



The Laube Holistic Health Solutions www.laubeholistic.com

Función y comprensión

Consejo legal:

La información de este folleto ha sido extraída del libro "MMS: Breakthrough" de Jim Humble y actúa como una comprensión básica del libro. Sería recomendable comprar el libro (ISBN-10: 1439207356, ISBN-13: 978-1439207352) o descargar la 1 parte gratis en www.jimhumble.co

Email: info@laubeholistic.com

Tel: ES 34 722 249 448 Atención al cliente

Asunto: 01/2021

Descargo de responsabilidad: La información de este folleto expresa las opiniones del autor y no debe tomarse como consejo médico. Las aplicaciones descritas en este folleto y en el libro se llevan a cabo por cuenta y riesgo del lector. No somos responsables de ningún daño o lesión que pueda ocurrir debido al uso de AMS y / o cualquier información contenida en este folleto.

CONTENIDO:

Introducción: la función de AMS	2
La importancia del Activado HCl 4%	3
Entendiendo AMS	4
Oxidación con dióxido de cloro (ClO ₂)	6
¿Cuál es la diferencia con el cloro?	9



Introducción: la función de AMS

La combinación de clorito de sodio (NaClO_2 como solución al 25%) y 4% de ácido clorhídrico (HCl 4%) como "Activador", genera AMS - dióxido de cloro (ClO_2).

Para entender el AMS hay que entender el **dióxido de cloro**, ya que esto es lo que se genera y lo que hace el trabajo en el cuerpo.

El **dióxido de cloro** es un químico poderoso que tiene muchos usos. Es un oxidante, menos potente que el oxígeno, pero con mayor cantidad disponible para oxidar. El dióxido de cloro explota cuando obtiene ciertas condiciones químicas y es neutro con otras condiciones químicas. Es selectivo. ¿A qué nos referimos cuando decimos que explota? Bueno, una explosión es simplemente una reacción química rápida, principalmente oxidación que también libera energía.

En la fórmula, ClO_2 , hay dos iones de oxígeno. Entonces, ¿por qué no se liberan para que el cuerpo pueda usarlos? Es porque tienen un cargo de menos dos. Ya han hecho su oxidación antes de llegar a esta posición. No pueden oxidarse más. Pero el cloro combinado con oxígeno puede. Cuando el dióxido de cloro toca un patógeno o un veneno de naturaleza ácida, acepta instantáneamente cinco electrones. Destruye cualquier cosa de la que pueda extraer electrones y genera calor al mismo tiempo (esta acción se llama oxidación incluso cuando el oxígeno no forma parte de ella).

Cuando el oxígeno no es capaz de oxidarse, simplemente no puede hacer el trabajo en el cuerpo que se requiere para el oxígeno. Lo que realmente hace el clorito de sodio por nosotros es que nos da **dióxido de cloro, una sustancia química que destruye selectivamente casi todas las cosas malas que puedan existir en el cuerpo**. Cada pequeña molécula de dióxido de cloro tiene un tremendo poder para destruir aquellas cosas de las que puede extraer electrones, pero no tiene el poder de extraer electrones de células sanas o bacterias aeróbicas.

El dióxido de cloro no dura para siempre. Tiene demasiada energía agrupada en un área pequeña. Comienza a perder algo de su energía de modo que ya no es explosivo (incapaz de oxidarse) y luego puede combinarse con otras sustancias.

Existe alguna evidencia de que ayuda a producir mieloperoxidasa, una sustancia química que el cuerpo usa para producir ácido hipocloroso que luego es usado por el sistema inmunológico para matar más patógenos, células asesinas y otras cosas. El dióxido de cloro es la única sustancia química conocida que tiene estas cualidades y que puede hacer estas cosas en el cuerpo sin crear efectos secundarios negativos.

Desde hace más de 100 años, el dióxido de cloro se utiliza en la industria para la esterilización de agua, los equipos de los hospitales y la desinfección de pollo y vacuno, entre otros.



La importancia del Activador HCl 4%

El Activador, que es 4% de HCl (ácido clorhídrico), es extremadamente importante. Cuando esto se agrega al clorito de sodio, hace que la solución libere dióxido de cloro de forma continua durante aproximadamente 12 horas.

Por ejemplo, la adición de 6 gotas de una solución que es 25% de clorito de sodio (como el suplemento mineral) a 6 gotas de ácido clorhídrico al 4% liberará aproximadamente tres miligramos de dióxido de cloro en 30 segundos. Sin embargo, cuando agrega agua o jugo de manzana hasta la marca de 1/2 vaso, el proceso se ralentiza a un miligramo por hora. Tres miligramos es una cantidad adecuada para el cuerpo.

El activador tiene una calidad única que funciona para crear un suministro continuo de dióxido de cloro durante aproximadamente 12 horas. Además de esto, también evita que la solución libere dióxido de cloro demasiado rápido cuando los ácidos del estómago se mezclan con ella.

A medida que el dióxido de cloro se deteriora, se genera continuamente dióxido de cloro nuevo en el cuerpo. ¡Todo esto, simplemente agregando ácido clorhídrico al 4% al clorito de sodio!



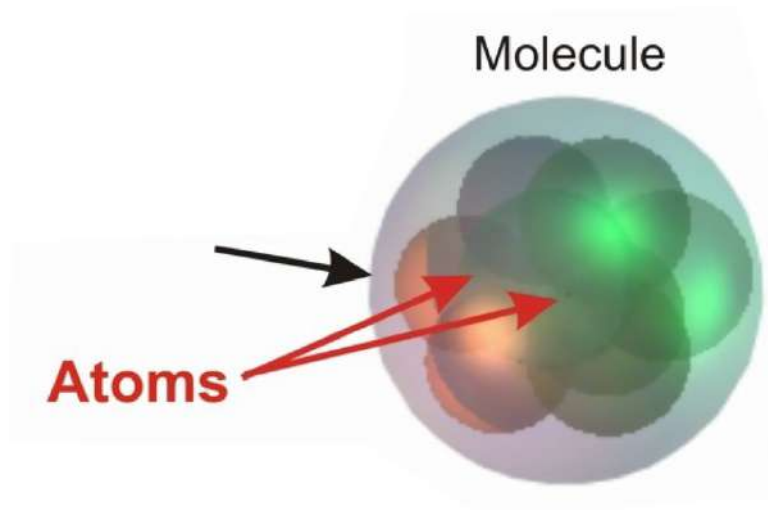
Entendiendo AMS

1. AMS mata por oxidación

2. Comprensión de la oxidación

- (1) Toda la materia está construida de átomos
- (2) Los átomos se combinan de diversas formas para crear moléculas.
- (3) Todo lo que ves está formado por moléculas, incluidas diversas enfermedades que causan **patógenos**.
- (4) Para destruir un patógeno debemos destruir algunas de **sus moléculas**.

Los átomos se mantienen unidos para formar moléculas mediante **capas de electrones**.

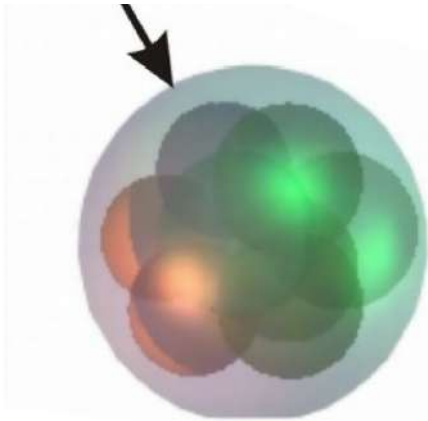


Todas las bolas dentro de esta molécula se muestran en representan **átomos**.



Oxidación

Capa electrónica

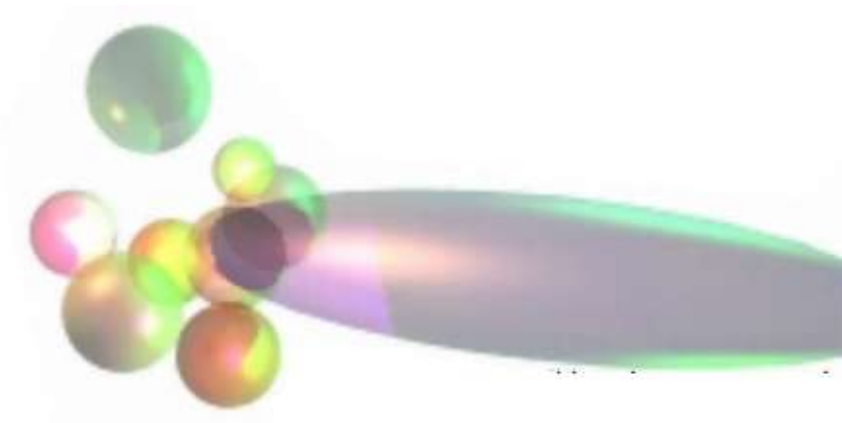
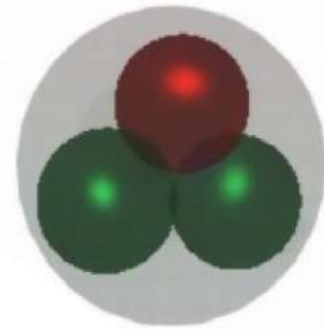


Podemos destruir esta molécula quitando la capa de electrones. Esto se logra en la naturaleza o en la química extrayendo la capa de electrones de la molécula. Esto se hace con uno de una serie de productos químicos conocidos como oxidantes. Los oxidantes destruyen otros compuestos y en el proceso se cambian ellos mismos. La carga eléctrica de atracción de la molécula oxidante es lo que aleja las capas de electrones.

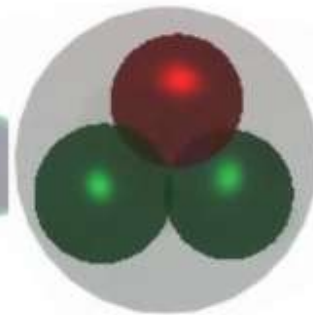


La atracción eléctrica alarga la capa de electrones a medida que se aleja.

Molécula química oxidante



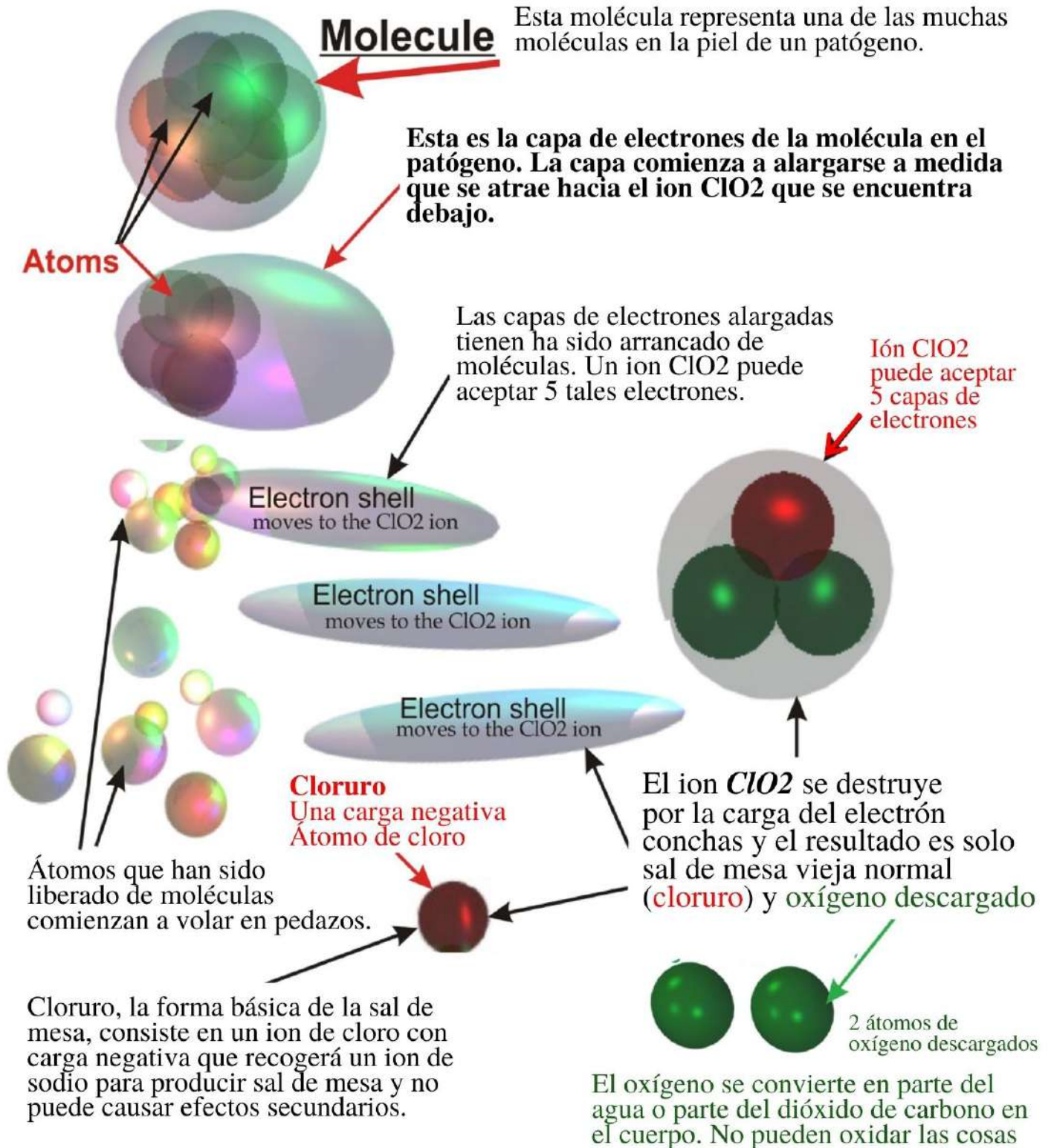
Molécula química oxidante



La capa de electrones se ha eliminado de los átomos y están comenzando a desmoronarse. La molécula se destruye.




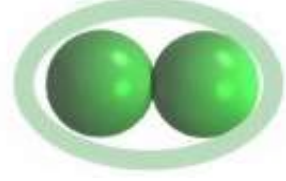

Oxidación con dióxido de cloro (ClO₂)





Espera: ¡esa no es toda la historia! ¿Por qué AMS destruye solo patógenos y no células corporales?

Es por carga eléctrica. Potencial de reducción de oxidación o ORP científicamente declarado. Pero no seamos demasiado técnicos. Preocupémonos por el potencial de oxidación. O, dicho de forma más simple, **resistencia a la oxidación**.

<p>Los diferentes productos químicos oxidantes tienen diferente resistencia a la oxidación. Por ejemplo, el ozono tiene una resistencia a la oxidación de 2,07 voltios. Puede que eso no parezca mucho, pero el ozono es el oxidante más fuerte que se conoce. El ozono puede oxidar cualquier cosa en el mundo que sea oxidable, incluido su cuerpo. Puede ver por qué el ozono no solo puede matar a los patógenos, sino que también puede dañar su cuerpo. La representación de ozono muestra 3 átomos de oxígeno chocando entre sí usando alta energía. El ozono tiene una vida corta, pero mientras está activo es un oxidante poderoso. En el cuerpo se agota rápidamente porque oxida todo lo que está a la vista. Por eso no puede penetrar muy profundamente en los tejidos. Se agota destruyendo los tejidos y los patógenos que se encuentran allí. Sin embargo, existen algunos usos valiosos en el cuerpo.</p>	<p>Molécula de ozono</p>  <p>Hay 3 átomos de oxígeno en la capa. La fuerza de oxidación es de 2,07 voltios</p>
<p>Todo el mundo sabe que hay oxígeno en el aire que respiramos. Todo el oxígeno se encuentra como moléculas de oxígeno como se muestra a la derecha. No respiramos átomos de oxígeno individuales. El oxígeno oxida cientos de venenos que nuestro cuerpo genera cada día (recuerde que la oxidación destruye los compuestos). Si uno no recibe suficiente oxígeno, los venenos resultantes primero destruyen el cerebro. La resistencia a la oxidación de 1,30 voltios es prácticamente ideal. Esta fuerza no puede destruir los tejidos del cuerpo excepto en condiciones 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 tiene el oxígeno agotado unido como dióxido. Así que en realidad exhala casi tanto oxígeno como inhala. La razón por la que no es tanto es porque el oxígeno también se combina con algunas cosas en el cuerpo y destruye los venenos.</p>	<p>Molécula de oxígeno</p>  <p>Hay 2 átomos de oxígeno en la capa. La fuerza de oxidación es de aproximadamente 1,30 voltios.</p>
<p>Dióxido de cloro (ClO₂), resistencia a la oxidación 0,95 voltios. Ahora estamos empezando a ver por qué el ClO₂ puede matar patógenos y no dañar el cuerpo. Los tejidos pueden soportar un potencial de oxidación del oxígeno superior a 1,30 voltios. No hay ninguna razón por la que no puedan soportar el potencial de oxidación de 0,95 del ClO₂. Si el oxígeno no daña el cuerpo, entonces el ClO₂ definitivamente no daña. Su resistencia a la oxidación está muy por debajo del oxígeno. Los patógenos son microorganismos anaeróbicos (no utilizan oxígeno) y, básicamente, son los únicos organismos del cuerpo que no utilizan oxígeno. Como no usan oxígeno, no han desarrollado resistencia a la oxidación. El ClO₂ mata los virus de una forma diferente. Previene la formación de proteínas virales especiales (que no se utilizan en otros lugares), lo que resulta en la destrucción del virus.</p>	<p>Molécula de dióxido de cloro (ClO₂)</p>  <p>Hay 2 átomos de oxígeno y un átomo de cloro en la cáscara. La fuerza de oxidación es de 0,95 voltios.</p>



Así que echemos un vistazo a lo que hace que la molécula de dióxido de cloro sea tan valiosa para matar enfermedades en el cuerpo humano. Estas son las especificaciones importantes.

1. El dióxido de cloro tiene un potencial de oxidación de 0,95 voltios. Mucho más bajo que otros oxidantes usados en el cuerpo y por lo tanto no puede atacar las células del cuerpo. Es selectivo para patógenos.

2. Se ha utilizado dióxido de cloro para la esterilización de pisos de hospitales, mataderos y miles de otras aplicaciones durante 100 años y ningún patógeno ha desarrollado una resistencia.

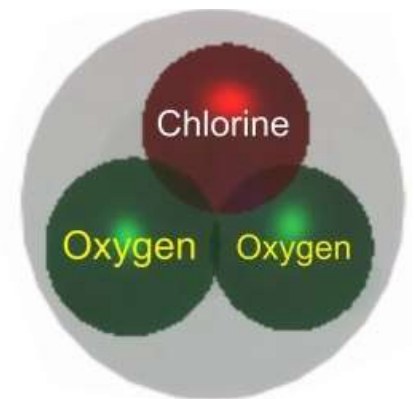
3. El dióxido de cloro es el asesino más eficaz de patógenos conocido por el hombre

4. Si bien el dióxido de cloro es uno de los oxidantes más débiles tiene la capacidad más alta de todos los oxidantes para las cosas que puede oxidar. Una molécula puede aceptar 5 electrones, que es 2,5 veces más que el ozono.

5. El dióxido de cloro existe en el cuerpo humano solo durante unas pocas horas y luego se deteriora en sal de mesa vieja y simple y moléculas neutras de oxígeno. No queda nada en el cuerpo para acumularse o causar efectos secundarios.

6. El dióxido de cloro es de acción extremadamente rápida y, aunque algunas enfermedades más tiempo que otros, la malaria, la peor enfermedad de la humanidad se maneja totalmente en 4 horas.

Dioxido de cloro



Potencial de oxidación
0,95 voltios



Cloro

Entonces, ¿por qué no usar cloro en lugar de dióxido de cloro? Porque esto es lo que pasa con el **cloro**:

