

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)

O₂ dioxygène

Tube rempli d'eau

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	

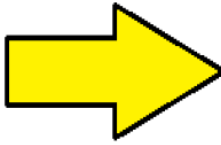
Bilan de la combustion complète du butane

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

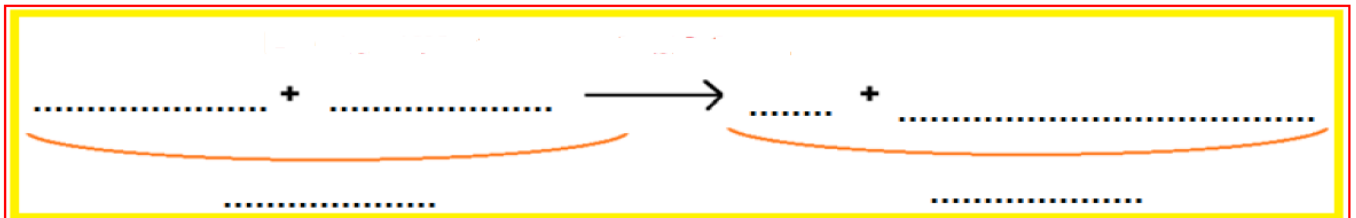


Combustion

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 :

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

