Corrosion

Changement physique

L'une des propriétés chimiques du métal est sa tendance à subir de la   
corrosion

La **corrosion** est la lente transformation chimique qui se produit lorsque le métal réagit avec l'oxygène de l'air pour former une nouvelle substance   
appelée un oxyde.

Un type de corrosion est la **rouille**.

Prevenir la Corrosion

Trois façons sont:

* Peindre la surface du métal
* Appliquer une couche d'huile sur la surface du métal
* Mettre des métaux plus sensibles à la corrosion que le fer pour   
  que ceux-ci attirent la corrosion

Combustion

* En cas de combustion, une substance réagit facilement avec   
  l'oxygène et libère de l'énergie.
* L'énergie libérée est observé sur forme de chaleur et de lumière.

Carburants fossiles (fossil fuels)

et Combustion

* Le charbon, le pétrole et le gaz naturel sont tous des combustibles   
  appelés **carburant fossiles**.
* Les carburants fossiles ont été formés à partir de plantes et   
  d'animaux qui vivaient des millions d'années passées. Lorsque ces   
  organismes sont morts, ils ne se sont pas complètement   
  décomposés. Ils ont été enterrés par des couches de sédiments et   
  leur énergie a été "enfermée".

Carburants fossils

* Lorsque les combustibles fossiles sont brûlés leur énergie est   
  libérée. Les principaux produits de la réaction sont le dioxyde de   
  carbone et de vapeur d'eau.
* Les particules qui composent carburants fossiles sont appelés   
  **hydrocarbures.**
* Equation chimique:

Hydrocarbure + oxygène dioxyde de carbone + eau

Réactifs Produits

Combustion et pollution de l'air

* Les trois composantes nécessaires pour que la   
  combustion se produise sont:
* Oxygène
* Combustible (essence, huile, etc.)
* Chaleur

Si l'un des trois composants est absent, la combustion ne peut pas se produire.

* Dans des conditions idéales, quand il y a combustion, les produits   
  sont le dioxyde de carbone et l'eau.
* Cependant, s'il n'y a pas assez d'oxygène, des gaz dangereux,   
  comme le monoxyde de carbone, peuvent être formés au lieu.
* Lorsque l'essence brûle, le dioxyde de carbone produit contribue à   
  l'effet de serre, qui peut être à l'origine du réchauffement climatique.

D'autres produits nocifs pouvant venir de la   
combustion de l'essence dans les voitures sont:

* Monoxyde de carbone
* Hydrocarbures secondaire
* Dioxyde de soufre
* Oxydes d'azote

Ces produits peuvent tous être nocifs pour les organismes   
vivants et l'environnement.