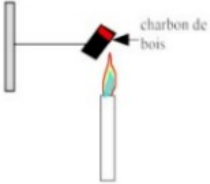

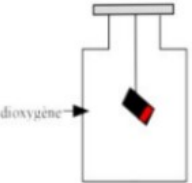



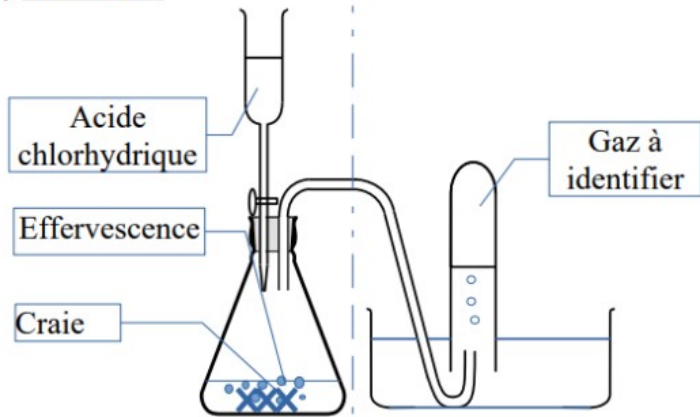
1. Combustion du charbon de bois.

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

| | | | |
|---|--|---|---|
|  | <p>Le charbon de bois <i>brûle ss</i> <i>flamme</i> <i>Il se</i> <i>consomme</i></p> |  | <p>Test n°1 Quand on place un verre à pied au-dessus <i>on n'observe</i> <i>pas de brée</i> La combustion du carbone <i>ne</i> <i>produit pas 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>Test n°2 Quand on verse <i>l'eau de chaux</i> dans le flacon, celle-ci se <i>trouble</i> La combustion du carbone <i>produit</i> <i>du dioxyde de carbone</i></p> |

Matière organique : Atomes de C, H et O et N

1) Exercice 1

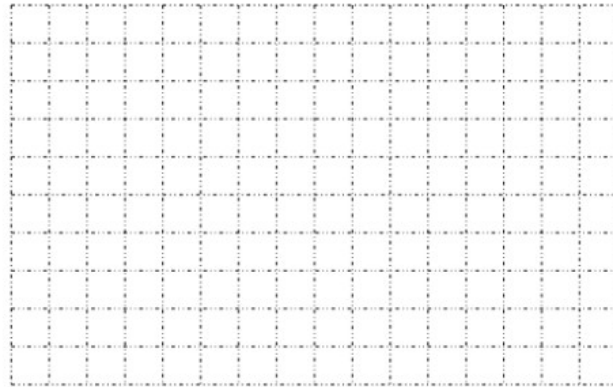


Montage permettant la production d'un gaz

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) Que signifie le mot effervescence ? *Produit*
..... *Cela signifie qu'un gaz est*
- 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 ?
.....



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.

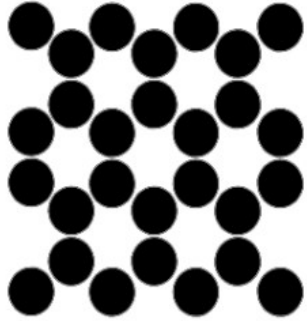
⇒ On écrit : Le carbone et le dioxygène réagissent pour former du dioxyde de carbone

1.3 Interprétation moléculaire

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

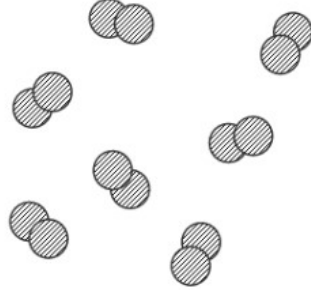
| Atome | Hydrogène | Carbone | Oxygène |
|------------------|---|---|---|
| Symbole & modèle | H  | C  | O  |

Modèle du carbone.



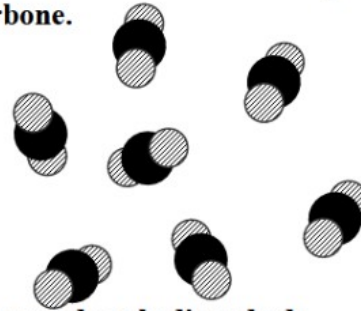
Comme dans le carbone il n'y a que des atomes de sa formule est :

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

