

Comment écrire une réaction chimique ?

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

Une transformation chimique peut être modélisée par une réaction chimique :

- 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**.

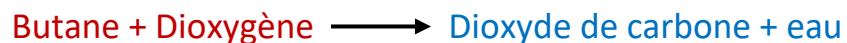
Exemple 1 :

La combustion du butane

Du **butane** et du **dioxygène** disparaissent, ce sont les **réactifs**.

Du **dioxyde de carbone** et de **l'eau** apparaissent, ce sont les **produits**.

Ecriture de la réaction chimique de combustion du butane :



Réactifs : toujours à gauche de la flèche.

Produits : toujours à droite de la flèche.

Exemple 2 :

La combustion du carbone

Du **carbone** et du **dioxygène** disparaissent, ce sont les **réactifs**.

Du **dioxyde de carbone** apparaît, c'est le **produit**.

Ecriture de la réaction chimique de combustion du carbone :



➤ Règles générales pour écrire une réaction chimique :

- Les noms des réactifs sont indiqués à gauche 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 signe +.
- Les noms des réactifs et ceux des produits sont séparés par une flèche allant des réactifs vers les produits.

Remarque :

Le signe + signifie « **réagit avec** » et la **flèche** « **pour donner** ».

La lecture des réactions chimiques données ci-dessous doivent donc être :

- « Le butane et le dioxygène réagissent pour donner du dioxyde de carbone et de l'eau ».
- « Le carbone et le dioxygène réagissent pour donner du dioxyde de carbone ».