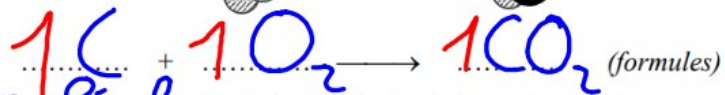


On a donc :



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 :

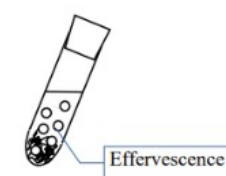

C12.3 Combustion du dihydrogène

Nom : Prénom :

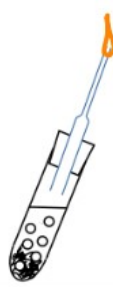
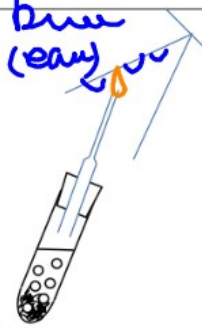
Classe Groupe Table

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 (dégagement gazeux).</p>		<p>Test caractéristique du dihydrogène : Quand on approche une flamme de l'ouverture du tube <i>on entend un sifflement!</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. Il faut bien purger le système avant de procéder à la combustion.</p>		<p>Mise en évidence des produits de réaction. <i>On observe la formation de brume d'eau. La combustion du dihydrogène produit de l'eau.</i></p>
--	---	--	---

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

Réactif(s) : Dans la combustion

Produit(s) :

On écrit : **Le** **et le** **réagissent pour former**

