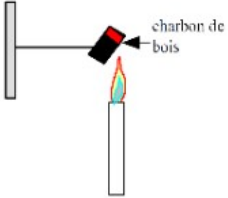

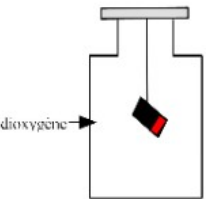
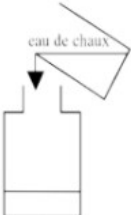
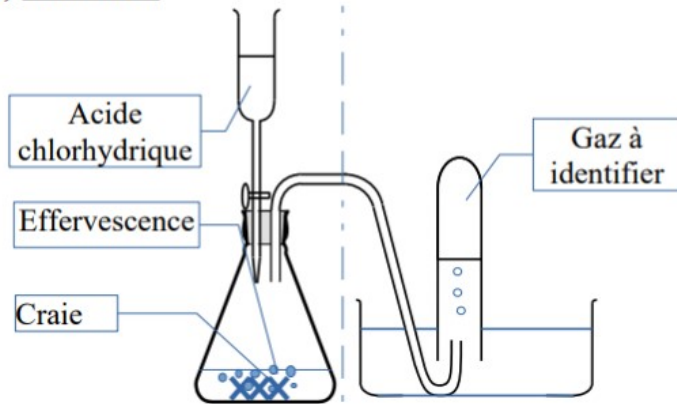


1. Combustion du charbon de bois.

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

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

1) **Exercice 1**



Montage permettant la production d'un gaz

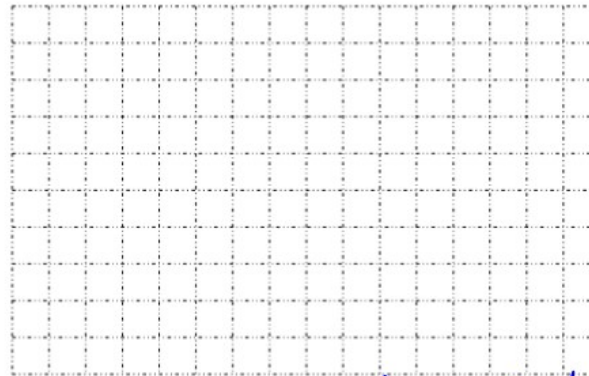
Montage permettant la récupération d'un gaz

a) On verse lentement de l'acide chlorhydrique sur des morceaux de craie.
On observe une effervescence.

a) Qu' signifie le mot effervescence ?

Cela signifie qu'un gaz est produit

b) On bouche le tube dans lequel on a récupéré le gaz produit, on le retourne, et on y verse un peu d'eau de chaux. Celle-ci se trouble. Représenter le schéma de ce test dans le cadre ci-dessous.



c) De quel gaz s'agit-il ?

Le gaz produit est du dioxyde de carbone.

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.

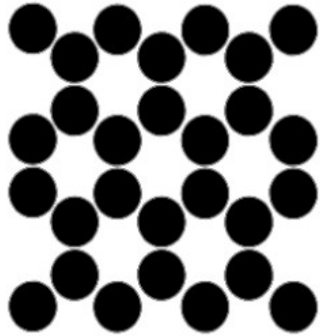
On écrit: Le carbone et le dioxygène réagissent pour former du dioxyde de carbone

1.3 Interprétation moléculaire

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

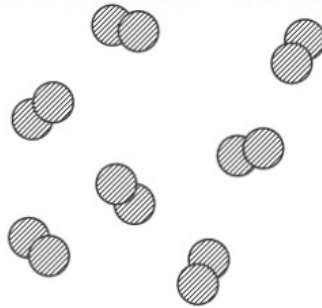
Atome	Hydrogène	Carbone	Oxygène
Symbole & modèle	H 	C 	O 

Modèle du carbone.



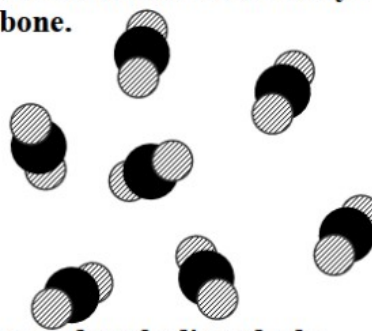
Comme dans le carbone il n'y a que des atomes de sa formule est:

Modèle moléculaire du dioxygène



Comme dans le dioxygène chaque molécule est formée de sa formule est

Modèle moléculaire du dioxyde de carbone.



Comme dans le dioxyde de carbone chaque molécule est formée de sa formule est

