D'une espèce à l'autre, la transformation chimique

I - Modélisation des transformations chimiques :

- Une transformation chimique est le passage d'un système chimique (échantillon de matière) d'un état initial à un état final.
- * **Réactif** : espèce chimique dont la quantité de matière diminue lors d'une transformation chimique.
- ❖ Produit : espèce chimique dont la quantité de matière augmente lors d'une transformation chimique.
- ❖ Une transformation chimique peut s'accompagner d'une élévation (exothermie) ou d'une diminution de température (endothermie).

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.

Exemple:
$$C_2H_6O_{(1)} + O_{2(q)} \rightarrow H_2O_{(1)} + CO_{2(q)}$$

- 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.

Exemple :
$$C_2H_6O_{(1)} + 3 O_{2(g)} \rightarrow 3 H_2O_{(1)} + 2 CO_{2(g)}$$

- ❖ Le réactif limitant est le réactif entièrement consommé au cours de la réaction : il est responsable de l'arrêt de la réaction.
- Plus la masse du réactif limitant est élevé, plus la variation de température observée sera importante.