

Comprendre le MMS

Par Jim Humble

Traduit par Jules Trésor
en Septembre 2009

1. Le MMS tue par oxydation

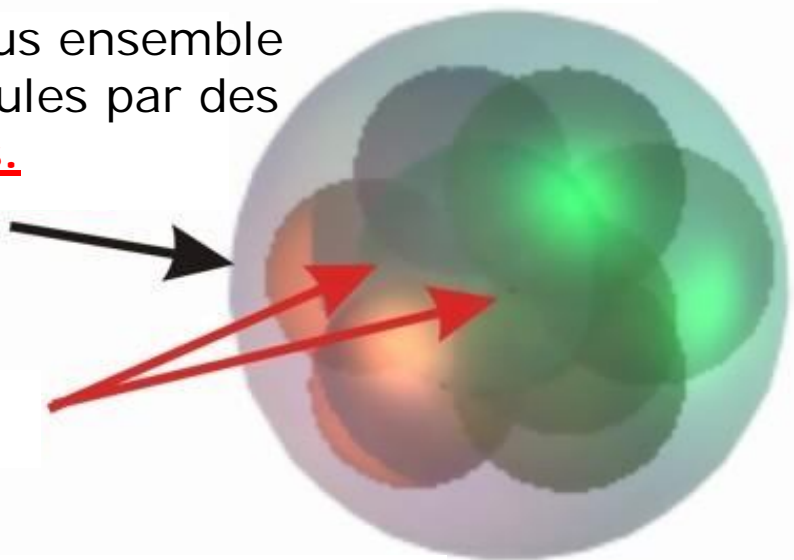
2. Comprendre l'oxydation

- (1) Toute matière est faite d'atomes
- (2) Les atomes sont combinés de différentes façons pour créer des molécules.
- (3) Tout ce que vous voyez est fait de molécules, inclus les différents **agents pathogènes** causant les maladies.
- (4) Pour détruire un agent pathogène on doit détruire certaines de ses **molécules**.

Molécule

Les atomes sont tenus ensemble pour faire des molécules par des **coques d'électrons**.

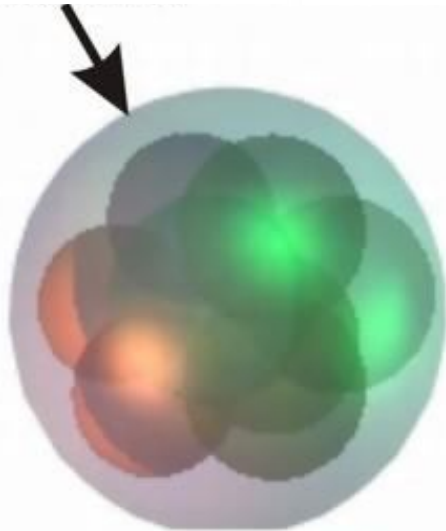
Atomes



Toutes les balles dans le cercle représentent des **atomes**.

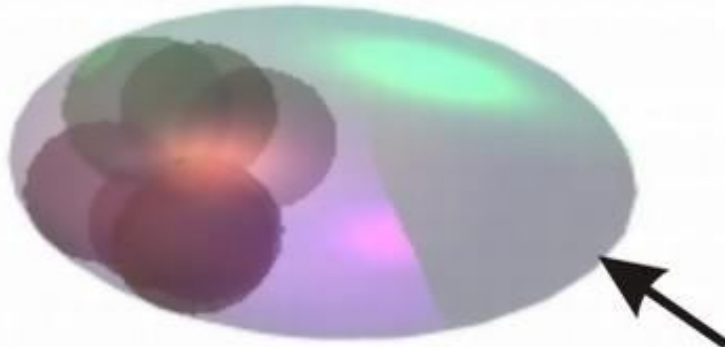
Oxydation

Coque d'électrons

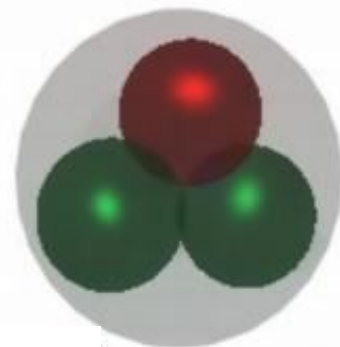


Nous pouvons détruire cette molécule en enlevant sa coque d'électrons. C'est fait dans la nature ou en chimie en retirant la coque d'électrons. C'est fait à l'aide d'une famille de produits chimiques appelés oxydants. Les oxydants détruisent les autres éléments et sont eux-mêmes changés durant le processus. La charge électrique attirante de la molécule oxydante est ce qui enlève la coque d'électrons.

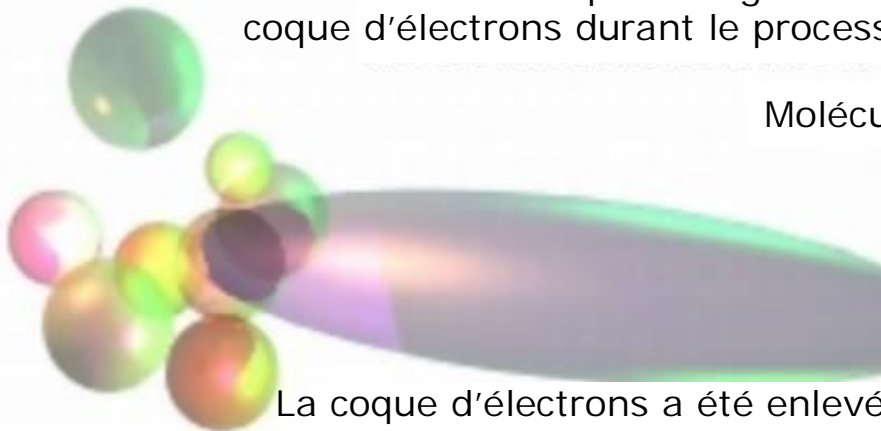
Molécule chimique oxydante



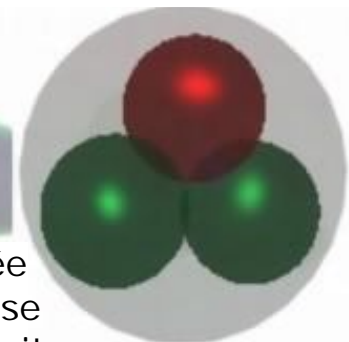
L'attraction électrique allonge la coque d'électrons durant le processus.



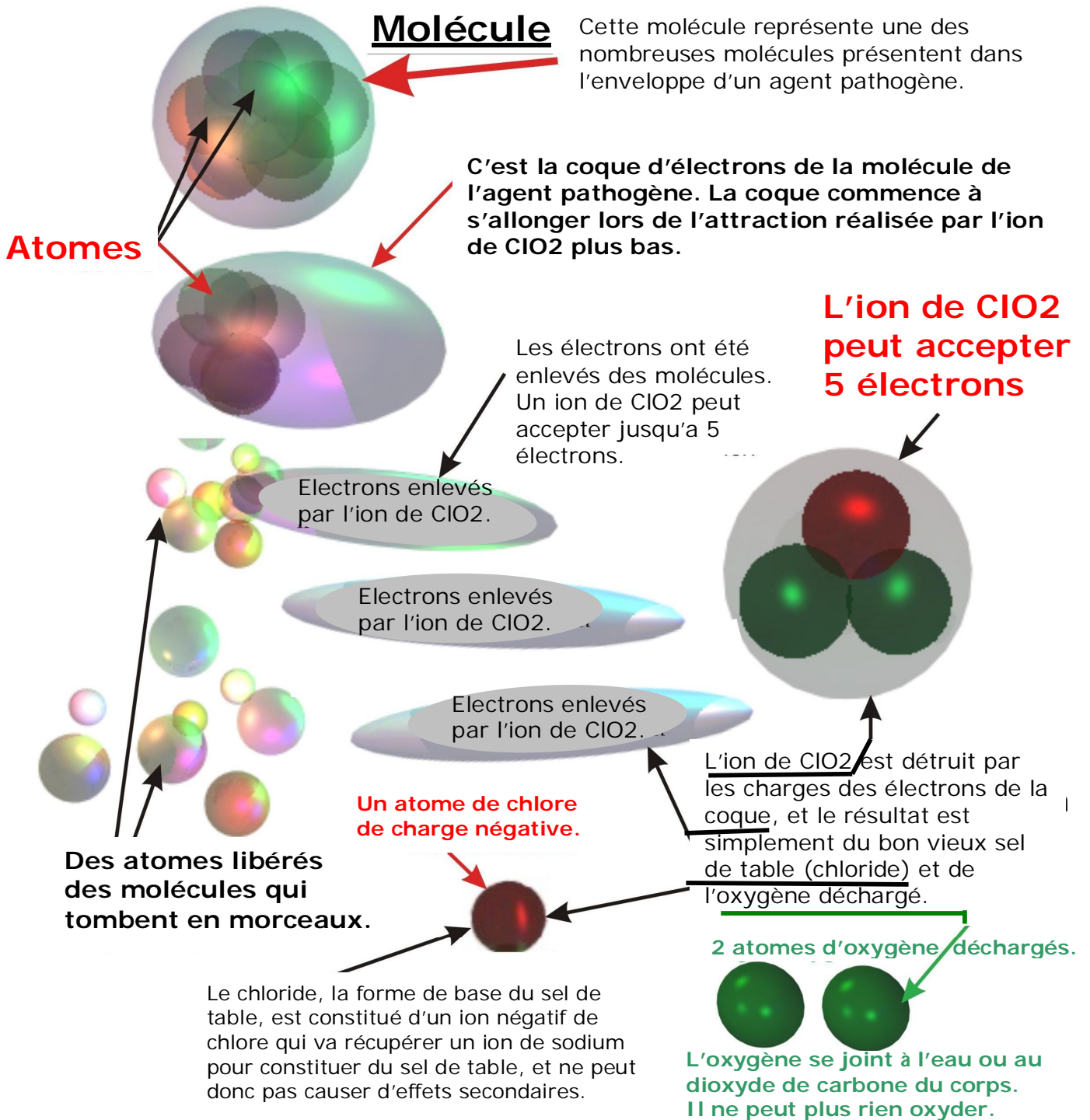
Molécule chimique oxydante



La coque d'électrons a été enlevée des atomes et ils commencent à se désagréger. La molécule est détruite.



Oxydation avec le Dioxyde de Chlore (ClO₂)



Comprendre le MMS

Page 4

Attendez: Ce n'est pas tout ! Pourquoi le MMS ne détruit-il que les agents pathogènes et pas les cellules?

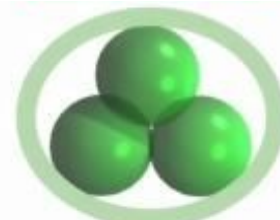
C'est à cause de la charge électrique. Le terme scientifique est Potentiel de Réduction Oxydante. Mais ne devenons pas trop technique. Interressons nous seulement au potentiel d'oxydation. Ou même encore plus simplement dit, la puissance de l'oxydation.

Les différents éléments chimiques oxydants ont des forces d'oxydation différentes. Par exemple l'ozone a une **force d'oxydation de 2,07 Volts**. Cela ne semble peut-être pas beaucoup, mais l'ozone est le plus puissant oxydant connu. L'ozone peut oxyder tout ce qui est oxydable au monde, incluant votre corps. Vous voyez pourquoi l'ozone ne tue pas que les agents pathogènes, et pourquoi l'ozone peut endommager votre corps. La représentation de l'ozone montre 3 atomes d'oxygène compactés ensemble en utilisant beaucoup d'énergie. L'ozone a une courte durée de vie, mais durant sa période active c'est un puissant oxydant. Dans le corps il est utilisé très rapidement car il oxyde tout ce qu'il rencontre. C'est aussi pourquoi il ne peut pas pénétrer profondément dans les tissus. Il est utilisé en détruisant les tissus et les pathogènes qu'il rencontre. Toutefois il a une utilité dans le corps.

Tout le monde sait que l'oxygène est dans l'air que nous respirons. Tout cet oxygène se trouve sous forme de molécule comme celle décrite sur la droite. Nous ne respirons pas des mono atomes d'oxygène. L'oxygène oxyde des centaines de poisons que nos corps produisent chaque jour (Rappelez vous que l'oxydation sépare les ensembles). Si une personne n'a pas assez d'oxygène, les poisons résultants détruisent d'abord le cerveau. Sa **force oxydante de 1,30 Volt** est assez idéale. Cette puissance ne peut pas détruire les tissus corporels sauf dans certaines conditions exceptionnelles. Mais cette force d'oxydation peut détruire tous les poisons créés dans un corps en bonne santé, et beaucoup des poisons créés par un corps malade. Nous inspirons de l'oxygène et expirons du dioxyde de carbone. Le dioxyde de carbone comprend l'oxygène utilisé sous forme de **dioxyde**. Donc vous expirez presque autant d'oxygène que vous n'en inspirez. La raison de la faible différence est le fait que l'oxygène s'associe aussi à d'autres éléments dans le corps, et aussi est utilisé pour oxyder les poisons.

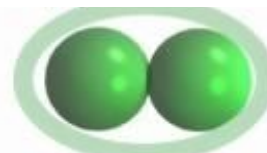
Le dioxyde de chlore (ClO_2) a une **force d'oxydation de 0,95 Volt**. Maintenant nous pouvons voir pourquoi le ClO_2 peut tuer des agents pathogènes sans endommager le corps. Les tissus peuvent supporter plus que les 1,30 Volts du potentiel d'oxydation de l'oxygène, il n'y a donc aucune raison qu'ils ne puissent pas supporter le potentiel de 0,95 Volt du ClO_2 . Si l'oxygène n'endommage pas le corps, alors le ClO_2 ne le fera pas non plus. Sa **force d'oxydation** est bien moindre que celle de l'oxygène. Les agents pathogènes sont des micro-organismes anaérobiques (ils n'utilisent pas d'oxygène), et ils sont pratiquement les seuls organismes n'utilisant pas d'oxygène dans le corps. Puisqu'ils n'utilisent pas d'oxygène, ils n'ont pas développé de résistance à l'oxydation. Le ClO_2 tue les virus d'une autre façon. Il empêche la formation de protéines spéciales des virus (qui ne sont pas utilisées ailleurs), résultant dans la destruction des virus.

Molécule d'ozone



Il y a 3 atomes d'oxygène ensemble. La **force d'oxydation** est de 2.07 Volts

Molécule d'oxygène



Il y a 2 atomes d'oxygène ensemble. La **force d'oxydation** est de 1,30 Volts

Molécule de dioxyde de chlore = ClO_2



Il y a 2 atomes d'oxygène + 1 atome de chlore. La **force d'oxydation** est de 0,95 Volts

Donc regardons ce qui rend la molécule de dioxyde de chlore si importante pour tuer les maladies dans le corps humain. Voici les éléments essentiels.

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 il ne peut donc pas attaquer les cellules du corps. Il est réservé pour les agents pathogènes.

2. **Le dioxyde de chlore est utilisé pour la stérilisation** des sols d'hôpitaux, des abattoirs, et pour des milliers d'autres utilisations depuis 100 ans, et aucun pathogènes n'y a jamais développé une résistance.

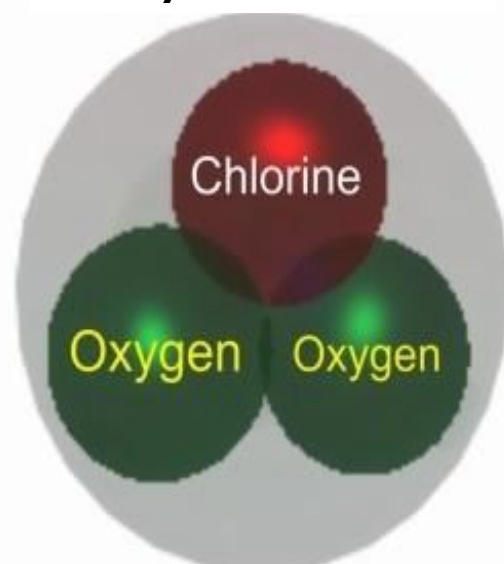
3. **Le dioxyde de chlore est le tueur le plus efficace** de pathogènes connu de l'homme.

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

5. **Le dioxyde de chlore survit dans le corps pendant seulement quelques heures**, et ensuite se détériore en simple sel de table et en molécules d'oxygène neutres. Il ne reste rien dans le corps qui puisse s'accumuler ou causer des effets secondaires.

6. **Le dioxyde de chlore agit très vite**, et bien que certaines maladies nécessitent plus de temps que d'autres, le paludisme, la pire maladie de l'homme, est totalement guérie en 4 heures.

Dioxyde de chlore



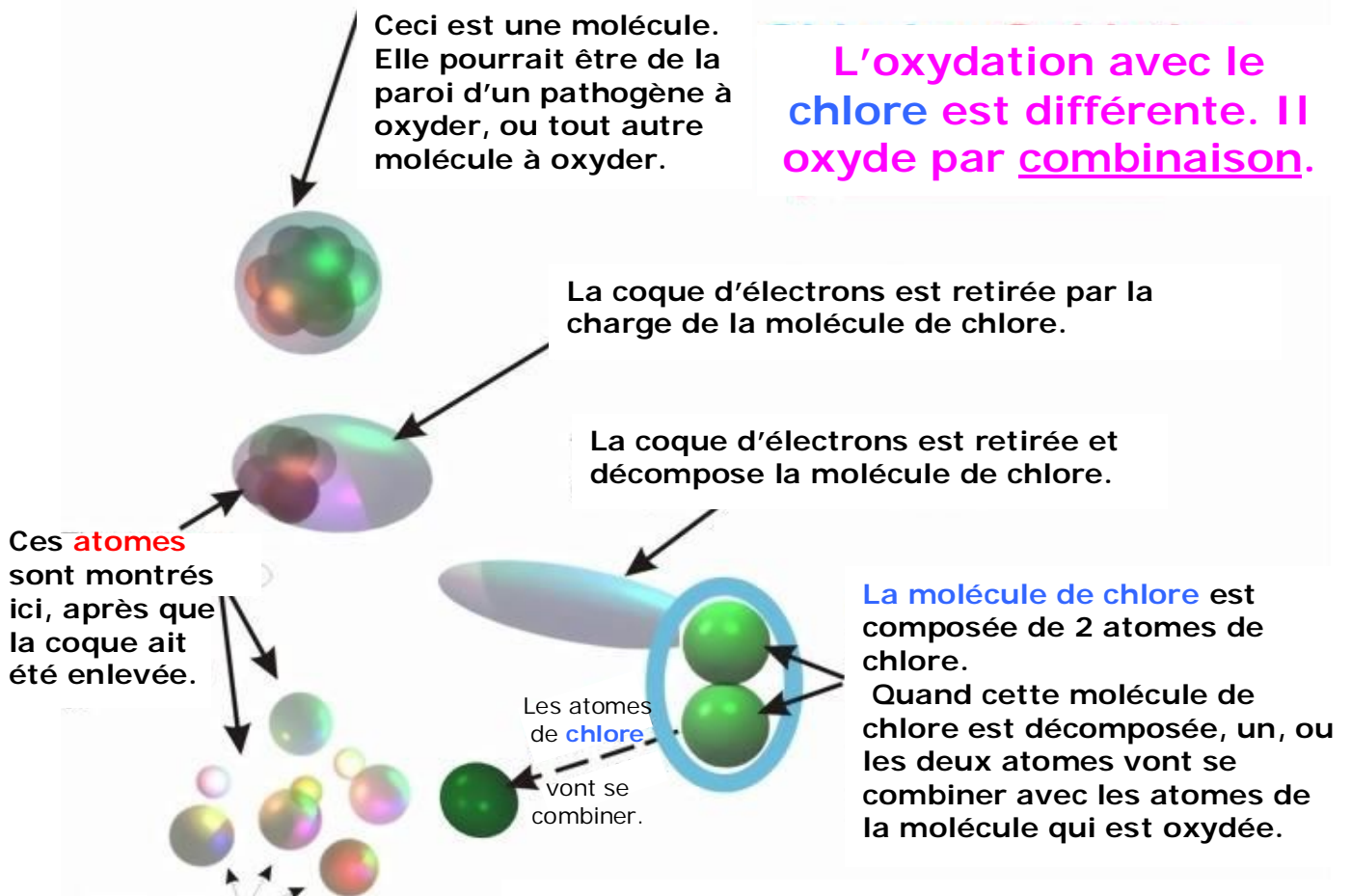
**Potentiel
d'oxydation
de 0,95 Volts**

Le chlore

Donc pourquoi ne pas utiliser le chlore au lieu du dioxyde de chlore?

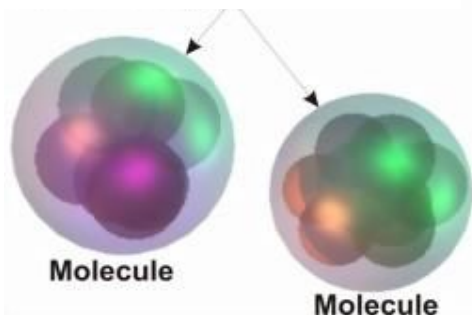
Parce que voici ce qui arrive avec le chlore:

L'oxydation avec le chlore est différente. Il oxyde par combinaison.



Ces **atomes** se combinent tous avec les atomes de chlore pour constituer de nouvelles molécules.

La **molécule de chlore** peut laisser de dangereux composés chimiques dans votre corps, ou dans une piscine ou un système de purification.



Au lieu que la molécule dans l'agent pathogène soit simplement détruite, un ou deux nouveaux éléments chimiques sont créés, qui peuvent être des cancérigènes et autres poisons. Le pathogène est bien sûr détruit, mais les nouveaux poisons créés peuvent être pires que le pathogène.

...