

4



LES COMBUSTIONS

2APIC/PC/S1



Combustion du carbone



Transformation chimique.



• Le bilan littéral :
Carbone + Dioxygène → Dioxyde de carbone



Test d'identification de quelques produits :

- Pour la présence de **dioxyde de carbone** : l'eau de chaux se trouble
- Pour la présence de **l'eau** : la vapeur d'eau se condense sur les parois internes d'un récipient froid et sec

Combustion du butane



Combustion complète



Combustion incomplète



Flamme **bleue**
 Virole **ouverte**



Buée

- La quantité de dioxygène est **suffisante**
- **Les réactifs** : Butane + dioxygène
- **Les produits** : dioxyde de carbone + eau

Flamme **jaune**
 Virole **fermée**



Buée



dépôt noir

- La quantité de dioxygène est **insuffisante**
- **Les réactifs** : Butane + dioxygène
- **Les produits** : dioxyde de carbone + eau + carbone + **monoxyde de carbone**
- gaz incolore et toxique (asphyxie)

🏆 Une combustion est une transformation chimique : Le bilan littéral s'écrit : **Les réactifs → Les produits**

Combustion de la cigarette

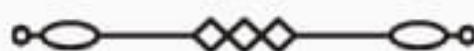


Quelques produits : la nicotine, le goudron, le monoxyde de carbone.....



Les dangers des combustions : incendie-explosion-asphyxie-intoxication

Prof : **"Hanae Khabbache"**



Prof : **"EL HABIB"**

www.lzaarpcem.com