

Nom :

Prénom :

Titre de l'expérience : Détermination de la constante de partage de I_2

Mesures de sécurité

Protocole

Préparer une solution de I_2 à $0,040 \text{ mol.l}^{-1}$ dans le cyclohexane
↳ 1,0 g de I_2 dans une fiole de 100 ml de cyclohexane (S_1)

• Préparer 3 érlen avec :

* 20 ml de S_1 et 200 ml d' H_2O

* 15 ml de S_1 ; 5,0 ml de C_6H_{12} ; 200 ml d' H_2O

* 10,0 ml de S_1 ; 10,0 ml de C_6H_{12} ; 200 ml d' H_2O

- Agiter chaque erlenmeyer pendant 30 min puis les verser dans une ampoule à décanter

- laisser décanter 5-10 min

* Doser la phase organique par étalonnage en UV-Vis

⇒ Spectre de S_1 entre 350 et 800 nm puis m'appeler pour choisir la gamme étalon

Destruction des produits – Elimination des déchets¹

¹ Bidons de récupération disponibles : métaux lourds, solvants organiques halogénés, solvants organiques non chlorés, acides, bases

(2)

Nom :

Prénom :

Titre de l'expérience : Détermination de la constante de p_{acid} de I₂

Mesures de sécurité

Protocole

- Titrage de la phase aqueuse
- Prélever 50,0 ml de la phase aqueuse et les verser dans un erlenmeyer de 250 ml
- Doser la solution avec une solution de $\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_3$ à $5,0 \cdot 10^{-3} \text{ mol.l}^{-1}$
- Quand la solution devient jaune pâle, ajouter une pointe de spatule de thiodène pour repérer l'équivalence

$$V_{eq} =$$

Destruction des produits – Elimination des déchets¹

¹ Bidons de récupération disponibles : métaux lourds, solvants organiques halogénés, solvants organiques non chlorés, acides, bases