

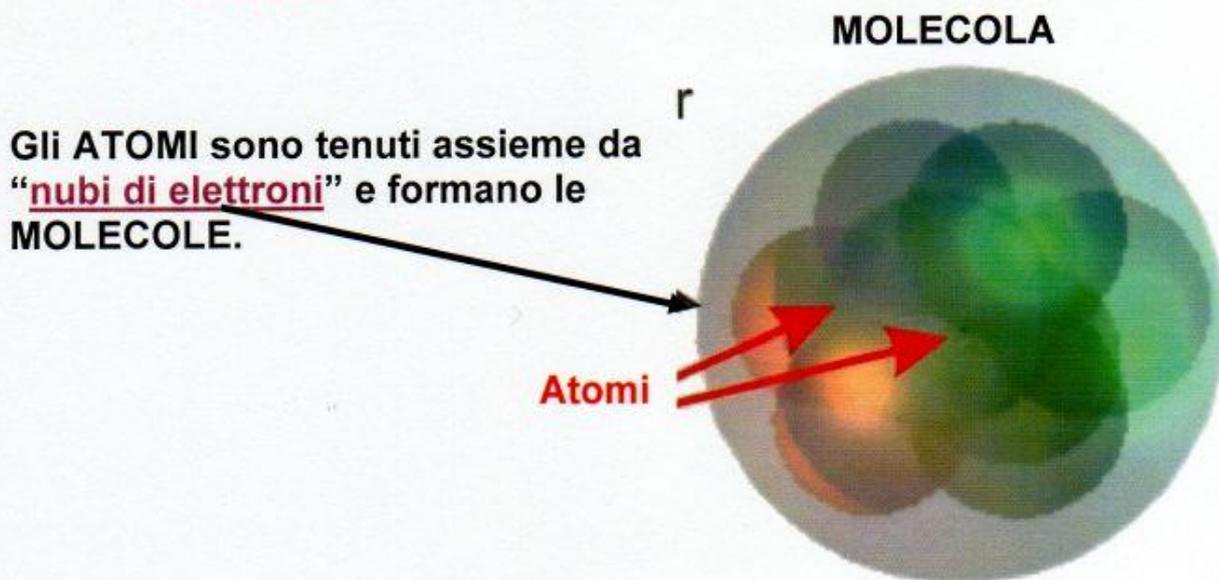
Capire l' MMS

Jim Humble

1. MMS uccide i patogeni per mezzo del processo di Ossidazione

2. Capire il processo di ossidazione

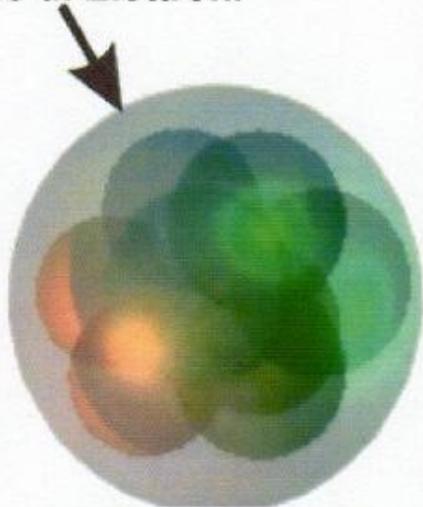
- (1) Tutta la materia è composta da Atomi.
- (2) Gli Atomi si combinano in varie maniere formando Molecole.
- (3) Ogni cosa che possiamo vedere è composta da Molecole, compresi i **Patogeni** che causano varie Malattie.
- (4) Per distruggere un Patogeno dobbiamo distruggere alcune delle sue **Molecole**.



Tutte le sfere contenute in questa Molecola rappresentano **Atomi**.

Ossidazione

Nube di Elettroni



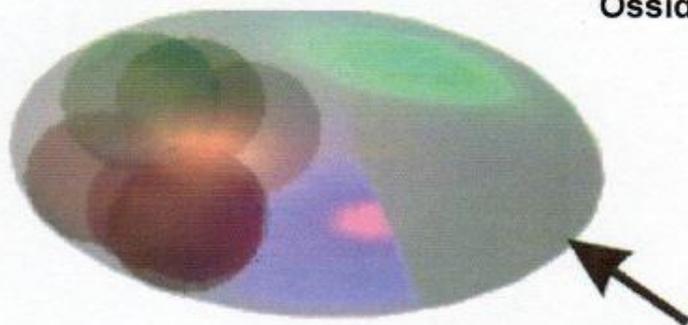
Possiamo distruggere questa Molecola rimuovendo la Nube elettronica che la tiene assieme.

Questo avviene in Natura o in Chimica mediante la "rimozione elettrostatica" della nube elettronica dalla molecola mediante l'uso di uno degli elementi o composti chimici detti Ossidanti.

Gli Ossidanti distruggono altri elementi o composti e nel processo anche la loro struttura e qualità chimica cambia.

La carica elettrica attrattiva (+) dell' Ossidante è la responsabile della rimozione della nube elettronica dell'elemento o composto ossidato.

Ossidazione di una Molecola chimica



Electrical attraction elongates the electron shell as it is drawn away.

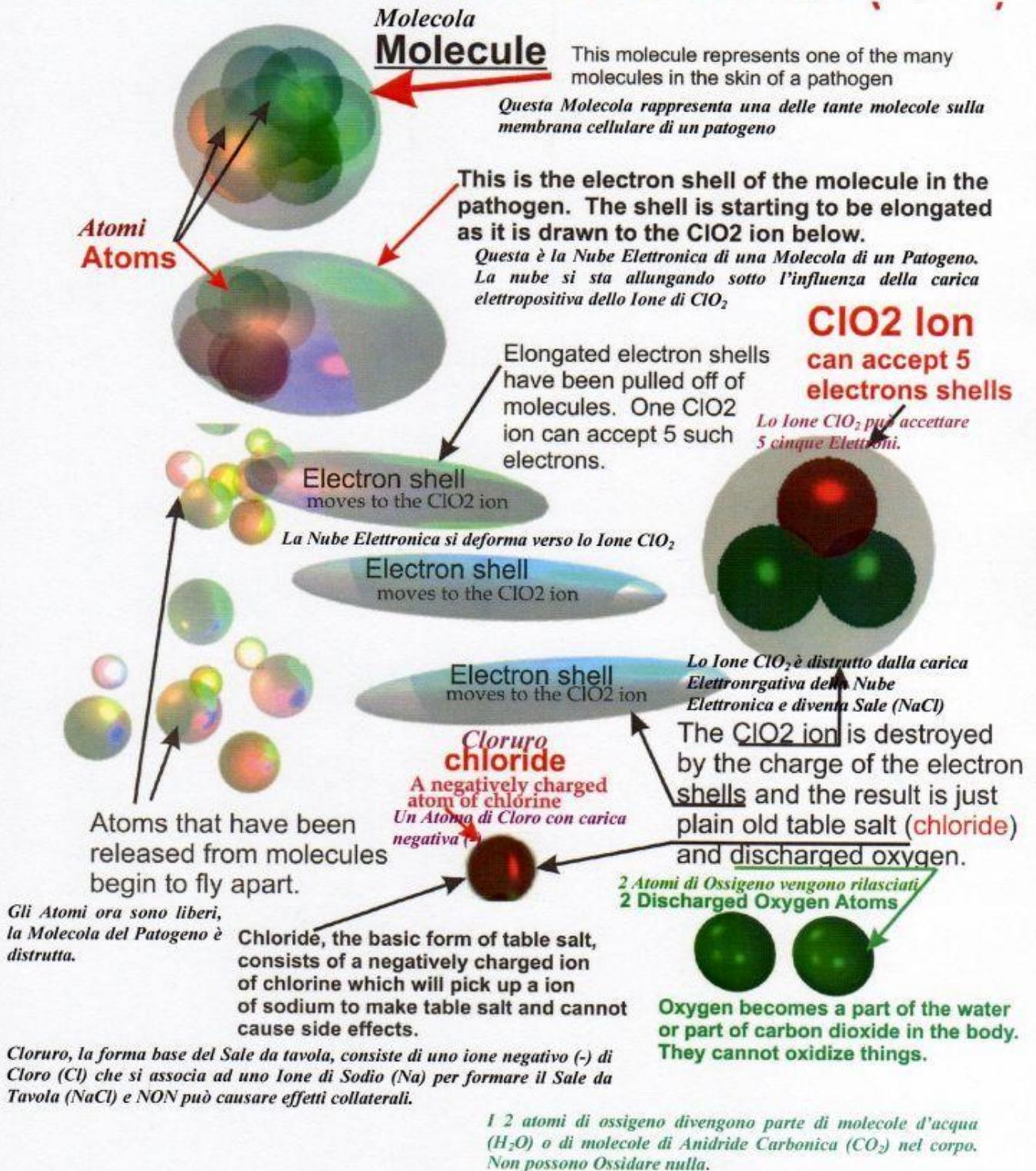
L'attrazione elettrica (+) dell' Ossidante allunga e deforma la Nube Elettronica mentre la distrugge.



The electron shell has been removed from the atoms and they are beginning to fly apart. The molecule is destroyed.

La Nube Elettronica è stata rimossa dagli atomi della Molecola e gli stessi Atomi sono liberi e svincolati tra loro. La Molecola è distrutta.

L'Ossidazione col Diossido di Cloro (ClO₂)



Capire l' MMS

Pagina 4 di 6

Aspetta: Questa non è tutta la storia! Perché MMS distrugge solo i Patogeni e non le cellule del corpo ?

E' a causa del suo Potenziale elettrico. Scientificamente chiamato ORP o Potenziale di Riduzione Ossidativa. Ma non entriamo troppo nel tecnico. Occupiamoci solamente del Potenziale Ossidativo. Detto più semplicemente Forza Ossidativa.

I vari elementi o composti chimici Ossidanti hanno differente **Forza Ossidativa**. Ad esempio l' **Ozono** ha una **forza ossidativa di 2,07 Volts**. Può non sembrare molto, ma l'Ozono è il più potente Ossidante conosciuto. L'Ozono può ossidare ogni cosa che sia ossidabile, compreso il tuo corpo. Ora sai perché l'Ozono non può uccidere solamente i patogeni, può anche danneggiare il tuo corpo. L'immagine dell'Ozono mostra 3 atomi di Ossigeno uniti assieme mediante l'uso di alta energia. L'Ozono ha una vita molto breve, ma fintanto che è attivo è un Ossidante potentissimo. Nel corpo si esaurisce subito in quanto ossida ogni cosa con cui venga in contatto. Ecco perché non riesce a penetrare in profondità nei tessuti. Si esaurisce distruggendo sia i tessuti che i Patogeni con cui viene in contatto. Ci sono comunque alcuni utili usi per il corpo.

Tutti sappiamo che l'Ossigeno fa parte al 21% dell'aria che respiriamo. Tutto l'Ossigeno si trova come Ossigeno Molecola come rappresentato sulla destra. Noi non respiriamo singoli Atomi di Ossigeno. L'Ossigeno ossida centinaia di tossici che il nostro corpo genera ogni giorno (rammenta, l'Ossidazione distrugge composti chimici). Se una persona non assume sufficiente ossigeno, i tossici non ossidati da prima distruggono il cervello. La sua **forza ossidativa di 1,30 Volts** è quasi l'ideale. Tale forza non può distruggere i tessuti del corpo tranne che in condizioni particolari. Ma tale Forza Ossidativa può distruggere tutti i tossici prodotti da un corpo sano e molti dei tossici generati da un corpo malato. Noi inspiriamo Ossigeno ed espiriamo Diossido di Carbonio (Anidride carbonica). Ma il Diossido di Carbonio ha l'Ossigeno utilizzato dal corpo come **Diossido**. Quindi in pratica si espira Ossigeno quasi nella stessa quantità in cui lo si inspira. Il motivo per cui l'Ossigeno espirato è un po' minore di quello inspirato è perché l'Ossigeno si combina nel corpo con altri elementi e viene utilizzato anche per neutralizzare i tossici.

La Forza Ossidativa del Diossido di Cloro è 0,95 Volts. Adesso cominciamo a capire perché il Diossido di Cloro può distruggere i Patogeni senza intaccare il corpo. I tessuti del nostro corpo possono sopportare Potenziali ossidativi superiori al 1,30 dell'Ossigeno. Non c'è ragione per cui non possano sopportare il Potenziale Ossidativo di 0,95 del Diossido di Cloro (ClO_2). Se l'Ossigeno non danneggia il corpo, tanto meno il ClO_2 non lo danneggerà. La sua **Forza Ossidativa** è ben al disotto di quella dell'Ossigeno. I Patogeni sono organismi Anaerobici, (non usano ossigeno), e praticamente sono gli unici organismi che non usano l'Ossigeno nel corpo. Dato che non utilizzano l'Ossigeno, essi non hanno sviluppato resistenza all'Ossidazione. ClO_2 uccide anche i Virus, ma in maniera differente. Esso impedisce la formazione di speciali proteine (che non sono utilizzate in altre parti del corpo), il che risulta nella distruzione dei Virus stessi.

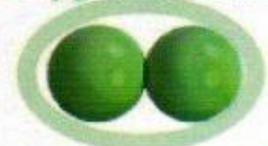
Ozone Molecule



There are 3 oxygen atoms in the shell.

Oxidation strength is 2.07 volts

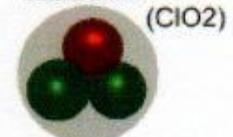
Oxygen Molecule



There are 2 oxygen atoms in the shell.

Oxidation strength is approximately 1.30 volts.

Chlorine dioxide Molecule



There are 2 oxygen atoms and one chlorine atom in the shell.

Oxidation strength is .95 volts.

Quindi diamo uno sguardo a che cosa rende la Molecola di Diossido di Cloro (ClO_2) così valida nel distruggere i Patogeni nel corpo umano. Queste sono le specifiche importanti.

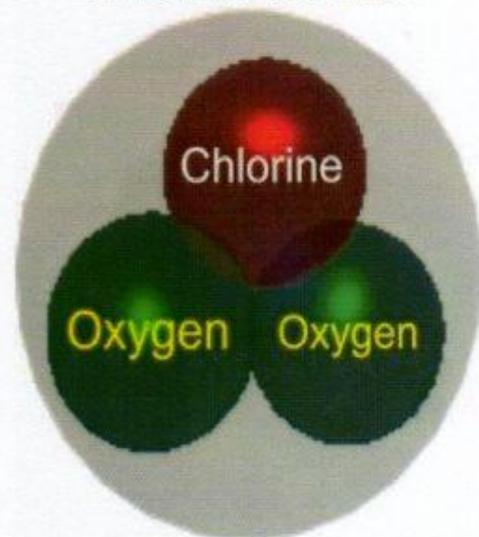
1. Il Diossido di Cloro ha un Potenziale Ossidativo di 0,95 Volts. Molto più basso di altri ossidanti utilizzati nel corpo e quindi non è in grado di nuocere alle cellule del corpo. E' selettivo verso i Patogeni.
2. Il Diossido di Cloro è usato nella **strilizzazione** dei pavimenti degli ospedali, nelle case inondate, delle acque potabile, delle acque reflue, degli scarichi industriali, delle verdure e di altri alimenti, e in centinaia di altre utilizzazioni per oltre 100 anni e nessun patogeno ha sviluppato alcuna resistenza.
3. Il Diossido di Cloro è il miglior distruttore di patogeni conosciuto dall'uomo.
4. Mentre il Diossido di cloro è uno dei più deboli Ossidanti esso ha la più alta capacità ossidativa tra tutti gli ossidanti conosciuti sulle cose che arriva ad ossidare.

Una molecola di ClO_2 può accettare 5 elettroni dell'elemento o composto ossidato, cioè 2,5 volte superiore all'Ozono.

5. Il Diossido di Cloro rimane nel corpo umano solamente per poche ore e si **decompone** in sale da cucina (NaCl) e molecole di Ossigeno. Non rimane niente nel corpo che possa associarsi o causare effetti secondari.
6. Il Diossido di Cloro **agisce molto velocemente**, e sebbene alcune malattie resistano più di altre, la Malaria, la peggior malattia dell'umanità è completamente risolta in 4 ore.

Diossido di Cloro (ClO_2)

Chlorine dioxide



Oxidation Potential
0.95 Volts

Cloro

Allora perché non usare direttamente il Cloro invece che il Diossido di Cloro ?
Perché ecco cosa succede con il Cloro:

Questa è una Molecola Può essere della membrana cellulare di un Patogeno o qualsiasi altra molecola da ossidare

This is a molecule could be in the side of a pathogen or it could be any molecule to be oxidized

Chlorine Oxidation is different. It oxidizes by combination.

La Nube Elettronica è strappata via dalla carica Elettropositiva della Molecola di Cloro

The electron shell is drawn off by the charge of the chlorine dioxide molecule

La Nube Elettronica viene attirata sulla molecola di Cloro e la distrugge

The electron shell is pulled over to disrupt the chlorine molecule

These **atoms** are shown here after the shell has been drawn off

La Molecola di Cloro è composta da 2 atomi di Cloro

Chlorine molecule

Consists of two chlorine atoms

When this chlorine molecule is disrupted one or both of the atoms will combine with the atoms of the molecule that is being oxidized.

Quando la Molecola di Cloro si rompe uno o entrambi gli atomi di Cloro si combineranno con gli atomi della Molecola ossidata

Chlorine can leave dangerous chemicals in your body, or in a swimming pool, or purification system.

Il Cloro può lasciare suoi composti chimici pericolosi nel tuo corpo, o in una piscina o sistema di potabilizzazione

Instead of the molecule in the pathogen being destroyed one or two or more new compounds are created which may be carcinogenic or other poisons. The pathogen is, of course, destroyed but the new poisons can be worse than the pathogen.

These atoms all combine with the chlorine atom(s) to make new molecule(s)

Al posto delle molecole del Patogeno distrutte ora ci ritroviamo con uno, due o più nuovi composti del Cloro che possono essere cancerogeni o tossici. Il Patogeno iniziale è distrutto, ma 1 nuovi tossici possono anche essere ben peggiori del Patogeno iniziale

Questi atomi si legano tutti con gli atomi di Cloro formando nuove Molecole (composti del Cloro)

