

Chapitre 11

ACTIVITÉ 4 – Un colorant anionique – page 213



→ Comment préparer une solution S_0 de bleu patenté de concentration $c_0 = 2,8 \times 10^{-4} \text{ mol.L}^{-1}$ en bleu patenté V ? Comment vérifier que la solution a été correctement préparée ?

1. Analyser

> Quelle masse de dimère calcique du bleu patenté V faut-il peser pour préparer un volume V (par exemple 250 mL) de solution S_0 ?

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

> Comment peut-on vérifier expérimentalement si la solution préparée a bien la concentration souhaitée en bleu patenté V ?

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

2. Réaliser

> Mettre en œuvre le protocole proposé pour préparer la solution S_0 , puis mettre en œuvre le protocole proposé pour vérifier que la solution préparée a bien la concentration demandée.

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

DÉMARCHE D'INVESTIGATION → p. 213 du manuel
VERSION ÉLÈVE

3. Valider

> Conclure sur la qualité de la préparation effectuée, en proposant si besoin des corrections ou des améliorations pour les protocoles mis en œuvre.

4. Communiquer

> Écrire l'équation de dissolution dans l'eau du dimère calcique du bleu patenté A_2Ca (s).