**Les mélanges**

Prf.Ammari muh’amad

Collége elmanssour eddahbi -tantan

1er année collége

**Leçon 8**

**I.Notion de mélange :**

**Une substance est un mélange si elle est constituée de plusieurs espèces chimiques différentes.**

A

Si une substance contient au moins deux espèces chimiques elle est alors un **mélange.**

Une substance qui ne contient qu’une seule espèce chimique est un **corps pur.**

**II –Les types de mélanges :**

Il ya deux sortes de mélanges :

1) Les mélanges homogènes:

Un mélange est dit homogène si au moins deux de ses constituants ne sont pas visibles à l’œil nu même après agitation.

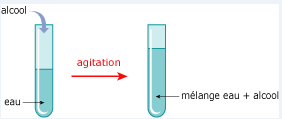
**Exemples**: l’eau du robinet, limonades, l’eau et alcool, l’eau et le sel, mélange de farine et du sucre en poudre, lait et l’eau, sirop de menthe

1. Les mélanges hétérogènes :

Un mélange est dit hétérogène si au moins deux de ses constituants sont visibles à l’œil nu même après agitation.

**Exemples** : mélanges :

* de deux liquides comme l’eau et l’huile ou l’eau et le pétrole.
* d’un liquide et d’un solide comme l’eau et le sable, l’eau et la terre ou l’eau et la farine
* d’un liquide et d’un gaz comme dans une limonade exposée à l’air libre.



**III –Exemples de quelques mélanges:**

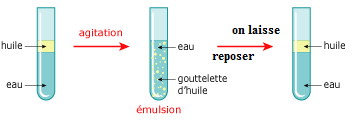
1. **Mélange de deux liquides :**
2. **Eau + alcool**

L’alcool se dissout dans l’eau ;on dit que l’alcool est **miscible**

à l’eau , l’eau et l’alcool forment un mélange **homogène** .

1. **Eau + huile**

* Avant l’agitation, l’huile reste au – dessus de l’eau.



* Après agitation, le mélange est trouble : l’huile s’est dispersée dans

l’eau sous forme de minuscules gouttelettes d’huile. Ce mélange

est appelé : **une émulsion**.

* Après un repos on obtient un mélange **hétérogène**.
* L’eau et l’huile se sont des liquides **non miscibles**.

1. **Mélange gazeux :**

L’air est le mélange homogène de nombreux gaz, dont les constituants sont :

* L’oxygène (21%)
* L’azote (78 %)
* D’autres gaz : vapeur d’eau, dioxyde de carbone,….(1%).