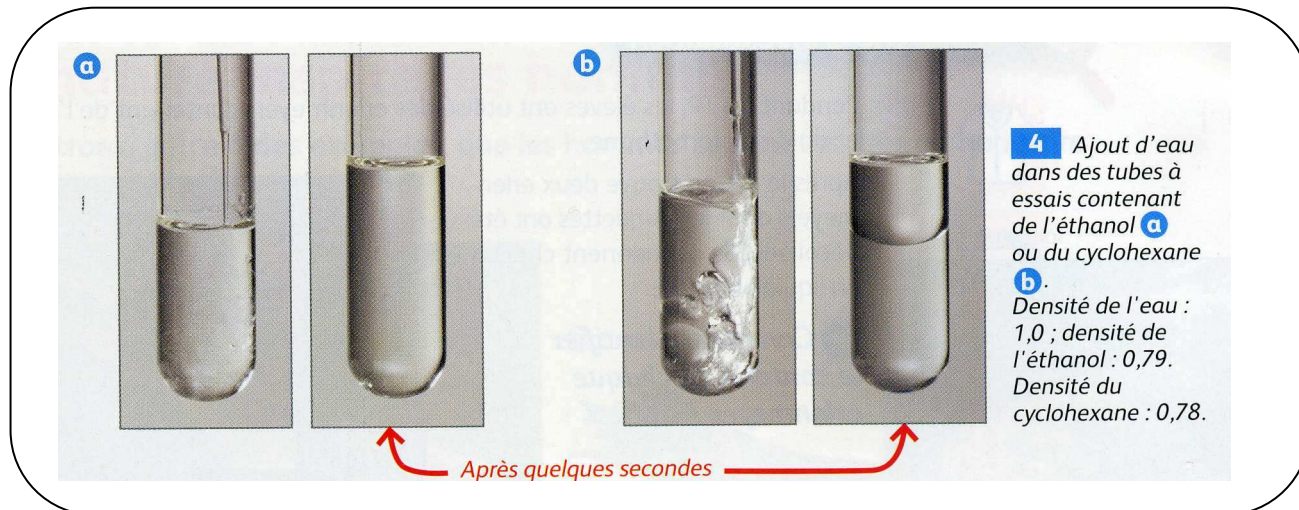


# Extraction du diiode

## 1. Miscibilité de l'eau avec d'autres solvants organiques

### a- Mode opératoire

- Le professeur réalise l'expérience photographiée ci-dessous.



- A partir des photos et de l'expérience, rédiger le mode opératoire.

### b- Observation - Interprétation

1. Combien de phases observe-t-on dans chaque tube à essais au bout de 30 s ?
2. Que peut-on dire de la miscibilité de l'eau avec l'éthanol ? avec le cyclohexane ?
3. Dans le cas où les liquides ne sont pas miscibles, identifier les différentes phases.
4. Quelle expérience simple peut-on réaliser pour confirmer le résultat ?

## 2. Extraction du diiode

### a- Mode opératoire

- **Avant de commencer, lire la FICHE METHODE d'utilisation d'une ampoule à décanter, livre p329.**
- Verser 20 mL d'une solution aqueuse de diiode dans une ampoule à décanter.
- Ajouter 10 mL de cyclohexane, puis boucher et agiter vigoureusement, comme sur le schéma de la fiche méthode p 329.
- Poser l'ampoule sur son support.
- Déboucher et laisser reposer.
- Répondre aux questions du b, puis revenir ensuite au mode opératoire pour terminer.
- Eliminer la phase aqueuse.

### b- Observations – Interprétation

1. Faire les schémas de l'expérience, en respectant les consignes de schématisation.



2. Où se trouve le diiode en début d'expérience ? Justifier la réponse.

3. Où se trouve la majorité du diiode en fin d'expérience ? Justifier la réponse.

### c- Conclusion

Quelles sont les deux propriétés que doit posséder un solvant extracteur ?