|  |  |  |
| --- | --- | --- |
|

|  |  |
| --- | --- |
| **Chapitre 5**ACTIVITÉ 2–Contrôle qualité d’un médicament – **p. 103**🡪 Comment vérifier la présence d’ions Fe2+ et la valeur de la masse en ions Fe2+ présents dans une gélule indiquée dans la notice ? |  |

 |

1. Analyser

**> Comment faut-il préparer un spectrophotomètre pour enregistrer le spectre d’absorption d’une solution aqueuse ?**

*En cas de difficulté, faites appel à votre professeur, et collez ici l’aide qu’il vous donnera.*

**> Quelle est la principale méthode de dosage d’une solution d’une espèce colorée ?**

*En cas de difficulté, faites appel à votre professeur, et collez ici l’aide qu’il vous donnera.*

**> Quelle est la nature de la relation entre l’absorbance d’une solution à une longueur d’onde donnée et la concentration de l’espèce absorbante dans la solution ?**

*En cas de difficulté, faites appel à votre professeur, et collez ici l’aide qu’il vous donnera.*

**> Les ions Fe2+ sont très limitants pour la réaction qui se déroule dans le document 3. Quelle est la solution dont il faut faire varier la quantité à ajouter pour construire une gamme de solutions étalons ?**

*En cas de difficulté, faites appel à votre professeur, et collez ici l’aide qu’il vous donnera.*

2. Réaliser

**> Réaliser le protocole proposé.**

*En cas de difficulté, faites appel à votre professeur, et collez ici l’aide qu’il vous donnera.*

3. Valider

**> Vérifier que les résultats obtenus sont en accord avec ceux indiqués sur la notice du médicament.**

*En cas de difficulté, faites appel à votre professeur, et collez ici l’aide qu’il vous donnera.*