

ROMPIENDO LAZOS DEL ÁTOMO MOLECULAR.

CAMPO ELECTROSTÁTICO DE ENERGÍA MAGNÉTICA EN EL ENLACE ATÓMICO Y MOLECULAR CON FRACTURA



Escrito de nueva ciencia por el Dr. Ayhan Doyuk, presentado en el simposio Girona 2016 -BCN-
"Soluciones perfectas en biorremediación acuática con la tecnología bio.mimética 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 ^{14}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 5730 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 5730 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 (CaCO_3) con magnesio y hierro (Mg, Fe), o en la atmósfera encontramos dióxido de carbono (CO_2). 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, rómbica y azufre monoclinico, el oxígeno y el ozono, son todos los alótropos del carbono, fósforo, azufre y oxígeno. 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" (C_{20} , ..., ..., C_{20} , 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 (SiO₂). $\text{SiO}_2 + 3\text{C} (2500\text{ C}^\circ) \rightarrow \text{SiC} \rightarrow (\text{Si} (\text{g})) + \text{C grafito}$. 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 125kbar. El Carbono y el metal se funde 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.

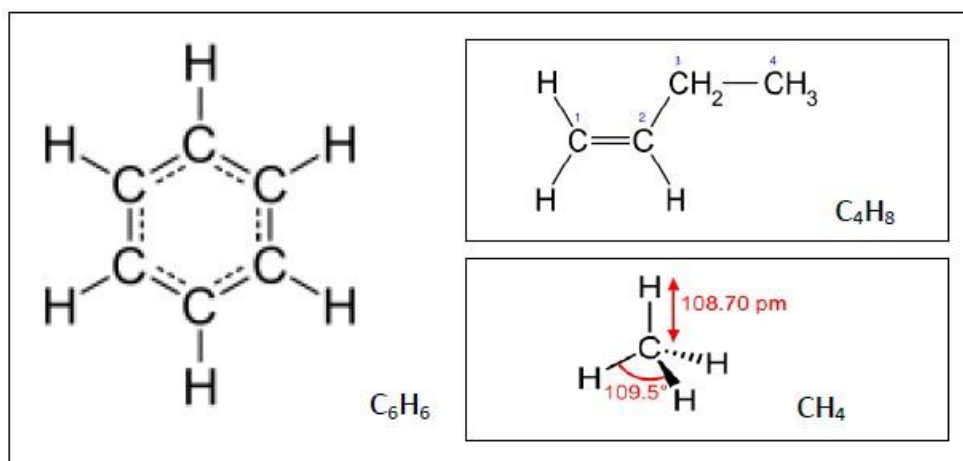
HIDRÓGENO

- 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



C_6H_6 = Hidrocarburos aromáticos.

CH_4 = Hidrocarburos alifáticos (saturados)

C_4H_8 = 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.

3

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. 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 como un compuesto que no contienen átomos de carbono o de hidrógeno.

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 como equipo **AyDo™** el no 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 carbonato 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 negativa (que 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 forman 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 (-). Estos iones de carga opuesta tiran de sí para unirse, produciéndose por la fuerza de atracción Coulomb (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).

$$F = k_c \frac{[q_1][q_2]}{r^2}$$

F - la magnitud de la fuerza aplicada, q^1 - la primera carga, q^2 - la carga de otra masa, r - distancia entre ellos, k_c - es la constante de Coulomb.

Por ejemplo: en el compuesto NaCl (cloruro de sodio). Na (sodio) la energía de ionización del átomo que 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 ion cargado en negativo (-). El enlace iónico es fuerte al estar formado entre el metal y no metal.

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 H_2 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 H_2 (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, que no tiene ningún impacto negativo sobre el medio ambiente y sin ocasionar problemas en las criaturas vivientes. Este material de desecho, se somete a un segundo proceso de reciclaje para la 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 de **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 del universo.

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 recibiendo carga eléctrica de los electrones cedidos en el transcurso de ionización. La carga de iones (+) 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 de la radiación en la sustancia.



La ionización química 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 (+) 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. Además, los gases pueden ser moléculas ionizadas a altas temperaturas debido a la colisión del gas, líquido o sólido que pasan a través de las partículas cargadas que se conducen en general, teniendo una energía suficiente con radiación ionizante.

Causan ionización a lo largo de su trayectoria en las partículas Alfa emitidas y en gran parte de las sustancias radiactivas. Introduce a la carga sustancias tales como la fuga de neutrones y neutrinos de energía y no pueden abrir el camino a las partículas de alta ionización, y en la energía de fotones de rayos Gamma tales como pulsos de radiación liberando electrones de los átomos con el efecto fotoeléctrico y / o separando la apertura de la ionización. La absorción de la energía de la radiación o la alta energía asociada con el paso de las partículas cargadas, puede causar un nuevo origen de ionización de electrones. A este tipo se llama ionización. Los rayos cósmicos del espacio y la constante absorción de los rayos ultravioleta del sol en la tierra, tienen una atmósfera que cae cierto grado de ionización.

AyDo™ Agua Proyectos, fórmulas de agua

- Fuerte ruptura de enlaces que los rasga o parte.
- Tiene una estructura que facilita la ionización.
- Su catalizador para acelerar la reacción química es fuerte y activo.
- Está en forma líquida:
 - Ácido
 - Básico
 - Se puede preparar neutro (alcalino).
- Equilibrio iónico;
 - Química
 - Biológica
 - Acelera el proceso electromagnético.

Llamamos a esto, fuerte proceso de ionización, lo ionizado se acelera. Se realiza en un sistema mecánico especial de reacción de los Elementos rehabilitados, llevados a cabo en el sistema de vórtice físico. Se analiza la fórmula de asedio (de floculación arriba, con precipitación y flotación) cuando se solicita mantenerse en la parte superior del agua o si por lo contrario se desea la recolección en la base. Esto hace que, del agua pueda ser descargada a través de la precipitación de sustancias ácidas y metales pesados, proporcionando sustancias orgánicas de fácil separación en el agua limpia.

Las fórmulas se preparan según necesidades específicas de los diferentes niveles. Las formulaciones son 100% biodegradables y minerales naturales. También, hay reacciones a nivel Nano y Sano. El valor de pH está entre 0 al 14 siendo funcionales en las aguas contaminadas. En donde es afectada positivamente por las altas temperaturas o por temperaturas bajas, el proceso resultante como desaceleración se expone a una influencia negativa. El agua tiene 21 productos químicos conocidos como la actividad biológica diaria. Esta actividad es una transformación de DQO (Demanda Química de Oxígeno) de las aguas en el proceso natural y DBO (Demanda Biológica de Oxígeno) este nivel debe ser el valor orgánico, que indica el equilibrio del pH del agua necesaria para la formación de la micro vida orgánica, que vienen generando el proceso. El pH en condiciones de vida adecuada para los microorganismos se inicia, cuando el rango de pH es entre 6,5 a 8,0. En esta gama de entornos se activan los microorganismos que son materiales inorgánicos inertes. La vida vive en el rango apropiado de 7,2 a 7,4 pH. Todas las cadenas vivientes del sistema natural en el balance del proceso de conversión, ha de ser siempre el pH apropiado y adecuado; de lo contrario, la interacción debe ser en condiciones naturales y no se puede realizar si los resultados revelan condiciones no naturales.



Por ejemplo: la pérdida de calcio en el Mármol Travertino blanco con algas y bacterias es causada por este desequilibrio del pH en el agua. Es ese periodo del desequilibrio de las condiciones naturales de los recursos hídricos, donde inició a perder su aspecto natural. Como se puede observar en el ecosistema se renueva constantemente en las condiciones más favorables para la continuación de todos los seres vivos.

AyDo™ proyectos de agua potable: sistemas y aplicaciones

También hace uso de este ciclo natural en el mismo estado del ecosistema, llevando a cabo el proceso con su tecnología, acelerando los procesos de conversión en un corto período de tiempo con el diferencial de un sistema alternativo. Así **AyDo™ proyectos de agua potable**, todo un sistema de rehabilitación y de biorremediación, con resultados deseados al realizar el proceso continuado. Un sistema de referencia alternativa biomimética, en el que las nuevas formas cambian la forma mecánica al equilibrio natural: en calidad, eficiencia, herramienta adecuada y adaptabilidad con habilidad.

AyDo™ Agua en trabajos de biorremediación -rehabilitación-

El agua contaminada se lleva a equilibrio entre el pH ácido o básico hasta la estabilidad del pH neutro ionizante de las aguas donde se realiza la reacción. El tamaño de los recipientes utilizados, se seleccionan de acuerdo con los principios de flujo y el flujo de agua. En la salida de agua quedan liberados todos los gérmenes, sustancias de residuos y sin actividad de los metales pesados. A continuación, se selecciona de acuerdo con el tipo de industria para utilizar: la propiedad insoluble, minerales (+), la oxigenación y la energía del campo magnético, en este mismo orden junto al contenido de los procesos de conversión natural, transcurriendo solamente un período muy corto de tiempo.

La ionización natural en las nubes mediante la evaporación del agua, envía agua estéril al suelo pasando a través de las diferentes capas de minerales de la tierra, y unos cuantos años más tarde llega a nosotros como agua de manantial. Tenemos un sistema que realiza en un período muy corto de tiempo, (segundos o minutos, dependiendo de los parámetros del proceso utilizado). Especialmente formulado con las necesidades básicas, pudiendo ser ácido o alcalino -neutro-. Como también, la rehabilitación con poca cantidad de la fórmula de preparación que bloquea la formación de microorganismos saprófitos y patógenos en el agua, resultando un proceso económico. Además, el sistema está diseñado para que las aguas residuales sean biorremediadas en consonancia de como lo hace la naturaleza.

Separando los metales pesados de acuerdo a los grupos de funciones y a través de la descarga recibida, se reciclan y purifican para la industria reintroduciéndolos en el proceso de producción. Los materiales metálicos o de polipropileno separados se convierten en sustancias y no es posible la oxidación de estas sustancias. De este modo los residuos útiles existentes son una alternativa útil, representando en la producción un menor coste sobre los insumos industriales.

Se conoce que las membranas hechas por la tecnología convencional, en sistemas de tratamientos biológicos o químicos en las plantas o filtros bacterianos se obstruyen. En estos sistemas, el agua sucia se envía directamente a la membrana o filtro obstruyéndolo y teniendo que gestionar este trabajo para Revertir el proceso mecánico de Ósmosis (RO). Todos estos métodos como se sabe, obtienen agua estéril quedando un líquido inerte y no se puede ir más allá. También están tratando de resolver el problema en la técnica de ósmosis inversa (RO) ya que muchos de los contenidos en minerales esenciales se descomponen en el agua.

Por otra parte, después de la separación mecánica en la incineración seca de los materiales de desecho o de relleno, como muestra el sistema de purificación, genera un desperdicio de contaminantes.



Las bacterias son funcionales a cierta temperatura y cierto pH.

por ejemplo: por el efecto el pH sube por encima del valor 8.5 o está por debajo del valor 6.5 o queda destruido por completo. Por lo tanto, excepto para el rango especificado en la sección de procesamiento térmico no se pueden ver las bacterias. Como es sabido, las bacterias deben tratarlas con un sistema de gases individuales y de nuevo, esto se deja como residuo en la naturaleza. Después de todo, utilizan todos los sistemas de tratamiento de agua de descarga definida, de acuerdo a los mecanismos y técnicas estándar. Como resultado, no existe un método alternativo convencional. **AyDo™ World Projects** puede comprometerse a biorremediar rehabilitando el agua si ser sustituida y con resultados óptimos.

La presencia de los microorganismos en la biosfera de cualquier parte de los ríos, manantiales de agua caliente o los del fondo del océano, las capas superiores de la atmósfera, la parte superior de la corteza terrestre o los que viven en las profundidades de la roca. Los microorganismos saprofitos viven a expensas de la materia en descomposición o masas de productos de desechos de los mismos. Es muy importante la cadena alimenticia del ecosistema. Algunos microorganismos son capaces de mantener el ciclo del nitrógeno.

AyDo™ World Projects en la rehabilitación del sistema de agua, no le afecta los diferentes valores de pH ni de temperatura. Por un lado, la naturaleza del agua original se puede convertir en diferentes valores según se requiera y por otro lado, se puede hacer útil y convertir en agua potable para uso en la industria, alcanzando la más alta eficiencia en el proceso de producción.

Escrito por el Dr. Ayhan Doyuk 2016

Traducido del texto original: AyDo Agua.com

AyDo™ World Projects

