Chap 4 | La combustion

I | Définitions

Un exemple classique de combustion, c'est le feu de bois.

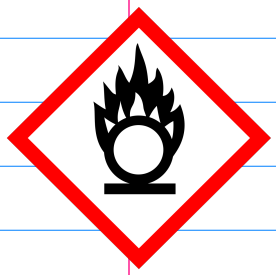
Pour qu'un feu puisse se propager, il faut du bois (ou d'autres combustibles) et de l'air (En particulier les 20% de dioxygène)

Bois + dioxygène donne du feu

Combustibles + Comburant donne du feu



Combustibles: Bois, charbon de bois, gaz de briquet ou de cuisine, l'essence, la cire de bougie, l'huile des lampes.



Comburant: Corps qui va réagir avec un combustible pour donner du feu.

Pour nous: ce sera le dioxygène O_2

2) Une transformation chimique

On utilise l'eau de chaux pour identifier le dioxyde de carbone CO_2

Gaz + dioxygène de l'air ⟶ dioxyde de carbone + Eau

Réactifs qui vont disparaître

Produits qui vont se former

$$CH_4 + O_2 \xrightarrow{\text{donne}} CO_2 + H_2O$$

Lors d'une combustion (feu), il y a des corps qui disparaissent et d'autres qui se forment donc c'est une transformation (réaction) chimique.