

# CONTRÔLE PA-C4 - SUJET A

## 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-Compléter la phrase suivante :

Le butane \_\_\_\_\_ avec le \_\_\_\_\_ pour \_\_\_\_\_ et \_\_\_\_\_.

## 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.*

**Compléter l'équation bilan suivante :**

\_\_\_\_\_ + \_\_\_\_\_ → \_\_\_\_\_ + \_\_\_\_\_