

☺ EXERCICE N°1

I- Répondre par vrai ou faux :

- a- Un mélange homogène est formé par un seul constituant.
- b- Un mélange hétérogène est formé par deux ou plusieurs phases.
- c- Un corps pur organique contient du carbone.
- d- Un alliage est un corps pur.

II- Compléter le tableau suivant :

Corps	Nature	Substance(s) constitutive(s)	Nombre de phases
Bronze		Cuivre, étain	1
Zinc	Corps pur		
Vinaigre	Mélange homogène	Acide éthanoïque, eau	
Eau+ sable			Deux phases

III- 2g de dihydrogène contiennent 6.10^{23} molécules. Calculer la masse m d'une molécule de dihydrogène.

.....

.....

IV- Schématiser la structure moléculaire de l'état liquide.



☺ EXERCICE N°2

- 1) Définir un mélange homogène et un mélange hétérogène
Donne un exemple dans chaque cas
- 2) Le laiton est un objet métallique formé par 40% de zinc et de 60% de cuivre
 - a) Préciser la nature (corps pur ou mélange) de cet objet métallique
 - b) Donner le nom de la catégorie à laquelle appartient le laiton

☺ EXERCICE N°3

Compléter les phrases suivantes par les mots qui conviennent :

- Un mélange est un mélange dont on ne peut pas distinguer ses à l'œil nu.
- La matière est et sa divisibilité est
- Un est un qui a perdu ou gagné un ou plusieurs électrons.

☺ EXERCICE N°4

Répondre par vrai ou faux et corriger les phrases fausses.

- La divisibilité de la matière est illimitée.
- L'or 9 carats est un alliage.
- Le plus petit composant de la matière est appelé ion simple.

☺ EXERCICE N°5

Compléter les phrases suivantes, en choisissant la réponse correcte parmi les propositions suivantes : Homogène, métaux, carbone, hétérogène et corps pur.

- ◆ Un mélange est ditlorsque à l'œil nu on peut distinguer des différentes phases.
- ◆ Un alliage est un solideformé généralement de deux.....
- ◆ L'eau de pluie est un
- ◆ Un corps organique contient du

☺ EXERCICE N°6

1) Définir les termes suivants et donner des exemples.

a- Mélange hétérogène :.....

Exemple :.....

b- Corps organique :.....

Exemple :.....

2) Qu'est ce qu'un alliage ? :.....

3) Voici les étiquettes de deux boissons :



Ces boissons sont-elles des mélanges ou des corps purs ? pourquoi ?

.....

.....

.....

☺ EXERCICE N°7

- 1- La matière estdonc
- 2- La divisibilité de la matière est
- 3- Dans un mélange, lorsqu'onles différents à l'œil nu, on dit qu'il est homogène.
- 4- La pièce de monnaie est formée d'un mélange de cuivre et d'aluminium, ce mélange constitué.....
- 5- Un corps pur organique doit contenir
- 6- Dans un corps pur à structure moléculaire lessont identiques.

☺ EXERCICE N°8

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

	Mélange	Corps pur
Or 18 carats		
Or 24 carats		
Soupe aux légumes		
Alcool 95°		
Pétrole brut		

☺ **EXERCICE N°9**

1) Mettre une croix dans les cases appropriées.

Substance	Corps pur	Mélange homogène	Mélange hétérogène
Lait			
Eau + huile			
Alcool 90°			
Air			
Eau minérale			
Eau distillée			

2) a- Donner la définition d'un corps organique.

.....

b- Donner des exemples des corps organiques.

.....

3) Qu'appelle-t-on un alliage ? Citer un exemple.

.....

.....

.....

☺ **EXERCICE N°10**

Compléter les phrases suivantes :

a) Un mélange est dit..... lorsqu'à l'œil nu, on y distingue des parties d'aspect différents.

b) est un mélange homogène à l'état solide.

c) Un corps pur organique contient du

d) Un corps pur peut contenir du carbone, c'est l'exemple du

e) Les molécules d'un corps pur sont

☺ **EXERCICE N°11**

1) Mettre une croix dans les cases appropriées.

Substance	Corps pur	Mélange homogène	Mélange hétérogène
Eau distillé			
Eau salée			
Alcool à 60°			
Eau+huile			

2) Choisir parmi les composées suivantes ceux qui sont organiques :

Alcool – carbone – Pétrole - dioxyde de carbone

3) a- Donner la définition d'un alliage.

.....

.....

b- Choisir parmi la liste suivante ceux qui sont des alliages.

Cuivre - Or 18 carats - monoxyde de carbone – Acier

☺ EXERCICE N°12

Mettre une croix dans la case appropriée.

	Alliage	Mélange homogène	Mélange hétérogène	Corps pur
Eau d'oued				
Or 18 Carats				
L'air				
Eau distillée				

☺ EXERCICE N°13

1) Définir les termes suivants :

mélange homogène / mélange hétérogène / corps pur

2) Compléter le tableau suivant en mettant une croix dans la case qui correspond :

	Mélange homogène	Mélange hétérogène	Corps pur
Or 24 carates			
Alcool 95%			
Pétrole brut			
Soupe aux légumes			

☺ EXERCICE N°14

1) Mettre une croix dans les cases appropriées du tableau suivant :

	Mélange homogène	Mélange hétérogène	Corps pur	alliages
Eau+l'huile				
Or 24 carats				
Laiton(cuivre+Zinc)				
Alcool à 60°				
Or 9 carats				
Alcool absolu				

2) Compléter les phrases suivantes par les mots qui conviennent ci dessous :
Carbone , limitée , Angström , organique , 10^{-26} kg , discontinue

La divisibilité de la matière est, on dit que la matière est.....

Le pétrole brule dans l'air avec une fumée noire ; c'est corps.....il contient de.....

Les dimensions d'une molécule sont de l'ordre de quelques.....et sa masse est de l'ordre de

☺ **EXERCICE N°15**

On considère une ampoule à décanter contenant de l'eau et de l'huile.
1-L'eau de l'huile est-il un mélange ? Justifier.

.....
.....

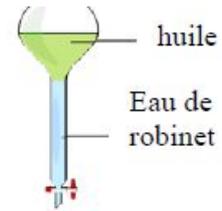
2-Que peut-on dire de ce mélange (homogène ou hétérogène) Justifier.

.....
.....

3-On sépare l'eau de robinet de l'huile on chauffe l'eau dans tube à essai jusqu'à la vaporisation totale.

Que peut-on dire de ce mélange. Justifier la réponse.

.....
.....



☺ **EXERCICE N°16**

1- Mettre une croix dans les cases appropriées.

Substance	Corps pur	Mélange homogène	Mélange hétérogène
Eau distillée			
Eau salée			
Alcool à 70°			
Eau + huile			

2- a- Donner la définition d'un alliage.

b- Choisir parmi la liste suivante ceux qui sont des alliages : Cuivre - Or 18 carats - monoxyde de carbone - Acier.

.....

☺ **EXERCICE N°17**

Compléter le tableau suivant en cochant la case appropriée:

substance	Corps purs	Mélange homogène	Mélange hétérogène
Eau minérale			
Or 24 carats			
Or 9 carats			
Jus d'orange			
Sel de cuisine			

Compléter les phrases suivantes :

- Un alliage est un solide Formé généralement de deux
- Un corps pur organique contient du
- Un corps pur organique et l'eau ne forment pas généralement un mélange
- La divisibilité de la matière est on dit que la matière est
- Des molécules différentes constituent un
- Des molécules identiques constituent un
- Un solide a une structure et
- Un liquide a une structure et
- Un gaz a une structure et

