

## Sujet 10 : Dosage par étalonnage

### Introduction

Dans l'analyse chimique, mesurer précisément la concentration d'une espèce chimique en solution est un enjeu clé. Parmi les méthodes disponibles, le dosage par étalonnage est l'une des plus courantes, car elle repose sur des principes simples et reproductibles.

**Problématique** : En quoi le dosage par étalonnage permet-il d'obtenir une mesure précise et fiable de la concentration d'une espèce chimique ?

Nous répondrons à cette question en retraçant l'histoire et l'importance du dosage par étalonnage (I), en expliquant ses principes et étapes (II), puis en explorant ses applications et ses limites (III).

### I. Histoire et importance du dosage par étalonnage

#### 1. Origine de la méthode

- Le concept d'étalonnage est apparu au XIX<sup>e</sup> siècle, avec le développement de la chimie analytique et des premières mesures spectrophotométriques.
- Il a permis de standardiser les analyses chimiques en rendant les résultats comparables d'un laboratoire à un autre.

#### 2. Un outil essentiel dans l'analyse chimique

- Le dosage par étalonnage est utilisé pour quantifier une grande variété d'espèces chimiques, des ions métalliques aux composés organiques.
- Il repose sur la mesure d'une grandeur physique (absorbance, conductivité, etc.) qui est proportionnelle à la concentration de l'espèce.

#### 3. Impact scientifique et pratique

- Cette méthode est indispensable dans des domaines variés : contrôle de qualité dans l'industrie, analyse environnementale (polluants dans l'eau), ou encore chimie clinique (dosage du glucose).

### II. Principes et étapes du dosage par étalonnage

#### 1. Principe de base

- Le dosage par étalonnage repose sur la relation entre une grandeur mesurable  $Y$  (comme l'absorbance ou la conductivité) et la concentration  $C$  d'une espèce chimique.
- Cette relation est exprimée par une loi physique, comme la loi de Beer-Lambert dans le cas de la spectrophotométrie :  $A = \epsilon \cdot l \cdot C$  où  $A$  est l'absorbance,  $\epsilon$  le coefficient d'absorption molaire,  $l$  la largeur de la cuve et  $C$  la concentration.

#### 2. Étapes du dosage

- **Préparation de solutions étalons** : Préparer des solutions de concentration connue pour l'espèce étudiée.
- **Mesure de la grandeur physique** : Mesurer  $Y$  (ex. : absorbance) pour chaque solution étalon.

- **Tracé de la courbe d'étalonnage** : Représenter Y en fonction de C, obtenant une droite ou une courbe caractéristique.
- **Mesure de la solution inconnue** : Mesurer Y pour la solution à doser, puis utiliser la courbe d'étalonnage pour déterminer C.

### 3. Exemple concret : dosage d'un ion métallique

- Dosage du fer ( $Fe^{2+}$ ) par spectrophotométrie :
  - Étape 1 : Préparer des solutions de ( $Fe^{2+}$ ) et mesurer leur absorbance à une longueur d'onde donnée.
  - Étape 2 : Tracer la courbe d'étalonnage.
  - Étape 3 : Mesurer l'absorbance de la solution inconnue et en déduire sa concentration.

## III. Applications et limites du dosage par étalonnage

### 1. Applications

- **Industrie pharmaceutique** : Mesurer la concentration d'un principe actif dans un médicament.
- **Environnement** : Dosage de nitrates dans l'eau potable.
- **Biologie et médecine** : Dosage de la glycémie dans le sang par méthode enzymatique et spectrophotométrique.

### 2. Avantages

- Méthode rapide, simple et peu coûteuse.
- Haute reproductibilité si la courbe d'étalonnage est bien réalisée.

### 3. Limites

- **Sensibilité** : Certaines espèces chimiques ne produisent pas de signal mesurable (ex. : absorbance très faible).
- **Interférences** : Présence d'autres espèces absorbant dans la même plage de longueur d'onde peut perturber les mesures.
- **Linéarité** : La relation entre Y et C n'est pas toujours linéaire, nécessitant des ajustements mathématiques.

## Conclusion

Le dosage par étalonnage est une méthode clé en chimie analytique, permettant de mesurer avec précision la concentration d'une espèce chimique. Il repose sur des principes simples, mais son efficacité dépend de la rigueur dans la préparation des solutions et l'acquisition des données.

**Ouverture** : Aujourd'hui, l'intégration d'instruments automatisés, comme les spectrophotomètres connectés à des logiciels, optimise encore cette méthode, la rendant indispensable dans de nombreux domaines scientifiques et industriels.