**Les transformations chimiques**

**On appelle transformation chimique toute transformation au cours de laquelle des substances disparaissent et de nouvelles substances apparaissent.**

* Les substances qui disparaissent pendant une transformation chimique sont appelées ***les réactifs***.
* La ou les substances qui apparaissent pendant une transformation chimique sont appelées ***les produits***.

*Exemple :* La combustion du carbone
Du carbone et du dioxygène disparaissent donc ce sont les réactifs
Du [dioxyde de carbone](https://physique-chimie-college.fr/definitions-fiches-science/dioxyde-de-carbone/) apparaît donc c’est un produit.

Écriture du bilan de la combustion du carbone

Carbone + Dioxygène → Dioxyde de carbone

***Réactifs***
(toujours à gauche de la flèche)

***Produits***
(à droite de la flèche)

**Règles générales pour écrire le bilan d’une transformation chimique**

* Les noms des réactifs sont indiqués à gauches et séparés par un signe +. On n’indique que le nom du composé chimique et non sa description (taille, forme, état, quantité etc)
* Les noms des produits sont indiqués à droite séparés par un signe +.
* Les noms des réactifs et ceux des produits sont séparés par une flèche allant des réactifs vers les produits.