



I) Notion de mélange :

1) Définition :

Un mélange est formé par plusieurs constituants.

Exemples : eau de mer ; eau d'oued ; eau de robinet ; eau minérale ; eau de pluie ; eau de javel ; lait ; citron ; jus d'orange ; une soupe ; l'air ; boisson gazeuse ; or à 18 carats ; alcool à 70° ...

On distingue deux types de mélanges :

a) Mélange homogène :

Un mélange est **homogène**, **lorsque à l'œil nu, on ne peut pas distinguer** des parties d'aspects différents

Un mélange homogène est formé par une seule phase (partie)

Exemples : eau de robinet ; eau minérale ; eau de pluie ; eau de javel ; lait ; citron ; l'air ; boisson gazeuse ; or à 18 carats ; alcool à 60° ; plastique ...

b) Mélange hétérogène :

Un mélange est hétérogène lorsque à l'oeil nu, on peut distinguer des parties d'aspects différents d'aspects différents.

Un mélange hétérogène est formé par au moins deux phases (parties).

Exemples : eau de mer ; eau d'oued ; eau + sable ; eau + charbon ; jus d'orange ; eau + huile ...

2) alliage :

Un alliage est un corps solide, formé généralement de deux métaux

Exemples : Or à 18 carats (or + cuivre) ; acier (fer + carbone) ; bronze (cuivre + étain)
laiton (cuivre + zinc) ; billon (cuivre + argent) ; zamaks (zinc + aluminium + magnésium + cuivre) ...

II) Corps purs:

Définition : Un corps pur il possède quelques propriétés bien déterminées (température d'ébullition, masse volumique, densité ...).

Exemples : eau distillée ; dioxygène ; fer ; magnésium ; or à 24 carats ; sucre ; alcool absolu ; pétrole ; acétone..

On distingue deux types de corps purs :

a) Corps pur organique: C'est un corps qui contient généralement du carbone, il devient noir lorsqu'il est brûlé.

Exemples : alcool absolu ; essence ; pétrole ; acétone ; butane ; or à 24 carats ...

b) Corps pur inorganique : C'est un corps qui ne contient pas généralement du carbone

Exemples : magnésium ; aluminium ; fer ; cuivre ; eau distillée ...

c) Remarque : Le carbone (C), le monoxyde de carbone (CO), le dioxyde de carbone (CO₂) et les carbonates (CO₃) contiennent l'élément carbone, mais ils sont classés parmi les corps inorganiques.