

# SEQUENCE 03: LES MELANGES



## Deux mélanges du quotidien



**Une vinaigrette**



**Une grenadine**

**La grenadine**

**La vinaigrette**

**Mélange homogène**

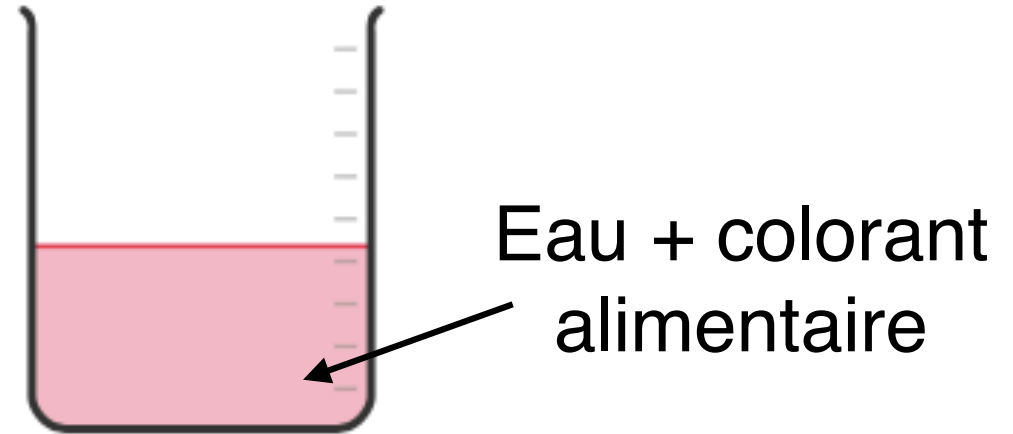
**Mélange hétérogène**

**On ne distingue pas  
les différents  
constituants**

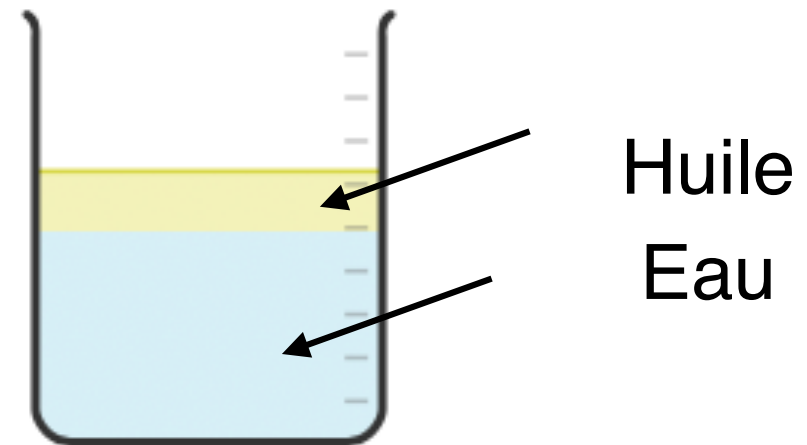
**On peut distinguer  
les différents  
constituants**

# La miscibilité des liquides

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

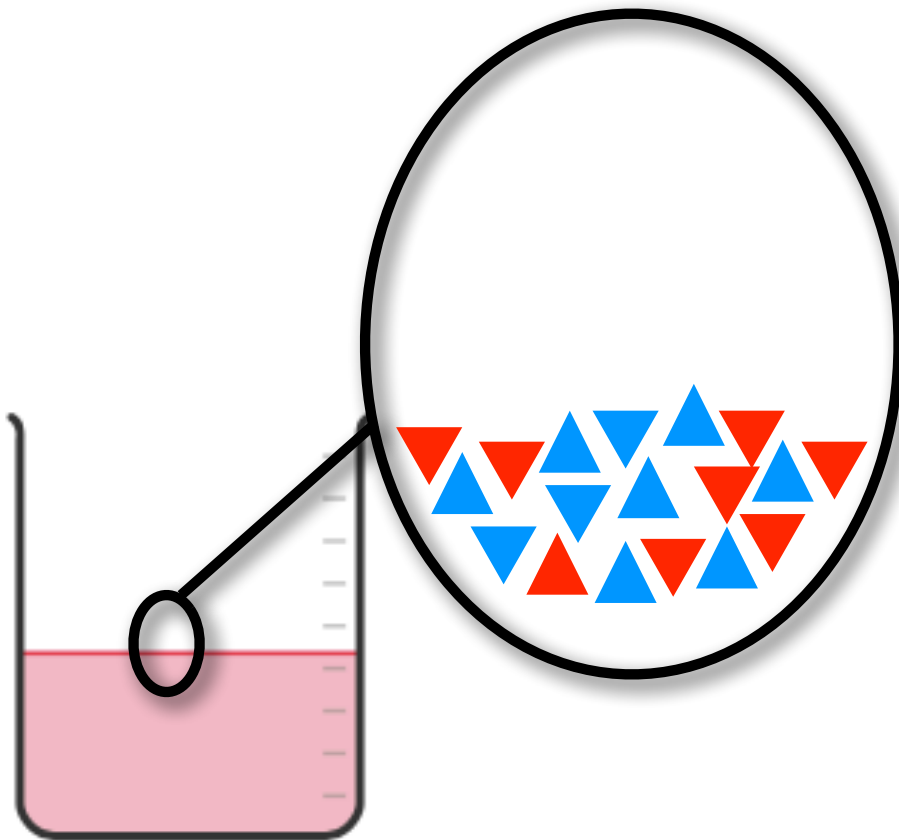


**L'huile n'est pas miscible avec l'eau**

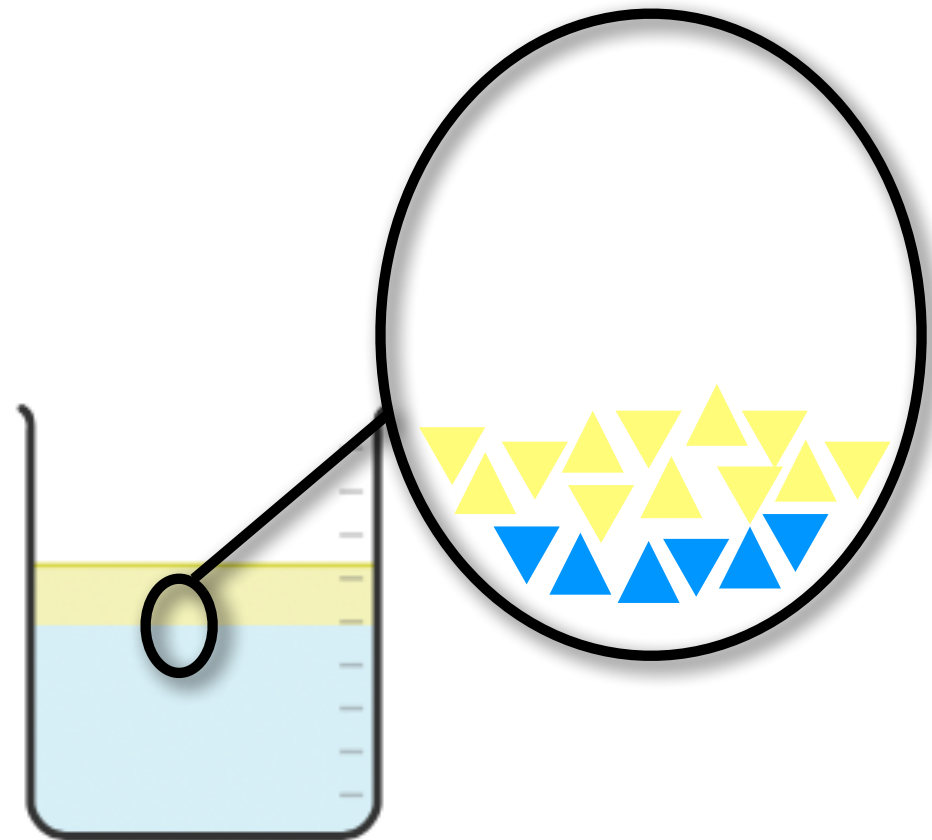


# Comprendre la miscibilité avec le modèle de particules

Liquides miscibles



Liquides non miscibles





# La masse volumique

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

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



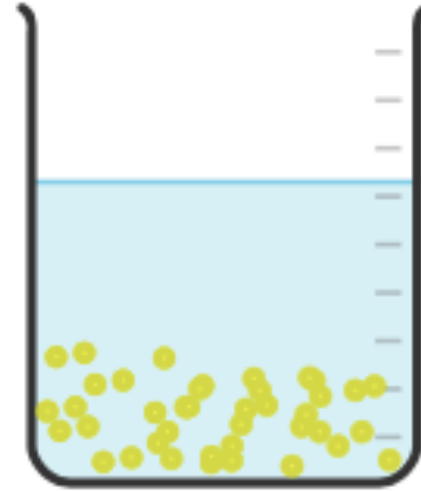
$$\rho_{\text{huile}} = 0,920 \text{ kg/L}$$

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

# La dissolution d'un solide



**Eau + sel**



**Eau + sable**

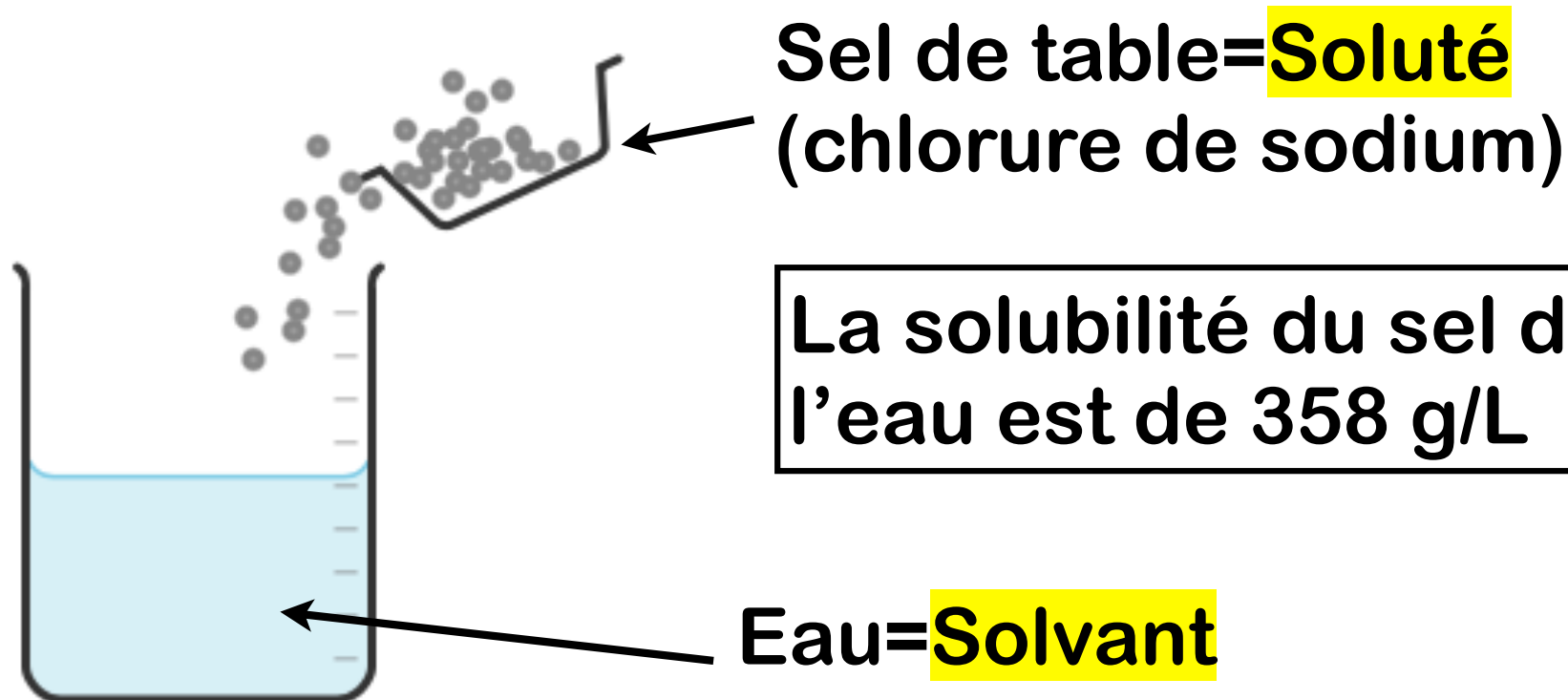
**Certains solides se décomposent dans l'eau**

**Ils sont solubles dans l'eau**

# Déterminer la solubilité de l'eau salée

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





# La dissolution d'un gaz

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

