

# Spectrophotométrie

## ***Rapport de l'épreuve de travaux pratiques de CCP 08 :***

Le passage des solutions étalons n'est jamais fait de la solution la moins à la plus concentrée. La relation de Beer-Lambert n'est pas toujours bien comprise, et les unités utilisées ne sont souvent pas pratiques. Très peu de candidat font une régression linéaire avec les valeurs des solutions étalons pour déterminer le titre de la solution inconnue. Le traitement statistique des résultats de mesure semble être une discipline totalement ignorée.

## ***Rapport de l'épreuve de travaux pratiques de Centrale 08 :***

Peu de candidats rincent, avant la mesure, les cuves du spectrophotomètre par la solution à analyser.

## ***Rapport de l'épreuve de travaux pratiques de CCP 09 :***

Le coefficient d'absorption molaire est rarement donné avec ses unités usuelles, comme demandé dans le texte. La relation de Beer-Lambert, elle-même, n'est pas toujours bien connue.

## ***Rapport de l'épreuve de travaux pratiques de CCP 11 +12 :***

Plutôt que de rincer la cuve à l'eau distillée et donc d'utiliser des cuves pas sèches, il serait préférable de rincer la cuve deux fois avec la solution à analyser et ce en allant de la moins vers la plus concentrée. Méconnaissance de l'expression de Beer-Lambert. En général, les candidats ne retiennent que la proportionnalité entre l'absorbance et la concentration.

## ***Rapport de l'épreuve de travaux pratiques des ENS 15 :***

En spectroscopie, il est utile de mesurer l'absorbance d'une solution avant de préparer toute une gamme étalon aléatoire.