



# GAZ ISSUS DE LA COMBUSTION



## Vous avez trouvé l'origine de l'incendie : Une combustion.

Les pompiers, après extinction de l'incendie, ont retrouvé un corps sans vie dans l'appartement.



La victime serait décédée par intoxication.



### VOUS ALLEZ IDENTIFIER LES GAZ ISSUS DES COMBUSTIONS.



## PARTIE 2 : COMBUSTION COMPLETE DU BUTANE

La combustion complète s'observe par l'apparition d'une flamme bleue chauffante et peu éclairante

**Expérience :**  
**1 portion de butane pour 6,5 portions de dioxygène**

Mettre 2,65 cm (tracer un trait) exactement de butane dans le tube

Remplir le reste du tube avec du dioxygène (soit 17,2 cm)

Tube rempli d'eau

O<sub>2</sub> dioxygène

Ou

### Observations :

X	Expérience : 1 portion de butane pour 6,5 portions de dioxygène
Bruit	
Couleur de la flamme	
Observations éventuelles sur le tube (suie, buée...)	
Réactifs de la combustion ⇒ Combustible → ⇒ Comburant →	
Produits de la combustion	

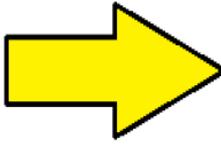
# Bilan de la combustion complète du butane

**Au début :**

- Du ..... : C'est le combustible.
- Du ..... : C'est le comburant.

Le ..... et le ..... **disparaissent** au cours de la combustion : Ce sont les .....

**Transformation chimique**

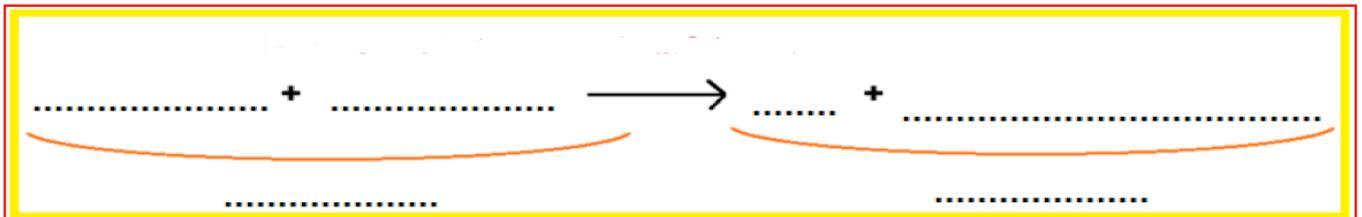


**Combustion**

**A la fin :**

- Du ..... (mis en évidence par l'eau de chaux qui se trouble).
- De l'..... (mis en évidence par le sulfate de cuivre anhydre)

Le ..... et l'..... **apparaissent** au cours de la combustion : Ce sont les .....



D'après les parties 1 et 2 de cette activité, rédige une conclusion sur le gaz responsable de l'intoxication :

.....

.....

.....

.....

.....

.....

