

12

Les combustions

Transformations chimiques

Lors de la combustion du carbone dans le dioxygène, il y a disparition de corps purs (carbone, dioxygène) et apparition d'un nouveau corps pur (dioxyde de carbone).

C'est une transformation chimique.

Le bilan s'écrit :



A la fin du XVIII^e siècle, Lavoisier a pu constater que lors d'une transformation chimique, la masse se conserve.

Les atomes ne disparaissent pas.

Voilà comment peut s'expliquer la combustion du carbone :



Le dioxygène de l'air et les atomes de carbone sont chauffés. Ils possèdent beaucoup d'énergie.

La molécule de dioxygène s'est « cassée » en arrachant un atome de carbone.

Les trois atomes libérés se recombinaient pour former du dioxyde de carbone.