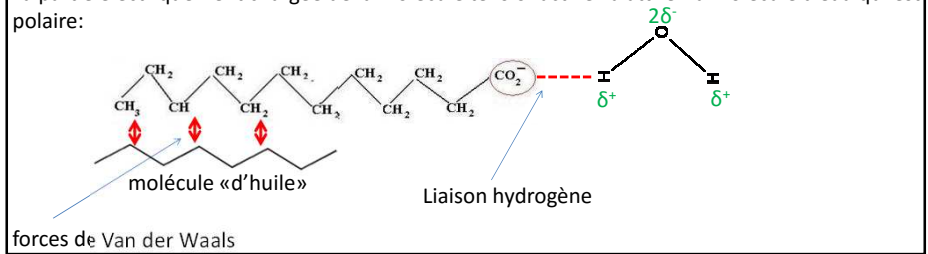


Exercice 4:

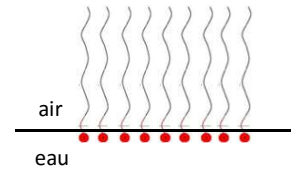
1. Il n'y a pas de liaisons polarisées donc I_2 est apolaire.
2. Comme le soluté I_2 est apolaire, il faut choisir un solvant apolaire: le cyclohexane car il ne possède pas de liaisons polarisées.

Exercice 5:

1. La longue chaîne carbonée de la molécule tensioactive va attirer la molécule d'huile (longue chaîne carbonée) grâce aux forces de Van der Waals. La partie électriquement chargée de la molécule tensioactive va attirer la molécule d'eau qui est polaire:



2.



3.

