

# CHAPITRE 12 : SPECTROSCOPIE U.V. – VISIBLE

Pierre-André LABOLLE

Lycée International des Pontonniers

Mars 2018

# I. Généralités

## 1. Spectre d'absorption

- Lorsqu'elle traverse une substance autre que l'air ou le vide, la lumière blanche est modifiée en termes de composition.
- En effet, une substance donnée va absorber une partie de la lumière blanche, c'est-à-dire dans un certain intervalle de longueur d'onde.
- Ainsi, toutes les radiations incidentes sur une substance colorée transparente (solution par exemple) ne ressortent pas de la substance.

### Règles générales

- Une solution est colorée si elle absorbe une partie des radiations de la lumière blanche.
- La couleur perçue est la couleur complémentaire de la couleur absorbée.
- Deux couleurs sont dites couleurs complémentaires si leur superposition donne du blanc par synthèse additive.

# I. Généralités

## 2. Interaction entre le rayonnement électromagnétique U.V.–Visible et une molécule organique

- Les rayonnements ultra-violet ont des longueurs d'onde comprises entre 10 nm et 400 nm.
- Pour des raisons d'opacité de l'air, la spectroscopie U.V.–Visible utilise des rayonnements de longueur d'onde supérieure à 190 nm.
- L'absorption des rayonnements concernés se traduit par des transitions électroniques entre les orbitales moléculaires (niveaux d'énergie des molécules).
- Ces absorptions donnent lieu à des bandes assez larges dans les spectres.

### Définitions :

- Un **groupement chromophore** est un groupe d'atomes responsable d'une absorption de rayonnement (liaisons conjuguées la plupart du temps).
- Un **groupement auxochrome** est un substituant lié à un groupe chromophore et qui modifie la longueur d'onde du maximum d'absorption.

## II. Principe de fonctionnement d'un spectrophotomètre

### 1. Constitution de l'appareil

- Un **système dispersif** (prisme ou réseau) permet de décomposer la lumière blanche produite par une source.
- Un **monochromateur** permet de sélectionner une longueur d'onde précise à partir de la lumière blanche produite par une source.
- Un **capteur de lumière** (barrette CCD) permet de mesurer l'intensité lumineuse correspondant à la longueur d'onde choisie par le monochromateur.

## II. Principe de fonctionnement d'un spectrophotomètre

### 2. À quoi sert le spectrophotomètre ?

- Il permet de déterminer la nature des constituants d'une solution par analyse spectrale.
- Pour une longueur d'onde fixée, il permet de quantifier la quantité de lumière que laisse passer l'échantillon, ce qui donne accès à la concentration de celui-ci.

#### ATTENTION

Les mesures effectuées doivent tenir compte de la lumière éventuellement absorbée par le solvant utilisé pour la solution. Les mesures se feront donc toujours par rapport à une référence (cuve de solvant pur). On dit qu'il faut avant toute chose faire un blanc.

## II. Principe de fonctionnement d'un spectrophotomètre

### 3. Que mesure le spectrophotomètre ?

- Soient  $I$  l'intensité lumineuse ayant traversé l'échantillon et  $I_0$  l'intensité lumineuse ayant traversé la référence.
- Pour une longueur d'onde donnée, le spectrophotomètre donne la mesure d'une grandeur appelée **ABSORBANCE**, notée  $A$ , **sans unité** telle que :

Définition de l'absorbance :

$$A = \log \left( \frac{I_0}{I} \right)$$

- Remarque : si  $I$  diminue, l'absorbance  $A$  augmente : plus la solution absorbe la lumière, plus l'absorbance est grande !

### III. Loi de Beer-Lambert

#### 1. Paramètres dont dépend l'absorbance

- la longueur d'onde  $\lambda$  ;
- la longueur  $\ell$  de solution traversée par la lumière ;
- la concentration  $c$  de la solution ;
- La relation entre l'absorbance  $A$  et la concentration  $c$  en espèce colorée est appelée **Loi de Beer-Lambert**.

### III. Loi de Beer-Lambert

#### 2. Expression de la loi de Beer-Lambert

Loi de Beer-Lambert :

$$A = \epsilon(\lambda) \cdot \ell \cdot c$$

- $A$  : absorbance de l'échantillon (sans unité)
- $\ell$  : épaisseur de solution traversée (1 cm par convention)
- $c$  : concentration de la solution en espèce colorée (en  $\text{mol} \cdot \text{L}^{-1}$ )
- $\epsilon$  : coefficient d'extinction molaire qui dépend, pour une espèce colorée donnée, du solvant, de la température et de la longueur d'onde (en  $\text{L} \cdot \text{mol}^{-1} \cdot \text{cm}^{-1}$ )

### III. Loi de Beer-Lambert

#### 3. Utilisation de la loi de Beer-Lambert

- Cette loi permet d'accéder à la concentration d'une solution en espèce colorée par étalonnage.
- Si une réaction chimique produit ou consomme une espèce chimique colorée, il est possible de suivre, au cours du temps, comment l'avancement de la réaction évolue.
- Si plusieurs espèces colorées sont dissoutes dans la solution, l'absorbance de la solution est la somme des absorbances dues à chaque espèce colorée ; il y a donc additivité des absorbances :  
$$(A = A_1 + A_2 + A_3 + \dots = \epsilon_1 \cdot \ell \cdot c_1 + \epsilon_2 \cdot \ell \cdot c_2 + \epsilon_3 \cdot \ell \cdot c_3 + \dots)$$
- Lors d'une étude faisant appel à la spectrophotométrie U.V.–Visible, on se placera en général à la longueur d'onde du maximum d'absorption de l'espèce concernée (ou à son voisinage).

### EXERCICES PP114-123 n°14, 21 et 28