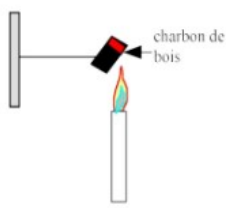

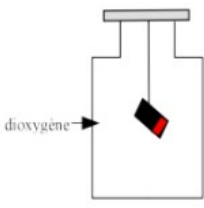
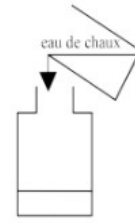


**1. Combustion du charbon de bois.**

**1.1 Observations :** Le charbon de bois est un solide noir qui contient essentiellement du *carbone*

	<p>Le charbon de bois <i>brûle sans</i> <i>flamme</i> <i>Il se</i> <i>consomme</i></p>		<p><b>Test n°1</b> Quand on place un verre à pied au-dessus <i>il ne se forme</i> <i>pas de buée</i> La combustion du carbone <i>ne produit pas</i> <i>d'eau</i></p>
	<p>Dans le dioxygène pur, il brûle avec des <i>projections</i> <i>d'étincelles</i> La réaction se termine quand il n'y a plus de <i>carbone</i>, ou plus de <i>dioxygène</i></p>		<p><b>Test n°2</b> Quand on verse <i>de l'eau de chaux</i> dans le flacon, celle-ci se <i>trouble</i> La combustion du carbone ..... <i>produit du</i> <i>dioxyde de</i> <i>carbone</i></p>

**1.2 Conclusions :** bilan de la réaction de la combustion du carbone.




Réactif(s) : Dans cette réaction *le carbone* et *le dioxygène* sont consommés.

Produit(s) : Le *dioxyde de carbone* est produit.

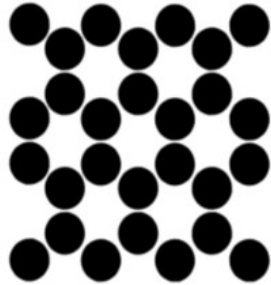
On écrit : Le *carbone* et le *dioxygène* réagissent pour former du *dioxyde de carbone*

**1.3 Interprétation moléculaire**

Les molécules sont formées avec des atomes. Il n'existe qu'une centaine d'espèces atomiques différentes.

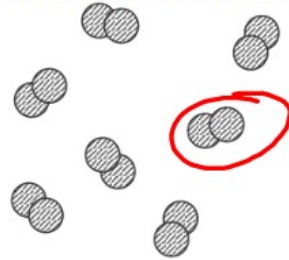
Atome	Hydrogène	Carbone	Oxygène
Symbole & modèle	H 	C 	O 

Modèle du carbone.



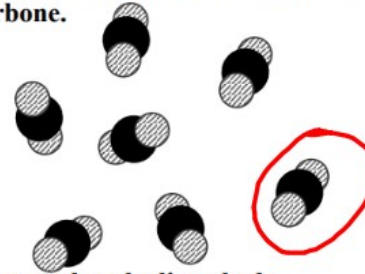
Comme dans le carbone il n'y a que des atomes de *carbone* sa formule est : *C*

Modèle moléculaire du dioxygène



Comme dans le dioxygène chaque molécule est formée de ..... *2 at d'oxygène* sa formule est ..... *O<sub>2</sub>*

Modèle moléculaire du dioxyde de carbone.



Comme dans le dioxyde de carbone chaque molécule est formée de ..... *1 at. de carbone et 2 at d'oxygène* sa formule est ..... *C<sub>1</sub>O<sub>2</sub>*

