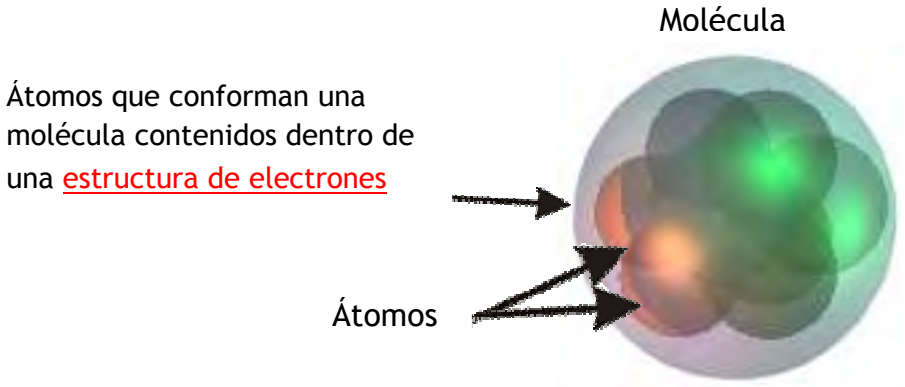
ENTENDIENDO MMS

1. MMS mata patógenos por oxidación

2. Entendiendo la oxidación:

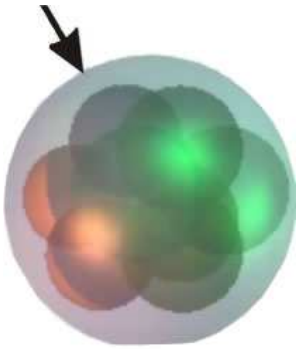
   a) Toda la materia está constituida por átomos.
   b) Los átomos se combinan de varias maneras para crear moléculas.
   c) Todo lo visible está constituido de moléculas incluyendo a los diversos patógenos causantes de enfermedades
   d) Para destruir a estos patógenos debemos destruir algunas de sus moléculas.



Todas las esferas mostradas dentro de la molécula son mostradas para representar átomos

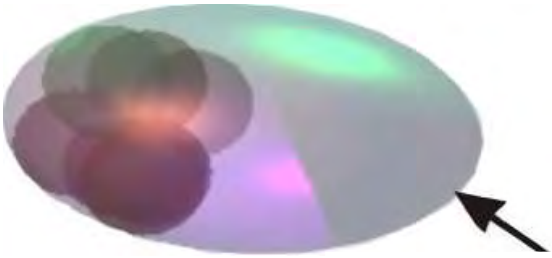
Oxidación

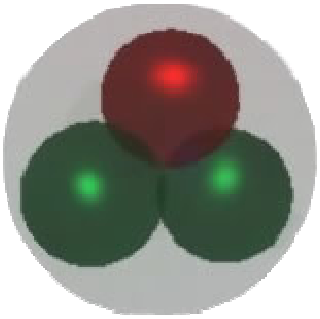
Estructura de electrones



Podemos destruir esta molécula removiendo la estructura esférica de electrones.
Esto se logra por naturaleza química al sustraer una esfera de electrones de una molécula.
El proceso se lleva a cabo utilizando cualquier químico conocido como oxidante.
Los oxidantes destruyen otros compuestos y en el proceso son cambiados ellos mismos.
La carga eléctrica de atracción de la molécula oxidante es lo que sustraería la estructura esférica de electrones.

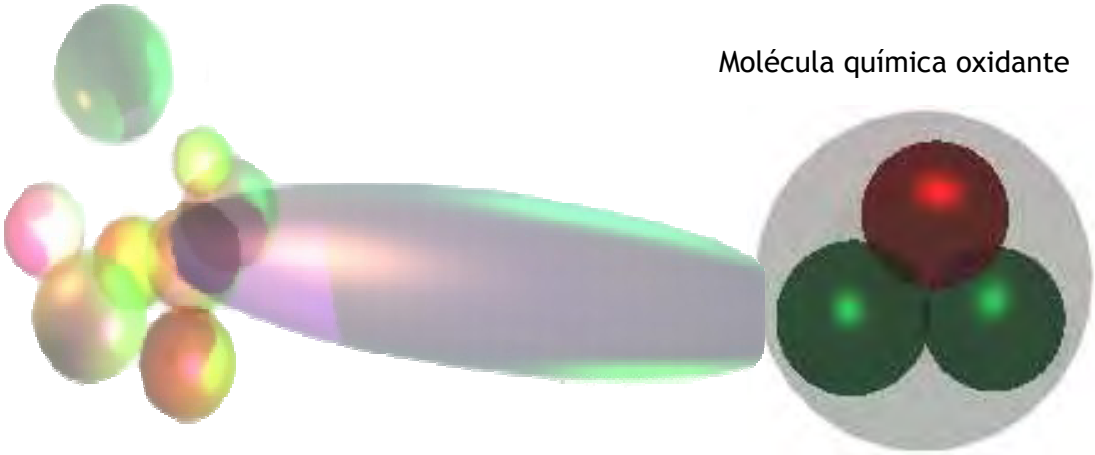
Molécula química oxidante





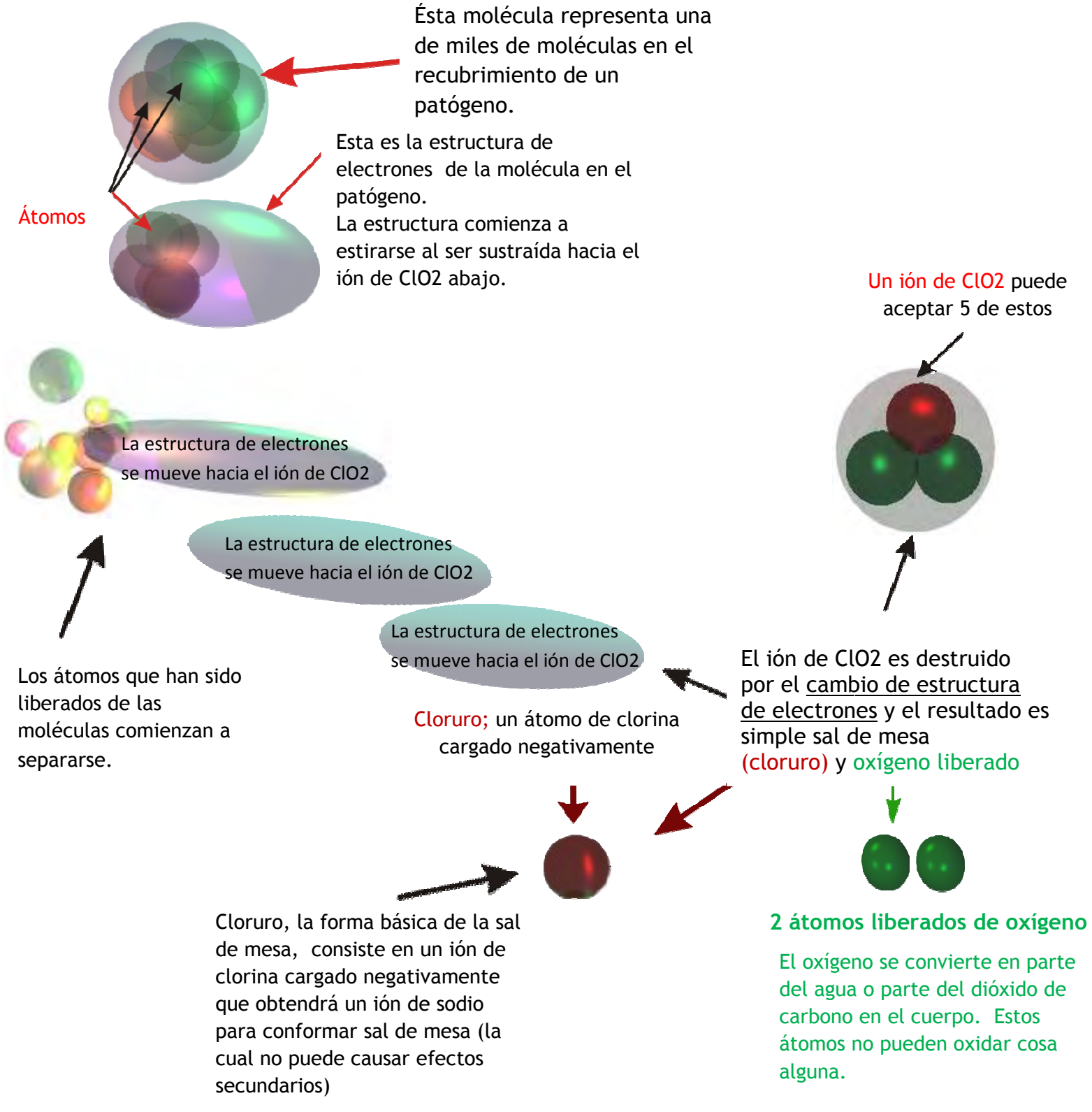
La atracción eléctrica estira la estructura de electrones al ser sustraída.

Molécula química oxidante



La estructura de electrones ha sido removida de los átomos y éstos comienzan a separarse. La molécula es destruida.

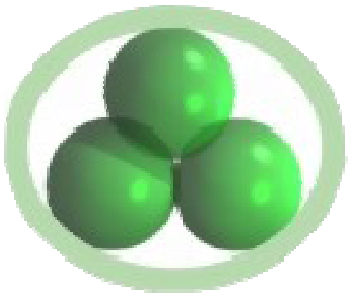
Oxidación con dióxido de clorina (ClO_2)



ESPERA: Eso no es todo, ¿Por qué MMS sólo destruye patógenos y no células de nuestro cuerpo?

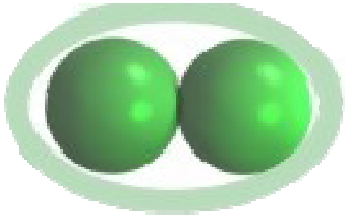
Esto es por la carga eléctrica. De manera científica por el REDOX o potencial de reducción por oxidación (ORP). Pero no usaremos términos técnicos. Sólo concentrémonos en el potencial de oxidación o de manera todavía más simple: FUERZA DE OXIDACIÓN.

Molécula de ozono



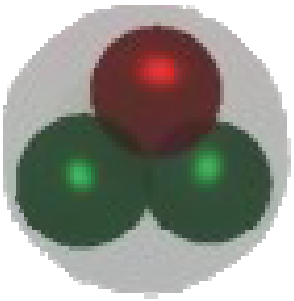
Todos los químicos oxidantes oxidan con diferente intensidad. Por ejemplo el Ozono tiene una fuerza de oxidación de 2.07 voltios. Puede ser que esto no represente mucho, pero el Ozono es el más fuerte oxidante que se conoce. El ozono puede oxidar cualquier cosa en el planeta que sea oxidable, incluyendo tu cuerpo. Ahora entendemos por qué el ozono no solo mata a los patógenos sino que puede causar daño a nuestro cuerpo también. La representación de Ozono muestra 3 átomos de oxígeno unidos utilizando energía en gran intensidad. No hay mucho ozono, pero mientras está activo es un oxidante muy poderoso. En el cuerpo se agota muy rápidamente porque oxida todo lo que se topa. Es por esto que no penetra profundamente en los tejidos. Se agota destruyendo tejidos y patógenos que encuentre a su paso, sin embargo, tiene funciones valiosas en nuestro cuerpo.

Molécula de oxígeno



Todo mundo sabe que el oxígeno se encuentra en el aire que respiramos. Todo el oxígeno se encuentra como moléculas de oxígeno como se muestra en la figura. Nosotros no respiramos solamente átomos de oxígeno. El oxígeno oxida cientos de venenos que nuestro cuerpo genera cada día (recordemos que la oxidación destruye compuestos). Si uno no obtiene oxígeno suficiente el veneno resultante destruirá el cerebro primeramente. La fuerza de oxidación de 1.30 voltios sería lo ideal.
Esta fuerza no puede destruir los tejidos del cuerpo excepto bajo condiciones realmente excepcionales. Pero esta fuerza de oxidación puede destruir todos los venenos generados por un cuerpo sano, y muchos de los venenos generados por un cuerpo enfermo. Inhalamos oxígeno y exhalamos dióxido de carbono.
Pero el dióxido de carbono lleva al oxígeno agotado adjunto como dióxido así que realmente exhalamos casi el mismo oxígeno que el que inhalamos. La razón por la cual no es completamente todo es porque el oxígeno también se combina con algunas otras cosas en nuestro cuerpo al arrancar los venenos en su destrucción.

Molécula de Dióxido de Clorito



Dióxido de Clorina (ClO_2), fuerza de oxidación .95 voltios. Ahora empezamos a ver por qué el ClO_2 puede matar patógenos y no dañar al cuerpo. Los tejidos pueden soportar arriba de 1.30 voltios de oxidación del potencial de oxígeno. No hay razón por la cual no puedan soportar el potencial de oxidación de 0.95 del ClO_2. Si el oxígeno no causa daño en el cuerpo, con menor razón lo hará el ClO_2. Su fuerza de oxidación es mucho menor a la del oxígeno Los patógenos son organismos anaeróbicos, no utilizan oxígeno, y básicamente son los únicos organismos en el cuerpo que prescinden de él. Ya que no requieren oxígeno, no han desarrollado resistencia ante la oxidación. El ClO_2 mata virus de una manera diferente. Éste previene la formación de las proteínas especiales de los virus (que no son utilizadas en ningún otro lado) y de esta manera lo destruye.

Echémosle un vistazo a lo que hace a la molécula de dióxido de clorina valiosa para matar enfermedades en el cuerpo humano. Estas son especificaciones importantes.

Dióxido de clorina

1.- El dióxido de clorina tiene un potencial de oxidación de 0.95 voltios.
Mucho menor comparado con otros oxidantes utilizados en el cuerpo razón por la cual no ataca a las células del cuerpo.
Es selectivo con los patógenos.

2.- El dióxido de clorina ha sido utilizado para la esterilización de hospitales, en la industria empacadora de carnes y miles de otras diferentes aplicaciones por más de 100 años sin que los patógenos puedan desarrollar resistencia.

3.- El dióxido de clorina es el asesino más efectivo de patógenos conocido por el hombre.

4.- Aunque el dióxido de clorina es uno de los oxidantes más débiles, tiene la mayor capacidad de oxidación que cualquier otro oxidante.
Una molécula puede aceptar 5 electrones lo cual es 2.5 más veces que el ozono.

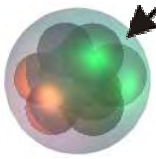
5.- El dióxido de clorina existe en el cuerpo humano por sólo unas cuantas horas y luego se deteriora hasta llegar a ser simple sal de mesa y moléculas de oxígeno neutralizadas.

6.- El dióxido de clorina actúa de manera rápida, y aunque algunas enfermedades llevan más tiempo que otras en ser erradicadas, la Malaria, una de las peores enfermedades de la humanidad, es eliminada en 4 horas.

Entonces ¿Por qué no se utiliza Cloro en vez de Dióxido de Clorina?

Porque lo siguiente es lo que ocurre con el cloro:

La oxidación por Cloro es diferente. Éste oxida por combinación.

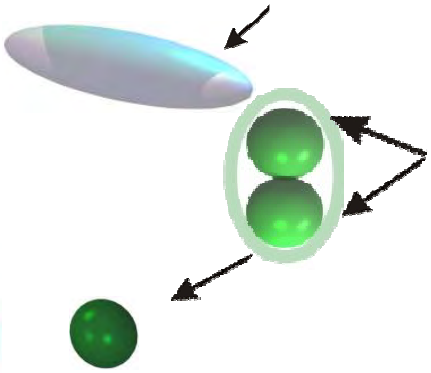


Esta es una molécula que podría ser tanto de un patógeno como cualquier otra molécula que puede oxidarse.

La estructura de electrones es arrancada por la carga de la molécula de dióxido de clorina.

La estructura de electrones es apartada para desbaratar a la molécula de cloro.

Estos átomos son mostrados aquí después de que la estructura de electrones ha sido removida.

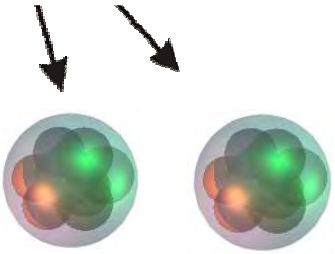


Molécula de cloro

La molécula de cloro se constituye de dos átomos. Cuando esta molécula de cloro es desbaratada, uno o ambos átomos se combinarán con los átomos de la molécula que está siendo oxidada.

El Cloro puede dejar químicos peligrosos en tu cuerpo, o en una alberca o sistema de purificación.

Todos estos átomos se combinan con el o los átomos de cloro para formar nuevas moléculas.



En lugar de que la molécula de un patógeno sea destruida, uno, dos o más compuestos se crean los cuales pueden ser cancerígenos u otros venenos.
El patógeno es, claro, destruido pero el nuevo veneno químico puede ser peor que el mismo patógeno.