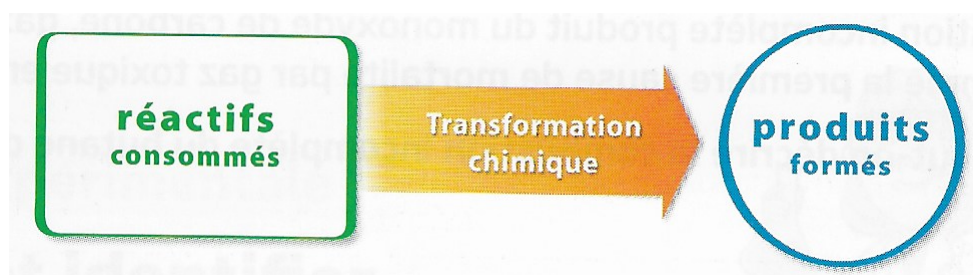


I. Identifier une transformation chimique

À RETENIR

- On appelle **transformation chimique**, toute transformation au cours de laquelle des espèces chimiques disparaissent et d'autres apparaissent.
- Les **réactifs** sont consommés, ils disparaissent.
- Les **produits** sont formés, ils apparaissent.



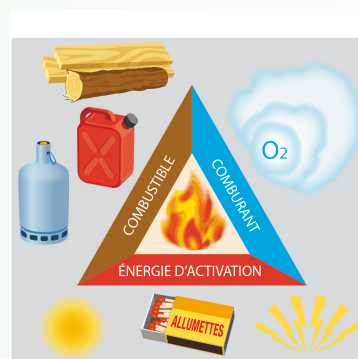
REMARQUES

- Au cours d'une transformation chimique, on observe parfois un changement de coloration ou une variation de température.
- Il ne faut pas confondre une transformation chimique avec une transformation physique car dans une transformation physique (mélange, dissolution, changement d'état ...), il n'y a pas formation de nouvelles espèces.

EXEMPLE

Une combustion est une transformation chimique. Trois éléments sont nécessaires pour qu'il y ait une combustion :

- Un combustible que l'on va brûler (carbone, bois, alcool, gaz, ...);
- Un comburant (généralement du dioxygène) qui va permettre la combustion du combustible;
- Une énergie d'activation ou source de chaleur (étincelle, point chaud, flamme ...)

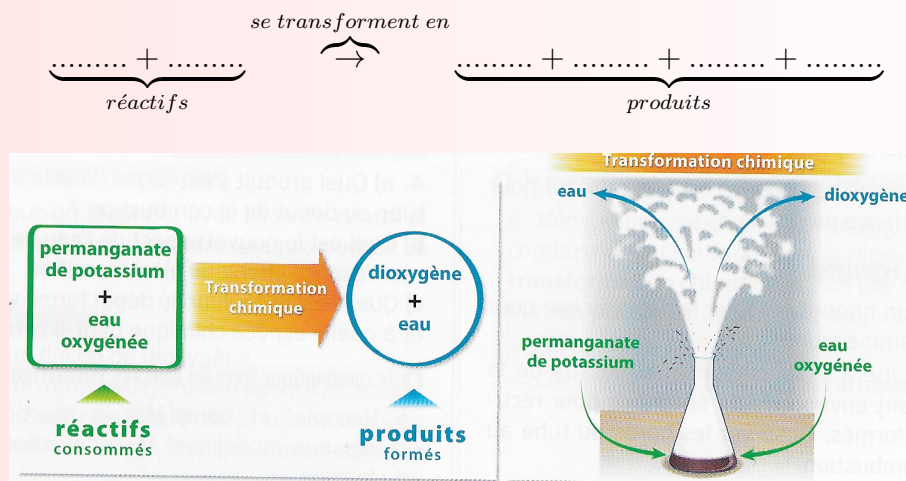


Le combustible et le comburants sont consommés, se sont les **réactifs**. Les **produits** de la transformation sont du dioxyde de carbone et de l'eau.

II. Décrire une transformation chimique

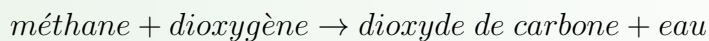
À RETENIR

Une **réaction chimique** modélise une transformation chimique où apparaissent uniquement les réactifs et les produits.



EXEMPLE

La combustion du méthane (gaz de ville) est modélisée par la réaction suivante :



III. Équation de réaction

À RETENIR

- Lors d'une transformation chimique, les atomes des réactifs se redistribuent pour former les produits.
- Dans l'**équation de réaction**, on utilise les formules chimiques des réactifs et des produits.
- Il y a le **même nombre** de chaque sorte d'atome de chaque sorte dans les réactifs et dans les produits.