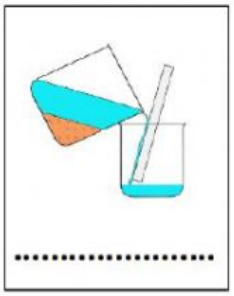
Fiche 1- Chimie Classe : EB8

**2ème partie - Chap.1- Classification des corps purs.** Nom : .....

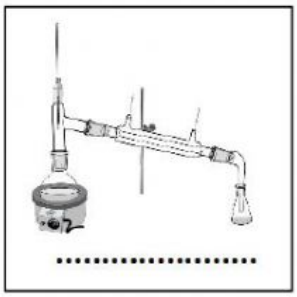
## Exercice 1 : Techniques de séparation.

**Donner un titre à chacune des techniques de séparation suivantes:**

.....



.....



.....

## Exercice 2 : Changements d'état.

**Indiquer le changement d'état qui a lieu en complétant le schéma suivant:**

Solide $\xrightarrow{\text{.....}}$ Liquide $\xrightarrow{\text{.....}}$ Gaz (ou .....)

Solide $\xleftarrow{\text{.....}}$ Liquide $\xleftarrow{\text{.....}}$ Gaz

## Exercice 3 : Corps purs et mélanges.

**Indiquer dans chaque cas s'il s'agit d'un corps pur ou d'un mélange.**

a- L'eau du robinet .....
b- L'eau distillée .....
c- L'eau salée .....
d- Le dihydrogène $H_2$ .....
e- Le dioxygène $O_2$ .....
f- Le dioxyde de carbone $CO_2$ .....
g- L'air .....
h- La salade .....
i- Le fer .....

## Exercice 4 : Transformations physiques et chimiques.

**Indiquer dans chaque cas s'il s'agit d'une transformation physique ou chimique:**

a- La glace fond .....
b- L'eau s'évapore .....
c- L'eau se décompose en $O_2$ et $H_2$ .....
d- Distillation de l'eau salée .....
e- Le fer exposé à l'air humide se transforme en rouille .....

## Exercice 5 : Métal et non métal.

**Faire correspondre les 2 colonnes:**

| | | | |
|---|---|---|---|
| Malléable | • | • | Non métal |
| A un lustre | • | • | Métal |
| Ductile | • | • | Martelé/transformé en plaques |
| Points de fusion et d'ébullition élevés | • | • | Etiré en fils |
| Points de fusion et d'ébullition peu élevés | • | • | Brillant |

LIVEWORKSHEETS