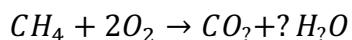


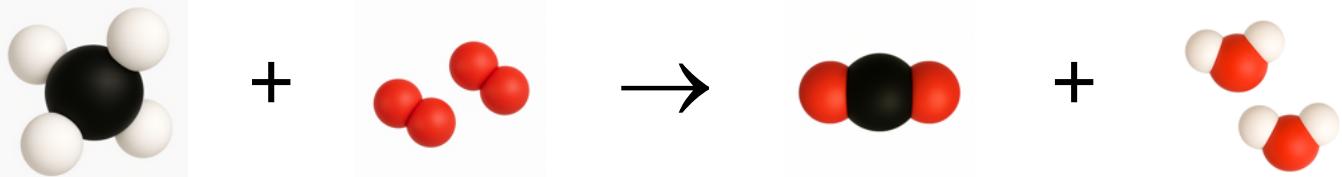
Question 1 : Combustion du méthane, Complète l'indice de l'atome d'oxygène dans le dioxyde de carbone. Ensuite, complète le coefficient stœchiométrique devant la molécule d'eau pour assurer la conservation des atomes. Vérifie que l'équation obtenue respecte la loi de conservation de la masse et des éléments, c'est-à-dire comptez les atomes côté réactifs et côté produits.



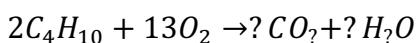
Réponse 1 - Combustion du méthane :

Équation de la transformation chimique	Conservation d'atomes	Bilan de la transformation chimique
$CH_4 + 2O_2 \rightarrow CO_2 + 2H_2O$	Côte réactifs → Neuf atomes Côté produits → Neuf atomes	Méthane + Dioxygène → Dioxyde de carbone + Eau

Dessin de la transformation chimique



Question 2 : Combustion du butane, Complète le coefficient stœchiométrique devant le dioxyde de carbone pour assurer la conservation des atomes de carbone. Complète l'indice de l'atome d'oxygène dans le dioxyde de carbone. Complète le coefficient stœchiométrique devant la molécule d'eau pour assurer la conservation des atomes d'hydrogène. Vérifie que l'équation obtenue respecte la loi de conservation de la masse et des éléments, c'est-à-dire comptez les atomes côté réactifs et côté produits.



Réponse 2 - Combustion du butane :

Équation de la transformation chimique	Conservation d'atomes	Bilan de la transformation chimique
$2C_4H_{10} + 13O_2 \rightarrow 8CO_2 + 10H_2O$	Côté réactifs → 54 atomes Côté produits → 54 atomes	Butane + Dioxygène → Dioxyde de carbone + Eau

Dessin de la transformation chimique

