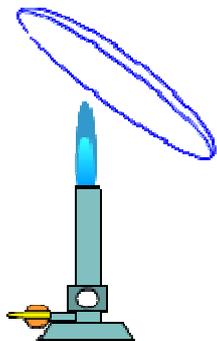


La combustion du méthane

1 - 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 ?

.....

.....

.....

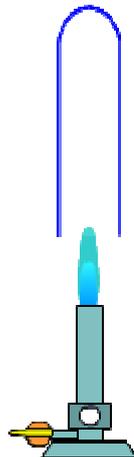
.....

.....

.....

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 ?

.....

.....

.....

.....

.....

2 - Combustion incomplète

Représente par 2 schémas un bec Bunsen avec sa flamme et une coupelle renversée au dessus. Sur chaque schéma note la couleur de la flamme ainsi que ce que l'on observe sur les parois de la coupelle.	<i>Virole ouverte</i>	<i>Virole fermée</i>
---	-----------------------	----------------------

Quel produit visible se dégage lors d'une combustion incomplète ?

.....

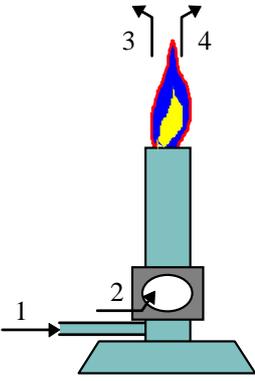
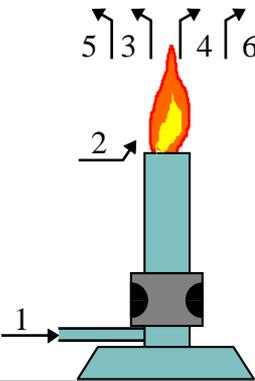
Un autre produit, invisible et inodore mais très dangereux peut se former également. Quel est son nom ?

.....

3 – Identifier réactifs et produits

Quel est le rôle de la virole à la base du bec bunsen ?

.....

Combustion complète	Combustion incomplète
	
<p>Lors de cette combustion :</p> <ul style="list-style-type: none"> - 2 corps arrivent dans le bec Bunsen (1 & 2). Ce sont les réactifs. Ecris leur nom sur le schéma. - 2 corps apparaissent à la sortie du bec Bunsen (3 & 4). Ce sont les produits. Ecris leur nom sur le schéma. 	<p>Lors de cette combustion, en plus des produits de la combustions complète (N°3 & 4), 2 nouveaux corps peuvent apparaitre quand il n'y a pas assez de dioxygène. Ecris leur nom sur le schéma.</p>

Bilans

Complète le bilan de la combustion complète

Réactifs	Produits
1)	3)
2)	4)

Complète le bilan de la combustion incomplète

Réactifs	Produits
1)	3)
2)	4)
	5)
	6)

4 – Les dangers des combustions incomplètes

A quoi est dû une combustion incomplète ? Quels sont les risques encourus ?

.....

.....