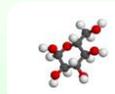


# Ch 4 Transformations chimiques – Activité 3



## Les équations de réaction – Animation

### Appréciation :

D1-8	Passer d'un langage à un autre	NA	EA	A	Expert
D2-4	Mobiliser des outils numériques pour apprendre, échanger et communiquer	NA	EA	A	Expert

Introduction : que se passe-t-il, au niveau moléculaire lorsqu'on brûle du carbone ou du butane dans l'air ?

[http://physiquecollege.free.fr/physique\\_chimie\\_college\\_lycee/quatrieme/chimie/combustion\\_carbone.htm](http://physiquecollege.free.fr/physique_chimie_college_lycee/quatrieme/chimie/combustion_carbone.htm)

Une équation de réaction (ou équation bilan) est une écriture avec des symboles et/ou des formules correspondants aux réactifs et aux produits participants à la réaction. Cette équation doit être équilibrée. Cela signifie que l'on doit avoir le même nombre d'atomes du côté des réactifs et des produits.



Comment équilibrer une équation de réaction ?

### 1- Combustion du carbone

	Réactifs		Produit
<b>Bilan</b>			→
<b>Symbole ou formule</b>			→
<b>Modèles</b>			→
<b><u>Décompte des atomes</u></b>			

Equation de réaction de la combustion du carbone :

.....

## 2- Combustion du méthane

	Réactifs		Produits	
Bilan				
Symbole ou formule				
Modèles				
Décompte des atomes				

Equation de réaction de la combustion du méthane :

.....

## 3- Applications

Equilibrer les équations de réaction suivante :

