

CONTRÔLE PA-C4 - SUJET A-CORRECTION

Exercice 1 : La combustion du butane

Butane + dioxygène → dioxyde de carbone + eau

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

le butane le dioxygène le dioxyde de carbone eau

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

le butane le dioxygène le dioxyde de carbone eau

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

Exercice 2 : La combustion de l'heptane

De nombreuses voitures fonctionnent encore à l'essence. Une des espèces chimiques de l'essence est l'heptane de formule chimique C_7H_{16} . Lors du fonctionnement du moteur à essence, il y a la transformation chimique suivante : *l'heptane réagit avec le dioxygène pour former du dioxyde de carbone et de l'eau.*

heptane + dioxygène → dioxyde de carbone + eau