

1. Equation de la combustion du méthane CH₄

méthane + dioxygène → dioxyde de carbone + eau

Bilan avec les modèles:

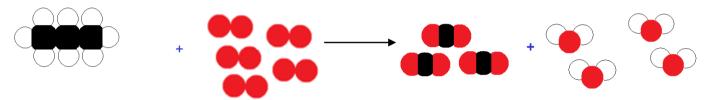


Equation de la reaction de combustion du méthane :

 $CO_2 + 2 H_2O$ CH₄ 2 02

2. Equation de la combustion du propane C₃H₈

propane + dioxygène → dioxyde de carbone + Bilan avec les modèles:



Equation de la reaction de combustion du propane :

 $3 CO_2 + 4 H_2O$ C₃H₈ 5 02

3. Equation de la combustion de l'éthylène C₂H₄

Bilan: éthylène + dioxygène — dioxyde de carbone + Bilan avec les modèles:

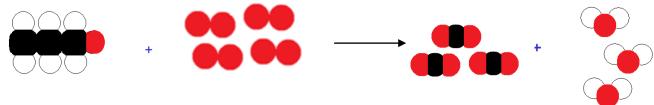


Equation de la réaction de combustion de l'éthylène :

 $C_2H_4 + 3O_2$ $2 CO_2 + 2 H_2O$

4. Equation de la combustion de la propanone C₃H₆O

propanone + dioxygène ----- dioxyde de carbone + Bilan: Bilan avec les modèles



Equation de la reaction de combustion de la propanone :