








4	Exemples de réactions
---	-----------------------

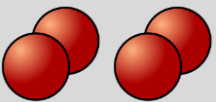
PROJET 1	<ul style="list-style-type: none"> ▶ Choisir une réaction ci-dessous. ▶ Équilibrer la réaction. ▶ Dessiner la réaction en représentant les molécules. ▶ Ajouter une brève description du combustible. 	CH_4  C_2H_6  C_3H_8  C_4H_{10} 
----------	---	---

Exemple :



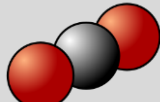
CH_4

+



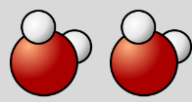
$2O_2$

→



CO_2

+



$2H_2O$

$CH_4 + 2O_2 \rightarrow CO_2 + 2H_2O$

Le méthane est un gaz naturel très répandu sur terre. On le transporte dans des gazoducs et on le brûle dans les cuisinières. C'est un gaz à effet de serre puissant. Il vaut mieux le brûler que de le laisser s'échapper dans l'atmosphère.

- a) $CH_4 +$ $O_2 \rightarrow$ $CO_2 +$ H_2O
- b) $C_2H_6 +$ $O_2 \rightarrow$ $CO_2 +$ H_2O
- c) $C_3H_8 +$ $O_2 \rightarrow$ $CO_2 +$ H_2O
- d) $C_4H_{10} +$ $O_2 \rightarrow$ $CO_2 +$ H_2O
- e) $C_5H_{12} +$ $O_2 \rightarrow$ $CO_2 +$ H_2O
- f) $C_6H_{14} +$ $O_2 \rightarrow$ $CO_2 +$ H_2O
- g) $C_2H_2 +$ $O_2 \rightarrow$ $CO_2 +$ H_2O
- h) $C_3H_6 +$ $O_2 \rightarrow$ $CO_2 +$ H_2O
- i) $C_4H_8 +$ $O_2 \rightarrow$ $CO_2 +$ H_2O
- j) $C_5H_{10} +$ $O_2 \rightarrow$ $CO_2 +$ H_2O
- k) $C_6H_{12} +$ $O_2 \rightarrow$ $CO_2 +$ H_2O
- l) $C_7H_{14} +$ $O_2 \rightarrow$ $CO_2 +$ H_2O