

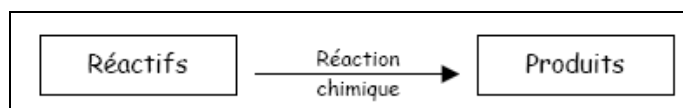
# Transformations accompagnant une activité sportive

## I – Système chimique :

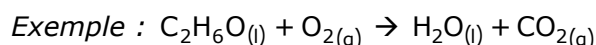
- ❖ Un échantillon de matière est caractérisé par :
  - ✓ La nature et la quantité de matière des différentes espèces chimiques présentes.
  - ✓ Leur état physique : solide, liquide, gazeux ou en solution aqueuse.
  - ✓ La température et la pression.
- ❖ Un système chimique peut subir une transformation (physique ou chimique) : c'est le passage d'un état initial à un état final.
- ❖ Réactifs : espèces chimique dont la quantité de matière diminue lors d'une transformation chimique.
- ❖ Produits : espèces chimique dont la quantité de matière augmente lors d'une transformation chimique.
- ❖ Une transformation chimique peut s'accompagner d'une élévation ou d'une diminution de température.

## II - La réaction chimique :

- ❖ Le passage des réactifs aux produits est le résultat d'une réaction chimique.



- ❖ On écrit une réaction chimique à l'aide de son équation.



- ❖ Les nombres stœchiométriques sont des nombres placés devant la formule de chaque espèce chimique mise en jeu, ajustés pour traduire :
  - ✓ La conservation des éléments.
  - ✓ La conservation des charges électriques.

