Les combustions

# Une transformation chimique

* Une **combustion** est une **transformation chimique** de la matière. Lorsqu’on met des espèces chimiques ensemble (les **réactifs**), elles réagissent et forment de nouvelles espèces chimiques (les **produits**).
* Lors d’une combustion, les réactifs portent des noms spécifiques :
* la substance qui brûle s’appelle le **combustible** (ex : le butane)
* la substance qui permet la combustion s’appelle le **comburant**(ex : le dioxygène)
* On écrit le bilan d’une transformation chimique sous la forme d’une **équation bilan** :

Réactif 1 + Réactif 2 Produit 1 + Produit 2

*ex avec la combustion du carbone (à écrire à la rentrée)*

# La combustion du butane

* La combustion du butane consomme du **butane** et du **dioxygène** (les réactifs) et produit du **dioxyde de carbone** et de **l’eau** (les produits).
* On peut donc écrire l’équation bilan de cette combustion :

Butane + dioxygène Dioxyde de carbone + eau

* Quand on recouvre la flamme du briquet, un autre produit apparaît : un dépôt de **carbone**. C’est la **combustion incomplète du butane** qui produit du **carbone** et un dégagement gazeux de **monoxyde de carbone**, gaz **inodore, invisible et asphyxiant**.