

2017

Producción de Gans



Licencia de dominio público, en pro de un mundo nuevo con conocimiento libre.

Nota: El presente documento no es oficial, está siendo editado por los buscadores de conocimiento que siguen a la Fundación con el objeto de compartir los procesos de experimentación con el plasma, los nanomateriales y la Unidad de Energía.

Hemos recogido las principales aportaciones e intentado realizar explicaciones más específicas de los procesos de elaboración.

Agradecimientos a:

Keshe Foundation <http://keshefoundation.org>

By Marcos Menéndez Alonso

Versión: V 4.5.0

Fecha de la última actualización:
12-10-2017

Contenido

1.	Producción del Gas: Para corriente	3
2.	Separado de Gans y limpieza de sales:	3
3.	Consejos:.....	4
4.	Gans para Nano recubrimiento mediante Oxidación térmica (usando soplete de butano):	5
5.	Gans para Bobinas:	5
6.	Gans para la parte interior de los Condensadores:	5
7.	Gans para la parte interior de los Condensadores:	5
8.	Gans para rellenos de Orbes o Soles:	5
9.	Gans para salud:	6
10.	Fabricación de los distintos Gans:	9
1)	Gans: Varios sin concretar	9
2)	Gans: CaO Óxido de calcio	9
3)	Gans: CO ₂ Dióxido de Carbono.....	10
4)	Gans: Hemoglobina (Cu) Sangre humana	11
5)	Gans: Hemoglobina (Zn) Sangre humana	11
6)	Gans: Hemoglobina (Mg) Sangre Vegetal: Clorofila	11
7)	Gans: ZnO Óxido de Zinc.....	12
8)	Gans: ZnO ₂ Peróxido de Zinc	12
9)	Gans: CO ₂ + ZnO Dióxido de carbono y Óxido de Zinc	13
10)	Gans: ZnO + CO ₂ Óxido de Zinc y Dióxido de Carbono.....	13
11)	Gans: ZnO ₂ + CO ₂ Dióxido de Zinc y Dióxido de Carbono	13
12)	Gans: Gans de Gans, especial cáncer.....	14
13)	Gans: Fe ₂ O ₃ / CH ₄ Dióxido de Zinc y Dióxido de Carbono	14
14)	Gans: CH ₃ Metilo Óxido de Metilo.....	15
15)	Gans: Tritio CH ₃	15
16)	Gans: Tritio / Protio.....	16
17)	Gans: Deuterio	16
18)	Gans: Hidrogeno plasmático.....	16
19)	Gans: Cu ₂ (OH) ₃ Cl Oxiclouro de Cobre	17
20)	Gans: CuO ₂ Peróxido de Cobre (Óxido de Cobre)	17
21)	Gans: Cu ₂ O Óxido Cuproso.....	18
22)	Gans: CuO Óxido Cúprico (Oxiclouro de Cobre).....	18
23)	Gans: CuCl ₂ Dicloruro de Cobre.....	19
24)	Gans: CuO ₂ Peróxido de Cobre (Oxido de Cobre)	20
25)	Gans: Latón	20

PRODUCCIÓN DE GANS

26)	Gans: Hierro / Níquel	21
27)	Gans: Titanio	21
28)	Gans: Magnesio	22
29)	Gans: Estaño	22
30)	Gans: Neodimio	22
31)	Gans: Bismuto	23
32)	Gans: Plomo	23
33)	Gans: Oro 24 quilates (Menos oxígeno: Naranja).....	23
34)	Gans: Oro 24 quilates (Más oxígeno: Amarillo)	24
35)	Gans: Alúmina	24
36)	Gans: Gans de azúcar	25
37)	Gans: Gans de sal	25
38)	Gans: Ormus	26
39)	Gans: Gans marino o de sal marina	26
10.	Fabricación de Gans Masivos.....	27
1)	Gans Masivo: CuO, CH ₃ y CO ₂	27
2)	Gans Masivo: Dióxido de Carbono Masivo	28
11.	Masas atómicas:	29
12.	Localización de materiales:.....	33

PRODUCCIÓN DE GANS

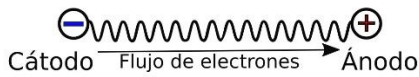
1. Producción del Gas: Para corriente

Con respecto a los Gans, recordar que los producidos mediante **electrolisis activa** (Batería con corriente) se usaran para Unidades de energía Magrav. Y los Gans producidos mediante **electrolisis pasiva** se utilizarán preferentemente para bienestar.

ELECTROLISIS ACTIVA

La conexiones con cable normal o con bobina espiral de Cobre Nano recubierta en Carbono Sp3 .

Esquema Electrolisis Activa :



ELECTROLISIS PASIVA

Para comprobar que es ánodo o cátodo solo tienes que medirlo con un polímetro o chequear el potencial de reducción.

Electrolisis natural o pasiva:



La conexión entre ánodo y cátodo con cable normal o cobre nano recubierto (carbono Sp3 = carbono que alcanza la tridimensión).

2. Separado de Gans y limpieza de sales:

- El material que hay por encima del recipiente son los llamados **Aminoácidos**. Los aminoácidos son utilizados para temas de bienestar.
- Cuando vemos generados los Gans en el fondo del recipiente podemos proceder a retirarlos.
- Se recoge con una jeringuilla y se deposita en otro recipiente para su lavado.
- El recipiente puede seguir generando Gans y en caso de bajar el nivel se repondrá con agua destilada y la proporción de Cloruro de sodio NaCl (sal) específica para esa producción.
- El Gans obtenido tenemos que **lavarlo mínimo 10 veces** con agua destilada.
- Una vez completado el proceso de lavado. **Usamos un filtro de café** (o similar) para poder limpiar el Gans obtenido. Para ello colamos todo el Gans para que solo obtengamos las nano partículas que son las que nos valen. El material que se queda en el filtro de café son micro partículas, que no son tan bueno. **Nos quedaremos solo con el material nano que acabamos de filtrar.**
- Así tenemos el Gans correcto que podremos ir almacenando. En este bote posiblemente tendremos en la parte superior un material más transparente que se denomina **Plasma de Gans**. Y el material más denso será el **Gans**.

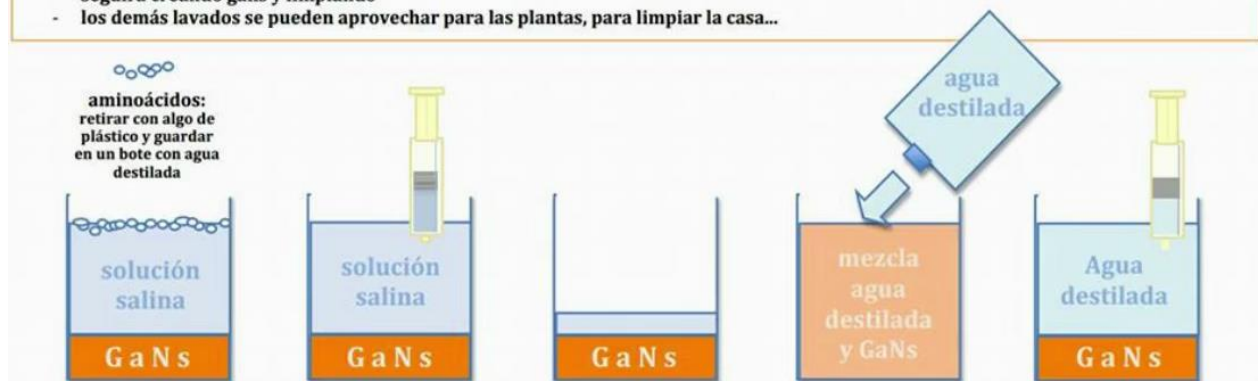
lavado de GaNs

siempre lavarlos mínimo 10 veces y tener reservada una jeringuilla para cada tipo de gans

- con los gans ya bien asentados en el fondo del recipiente, retiramos los aminoácidos grasos de la superficie y los guardamos en un bote con agua destilada
- extraemos el agua con una jeringa (sin aguja) y podemos guardar esta agua para otros usos
- añadimos una cantidad generosa de agua destilada sobre los gans y removemos con algo que no sea metálico (para el lavado de algunos tipos de gans, como los de agua de mar o los de alimentos, es mejor usar plasma líquido de CO2)
- esperamos a que los gans vuelvan a depositarse completamente en el fondo, el tiempo de espera depende de cada tipo de gans
- volvemos a extraer el agua con la jeringuilla y volvemos a rellenar con agua destilada, se repite el proceso mínimo entre 5 y 10 veces
- el agua final, ya lavada, es el plasma líquido (PL) y la utilizaremos en todas las aplicaciones, después se repone con agua destilada y tras 12-24h volvemos a disponer de PL, esto puede reducirse a 30 min. con un vortizador magnético en sentido levógiro

usos del agua de los lavados:

- el agua de los primeros lavados puede reutilizarse para hacer más gans del mismo tipo, o echarla a los ríos o por el desagüe ya que seguirá creando gans y limpiando
- los demás lavados se pueden aprovechar para las plantas, para limpiar la casa...



PRODUCCIÓN DE GANS

3. Consejos:

- Importante para conseguir Cobre Nano SP3 se tienen que aplicar capas y polarizar, hacerlo muchas veces para poder tenerlo muy bien polarizado.
- Dara mejor gradiente si Cobre SP3 tiene un buen recubrimiento.
- Las barras o chapas han de estar la mitad sumergidas y la otra mitad al aire.
- La temperatura de los líquidos estarán entre 18-20º o 24º. Temperatura ambiente.
- La generación de Gans algunos pueden tardar hasta una semana.

Limpieza de placas para la creación de Gans:

- Después de generar gans **el cobre se puede limpiar con vinagre, sal y agua**. Así lo tendremos otra vez como nuevo para volver a usarlo en la creación de más Gans.
- El cobre nano cubierto en principio no hace falta limpiarlo. Como mucho con un trapo suavemente. No usar nunca ni ácidos, vinagre, sulfuran, para evitar retirar el nano recubrimiento que tiene.

- Cuando hay Gans de (CO2 y Zinc) el material que se deposita muy rápido al agitarlo es el co2 y si tiene mucho más Zinc en la mezcla, se sedimenta la mezcla al agitarlo más lentamente.

-La sal Cloruro de sodio NaCl, debe ser refinada. Sin antiglomerante. Al final del documento se detalla más sobre este componente.

-Cuando se dice en la preparación agua destilada electrolítica (NaCl) 3% significa que por cada 100ml echar 3g de **Cloruro de sodio NaCl (sal)**. Por lo tanto:

- Agua destilada electrolítica (NaCl) 1%: 10 gramos de Cloruro de sodio NaCl (sal) por 1ltro de agua destilada.
- Agua destilada electrolítica (NaCl) 3%: 30 gramos de Cloruro de sodio NaCl (sal) por 1ltro de agua destilada.
- Agua destilada electrolítica (NaCl) 4%: 40 gramos de Cloruro de sodio NaCl (sal) por 1ltro de agua destilada.
- Agua destilada electrolítica (NaCl) 10%: 100 gramos de Cloruro de sodio NaCl (sal) por 1ltro de agua destilada.

-En los cuadros se especifica la cantidad de (NaCl) sal necesaria, pero si a continuación tiene un valor distinto... significa que llega a generar un Gans mejor con ese valor. Luego el usuario es el que selecciona cual valor usar. El predeterminado u otro específico.

-A la hora de producir Gans hay de dos tipos:

- O -> Gravitatorio -> Alcalino O3 ozono-> muy gravitatorio
- H -> Magnetismo -> Ácidos

-Para la preparación de Gans el vidrio es el más eficiente, ya que la contaminación molecular es muy baja o nula, aunque algunos recomienden el uso de plástico para generar Gans y para acopiarlo. Nosotros usaremos envases de plástico para generarlo, puesto que encontrar o disponer de estos recipientes en vidrio es más complicado. Pero para su conservación usaremos tarros de vidrio. Para conservarlos en su perfecto estado. Por otro lado, no hay problema en usar todo plástico. Los problemas más importantes están en su elaboración, la calidad del procedimiento, la calidad del nano recubrimiento (el mayor problema existente) y los materiales usados. Muchas veces la gente piensa que usa productos de alta calidad, pero hasta el cobre tiene molecularmente algún otro compuesto. Algunos cobres puros del 99,9% no serían igual de eficientes que otros. Voy a poner un ejemplo, pero con el resto de metales pasa lo mismo.

Chapas y bandas para aplicaciones generales		Aleaciones de cobre		Pesos y medidas						
NORMA: EN 1652										
Composición de cobre										
Designación material		Composición (contenido en masa) en %								Masa volumen (2)
Símbolo	Número	Elemento	Cu (1)	Bi	O	P	Pb	Otro elementos		g/cm3 Aprox.
								Total	Exclusión de	
Cu-ETP	CW004A	min.	99,90	--	--	--	--	--	Ag , O	8,9
		Max.	--	0,000 5	0,040 (3)	--	0,000 5	0,03		
Cu-OF	CW008A	min.	99,95	--	-- (4)	--	--	--	Ag	8,9
		Max.	--	0,000 5	--	--	0,000 5	0,03		
Cu-DHP	CW024A	min.	99,90	--	--	0,015	--	--	--	8,9
		Max.	--	--	--	0,040	--	--		

PRODUCCIÓN DE GANS

En esta tabla se contempla alguna de las calidades de cobre 99,9% más utilizadas. Al final realizar un experimento fallido se debe a una cadena sucesiva de errores acumulativos, temperatura del agua, contaminación de los materiales, mala aplicación, correcta puesta en marcha de la unidad... etc.

Con estos documentos pretendemos acotar todo lo que podemos las variables que pueden alterar nuestro resultado. Solo intentamos que cualquier persona pueda realizar este desarrollo en su casa de forma lo más efectiva posible.

4. Gans para Nano recubrimiento mediante Oxidación térmica (usando soplete de butano):

-Este proceso se realiza tanto para las Bobinas como para los condensadores.

-Se puede utilizar gans para el enfriamiento de las bobinas cuando se oxidan térmicamente para nano recubrir.

-Preparar un recipiente con plasma Gans de CuO (Oxido Cúprico) (Color negro). En el recipiente deben de coger una bobina sumergida completamente.

-Nada más calentar la bobina se puede dejar enfriar al aire, o bien se introduce en el recipiente con CuO (Oxido Cúprico) vez durante 2 segundos, se deja fuera 10 segundos y se vuelve a introducir una segunda vez 15 segundos. (No más ni más tiempo).

-En caso de disponer de Bismuto, utilizar mejor plasma de Gans de Bismuto. Puesto que tiene un peso molecular más alto y el recubrimiento se quedará mejor.

5. Gans para Bobinas:

-Lo mejor es realizar una mezcla de estos 3 elementos de Gans:

- | | | | | |
|--------|----------------|--------------------|-----------------|--------------|
| • CO2 | Óxido de Zinc, | dióxido de carbono | Color del Gans: | Blanco |
| • CuO2 | | Peróxido de cobre | Color del Gans: | Turquesa |
| • Ch3 | | Metilo | Color del Gans: | Naranja-Rojo |

-La mezcla ha de quedar líquida, si está muy densa echarle agua destilada.

-Se mete la bobina en un recipiente que quede completamente sumergido, luego se pone a secar por un día.

-El procedimiento de mojado y secado se hace 3 veces.

-Una cuarta vez utilizamos un líquido algo más denso, se sumerge en el recipiente y se deja secar.

6. Gans para la parte interior de los Condensadores:

-Algunos utilizan: Interior del condensador: Gravitacional -> Echarle Gans de sal

-Lo mejor es realizar una mezcla de estos 3 elementos de Gans:

- | | | | | |
|--------|----------------|--------------------|-----------------|--------------|
| • CO2 | Óxido de Zinc, | dióxido de carbono | Color del Gans: | Blanco |
| • CuO2 | | Peróxido de cobre | Color del Gans: | Turquesa |
| • Ch3 | | Metilo | Color del Gans: | Naranja-Rojo |

-La mezcla ha de quedar densa, si está muy líquida dejarla evaporar unos días. Casi como la pasta de dientes.

-Se utiliza para impregnar el papel que aísla la parte central del condensador.

-El exterior del condensador antes de montarlo se da con una disolución más líquida y se le deja secar.

-Este procedimiento de mojar y dejar secar el exterior de la bobina se realiza un par de veces.

-Y la tercera vez la disolución debe estar algo más espesa.

7. Gans para la parte interior de los Condensadores:

-Algunos utilizan: Exterior del condensador: Magnético -> echarle gans de azúcar

- | | | | | |
|----------|-----|--|-----------------|------------------|
| • Tritio | Ch3 | | Color del Gans: | (Marrón oscuro). |
|----------|-----|--|-----------------|------------------|

8. Gans para rellenos de Orbes o Soles:

-Para el uso de rellenar Orbes o Soles (Habitualmente es el material que se pone dentro de la pelota de pin-pog) son:

- | | | | | |
|--------|----------------|--------------------|-----------------|--------------|
| • CO2 | Óxido de Zinc, | Dióxido de carbono | Color del Gans: | Blanco |
| • CuO2 | | Peróxido de cobre | Color del Gans: | Turquesa |
| • Ch3 | | Metilo | Color del Gans: | Naranja-Rojo |

-La mezcla ha de quedar densa, si está muy líquida dejarla evaporar unos días. Casi como la pasta de dientes.

PRODUCCIÓN DE GANS

9. Gans para salud:

-Los Gans han de ser realizados con **electrolisis pasiva**. Ya que su calidad es mucho mayor. Y aún más, si pretendemos usarlos para salud. El proceso de fabricación es mucho más lento y se produce mucha menos cantidad.

- **Gans de CO₂** Dióxido de carbono Color del Gans: Blanco
Sistema nervioso.
Emociones. Equilibra el sistema nervioso
- **Gans de CO₂ + ZnO₂**
Energía emocional y energía reestructuración celular. Sistema circulatorio.
Reestructura la célula a su estado de salud. Eliminación de dolor. Eliminación de inflamación de tejidos. Regeneración de tejidos. Antiviral – elimina todos los virus creados por el hombre.
Antidepresivo, antiestrés. Elimina las emociones negativas. Permite la conexión energética con el universo. Desarrolla la empatía y libre expresión de amor. Elimina las fugas de energía. Permite el desarrollo del desapego.
- **Gans de CuO₂** Dióxido de carbono Color del Gans: Blanco
Sistema linfático. Energía física. Flujo de energía. Desinfección
Balance energético. Antibiótico – balance bacterias. Elimina hambre, cansancio.
- **Gans de CH₃** Metilo Color del Gans: Naranja-Rojo
Sistema sanguíneo. Energía sistema nervioso. Sistema nervioso.
Balance mental, restablece comunicación interneuronal. Aumente flujo energético.
Permite el desarrollo de la clarividencia. Permite el desarrollo de la telepatía.
- **Gans de ZnO** Óxido de zinc Color del Gans: Blanco – Transparente
Enfocado en emociones. Desarrolla la empatía.
- **Gans CaO** Óxido de calcio
Calcio para los huesos, reconstrucción de huesos
- **Gans de Aminoácidos**
Energía nutrición.
Nutrición completa con proteína. Elimina hambre
Permite el control de la reacción del cuerpo al ingerir cualquier alimento.
- **Gans de Mar**
Energía física balanceada.
Balanceador universal. Como complemento nutricional.
Elimina las sensaciones negativas provocadas por el razonamiento.

TIPOS DE Agua potable GANS = PLASMA LÍQUIDO

- CO₂ AGUA GANS (Células conectoras, emociones del sistema neuronal)
- ZINC AGUA GANS (Emociones)
- CuO AGUA GANS (Músculos, ligamentos, desinfecciones)
- CH₃ (Energía)
- Nunca dar CH₃ GANS a pacientes de cáncer.**
- Eficacia **Anti-Cáncer** del CO₂ y ZNO
- Nano partículas GANS in Vitro

PRODUCCIÓN DE GANS



Tipo de Energía de Plasma	Interacción con el SER HUMANO		
		Salud Física	Salud Emocional
GANS DE CO2 + ZnO2	Energía Emocional y Energía reestructuración celular. Sistema Circulatorio	Reestructura la célula a su estado de salud. Eliminación de dolor Eliminación de inflamación de tejidos. Regeneración de tejidos. Antiviral - elimina todos los virus creados por el hombre.	Antidepresivo, antiestrés Elimina las emociones negativas Permite la conexión energética con el universo Desarrolla la empatía y libre expresión de amor Elimina las fugas de energía Permite el desarrollo del desapego
GANS DE OXIDO DE COBRE CuO2	Energía Física Sistema Linfático	Balance energético. Antibiótico- balancea bacterias Elimina hambre, cansancio.	
GANS DE CH3	Energía Sistema Nervioso Sistema Nervioso	Balance mental. Restablece comunicación interneuronal. Aumenta flujo energético	Permite el desarrollo de la clarividencia Permite el desarrollo de la telepatía
GANS DE AMINOACIDO.	Energía Nutrición	Nutrición completa con proteína. Elimina hambre	Permite el control de la reacción del cuerpo al ingerir cualquier alimento
GANS DE MAR	Energía física balanceada.	Balanceador universal. Como complemento nutricional.	Elimina las sensaciones negativas provocadas por el razonamiento.



	Plantas y vegetales	Medio ambiente
GANS DE CO2 + ZnO2	Reestructura el ADN de semillas transgénicas a su estado original. Potente fertilizante y energía vital.	Absorbe radiación nuclear. Condiciona materia contaminante a un estado de balance energético vital.
GANS DE OXIDO DE COBRE CuO2	Potente fertilizante. Balanceador de micro organismos.	Condiciona metales pesados y solidos suspendidos en agua a un estado de balance natural Control de microorganismos
GANS DE CH3		
GANS DE AMINOACIDO.		
GANS DE MAR	Fertilizante Universal. Balanceador de sustratos.	Condiciona la materia a un estado de balance natural

PRODUCCIÓN DE GANS

A continuación, se presentan las proporciones (o partes) de gans que se deben de utilizar para los diferentes usos:

Desinfección en general:

CuO + CO2

5 + 5 -> 5 partes de CuO + 5 partes de CO2 -> 50% +50%

Para desinfectar cortes y heridas, se puede utilizar si los órganos internos sufren por infección.

Cortes profundos.

CuO + CO2 + ZnO + Aminoácido

5 + 3 + 1 + 1

El CuO sirve para sanar y reparar el tejido muscular, el CO2 repara las conexiones de los nervios y el Zinc estabiliza el cuerpo emocional acelerando la cicatrización de los tejidos y músculo.

En las **fracturas de los huesos** el cuerpo crea una inflamación para que el cuerpo lleve linfa y calcio para sanar y reconstruir el hueso.

CuO + CO2 + CH3 + Aminoácido + CaO2

2 + (3-4) + 1 + 1 + (1-2)

Para producir músculo y tejido óseo al mismo tiempo consiguiendo una reparación rápida.

El óxido de calcio se puede obtener de las cenizas de los huesos.

Lesión en la cabeza o daño cerebral.

CO2 + CaO2 + ZnO + Aminoácidos de cada uno

3 + 3 + 4 + Aminoácidos de cada uno

Las células cerebrales utilizan calcio del cráneo para poder reconstruirse.

Utilizar los aminoácidos de cada uno de los diferentes GANS nombrados en esta receta.

PRODUCCIÓN DE GANS

10. Fabricación de los distintos Gans:

1) Gans: Varios sin concretar

-Calcio Ag Zn Fe Cu (Plata, Zinc, Hierro y cobre) (Es blanco)
Se usa en condensadores.

MgO Óxido de Magnesio

No se si este es igual al Gans de Magnesio. Por saberlo. Creo que el que ponde mas abajo Magnesio.
XXXXXXXXX¿?¿?

MgCl2 Cloruro de magnesio

¿??¿? como hacerlo

Gans(FEO4) Grafito + cobre puro (Verde oliva)

-¿?¿?Usar 1.5v 0.21A

-Usar un recipiente de 25cm

-No usar aire

-Después de 15 min meter aire y mantener en 0,21A

2) Gans: CaO Óxido de calcio

1º Paso:

-Añadir hueso esponjoso de pollo.

-90% de hidróxido de sodio NaOH (sosa caustica) y 10% Cloruro de sodio NaCl (sal). Nosotros echaremos:

-Agua hirviendo.

2º Paso

-Lavar muy bien.

3º Paso

-Agregar CO2

Sirve para: Calcio para los huesos, reconstrucción de huesos

Ejemplo pactico:

1º Paso: Añadimos:

-xxx gramos de hueso esponjoso de pollo. Para ello primero lo coceremos bien como cuando hacemos una sopa.

-xxx gramos de hidróxido de sodio NaOH (sosa caustica).

-xxx gamos de Cloruro de sodio NaCl (sal).

-xxx gramos de agua destilada hirviendo.

-Dejamos todo metido en un recipiente cerrado durante 24 horas. Procurar ponerle un peso en la tapa para evitar la salida de gases o bien ponerle dos cinchas para sujetar bien la tapa.

2º Paso:

Después de 24 horas lavar muy bien con agua destilada, para poder retirar las sales. Se recomienda un mínimo de 10 veces.

3º Paso:

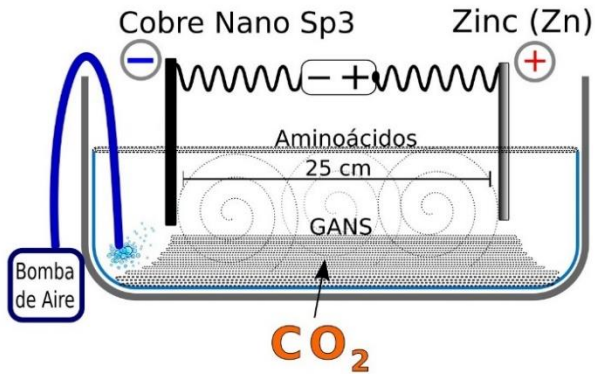
-Agregar xxx gamos de Gans CO2.

PRODUCCIÓN DE GANS

3) Gans: CO₂ Dióxido de Carbono

Dióxido de carbono ⚡

V=1,5 ; I=0,21A sin oxígeno.
Luego de 15 minutos dar Aire y
ir subiendo la intensidad lentamente
hasta 0,5A. No dar más amperaje.



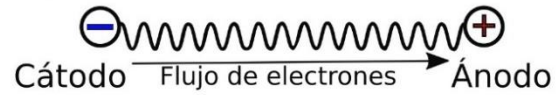
ELECTROLISIS ACTIVA

Usar Agua destilada, ósmosis o un
agua filtrada (carbono, rayos UV).
Electrolito (NaCl) agregar 3%.

Tenemos la opción de proteger el
cátodo contra la reducción del
electrodo con una probeta.

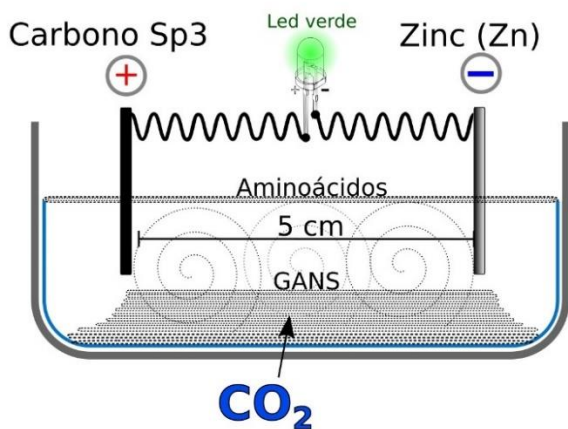
La conexiones con cable normal o
con bobina espiral de Cobre Nano
recubierta en Carbono Sp3 .

Esquema Electrolisis Activa :



-Sirve para: Sistema nervioso=Aliviar dolores, deja al sistema neuronal en balance
-Agua destilada del 1% Nacl (saturada de sal). 10g por Litro.

Dióxido de Carbono 🐦

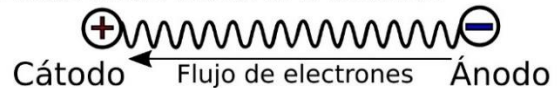


ELECTROLISIS PASIVA

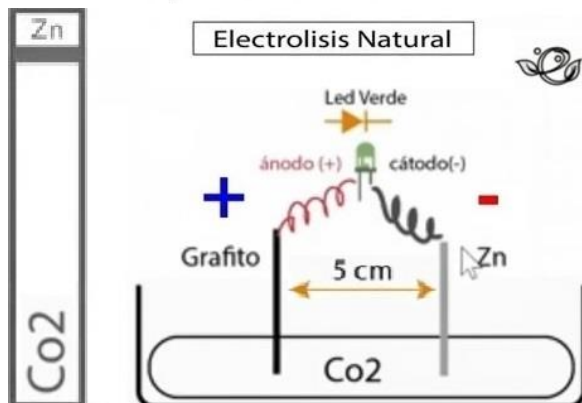
Usar Agua destilada, ósmosis o un
agua filtrada (carbono, rayos UV).
Electrolito (NaCl) agregar 10%.

No usar agua de mar ya que
contiene átomos de iodo, carbonato
de calcio, etc.

Electrolisis natural o pasiva:



Nota: Las piezas metalizas a usar de electrodos que sean pequeñas, no muy grandes.

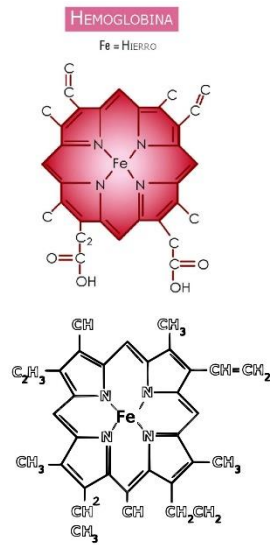


-Sirve para: Sistema nervioso=Aliviar dolores, deja al sistema neuronal en balance

PRODUCCIÓN DE GANS

4) Gans:

Hemoglobina (Cu) Sangre humana

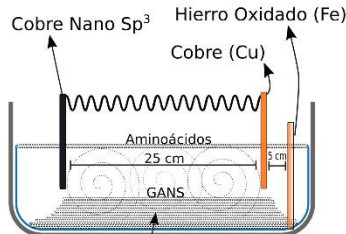


Hemoglobina

Sangre Humanos

En base a Cobre (Cu)

Regenerar Tejidos



Hemoglobina (Cu)

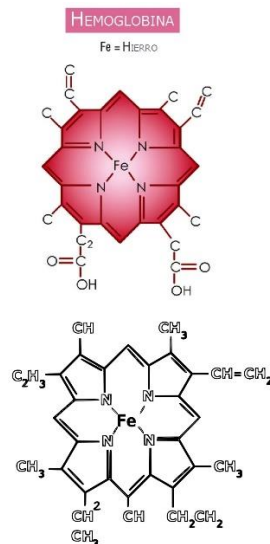
Electrólisis Natural

- Agua destilada con 10% de NaCl.
- Usar piezas pequeñas de dichos metales.

- Los electrodos se pueden conectar con cable normal o una bobina de cobre nano-cubiertar carbono Sp Tridimensional.
- Separación entre las placas: 25cm.
- El hierro oxidado se introduce una vez que la generación de GANS ha comenzado a manifestarse.
- Separación contra la placa de Fe Oxidado: 5cm
- La placa de Fe ha de tocar el fondo del recipiente.

5) Gans:

Hemoglobina (Zn) Sangre humana

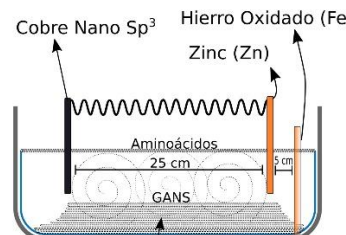


Hemoglobina

Sangre Humanos

En base a Zinc (Zn)

Balance Emocional



Hemoglobina (Zn)

Electrólisis Natural

- Agua destilada con 10% de NaCl.
- Usar piezas pequeñas de dichos metales.

- Los electrodos se pueden conectar con cable normal o una bobina de cobre nano-cubiertar carbono Sp Tridimensional.
- Separación entre las placas: 25cm.
- El hierro oxidado se introduce una vez que la generación de GANS ha comenzado a manifestarse.
- Separación contra la placa de Fe Oxidado: 5cm
- La placa de Fe ha de tocar el fondo del recipiente.

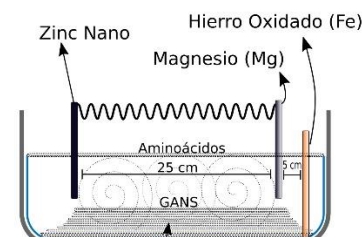
6) Gans:

Hemoglobina (Mg) Sangre Vegetal: Clorofila



Hemoglobina
Sangre Vegetal
Clorofila

En base a Magnesio (Mg)
Limpia la Sangre



Hemoglobina (Mg)

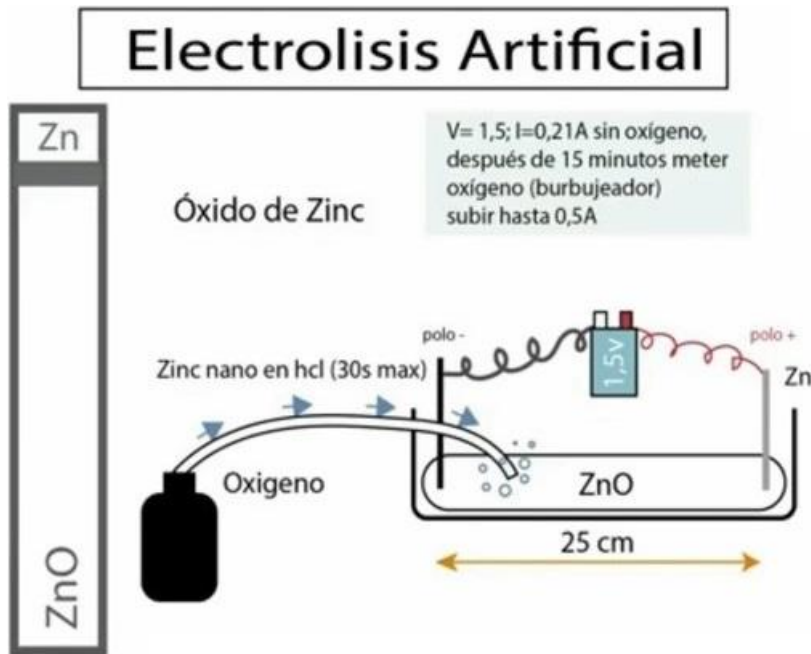
Electrólisis Natural

- Agua destilada con 10% de NaCl.
- Usar piezas pequeñas de dichos metales.

- Los electrodos se pueden conectar con cable normal o una bobina de cobre nano-cubiertar carbono Sp Tridimensional.
- Separación entre las placas: 25cm.
- El hierro oxidado se introduce una vez que la generación de GANS ha comenzado a manifestarse.
- Separación contra la placa de Fe Oxidado: 5cm
- La placa de Fe ha de tocar el fondo del recipiente.

PRODUCCIÓN DE GANS

7) Gans: ZnO Óxido de Zinc



-Una placa de Zinc nano cubierta: Poner la placa de Zinc con ácido clorhídrico 30 segundos máximo (Salfuman).

-Agua destilada del 1% NaCl (saturada de sal). 10g por Litro.

-Sirve para: **Enfocado en emociones** – Equilibrio Emoción -> Regeneración molecular

-Color del Gans: (Blanco-Transparente).

8) Gans: ZnO₂ Peróxido de Zinc

Peróxido de Zinc

V= 1,5; I=0,21A sin oxígeno Después de 15 Minutos meter oxígeno, subir hasta 0,5A

Peróxido de Zinc

ZnO₂

Zn

25 cm

1.5V

polo - polo +

Zn nano HCl o Vapor NaOH

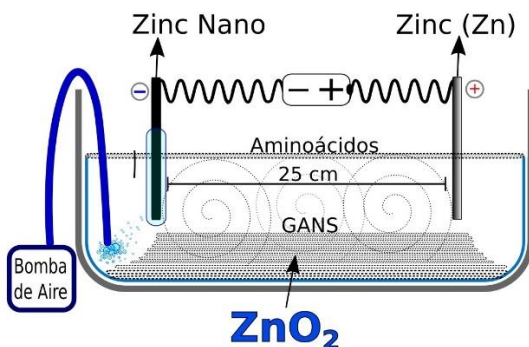
Aminoácidos

Agua Destilada

ELECTROLISIS ACTIVA

Usar Agua destilada, ósmosis o un agua filtrada, (carbono, rayos UV). Electrolito (NaCl) agregar 3%. La electrólisis disocia iones de hidronio (H₃O)⁺, hidróxilo (OH)⁻, cloro (Cl)⁻ y sodio (Na)⁺. No usar agua de mar ya que contiene átomos de yodo, carbonato de calcio, etc. El nano material resultante (gans) hay que lavarlo un mínimo de 10 veces para quitar la sal (NaCl). Por último se filtra para separar los restos micro y quedarnos con los nanos. Proteger el cátodo contra la reducción del electrodo con una probeta.

Peróxido de Zinc
V=1,5 ; I=0,21 Amperios y sin Aire.
Luego de 15 minutos dar Aire y subir a 0,5 Amperios.



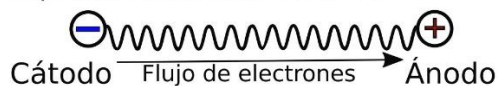
ELECTROLISIS ACTIVA

Usar Agua destilada, ósmosis o un agua filtrada (carbono, rayos UV). Electrolito (NaCl) agregar 3%.

Tenemos la opción de proteger el cátodo contra la reducción del electrodo con una probeta.

La conexiones con cable normal o con bobina espiral de Cobre Nano recubierta en Carbono Sp₃.

Esquema Electrolisis Activa :



PRODUCCIÓN DE GANS

9) Gans: $\text{CO}_2 + \text{ZnO}$ Dióxido de carbono y Óxido de Zinc

$\text{CO}_2 + \text{ZnO}$
EMOCIÓN

Dióxido de carbono y Óxido de Zinc

Agua Destilada

Cobre nano SP^3 + - Aminoácidos Zn

5 cm

CO_2 (90%) ZnO (10%)

ELECTROLISIS PASIVA
ELECTROLISIS CON SALES DE EPSON

Usar Agua destilada, ósmosis o un agua filtrada (carbono, rayos UV). Electrolito (MgSO_4) agregar 10%. No usar agua de mar ya que contiene átomos de iodo, carbonato de calcio, etc.

El nano material resultante (gans) hay que lavarlo un mínimo de 10 veces para quitar el (MgSO_4). Por último se filtra para separar los restos micro y quedarnos con los nanos.

Para comprobar que es Ánodo o Cátodo solo tienes que medirlo con un polímetro o chequear el potencial de reducción

10) Gans: $\text{ZnO} + \text{CO}_2$ Óxido de Zinc y Dióxido de Carbono

$\text{ZnO} + \text{CO}_2$
EMOCIÓN

Óxido de Zinc y Dióxido de carbono

Agua Destilada

Cobre nano SP^3 + - Aminoácidos Zn

12,5 cm

ZnO (50%) CO_2 (50%)

ELECTROLISIS PASIVA
ELECTROLISIS CON SALES DE EPSON

Usar Agua destilada, ósmosis o un agua filtrada (carbono, rayos UV). Electrolito (MgSO_4) agregar 10%. No usar agua de mar ya que contiene átomos de iodo, carbonato de calcio, etc.

El nano material resultante (gans) hay que lavarlo un mínimo de 10 veces para quitar el (MgSO_4). Por último se filtra para separar los restos micro y quedarnos con los nanos.

Para comprobar que es Ánodo o Cátodo solo tienes que medirlo con un polímetro o chequear el potencial de reducción

11) Gans: $\text{ZnO}_2 + \text{CO}_2$ Dióxido de Zinc y Dióxido de Carbono

Dióxido Zinc y Carbono
Recipiente - Reactor

Carbono Sp^3 + - Zinc (Zn)

Aminoácidos 12,6 cm

GANS

ZnO_2 (50%) CO_2 (50%)

ELECTROLISIS PASIVA

Usar Agua destilada, ósmosis o un agua filtrada (carbono, rayos UV). Electrolito (NaCl) agregar 10%. No usar agua de mar ya que contiene átomos de iodo, carbonato de calcio, etc.

Electrolisis natural o pasiva:

Nota: Las piezas metalizas a usar de electrodos que sean perqueñas, no muy grandes.

ZnO = Óxido de Zinc ZnO_2 = Dióxido de Zinc CO = Óxido de carbono CO_2 = Dióxido de carbono

Duda: No veo diferencia entre Oxido de carbono y dióxido de carbono.

PRODUCCIÓN DE GANS

12) Gans: Gans de Gans, especial cáncer

GANS DE GANS ESPECIAL CÁNCER

ELECTROLISIS CON SALES DE EPSON

Usar Agua destilada, ósmosis o un agua filtrada (carbono, rayos UV). Electrolito (MgSO₄) agregar 10%. No usar agua de mar ya que contiene átomos de iodo, carbonato de calcio, etc.

El nano material resultante (gans) hay que lavarlo un mínimo de 10 veces para quitar el (MgSO₄). Por último se filtra para separar los restos micro y quedarnos con los nanos.

Para comprobar que es Ánodo o Cátodo solo tienes que medirlo con un polímetro o chequear el potencial de reducción

13) Gans: Fe₂O₃ / Ch₄ Dióxido de Zinc y Dióxido de Carbono

Fe₂O₃ / Ch₄

ELECTROLISIS CON SAL COMÚN (NaCl)

Usar Agua destilada, ósmosis o un agua filtrada (carbono, rayos UV). Electrolito (NaCl) agregar 10%. No usar agua de mar ya que contiene átomos de iodo, carbonato de calcio, etc.

El nano material resultante (gans) hay que lavarlo un mínimo de 10 veces para quitar el NaCl (sal). Por último se filtra para separar los restos micro y quedarnos con los nanos.

Para comprobar que es Ánodo o Cátodo solo tienes que medirlo con un polímetro o chequear el potencial de reducción

PRODUCCIÓN DE GANS

14) Gans: CH_3 Metilo Óxido de Metilo

CH₃ Metilo

⚡ <- Variante Salud Gans CH₃

ELECTROLISIS PASIVA

Usar Agua destilada, ósmosis o un agua filtrada (carbono, rayos UV). Electrolito (NaCl) agregar 10%. No usar agua de mar ya que contiene átomos de iodo, carbonato de calcio, etc.

El nano material resultante (gans) hay que lavarlo un mínimo de 10 veces para quitar el NaCl (sal). Por último se filtra para separar los restos micro y quedarnos con los nanos.

Para comprobar que es Ánodo o Cátodo solo tienes que medirlo con un polímetro o chequear el potencial de reducción

Color del

- Gans: (naranja-rojo)(15) Gans Magnético.
- Sirve para: Sistema sanguíneo= Flujo energético, vitalizador
 - Agua destilada del 1% NaCl (saturada de sal). 10g por Litro.
 - Nota: Las piezas metálicas a usar de electrodos que sean pequeñas, no muy grandes.
 - Usar 1.5v 0.12A para Ch3 (Fe) Corriente < 100mA = 0,1A

15) Gans: Tritio Ch₃

Tritio Ch₃

⚡ Gans Ch₃ Energía Magnética

ELECTROLISIS

Usar Agua destilada, ósmosis o un agua filtrada, (carbono, rayos UV). Electrolito (NaCl) . No usar agua de mar ya que contiene átomos de iodo, carbonato de calcio, etc.

El nano material resultante (gans) hay que lavarlo un mínimo de 10 veces para quitar el NaCl (sal). Por último se filtra para separar los restos micro y quedarnos con los nanos.

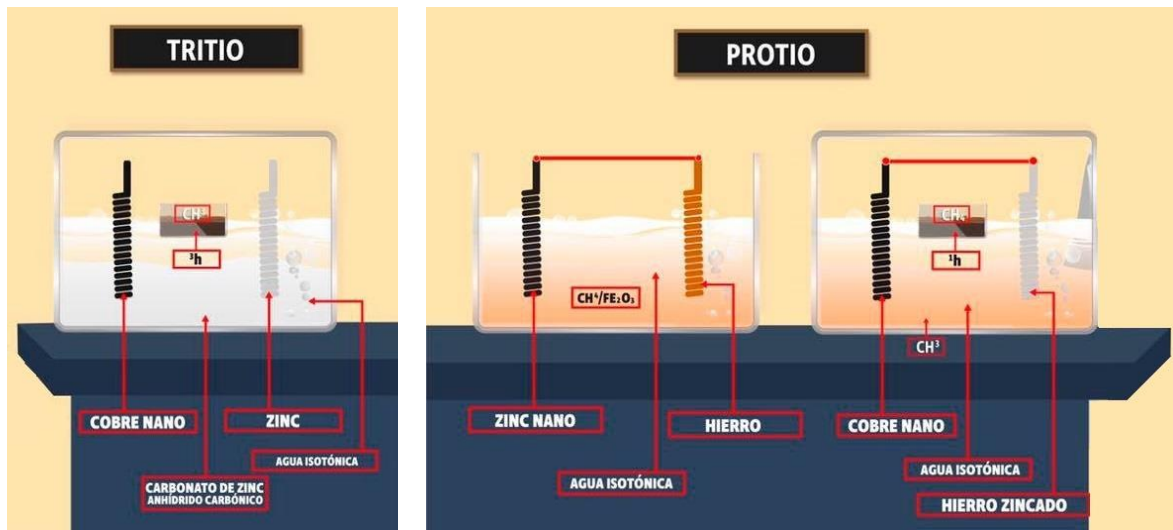
Para comprobar que es Ánodo o Cátodo solo tienes que medirlo con un polímetro o chequear el potencial de reducción. Al natural la diferencia del potencial es de 0,5V y la Intensidad 1mA.

Color del Gans: (Marrón oscuro). El hierro se pone sin oxidar.

- Usado para los condensadores. Tritio en estado plasmático
- Hace carbono y Tritium
- Separar 5cm entre el hierro y el Zinc
- Gans de Tritio Ch₃
- Zinc Zn (65) – Cobre (59) = 6 Electrones => Carbono C
- Hierro Fe (56) – Cobre (59) = 3 Hidrogeno => H₃
- Se obtiene Gans de tritio: Ch₃
- No usar aire

PRODUCCIÓN DE GANS

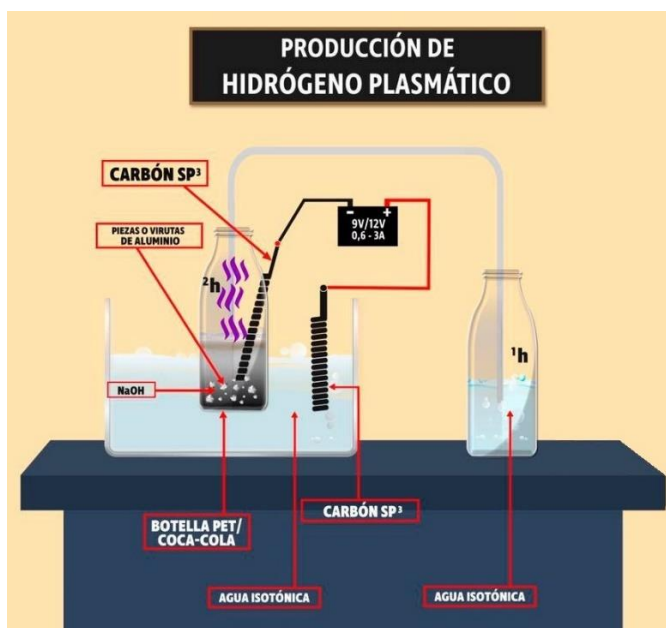
16)Gans: Tritio / Protio



17)Gans: Deuterio

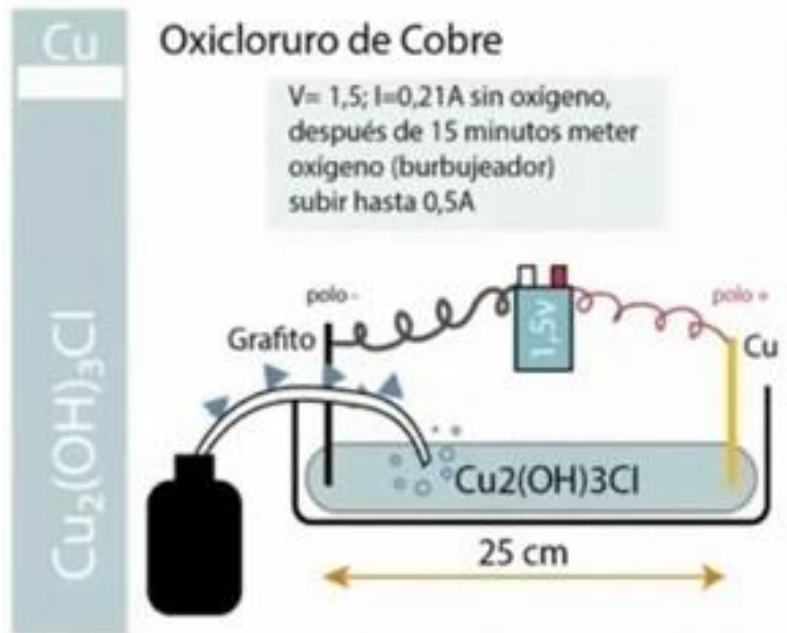


18)Gans: Hidrogeno plasmático



PRODUCCIÓN DE GANS

19) Gans: $\text{Cu}_2(\text{OH})_3\text{Cl}$ Oxidocloruro de Cobre



-Agua destilada del 1% NaCl (saturada de sal). 10g por Litro.

Color del Gans:
(Azul Turquesa)

20) Gans: CuO_2 Peróxido de Cobre (Óxido de Cobre)

Peróxido de cobre (Óxido de cobre)

TEJIDO CUTÁNEO

Agua Destilada

Aminoácidos

Cobre nano SP³

Cu

CuO₂

5 cm

ELECTROLISIS PASIVA

Usar Agua destilada, ósmosis o un agua filtrada (carbono, rayos UV). Electrolito (NaCl) agregar 10%. No usar agua de mar ya que contiene átomos de iodo, carbonato de calcio, etc.

El nano material resultante (gans) hay que lavarlos un mínimo de 10 veces para quitar el NaCl (sal). Por último se filtra para separar los restos micro y quedarnos con los nanos.

Para comprobar que es Ánodo o Cátodo solo tienes que medirlo con un polímetro o chequear el potencial de reducción

Color del Gans: (Azul Turquesa) (95)

-Sirve para: Sistema Linfático= Fisicalidad, desinfección. Muy bueno para el tejido muscular, tejido cutáneo.

Varios: salud. Sistema Linfático= Fisicalidad, desinfección.

-No usar en la cabeza o cerebro.

-Puede ser Cobre nano SP³ o Grafito

-Pero sin corriente ...5cm entre chapas, burbujeador, Chapa nano-tratada + cobre puro

-Agua destilada del 1% NaCl (saturada de sal). 10g por Litro.

-Usar 1.5v 0.05A Intensidad <50mA =0,05A

-Resultado 95: Muy gravitacional.

PRODUCCIÓN DE GANS

21) Gans: Cu_2O Óxido Cuproso

Óxido Cuproso

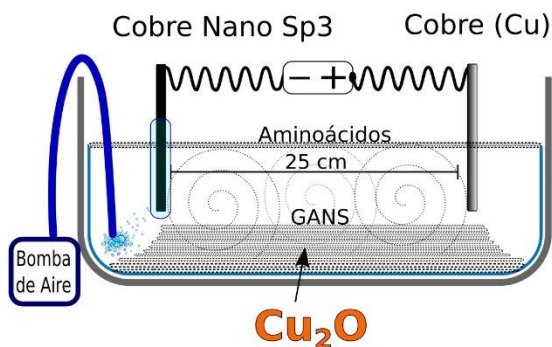
V= 1,5; I=0,21A sin oxígeno
Después de 15 Minutos subir hasta 0,8A. cuando de ponga rojizo bajar hasta 0,5A

ELECTROLISIS ACTIVA

Usar Agua destilada, ósmosis o un agua filtrada, (carbono, rayos UV). Electrolito (NaCl) agregar 3%. La electrólisis disocia iones de hidronio (H_3O^+), hidróxilo (OH^-), cloro (Cl^-) y sodio (Na^+). No usar agua de mar ya que contiene átomos de iodo, carbonato de calcio, etc. El nano material resultante (gans) hay que lavarlo un mínimo de 10 veces para quitar la sal (NaCl). Por último se filtra para separar los restos micro y quedarnos con los nanos. Proteger el cátodo contra la reducción del electrodo con una probeta.

Óxido Cuproso

V=1,5 ; I=0,21 Amperios y sin Aire.
Luego de 15 minutos dar Aire y subir a 0,8 A y cuando se ponga rojizo bajar hasta 0,5 A.



ELECTROLISIS ACTIVA

Usar Agua destilada, ósmosis o un agua filtrada (carbono, rayos UV). Electrolito (NaCl) agregar 3%.

Tenemos la opción de proteger el cátodo contra la reducción del electrodo con una probeta.

La conexiones con cable normal o con bobina espiral de Cobre Nano recubierta en Carbono Sp3 .

Esquema Electrolisis Activa :



Color del Gans:) (Rojo: Marrón tirando a naranja)
-Agua destilada del 1% NaCl (saturada de sal). 10g por Litro.

22) Gans: CuO Óxido Cúprico (Oxícloruro de Cobre)

Óxido Cúprico

6
Oxícloruro de Cobre

V= 1,5; I= 0,21A sin oxígeno
Luego de 15 Minutos oxígeno y subir a 0,5A

Necesitamos pasar a una disolución ácida. Agregar azúcar para hacer descender el PH.

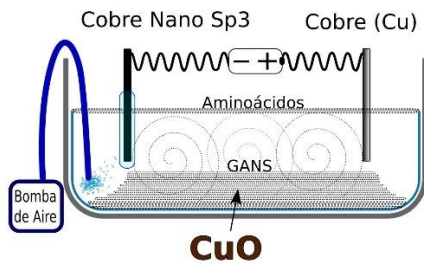
ELECTROLISIS ACTIVA

Usar Agua destilada, ósmosis o un agua filtrada, (carbono, rayos UV). Electrolito (NaCl) agregar 3%. La electrólisis disocia iones de hidronio (H_3O^+), hidróxilo (OH^-), cloro (Cl^-) y sodio (Na^+). No usar agua de mar ya que contiene átomos de iodo, carbonato de calcio, etc. El nano material resultante (gans) hay que lavarlo un mínimo de 10 veces para quitar la sal (NaCl). Por último se filtra para separar los restos micro y quedarnos con los nanos. Proteger el cátodo contra la reducción del electrodo con una probeta.

PRODUCCIÓN DE GANS

Óxido Cúprico / Oxidocloruro de Cobre

Prepara una disolución ácida (ph bajo), por ejemplo con Plasma Liquido de Azuca Iniciar con $V=1,5$; $I=0,21$ A y sin Aire. Luego de 15 min. dar Aire y subir a $0,5$ A.



ELECTROLISIS ACTIVA

Usar Agua destilada, ósmosis o un agua filtrada (carbono, rayos UV). Electrolito (NaCl) agregar 3%.

Tenemos la opción de proteger el cátodo contra la reducción del electrodo con una probeta.

La conexiões con cable normal o con bobina espiral de Cobre Nano recubierta en Carbono Sp3 .

Esquema Electrolisis Activa :



-Color del Gans: (Negro)

-Mejor rendimiento para las bobinas de energía magravs junco con moléculas de carbono. No mezclar Gans

-Después de ser Peróxido de cobre (Azul-Tuquesa) pasa a este estado Oxido Cúprico (Negro)

-Sirve para: Sistema Linfático, Fiscalidad -> sirve para Alimentación

-Es muy alcalino. Se necesita un entorno ácido PH10-PH12

-La disolución hay que bajar el PH para que no salga el gans negro. Usar Gans azúcar o (agua destilada + ácido clorhídrico). (La sal sube el pH y el azúcar baja el PH)

-Agua destilada del 1% NaCl (saturada de sal). 10g por Litro.

-Mucho oxígeno y poca intensidad

23)Gans: **CuCl₂ Dicloruro de Cobre**

Dicloruro de Cobre
(El mejor fungicida)

$V=32$; $I=0,21A$ sin oxígeno
Después de 15 Minutos meter oxígeno, subir hasta $0,21A$

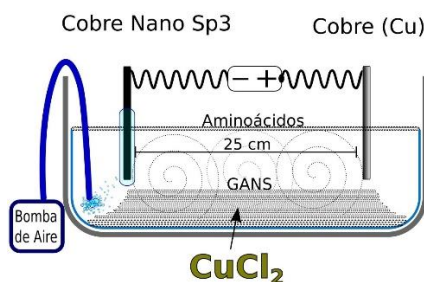
ELECTROLISIS ACTIVA

Usar Agua destilada, ósmosis o un agua filtrada, (carbono, rayos UV). Electrolito (NaCl) agregar 3%. La electrólisis disocia iones de hidronio (H_3O^+), hidróxilo (OH^-), cloro (Cl^-) y sodio (Na^+). No usar agua de mar ya que contiene átomos de yodo, carbonato de calcio, etc.

El nano material resultante (gans) hay que lavarlo un mínimo de 10 veces para quitar la sal (NaCl). Por último se filtra para separar los restos micro y quedarnos con los nanos. Proteger el cátodo contra la reducción del electrodo con una probeta.

Dicloruro de Cobre (el mejor fungicida)

$V=32$; $I=0,21$ Amperios y sin Aire. Luego de 15 minutos dar Aire y subir a $0,5$ Amperios.



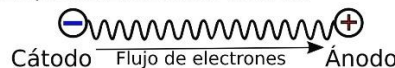
ELECTROLISIS ACTIVA

Usar Agua destilada, ósmosis o un agua filtrada (carbono, rayos UV). Electrolito (NaCl) agregar 3%.

Tenemos la opción de proteger el cátodo contra la reducción del electrodo con una probeta.

La conexiões con cable normal o con bobina espiral de Cobre Nano recubierta en Carbono Sp3 .

Esquema Electrolisis Activa :



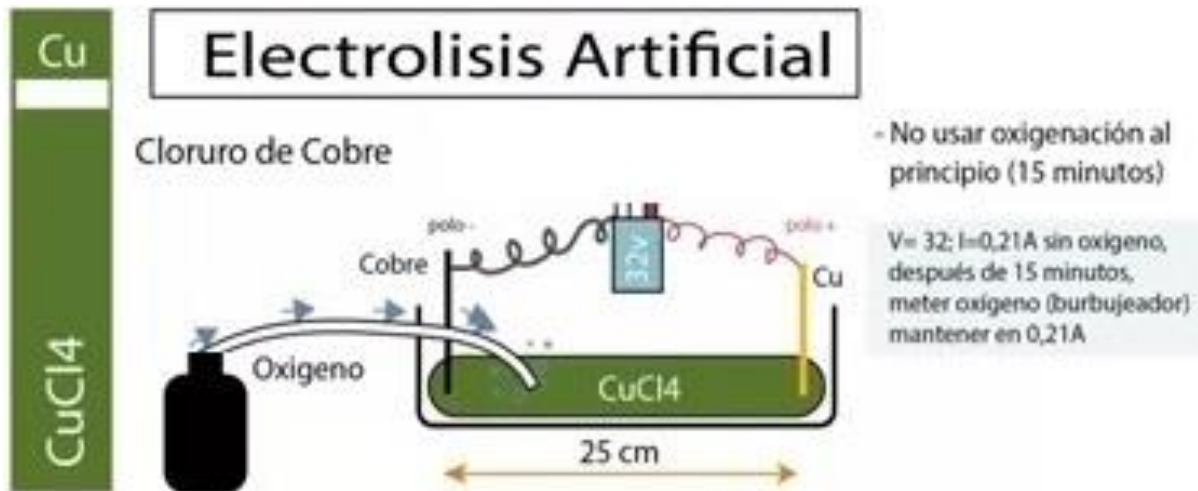
-Color del Gans: (Verde oliva)

-Mejor fungicida para las plantas. Mejor mil veces que el peróxido de cobre.

-Agua destilada del 4% NaCl (saturada de sal). 40g por Litro.

PRODUCCIÓN DE GANS

24)Gans: CuO_2 Peróxido de Cobre (Oxido de Cobre)



Color del Gans: (Verde oliva)

-Agua destilada del 1% NaCl (saturada de sal). 10g por Litro.

25)Gans: Latón

Latón

V= 1,8 a 4,5V I= 0,21A a 0,5A
En función de la distancia de los electrodos, el flujo del oxígeno, voltaje e intensidad; el óxido (gans) tornará uno u otro color.

METALES EN TRANSICIÓN

Usar Agua destilada, ósmosis o un agua filtrada, (carbono, rayos UV). Electrolito (NaCl) agregar 3%. La electrólisis disocia iones de hidronio (H_3O^+), hidroxilo (OH^-), cloro (Cl^-) y sodio (Na^+). No usar agua de mar ya que contiene átomos de iodo, carbonato de calcio, etc.

El nano material resultante (gans) hay que lavarlo un mínimo de 10 veces para quitar la sal (NaCl). Por último se filtra para separar los restos micro y quedarnos con los nanos.

Latón

V= 1,8 a 4,5V I= 0,21A a 0,5A
En función de la distancia de los electrodos, el flujo del oxígeno, voltaje e intensidad; el óxido (gans) tornará uno u otro color.

METALES EN TRANSICIÓN

Usar agua destilada del 3% a 10% NaCl. La electrólisis disocia iones de hidronio (H_3O^+), hidroxilo (OH^-), cloro (Cl^-) y sodio (Na^+). No usar agua de mar ya que contiene átomos de iodo, carbonato de calcio, etc.

El nano material resultante (gans) hay que lavarlo un mínimo de 10 veces para quitar la sal (NaCl). Por último se filtra para separar los restos micro y quedarnos con los nanos.

-Agua destilada del 3% NaCl (saturada de sal). 30g por Litro.

-Usar aire desde el inicio, mejor empezar con 1,5v y si cuesta oxidar... subir voltaje hasta máximo 4,5v

-Tope 0,5A para este tipo de metales

PRODUCCIÓN DE GANS

26)Gans: Hierro / Níquel

Hierro / Níquel

V= 1,8 a 4,5V I= 0,21A a 0,5A
En función de la distancia de los electrodos, el flujo del oxígeno, voltaje e intensidad; el óxido (gans) tomará uno u otro color.

METALES EN TRANSICIÓN

Usar Agua destilada, ósmosis o un agua filtrada, (carbono, rayos UV). Electrolito (NaCl) agregar 3%. La electrólisis disocia iones de hidronio (H_3O^+), hidroxilo (OH^-), cloro (Cl^-) y sodio (Na^+). No usar agua de mar ya que contiene átomos de iodo, carbonato de calcio, etc.

El nano material resultante (gans) hay que lavarlo un mínimo de 10 veces para quitar la sal (NaCl). Por último se filtra para separar los restos micro y quedarnos con los nanos.

Hierro níquel

V= 1,8 a 4,5V I= 0,21A a 0,5A
En función de la distancia de los electrodos, el flujo del oxígeno, voltaje e intensidad; el óxido (gans) tomará uno u otro color.

METALES EN TRANSICIÓN

Usar agua destilada del 3% a 10% NaCl. La electrólisis disocia iones de hidronio (H_3O^+), hidroxilo (OH^-), cloro (Cl^-) y sodio (Na^+). No usar agua de mar ya que contiene átomos de iodo, carbonato de calcio, etc.

El nano material resultante (gans) hay que lavarlo un mínimo de 10 veces para quitar la sal (NaCl). Por último se filtra para separar los restos micro y quedarnos con los nanos.

Color del Gans: (Marrón oscuro)

-Agua destilada del 3% NaCl (saturada de sal). 30g por Litro.

-Usar aire desde el inicio, mejor empezar con 1,5v y si cuesta oxidar... subir voltaje hasta máximo 4,5v

27)Gans: Titanio

Titanio

V= 1,8 a 4,5V I= 0,21A a 0,5A
En función de la distancia de los electrodos, el flujo del oxígeno, voltaje e intensidad; el óxido (gans) tomará uno u otro color.

METALES EN TRANSICIÓN

Usar Agua destilada, ósmosis o un agua filtrada, (carbono, rayos UV). Electrolito (NaCl) agregar 3%. La electrólisis disocia iones de hidronio (H_3O^+), hidroxilo (OH^-), cloro (Cl^-) y sodio (Na^+). No usar agua de mar ya que contiene átomos de iodo, carbonato de calcio, etc.

El nano material resultante (gans) hay que lavarlo un mínimo de 10 veces para quitar la sal (NaCl). Por último se filtra para separar los restos micro y quedarnos con los nanos.

-Agua destilada del 3% NaCl (saturada de sal). 30g por Litro.

-Usar aire desde el inicio, mejor empezar con 1,5v y si cuesta oxidar... subir voltaje hasta máximo 4,5v

PRODUCCIÓN DE GANS

28)Gans: Magnésio

Magnésio

V= 1,8 a 4,5V I= 0,21A a 0,5A
En función de la distancia de los electrodos, a mayor oxígeno menor intensidad. El óxido (gans) tornará uno u otro color.

METALES EN TRANSICIÓN

Usar Agua destilada, ósmosis o un agua filtrada, (carbono, rayos UV). Electrolito (NaCl) agregar 3%. La electrólisis disocia iones de hidronio (H_3O^+), hidroxilo (OH^-), cloro (Cl^-) y sodio (Na^+). No usar agua de mar ya que contiene átomos de iodo, carbonato de calcio, etc.

El nano material resultante (gans) hay que lavarlo un mínimo de 10 veces para quitar la sal (NaCl). Por último se filtra para separar los restos micro y quedarnos con los nanos.

-Agua destilada del 3% NaCl (saturada de sal). 30g por Litro.

-Usar aire desde el inicio, mejor empezar con 1,5v y si cuesta oxidar... subir voltaje hasta máximo 4,5v

29)Gans: Estaño

Estaño

V=1,8v-4,5v 0,21A
En función de la distancia de los electrodos, el flujo del oxígeno, voltaje e intensidad; el óxido (gans) tornará uno u otro color.

METALES EN TRANSICIÓN

Usar Agua destilada, ósmosis o un agua filtrada, (carbono, rayos UV). Electrolito (NaCl) agregar 3%. La electrólisis disocia iones de hidronio (H_3O^+), hidroxilo (OH^-), cloro (Cl^-) y sodio (Na^+). No usar agua de mar ya que contiene átomos de iodo, carbonato de calcio, etc.

El nano material resultante (gans) hay que lavarlo un mínimo de 10 veces para quitar la sal (NaCl). Por último se filtra para separar los restos micro y quedarnos con los nanos.

-Agua destilada del 3% NaCl (saturada de sal). 30g por Litro.

-Usar aire desde el inicio, mejor empezar con 1,5v y si cuesta oxidar... subir voltaje hasta máximo 4,5v

30)Gans: Neodimio

Neodimio

V=1,8v-4,5v 0,21A
En función de la distancia de los electrodos, el flujo del oxígeno, voltaje e intensidad; el óxido (gans) tornará uno u otro color.

METALES EN TRANSICIÓN

Usar Agua destilada, ósmosis o un agua filtrada, (carbono, rayos UV). Electrolito (NaCl) agregar 3%. La electrólisis disocia iones de hidronio (H_3O^+), hidroxilo (OH^-), cloro (Cl^-) y sodio (Na^+). No usar agua de mar ya que contiene átomos de iodo, carbonato de calcio, etc.

El nano material resultante (gans) hay que lavarlo un mínimo de 10 veces para quitar la sal (NaCl). Por último se filtra para separar los restos micro y quedarnos con los nanos.

-Agua destilada del 3% a 10% NaCl (saturada de sal). De 30g a 100g por Litro. Mejor 3%.

-Usar aire desde el inicio, mejor empezar con 1,5v y si cuesta oxidar... subir voltaje hasta máximo 4,5v

PRODUCCIÓN DE GANS

31)Gans: Bismuto

Bismuto

METALES EN TRANSICIÓN

Usar Agua destilada, ósmosis o un agua filtrada, (carbono, rayos UV). Electrolito (NaCl) agregar 3%. La electrólisis disocia iones de hidronio (H_3O^+), hidroxilo (OH^-), cloro (Cl^-) y sodio (Na^+). No usar agua de mar ya que contiene átomos de iodo, carbonato de calcio, etc.

El nano material resultante (gans) hay que lavarlo un mínimo de 10 veces para quitar la sal (NaCl). Por último se filtra para separar los restos micro y quedarnos con los nanos.

Color: (Blanquecino)

- Agua destilada del 3% a 10% NaCl (saturada de sal). De 30g a 100g por Litro. Mejor 3%.
- Usar aire desde el inicio.

32)Gans: Plomo

Plomo

METALES EN TRANSICIÓN

Usar Agua destilada, ósmosis o un agua filtrada, (carbono, rayos UV). Electrolito (NaCl) agregar 3%. La electrólisis disocia iones de hidronio (H_3O^+), hidroxilo (OH^-), cloro (Cl^-) y sodio (Na^+). No usar agua de mar ya que contiene átomos de iodo, carbonato de calcio, etc.

El nano material resultante (gans) hay que lavarlo un mínimo de 10 veces para quitar la sal (NaCl). Por último se filtra para separar los restos micro y quedarnos con los nanos.

Color: (Marrón oscuro) (200)

-Se desaconseja usar plomo y aluminio. Son contaminantes y dañinos.

- Agua destilada del 3% a 10% NaCl (saturada de sal). De 30g a 100g por Litro. Mejor 3%, usar aire desde el inicio

33)Gans: Oro 24 quilates (Menos oxígeno: Naranja)

Oro 24 quilates (Menos oxígeno: Naranja)

ELECTROLISIS

Usar Agua destilada, ósmosis o un agua filtrada, (carbono, rayos UV). Electrolito (NaCl) . No usar agua de mar ya que contiene átomos de iodo, carbonato de calcio, etc.

El nano material resultante (gans) hay que lavarlo un mínimo de 10 veces para quitar el NaCl (sal). Por último se filtra para separar los restos micro y quedarnos con los nanos.

Para comprobar que es Ánodo o Cátodo solo tienes que medirlo con un polímetro o chequear el potencial de reducción. Al natural la diferencia del potencial es de 0,5V y la Intensidad 1mA.

Color del Gans: (Menos oxígeno: Naranja)

- Agua destilada del 3% a 10% NaCl (saturada de sal). De 30g a 100g por Litro. Mejor 3%, usar aire desde el inicio

PRODUCCIÓN DE GANS

34)Gans: Oro 24 quilates (Más oxígeno: Amarillo)

Oro 24 quilates
(Más oxígeno: Amarillo)

Agua Destilada

Cobre Nano SP³

Aminoácidos

Au

25 cm

Au

Oxígeno

V=12 I=0.21A
En función de la distancia de los electrodos, el flujo del oxígeno, voltaje e intensidad; el óxido (gans) tornará uno u otro color.

ELECTROLISIS

Usar Agua destilada, ósmosis o un agua filtrada, (carbono, rayos UV). Electrolito (NaCl) . No usar agua de mar ya que contiene átomos de iodo, carbonato de calcio, etc.

El nano material resultante (gans) hay que lavarlo un mínimo de 10 veces para quitar el NaCl (sal). Por último se filtra para separar los restos micro y quedarnos con los nanos.

Para comprobar que es **Ánodo** o **Cátodo** solo tienes que medirlo con un polímetro o chequear el potencial de reducción. Al natural la diferencia del potencial es de 0,5V y la Intensidad 1mA.

Color del Gans: (Mas oxígeno: Amarillo)

-Agua destilada del 3% a 10% NaCl (saturada de sal). De 30g a 100g por Litro. Mejor 3%, usar aire desde el inicio.

35)Gans: Alúmina

Alúmina

Plasma Líquido de CuO₂

Burbujas (Alúmina)
(Óxido de Aluminio) Al₂O₃

Aluminio

5V-0,5A

Aluminio

5 cm

Al₂O₃ + CuO₂

NaCl 0% (sin sal)

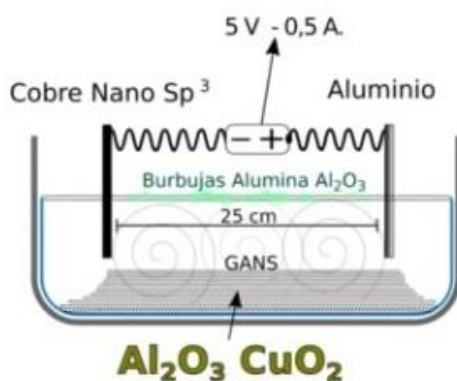
ELECTROLISIS

Usar Agua destilada, ósmosis o un agua filtrada, (carbono, rayos UV). Electrolito (NaCl) . No usar agua de mar ya que contiene átomos de iodo, carbonato de calcio, etc.

El nano material resultante (gans) hay que lavarlo un mínimo de 10 veces para quitar el NaCl (sal). Por último se filtra para separar los restos micro y quedarnos con los nanos.

Para comprobar que es **Ánodo** o **Cátodo** solo tienes que medirlo con un polímetro o chequear el potencial de reducción. Al natural la diferencia del potencial es de 0,5V y la Intensidad 1mA.

Alúmina



ELECTROLISIS

Usar Agua destilada, ósmosis o un agua filtrada (carbono, rayos UV). Electrolito Sal (NaCl) 0% , sin sal en la Alumina. El mano material resultante (gans) hay que lavarlo un mínimo de 10 veces para quitar la sal (NaCl). Tenemos la opción de filtralo para separar los restos micro y quedarnos con los nanos elementos. Para comprobar que es **Ánodo** o **cátodo** solo tienes que medirlo con un polímetro o chequear el potencial de reducción. Al natural la diferencia del potencial es de 0,5V y la Intensidad 1 mA

-Se usa como un gel conductor el gans resultante o Barniz como capa protectora.

-Agua destilada del 0% NaCl (saturada de sal). 0g por Litro. Sin sal., No usar aire.

PRODUCCIÓN DE GANS

36)Gans: Gans de azúcar

creación de GaNs de azúcar

se utilizan en los reactores de núcleo, para disponer de un entorno ácido o para bajar en pH de un elemento

procedimiento:

- echar gran cantidad de azúcar en el fondo del recipiente
- poco a poco se añade HCl (sulfumán, ácido clorhídrico o ácido muriático), en una proporción como la mitad de la del azúcar (tomar todas las precauciones de seguridad para no inhalarlo o dañar nuestros ojos o piel)
- se añade agua de GaNs de CO2 tibia (plasma líquido, PL)
- tras 3 o 4 días tomará un color negro, lavar mínimo 10 veces con PL de CO2
- tras los lavados el pH se situará entre 1, 2 o incluso cero



37)Gans: Gans de sal

creación de GaNs de sal

se utilizan en los reactores de núcleo, para disponer de un entorno alcalino o para subir en pH de un elemento

procedimiento:

- echar a la cubeta gran cantidad de sal normal o marina, es preferible de la mejor calidad (evaporación de agua de mar)
- se añade NaOH (hidróxido de sodio o sosa cáustica 99% de pureza), en una proporción 2:1 con la sal (dos cucharas de sal por una de sosa)
- se añade agua de GaNs de CO2 tibia (plasma líquido, PL) y se tornará en un color blanco (tomar todas las precauciones de seguridad para no inhalarlo o dañar nuestros ojos o piel)
- tras 24h lavar mínimo entre 5 y 10 veces con PL de CO2
- el valor de pH debe estar de 12 para arriba



38)Gans: Ormus

ormus

podemos fabricar gran cantidad y utilizar el agua de ormus en agricultura, energía y para la salud: tomar baños, beber su agua ya lavada (no el poso), también en parches, pulseras etc..

procedimiento:

- 50 litros de agua de mar en un contenedor (se pueden añadir plantas medicinales trituradas)
- en un gotero: 360gr de sosa cáustica diluida ya en 3 litros de agua destilada (se puede añadir una pizca de agua de gans de azúcar para controlar que el pH no suba mucho)
- dejar que el gotero se vaya vaciando solo, poco a poco, durante por ejemplo una mañana
- con un medidor de pH controlamos que el valor se sitúe en 10 y que **nunca pase de pH 10,78** porque es cuando reaccionan los metales pesados que son perjudiciales para la salud
- dejar reposar un día y comenzar los 3 lavados, preferiblemente con agua de ormus, agua destilada o de ósmosis

para salud: dos o tres baños en agua tibia al día, entre 15 y 30 minutos

- alcanzar pH 10

- nunca sobrepasar pH 10,78

importante



39)Gans: Gans marino o de sal marina

GaNs marino o de sal marina

de uso exclusivo para la agricultura pero no se hace con agua de mar sino con sal marina (producto de la evaporación del agua de mar) y sosa cáustica (hidróxido de sodio NaOH)

- en un recipiente se echa una proporción de 2:1, dos cucharas de sal marina por una de sosa
- agregar agua destilada (la cubeta se pondrá caliente) y remover con una paleta de plástico (tomar precauciones de seguridad)
- el pH final debe situarse mínimo entre **pH 12 y 13**
- se deja un día, se recogen los aminoácidos (COHN) de la superficie que se guardan en un bote con agua destilada y se comienzan los 10 lavados con agua destilada
- una vez lavados los gans, el agua que queda sobre los gans es el plasma líquido (PL) que será lo que utilizaremos en todas las aplicaciones, volviendo a rellenar el bote con agua destilada cada vez que extraigamos PL
- esta agua se convertirá en PL a las 12-24h, el tiempo se reduce a 30 min. con un mezclador magnético en posición levógira

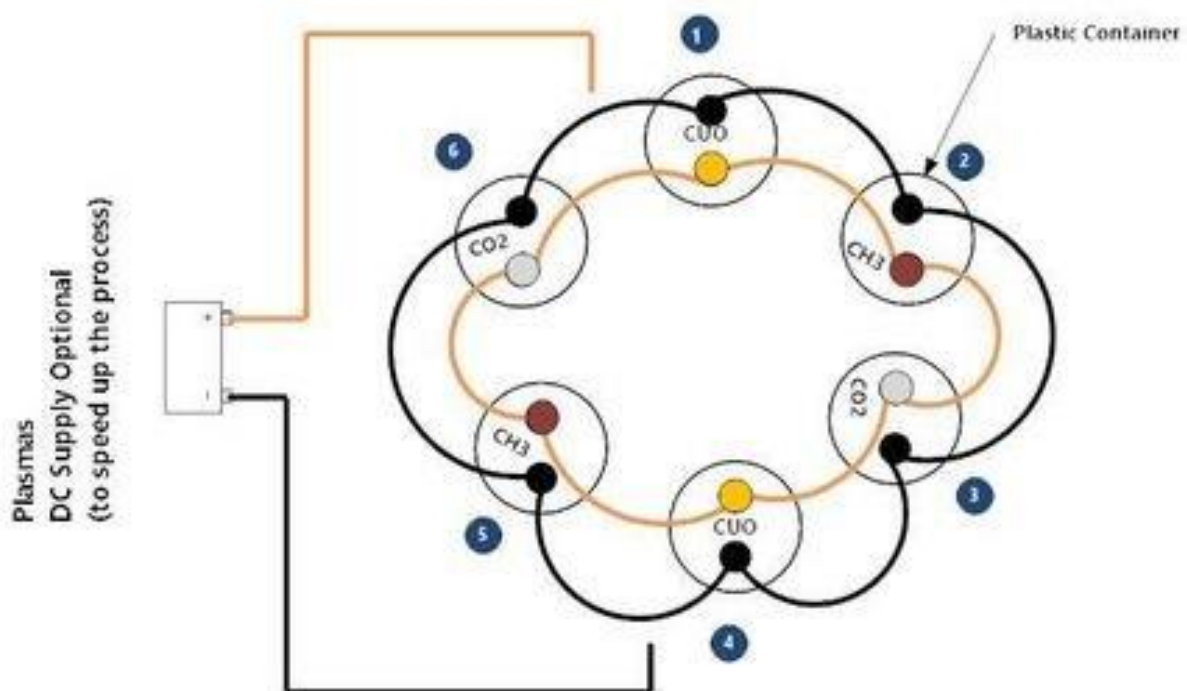
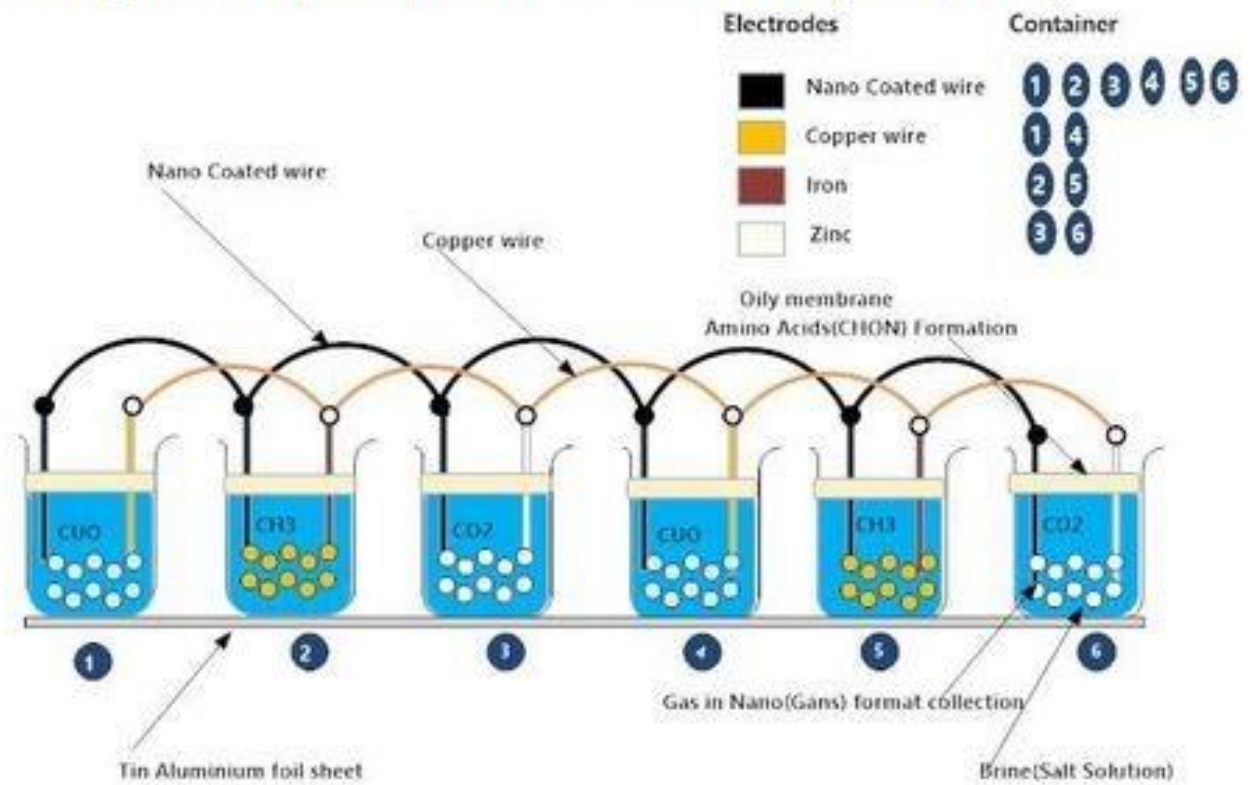


PRODUCCIÓN DE GANS

10. Fabricación de Gans Masivos

1) Gans Masivo: CuO, CH₃ y CO₂

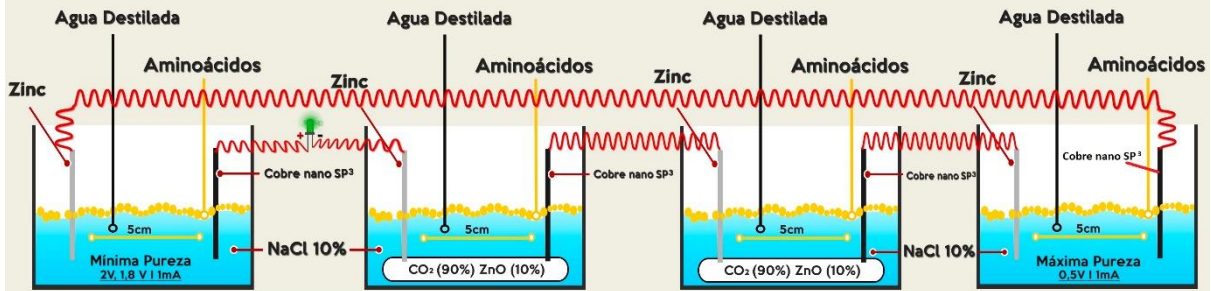
Configuración para producir Gans: CuO, CH₃ y CO₂



PRODUCCIÓN DE GANS

2) Gans Masivo: Dióxido de Carbono Masivo

Dióxido de Carbono Masivo (90% CO₂ ; 10% ZnO)



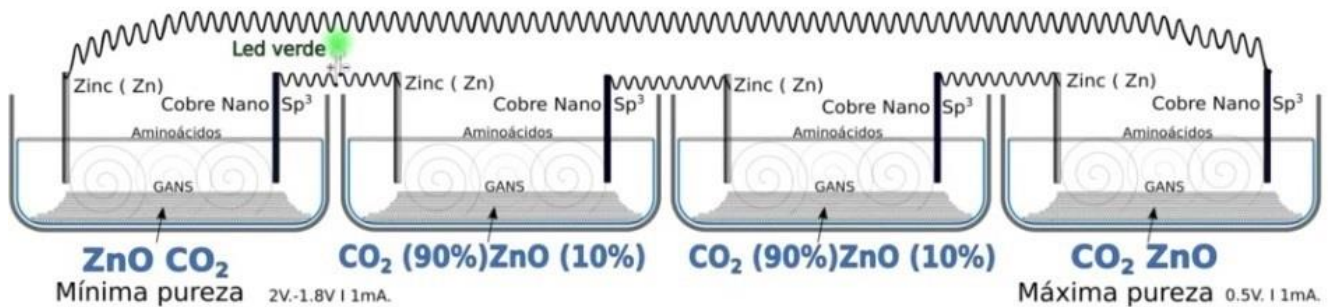
ELECTROLISIS

Usar Agua destilada, ósmosis o un agua filtrada, (carbono, rayos UV). Electrolito (NaCl) . No usar agua de mar ya que contiene átomos de yodo, carbonato de calcio, etc.

El nano material resultante (gans) hay que lavarlo un mínimo de 10 veces para quitar el NaCl (sal). Por último se filtra para separar los restos micro y quedarnos con los nanos.

Para comprobar que es Ánodo o Cátodo solo tienes que medirlo con un polímetro o chequear el potencial de reducción. Al natural la diferencia del potencial es de 0,5V y la Intensidad 1mA.

Dióxido de Carbono Masivo 4 Reactores



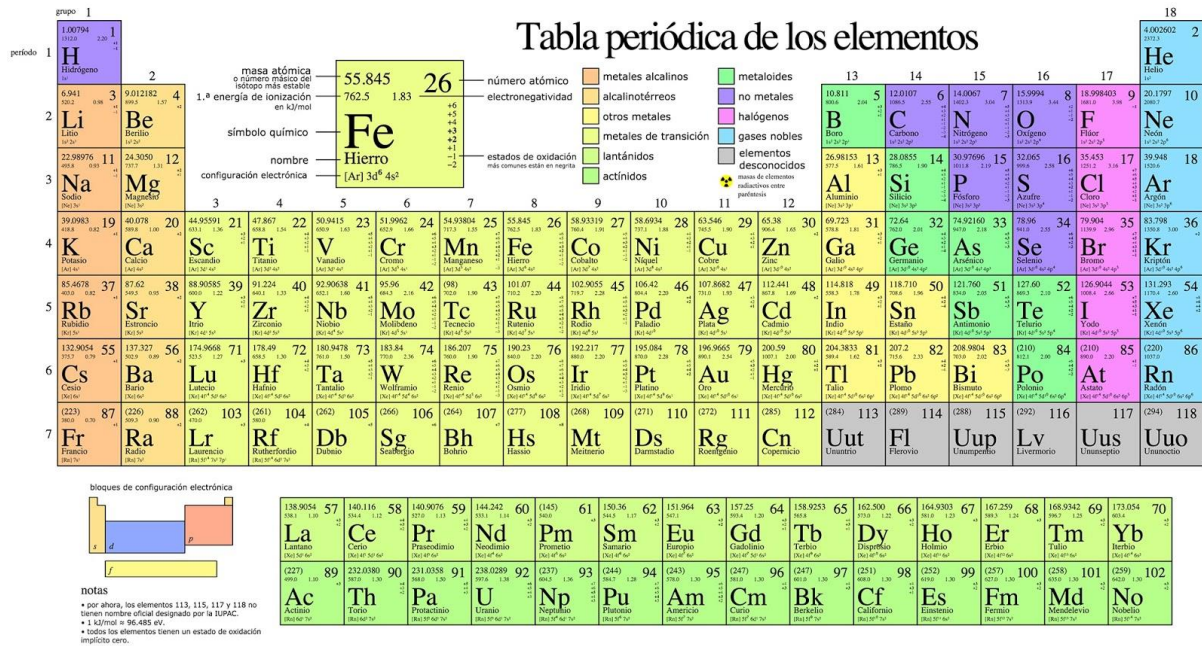
ELECTROLISIS

Usar Agua destilada, ósmosis o un agua filtrada (carbono, rayos UV). Electrolito Sal (NaCl) agregar 10% para el Tritio y para el Dióxido de Carbono, sin sal en la Alumina. No usar agua de mar ya que contiene átomos de yodo, carbonato de calcio, etc... El mano material resultante (gans) hay que lavarlo un mínimo de 10 veces para quitar la sal (NaCl). Tenemos la opción de filtralo para separar los restos micro y quedarnos con los nanos elementos. Para comprobar que es Ánodo o cátodo solo tienes que medirlo con un polímetro o chequear el potencial de reducción. Al natural la diferencia del potencial es de 0,5V y la Intensidad 1 mA

PRODUCCIÓN DE GANS

11. Masas atómicas:

Tabla periódica de los elementos























Elemento	Masa atómica	Elemento	Masa atómica	Elemento	Masa atómica	Elemento	Masa atómica
Aluminio	27	Cloro	35.5	Hierro	55.9	Plata	107.9
Argón	39.9	Cobalto	58.9	Magnesio	24.3	Platino	195.1
Azufre	32	Cobre	63.5	Manganeso	54.9	Plomo	207.2
Bario	137.4	Cromo	52	Mercurio	200.6	Potasio	39.1
Bromo	79.9	Estaño	118.7	Neón	20.2	Silicio	28.1
Calcio	40	Flúor	19	Níquel	58.7	Sodio	23
Carbono	12	Fósforo	31	Nitrógeno	14	Titanio	47.9
Cesio	132.9	Helio	4	Oro	197	Uranio	238
Cinc	65.4	Hidrógeno	1	Oxígeno	16	Yodo	126.9

	Name	Nombre	Peso atómico		
D		Deuterio	2		
C		Carbono	12.0107		
		Metilo	15		
Mg		Magnesio	24,3050		
Fe		Hierro	55,845		
Cu		Cobre	64		
Zn		Zinc	65,38		
Ag		Plata	107,8682		
	Brass	Latón	108		
Sn		Estaño	118,710		
Au		Oro	196,9665		
Pb		Plomo	207,2		
Bi		Bismuto	208.9804		

PRODUCCIÓN DE GANS

Tabla de elementos 1-20:

ELEMENTS 1-20							
HYDROGEN 1  1.01							HELIUM 2  4.00
LITHIUM 3  6.94	BERYLLIUM 4  9.01	BORON 5  10.81	CARBON 6  12.01	NITROGEN 7  14.01	OXYGEN 8  16.00	FLUORINE 9  19.00	NEON 10  20.18
SODIUM 11  22.99	MAGNESIUM 12  24.31	ALUMINUM 13  26.98	SILICON 14  28.09	PHOSPHORUS 15  30.97	SULFUR 16  32.07	CHLORINE 17  35.45	ARGON 18  39.95
POTASSIUM 19  39.10	CALCIUM 20  40.08						

Diferentes resultantes a la hora de hacer Gans:

Se restan los Pesos Atómicos de los elementos en la creación de Gans. Y el resultado es el número de electrones. Cada materia tiene un potencial como oxidante o reductor.

-Los gans con un valor X < 44 son magnéticos. Son gans muy Ácidos pH X < 7.

- H -> Magnetismo -> Ácidos
- Ejemplo: Gans Tritio Ch3: (15) es magnético.

Gans de Ch3	Carbono C (12,0107 g/mol)	+	Hidrógeno H (1,00794) *3	=	15,03452 g/mol	=>	pH 4,5-5,4
Gans de Ch4	Carbono C (12,0107 g/mol)	+	Hidrógeno H (1,00794) *4	=	16,04246 g/mol		
Gans de ZnO	Zinc Zn (65,38 g/mol)	+	Oxígeno O (15,9994 g/mol)	=	28,0101 g/mol		

Gans de Tritio Ch3

Zinc Zn (65)	-	Cobre nano SP3 (59)	=	6 Electrones => Carbono C
Hierro Fe (56)	-	Cobre nano SP3 (59)	=	3 Hidrogeno => H3

-Los gans con valor X = 44 serían neutros. Son gans con pH=7

Gans de CO2	Carbono C (12,0107 g/mol)	+	Oxígeno O (15,9994 g/mol) *2	=	44,0095 g/mol	=>	pH 6,3
-------------	---------------------------	---	------------------------------	---	---------------	----	--------

-Los gans con un valor X > 44 son gravitacional. Son gans muy Alcalinos pH X > 7. Ejemplo el gans Bismuto es gravitacional

- O -> Gravitatorio -> Alcalino
- O3 ozono-> muy gravitatorio
- Ejemplo: Gans CuO2: Psíquico.

Gans de CaO	Calcio Ca (40,078 g/mol)	+	Oxígeno O (15,9994 g/mol)	=	56,0774 g/mol		
Gans de CuO	Cobre Cu (63,546 g/mol)	+	Oxígeno O (15,9994 g/mol)	=	79,5454 g/mol		
Gans de CuO2	Cobre Cu (63,546 g/mol)	+	Oxígeno O (15,9994 g/mol) *2	=	95,5448 g/mol	=>	pH 9
Gans de ZnO2	Zinc Zn (65,38 g/mol)	+	Oxígeno O (15,9994 g/mol) *2	=	97,3788 g/mol	=>	pH 10,5
Gans de CuCl2	Cobre Cu (63,546 g/mol)	+	Cloro Cl (35,453 g/mol) *2	=	134,452 g/mol		
Gans de Cu2O	Cobre Cu (63,546 g/mol) *2	+	Oxígeno O (15,9994 g/mol)	=	143,0914 g/mol		
Gans de CuCl4	Cobre Cu (63,546 g/mol)	+	Cloro Cl (35,453 g/mol) *4	=	205,358 g/mol		
Gans de Oro	Oro Au (197)	-	Cobre nano SP3 (59)	=	138	¿?	=> pH 10,5
Gans de Bismuto	Bismuto Bi (208)	-	Cobre nano SP3 (59)	=	149	¿?	=> pH 12

=> 144 Promedio Pm o 150 Samario Sm

PRODUCCIÓN DE GANS

Pesos atomicos de algunos Gans:

Composition of **Carbon Dioxide** - CO₂ **44.0095 g/mol** C9 & C5 ph 6,3

Element	Símbolo	Atomic Mass	# of Atoms	Mass Percent
Carbon	C	12.0107 g/mol	1	27.2912%
Oxygen	O	31.9988 g/mol	2	72.7088%

Composition of CH₃ **15.0345 g/mol** C9 ph 5,4 | C5 ph 4,5

Element	Símbolo	Atomic Mass	# of Atoms	Mass Percent
Carbon	C	12.0107 g/mol	1	79.8875%
Hydrogen	H	3.0238 g/mol	3	20.1125%

Composition of CuO₂ **95.5448 g/mol** C9 & C5 ph 9

Element	Símbolo	Atomic Mass	# of Atoms	Mass Percent
Copper	Cu	63.546 g/mol	1	66.5091%
Oxygen	O	31.9988 g/mol	2	33.4909%

Composition of **Zinc Peroxide** - ZnO₂ **97.4078 g/mol** C5 ph 10,5

Element	Símbolo	Atomic Mass	# of Atoms	Mass Percent
Zinc	Zn	65.409 g/mol	1	67.1497%
Oxygen	O	31.9988 g/mol	2	32.8503%

Composition of **Gold** - Au **196.9666 g/mol** C9 & C5 ph 10,5

Element	Symbol	Atomic Mass	# of Atoms	Mass Percent
Gold	Au	196.9666 g/mol	1	100%

Composition of **Bismuth** - Bi **ph 12 2700 rpm 33ml | 6% gans dense 94% liquid plasma**

Element	Símbolo	Atomic Mass	# of Atoms	Mass Percent
Bismuth	Bi	208.9804 g/mol	1	100%

PRODUCCIÓN DE GANS

Aclaración de conceptos:

Si pensamos en diferentes estados de la materia tenemos **gas, líquido, sólido** y ahora tenemos **Gans**.

Gans es una sustancia que podemos crear físicamente que está más cerca de nuestra original fuente de energía.

Estados de la materia:



G.A.N.S. es sinónimo o abreviación de “Gas a un Estado Nano”. Conocemos los tres estados de la materia: solido, liquido, gas, el cuarto estado de la materia es el Gans, son como átomos libres, se comportan como soles o galaxias a nivel nanometrico. El quinto estado de la materia es el origen de la misma, es decir, el Plasma es la energía pura y da forma a los distintos estados de la materia.

-El **agente oxidante** es aquel elemento químico que tiende a captar esos electrones, quedando con un estado de oxidación inferior al que tenía, es decir, siendo reducido.

-El **agente reductor** es aquel elemento químico que suministra electrones de su estructura química al medio, aumentando su estado de oxidación, es decir siendo oxidado.

Las siglas **pH** significan “**potencial de hidrógeno**” que es la medida de iones de hidrógeno en una solución particular.

La escala de pH mide que tan ácida o alcalina es una sustancia y tiene un rango de 0 a 14. Siete es neutral. Menos de 7 se vuelve más ácido, arriba de 7 se vuelve más alcalino.

Claramente la medida más importante es **la sangre**. Para una salud celular óptima, el pH de la sangre debe de ser ligeramente alcalino, con un pH entre 7.365 y 7.4. Un entendimiento básico de cómo nuestros cuerpos mantienen un rango sanguíneo alcalino es importante para la buena salud.

La superconductividad eléctrica en el cobre recubierto de carbono es porque el carbono se estructura en la forma hexagonal que llamamos grafenoide y que forma finas microcapas nanometricas. Para que el carbono pase al estado de superconducción helicoidal necesita una temperatura de 272 grados...(antes de que se ponga al rojo el cobre).

El cobre recubierto con estructuras Grafenoides Nano Sólidas es super conductor, al cargar bio-eléctricamente y al hacer estructuras resonantes (bucles, espirales, y puntas...) y en coherencia con la geometría de corazón y la matemática basada en 9 y en los números fibonacci y los gases nano sólidos de Carbono, Zinc y Co2. Al hacer resonar con una corriente bio-eléctrica se carga y emite bio-plasma.

Todas las cosas de este planeta están conectadas a través de la fuerza del aminoácido, así como estamos hechos de los mismos componentes

C-O-H-N

	Hombre	
Alma	Iodo campo de fuerza 129	Neutrón
Emoción	zinc campo de fuerza 65	Protón
Físico	Cobre campo de fuerza 63	Electrón
Sangre	Hierro campo de fuerza 55	

Con el plasma se ha entendido que la sangre es el centro de hierro con un campo de fuerza de 55.

(Pueden observarlas en el cuadro dependiendo del caso)

Todos los valores son obtenidos de la masa atómica

	PLANTA	
Alma	Isotopos d zinc campo de fuerza 65	Neutrón
Emoción	Isotopos de sulfuro campo de fuerza 32-34	Protón
Físico	Isotopos de silicón campo de fuerza 28-30	Electrón
Clorofila	Magnesio campo de fuerza 24	

A partir de esto se observa que el ser humano tiene una conexión con las plantas a través del zinc. Nivel emocional.

PRODUCCIÓN DE GANS

12. Localización de materiales:

A continuación, le presentamos la localización de alguno de los materiales:

COMPRESOR DE AIRE ACUARIO 2 SALIDAS BOMBA 2 VELOCIDADES OXIGENADOR AIREADOR

<http://www.ebay.es/itm/COMPRESOR-DE-AIRE-ACUARIO-2-SALIDAS-BOMBA-2-VELOCIDADES-OXIGENADOR-AIREADOR/281601985265?ssPageName=STRK%3AMEBIDX%3AIT& trksid=p2057872.m2749.l2649>



2 UDS LLAVE REGULACION TUBO MANGUERA 4/6MM CONTROL FLUJO AIRE y CO2 ACUARIO

<http://www.ebay.es/itm/2-UDS-LLAVE-REGULACION-TUBO-MANGUERA-4-6MM-CONTROL-FLUJO-AIRE-y-CO2-ACUARIO/272634641618?ssPageName=STRK%3AMEBIDX%3AIT& trksid=p2057872.m2749.l2649>



2X VENTOSA PARA TUBO DE 4MM o 6MM ACUARIO MANGUERA Aire Oxigenador CO2 difusor

<http://www.ebay.es/itm/2X-VENTOSA-PARA-TUBO-DE-4MM-o-6MM-ACUARIO-MANGUERA-Aire-Oxigenador-CO2-difusor/272435188227?ssPageName=STRK%3AMEBIDX%3AIT& trksid=p2057872.m2749.l2649>



5 piezas de plástico rojo Acuario la válvula de retención una forma sin retorno Co2 Bomba de aire del sistema

<http://www.ebay.es/itm/5-PCS-Red-Plastic-Aquarium-Check-Valve-One-Way-Non-Return-Co2-System-Air-Pump/252972589962?ssPageName=STRK%3AMEBIDX%3AIT&var=552006608648& trksid=p2057872.m2749.l2649>

Red



PACK X2 PIEDRA DIFUSORA de 2,5cm compresor Aire Oxigenador CO2 Acuario difusor

<http://www.ebay.es/itm/PACK-X2-PIEDRA-DIFUSORA-de-2-5cm-compresor-Aire-Oxigenador-CO2-Acuario-difusor/27148265428?ssPageName=STRK%3AMEBIDX%3AIT& trksid=p2057872.m2749.l2649>



PRODUCCIÓN DE GANS

3 en 1 Medidor Metro de Multiparámetros EC PH Temperatura Calidad Agua Acuario

<http://www.ebay.es/itm/3-en-1-Medidor-Metro-de-Multiparámetros-EC-PH-Temperatura-Calidad-Agua-Acuario/322652348265?ssPageName=STRK%3AMEBIDX%3AIT&trksid=p2057872.m2749.l2649>



MLINK APS3005S- 30V,5A Fuente Alimentacion regulable con display digital

<http://www.ebay.es/itm/MLINK-APS3005S-30V-5A-Fuente-Alimentacion-regulable-con-display-digital/261435064178?ssPageName=STRK%3AMEBIDX%3AIT&trksid=p2057872.m2749.l2649>



Diodos que podríamos usar: (Vale cualquier otro, pero buscar uno con voltaje bajo. Es más efectivo y absorberá mejor las cargas.)

10 juncos 5mm infrarrojo-IR-luz LED emitting diodo _ x000d __ x000d _ Gy i1v4

<http://www.ebay.es/itm/10-Stueck-5mm-Infrarot-IR-LED-Licht-Emitting-Diode-x000D-x000D-GY-i1v4/263084911281?ssPageName=STRK%3AMEBIDX%3AIT&trksid=p2057872.m2749.l2649>

Voltaje: 1,3 V bis 1,6 V

Amperaje: 20mA

Longitud de onda: 850 nm

Rendimiento: 150 W



Voyant Led 3mm rouge 2V 30mA 625nm (lot de 2)

<http://www.ebay.es/itm/Voyant-Led-3mm-rouge-2V-30mA-625nm-lot-de-2/171681578040?ssPageName=STRK%3AMEBIDX%3AIT&trksid=p2057872.m2749.l2649>

Led 3mm rouge 2V 30mA 625nm

Este Segundo no está en una franja de luz visible. Mejor usar el anterior.



PRODUCCIÓN DE GANS

Las cubetas se localizarán en cualquier supermercado o chino, se usarán de dos medidas. Una para la electrolisis activa y otro para la pasiva. Lo ideal sería utilizar recipientes de cristal para cualquier tipo de reacción química. Pero ante la dificultad de conseguirlo podremos utilizar recipientes de plástico.

-Yo marco las medidas de litros para saber el líquido que necesito en casa uno de los casos.

-En cualquiera de los dos casos se marcará una marca a 5 cm del fondo que es la cota a la que quedarán las chapas.

Electrolisis Activa:

Se puede utilizar cualquier tamaño, pero nosotros utilizamos uno de 250mm ancho x 330mm largo x 180mm alto. Las medidas son aproximadas porque el recipiente es cónico. Pero las cotas de altura se sacaron con metro y los litros se midieron uno a uno con recipiente.

-Añadimos la medida de separación de 25cm que a la distancia que se quedarán las chapas.

-En este caso para la chapa que usaremos chapas de 200x200, rellenaremos **con 12 litros** de agua destilada.

-Si la disolución fuera de **1%**, además de los 12 litros añadimos Cloruro de sodio NaCl (sal). 10 g/l => **120 gramos de sal** refinada.

-Si la disolución fuera de **3%**, además de los 12 litros añadimos Cloruro de sodio NaCl (sal). 30 g/l => **360 gramos de sal** refinada.

-Si la disolución fuera de **4%**, además de los 12 litros añadimos Cloruro de sodio NaCl (sal). 40g/l => **480 gramos de sal** refinada.

-Si la disolución fuera de **10%**, además de los 12 litros añadimos Cloruro de sodio NaCl (sal). 100g/l => **1200 gramos de sal** refinada.



Electrolisis Pasiva:

Se puede utilizar cualquier tamaño, pero nosotros utilizamos uno de 200mm ancho x 300mm largo x 150mm alto.

-Añadimos la medida de 5cm de separación que es a la distancia que se quedaran las chapas para la electrolisis pasiva.

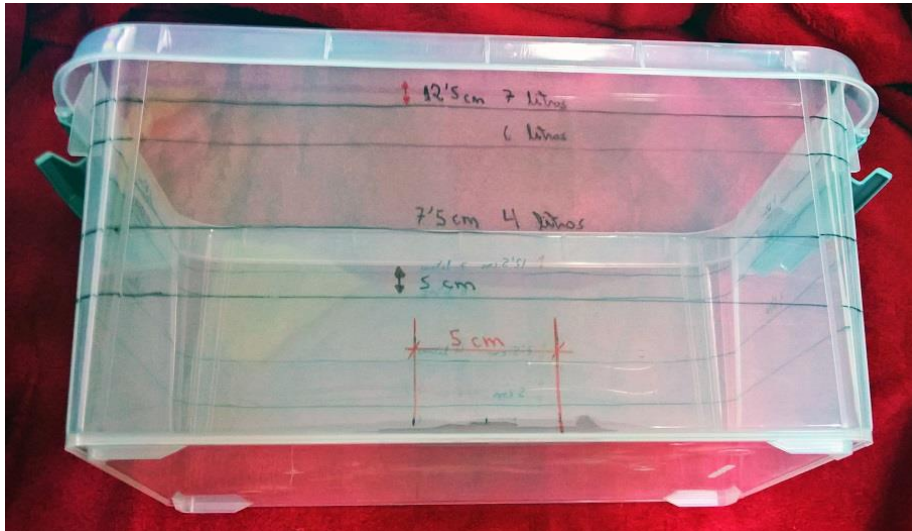
-En este caso para la chapa que usamos, rellenaremos **con 7 litros** de agua destilada.

-Si la disolución fuera de **1%**, además de los 7 litros añadimos Cloruro de sodio NaCl (sal). 10 g/l => **70 gramos de sal** refinada.

-Si la disolución fuera de **3%**, además de los 7 litros añadimos Cloruro de sodio NaCl (sal). 30 g/l => **210 gramos de sal** refinada.

-Si la disolución fuera de **4%**, además de los 7 litros añadimos Cloruro de sodio NaCl (sal). 40g/l => **280 gramos de sal** refinada.

-Si la disolución fuera de **10%**, además de los 7 litros añadimos Cloruro de sodio NaCl (sal). 100g/l => **700 gramos de sal** refinada.



PRODUCCIÓN DE GANS

SOSA CAUSTICA PERLAS TARRO 1KG

<http://www.ebay.es/itm/SOSA-CAUSTICA-PERLAS-TARRO-1KG/182571740641?ssPageName=STRK%3AMEBIDX%3AIT&trksid=p2057872.m2749.l2649>



Cloruro de sodio NaCl (sal)

La sal debe ser refinada. Sin antiaglomerante a poder ser. **No use sal marina sin refinar.** En caso de no especificar en el gans que queremos realizar el tipo de sal, se usara siempre sal refinada. La sal marina también está compuesta de gran cantidad de minerales. Los agentes antiaglomerantes son esencialmente metales pesados, los cuales son extremadamente tóxicos para tu cuerpo. Échale un vistazo a los nombres: ferrocianuro de sodio, citrato de amonio y silicato de aluminio (¿notaste el nombre “cianuro” y el químico que las personas utilizan para limpiar los baños, “amonio”?)

Composición de las sales:

-**Sal Refinada:** Sólo contiene dos minerales (cloro y sodio)

-**Sal refinada yodada:** Tres minerales (cloro, sodio y yodo)

-**Sal marina Sin refinar:** Contiene habitualmente los minerales de la siguiente lista. (Más saludable para la alimentación o salud la sal marina).

Mineral	mg per 1/4 tsp	tsp %
Chloride	601.25	50.900%
Sodium	460	33.000%
Sulfur	9.7	0.820%
Magnesium	5.2	0.441%
Potassium	2.7	0.227%
Calcium	1.5	0.128%
Silicon	1.2	0.052%
Carbon	0.6	0.049%
Iron	0.14	0.012%
Aluminum	0.11	0.010%
Praseodymium	0.04	0.003%
Strontium	0.03	0.003%
Zinc	0.03	0.003%
Copper	0.02	0.002%
Erbium	0.02	0.002%
Tin	0.02	0.002%
Manganese	0.02	0.002%
Cerium	0.02	0.002%
Fluoride	0.01	0.001%
Rubidium	0.01	0.001%
Gallium	0.01	0.001%
Boron	0.01	0.001%
Titanium	0.01	0.001%
Bromine	0.01	0.001%

Cuidado: La sal refinada se vuelve tóxica sin sus minerales. No la usen para alimentación. No es natural. Así que tu cuerpo la trata como una sustancia extraña, generándose toda clase de problemas de salud.

¿CÓMO SABER SI TU SAL ES REFINADA?

Existen tres simples pruebas para la sal, las cuales puedes hacer en la comodidad de tu propio hogar.

Prueba#1: Observa la sal. ¿Es la sal de un blanco antinatural perfectamente uniforme? Si es así, probablemente fue blanqueada químicamente de alguna manera. La sal natural posee un tono blanquecino debido a las trazas minerales que en ella se encuentran.

Prueba#2: Sacúdela. ¿La sal se mueve bien y libremente? Si fluye fuera del salero sin ningún esfuerzo, se puede asumir que la sal fue procesada con agentes antiaglomerantes. La sal real es húmeda, suave y no se mueve fácilmente.

Prueba#3: ¿La venden en una caja o tubo? Las sales vendidas en una caja o en tubos están deshidratadas y probablemente le fueron añadidos agentes antiaglomerantes para que la sal no absorba la humedad y se arruine el paquete. La verdad es que la mayoría de sales de marcas reconocidas en las tiendas son refinadas y no pasan las tres pruebas mencionadas anteriormente.

PRODUCCIÓN DE GANS

Cloruro de sodio 99.9% de grado alimenticio y farmacéuticas (sal) 5Kg

<http://www.ebay.es/itm/Sodium-Chloride-99-9-Pharmaceutical-Food-Grade-Salt-5Kg-/162120744503?hash=item25bf263e37:g:xeAAAOSwuLZY41mR>



5x 99.99% grafito electrodo Cilindro Varillas Barras herramienta de electrónica Negro 100mm Nuevo

<http://www.ebay.es/itm/5x-99-99-Graphite-Electrode-Cylinder-Rods-Bars-Black-Electronics-Tool-100mm-New/252999715359?ssPageName=STRK%3AMEBIDX%3AIT&trksid=p2057872.m2749.l2649>



Hoja Bloque De Grafito Negro Rectángulo electrodo placa Lingote 100mm*100mm*10mm

<http://www.ebay.es/itm/Black-Graphite-Block-Sheet-Electrode-Rectangle-Plate-Ingot-100mm-100mm-10mm/262928461337?ssPageName=STRK%3AMEBIDX%3AIT&trksid=p2057872.m2749.l2649>



<http://www.ebay.es/itm/10mm-C101-Pure-99-9-COPPER-ROUND-BAR-COPPER-ROD-Choose-a-Length-/302183516325?var=&hash=item465b8a88a5:m:mlQ5ebFEOFHZA5FxambXlUw>



1pc 99.9% puro cobre Cu Metal hoja lámina placa Panel 100x200x0.5MM copper sheet

<http://www.ebay.es/itm/1pc-99-9-puro-cobre-Cu-Metal-hoja-lamina-placa-Panel-100x200x0-5MM-copper-sheet/142444253522?ssPageName=STRK%3AMEBIDX%3AIT&trksid=p2057872.m2749.l2649>



PRODUCCIÓN DE GANS

Cobre De Metal De Hoja Corte Guillotina 1.2mm 1.5mm 2mm 3mm C101 99.9% de cobre puro

<http://www.ebay.es/itm/Copper-Sheet-Metal-1-2mm-1-5mm-2mm-3mm-Guillotine-Cut-C101-99-9-PURE-COPPER/272281375435?ssPageName=STRK%3AMEBIDX%3AIT&var=571101798970&trksid=p2057872.m2749.l2649>
1.5mm 200mmx200mm



5Pcs alta pureza 99.9% Puro De Zinc Zn Hoja Placa 140x140x0.2mm Para Laboratorio De Ciencia

<http://www.ebay.es/itm/5Pcs-High-Purity-99-9-Pure-Zinc-Zn-Sheet-Plate-140x140x0-2mm-for-Science-Lab/122591220210?ssPageName=STRK%3AMEBIDX%3AIT&trksid=p2057872.m2749.l2649>



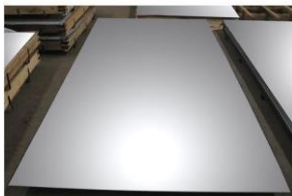
Alto Pureza 99.99% Magnesio Metal Barra Eje mg 18mm x 100mm

<http://www.ebay.es/itm/Alto-Pureza-99-99-Magnesio-Metal-Barra-Eje-mg-18mm-x-100mm-/282620455545?hash=item41cd7dea79:g:UrKAAOSwBotY-3mW>



99.8% 1x200x200mm Magnesium Foil Small Sheet 1x200x200mm (very thick)

<http://www.ebay.es/itm/99-8-1x200x200mm-Magnesium-Foil-Small-Sheet-1x200x200mm-very-thick/281858951026?ssPageName=STRK%3AMEBIDX%3AIT&trksid=p2057872.m2749.l2649>



Bismuto 99.9%

NSF - 105 g BISMUTH metal ingot 99.99% crystal making FREE UK postage

<http://www.ebay.es/itm/NSF-105-g-BISMUTH-metal-ingot-99-99-crystal-making-FREE-UK-postage-/172632008843?hash=item2831ab688b:g:4LEAAOSwHHFY9qcf>

