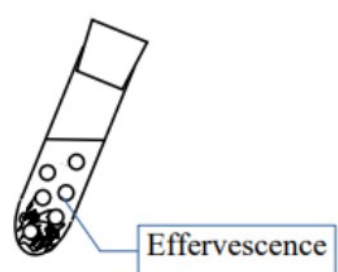
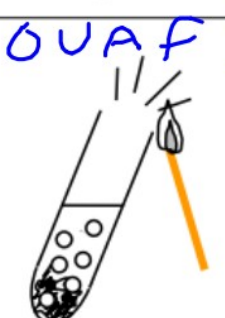


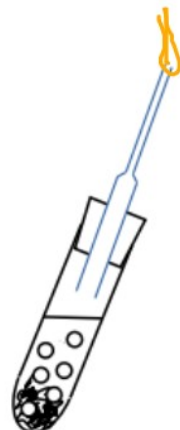
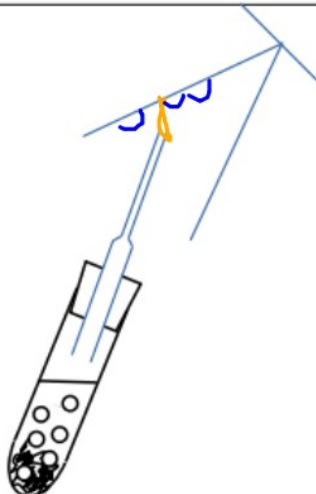
C12.3 Combustion du dihydrogène

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 (dégagement gazeux).</p>		<p>Test caractéristique du dihydrogène :</p> <p>Quand on approche une flamme de l'ouverture du tube <i>on entend un</i> <i>aboiement</i></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><i>On observe une formation de bris sur le verre à pied.</i></p> <p><i>La combustion du dihydrogène produit de l'eau.</i></p>
--	--	--	--

sont consommés

1.2 Conclusions : bilan de la réaction de la combustion du dihydrogène.

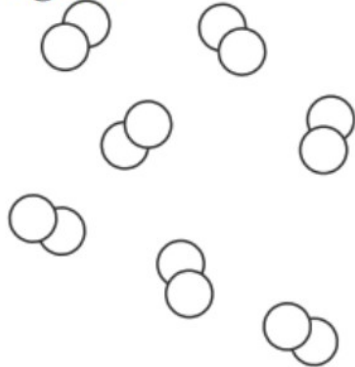
Réactif(s) : Dans la combustion ... du dihydrogène et le dioxygène ...

Produit(s) : ... de l'eau est produite ...

On écrit : Le dioxygène et le dihydrogène ... réagissent pour former de l'eau ...

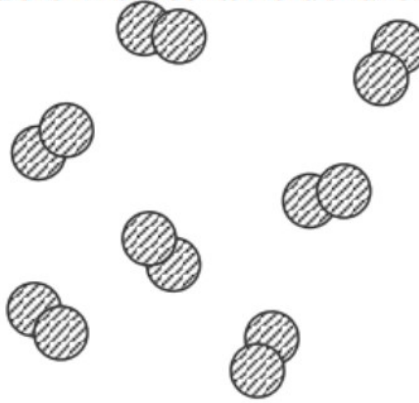
1.3 Interprétation moléculaire

Modèle moléculaire du dihydrogène.



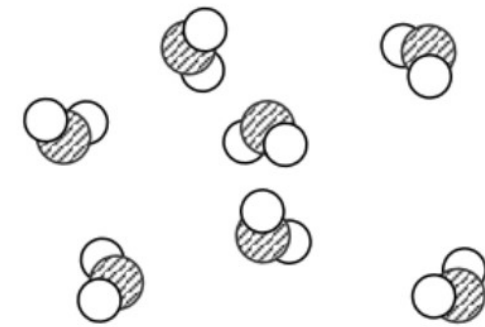
Comme dans le dihydrogène chaque molécule est formée de
2 atomes d'hydrogène
 sa formule est
H₂

Modèle moléculaire du dioxygène



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

Modèle moléculaire de l'eau.



Comme dans l'eau chaque molécule est formée de
1 at. d'oxygène et de deux atomes d'hydrogène
 sa formule est
H₂O

On a donc :



1.4 Équation de la réaction :



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

