



L'été, l'ozone est à la une !

I. Les causes de la formation d'ozone

- 1.1. Les polluants émis par le trafic routier et l'industrie qui sont à l'origine de la formation d'ozone sont le monoxyde de carbone (CO), les composés organiques volatils (COV), les oxydes d'azote (NO_x). L'industrie génère aussi du méthane (CH₄) qui peut se transformer en ozone. On appelle ces polluants les précurseurs de l'ozone.
- 1.2. Dans le contexte de l'article, le monoxyde de carbone (CO), les composés organiques volatils (COV) et les oxydes d'azotes (NO_x) peuvent être émis aussi par l'habitat et l'agriculture (il s'agit de jardinage dans l'article).
- 1.3. L'ensoleillement favorise la formation d'ozone.
- 1.4. Dans la région PACA l'activité économique est importante (grands centres urbains et pôles industriels) et l'ensoleillement important.
- 1.5. Les mesures prises pour réduire la pollution à l'ozone consistent à réduire les émissions des polluants précurseurs de l'ozone. On agit pour cela sur les sources de ces polluants. Dans l'article on cite:
 - réduction de la vitesse sur les routes,
 - réduction des rejets de polluants par les industriels,
 - interdiction de travaux de peinture utilisant des solvants,
 - interdiction de moteur à essence pour le jardinage,
 - utilisation des transports en commun,
 - covoiturage.

II. Les effets de la pollution à l'ozone

- 2.1. L'ozone a des effets sur la pollution urbaine, le changement climatique (effet réchauffant).
- 2.2. L'ozone est un gaz agressif pour les muqueuses oculaires et respiratoires (irritation des yeux, du nez et de la gorge). Il peut provoquer des essoufflements, de la toux, des crises d'asthme.
- 2.3. Les effets de l'ozone dépendent entre autre de l'intensité de l'exercice physique. En effet, lors d'une activité physique intense l'être humain consomme plus de dioxygène donc plus d'air chargé en ozone en période de pollution. C'est pour cela qu'il est conseillé aux personnes sensibles de réduire leur activité physique.

III. Bon ou mauvais ozone ?

- 3.1. Le « bon ozone » filtre une partie des rayonnements UV nocifs pour la santé.
- 3.2. Le « bon ozone » se situe dans la stratosphère.
- 3.3. La communauté scientifique s'intéresse au «bon ozone» à cause de sa diminution importante.
- 3.4. Le «mauvais ozone» se situe dans la troposphère.



- 3.5. La communauté scientifique s'intéresse au mauvais ozone à cause de sa toxicité vis-à-vis de l'homme et de la végétation.
- 3.6. La formule de l'ozone est « O₃ ».
- 3.7. C'est entre 15 et 30 km selon la latitude qu'il y a le maximum d'ozone.