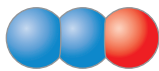




## Atomes et molécules

Nom	Représentation	Formule chimique	Composition atomique
Protoxyde d'azote		.....	2 atomes d'azote 1 atome d'oxygène
Dioxyde de carbone		.....	..... .....
.....		H <sub>2</sub> O	..... .....

## Transformations chimiques

Au cours d'une transformation chimique :

- les atomes se conservent.       les atomes sont modifiés.  
 les molécules se conservent.       les molécules sont modifiées.

**Exemple :**

Lors de la combustion du méthane :

- du dioxygène et du méthane sont consommés, ce sont les .....
- de l'eau et du dioxyde de carbone se forment, ce sont les .....



ph © nfrPictures - stock.adobe.com

• Le bilan de cette transformation chimique s'écrit :

..... + ..... → ..... + .....

• L'équation de réaction de la combustion du méthane s'écrit :



Cela signifie qu'une molécule de méthane réagit avec .....  
pour former une molécule de ..... et .....