

NOM

CONTRÔLE

classe

durée : 45 min

note

/ 20

EXERCICE 1 : L'équation chimique suivante $C + O_2 \rightarrow CO_2$ correspond à:

Coche la bonne réponse

- la combustion complète du carbone la combustion incomplète du carbone
 la combustion complète du méthane la combustion du dihydrogène

EXERCICE 2 : Dans l'équation suivante : $C + O_2 \rightarrow CO_2$

Coche la bonne réponse

- le réactif est O_2 et les produits sont C et CO_2
 les réactifs sont C et O_2 , le produit est CO_2
 les réactifs sont C et CO_2 , le produit est O_2
 le réactif est CO_2 , les produits sont C et O_2

EXERCICE 3 : Donner le nom et le nombre d'atomes de chaque espèce présente dans la molécule d'alcool éthylique de formule C_2H_6O :

EXERCICE 4 : Trouver la formule de la molécule de cyclohexane formée de 6 atomes de carbone et de 12 atomes d'hydrogène :

EXERCICE 5 : Dans une cuisinière à gaz on utilise la combustion du méthane de formule CH_4 (gaz de ville) pour chauffer les aliments.

1. Quels sont les **réactifs** de cette combustion ? (En toutes lettres ou par la formule moléculaire.)

et

2. Si la combustion du méthane est **complète**, quels sont les **produits** de cette réaction ?

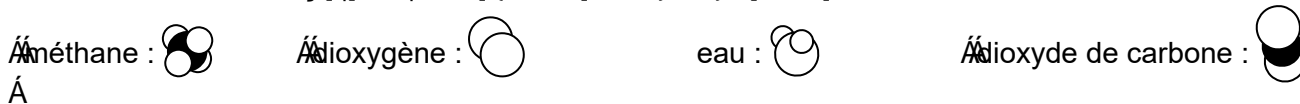
et



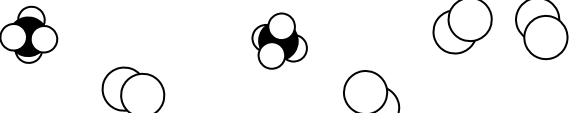
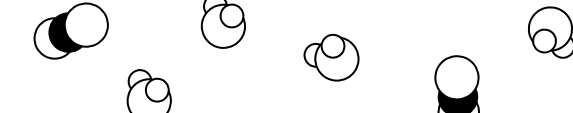
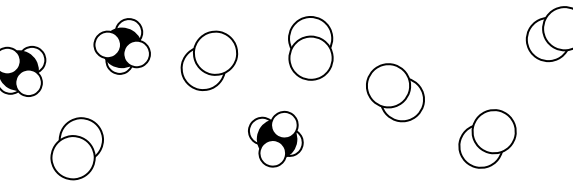
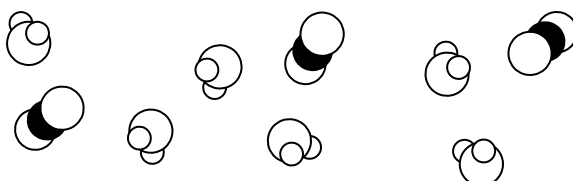


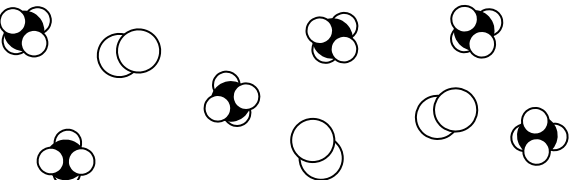
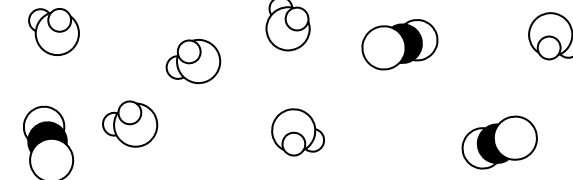
3. Si la combustion du méthane est **incomplète**, quels produits supplémentaires peuvent alors apparaître ?

et/ou

EXERCICE 6 : Ecrire l'équation équilibrée de la combustion complète du **méthane** dans le dioxygène :

EXERCICE 7 : Coche, parmi les situations suivantes, celles qui respectent les proportions des nombres de molécules intervenant dans la combustion complète du **méthane**. Sois de conservation de la matière. Loi de Lavoisier.



	Avant la réaction	Après la réaction
<input type="checkbox"/>		
<input type="checkbox"/>		
<input type="checkbox"/>		
<input type="checkbox"/>		
<input type="checkbox"/>		
<input type="checkbox"/>	