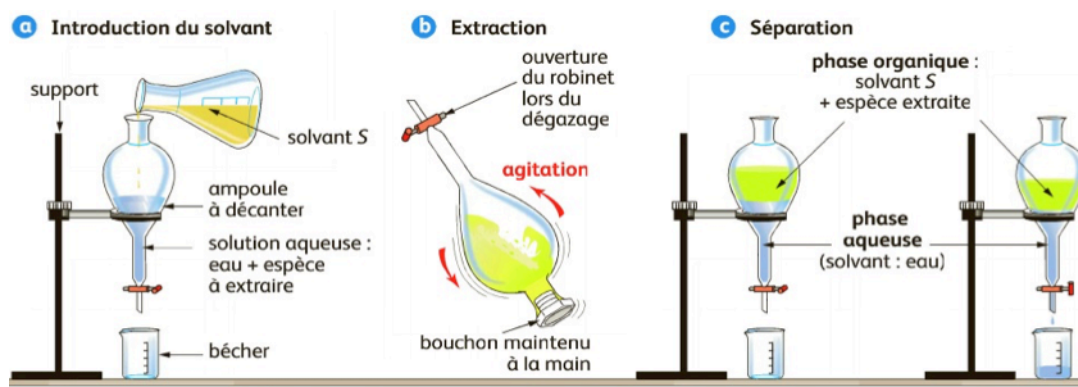


## TP : Un mélange trop homogène !

## Document 1 - Fiche technique

Métacuprol®	Lugol®
<p>Le Métacuprol® est un médicament permettant de soigner des infections cutanées.</p> <p><b>Principe actif</b> : le sulfate de cuivre</p> <p><b>Excipients</b> : Sodium bicarbonate (E 550i), Borique acide, Citrique acide (E 330), Paraffine</p> 	<p>Le Lugol® est utilisé comme traitement de l'asthme et comme antiseptique.</p> <p><b>Principe actif</b> : le diiode</p> 

## Document 2 - Protocole d'utilisation d'une ampoule à décanter






## Document 3 - Définitions

La miscibilité désigne usuellement la capacité de divers liquides à se mélanger. Si le mélange obtenu est homogène, les liquides sont qualifiés de miscibles.

Inversement, les liquides sont dits non-miscibles s'ils ne peuvent pas se mélanger et forment un mélange hétérogène : on observe alors plusieurs phases. Le liquide de densité plus faible sera alors placé au-dessus de l'autre.

*Extrait de "wikipédia"*

## Document 4 - Caractéristiques des espèces chimiques disponibles

	Eau	Ethanol	Cyclohexane	Dichlorométhane
Solubilité du diiode	Peu soluble	Très soluble	Soluble	Peu soluble
Densité	1,0	0,80	0,78	1,32
Miscible avec l'eau				
Risques et sécurité				

**MISSION 1** : Proposer un protocole expérimental simple qui permettra de compléter la ligne du document 4 correspondant au critère de "miscibilité avec l'eau".

**MISSION 2** : Lors d'une mauvaise manipulation dans votre pharmacie, des flacons de Métacuprol® et de Lugol® ont été mélangés. Afin de fabriquer à nouveau du Lugol®, vous avez besoin d'extraire la molécule qui constitue son principe actif de ce mélange verdâtre.