

## Ch 3 Où vont les eaux usées ? – Activité 3



### Miscibilité – Exercices Pratiques

#### 1 - Activité documentaire

“ Commençons par examiner la composition de la vinaigrette, (...), composée de vinaigre, d’huile, de sel, de poivre et de moutarde à volonté. La vinaigrette est une émulsion : le vinaigre est une solution d’acide acétique dans l’eau et l’huile. Normalement, l’huile ne se dissout pas dans l’eau ; c’est seulement quand on agite fortement un mélange d’eau et d’huile que des gouttelettes d’huile se placent en suspension dans l’eau. Temporairement, d’ailleurs, car ces gouttelettes, moins denses que l’eau, remontent, fusionnent et reforment une couche huileuse séparée. Cette description n’est valable que si la proportion d’huile n’est pas trop forte. Quand l’eau et l’huile sont en quantités égales, c’est l’huile qui forme des gouttelettes dispersées dans l’eau. En revanche, si l’on augmente la proportion d’huile, c’est l’eau qui viendra se placer sous forme de gouttelettes dans l’huile (...). ”.



Extrait de l’ouvrage de M. Hervé THIS “ Les secrets de la

Lorsqu’on agite un mélange d’eau et d’huile, on obtient un mélange ..... formé de gouttelettes d’eau et d’huile appelé émulsion. Ces deux liquides ne sont pas ..... entre eux. Au bout de quelques temps, l’huile et l’eau se ..... et l’huile se trouve placée ..... de l’eau.

#### 2 - Expérience :

- Mettre dans les tubes à essais les différents liquides indiqués
- Mettre un bouchon
- Agiter et observer
- Laisser reposer et observer de nouveau
- Légèrer et compléter les schémas et le tableau

	eau + sirop	eau + vinaigre	Huile + vinaigre	Huile + eau
Schéma du tube				
Mélange homogène ou hétérogène				
Miscible ou non miscible				
Observation après repos				

### 3- Conclusion :

Deux liquides sont **miscibles** quand on obtient un mélange .....

Deux liquides sont **non miscibles** quand on obtient un mélange .....