
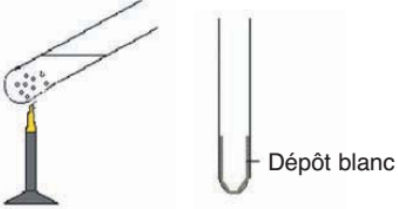





## I- Le mélange:

### 1- Mise en évidence :

Expérience	Observation	Conclusion
 <p style="color: green; font-weight: bold; margin-left: 100px;">Eau d'oued</p>	L'eau d'oued est formée par plusieurs constituants faciles à les distinguer à l'œil nu.	L'eau de robinet est un mélange homogène
 <p style="color: green; font-weight: bold; margin-left: 100px;">Eau de robinet</p>	L'eau de robinet est formée par plusieurs constituants difficiles à les distinguer à l'œil nu	L'eau de robinet est un mélange homogène
	L'alcool pharmaceutique est formé par plusieurs constituants difficiles à les distinguer à l'œil nu	L'alcool pharmaceutique est un mélange homogène

### 2- Définition :

- Un mélange est dit **hétérogène** lorsque, à l'œil nu, on y distingue des parties d'aspects différents.
- Un mélange est dit **homogène** lorsque, à l'œil nu, on n'y distingue pas des parties d'aspects différents.

### Application :

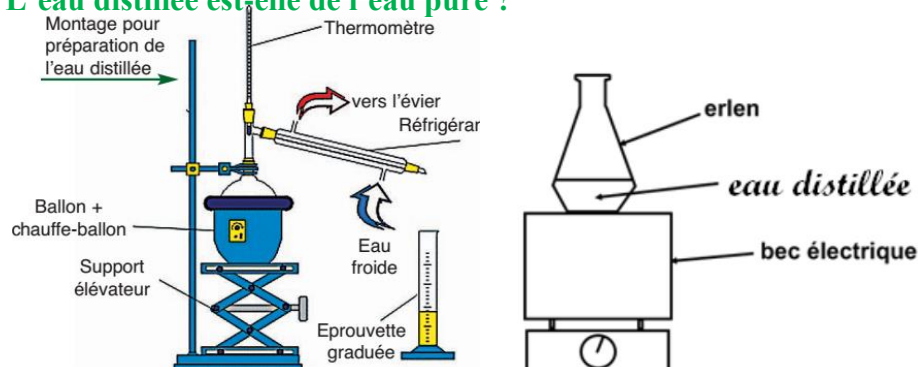
Indiquer à quelle catégorie appartient chaque substance en cochant la case appropriée :

Mélange	Type
air	
Eau de javel	
Jus d'ororange	
acier	



## II- Corps purs :

### 1- L'eau distillée est-elle de l'eau pure ?



Un peu d'eau distillée vaporisée par ébullition dans un tube à essais ne laisse aucun résidu

**L'eau distillée est une eau pure**

### 2- L'alcool 95° est il un mélange ?

L'alcool 95° est un mélange homogène d'alcool et d'eau ; par contre l'alcool absolu est de l'alcool pur.

### 3- Qu'est ce que un alliage ?

Un alliage est un solide homogène constitué généralement de deux métaux.

Exp:

- ✓ L'or 18 carats est un alliage d'or et de cuivre.
- ✓ Le laiton est un alliage de zinc et de cuivre.
- ✓ Le cuproaluminium est un alliage de cuivre et d'aluminium.
- ✓ Le bronze est un alliage de cuivre et d'étain.

## III- Corps purs organiques et corps purs inorganiques :

### 1- Corps organique :

Un corps brûle avec une fumée noire de carbone donc il contient du carbone

Exp : le plastique, le bois, l'alcool, l'huile, butane.....

Les corps purs organiques ne donnent pas généralement de mélanges homogènes avec l'eau.

### 2- Corps inorganique :

Un corps pur inorganique ne contient pas généralement du carbone