

# LES PHENOMENES PHYSIQUES – PHENOMENES CHIMIQUES

## I- Généralité :

### 1- Définitions :

#### a- Phénomène physique :

Un phénomène physique est une transformation de la matière au cours de laquelle la **nature** propre des corps est conservée.

Exemple : La **solidification**, la **condensation**, la **vaporisation**.

#### b- Phénomène chimique :

Un phénomène chimique est une transformation de la matière au cours de laquelle des **espèces chimiques** disparaissent pour donner naissance à d'autres espèces chimiques.

Exemple : La combustion (charbon, bois, gaz, pétrole, soufre...)

$S + O_2 \rightarrow SO_2$  (soufre);

$C + O_2 \rightarrow CO_2$  (dioxyde de carbone), etc.

Les corps de départ sont appelés « **réactifs** » ou « **produits initiaux** » et les corps formés sont appelés « **produits finaux** ».

---

### Questions :

- 1- Donne la différence entre un phénomène physique et un phénomène chimique.
- 2- Classe les phénomènes suivants dans la colonne qui convient :

**Tableau :**

<b>Phénomènes</b>	<b>Chimiques</b>	<b>Physiques</b>
Combustion de bois		
Dissolution du sel dans l'eau		
Combustion du pétrole		
Fusion de la glace		
Congélation des aliments		
Electrolyse d'une solution salée		
Cuisson d'un bœuf		