

# SEQUENCE 03: LES MELANGES



# 1. Deux mélanges du quotidien



**Une vinaigrette**

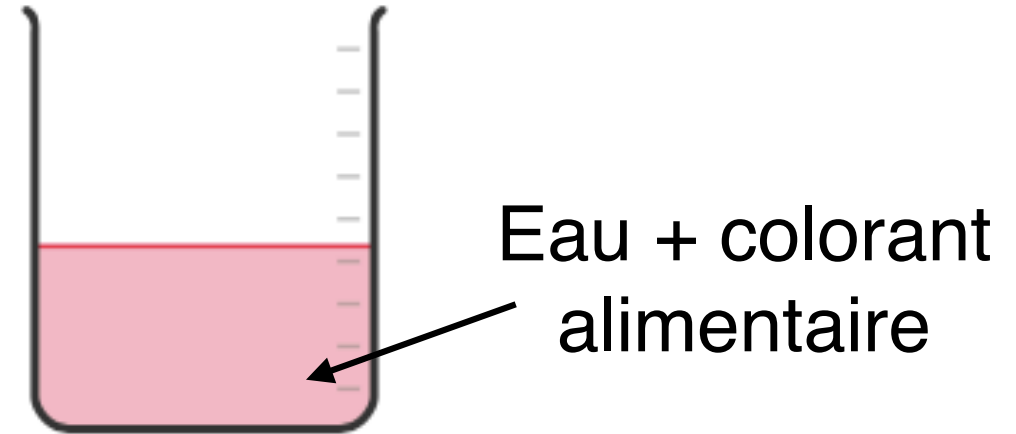


**Une grenadine**

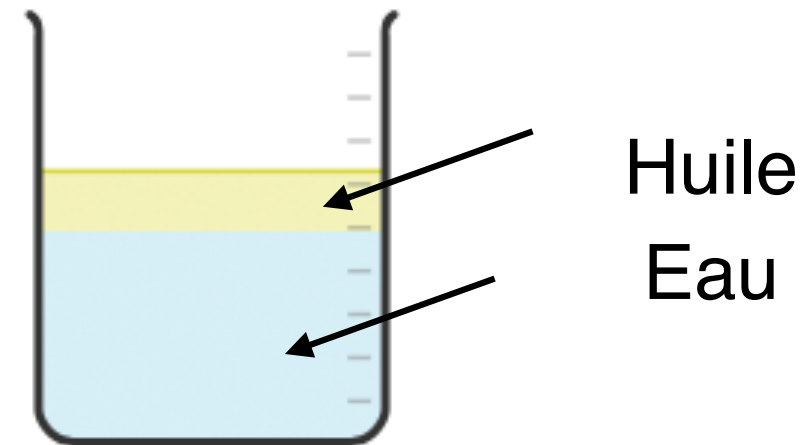
<b>DÉFINITION</b>	<b>La grenadine</b>	<b>La vinaigrette</b>
	<b>Mélange homogène</b>	<b>Mélange hétérogène</b>
	<b>On ne distingue pas les différents constituants</b>	<b>On peut distinguer les différents constituants</b>

## 2. La miscibilité des liquides

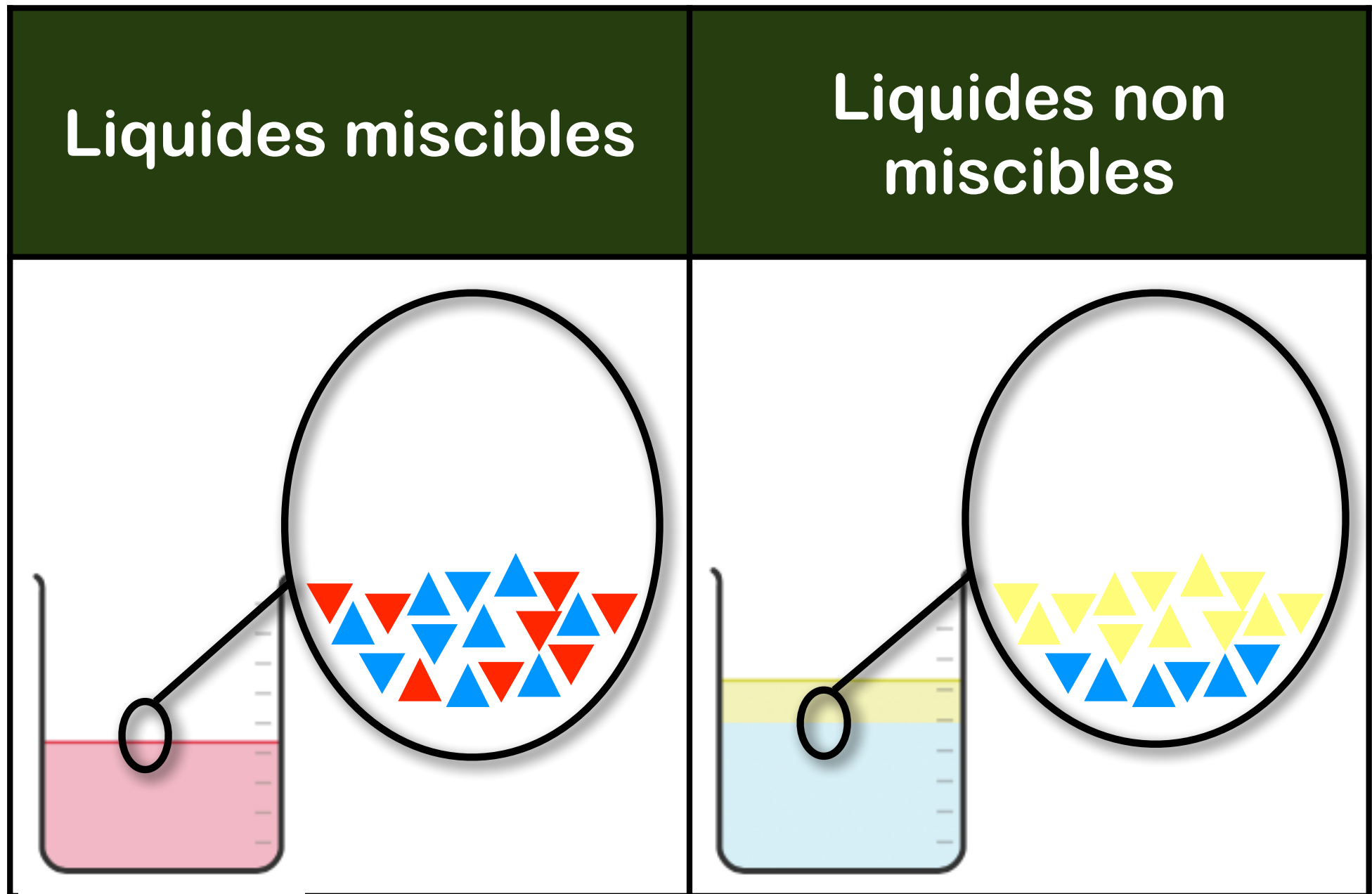
**Le colorant alimentaire est miscible avec l'eau**



**L'huile n'est pas miscible avec l'eau**



### 3. Comprendre la miscibilité avec le modèle de particules





## 4. La masse volumique

### DÉFINITION

La masse volumique, c'est la masse d'un volume donné, elle se note  $\rho$

$$\rho_{\text{eau}} = 1 \text{ kg/L}$$



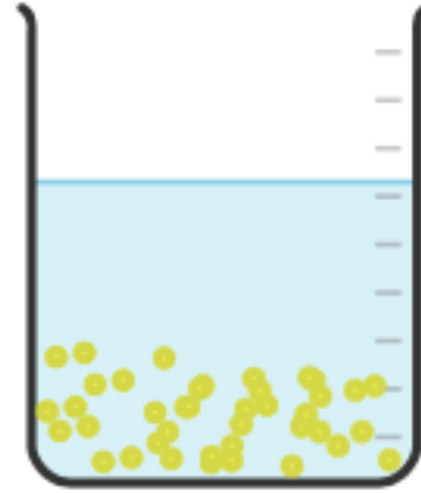
$$\rho_{\text{huile}} = 0,920 \text{ kg/L}$$

L'huile est toujours au-dessus de l'eau.

## 5. La dissolution d'un solide



**Eau + sel**



**Eau + sable**

**Certains solides se décomposent dans l'eau**

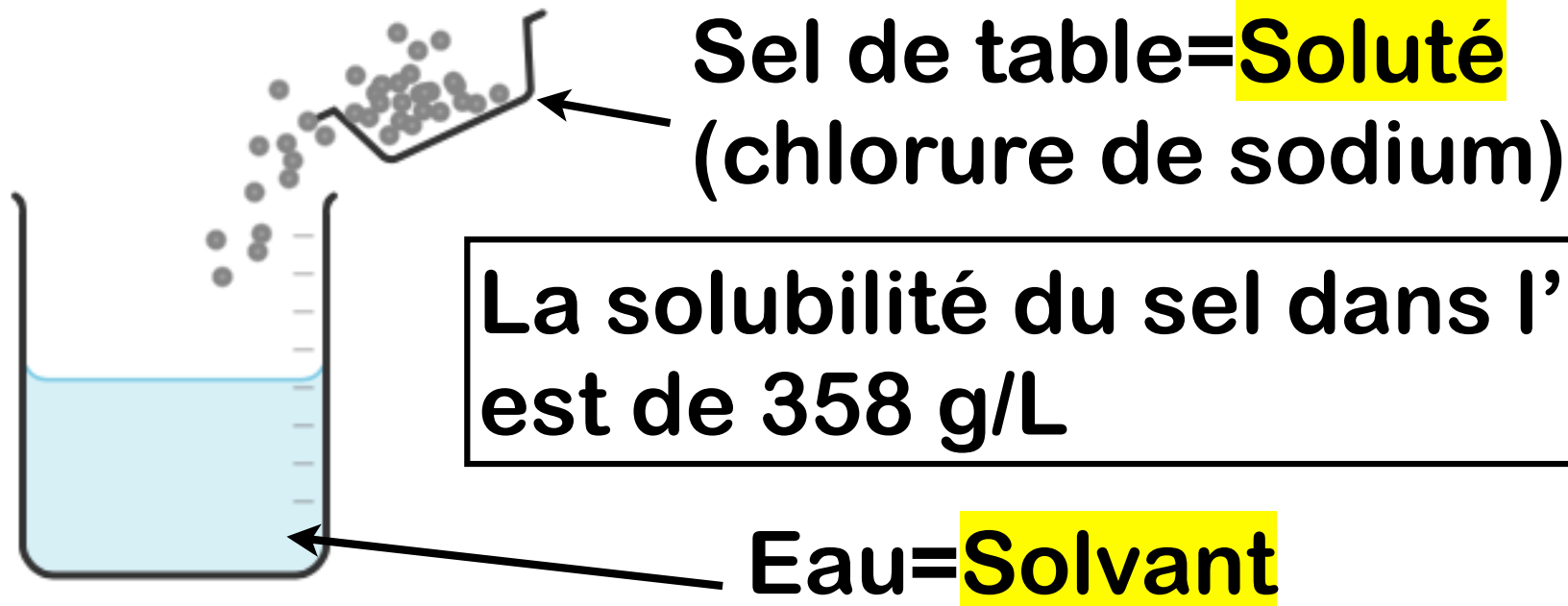
**Ils sont solubles dans l'eau**

## 6. Déterminer la solubilité de l'eau salée

### DÉFINITION

La solubilité, c'est la masse maximale de soluté que l'on peut dissoudre dans un solvant, en g/L.

Exemple pour l'eau salée=Solution





## 7. La dissolution d'un gaz

Les gaz dissous dans une solution peuvent être récupérés par la technique du déplacement d'eau

