

SEQUENCE 03: LES MELANGES

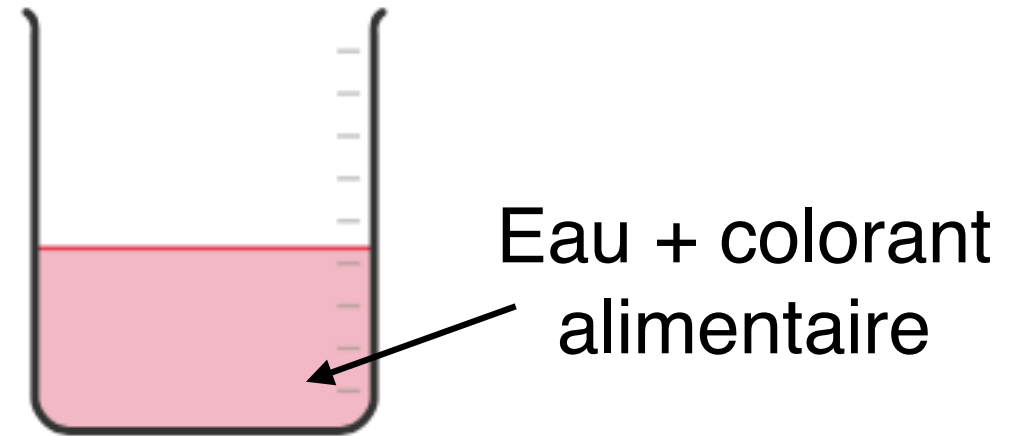


1. Deux mélanges du quotidien

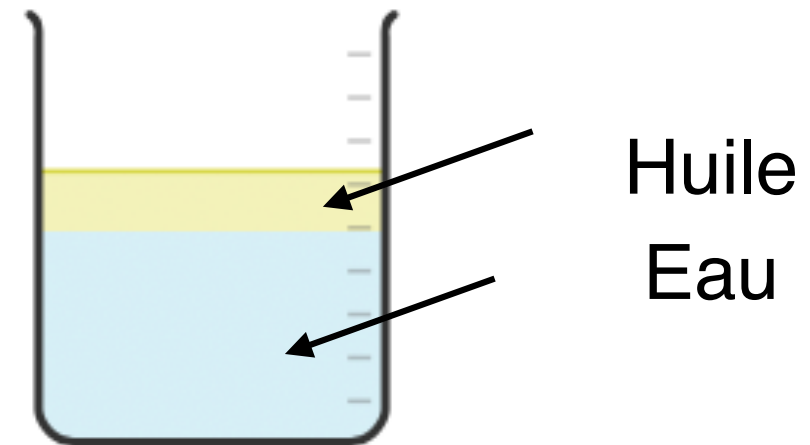
DÉFINITION	La grenadine	La vinaigrette
	Mélange homogène	Mélange hétérogène
	On ne distingue pas les différents constituants	On peut distinguer les différents constituants

2. La miscibilité des liquides

Le colorant alimentaire est miscible avec l'eau

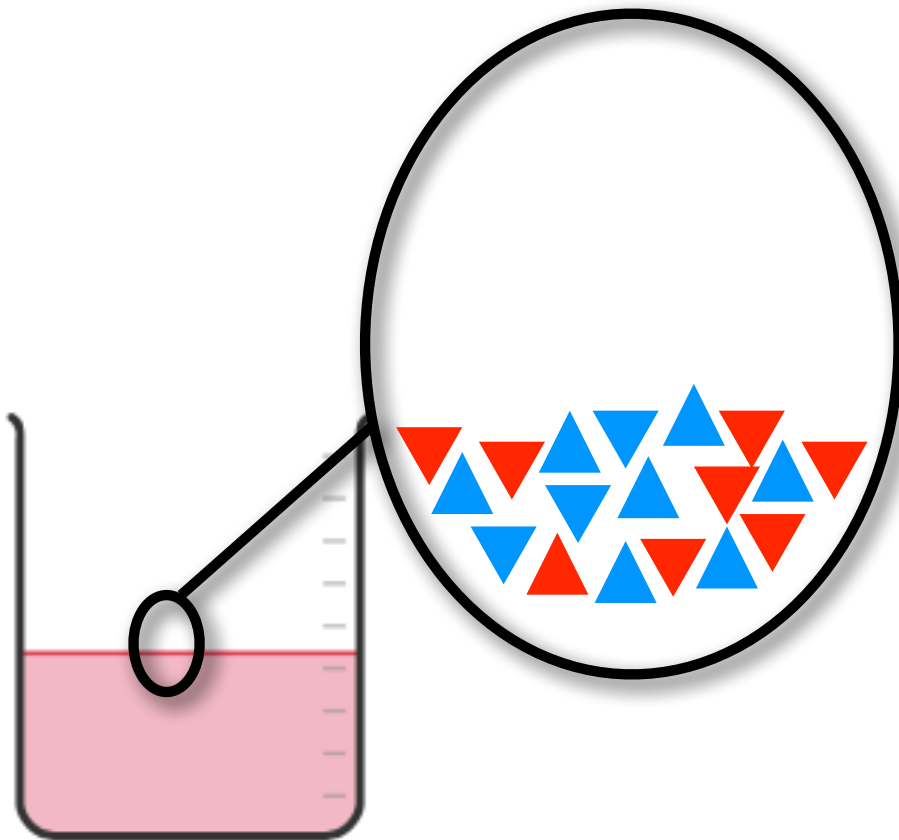


L'huile n'est pas miscible avec l'eau

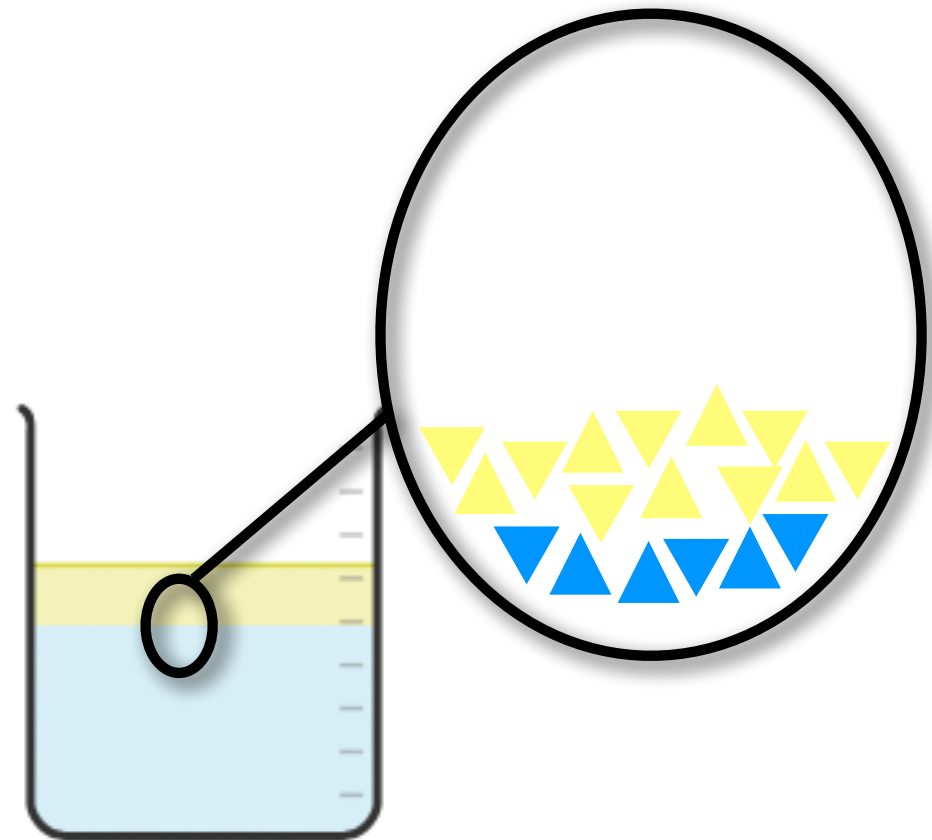


3. Comprendre la miscibilité avec le modèle de particules

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 »)

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



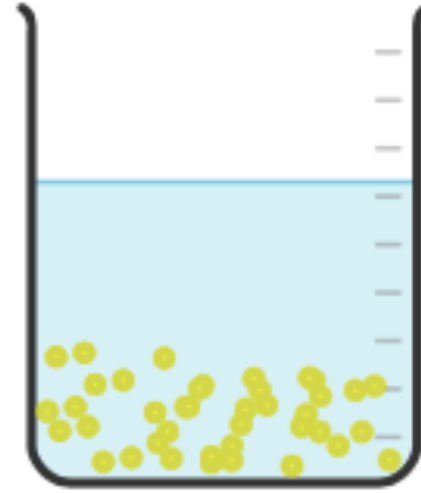
$$\rho_{\text{huile}} = 0,920 \text{ kg/L}$$

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. 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



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

