

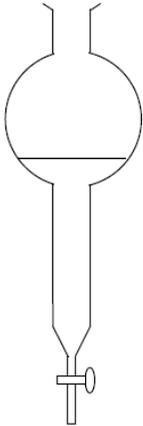


# TP-S07,1 EXTRACTION DU DIIODE D'UN ANTISEPTIQUE

## 1- SECURITE AU LABORATOIRE

solvants	pictogrammes	principales précautions
.....		Eloigner d'une source de chaleur
.....		Eloigner d'une source de chaleur / Manipuler sous la hotte / Porter des gants / Ne pas rejeter dans l'évier

## 2- EXTRACTION DU DIIODE DANS LA BÉTADINE®



## 3- MISCIBILITÉ DE DEUX LIQUIDES ET DENSITÉ DES SOLVANTS

3.1. ....

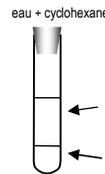
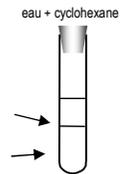
3.2. ....

3.3.

	éthanol	cyclohexane
Densité		
Miscibilité avec l'eau		
Position par rapport à l'eau		

3.4. ....

3.5.



## 4- SOLUBILITÉ DU DIIODE

Dissolution du diiode dans l'eau ?	dans le cyclohexane ?
Couleur de la solution : .....	Couleur de la solution : .....
dissolution des cristaux : .....	dissolution des cristaux : .....

## 5- EXTRACTION DU DIIODE EN SOLUTION DANS L'EAU PAR LE CYCLOHEXANE

5.1. Mélange avant agitation	5.2. Mélange après agitation

5.3. ....

5.4. ....

5.5. ....

## 6- COMPRENDRE L'EXTRACTION

6.1. Justification du choix du solvant extracteur (choisir les 2 critères).

Pour réaliser une extraction par solvant, il faut respecter 2 critères dans le choix du solvant extracteur :

Le solvant extracteur doit être **miscible / non miscible** à l'eau et l'espèce chimique à extraire dissoute dans l'eau doit être **plus soluble / moins soluble** que dans l'eau

6.2. Position des solvants et du diiode dissous dans l'ampoule à décanter (schéma §II)

6.3. ....

Le cyclohexane est plus volatil que l'eau et plus volatil que les espèces à extraire.

6.4. ....