

Question **54**

Non répondue

Noté sur 1,00

Parmi les propositions suivantes, laquelle ( lesquelles) est (sont) exacte(s)?

En spectrométrie UV-visible, l'absorbance :

Veillez choisir au moins une réponse :

- ☐ Dépend de l'épaisseur de la cuve
- ☐ Est égale au rapport  $I/I_0$
- ☐ Dépend de la concentration de la solution
- ☐ Dépend du coefficient d'absorption molaire du composé dosé
- ☐ Dépend de la longueur d'onde

Votre réponse est incorrecte.

Les réponses correctes sont : Dépend de la longueur d'onde, Dépend de l'épaisseur de la cuve, Dépend de la concentration de la solution, Dépend du coefficient d'absorption molaire du composé dosé

Question **55**

Non répondue

Noté sur 1,00

Parmi les propositions suivantes sur la spectrophotométrie UV-visible, quelle est (sont) celle(s) qui est (sont) exactes(s) ?

Veillez choisir au moins une réponse :

- ☐ En solution diluée, la relation entre l'absorbance et la concentration est linéaire
- ☐ Lors d'un dosage il faut toujours soustraire l'absorbance du blanc
- ☐ Les cuves en verre permettent de travailler entre 200 nm et 800 nm
- ☐ Les absorbances de deux composés présents en solution s'additionnent
- ☐ Pour que la loi de Beer-Lambert soit vérifiée le rayonnement doit être monochromatique

Votre réponse est incorrecte.

Les réponses correctes sont : En solution diluée, la relation entre l'absorbance et la concentration est linéaire, Pour que la loi de Beer-Lambert soit vérifiée le rayonnement doit être monochromatique, Les absorbances de deux composés présents en solution s'additionnent, Lors d'un dosage il faut toujours soustraire l'absorbance du blanc

Question **56**

Non répondue

Noté sur 1,00

On solubilise de l'aspirine (acide faible de type  $R-COOH$  ( $pK_a = 3,48$ )) dans des solutions aqueuses dont le pH est fixé au préalable. Parmi les propositions suivantes, lesquelles sont exactes ?

Veillez choisir au moins une réponse :

- ☐ le pH de la solution est égal au  $pK_a$  de l'aspirine, la solution contient la forme acide faible et sa base conjuguée en proportion équivalente
- ☐ le pH de la solution est de 1, l'aspirine est sous forme cationique
- ☐ le pH de la solution est de 1, l'aspirine est sous forme neutre
- ☐ le pH de la solution est de 1, l'aspirine est sous forme anionique
- ☐ le pH de la solution est de 9, c'est la forme acide faible qui prédomine

Votre réponse est incorrecte.

Les réponses correctes sont : le pH de la solution est de 1, l'aspirine est sous forme neutre, le pH de la solution est égal au  $pK_a$  de l'aspirine, la solution contient la forme acide faible et sa base conjuguée en proportion équivalente