



Como hacer plata coloidal

Existe un método de protección contra muchas infecciones que no es caro y que puede ser muy eficaz. El método implica el uso de plata coloidal, que es una suspensión de partículas muy, muy pequeñas cargadas de plata pura suspendidas en agua destilada.

Fabricación de plata coloidal: A grandes rasgos, todo lo que se necesita es aplicar un voltaje de corriente continua a dos electrodos hechos de plata pura al 99,99%, colocados en agua destilada de calidad médica. Cuanto menor sea la corriente que circula por el agua, menor será el tamaño de las partículas de plata suspendidas en el agua, y cuanto menor sea el tamaño de las partículas, más eficaz será la plata coloidal.

Hacer plata coloidal: Metodo basico

Para mantener la corriente baja, puedes utilizar una batería de 5 voltios compuesta por cuatro pilas recargables de 1,2 V de tamaño Ni-Mh AA en una caja portapilas. Conecta la batería a los electrodos de plata en un vaso de agua destilada de calidad médica. Durante el proceso, se agita el agua con una varilla de vidrio, aunque se puede utilizar plástico o madera, pero no metal, ya que reaccionaría con las partículas de plata cargadas. Después de unos minutos, el cable de plata que está conectado al terminal negativo de la batería, se recubrirá con una sustancia negra. Hay que limpiarla. Para ello puede utilizar un algodón estéril, mientras que yo utilizo un pañuelo de papel limpio para la limpieza. A medida que pasa el tiempo, la velocidad a la que se desarrolla la capa negra aumenta, ya que el agua es mucho más capaz de transportar la corriente de la batería. No utilices ningún tipo de producto químico para limpiar la plata, la pureza del agua, la plata 9999 es vital y hay que utilizar material de vidrio. El hilo de plata conectado al terminal positivo de la pila desarrolla una capa gris opaca que debe limpiarse de vez en cuando.

El producto final debe ser transparente y tener el mismo aspecto que el agua. Si se ilumina la plata coloidal con una luz láser, como la de un puntero de conferencia, el aspecto es muy bonito, ya que se iluminan miles de pequeños destellos cuando la luz se refleja en la partícula de plata, y luego se puede determinar la concentración real de partículas de plata en el agua utilizando un medidor TDS PPM barato que da una lectura en partes por millón.

Puede utilizar 27 voltios continuamente con una batería de 3x9V. El flujo de corriente a través del agua destilada depende en gran medida de la distancia entre los electrodos. Cuanto más separados estén los electrodos, menor será la corriente para un voltaje determinado.

En primer lugar, la plata coloidal producida en el proceso anterior no es buena para uso interno. No causará ningún daño, pero las partículas de plata liberadas por los hilos de plata son demasiado grandes para penetrar en las células de bacterias o virus. Las partículas de plata deben tener un tamaño de pocos nanómetros para poder penetrar en las membranas celulares. Cuanto más pequeña es una partícula de plata, más eficaz es.

Método más avanzado:

La corriente de funcionamiento no debe superar los 0,155 miliamperios por centímetro cuadrado de un electrodo sumergido. Así, por ejemplo, si cada electrodo tiene 3 centímetros cuadrados de superficie sumergida, entonces la corriente máxima debe ser tres veces la cifra de 0,155 mA, que es de 0,465 miliamperios. Si se suministra más que eso, las partículas de plata resultantes serán demasiado grandes para ser totalmente efectivas.

Como la corriente es tan baja, utilizar tres pilas de 9 voltios es una buena idea, aunque se podría utilizar una pequeña unidad de red si su tensión de salida es lo suficientemente alta (por ejemplo, 30 voltios). En este circuito, la resistencia R1 controla la cantidad de corriente que fluirá en el circuito y la resistencia R2 debe tener un valor diez veces superior al de R1. Por ejemplo, si la corriente deseada fuera de 3 miliamperios (0,003 amperios) entonces la resistencia R1 tendría un valor de 0,134 dividido por nuestros 0,003 amperios deseados, lo que nos da un valor de resistencia R1 de

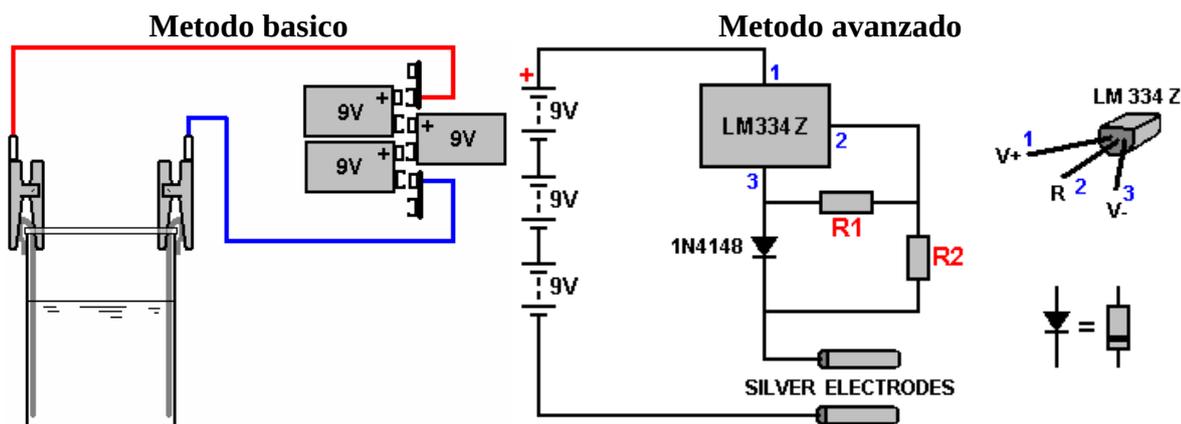
44,7 ohmios. Este no es un tamaño de resistencia estándar, por lo que se elige el siguiente valor más alto (ya que no queremos exceder nuestra corriente elegida) y que sería una resistencia de 47 ohmios y como R2 es diez veces mayor, utilizaríamos una resistencia de 470 ohmios. Se recomienda utilizar resistencias con una tolerancia del 5%. Como la potencia del circuito es trivial, se puede utilizar cualquier potencia de resistencias, y el diodo 1N4148 que se muestra puede ser, de hecho, cualquier diodo de silicio de pequeña señal.

Algunos resultados de ejemplo son:

R1 = 1K, R2 = 10K, corriente = 0,13 miliamperios.

R1 = 100 ohmios, R2 = 1K, corriente = 1,38 miliamperios.

R1 = 47 ohmios, R2 = 470 ohmios, corriente = 3,02 miliamperios.



Metodo cuantico: Aplicando luz UV 420 nm durante el electrolisis

La luz ultravioleta actúa de forma cuántica. Durante el proceso electrofotoquímico inicial, la plata a granel se extrae átomo por átomo del ánodo de plata mediante el flujo de corriente del cátodo. En este proceso, los átomos pierden su electrón de valencia no apareado y, al hacerlo, se convierten en iones de plata. El electrón de valencia permanece en el agua como un electrón hidratado o solvatado cautivo por la naturaleza dipolar de las moléculas de agua. Normalmente, la segunda fase hará que los cationes de plata sean atraídos por el cátodo, excepto por la irradiación simultánea de fotones de luz violeta que colisionan con los electrones hidratados. La energía de los fotones se transfiere formando una partícula virtual llamada fotoelectrón. Esto proporciona un escape y un lugar de regreso en el catión de plata que instantáneamente se convierte en un átomo de plata neutral que requiere unirse a otro átomo de plata neutral y formar un dímero para la estabilidad. Por lo tanto, se trata de quitar temporalmente un electrón de la plata metálica y luego devolverlo nuevamente. Este proceso disminuye los niveles de plata iónica, no tan eficaz y aumenta el nivel de plata coloidal pura, además bajo la forma de dímero, que es la más pequeña y eficiente. Manipulaciones como esa dentro de los átomos son, por definición, "física cuántica".

Conservacion:

Nuestra plata coloidal debemos protegerla dentro de unas botellas de cristal que deben de ser oscuras o negras. Necesitamos tenerlas herméticamente cerradas. Deben colocarse en un lugar libre de luz, fresco y a poder ser lejos de cualquier electrodoméstico. No se recomienda conservar en la nevera. Antes de cada aplicación debemos agitar nuestra botella. También podemos ayudarnos de una varilla de vidrio de boro-silicato para remover la plata coloidal. No usar nunca botellas de metal o utensilios de metal para manipular la plata. La plata coloidal tiene una larga vida de uso si se mantiene conservada en condiciones óptimas que oscilan entre 6 a 12 meses.