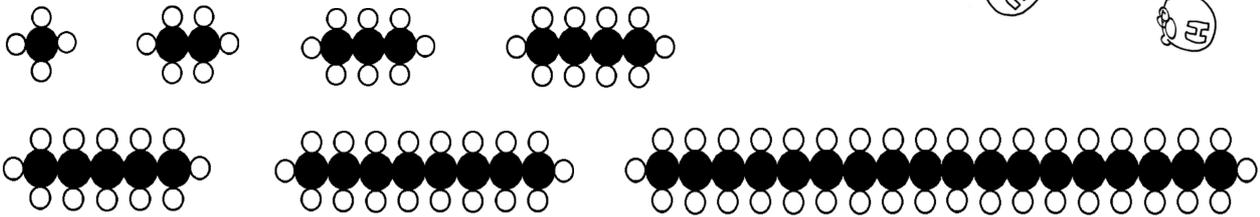
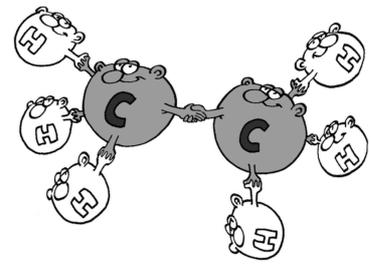


Les hydrocarbures

Un **hydrocarbure** est une **molécule** formée d'**atomes** de **carbone** (symbole: **C**) et d'**hydrogène** (symbole: **H**). Certains hydrocarbures forment des **chaînes simples** de différentes longueurs.

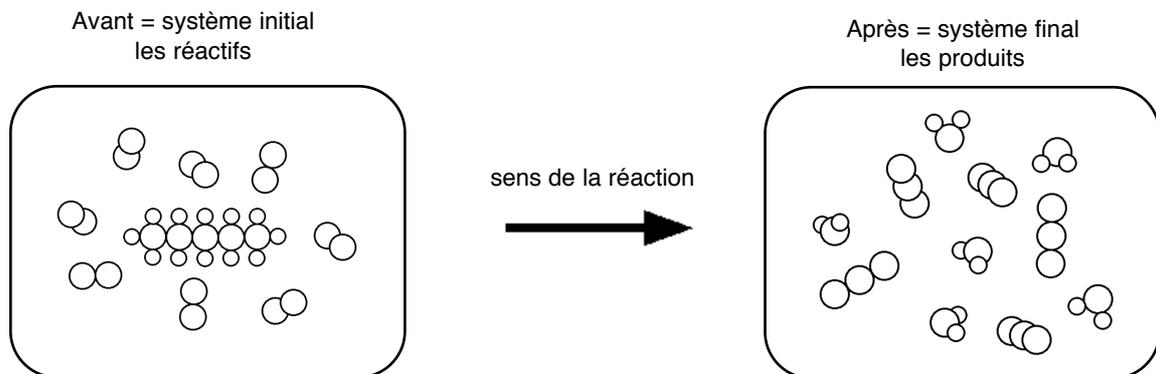


D'autres des **chaînes ramifiées**. D'autres encore se referment sur eux-mêmes et forment des **cycles**. Tout est possible pour autant de respecter les **règles** du jeu: le carbone se lie 4 fois tandis que l'hydrogène n'a qu'une liaison.

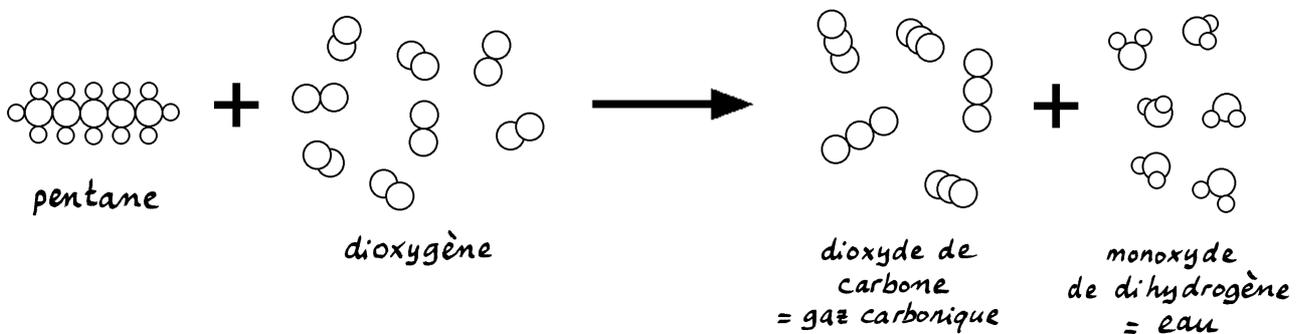


Une molécule d'hydrocarbure est assez **instable**. Elle a tendance à **réagir** avec l'**oxygène** (réaction d'oxydation) en **brûlant** et en dégageant beaucoup de **chaleur**. On parle de réaction de **combustion**.

Etudions une réaction de combustion: celle du **pentane** (avec 5 atomes de carbone).



On peut aussi **représenter** cette réaction de manière plus claire en **regroupant** les molécules semblables:



Ou avec des **symboles chimiques**:

