

## La combustion d'un gaz

Le gaz issu du bec Bunsen est un hydrocarbure.

Lequel a été choisi pour cette expérience ?

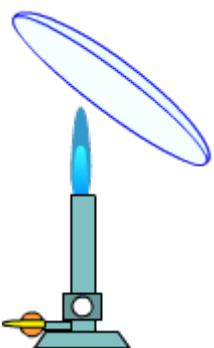
(Rayer les 2 noms de gaz inutiles)

**METHANE - BUTANE - PROPANE**

### Combustion complète

#### Mise en évidence du 1<sup>er</sup> 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.

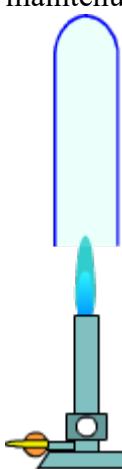
Note tes observations.

Que peux-tu en déduire ?

.....  
.....  
.....  
.....

#### Mise en évidence du 2<sup>nd</sup> produit :

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



Tu retournes le tube.

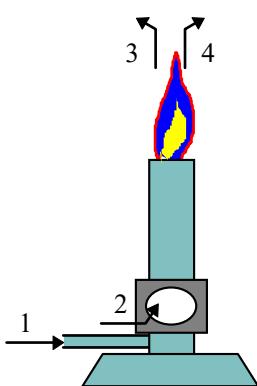
Comment peux-tu prouver la nature du corps qui est dans le tube ?

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.

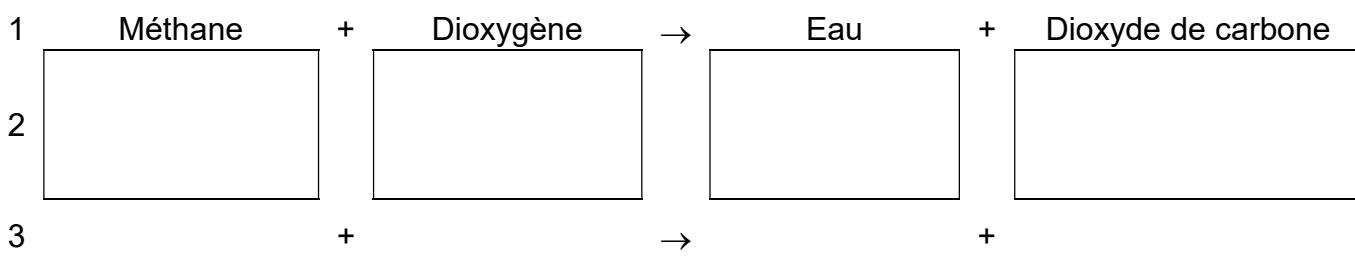
**TP 4 – Equilibrer l'équation de réaction**

Dans une réaction chimique il ya      Equilibre cette équation :

conservation des atomes.

- 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