

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.

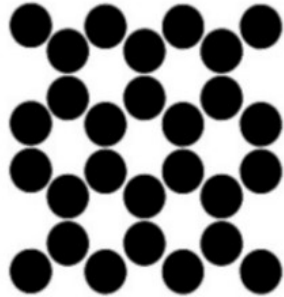
On écrit : Le carbone et le dioxygène réagissent pour former du dioxyde de carbone.

1.3 Interprétation moléculaire

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

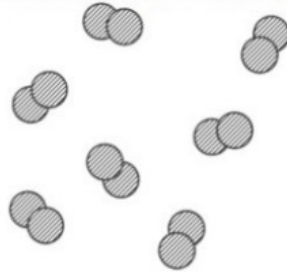
Atome	Hydrogène	Carbone	Oxygène
Symbole & modèle	H 	C 	O 

Modèle du carbone.



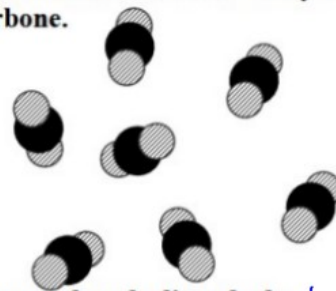
Comme dans le carbone il n'y a que des atomes de carbone sa formule est : C

Modèle moléculaire du dioxygène



Comme dans le dioxygène chaque molécule est formée de 2 at d'oxygène sa formule est O2

Modèle moléculaire du dioxyde de carbone.

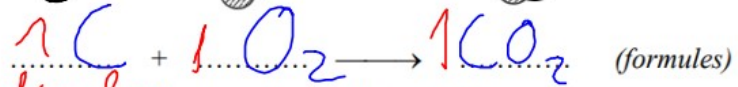


Comme dans le dioxyde de carbone chaque molécule est formée de 1 at d'oxygène 1 at d'hydrogène sa formule est CO2

On a donc :



1.4 Équation de la réaction :



Il n'y a pas le même nombre de *molécules* à gauche et à droite de l'équation, mais on retrouve le même nombre d'*atomes* de chaque espèce dans les réactifs et dans les produits.

<https://salle15.fr>

Date :

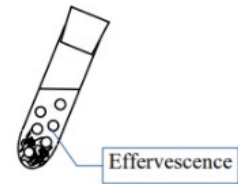

C12.3 Combustion du dihydrogène

Nom : Prénom :

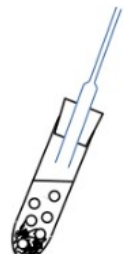
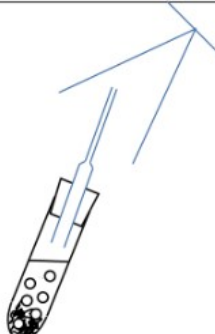
Classe Groupe Table

1. Combustion du dihydrogène.

1.1 Synthèse: Pour obtenir du dihydrogène on peut faire réagir de l'acide chlorhydrique sur de l'aluminium.

	<p>Quand on verse quelques mL d'acide chlorhydrique sur de l'aluminium, on observe une effervescence (<i>dégagement gazeux</i>).</p>		<p>Test caractéristique du dihydrogène :</p> <p>Quand on approche une flamme de l'ouverture du tube</p> <p>.....</p> <p>.....</p>
---	--	--	--

1.2 Combustion contrôlée du dihydrogène.

	<p>On effectue la même préparation que précédemment, mais on laisse s'échapper le gaz par un tube capillaire.</p> <p>Il faut bien purger le système avant de procéder à la combustion.</p>		<p>Mise en évidence des produits de réaction.</p> <p>.....</p> <p>.....</p> <p>.....</p> <p>.....</p> <p>.....</p>
--	--	---	--



