

SEQUENCE 03: LES MELANGES



1. Deux mélanges du quotidien



Une vinaigrette



Une grenadine

DÉFINITION

La grenadine

Mélange homogène

On ne distingue pas
les différents
constituants

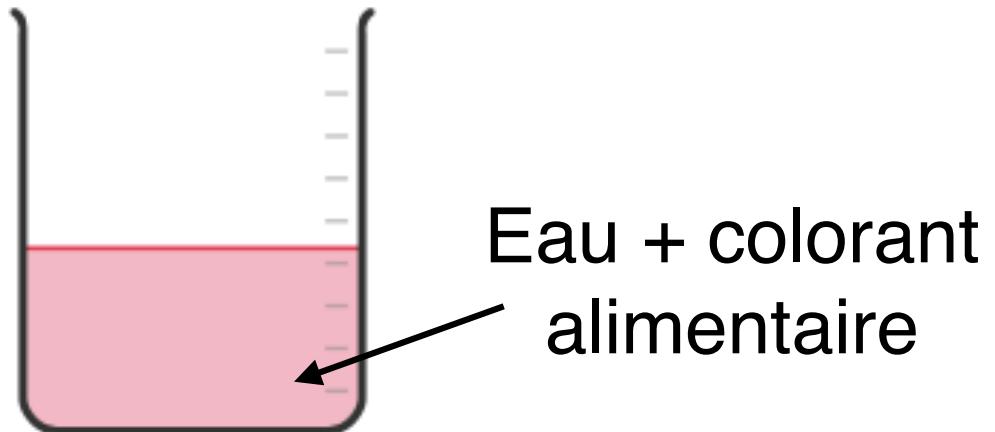
La vinaigrette

Mélange hétérogène

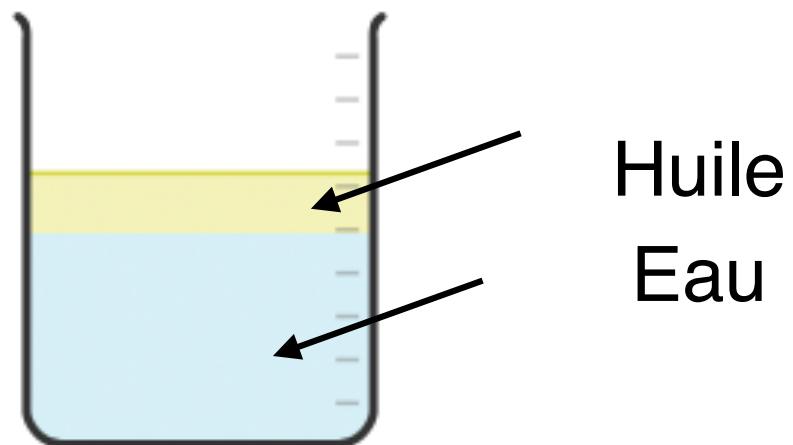
On peut distinguer
les différents
constituants

2. La miscibilité des liquides

Le colorant alimentaire est miscible avec l'eau



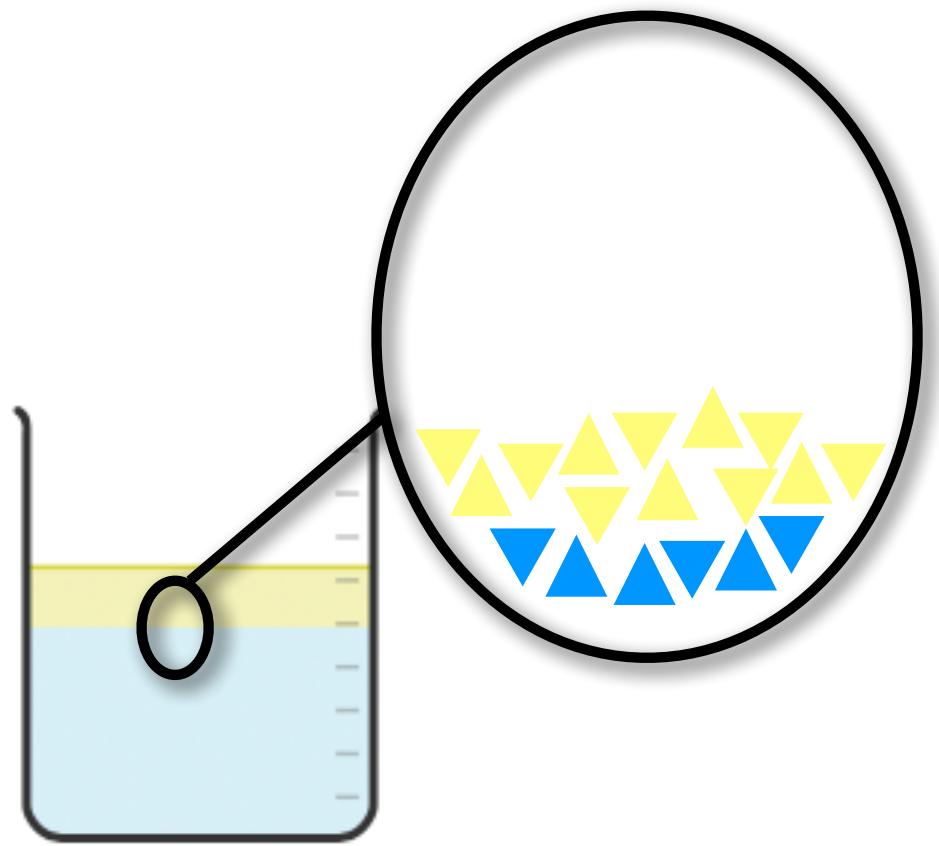
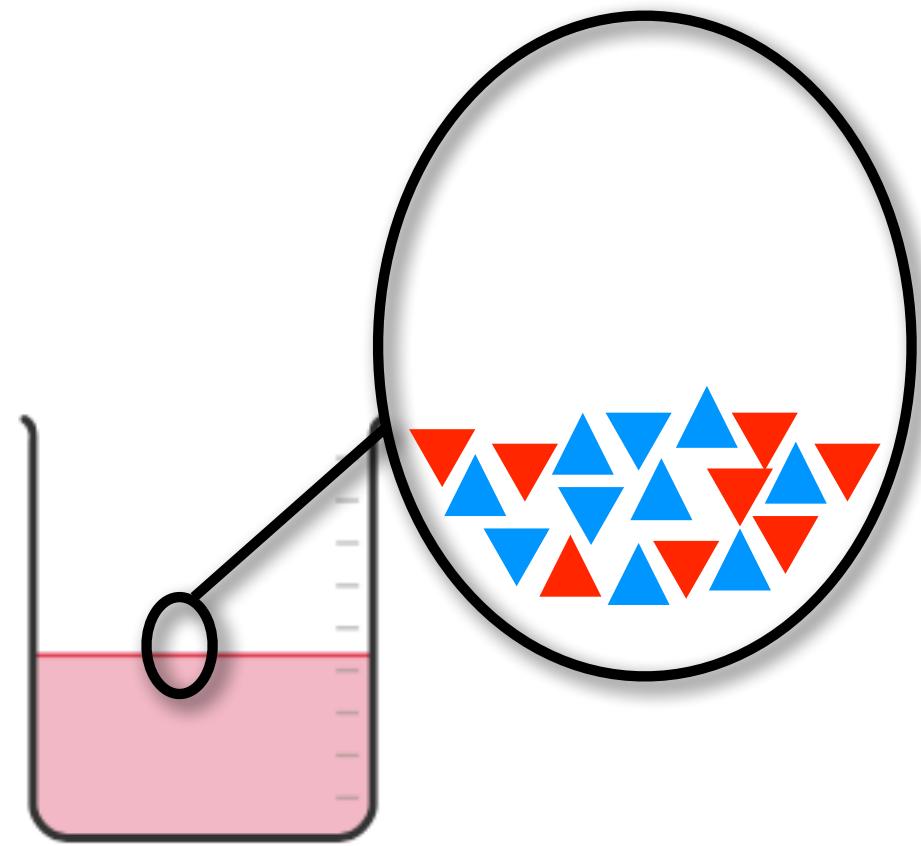
L'huile n'est pas miscible avec l'eau



3. Comprendre la miscibilité avec le modèle de particules

Liquides miscibles

Liquides non miscibles



4. La masse volumique

DÉFINITION

La masse volumique, c'est la masse d'un volume donné, elle se note ρ

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



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

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

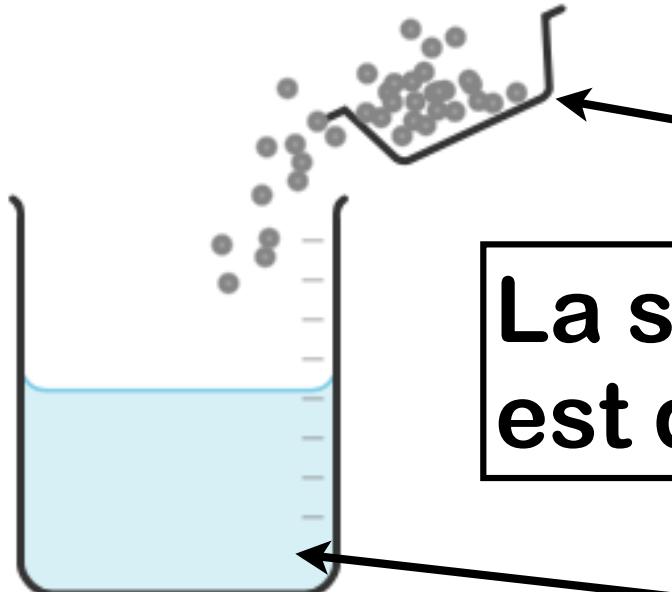
Ils sont solubles dans l'eau

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**



Sel de table=Soluté
(chlorure de sodium)

**La solubilité du sel dans l'eau
est de 358 g/L**

Eau=Solvant

7. La dissolution d'un gaz

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

