

Les combustions

Les combustions sont des transformations chimiques : Les molécules avant la transformation sont différentes de celles obtenues après transformation même si le nombre de chaque type d'atomes (et donc la **masse**) reste la même.

Lavoisier : “Rien ne se perd, rien ne se crée, tout se transforme.”

Pour qu'une combustion se produise il faut réunir trois éléments :

Un corps capable de brûler : un **combustible** (exemples: carbone, butane, papier, essence, etc).

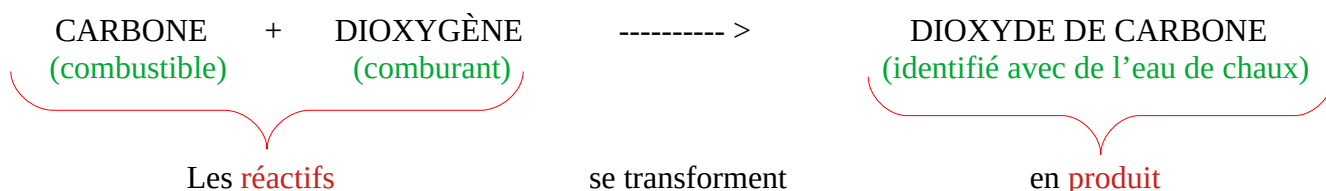
Un corps capable de faire brûler: un **comburant** (comme le dioxygène).

Une **énergie d'activation** qui permet d'initier la combustion (flamme, étincelle) puis de l'entretenir.



S'il manque un de ces éléments (où s'il sont séparés) une combustion ne peut pas se produire.

Bilan de la combustion du carbone :

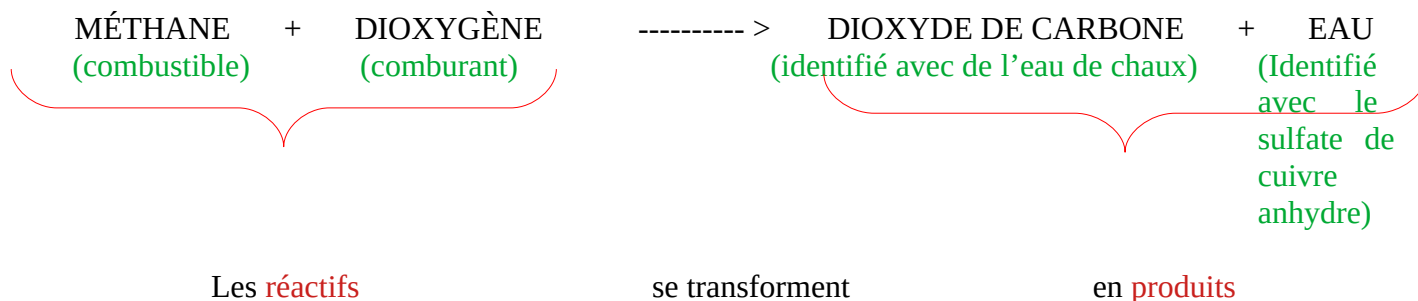


Équation de la combustion du carbone :



Un atome de carbone **réagit** avec une molécule de dioxygène **pour former** une molécule de dioxyde de carbone

Bilan de la combustion du méthane :



Équation de la combustion du méthane :



Un atome de méthane **réagit** avec **deux** molécules de dioxygène **pour former** une molécule de dioxyde de carbone et **deux** molécules d'eau.
