



CIENCIA AYDO™. Rompiendo Lazos del Átomo Molecular

Campo Electroestático de Energía Magnética en el Enlace Atómico y Molecular con Fractura

Escrito de Nueva Ciencia Biomimética por el Dr. Ayhan Doyuk

Soluciones de protección biomimética con Tecnología de Agua Superionizada AyDo™

Fórmulas y funciones de AyDo™ World Projects.

En términos de una mejor comprensión del tema, ofrecemos información sobre los elementos y compuestos de los cuales son la construcción de toda la vida en el mundo.

El carbono (C) es el elemento que existe en toda la vida de la Tierra y construye a partir del Hidrógeno, Nitrógeno, Oxígeno, Azufre y Fósforo (H, N, O, S, P) todos juntos forman la vida en la Tierra.

CARBONO

- > Símbolo: C
- > Número atómico: seis (6)
- > Peso atómico: 12,0107 (gr / mol)
- > Secuencia del elemento en la tabla periódica: seis (6)
- > Grupo de la tabla periódica: no metálico
- > Período de la tabla periódica: 4A
- > Estado físico: sólido
- > Aspecto de los dos tipos: negro (grafito), incoloro (diamante.)

El carbono tiene 15 isótopos de ^8C hasta ^{22}C ; de los cuales ^{12}C y ^{13}C son estables.

En la naturaleza del carbono existe una mezcla de ^{12}C 98,89% y ^{13}C 11,01%.

Entre los isótopos radiactivos del carbono el más estable es el isótopo ^{13}C siendo su vida media de 5580 años. El isótopo de carbono radioactivo natural es el ^{14}C que se produce de forma nativa con el impacto de la radiación cósmica y el nitrógeno de la atmósfera, su vida media es de 5.730 años emitiendo rayos beta.

Su número de masa es 14 y el número de isótopos de este elemento es igual a la suma de protones y de neutrones. En diferentes isótopos el número de protones es constante a excepción del número de neutrones que es el que cambia.

La vida media es de 5.730 años emitiendo rayos beta, con número de masa 14. El número de elementos de protones en los isótopos, es igual a la suma del número de neutrones. El número de protones en diferentes elementos del isótopo, es solamente constante en el número de neutrones.

Es debido, a que el carbono puede formar enlaces muy fuertes con otros elementos, así, como en sí mismo, y tiene un gran número de compuestos orgánicos.

Podemos encontrar carbono en la estructura de todos los seres vivos y en la naturaleza como en la piedra caliza (CaCO₃) con magnesio y hierro (Mg, Fe), o en la atmósfera encontramos dióxido de carbono (CO₂).

El carbono en la naturaleza **existe tres alótropos** (mismo elemento con diferentes formas geométricas en la molécula). Por ejemplo: el grafito y diamante, fósforo blanco y rojo, rómberica y azufre monoclinico, el oxígeno y el ozono, son todos los alótropos del carbono, fósforo, azufre y oxígeno.

2

En las propiedades físicas de los alótropos, cambian en la diferente alineación del cristal.

En las propiedades químicas de los alótropos, como en la posibilidad de reacción y su diferencia dependen de la forma y estos son el grafito amorfo y diamante. El grafito se conoce por su suavidad, el diamante es uno de los más duros. Recientemente una nueva forma del carbono fue descubierta por "*Buckminster Fullerenler*" (C₂₀, ..., .., C₂₀, C_n).

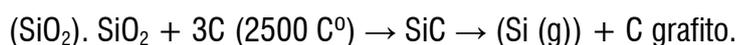
El calcio se obtiene manteniendo el Nitrógeno en el reactor de la Radiación X.

En la naturaleza los elementos libres, complejos y amorfos como el carbono, nitrógeno y compuestos que contienen hidrógeno se encuentran en los depósitos de carbón, habiendo 0,032% de CO₂ en la atmósfera.

Los minerales como piedra caliza, dolomita, mármol, tiza con base de compuestos orgánicos del Carbono, Hidrógeno, Oxígeno, Nitrógeno y otros elementos.

El compuesto natural de los restos de animales y plantas como el aceite de petróleo, asfalto, alquitrán y, además todos los depósitos de gas del Carbono y compuestos de Hidrógeno.

El grafito artificial se realiza con la reacción maloliente del dióxido de silicio



Los diamantes artificiales se producen con la ayuda de un catalizador tal como Hierro, Cromo Platino con calor y presión que está por debajo de 125k bar. El Carbono y el metal se funden apareciendo el diamante.

Por *ejemplo*: el isótopo estable de carbono radiactivo, no en las partículas Alfa (α). 2x protones y 2x neutrones, partículas Beta (β+). 1x positrones (electrón carga positiva o electrón anti reactivo) o (Beta (β-) partículas) 1x electrón cargado.

Cuando se reúnen se produce la ionización de los rayos gamma que se forman y se extienden, siendo mucho mayor la potencia de rayos de gamma, a diferencia, de la emisión de partículas alfa y beta en los fotones que no tienen masa ni carga específica. Por otra parte, los rayos gamma son una reacción nuclear.

En AyDo™ Agua los electrones fuertes y libres aseguran que en Beta estén completados.

- > Los Alfas les faltan número de electrones, formando isótopos estables. Por lo tanto, el proceso de ionización pierde su característica radiactiva y de radiación gamma al no producirse.

El elemento de Hidrógeno (H) es la parte más importante de la vida en el mundo y tiene la energía potencial más poderosa de todos los elementos. El hidrógeno, es el elemento más abundante en el Universo.

El hidrógeno por lo general está en forma de molécula con agua y compuesto orgánico.

HIDRÓGENO

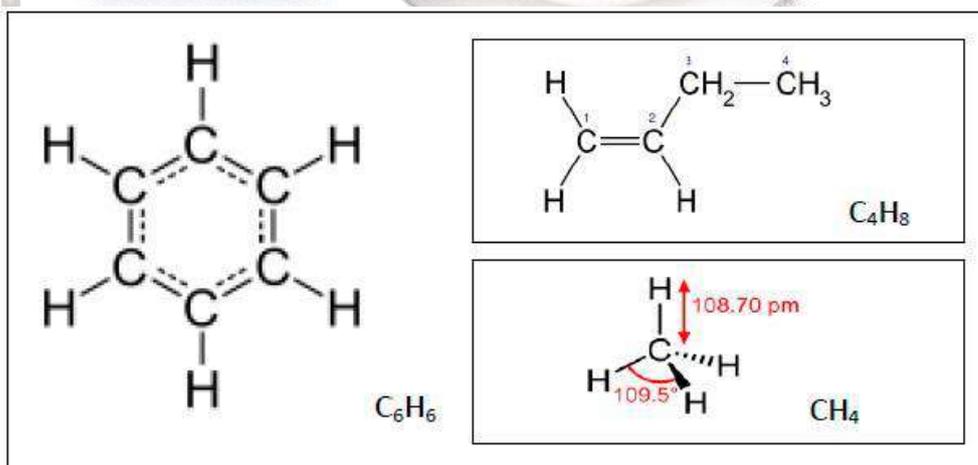
- > Símbolo: H
- > Número atómico: uno (1)
- > Peso atómico: 1,00794 (g / mol)
- > Secuencia del elemento en la tabla periódica: uno (1)
- > Grupo de la tabla periódica: no metálico
- > Período de la tabla periódica: 1A
- > Estado físico: Gas
- > Aspecto: incoloro, inodoro, no tóxico.



HIDROCARBUROS

H = Hidrógeno

C = Carbono



C6H6 = Hidrocarburos aromáticos.

CH4 = Hidrocarburos alifáticos (saturados)

C4H8 = Hidrocarburos alifáticos (insaturado)

Compuestos orgánicos que contienen sólo hidrógeno y carbono, dependiendo de la estructura del hidrocarburo se dividen en dos grupos:

- > Compuesto de hidrocarburo alifático.
- > Compuesto de hidrocarburo aromático.

El compuesto de **hidrocarburo alifático**, tiene enlace lineal simétrico de composición abierta, los radicales son los mismos dentro de la molécula pudiendo ser diferentes radicales entre sí, aunque deben ser simétricos.

4

El compuesto **hidrocarburo alicíclico**, que tiene hidrocarburos cíclicos con vínculo lineal asimétrico en cada molécula del radical puede ser diferente y debe tener por lo menos, dos radicales diferentes unos de otros como los (compuestos alifáticos y alicíclicos de hidrocarburos) se clasifican como hidrocarburos saturados o hidrocarburos insaturados.

Hidrocarburos alifáticos saturados:

- > Alcanos: fórmula general C_nH_{2n+2} . ($n \geq 1$)

Hidrocarburos alifáticos insaturados:

- > Alquenos: fórmula general C_nH_{2n} ($n \geq 2$)
- > Alquinos: fórmula general C_nH_{2n-2} ($n \geq 1$)

El compuesto de hidrocarburo aromático, son los hidrocarburos que tienen enlaces circulares.

Los radicales forman una molécula circular y pueden ser diferentes una de la otra, aunque tiene que ser simétrica.

Su lineal cadena de **hidrocarburo alifático** con enlace abierto y sencillo, **con una cadena de doble enlace es la más fácil de romper con AyDo™ Agua.**

Los átomos de carbono en el compuesto de **hidrocarburo alicíclico**, se ordena con el fin de formar un compuesto cerrado con una fuerte reacción química. Por lo tanto, **AyDo™ Agua para este caso específico utiliza una formulación más fuerte.**

Los hidrocarburos aromáticos se componen en tres bloques de enlaces con al menos un anillo de benceno con diversos derivados compuestos, para la eliminación de los diferentes grupos. Tolueno C_7H_8 (o también llamado etilbenceno), Xileno C_8H_{12} (p-xileno y m-xileno) y Naftaleno $C_{10}H_8$, son compuestos orgánicos que contienen sólo carbono e hidrógeno.

Estos son los compuestos orgánicos básicos que consisten en fósiles sin refinar que no tienen forma y están enriquecidos de hidrógeno. Si se van a utilizar en la industria, los fósiles completan el ciclo de la desintegración natural y se transforman en ácidos grasos y aminoácidos, bio-nutrientes (proteínas).

El hidrógeno, se utiliza para aumentar la inflamabilidad para el uso de combustible industrial.

AyDo™ Agua frena el anillo de la cadena y deja compuestos estables, siendo posible transformarlos de nuevo a su estado anterior.

AyDo™ Agua sin necesidad de cambiar de hidrocarburo está acelerando el ciclo de descongelación natural.

Los compuestos orgánicos que se encuentran a menudo en la estructura de las moléculas de carbono de los organismos vivos, aunque tener carbono en su estructura no significa necesariamente que el compuesto sea orgánico.

COMPUESTOS INORGÁNICOS

- > Se obtiene de la vida.
- > No se requiere necesariamente para la continuación de la vida.
- > Están en los alrededores de la vida.
- > Se identifica por lo general como un compuesto que no contienen átomos de carbono o de hidrógeno. Aunque no siempre es así.



La definición de los compuestos orgánicos e inorgánicos en las disciplinas químicas no es un problema, hay compuestos inorgánicos en la que los átomos de carbono también están presentes.

Tenemos un lema del equipo AyDo™, la no necesidad de crear una fuente directa, ya que la obtenemos a partir de la vida y, con la continuidad de seguir viviendo la vida.

Como se mencionó anteriormente, **los compuestos inorgánicos son a menudo moléculas que contienen carbono.**

Los *ejemplos* de estos **aniones** (-) (el nombre indica que el número de electrones está en exceso al número de protones), y **cationes** (+) (el número de electrones es menor que el número de protones), esto puede dar compuestos covalentes con diversos compuestos iónicos.

Los elementos inorgánicos son: Hierro (Fe), Sodio (Na), Calcio (Ca), Magnesio (Mg), Yodo (I), Potasio (P), Cloruro (Cl).

Los compuestos inorgánicos se encuentran en los organismos vivos, aunque pueden transportar átomos de carbono, siendo capaces de formar compuestos con carbono orgánico.

Los *ejemplos* de **moléculas inorgánicas** son: agua, diversos ácidos, diversas bases y variedades de sales.

METALES

- > Estado sólido;
 - Elemento.
 - Compuesto.
 - Se compone de aleación.
- > La conductividad térmica y eléctrica es más alta que la de los no metales.
- > Valores de fusión y ebullición son más altos que los no metales (sin incluir el elemento carbono.)
- > La densidad es mayor que la de los no metales.
- > Formas de óxidos básicos.
- > Se presenta en colores brillantes.
- > Tiene un alto potencial eléctrico positivo (tienden a dar electrones.)
- > La forma de dispersar la presión y el pulso.
- > Puede estar formado de materiales solubles y de fusión.
- > 91 de 118 elementos de la tabla periódica.



NO METALES

- > Formas;
 - Gas.
 - Líquido.
 - Sólido.
- > La conductividad térmica y eléctrica es más baja que los metales.
- > Los valores son más bajos que los metales de ebullición y fusión (no incluye el elemento carbono.)

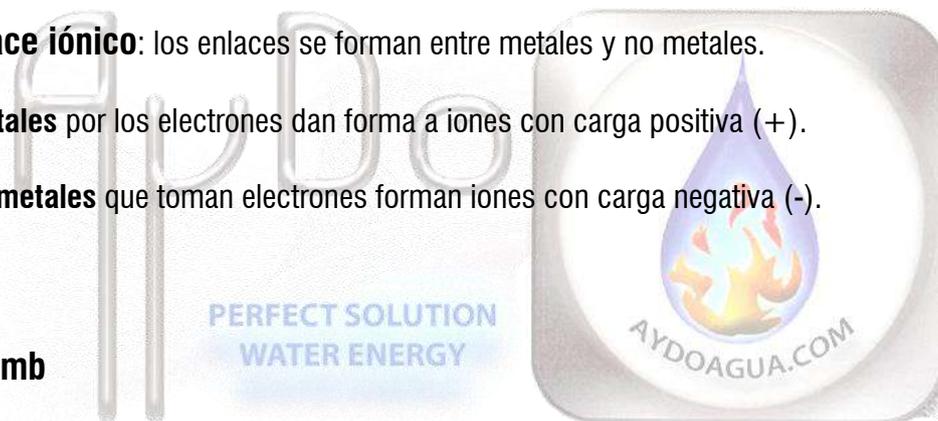
- > La densidad es menor que los metales.
- > Formas de ácido óxido.
- > En las formas sólidas a base de metales tienen más color mate.
- > Tiene un alto potencial para la electrificación problemática (la positiva) porque tienden a tomar electrones.
- > 18 de 118 elementos de la tabla periódica.
- > El número que aparece en la tabla periódica, aunque bajo la tierra, constituyen la parte principal de la atmósfera y el agua.
- > Forma casi todo el tejido vivo.
- > Los elementos no metálicos a diferencia de los metales, se constituyen casi en su totalidad de forma pura (y no en la estructura molecular.)

El enlace iónico: los enlaces se forman entre metales y no metales.

Los **metales** por los electrones dan forma a iones con carga positiva (+).

Los **no metales** que toman electrones forman iones con carga negativa (-).

Ley de Coulomb



Estos iones de carga opuesta tiran de sí para unirse, produciéndose por la fuerza de atracción Coulomb de la **Ley de Coulomb** es la magnitud de la fuerza electrostática entre dos cargas puntuales, siendo el producto de la carga con el tamaño correcto, inversamente proporcional al cuadrado de la distancia.

F - la magnitud de la fuerza aplicada,

q^1 - la primera carga,

q^2 - la carga de otra masa,

r - distancia entre ellos,

Kc - es la constante de Coulomb.

$$F = k_c \frac{[q^1][q^2]}{r^2}$$

Por *ejemplo*: en el compuesto NaCl (cloruro de sodio), Na (sodio) la energía de ionización del átomo es más pequeño:

Da un electrón al Cl (cloro) y se convierte en ion de carga positiva (+)

Y al recibir el electrón Cl (cloro) se convierte el anión cargado en negativo (-).

El enlace iónico es fuerte al estar formado entre el metal y no metal.

8

Los enlaces covalentes: No metales, carbono, nitrógeno, fósforo, azufre, oxígeno, hidrógeno, flúor, cloro, yodo (C, N, P, S, O, H, F, CL, I) son los enlaces formados por la asociación de electrones con el mismo elemento, o entre sí.

Por *ejemplo*: si examinamos el vínculo entre la molécula de hidrógeno cuyo número atómico es 1, ya que tiene 1 protón y 1 electrón disponible en órbita 1s.

La molécula de hidrógeno consta de dos átomos de hidrógeno H₂ con el enlace covalente entre ellos, esta molécula del hidrógeno se muestra como H:H o H-H enlaces covalentes polares que forman entre dos átomos un tipo no metálico (la polaridad de cada átomo tiene la disposición de electrones con identificación equidistantes del núcleo.)

El **enlace covalente polar** se forma entre las diferentes razas de átomos no metálicos (la polaridad de cada núcleo del átomo con disposición de los electrones más cercanos, de la dirección de la fuerza gravitacional del núcleo).

El **enlace no polar** en la molécula H₂ (polaridad) y la molécula de enlace polar H-Cl (polo.)



La fuerza de Coulomb es mayor que la fuerza de la gravedad, con la fórmula AyDo™ Agua entra en una reacción química con las moléculas formadas por dicha unión, y por el efecto de la energía del campo magnético electrostático, rompiendo los enlaces de las moléculas.

La fórmula AyDo™ Agua rompe este vínculo creando moléculas y compuestos con efecto de floculación, lo que permite recogerlas del agua (la recolección puede ser en forma de precipitación o flotación).

Debido a este **proceso natural de disolución de las moléculas**, ofrece **Beneficios al medioambiente y seres**. (Sin ningún impacto negativo sobre el medioambiente y sin ocasionar problemas en las criaturas vivientes.)

Este **material de desecho**, se somete a un **segundo proceso de Reciclaje** de utilidad en la industria, como: (fertilizantes, la conversión para alimentos de animales, separación de metales pesados, o pigmentos para pintura.)

Mediante el control y reutilización de estos compuestos y muy rápidamente por la condensación en el **ajuste de pH** como semi líquido con poco peso y consistencia de yogur, se puede aprovechar en **la reducción de los costes con la Tecnología AyDo™ Agua**.

De este modo se puede intensificar la estructura de estos compuestos, reconvertir materiales flotantes y articular en el proceso de **separarlos fácilmente del agua**.

Ionización: el material de formación de moléculas o átomos del último nivel de energía, **arrancando el electrón expuesto a la fuerza de la gravedad**, que por lo menos se encuentra en el interior o por el proceso de inclusión, de un nuevo electrón a esta estructura.

A esta condición se llama ionización: los átomos o moléculas se convierten en "iones" en este proceso.

Se convierte en una de las cuatro sustancias; la ionización del plasma gaseoso que es uno de los cuatro estados separados como consecuencia de pasar por el proceso de ionización, es una condición que se observa en cualquier parte de la naturaleza.

Todos los gases ionizados se definen por la física y la química moderna como un plasma.

La ionización son unas reacciones subatómicas que se producen de forma continuada en todo el Universo; continuamente formando moléculas por la combinación de las sustancias básicas o átomos, como resultado de la exposición al calor y presión.

El cambio de estado en la sustancia, o **cambio de la "fase"** para convertirse en un gas, necesita un aumento adicional en la temperatura del material, esta situación de exposición por el núcleo o núcleos, causa la ruptura de los electrones restantes. En este caso, sucede el vacío liberado por el espacio de electrones donantes con el material de ionización.

La ionización de energía: la cantidad mínima de energía que debe suministrar al sistema, cuando al menos rompe un electrón en la ionización, estas sustancias gaseosas por la alta exposición de la energía térmica como los electrones; también se lleva a cabo a la inversa en este proceso, en la que el electrón recibe también sustancias debido a los átomos, moléculas o recibe carga eléctrica de los electrones cedidos en el transcurso de ionización.

La carga de iones positiva (+) eléctricamente, debe de tener una cantidad sustancial de energía del ambiente externo para desprender electrones en los átomos o moléculas.

El asunto ya fue expuesto en la energía térmica; ya que tiene al menos, en la primera energía de ionización debido a la fuerza de gravedad, *el arranque necesario del electrón y a continuación requiere de la energía necesaria para romper más electrones después del primer electrón, llamándose segunda energía de ionización.*

La 1ª energía de ionización es siempre inferior a la 2ª energía de ionización

Así continúa quitando electrones de los átomos o moléculas que forman una sustancia gaseosa con necesidad de un agente de absorción en la energía en aumento.

Ionización: es el nombre común en química y física del proceso de conversión de átomos neutros cargados eléctricamente o moléculas (iones.)

La ionización es el principal medio de transferencia de energía en la sustancia y se produce normalmente en soluciones acuosas.



Por *ejemplo:* el cloruro de hidrógeno gaseoso (HCl) y el agua polar (H₂O) reaccionan con las moléculas del ion hidronio con carga positiva (H⁺) y cloruro de carga negativa (Cl⁻), creando iones. La energía de la ionización de cada partida es diferente.

Los iones de carga positiva (+) pueden ocurrir en pares de iones que consisten en electrones liberados negativos (-) mediante la unión de los iones cargados, también entran átomos neutros de los electrones.