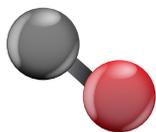


LE MONOXYDE DE CARBONE



Le monoxyde de carbone est un gaz incolore et inodore.

Composé d'un atome de carbone (●) et d'un atome d'oxygène (●), sa formule chimique est CO.

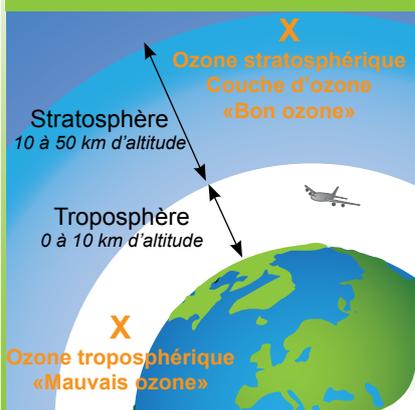
Emissions en Franche-Comté

(Source: inventaire spatialisé des émissions, année de référence 2008)



- Agriculture
- Industrie
- Nature
- Production / distribution d'énergie
- Résidentiel / tertiaire
- Sylviculture
- Traitement des déchets
- Transports non routiers
- Transports routiers

L'ozone dans l'atmosphère



SOURCES

AIR AMBIANT

Le monoxyde de carbone provient des combustions incomplètes. Il est émis en grande partie par le trafic routier et par le chauffage résidentiel/ tertiaire.



SOURCES

AIR INTERIEUR

Le monoxyde de carbone provient essentiellement du mauvais fonctionnement d'appareils ou moteurs à combustion, quelle que soit leur source d'énergie (bois, charbon, gaz, essence, fioul ou encore éthanol). Les appareils et installations les plus concernés sont :

- Chaudières et chauffe-eau
- Poêles et cuisinières
- Cheminées et inserts, y compris les cheminées décoratives à l'éthanol
- Appareils de chauffage d'appoint
- Groupes électrogènes ou pompes thermiques
- Engins à moteur thermique lorsqu'ils sont en fonctionnement dans le garage (voiture, tondeuse,...)
- Barbecues, appareils de fortune type braseros...



EFFETS

SANTE

Le monoxyde de carbone est très difficile à détecter car il est inodore, invisible et non irritant. Il agit comme un gaz asphyxiant très toxique en prenant la place de l'oxygène dans le sang, et peut s'avérer mortel en moins d'une heure.

On distingue deux types d'intoxication :

- L'intoxication faible ou chronique: lente, elle se manifeste par des maux de tête, des nausées et de la fatigue.
- L'intoxication grave: plus rapide, elle entraîne des vertiges, des troubles du comportement, des pertes de connaissance, le coma voire le décès.

Le monoxyde de carbone provoque chaque année en France plus de 5000 intoxications et quelques centaines de décès, majoritairement à domicile.



EFFETS

ENVIRONNEMENT

Dans l'atmosphère, le monoxyde de carbone peut se combiner avec l'oxygène de l'air pour former du dioxyde de carbone. On le rencontre essentiellement au niveau du sol à proximité des sources. Il participe, avec les oxydes d'azote et les composés organiques volatils à la formation du «mauvais» ozone (voir encadré ci-contre).

