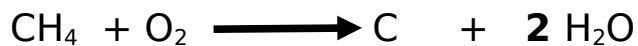


Travail A :

Le méthane est un gaz inflammable présent dans un briquet. Voici l'équation de la combustion du méthane dans le dioxygène.



- 1) Complétez la phrase : Une molécule de méthane réagit avec 1 molécule de dioxygène pour former 1 atome de carbone et ____ molécules d'eau
- 2) Donnez les noms des 2 réactifs.
- 3) Donnez les noms des 2 produits

Travail A :

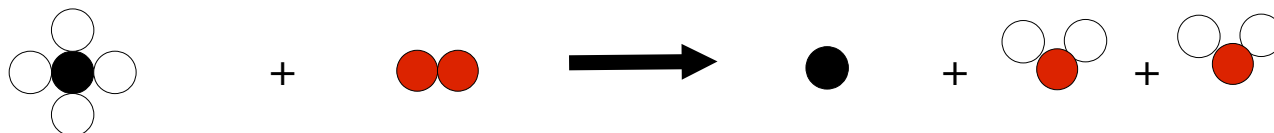
Le méthane est un gaz inflammable présent dans un briquet. Voici l'équation de la combustion du méthane dans le dioxygène.



- 1) Complétez la phrase : Une molécule de méthane réagit avec 1 molécule de dioxygène pour former 1 atome de carbone et ____ molécules d'eau
- 2) Donnez les noms des 2 réactifs.
- 3) Donnez les noms des 2 produits

Travail B

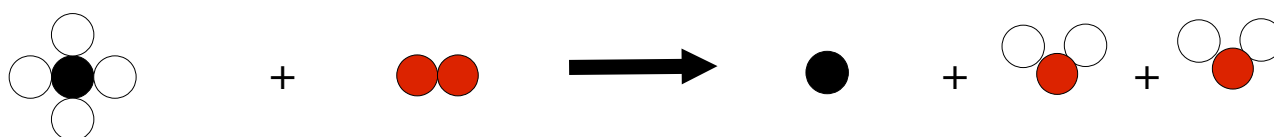
Le méthane est un gaz inflammable présent dans un briquet. Voici une modélisation de la combustion du méthane dans le dioxygène.



- 1) Complétez la phrase : Une molécule de méthane réagit avec 1 molécule de dioxygène pour former 1 atome de carbone et ___ molécules d'eau
- 2) Donnez les noms des 2 réactifs.
- 3) Donnez les noms des 2 produits

Travail B

Le méthane est un gaz inflammable présent dans un briquet. Voici une modélisation de la combustion du méthane dans le dioxygène.



- 1) Complétez la phrase : Une molécule de méthane réagit avec 1 molécule de dioxygène pour former 1 atome de carbone et ___ molécules d'eau
- 2) Donnez les noms des 2 réactifs.
- 3) Donnez les noms des 2 produits

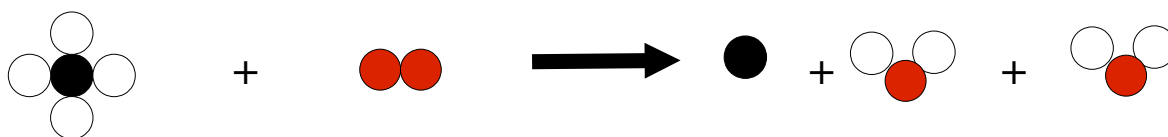
Travail C :

Au cours d'une transformation chimique, le nombre d'atomes est conservé ;
Il y a autant d'atomes de chaque type dans les réactifs et dans les produits

Exemple : Le méthane est un gaz inflammable présent dans un briquet. L'équation de la combustion du méthane dans la dioxygène



On peut la modéliser en schématisant les molécules



Complétez les bilans **bilans** des deux tableaux suivants

	formules	schémas	Bilan des atomes présents
REACTIFS	CH_4		4 atomes d'hydrogène _____ atome de carbone
	O_2		_____ atomes d'oxygène

	formules	schémas	Bilan des atomes présents
PRODUITS	C		_____ atomes d'hydrogène _____ atome de carbone
	$2 \text{H}_2\text{O}$		_____ Atomes d'oxygène

Les bilans des atomes présents dans les réactifs et les produits sont-ils les mêmes ?

Travail D :

Répondez aux questions suivantes à l'aide de la vidéo présente sur l'ENT.

1) Quelle est la formule du méthane

2) Quand la quantité de dioxygène est insuffisante, la combustion du méthane est-elle complète ou incomplète ?

3) a) Pour une combustion incomplète, que se passe-t-il lorsqu'on place une soucoupe blanche devant la flamme ?

b) Dans ce cas, de quoi est composé le dépôt observé ?