

ON A ENFIN DECOUVERT LA PRINCIPALE  
CAUSE DU RECHAUFFEMENT CLIMATIQUE :

**LE MONOXYDE DE DIHYDROGÈNE**

**En Anglais** : Dihydrogen Monoxide ou **DHMO**

PIRE QUE LE CO<sub>2</sub>,

# LE MONOXYDE DE DIHYDROGÈNE

Incolore et inodore, le monoxyde de dihydrogène est un excellent solvant ; son constituant de base (l'hydroxyl), est un radical instable qui le rend particulièrement intéressant pour l'industrie chimique. Abondant sur Terre, son coût est négligeable, mais...

# DANGER



## **Le monoxyde de dihydrogène (DHMO) :**

**Est inodore et incolore**

**Est toxique par inhalation**

**Peut causer des brûlures sous forme gazeuse**

**Est le constituant majeur des pluies acides**

**Contribue à l'érosion des sols**

**Corrode et oxyde de nombreux métaux**

**Tue des milliers de personnes chaque année**

# POUR VOUS CONVAINCRE QUE C'EST UN DANGEREUX COMPOSÉ, QUELQUES EXEMPLES :

- il est relâché en grande quantité par les centrales nucléaires, directement dans les rivières et les mers, ou bien dans l'atmosphère ;
- sous sa forme gazeuse, il peut occasionner des brûlures très graves et c'est un puissant gaz à effet de serre ;
- sa forme solide peut provoquer de graves troubles, voire des accidents irrémédiables, par exemple pour le transport maritime ;
- sa forme poudreuse, notamment en montagne, peut provoquer des catastrophes
- il provoque la corrosion et la destruction des métaux et des appareils électriques ;
- une ingestion excessive peut causer des effets néfastes pouvant entraîner la mort ;
- il est utilisé dans des cas de torture ou lors d'interventions policières contre des manifestants ;
- il présente à la fois un caractère acide et basique ;

# ET ENCORE ICI :

- certains alcooliques le mélangent avec leur boisson pour prétendument en atténuer les effets ;
- c'est un puissant solvant, largement utilisé dans l'industrie chimique ;
- Il contribue à l'érosion des sols , et il est fréquemment impliqué dans la destruction de cultures.
- Une ingestion en quantité excessive peut causer de nombreux effets secondaires pouvant aller jusqu'à la mort.
- Sa présence même en faible quantité dans les poumons peut causer la mort par asphyxie.

Malheureusement, les dangers du monoxyde de dihydrogène se sont accrus avec l'évolution de la population mondiale.

# DES SCIENTIFIQUES COURAGEUX CHERCHENT À AVERTIR LE PUBLIC :

*Depuis de nombreuses années, de courageux lanceurs d'alerte ont avec succès sensibilisé l'opinion publique sur les risques du monoxyde de dihydrogène. Un scientifique Américain de renom, Nathan Zahner, établit en 1997 qu'environ 86% de la population serait favorable à son interdiction pure et simple.*

**Un sondage récemment effectué au Royaume-Uni confirme la prise de conscience des citoyens britanniques : 3 Anglais sur 4 estiment en effet que son utilisation devrait être très sévèrement réglementée et même interdite au niveau de l'Union européenne !**

**Des groupes citoyens s'associent désormais à la campagne de mobilisation pour obtenir un moratoire européen sur le DHMO, premier pas vers son interdiction définitive. A défaut de la signature rapide d'un accord communautaire, nous appellerons nos lecteurs à amplifier la pression sur le gouvernement français afin qu'à l'instar du maïs MON 810, il active d'urgence la clause de sauvegarde !**

# DES SCIENTIFIQUES COURAGEUX CHERCHENT À AVERTIR LE PUBLIC ... ET RENCONTRENT DE L'OPPOSITION :

Malgré l'évidence des faits, un groupuscule californien s'oppose à l'interdiction du monoxyde de dihydrogène. Les amis de l'hydroxyde d'hydrogène (« friends of Hydrogen Hydroxide ») sont persuadés que les dangers du monoxyde de dihydrogène ont été exagérés.

D'autres individus, parmi lesquels votre serviteur, s'emploient à montrer l'innocence du CO<sub>2</sub>, en apportant des arguments fondés selon lesquels le DHMO est responsable de plus de 95 % de l'effet de serre,

Un peu de pub : vous trouverez sur ce site des informations apportant la preuve de tout cela :

<http://www.affaireclimatique.fr/>

MAIS, À PROPOS, CONCRÈTEMENT,  
C'EST QUOI LE MONOXYDE DE  
DIHYDROGÈNE ???

Eh, bien il s'agit tout simplement ... **de l'eau ! H<sub>2</sub>O**,  
un atome d'oxygène, deux atomes d'hydrogène donc →  
monoxyde – di-hydrogène.

**Ben alors, pourquoi tout ce grabuge ?**



Il s'agit d'un canular, monté par de jeunes scientifiques qui ont créé le terme « zohnerisme » (du nom de l'un de leurs auteurs), désignant l'utilisation orientée de faits exacts d'un point de vue scientifique pour mener un public peu informé à tirer de fausses conclusions.

ÇA NE VOUS FAIT PENSER À RIEN, AU RÉCHAUFFEMENT CLIMATIQUE PAR EXEMPLE, AU CO<sub>2</sub>... ?

C'EST EXACTEMENT CE QUI SE PASSE AVEC  
LE CO<sub>2</sub>, GAZ INOFFENSIF, ET AUQUEL ON  
ATTRIBUE DES EFFETS MAJEURS QUI  
REMETTRAIENT EN QUESTION LE DEVENIR  
DE LA PLANÈTE

J'en tire une autre conclusion, en forme de mise en garde :

Ne prenez pas pour argent comptant ce que vous délivrent avec insistance les médias et nos politiques, et n'hésitez pas à vous documenter sur Internet. Le débat sur le climat y est présent, et se confronte aux idéologies dogmatiques de certaines sphères pensantes et agissantes.

D'après un article honteusement transcrit depuis le site « le Nouvel ordre mondial », (<http://www.nouvelordremondial.cc/2014/04/01/les-dangers-meconnus-du-monoxyde-de-dihydrogene>) rapporté dans le forum de Skyfall (<http://skyfall.fr/>)

Merci aux traducteurs et rapporteurs de ces sites qui ont su « vulgariser » cette affaire de l'H<sub>2</sub>O !

Les enquêtes auxquelles il est fait allusion plus haut sont bien réelles, et concernent aussi des politiques : les étudiants ont ainsi pu montrer que des scientifiques peuvent faire faire circuler de fausses informations, du fait de leur position « d'expert » ancré dans notre société. En l'occurrence, il s'agissait d'un « blague de potache », mais qui a pu mettre en relief la fragilité de nos institutions face à de possibles affirmations scientifiquement infondées mais portées par des experts. C'est exactement ce qui se passe actuellement sur le sujet du climat.

Heureusement que la grande majorité des scientifiques ne procède pas à ce type d'exactions !