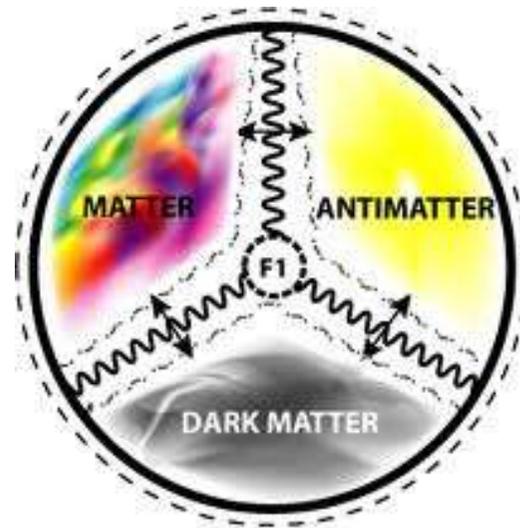


# ELABORACION DE GANS

(Gas in nano solid state)



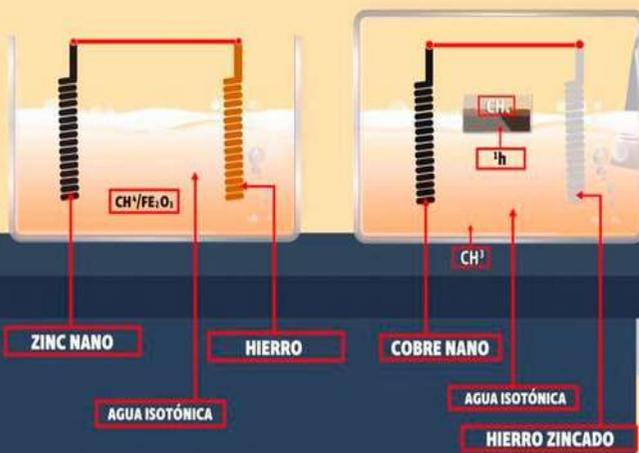
INITIAL FUNDAMENTAL PLASMA  
(NEUTRON)

## KESHE TECHNOLOGY

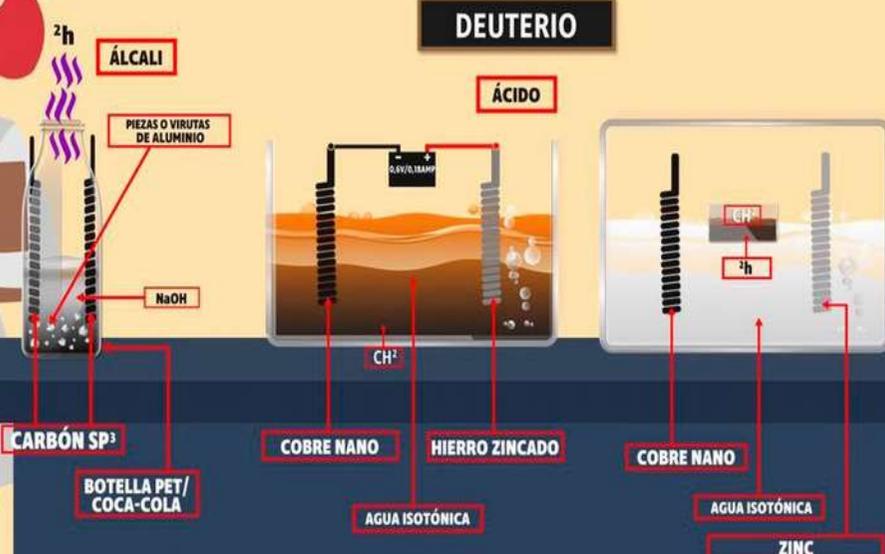
Plantillas en Español

# ISÓTOPOS PLASMÁTICOS

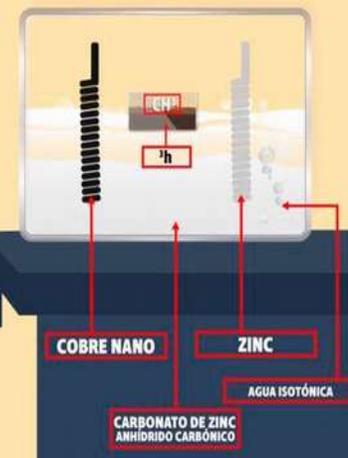
## PROTIO



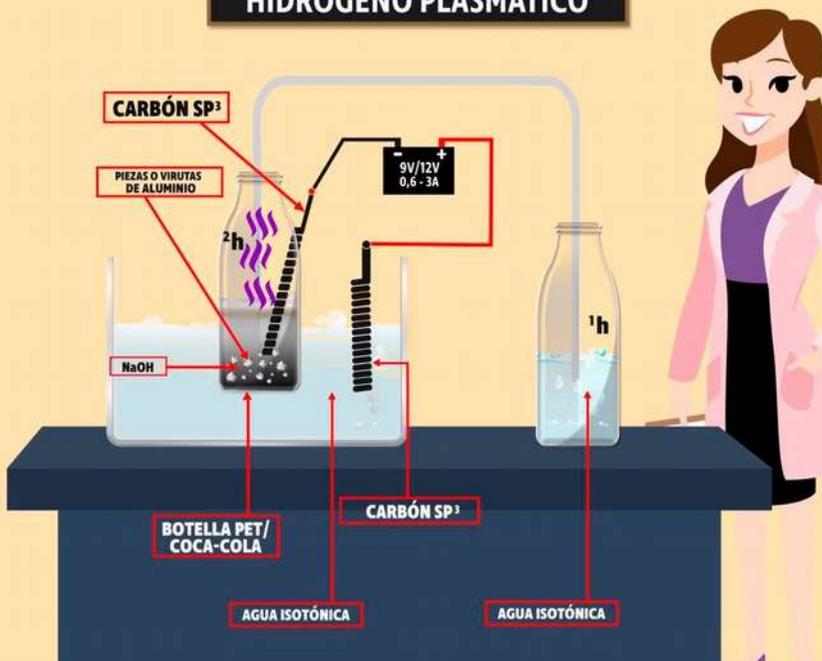
## DEUTERIO



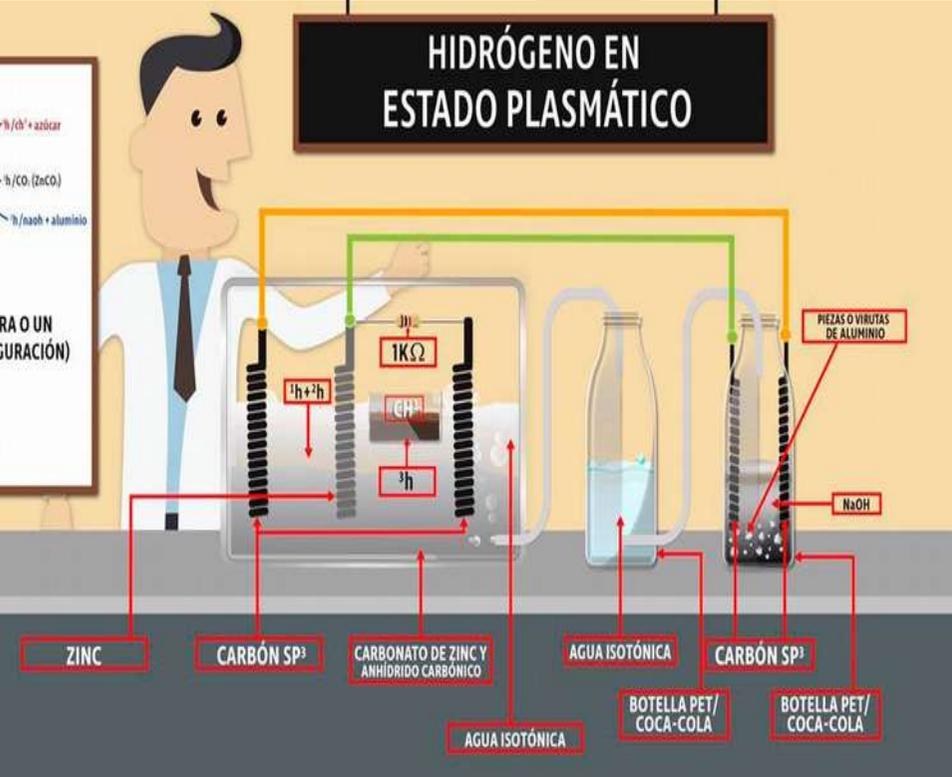
## TRITIO



# PRODUCCIÓN DE HIDRÓGENO PLASMÁTICO



# HIDRÓGENO EN ESTADO PLASMÁTICO



# PRODUCCIÓN DE GANs

## Peróxido de Zinc

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

## Dicloruro de Cobre

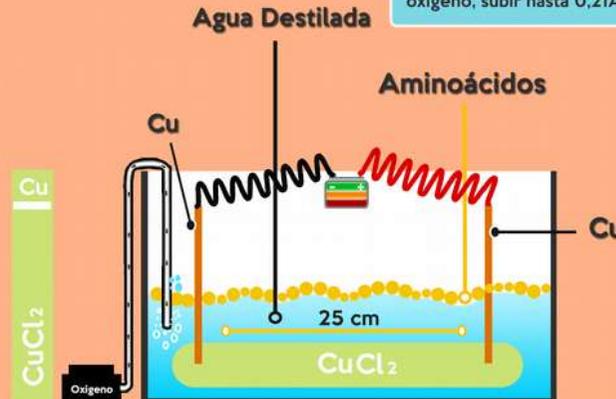
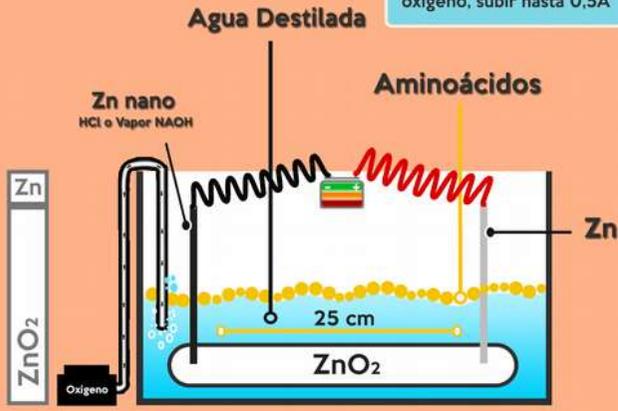
(El mejor fungicida)

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 ( $H_3O^+$ ), hidróxido ( $OH^-$ ), 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.



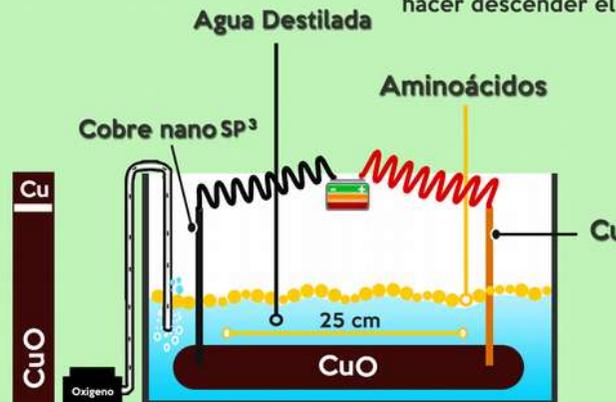
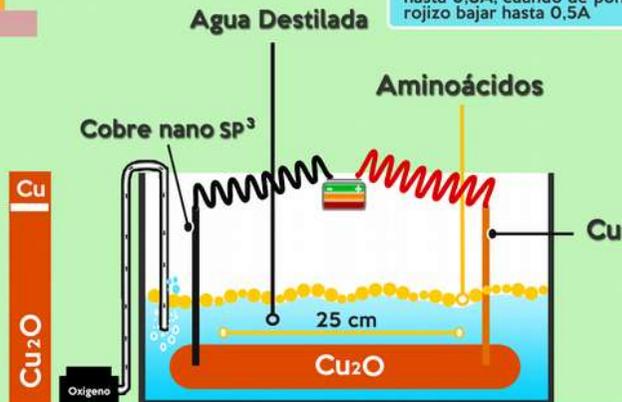
## Óxido Cuproso

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

## Óxido Cúprico

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.



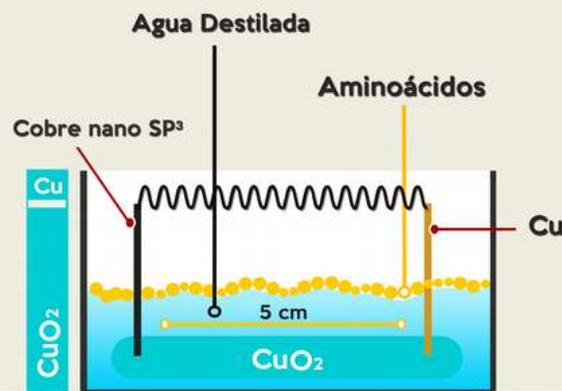
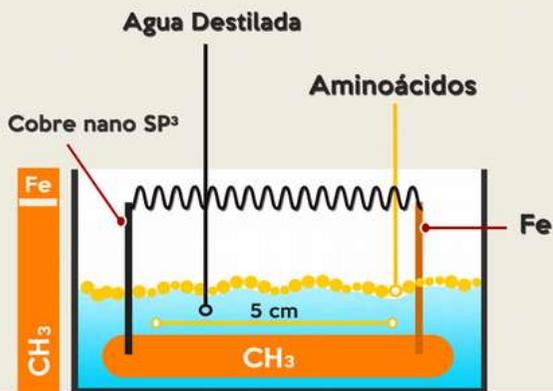
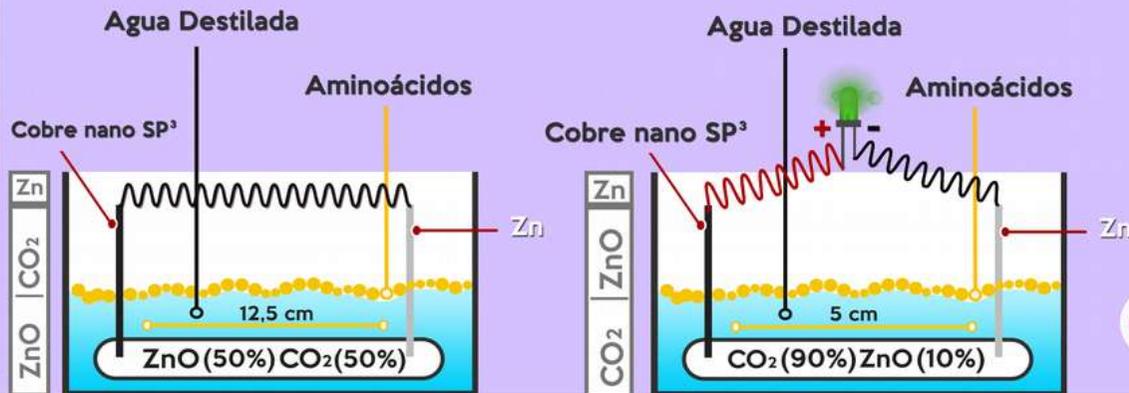
# PRODUCCIÓN DE GANs

## 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



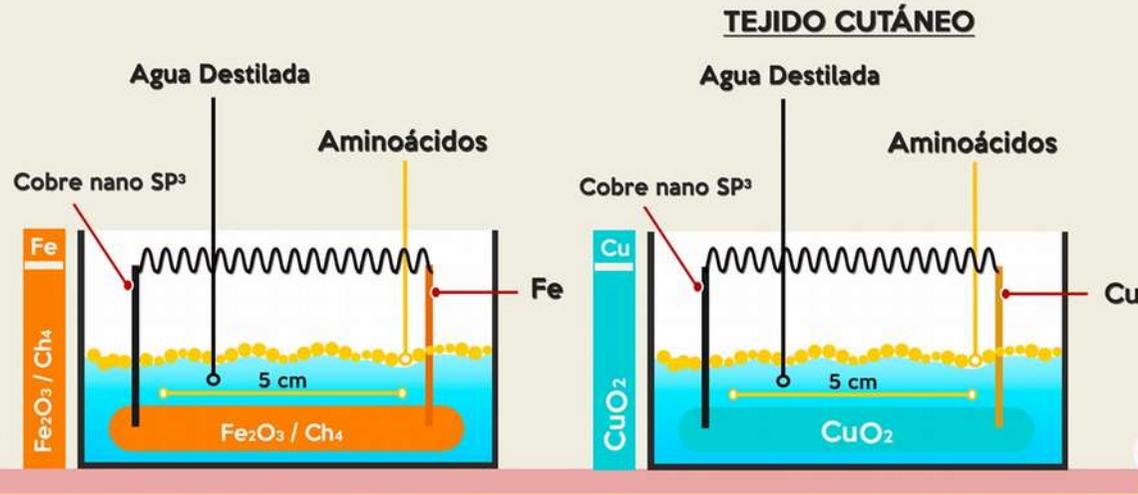
# PRODUCCIÓN DE GANs

## 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

## 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.

## 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.

## 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.



# PRODUCCIÓN DE GANs

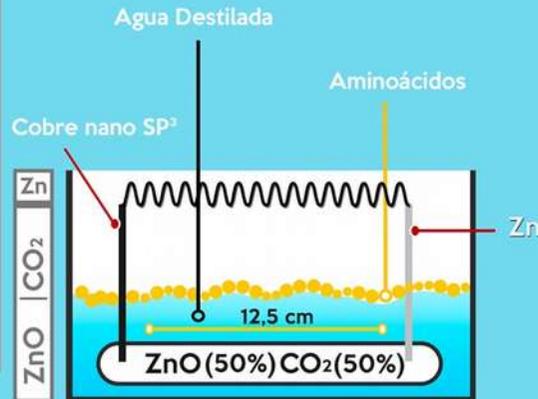
## ELECTROLISIS CON SALES DE EPSON

Usar Agua destilada, ósmosis o un agua filtrada (carbono, rayos UV). Electrolito(MgSO<sub>4</sub>)agregar 10%. No usar agua de mar ya que contiene átomos de iodo,carbonato de calcio, etc.

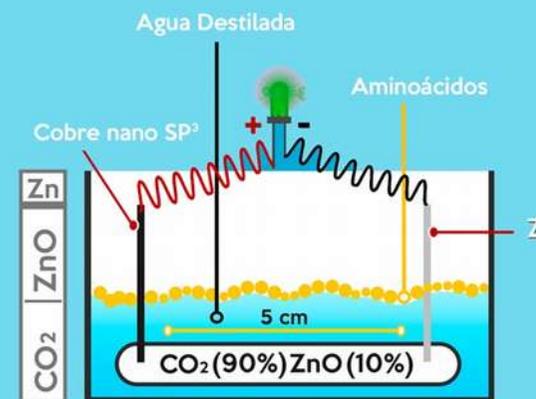
El nano material resultante (gans) hay que lavarlo un mínimo de 10 veces para quitar el (MgSO<sub>4</sub>). Por último se filtra para separar los restos micro y quedarnos con los nanos.

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

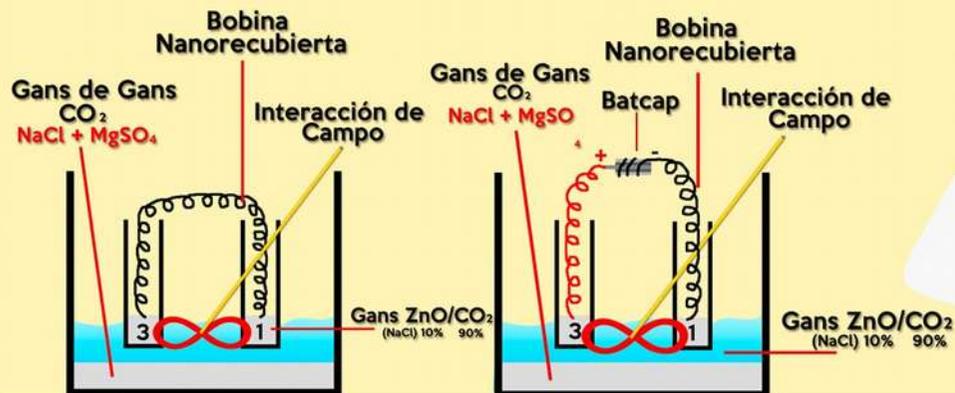
## EMOCIÓN



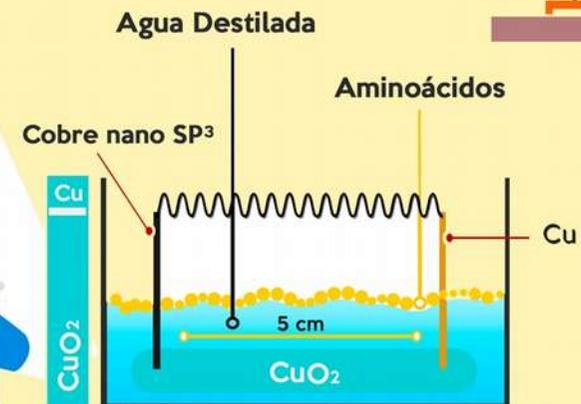
## EMOCIÓN



## GANS DE GANS ESPECIAL CÁNCER



## TEJIDO MUSCULAR



# PRODUCCIÓN DE GANs

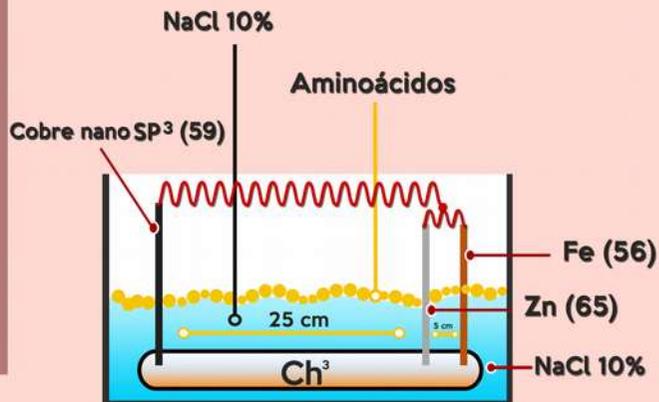
## ELECTROLISIS

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.

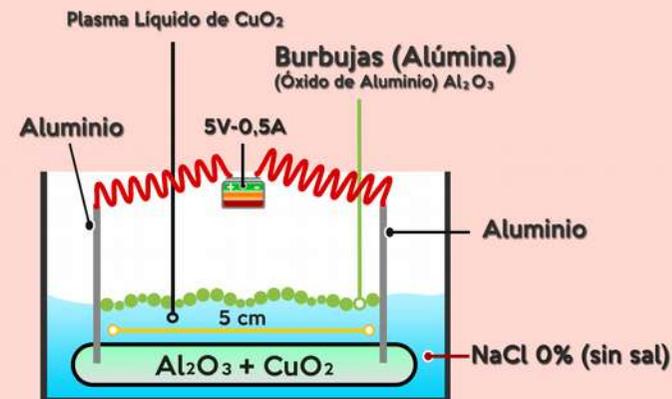
El nano material resultante (gans) hay que lavarlo un mínimo de 10 veces para quitar el NaCl (sal). Por último se filtra para separar los restos micro y quedarnos con los nanos.

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.

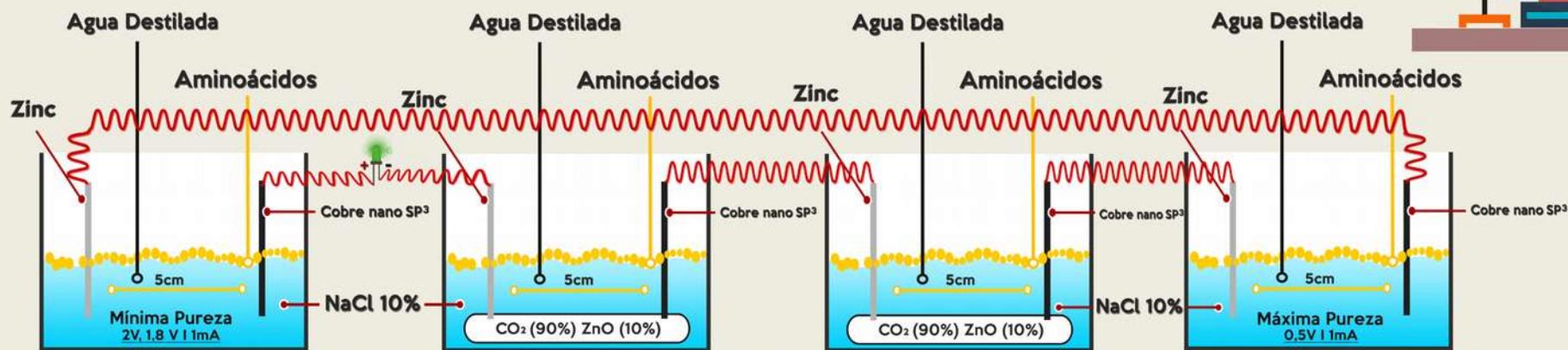
### Tritio $Ch^3$



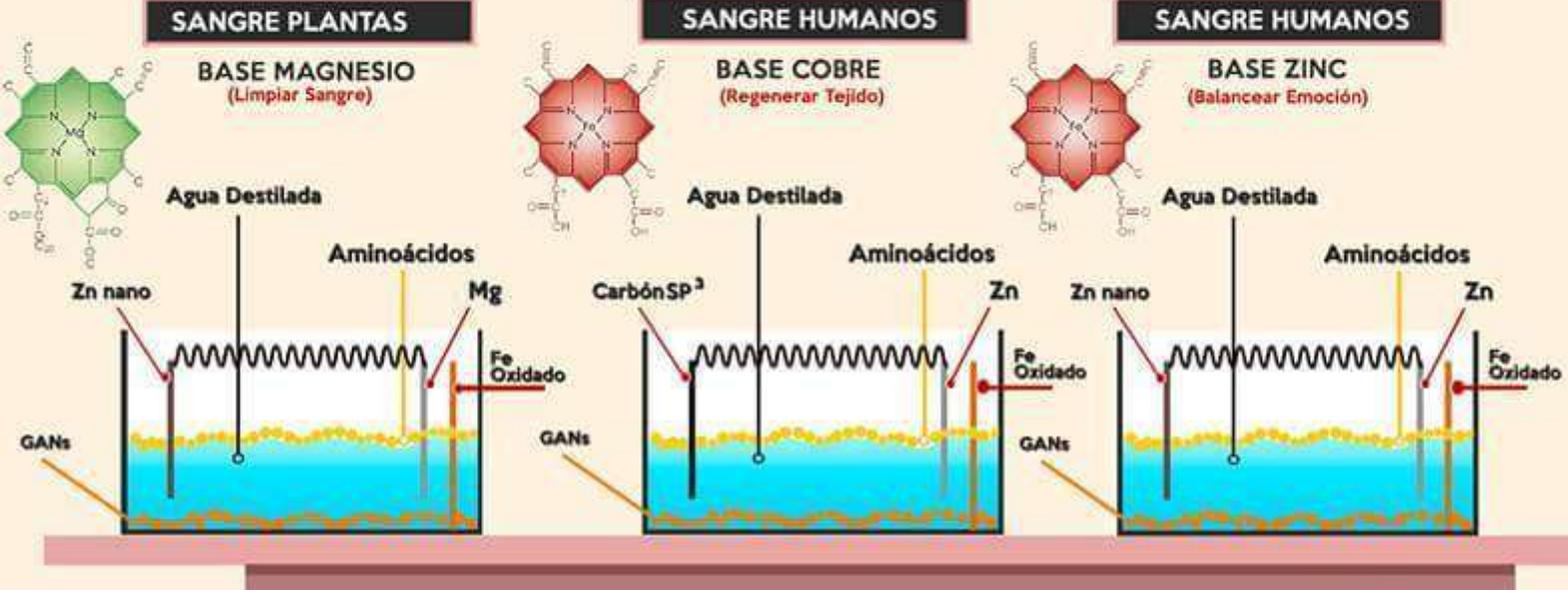
### Alúmina



## Dióxido de Carbono Masivo (90% $CO_2$ ; 10% ZnO)



# HEMOGLOBINA



## 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 CO<sub>2</sub> tibia (plasma líquido, PL)
- tras 3 o 4 días tomará un color negro, lavar mínimo 10 veces con PL de CO<sub>2</sub>
- tras los lavados el pH se situará entre 1, 2 o incluso cero

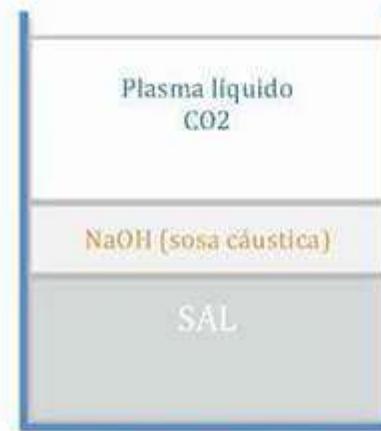


## creación de GaNs de sal

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 CO<sub>2</sub> 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 CO<sub>2</sub>
- el valor de pH debe estar de 12 para arriba



## 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**

## 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)

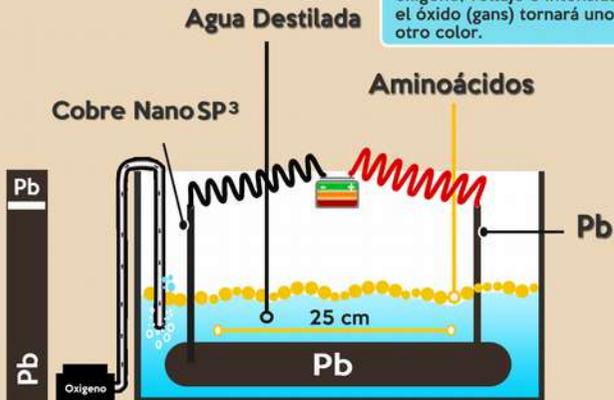
- en un recipiente se echa una proporción de 2:1, dos cucharas de sal marina por una de sosa
- agregar agua destilada (la cubeta se pondrá caliente) y remover con una paleta de plástico (tomar precauciones de seguridad)
- el pH final debe situarse mínimo entre **pH 12 y 13**
- se deja un día, se recogen 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

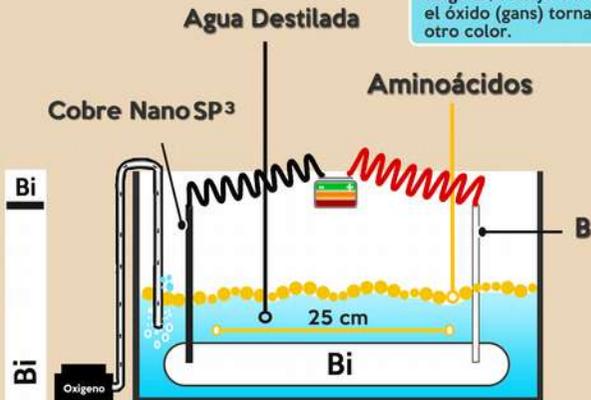
## Plomo

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.



## Bismuto

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.



## METALES EN TRANSICIÓN

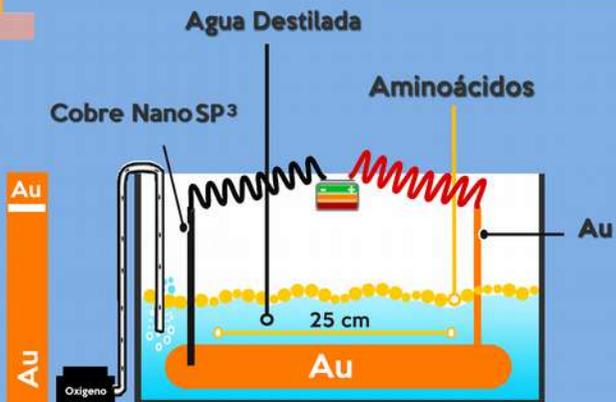
Usar Agua destilada, ósmosis o un agua filtrada, (carbono, rayos UV). Electrolito (NaCl) agregar 3%. La electrólisis disocia iones de hidronio ( $H_3O^+$ ), hidroxilo ( $OH^-$ ), cloro ( $Cl^-$ ) y sodio ( $Na^+$ ). No usar agua de mar ya que contiene átomos de iodo, carbonato de calcio, etc.

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



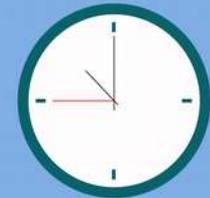
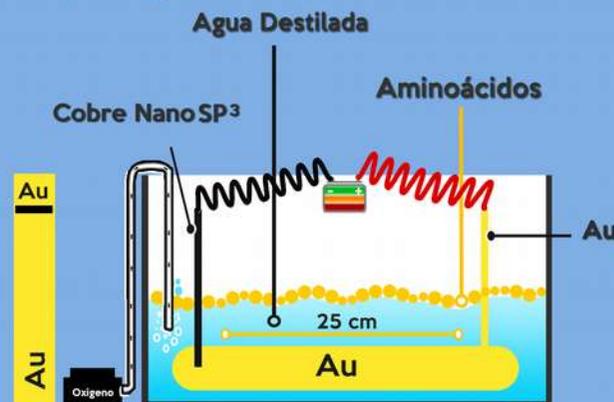
## Oro 24 quilates (Menos oxígeno: Naranja)

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.



## Oro 24 quilates (Más oxígeno: Amarillo)

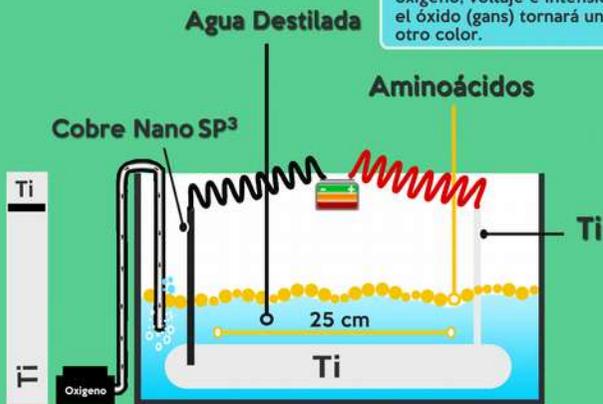
V=12 I=0,21A  
En función de la distancia de los electrodos, el flujo del oxígeno, voltaje e intensidad; el óxido (gans) tornará uno u otro color.



# PRODUCCIÓN DE GANs

## 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) tornará uno u otro color.



## 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) tornará uno u otro color.



## METALES EN TRANSICIÓN

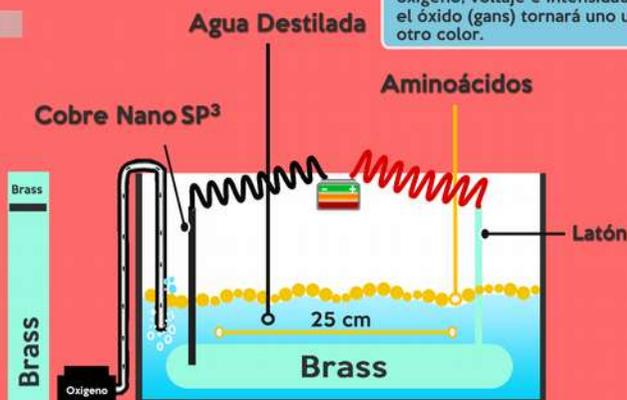
Usar Agua destilada, ósmosis o un agua filtrada, (carbono, rayos UV). Electrolito (NaCl) agregar 3%. La electrólisis disocia iones de hidronio ( $H_3O^+$ ), hidroxilo ( $OH^-$ ), cloro ( $Cl^-$ ) y sodio ( $Na^+$ ). No usar agua de mar ya que contiene átomos de iodo, carbonato de calcio, etc.

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.



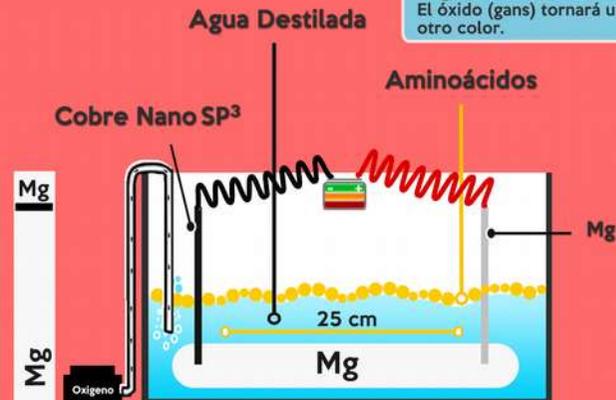
## Latón

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.



## Magnesio

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.



# ELECTROLISIS ACTIVA

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

La electrólisis disocia iones de hidronio ( $H_3O^+$ ), hidróxido ( $OH^-$ ), ( $OH^-$ ), cloro ( $Cl^-$ ) y sodio ( $Na^+$ ).

Para Gans más puro no usar agua de mar ya que contiene átomos de iodo, carbonato de calcio, etc.

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

El mano material resultante (gans) hay que lavarlo un mínimo de 10 veces para quitar la sal (NaCl). Una opción es filtrarlo para separar los restos micro y quedarnos con los nanos. El Zinc nanocubierto hecho con HCl o NaOH.

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

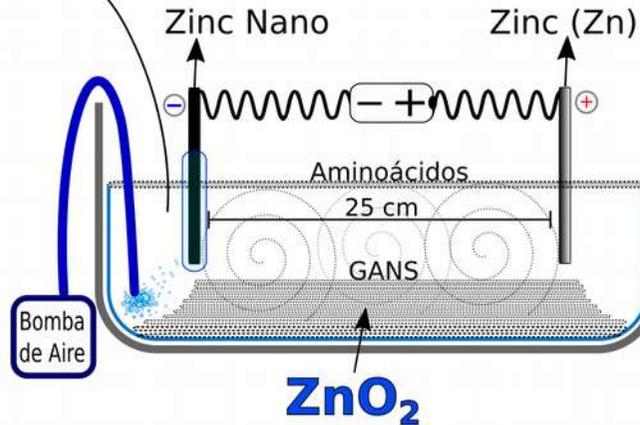
Esquema Electrolisis Activa :



# PRODUCCIÓN DE GANs

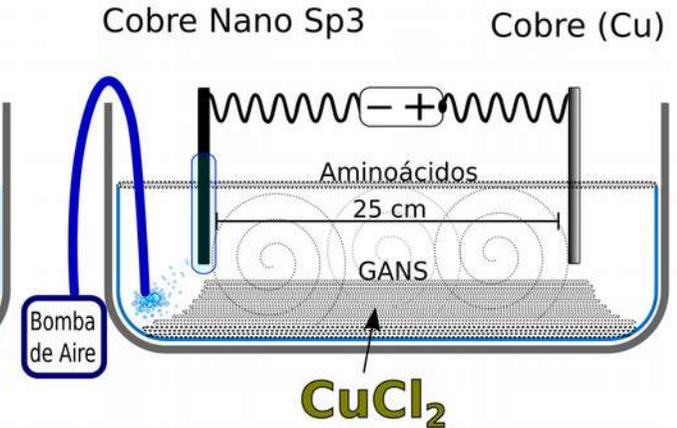
## Peróxido de Zinc

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



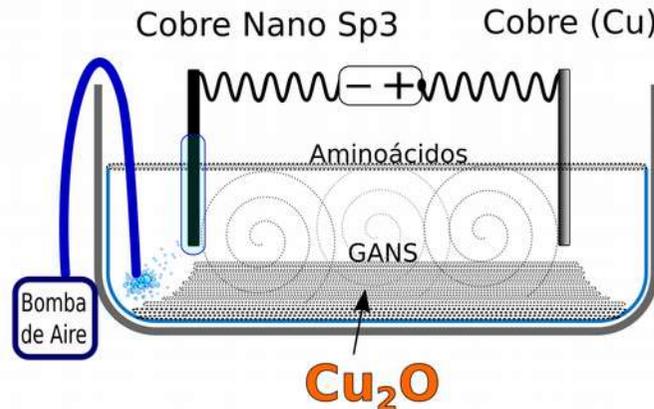
## Dicloruro de Cobre (el mejor fungizida)

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



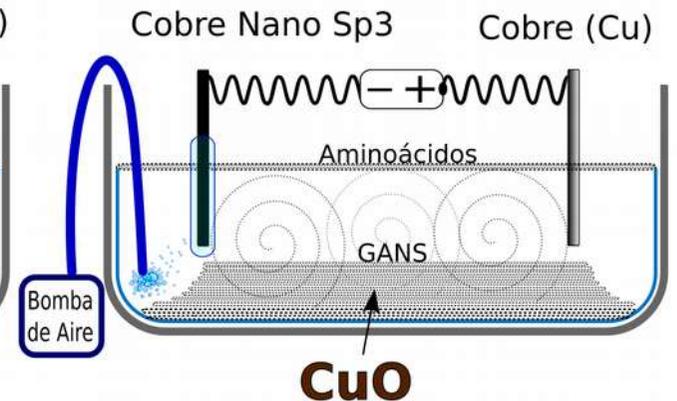
## Óxido Cuproso

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.



## Óxido Cúprico

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



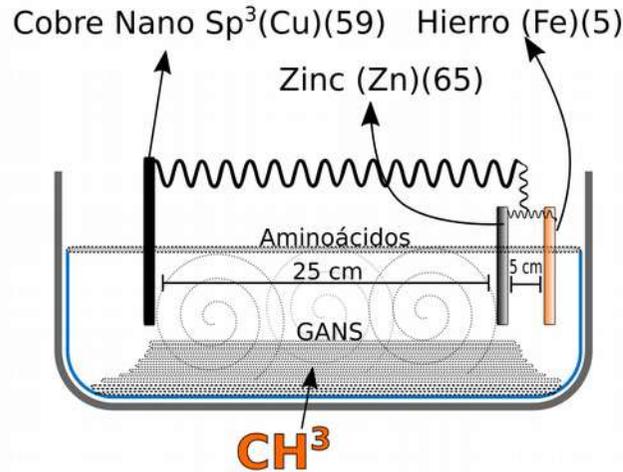


# ELECTROLISIS

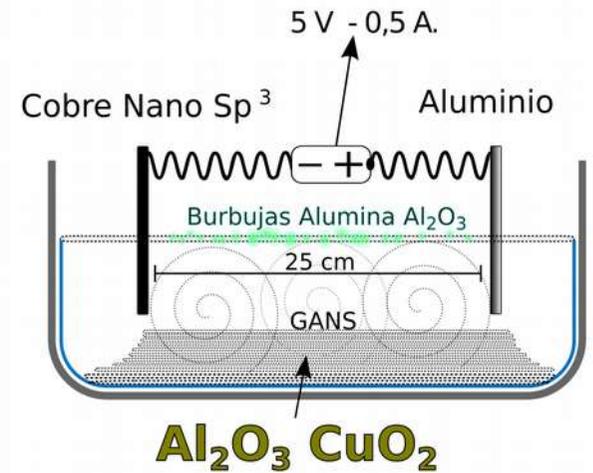
Usar Agua destilada, ósmosis o un agua filtrada (carbono, rayos UV). Electrolito Sal (NaCl) agregar 10% para el Tritio y para el Dióxido de Carbono, sin sal en la Alumina. No usar agua de mar ya que contiene átomos de iodo, carbonato de calcio, etc... El mano material resultante (gans) hay que lavarlo un mínimo de 10 veces para quitar la sal (NaCl). Tenemos la opción de filtrarlo 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

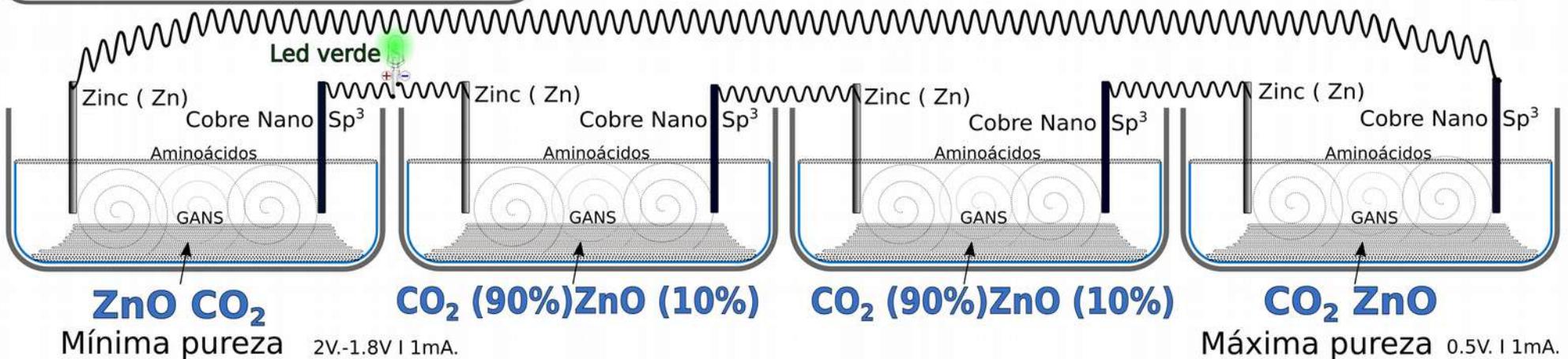
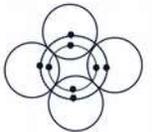
## Tritio CH<sup>3</sup>



## Alúmina

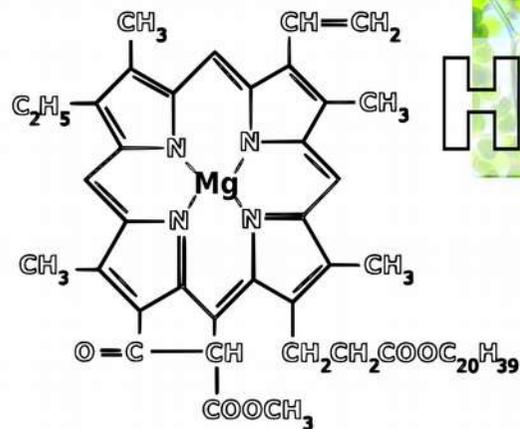


## Dióxido de Carbono Masivo 4 Reactores



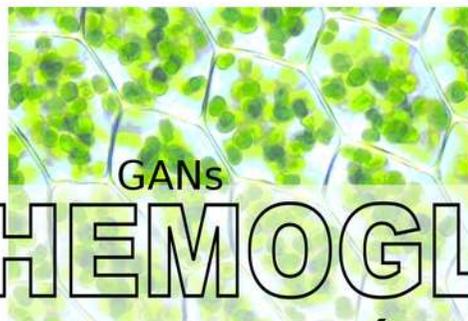
# Sangre Vegetal Magnesio (Mg) <-----> Hierro (Fe) Sangre Humana

## Clorofila Hemoglobina



En base a Magnesio (Mg)

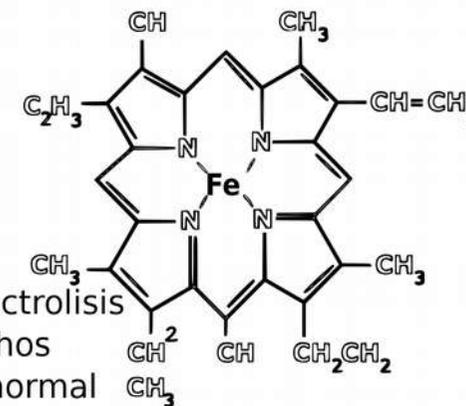
→ Limpia la Sangre



# HEMOGLOBINAS

## Electrólisis Natural

En un recipiente, vidrio o plastico, hacer un Reactor de electrolisis pasiva, con 10 % de NaCl, usando piezas pequeñas de dichos metales, electrodos que puede ser conectados con cable normal o una bobina de cobre nano-recubierta (carbono Sp tridimensional).



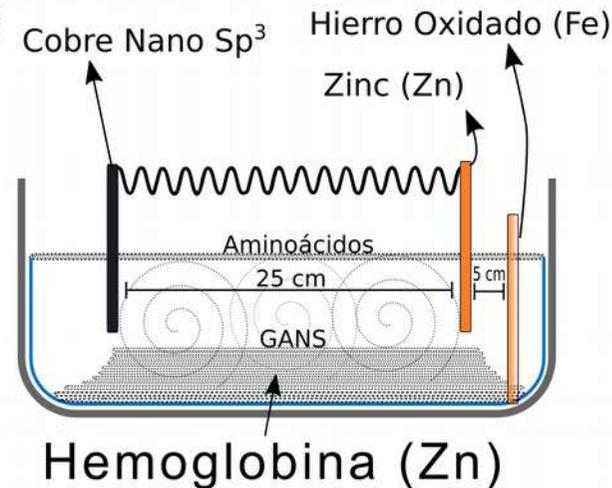
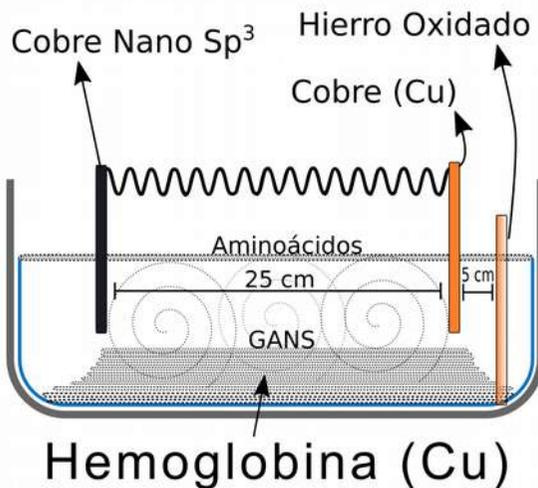
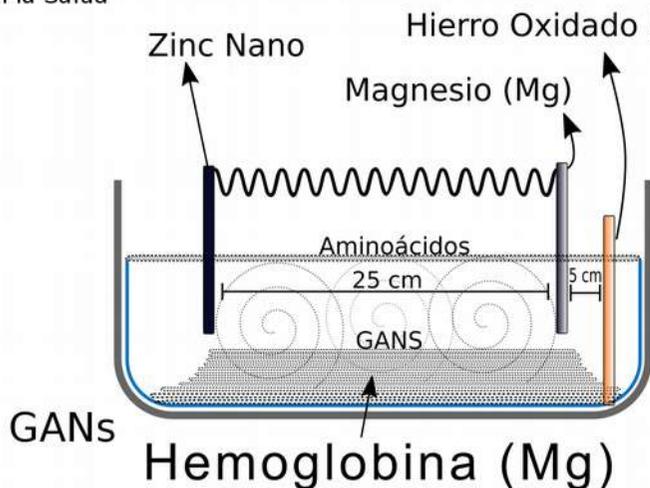
En base a Cobre (Cu)

→ Regenerar Tejidos

En base a Zinc (Zn)

→ Balance Emocional

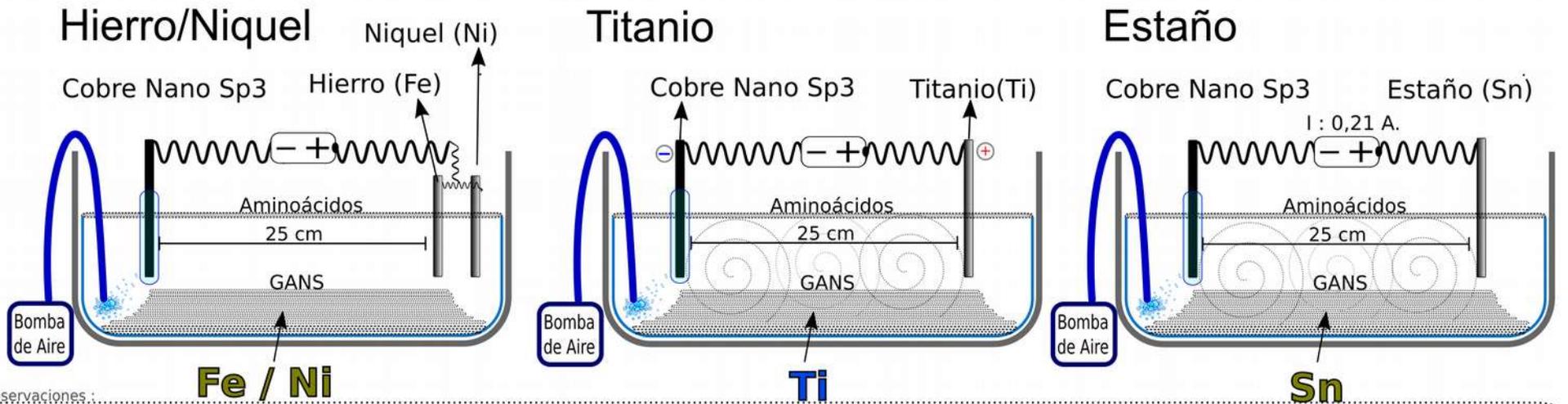
Aplicación en la Salud



El hierro oxidado se introduce una vez que la generación de GANs ha comenzado a manifestarse, distancia aproximada 5 cm y tocando los aminoacidos y el fondo del recipiente haciendo contacto.

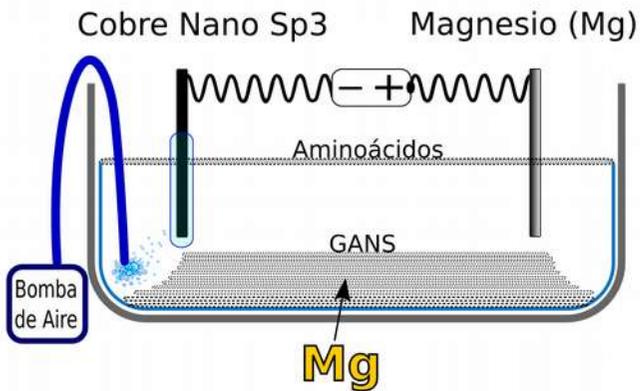
# PRODUCCIÓN DE GANS METALES EN TRANSICIÓN

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

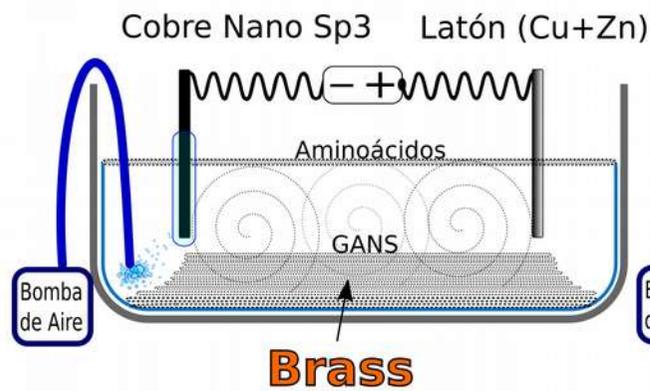


Observaciones:

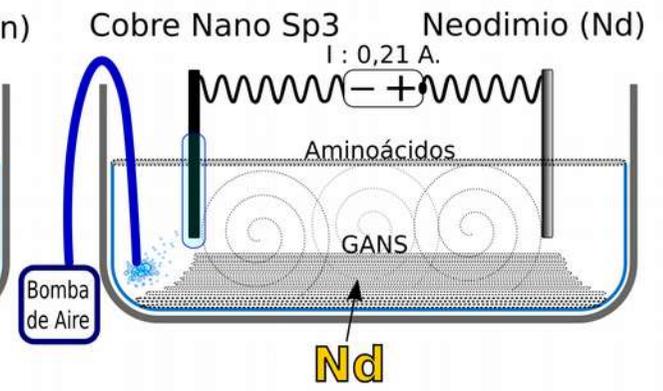
## Magnesio



## Latón



## Neodimio



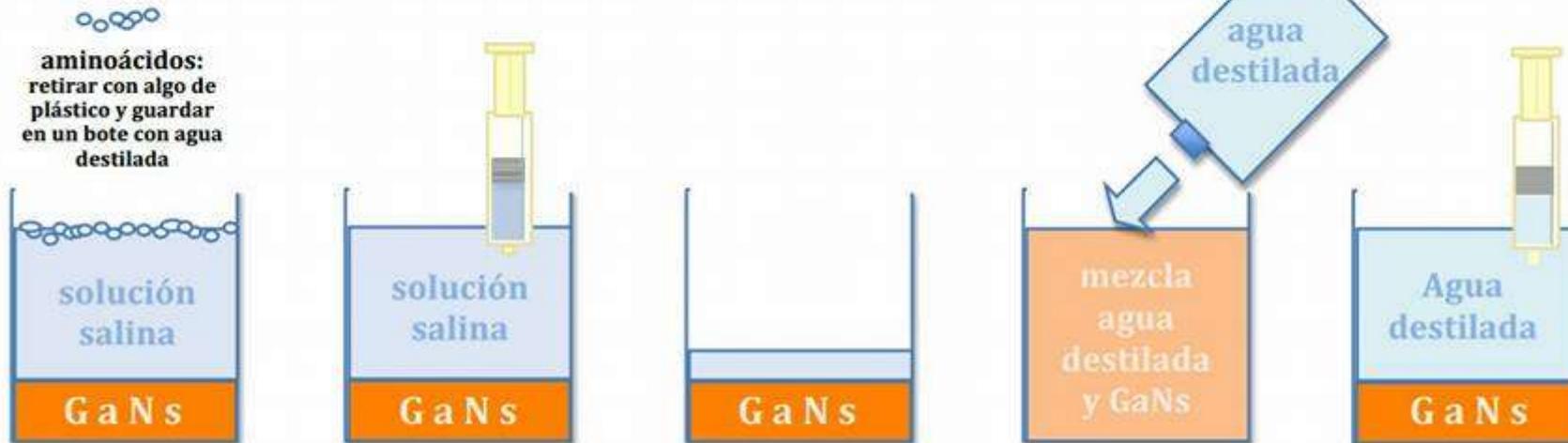
# lavado de GaNs

siempre lavarlos mínimo 5 o 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...



# TABLA PERIODICA

	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14	15	16	17	18
1	<b>H</b> Hidrógeno 1,008																	2 <b>He</b> Helio 4,0026...
2	3 <b>Li</b> Litio 6,94	4 <b>Be</b> Berilio 9,0121...											5 <b>B</b> Boro 10,81	6 <b>C</b> Carbono 12,011	7 <b>N</b> Nitrógeno 14,007	8 <b>O</b> Oxígeno 15,999	9 <b>F</b> Flúor 18,998...	10 <b>Ne</b> Neón 20,1797
3	11 <b>Na</b> Sodio 22,989...	12 <b>Mg</b> Magnesio 24,305											13 <b>Al</b> Aluminio 26,981...	14 <b>Si</b> Silicio 28,085	15 <b>P</b> Fósforo 30,973...	16 <b>S</b> Azufre 32,06	17 <b>Cl</b> Cloro 35,45	18 <b>Ar</b> Argón 39,948
4	19 <b>K</b> Potasio 39,0983	20 <b>Ca</b> Calcio 40,078	21 <b>Sc</b> Escandio 44,955...	22 <b>Ti</b> Titanio 47,867	23 <b>V</b> Vanadio 50,9415	24 <b>Cr</b> Cromo 51,9961	25 <b>Mn</b> Manganeso 54,938...	26 <b>Fe</b> Hierro 55,845	27 <b>Co</b> Cobalto 58,933...	28 <b>Ni</b> Níquel 58,6934	29 <b>Cu</b> Cobre 63,546	30 <b>Zn</b> Cinc 65,38	31 <b>Ga</b> Galio 69,723	32 <b>Ge</b> Germanio 72,63	33 <b>As</b> Arsénico 74,921...	34 <b>Se</b> Selenio 78,971	35 <b>Br</b> Bromo 79,904	36 <b>Kr</b> Kriptón 83,798
5	37 <b>Rb</b> Rubidio 85,4678	38 <b>Sr</b> Estroncio 87,62	39 <b>Y</b> Itrio 88,905...	40 <b>Zr</b> Circonio 91,224	41 <b>Nb</b> Niobio 92,906...	42 <b>Mo</b> Molibdeno 95,95	43 <b>Tc</b> Tecnecio (98)	44 <b>Ru</b> Rutenio 101,07	45 <b>Rh</b> Rodio 102,90...	46 <b>Pd</b> Paladio 106,42	47 <b>Ag</b> Plata 107,86...	48 <b>Cd</b> Cadmio 112,414	49 <b>In</b> Indio 114,818	50 <b>Sn</b> Estaño 118,710	51 <b>Sb</b> Antimonio 121,760	52 <b>Te</b> Telurio 127,60	53 <b>I</b> Yodo 126,90...	54 <b>Xe</b> Xenón 131,293
6	55 <b>Cs</b> Cesio 132,90...	56 <b>Ba</b> Bario 137,327	57-71	72 <b>Hf</b> Hafnio 178,49	73 <b>Ta</b> Tantalio 180,94...	74 <b>W</b> Wolframio 183,84	75 <b>Re</b> Renio 186,207	76 <b>Os</b> Osmio 190,23	77 <b>Ir</b> Iridio 192,217	78 <b>Pt</b> Platino 195,084	79 <b>Au</b> Oro 196,96...	80 <b>Hg</b> Mercurio 200,59	81 <b>Tl</b> Talio 204,38	82 <b>Pb</b> Plomo 207,2	83 <b>Bi</b> Bismuto 208,98...	84 <b>Po</b> Polonio (209)	85 <b>At</b> Astatio (210)	86 <b>Rn</b> Radón (222)
7	87 <b>Fr</b> Francio (223)	88 <b>Ra</b> Radio (226)	89-103	104 <b>Rf</b> Rutherfordio (267)	105 <b>Db</b> Dubnio (268)	106 <b>Sg</b> Seaborgio (271)	107 <b>Bh</b> Bohrio (272)	108 <b>Hs</b> Hassio (270)	109 <b>Mt</b> Meitnerio (276)	110 <b>Ds</b> Darmstadtio (281)	111 <b>Rg</b> Roentgenio (280)	112 <b>Cn</b> Copernicio (285)	113 <b>Nh</b> Nihonium (284)	114 <b>Fl</b> Flerovio (289)	115 <b>Mc</b> Moscovium (288)	116 <b>Lv</b> Livermorio (293)	117 <b>Ts</b> Tennessine (294)	118 <b>Og</b> Oganesson (294)
				57 <b>La</b> Lantano 138,90...	58 <b>Ce</b> Cerio 140,116	59 <b>Pr</b> Praseodimio 140,90...	60 <b>Nd</b> Neodimio 144,242	61 <b>Pm</b> Prometio (145)	62 <b>Sm</b> Samario 150,36	63 <b>Eu</b> Europio 151,964	64 <b>Gd</b> Gadolinio 157,25	65 <b>Tb</b> Terbio 158,92...	66 <b>Dy</b> Disproseo 162,500	67 <b>Ho</b> Holmio 164,93...	68 <b>Er</b> Erbio 167,259	69 <b>Tm</b> Tulio 168,93...	70 <b>Yb</b> Iterbio 173,054	71 <b>Lu</b> Lutecio 174,96...
				89 <b>Ac</b> Actinio (227)	90 <b>Th</b> Torio 232,03...	91 <b>Pa</b> Protactinio 231,03...	92 <b>U</b> Uranio 238,02...	93 <b>Np</b> Neptunio (237)	94 <b>Pu</b> Plutonio (244)	95 <b>Am</b> Americio (243)	96 <b>Cm</b> Curio (247)	97 <b>Bk</b> Berkelio (247)	98 <b>Cf</b> Californio (251)	99 <b>Es</b> Einsteinio (252)	100 <b>Fm</b> Fermio (257)	101 <b>Md</b> Mendelevio (258)	102 <b>No</b> Nobelio (259)	103 <b>Lr</b> Lawrencio (262)