

LES MÉLANGES

Corps pur et mélange

Un corps pur est constitué d'une seule espèce chimique.

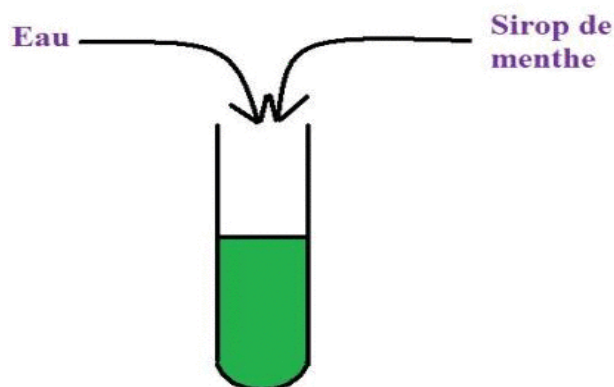
Exemple : l'eau distillée ou déminéralisée, une lame de cuivre, une mine de crayon, du dioxygène, ..., sont des **corps purs**.



Un mélange est constitué de plusieurs espèces chimiques.

Exemple : l'eau que nous buvons (eau en bouteille ou eau du robinet), les alliages de métaux, l'air que nous respirons, du jus d'orange ..., sont des **mélanges**.

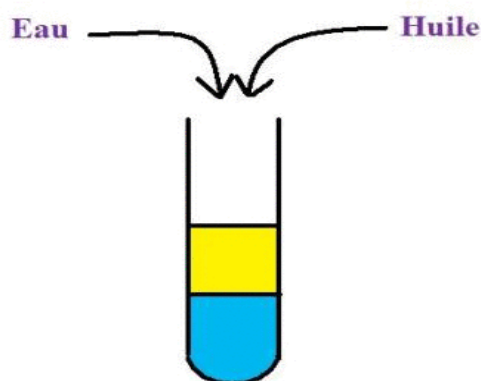
Mélange homogène et mélange hétérogène



Mélange homogène

Dans un mélange homogène, on ne distingue pas les différents constituants à l'oeil nu.

Exemple : l'eau que nous buvons (eau en bouteille ou eau du robinet),
le sirop de menthe,
le café,
l'air que nous respirons, ...
sont des mélanges homogènes.



Mélange hétérogène

Dans un mélange hétérogène, on distingue plusieurs constituants à l'oeil nu.

Exemple : la vinaigrette,
le jus d'orange avec pulpe,
les sodas (on distingue les bulles de gaz et le liquide), ...
sont des mélanges hétérogènes.

Réaliser des mélanges peut provoquer des transformations de la matière (ex : le sel se dissout dans l'eau, il s'agit d'une transformation)