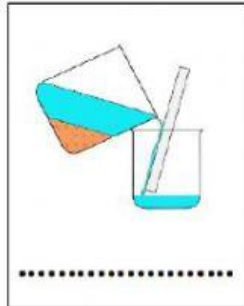
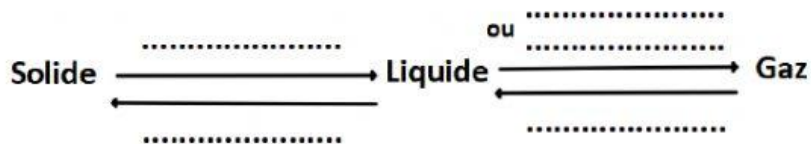


2ème partie - Chap.1- Classification des corps purs.

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:**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 | d- Le dihydrogène H_2 | g- L'air |
| b- L'eau distillée | e- Le dioxygène O_2 | h- La salade |
| c- L'eau salée | f- Le dioxyde de carbone CO_2 | 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