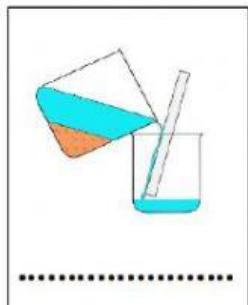


2ème partie - Chap.1- Classification des corps purs. Nom :

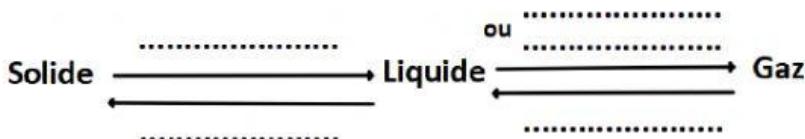
Exercice 1 : Techniques de séparation.

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 |