

Comprendre le MMS

Jim Humble

1. le MMS tue par Oxydation

2. Comprendre l'oxydation

(1) Toute matière est constituée d'Atomes.

(2) Les atomes sont combinés de diverses manières pour former les molécules.

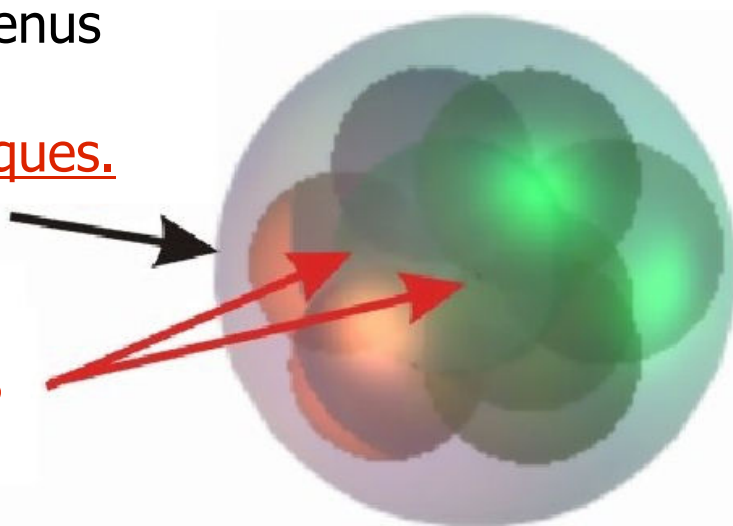
(3) Tout ce que vous voyez est composé de molécules dont divers **pathogènes** qui provoquent les maladies.

(4) Pour détruire un pathogène on doit détruire certaines de ses **molécules**.

Molécule

Les atomes, pour être des molécules sont tenus ensemble par les enveloppes électroniques.

Atomes

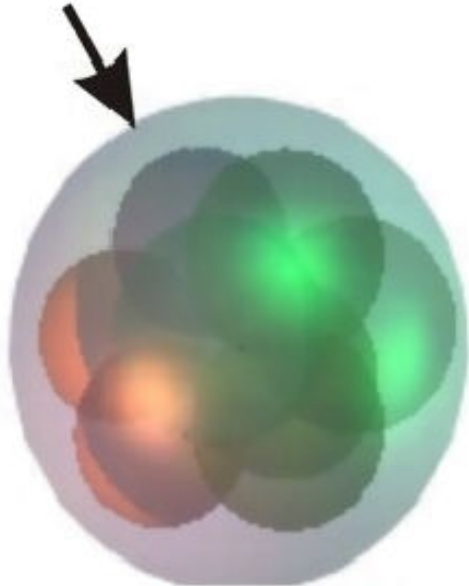


Toutes les boules montrées dans cette molécule représentent les **atomes**.

Comprendre le MMS

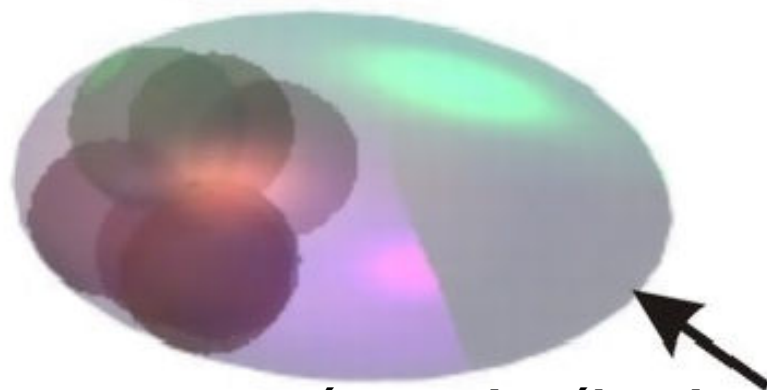
l' Oxydation

Enveloppe
électronique

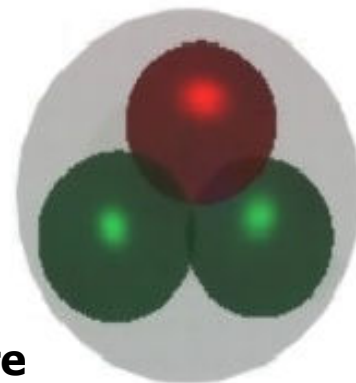


On peut détruire cette molécule en supprimant son enveloppe électronique. Ça se fait dans la nature et en chimie par l'extraction de l'enveloppe électronique de la molécule. Ça se fait avec un des types de produits chimiques classé dans la catégorie des oxydants. Les oxydants détruisent d'autres composés et eux-mêmes changent pendant le processus. C'est la charge électrique d'attraction de la molécule oxydante qui ôte l'enveloppe électronique.

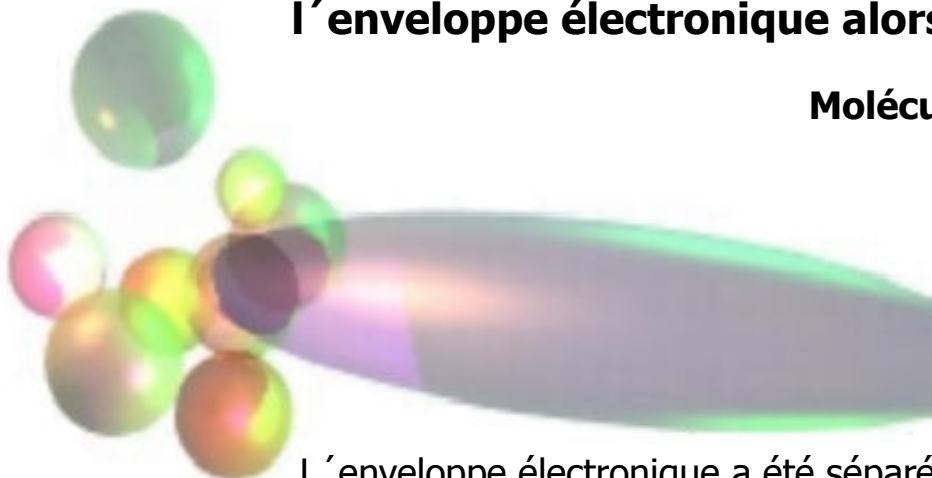
Molécule Chimique Oxydante



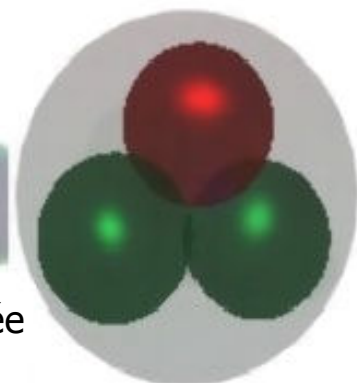
L'Attraction électrique étire l'enveloppe électronique alors qu'elle est extraite.



Molécule Chimique Oxydante

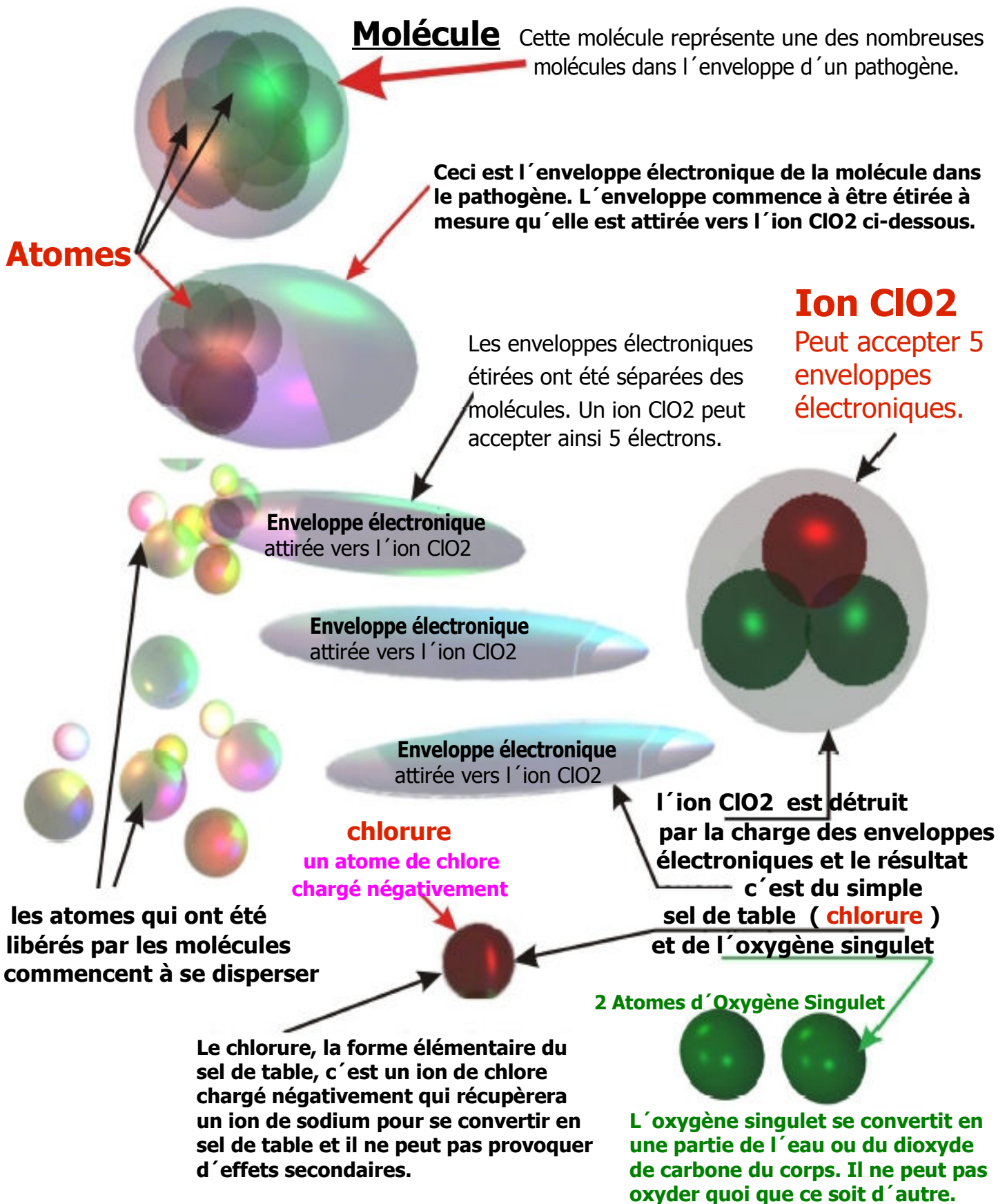


L'enveloppe électronique a été séparée des atomes et ils commencent à se disperser. La molécule est détruite.



Comprendre le MMS

l'Oxydation du Dioxyde de Chlore (ClO₂)



Comprendre le MMS

Attendez: Ce n'est pas toute l'histoire ! Pourquoi le MMS ne détruit que les pathogènes et pas les cellules du corps ?

C'est dû à la charge électrique. En termes scientifiques, le PRO, c'est à dire le Potentiel d'Oxydation-Réduction. Mais ne soyons pas trop techniques. Inquiétons-nous juste du potentiel d'Oxydation. Ou en des termes encore plus simples. la force d'Oxydation.

Des composés chimiques différents ont des **forces d'oxydation** différentes. Par exemple l'ozone a une **force d'oxydation de 2,07 volts**. Maintenant ça ne veut peut-être pas dire grand chose mais l'ozone est le plus puissant oxydant connu. L'ozone peut oxyder tout ce qui peut être oxydé, même votre corps. Vous pouvez voir pourquoi l'ozone non-seulement peut tuer les pathogènes, mais il peut aussi causer des dommages au corps. La représentation de l'ozone montre 3 atomes d'oxygène, mis ensemble à force, par le biais d'une haute énergie. L'ozone a une courte vie, mais pendant qu'il est actif c'est un oxydant puissant. Dans le corps il est utilisé rapidement parce qu'il oxyde tout ce qui se présente à lui. C'est pour cela qu'il ne peut pas pénétrer loin dans les tissus. Il est employé pour détruire des tissus et des pathogènes qui se trouvent être là. Il y a, néanmoins certaines applications dans le corps qui présentent un intérêt.

Tous savent que l'Oxygène est dans l'air que l'on respire. Tout cet oxygène se trouve sous la forme de molécules d'oxygène comme montré ici à droite. On ne respire pas d'oxygène mono-atomique. L'oxygène oxyde des centaines de poisons que génèrent chaque jour nos corps (souvenez-vous que l'oxydation détruit les composés). Si on ne dispose pas d'assez d'oxygène, les poisons en résultant détruisent d'abord le cerveau. la **force d'oxydation de 1,30 volts** est plus ou moins la force idéale. Cette force ne peut pas détruire les tissus du corps sauf conditions exceptionnelles. Mais cette force d'oxydation peut détruire tous les poisons générés par un corps en bonne santé, et la plupart des poisons d'un corps malade. On inspire de l'oxygène et on expire du dioxyde de carbone. Mais le dioxyde de carbone a l'oxygène utilisé accroché à lui comme **dioxyde**. Alors en fait vous expirez presque autant d'oxygène que vous n'en inspirez. La raison pour laquelle c'est presque autant d'oxygène, c'est parce que l'oxygène se combine aussi à quelques choses dans le corps et ça désagrège aussi les poisons.

Le dioxyde de chlore (ClO₂), **force d'oxydation 0,95 volts**. Maintenant on commence à voir pourquoi le ClO₂ peut tuer les pathogènes sans dommages pour le corps. Les tissus peuvent supporter des potentiels d'oxydation supérieurs aux 1,30 volts de l'oxygène. Il n'y a pas de raison pour laquelle ils ne pourraient pas supporter le potentiel de 0,95 du ClO₂. Si l'oxygène ne provoque pas de dommages au corps, alors, catégoriquement le ClO₂ ne nuira pas. Sa **force d'oxydation** est bien moindre que l'oxygène. Les pathogènes sont des microorganismes anaérobiques (ils n'utilisent pas l'oxygène), et à la base ils sont les seuls organismes du corps qui n'utilisent pas l'oxygène. Puisqu'ils n'utilisent pas l'oxygène, ils n'ont pas développé de résistance à l'oxydation. Le ClO₂ tue des virus d'une manière différente. Il empêche la formation de protéines spécifiques aux virus, avec pour conséquence la destruction du virus.

Molécule d'Ozone



Il y a 3 atomes d'oxygène dans l'enveloppe.
Force d'Oxydation: 2,07 volts.

Molécule d'Oxygène



Il y a 2 atomes d'oxygène dans l'enveloppe.
Force d'Oxydation: autour de 1,30 volts.

Molécule de dioxyde de chlore



Il y a 2 atomes d'oxygène et un de chlore dans l'enveloppe.
Force d'Oxydation: 0,95 volts.

Comprendre le MMS

Alors voyons ce qui fait que la molécule de dioxyde de chlore soit de si grande valeur pour tuer la maladie dans le corps humain. Voici les spécifications importantes.

Dioxyde de chlore

1. Le dioxyde de chlore a un potentiel d'oxydation de 0,95 volts. Bien plus faible que les autres oxydants utilisés dans le corps et donc ne peut pas attaquer les cellules du corps. Il est sélectif et s'attaque aux pathogènes.

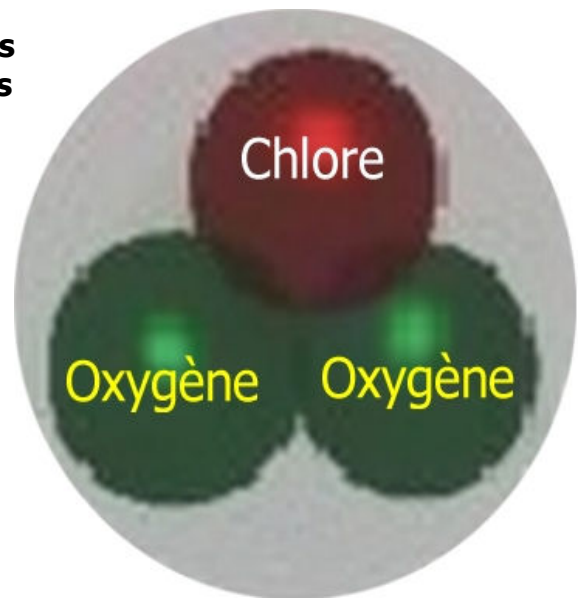
2. Le dioxyde de chlore a été employé pour stériliser des sols d'hôpitaux, des abattoirs et des milliers d'autres applications depuis plus de 100 ans et jamais aucun pathogène n'y a développé de résistance.

3. Le dioxyde de chlore est le plus efficace tueur de pathogènes que l'homme ait jamais connu.

4. Bien que le dioxyde de chlore soit des plus faibles oxydants il a la plus grande capacité de tous les oxydants pour les choses qu'il peut oxyder. Une molécule peut accepter 5 électrons ce qui est 2,5 fois plus que l'ozone.

5. Le dioxyde de chlore existe dans le corps humain juste quelques heures ensuite il se décompose en simple sel de table et en molécules neutres d'oxygène. Il ne reste rien dans le corps qui puisse s'accumuler ou causer des effets secondaires.

6. Le dioxyde de chlore agit extrêmement rapidement, et bien que certaines maladies durent plus que d'autres, la malaria, la pire maladie de l'humanité se guérit totalement en 4 heures.



**Potentiel d'Oxydation
0,95 Volts**

Comprendre le MMS

Jim Humble

Le Chlore

Alors pourquoi ne pas utiliser le chlore à la place du dioxyde de chlore ?
Parce que voilà ce qui se passe avec le chlore:

Ceci est une molécule. elle pourrait être au bord d'un pathogène ou ça pourrait être n'importe quelle molécule à oxyder.

L'Oxydation du Chlore est différente. Il oxyde par combinaison.

L'enveloppe électronique est extraite par la charge de la molécule de chlore.

L'enveloppe électronique est attirée et perturbe la molécule de chlore.

Ces atomes sont montrés ici après que l'enveloppe ait été ôtée.

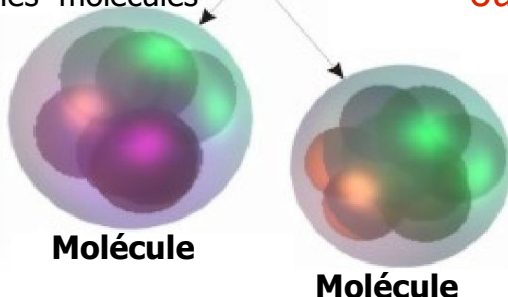
Molécule de Chlore

Consiste en deux atomes de chlore
Quand cette molécule est perturbée un ou les deux atomes se combineront avec les atomes de la molécule qui est en train d'être oxydée.

atome de **chlore** qui se déplace pour se combiner

Ces atomes se combinent tous avec les atomes de chlore pour créer de nouvelles molécules

Le Chlore peut laisser des produits chimiques dangereux dans votre corps, dans une piscine, ou dans un système de potabilisation de l'eau.



A la place de la molécule du pathogène détruit, un ou deux ou plus de composés nouveaux sont créés et ils peuvent être des cancérigènes ou autres poisons. Le pathogène est bien sûr détruit, mais les nouveaux poisons peuvent être pires que le pathogène.