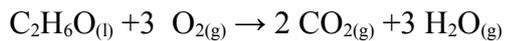
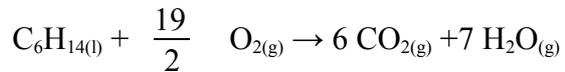


Exercice 4 p 164

Combustion de l'éthanol



Combustion de l'hexane



Le coefficient fractionnaire pose problème quand on raisonne en termes de molécules. Il faut alors tout multiplier par deux pour le faire disparaître:

**Exercice 10 p 165**

1°) Effet de serre

La réaction produit du dioxyde de carbone. Celui-ci, dans la haute atmosphère, empêche une partie du rayonnement IR de s'échapper ; la Terre se réchauffe.

2°) Choix du combustible

C'est celui qui donne le moins de CO_2 pour une énergie produite donnée. D'après le tableau, c'est le gaz de ville.

On constate aussi que c'est lui qui a le plus grand pouvoir calorifique par unité de masse (ce qui est logique).