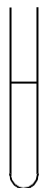


TP 4 : Extraction du diiode

La Bétadine est un antiseptique qui permet de désinfecter les plaies. Elle contient du diiode, I_2 , en partie responsable des effets de la Bétadine. Cette solution est aqueuse, brune et parfaitement homogène.

Une méthode d'extraction utilisée en pharmacie est l'extraction liquide-liquide dont le principe est le suivant : il s'agit de faire passer le diiode de la bétadine dans un autre solvant, bien choisi ...



L'eau distillée avec L'éthanol ** On agite et on laisse reposer.

1. Qu'observez-vous ?



← L'eau distillée avec le cyclohexane ** On agite et on laisse reposer.

2. Qu'observez-vous ?

3. À l'aide des informations fournies, déterminer quel est le solvant le plus adapté pour réaliser l'extraction du diiode ? Justifier votre réponse.

2- Extraction du diiode en solution dans l'eau.

Avant agitation



← Cyclohexane (incolore)

← L'eau de diiode (couleur brune)

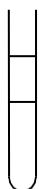


جامعة غليزان
RELIZANE UNIVERSITY

On agite et on laisse reposer



Après agitation

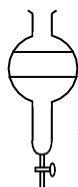


← 1^{ère} phase.

← 2^{ème} phase.

4. Décrire le mode opératoire ?

5. Qu'avez-vous obtenu ? avec une explication ?



← Le cyclohexane avec le diiode

← L'eau

6. Expliquer ? calculer la masse du produit obtenu ?