

Atomes et molécules

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