

CONTRÔLE PA-C4 - SUJET B - CORRECTION

Exercice 1 : La combustion du méthane

méthane + dioxygène → dioxyde de carbone + eau

1-Le (ou les) réactif(s) de la transformation chimique est (sont) :

le méthane le dioxygène le dioxyde de carbone eau

2-Le (ou les) produit(s) de la transformation chimique est (sont) :

le méthane le dioxygène le dioxyde de carbone eau

3-Le méthane **réagit** avec le **dioxygène** pour **former du dioxyde de carbone et de l'eau**.

Exercice 2 : La combustion de l'octane

De nombreuses voitures fonctionnent encore à l'essence. Une des espèces chimiques de l'essence est l'octane de formule chimique C_8H_{18} . Lors du fonctionnement du moteur à essence, il y a la transformation chimique suivante : *l'octane réagit avec le dioxygène pour former du dioxyde de carbone et de l'eau*.

octane + dioxygène → dioxyde de carbone + eau