

<http://www.mesmaths.com/spip.php?article307>



CHI-08-Spectroscopie UV-Visible

- T S : Physique Chimie - Chimie -

Date de mise en ligne : vendredi 19 décembre 2014

Copyright © www.mesmaths.com - Tous droits réservés

CHIMIE 8 SPECTROSCOPIE UV-Visible

PLAN

1- Qu'est-ce que la spectroscopie ?

2- Spectroscopie UV-Visible

- 2.1- Spectre d'absorption
- 2.2- La loi de Beer-Lambert
- 2.3- Couleur perçue et longueur d'onde maximale
- 2.4- Lien entre couleur perçue et structure chimique

3- Dosage par étalonnage

4- Exercices d'application

Compétences

- Exploiter des spectres UV-Visible
 - Connaître et exploiter la loi de Beer-Lambert
 - Connaître le lien entre la couleur perçue d'une espèce chimique organique ou inorganique et la longueur d'onde au maximum de son absorbance
-

Compétences Expérimentales

- Mettre en oeuvre un protocole expérimental pour caractériser une espèce colorée.
 - Mettre en oeuvre une démarche expérimentale pour déterminer la concentration d'une espèce chimique à l'aide de courbes d'étalonnage en utilisant la spectrophotométrie, dans le domaine de la santé, de l'environnement ou du contrôle qualité.
-

[Animations](#)

Une animation pour la spectroscopie et la loi de Beer-Lambert [ici](#)