

La combustion d'un gaz

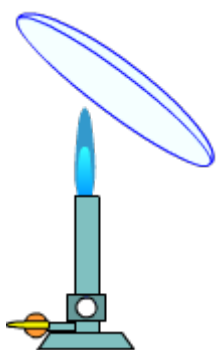
Le gaz issu du bec Bunsen est un hydrocarbure.
Lequel a été choisi pour cette expérience ?
(Rayer les 2 noms de gaz inutiles)

METHANE - BUTANE - PROPANE

Combustion complète

Mise en évidence du 1^{er} produit :

Tu réalises l'expérience ci dessous, la coupelle est maintenue avec une pince.



Qu'observes-tu sur la coupelle ?
Comment peux-tu prouver la nature du corps qui s'est déposé sur la coupelle ?
Représente par un second schéma le test que tu as réalisé.
Note tes observations.
Que peux-tu en déduire ?

.....

.....

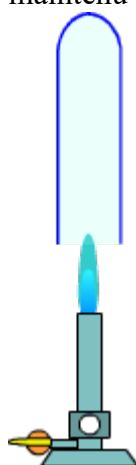
.....

.....

.....

Mise en évidence du 2nd produit :

Tu réalises l'expérience ci dessous, la tube est maintenu avec une pince.



Tu retournes le tube.
Comment peux-tu prouver la nature du corps qui est dans le tube ?
Représente par un second schéma le test que tu as réalisé.
Note tes observations. Que peux-tu en déduire ?

.....

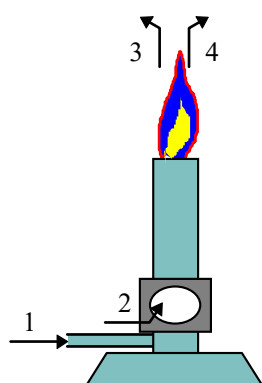
.....

.....

.....

.....

TP 1 – Identifier réactifs et produits



Dans la combustion du méthane, quels sont :

les réactifs ?

- 1)
- 2)

les produits ? Explique comment on les a mis en évidence.

- 3)
- 4)

TP 2 – Modèles moléculaires

Ligne 2 du tableau ci-dessous, représente les modèles moléculaires des corps identifiés

TP 3 – Formules moléculaires

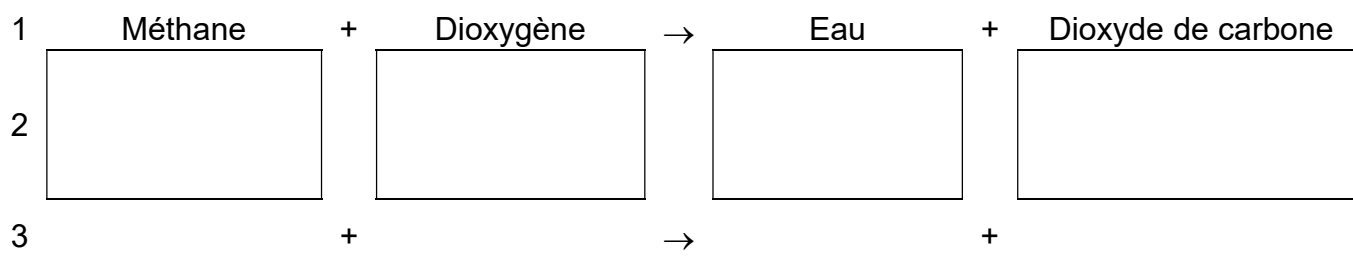
Ligne 3 du tableau ci-dessous, écris la formule moléculaire correspondant à chaque modèle.

TP 4 – Equilibrer l'équation de réaction

Dans une réaction chimique il ya conservation des atomes.

Equilibre cette équation :

- en ajoutant les molécules nécessaires (ligne2)
- en plaçant les coefficients qui conviennent (ligne3).



Pour équilibrer l'équation de réaction, tu pourras utiliser le tableau ci-dessous.

Réactifs	Atomes	Produits
	C	
	H	
	O	

TP :	1	2	3	4
Notation :	4 pts	4 pts	4 pts	4 pts