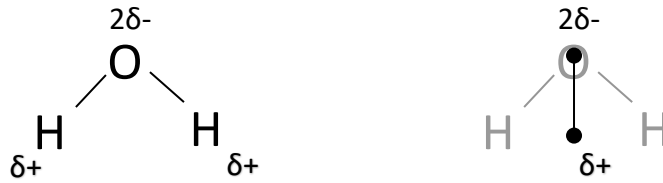


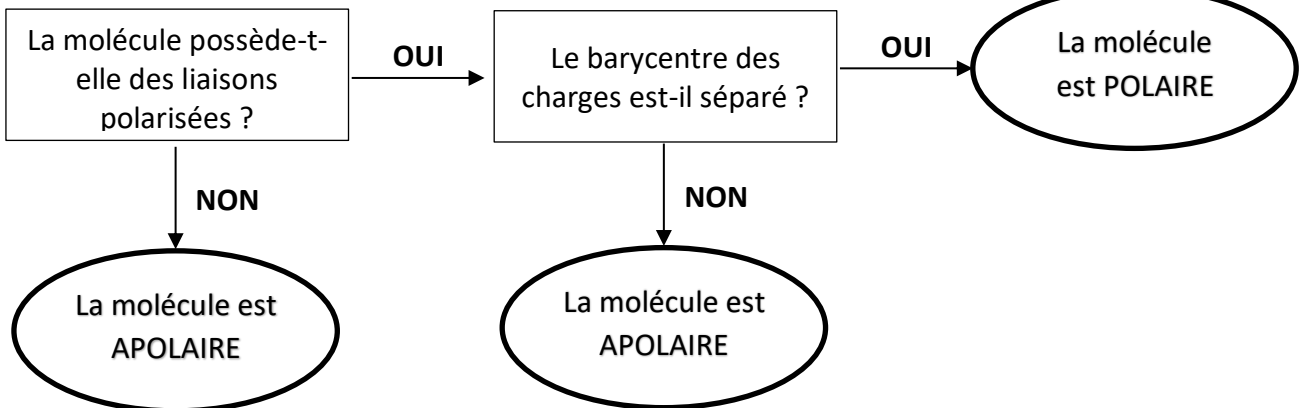
## TP : Espèces polaires et apolaires

### L'eau, solvant polaire :

Du fait de sa géométrie, l'eau possède un caractère polaire : elle se comporte comme un petit élément à deux pôles électriques de signe opposés :



### Reconnaître des molécules polaires ou apolaires



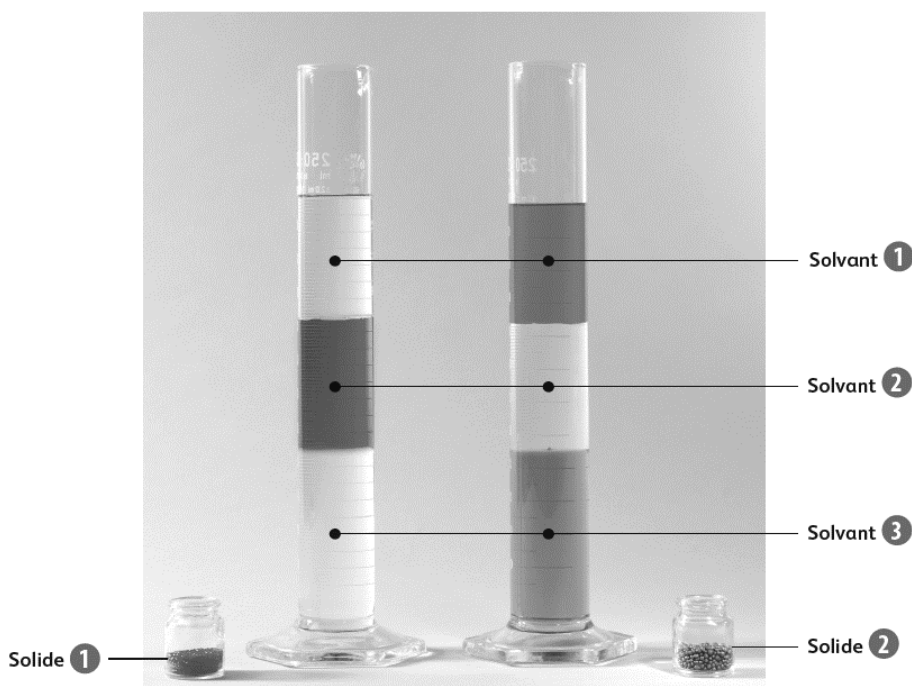
### Solubilité et caractère polaire

- La solubilité d'une espèce polaire ou ionique est d'autant plus élevée que le solvant utilisé est polaire.
- La solubilité d'une espèce apolaire est d'autant plus élevée que le solvant utilisé est apolaire.
- Deux solvants sont d'autant plus miscibles l'un à l'autre qu'ils peuvent établir des liaisons entre eux.

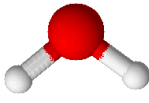
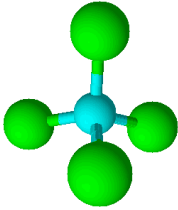
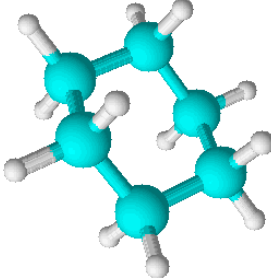
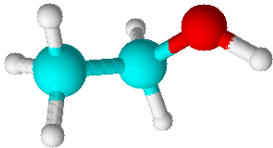
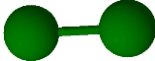
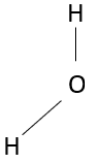
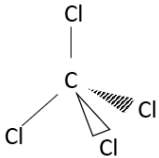
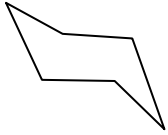
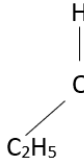
**Le but du TP est de reproduire les mélanges suivants dans des tubes à essais.**

Produits à disposition :

- Solvants : eau, tétrachlorure de carbone, cyclohexane, éthanol
- Produits : diiode, sulfate de cuivre



1. Compléter le tableau suivant :

	Eau H <sub>2</sub> O	tétrachlorure de carbone CCl <sub>4</sub>	Cyclohexane C <sub>6</sub> H <sub>14</sub>	Ethanol CH <sub>3</sub> CH <sub>2</sub> OH	Diode I <sub>2</sub>
Densité	1,0	1,6	0,8	0,8	
Représentation dans l'espace et répartition des charges partielles					
					I - I
La molécule possède-t-elle des liaisons polarisées ?					
Le barycentre des charges est-il confondu ?					
La molécule est-elle polaire ?					
Dissout-elle des composés ioniques ?					
Dissout-elle le diiode ?					

- Expliquer pourquoi l'éthanol est miscible à l'eau et également miscible au cyclohexane
- Identifier sur la photo les solides 1 et 2, puis les solvants 1,2 et 3. Réaliser les mélanges.
- Vous avez à disposition une solution aqueuse contenant du diiode et du sulfate de cuivre II.
  - Proposer une méthode de séparation des 2 solutés.  
Matériel à disposition : ampoule à décanter.
  - Compléter le schéma de l'ampoule à décanter avant et après agitation en précisant la place de chaque solvant et de chaque soluté.

Avant agitation



Après agitation

