

# 14. Un vocabulaire de spécialiste



## <sup>14</sup>A Un lexique

**Atmosphère** (voir p. 6) C'est un mélange de gaz, de vapeur d'eau, de poussières et d'impuretés. Elle entoure la Terre et la protège contre les bombardements de météorites et les radiations dangereuses. Elle permet la vie.

**CFC** (voir p. 26) Leur nom chimique est Chlороfluorocarbones. Ce sont des gaz artificiels utilisés dans les bombes aérosols, les mousses synthétiques, les systèmes de refroidissement des réfrigérateurs et congélateurs. Ces gaz sont responsables de la destruction de la couche d'ozone de haute altitude.

**CO<sub>2</sub>** Dioxyde de carbone ou gaz carbonique (voir p. 25) : la matière vivante organique contient du carbone. Son oxydation, par exemple lors du pourrissement, de la digestion, de la respiration, ou lors de la combustion du bois, des combustibles et des carburants fossiles, est responsable pour moitié de l'effet de serre.

**Effet de serre** (voir p. 25) Lorsque les gaz de l'atmosphère retiennent la chaleur.

**Emission-immission** (voir p. 19) Projection-retombée de gaz dans l'atmosphère.

**Energie fossile** (voir p. 19) Energie qui s'est formée il y a des millions d'années. Des débris organiques se sont décomposés et ont été compressés entre les couches géologiques : après plusieurs millions d'années, ces débris se sont transformés en charbon, en pétrole ou en gaz naturel.

**Eolien** (voir p. 13) Qui concerne le vent et sa force. Energie éolienne.

**OPair** La loi sur la protection de l'environnement (LPE) et l'ordonnance sur la protection de l'air (OPair) sont des textes législatifs qui fixent des règles dans le but de protéger l'homme, les animaux, les plantes et leurs biotopes, ainsi que les sols, des pollutions atmosphériques nuisibles ou incommodes.

**Ozone** (voir p. 26) Gaz atmosphérique composé d'oxygène. Dans l'atmosphère, l'ozone est situé entre 15 et 40 km d'altitude et nous protège des radiations des UV. A basse altitude, au niveau du sol, c'est un polluant.

**Pluie acide** (voir pp. 19-20) Pluie qui, au cours de sa formation, a absorbé des substances qui l'ont rendue acide.

**Pollution** (voir pp. 17-18) Dommage causé à l'environnement (air, eau, terre) par des substances liées notamment aux activités humaines (industrie, agriculture, transport...).

**Pot catalytique** ou catalyseur (voir p. 30) Pot d'échappement pour les automobiles qui, en agissant comme un filtre, permet de réduire les émissions de gaz polluants.

**Poussières** (voir pp. 17-18) Elles proviennent de la nature (terre, sable) ou du trafic, des industries et du chauffage. Elles peuvent contenir ou fixer des métaux lourds ou des hydrocarbures. Elles contribuent au smog hivernal et, en retombant, polluent les sols et les eaux.

**Précipitations** (voir p. 19) Pluies, grêle, neige... toute l'eau du ciel qui tombe sous une forme ou une autre.

**SMOG** (voir p. 23) Brouillard qui se forme à la suite de pollutions atmosphériques.

## <sup>14</sup>B Des abréviations chimiques et des noms : les substances qui polluent l'air

- CO** = Monoxyde de carbone
  - Provient de la combustion incomplète des carburants et des combustibles. Toxique pour l'homme et les animaux.
- COV** = Composés organiques volatils
  - Proviennent de la combustion incomplète et de l'évaporation des carburants et des combustibles (hydrocarbures), ainsi que de l'évaporation des solvants dans l'industrie, l'artisanat et les ménages.
  - Contiennent parfois des substances cancérigènes.
  - Combinés avec des oxydes d'azote et sous l'action du soleil, ils contribuent à la formation d'ozone en basse altitude.
- NO<sub>x</sub>** = Oxydes d'azote
  - Sont dégagés par tout processus de combustion.
  - Combinés avec des hydrocarbures et sous l'action du soleil, ils contribuent à la formation d'ozone en basse altitude.
- O<sub>3</sub>** = Ozone
  - Près du sol (ozone troposphérique), certains gaz polluants provenant du trafic routier ou des émanations de solvants et de carburants (voir : COV) se transforment en ozone sous l'effet du soleil. C'est le « mauvais » ozone, qui est responsable d'atteintes à la santé, aux animaux et aux plantes.
  - En haute altitude (ozone stratosphérique : 10-50 km), une couche d'ozone nous protège du rayonnement ultraviolet du soleil. C'est le « bon » ozone, il faut éviter qu'il diminue.
- SO<sub>2</sub>** = Dioxyde de soufre
  - Provient de l'utilisation des combustibles fossiles comme l'huile de chauffage, le gaz naturel ou le charbon.