

# CONTRÔLE PA-C4 - SUJET B

## 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-Compléter la phrase suivante :

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

## 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.*

**Compléter l'équation bilan suivante :**

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