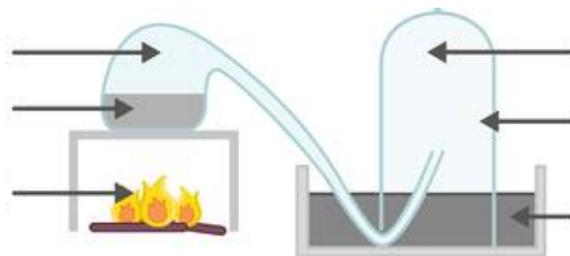


Légender le schéma de l'expérience de Lavoisier.



Comment Lavoisier a-t-il su que c'était le dioxygène qui avait réagi ?

Compléter la phrase suivante à connaître par cœur et afficher dans vos toilettes, chambre et cuisine.

Rien ne se, rien ne se, tout se

Quels sont les réactifs de la transformation chimique qu'observe Lavoisier ? Quels sont les produits ? Les réactifs sont les substances présentes avant la réaction, les produits sont les substances formées.

Réactif 1 :	Produit :
Réactif 2 :	

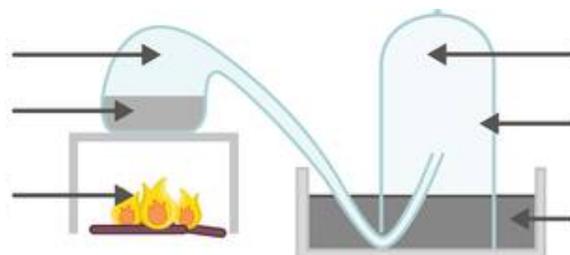
Nous modélisons donc la réaction comme suit :



Qu'il faut lire : deux atomes de mercure réagissent avec une molécule de dioxygène pour former deux molécules de monoxyde de mercure. Combien y-a-t-il d'atomes d'oxygène parmi les réactifs de la réaction ? Parmi les produits ? Y-a-t-il bien conservation du nombre d'atome d'oxygène ?

Faire de même avec les atomes de mercure : y-a-t-il conservation du nombre d'atomes de mercure ?

Légender le schéma de l'expérience de Lavoisier.



Comment Lavoisier a-t-il su que c'était le dioxygène qui avait réagi ?

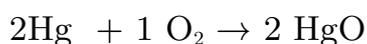
Compléter la phrase suivante à connaître par cœur et afficher dans vos toilettes, chambre et cuisine.

Rien ne se, rien ne se, tout se

Quels sont les réactifs de la transformation chimique qu'observe Lavoisier ? Quels sont les produits ? Les réactifs sont les substances présentes avant la réaction, les produits sont les substances formées.

Réactif 1 :	Produit :
Réactif 2 :	

Nous modélisons donc la réaction comme suit :



Qu'il faut lire : deux atomes de mercure réagissent avec une molécule de dioxygène pour former deux molécules de monoxyde de mercure. Combien y-a-t-il d'atomes d'oxygène parmi les réactifs de la réaction ? Parmi les produits ? Y-a-t-il bien conservation du nombre d'atome d'oxygène ?

Faire de même avec les atomes de mercure : y-a-t-il conservation du nombre d'atomes de mercure ?