

# CHAPITRE 4 : LES MELANGES

## 1) Miscibilité

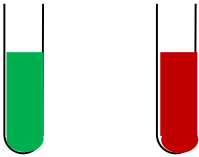
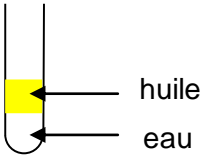
**Hétérogène** : se dit d'un mélange dont on distingue au moins deux constituants à l'œil nu.

Exemples : eau boueuse, eau pétillante, jus avec pulpe

**Homogène** : se dit d'un mélange dont on distingue un seul constituant à l'œil nu.

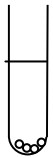
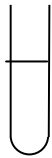
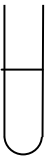

Exemples : eau du robinet, lait, eau avec du sirop

**Miscible** : se dit de deux liquides qui forment un mélange dont on ne peut pas distinguer les constituants à l'œil nu.

	eau + sirop / eau + vinaigre	eau + huile
Ajouter la même quantité d'eau que de liquide (sirop, vinaigre, huile) dans chaque tube à essai. Boucher, agiter et laisser reposer.		
Mélange homogène ou hétérogène ?	homogène	hétérogène
Miscible ou non miscible ?	miscibles	Non miscibles

## 2) dissolution

**Soluble** : se dit d'une substance qui peut se dissoudre dans un liquide.

	Sable	Sel	Sucre	Farine
Remplir à moitié d'eau les tubes à essais. Verser une pointe de spatule de chacun des solides dans un des tubes. Fermer avec le bouchon, agiter et laisser reposer.				
Observation	On voit le sable	On ne voit plus le sel	On ne voit plus le sucre	On voit la farine
Le mélange est-il homogène ou hétérogène ?	hétérogène	homogène	homogène	hétérogène
Le solide est-il soluble ou insoluble dans l'eau ?	insoluble	soluble	soluble	insoluble

### solubilité du sel dans l'eau :

Dans 100 mL d'eau, on peut dissoudre **au maximum 34 g** de sel. Au-delà, la solution est **saturée**.

Donc dans 1000 mL ou 1 L d'eau, on peut dissoudre **340 g** de sel.