

Définition

Le Monoxyde de Carbone de formule chimique CO, est un gaz produit par la combustion incomplète d'une matière carbonée, du fait d'une quantité insuffisante d'oxygène.

Ce gaz est incolore, inodore, non irritant, facilement absorbé au niveau pulmonaire. La quantité de CO absorbée dépend de :

- Sa concentration dans l'air inspiré
- La ventilation alvéolaire
- La durée de l'exposition

Causes & Mécanismes

Combustion incomplète

Source de production

Appareil de chauffage à bois, charbon, gaz

Chauffe eau

Incendies

Voiture (pot d'échappement, suicide)

Signes

Variable d'une personne à l'autre pour la même exposition

Céphalées

Malaises

Vertiges / Nausées

Troubles

de l'odorat, du goût, de la vision
de la mémoire ou de l'attention

Douleurs

Musculaires

Abdominales

Thoraciques

Dyspnée

Gravité

Somnolence, Coma

Signes évocateurs

Intoxication collective

Saison (Automne - Hiver)

CAT

- Bilan circonstanciel ou déclenchement du détecteur de CO
- Se protéger en restant à distance de la source
- Supprimer la cause en aérant
- Soustraire le patient de la source du CO
- Prise d'une Saturation air ambient (La Saturation peut ne pas être modifiée)
- Respiration : Fréquence, amplitude, régularité,
- Prise du pouls
- P.A.
- Passer le Bilan au centre 15
- O₂ : 15l/min.



CATSUF - POLE PÉDAGOGIQUE

Créateur (s)	Publication	N° Révision	
Fabien G.	Avril 2015	N° 04	

Si vous êtes en désaccord avec cette fiche, reportez-vous à vos formations initiales et à vos recyclages.

