



# LES POLLUANTS



## LE DIOXYDE DE SOUFRE (SO<sub>2</sub>)

Le dioxyde de soufre (SO<sub>2</sub>) est un gaz incolore qui dégage une odeur particulière, semblable à celle d'allumettes consommées. Les rejets de SO<sub>2</sub> sont dus majoritairement à la combustion d'hydrocarbures tels que le charbon et le fioul.

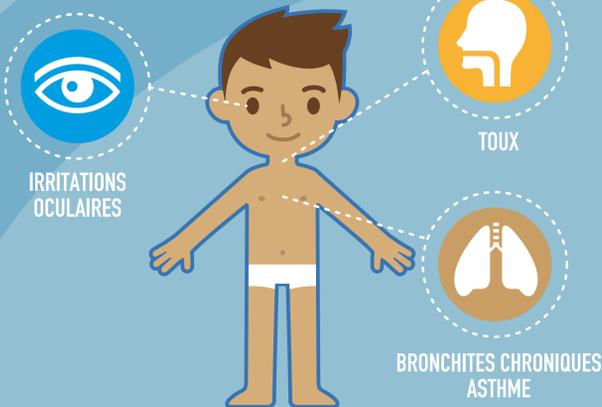
### EN NOUVELLE-CALÉDONIE

Les principales sources de dioxyde de soufre sont les centrales thermiques qui produisent l'électricité que nous consommons, les installations de combustion industrielle, le stockage de soufre, la production d'acide sulfurique et le trafic maritime.



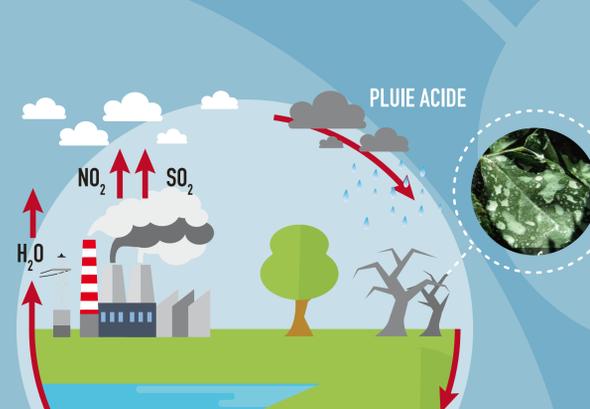
### LES EFFETS SUR LA SANTÉ

Les effets du dioxyde de soufre peuvent être aggravés en présence d'autres polluants comme les particules fines.



### LES EFFETS SUR L'ENVIRONNEMENT

La réaction du dioxyde de soufre avec l'eau produit de l'acide sulfurique, principal composant des pluies acides. Cette réaction peut être à l'origine de phénomènes de déforestation ou entraîner la dégradation de certains bâtiments.



### LES VALEURS RÉGLEMENTAIRES

OBJECTIF DE QUALITÉ | **50 µg/m<sup>3</sup>** en moyenne annuelle

SEUIL DE RECOMMANDATION ET D'INFORMATION | **300 µg/m<sup>3</sup>** en moyenne sur une heure

SEUIL D'ALERTE | **500 µg/m<sup>3</sup>** en moyenne sur 3 heures consécutives



## LE DIOXYDE D'AZOTE (NO<sub>2</sub>)

Le dioxyde d'azote est un composé chimique de formule NO<sub>2</sub>. Il s'agit d'un gaz brun-rouge, suffocant, à l'odeur âcre et piquante caractéristique. Le dioxyde d'azote (NO<sub>2</sub>) se forme dans l'atmosphère à partir du monoxyde d'azote (NO) qui se dégage essentiellement lors de la combustion de combustibles fossiles (charbon, carburants).

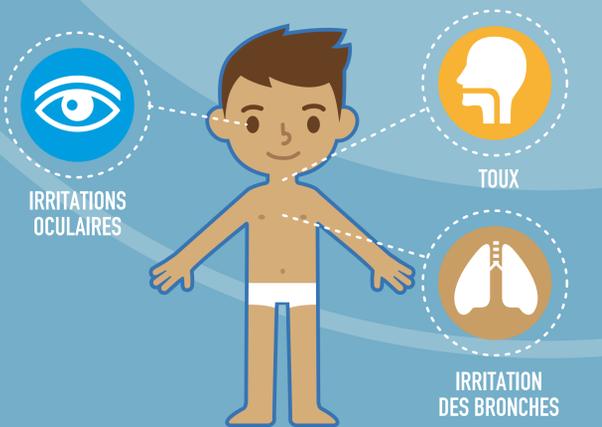
### EN NOUVELLE-CALÉDONIE

Les principales sources de dioxyde d'azote sont les centrales thermiques, les gaz d'échappement des véhicules et l'industrie.



### LES EFFETS SUR LA SANTÉ

À forte concentration, le dioxyde d'azote est un gaz toxique. Chez les asthmatiques, il augmente la fréquence et la gravité des crises d'asthme et favorise les infections pulmonaires chez l'enfant.



### LES EFFETS SUR L'ENVIRONNEMENT

La réaction du dioxyde d'azote avec l'eau produit de l'acide nitrique, à l'origine de pluies acides. Il participe à la formation de l'ozone au niveau du sol, dont il est un des précurseurs. Les apports réguliers de dioxyde d'azote dans le sol peuvent perturber la pousse des végétaux.



### LES VALEURS RÉGLEMENTAIRES

OBJECTIF DE QUALITÉ | **40 µg/m<sup>3</sup>** en moyenne annuelle

SEUIL DE RECOMMANDATION ET D'INFORMATION | **200 µg/m<sup>3</sup>** en moyenne sur une heure

SEUIL D'ALERTE | **400 µg/m<sup>3</sup>** en moyenne sur 3 heures consécutives