

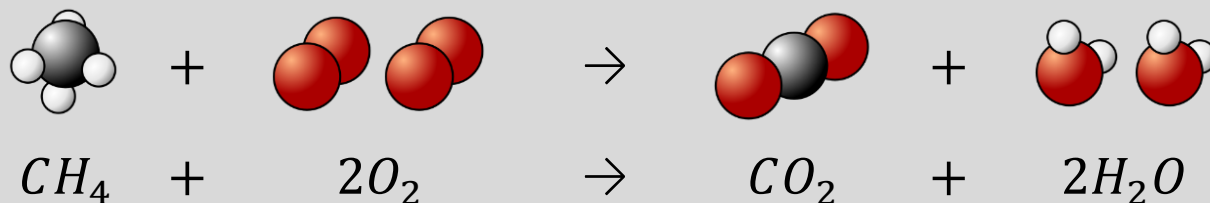


Projet  
S1

Exemples de réactions

- Choisir une réaction dans la liste ci-dessous.
- Équilibrer la réaction.
- Dessiner la réaction en représentant les molécules.
- Ajouter une brève description du combustible.

Exemple :



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



Please submit here before 6. December 2024 at 23:59 ↓

<https://classroom.google.com/c/NzM1MzYwMjQwMTU3?cjc=hm77h6k>