

Les transformations chimiques

Vocabulaire à retenir :

- **transformation chimique** : transformation où des corps (ou substances) sont consommés et d'autres sont formés.
- **Réactif** : corps ou substance consommé (= qui disparaît) au cours d'une transformation chimique.
- **Produit** : corps ou substance formé (= qui apparaît) au cours d'une transformation chimique.



Il ne faut donc plus appeler n'importe quelle substance « produit » en Chimie, mais « corps » ou « substance » par exemple. En effet, « produit » a un sens précis, que tu connais maintenant.

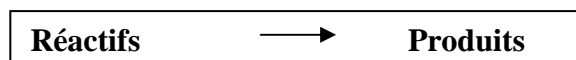
Bilan d'une transformation chimique :

- Une transformation chimique peut-être représentée par une équation. Il s'agit d'une équation propre à la chimie, donc avec ses notations, qui permet de faire le bilan de ce qui a disparu, en qualité (qui a disparu ?) et en quantité (quelle proportion de réactif a disparu ?). Cette dernière approche sera vue dans le prochain chapitre.
- Comment écrire le bilan d'une transformation chimique ?

× Schéma général :

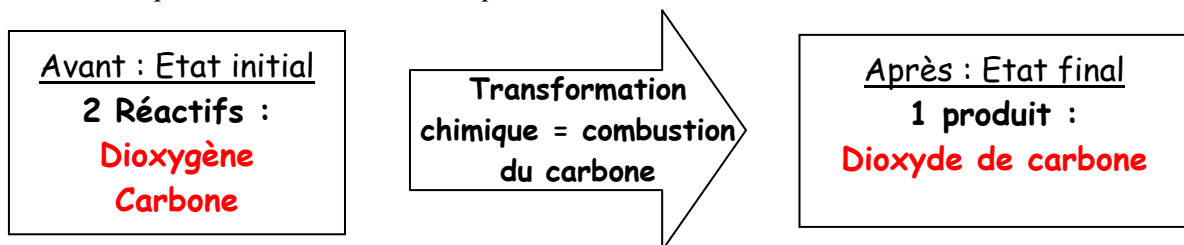


En chimie, on modélise cette transformation chimique ainsi :

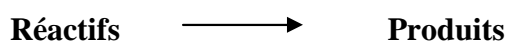


La flèche signifie « donne » : elle va des réactifs qui disparaissent vers le ou les produits qui apparaissent.

× Exemple de la combustion complète du carbone :



Le bilan de la combustion complète du carbone est donc :



Noms : Carbone + Dioxygène \longrightarrow Dioxyde de carbone

Le « + » signifie « réagit avec ».

Lecture : Le carbone réagit avec le dioxygène pour donner du dioxyde de carbone.