de l'espèce colorée qui y est dissoute selon la relation

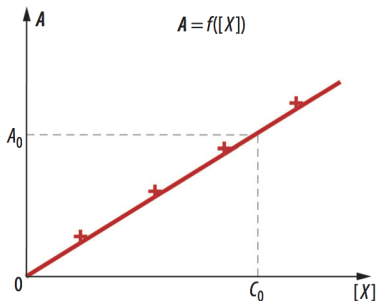
$$A = \epsilon \cdot \ell \cdot [X] \text{ où}$$

- ➡ A : absorbance de la solution (sans unité)
- ➡ ϵ : coefficient d'extinction molaire de l'espèce X en $\text{L} \cdot \text{mol}^{-1} \cdot \text{cm}^{-1}$
- ➡ ℓ : épaisseur de solution traversée en cm
- ➡ $[X]$: concentration de l'espèce colorée X en $\text{mol} \cdot \text{L}^{-1}$

I. Dosages par étalonnage

2. Dosages par étalonnage d'une espèce colorée

- Si les solutions sont diluées, alors la courbe d'étalonnage représentant $A = f([X])$ est une droite passant par l'origine du repère.
- La mesure de l'absorbance A_0 d'une solution contenant l'espèce colorée à une concentration inconnue c_0 permet, grâce à la courbe d'étalonnage ou à son équation, de déterminer par lecture graphique ou calcul la concentration inconnue c_0 .



I. Dosages par étalonnage

3. Dosages par étalonnage d'une espèce ionique

- Si l'espèce à doser est ionique, on peut étudier sa concentration par conductimétrie en mesurant la conductivité de la solution.
- La conductivité σ d'une solution, exprimée en $\text{S} \cdot \text{m}^{-1}$ caractérise la capacité d'une solution à laisser passer le courant électrique : plus la concentration des ions est élevée dans une solution, plus la conductivité σ de la solution est grande.

I. Dosages par étalonnage

3. Dosages par étalonnage d'une espèce ionique

- Pour mener cette étude conductimétrique, on fait appel à la loi de Kohlrausch liant la conductivité d'une solution à la concentration de l'espèce ionique qui y est dissoute selon la relation

$$\sigma = \sum_{i=1}^n \lambda_i \cdot [X_i] \quad \text{où}$$

- ⇒ σ : conductivité de la solution en $\text{S} \cdot \text{m}^{-1}$
- ⇒ X_i : les différents ions présents dans la solution
- ⇒ λ_i : conductivité ionique molaire de l'ion X_i en $\text{S} \cdot \text{m}^2 \cdot \text{mol}^{-1}$
- ⇒ $[X_i]$: concentration de l'espèce ionique X_i en $\text{mol} \cdot \text{m}^{-3}$
- ⇒ ATTENTION : $1 \text{ mol} \cdot \text{L}^{-1} = 10^3 \text{ mol} \cdot \text{m}^{-3}$

I. Dosages par étalonnage

3. Dosages par étalonnage d'une espèce ionique

- Si les solutions sont diluées, alors la courbe d'étalonnage représentant $\sigma = f([X])$ peut être une droite passant par l'origine du repère.
- La mesure de la conductivité σ_0 d'une solution contenant l'espèce ionique à une concentration inconnue c_0 permet, grâce à la courbe d'étalonnage où à son équation, de déterminer par lecture graphique ou calcul la concentration inconnue c_0 .

