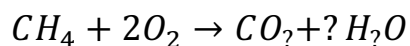


Nom :

Prénom :

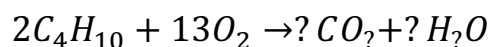
Transformation chimique, 2<sup>e</sup> feuille

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 :

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 :