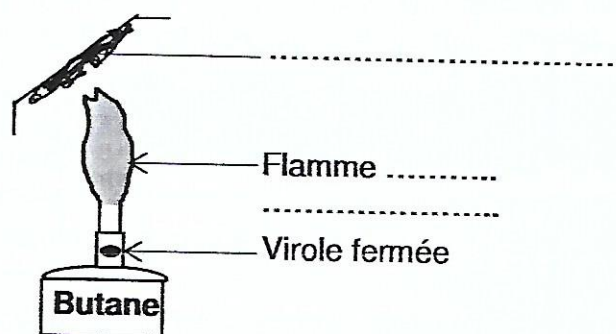




Combustion incomplète du butane

APPLICATIONS

Activité d'application

Voici une liste de corps : CH_4 ; $\text{C}_2\text{H}_5\text{OH}$; HCl ; C_6H_6 ; CH_2O ; C_3H_8 ; C_2H_2 ; C_2H_4 ; C_4H_{10} ; C_2H_6 ; $\text{C}_2\text{H}_4\text{O}$; CO_2 ; NH_3 ; H_2SO_4 ; $\text{C}_2\text{H}_5\text{O}$; C_6H_{12} .

1. Cite les hydrocarbures
2. Cite les alcanes.

Activité 1

La combustion complète du butane se résume comme suit :

Butane + Dioxygène $\longrightarrow$ Dioxyde de carbone + Eau

1. Complète le tableau à partir de l'équation littérale ci-dessus.

	Réactifs	Produits
Nom		
Formule		

2. Ecris l'équation bilan de cette réaction chimique en utilisant les formules des corps.

Activité 2

Pour chacune des affirmations suivantes, entoure la lettre V si l'affirmation est vraie ou la lettre F si l'affirmation est fausse :

1. La molécule d'un hydrocarbure est constituée uniquement d'atomes de carbone et d'hydrogène V F
2. Tous les hydrocarbures sont des alcanes V F
3. Le dioxyde de carbone et l'eau sont les seuls produits de la combustion complète d'un alcane. V F
4. La combustion incomplète d'un alcane produit le monoxyde de carbone qui trouble l'eau de chaux. V F
5. Les produits des combustions polluent l'environnement. V F