



TÉCNICAS DE PRODUCCIÓN QUÍMICA ORMUS

[\[Volver a la primera página\]](#)

Este documento no puede ser reproducido excepto en su totalidad, y sin cambios. Antes de intentar cualquiera de los procedimientos descritos en este documento, le recomendamos que lea detenidamente este documento varias veces.

Este documento fue creado por un grupo de personas que creen que esta información tiene un valor inestimable para la humanidad y que debería estar disponible de manera amplia lo antes posible. La información aquí se declara de dominio público y deseamos que no se convierta en propiedad exclusiva de ningún individuo o grupo.

Aquí describimos algunas formas sencillas de hacer ORMUS para que los lectores puedan comenzar verdaderos experimentos científicos e intuitivos con estos materiales.

Todos estos métodos son experimentales. La siguiente información se presenta para promover la investigación científica sobre la naturaleza de estos materiales. Aunque estos métodos se basan en nuestro mejor conocimiento en este momento, investigaciones científicas adicionales pueden probar que algunos de estos procesos o teorías son inexactos.

RENUNCIA

Los procesos descritos aquí no se han probado exhaustivamente. No garantizamos los procedimientos en este documento, ni los resultados obtenidos al usarlos. En la medida en que utilice o implemente estos procedimientos o los productos de los mismos, lo hará bajo su propio riesgo. En ningún caso, los autores de este documento serán responsables ante usted, cualquier otra persona, o cualquier organización o gobierno, por los daños que surjan de su uso, o su incapacidad para utilizar estos procedimientos o el producto del mismo. Aplique estos procedimientos bajo su propio riesgo.

VERIFICACIÓN

El material fabricado por algunos de estos métodos ha sido probado por un laboratorio independiente que utiliza fluorescencia de rayos X y foto espectrometría para identificar los espectros de emisión de materiales de estado m. (El laboratorio prefiere permanecer en el anonimato). La firma de emisiones espectrales del estado m era una banda ancha y plana en lugar de líneas discretas. La prueba también mostró una cantidad significativa de calcio y magnesio, pero no se observaron toxinas en el material bien lavado hecho de agua de mar no contaminada.

Para probar aún más que estos materiales son un estado diferente de los elementos preciosos mencionados anteriormente, es posible galvanizar estos elementos como metales preciosos.

Las personas familiarizadas con el proceso de Hudson afirman que los materiales producidos con estos métodos son similares a los materiales ORME de Hudson.

INGESTIÓN

No recomendamos la ingestión de estos materiales, ya que se sabe muy poco acerca de ellos. Esta información se proporciona para que la investigación científica pueda comenzar con la naturaleza de estos materiales. Nos damos cuenta de que, a pesar de las recomendaciones en contrario, algunas personas ingerirán estos materiales. Teniendo esto en cuenta, ofrecemos la siguiente información para minimizar los posibles efectos adversos de la ingestión de estos materiales. Lea las secciones [ADVERTENCIA](#) y [PRECAUCIÓN](#).

Algunas personas han ingerido los materiales del estado-m fabricados por estos métodos. Sugieren que los beneficios son más probables cuando la dosis se mantiene pequeña.

En este documento se describen tres métodos para hacer ORMUS: el método WET, el método DRY y el método BOILING GOLD. Para los materiales extraídos por procedimientos húmedos y secos, se ha encontrado que una cucharadita de material, por la mañana y por la noche, no es dañina durante varias semanas. Una dosis mucho menor, del orden de unas pocas gotas al día, sería más apropiada para el material producido por el método del oro en ebullición. Creemos que el estado m puede ser homeopático, por lo que una dosis mucho más pequeña puede ser la más segura, como 1/64 cucharadita diluida en un litro de agua pura, tomada dos o tres onzas una o dos veces al día.

David Hudson proporcionó información sobre la dosis en su discurso de Dallas en: <http://monatomic.earth.com/david-hudson/1995-02-dallas-toc.html>

PÁGINA WEB DE WHITEGOLD

Puede encontrar un foro de discusión en la página web de WhiteGold. Allí puede publicar comentarios y preguntas sobre estos procedimientos, y sobre ORMUS en general.

Página web de WhiteGold: <http://www.zz.com/WhiteGoldWeb/>



ÍNDICE

1. [Visión general](#)
2. [Suministros necesarios](#)
3. [pH de papel o medidor de pH](#)
4. [La seguridad](#)
5. [Método mojado](#)
 1. [Materiales para empezar](#)
6. [Problemas encontrados](#)
7. [Evitando problemas](#)

[Más en otro documento ...](#)



VISIÓN GENERAL

Este documento describe tres métodos para producir ORMUS: el método WET, el método DRY y el método BOILING GOLD.

Los tres métodos utilizan una técnica de laboratorio químico llamada "medición de pH". El pH de una solución es una medida de su relación ácido / base. Quizás recuerdes haber probado el pH con papel de tornasol en la escuela secundaria. Los valores de pH inferiores al pH 7 indican un ácido, como el vinagre blanco destilado. El pH 7 es neutro, como el agua pura. Mayor que el pH 7 es alcalino, como la lejía.

El ORMUS precipita entre pH 8,5 y 10,78.

El método WET produce el material menos "efectivo" pero es relativamente simple de realizar.

Aquí está el [método](#) básico de [WET](#) en breve. Se discutirá más adelante en detalle:

1. Comience con agua potable o agua de mar limpia.
2. Agregue lentamente una solución de lejía mezclada con agua para elevar el pH por encima de 8,5 pero no por encima de 10,78.
3. Se formará un precipitado esponjoso blanco que debe dejar reposar durante la noche.
4. Eliminar el líquido por encima del precipitado.
5. Lavar bien el precipitado. Es hidróxido de calcio, hidróxido de magnesio y una pequeña cantidad de material en estado m.

Aquí está el [método DRY](#) en breve:

1. Comience con polvo mineral seco.
2. Hervir en agua de lejía a pH 12.
3. Filtrar y desechar el precipitado.
4. Agregue vinagre blanco destilado o ácido clorhídrico (HCl) al líquido filtrado para bajar el pH a 8.5.
5. Deje que el precipitado se asiente durante la noche.

6. Eliminar el líquido por encima del precipitado.
7. Lavar el precipitado. Eso es hidróxido de calcio, hidróxido de magnesio y una pequeña cantidad de material en estado m.

Y aquí está el [método BOILING GOLD](#) en breve [**el MÉTODO BOILING GOLD nunca ha funcionado para quienes lo han probado y no recomendamos su uso**]:

1. Hervir el polvo de oro en una solución de lejía.
2. Filtrar los sólidos.
3. Agregue vinagre blanco destilado o HCl al líquido restante para bajar el pH a 8.5.
4. Deje que el precipitado se asiente durante la noche.
5. Eliminar el líquido por encima del precipitado.
6. Lavar el precipitado. Es un material de estado m de oro casi puro.

SUMINISTROS NECESARIOS PARA HACER M-ESTADO

Una olla de vidrio o acero inoxidable. Si usa recipientes de acero inoxidable, verifique que no haya partículas de acero en su precipitado. Aunque es poco probable, este problema puede ocurrir si utiliza grandes cantidades de HCl para disminuir el pH. **Nunca use recipientes o utensilios de aluminio porque el aluminio reaccionará con ácidos como el HCl y los álcalis como la lejía, y lo envenenará.**

Agua destilada de una tienda de comestibles.

Una espátula de acero inoxidable o un cuchillo para remover, de una tienda de comestibles. **Nunca use recipientes o utensilios de aluminio porque el aluminio reaccionará con ácidos como el HCl y los álcalis como la lejía, y lo envenenará.**

Unos frascos de vidrio. Las delgadas altas funcionan mejor.

Lye (hidróxido de sodio o NaOH). Usaremos el término "lejía" en este documento en lugar de "hidróxido de sodio" o "NaOH", ya que es más corto y más familiar para la mayoría de las personas. La lejía de las tiendas de comestibles, como Lewis Red Devil Lye, no es tan pura y no está contaminada como la lejía de laboratorio o de grado alimentario. Recomendamos encarecidamente el uso de hidróxido de sodio de laboratorio o de grado alimenticio si el estado m está destinado a la ingestión, ya que la lejía de la tienda de comestibles puede contener contaminantes peligrosos. Nota: Prácticamente no habrá lejía en el producto final, por lo que será seguro ingerirlo. En cualquier caso, la lejía no es tóxica y no es cáustica cuando está suficientemente diluida (como en estos métodos).

HCl (ácido clorhídrico o ácido muriático). Usaremos el término "HCl" en este documento en lugar de "ácido clorhídrico" o "ácido muriático" ya que es más corto. Puede usar ácido muriático (31% HCl) de una ferretería, pero es menos probable que el HCl de laboratorio, electrónico o de grado alimentario esté contaminado. Recomendamos encarecidamente el uso de ácido hidrocolorico de laboratorio, electrónico o de grado alimentario si el estado m está diseñado para ingestión, ya que el ácido muriático de una ferretería puede contener contaminantes peligrosos. La presencia de hierro como contaminante en el ácido puede interferir con los materiales del estado m en algunas aplicaciones.

Tres botellas de cuentagotas de una farmacia. Una alternativa a los cuentagotas son las botellas de chorro de HDPE. Encuéntralos en una tienda de alimentos naturales o en otra tienda que venda productos líquidos a granel como aceites o lociones vegetales.

Una jeringa de plástico grande de 50 cc de una tienda de suministros veterinarios o una casa de suministros de laboratorio. Algunos proveedores se enumeran cerca del final de este documento en [SUMINISTROS DE LABORATORIO](#).

Papel de pH o un medidor de pH. Puede obtener papel de pH (pH 1 a 12) de una empresa de suministros de laboratorio o de una tienda de suministros mineros. Use papel nuevo porque el papel viejo se vuelve inexacto. Algunos proveedores se enumeran cerca del final de este documento en [SUMINISTROS DE LABORATORIO](#).

pH papel o medidor de pH?

Algunos experimentadores dicen no confiar en un medidor de pH porque sus lecturas varían con la temperatura y la ionización. Además, un medidor cuesta mucho más que el papel de pH. Muchas sondas de medidor de pH pueden ser dañadas por ácidos o álcalis muy fuertes. Pero algunos dicen que un medidor de pH es esencial, por estas razones:

- El papel de pH no puede rastrear los cambios rápidos en el pH.
- El papel de pH no resuelve las lecturas de pH lo suficientemente finas. Es difícil distinguir la diferencia entre pH 9.5, 10.0 y 11.5.
- Los medidores de pH se utilizan mejor para obtener lecturas precisas entre pH 8,5 y 10,78, que es el principal rango de preocupación en estos métodos.
- Los medidores de pH pueden controlar cualquier lectura con una solución tampón estándar.
- un medidor de pH es más conveniente.

Use solo un medidor que tenga una función automática de corrección de temperatura de hasta 100 grados centígrados.

CONSEJOS DE SEGURIDAD

Limpia tus contenedores para que te sientas seguro bebiendo de ellos. Hierva los recipientes, jeringas, sifones, etc. antes de usarlos para esterilizarlos.

;;PRECAUCIÓN!!

Lye puede dañar los ojos al hacer que la córnea sea opaca, una forma de daño ocular que es irreparable. Lye puede quemar la piel, la ropa y los ojos. Trabaje cerca de un fregadero, un grifo u otra fuente de agua de lavado. Puede tener a mano una botella de vinagre blanco destilado para usar contra los derrames.

Si derrama lejía en su ropa o cuerpo, lávela inmediatamente con abundante agua. Cuando trabaje con lejía, evite tocarse la cara o frotarse los ojos. No manipule lejía alrededor de los alimentos. Use ventilación adecuada, como una campana extractora. No tirar el agua residual en el suelo. Por lo general, es seguro dejar caer el drenaje, pero no lo mezcle con ningún ácido que pueda estar en el drenaje, ya que puede reaccionar explosivamente.

Cuando trabaje con lejía, use gafas o un visor de cara completa (un protector de cara industrial), guantes de neopreno y un delantal de laboratorio de PVC. Las fuentes de esta ropa de seguridad se encuentran en el [Apéndice](#) al final de este documento.

Mantenga a los niños y las mascotas alejados del área de trabajo, y no la deje desatendida si hay niños o mascotas cerca.

El vidrio puede romperse con líquidos calientes. Vierta el líquido hirviendo de su recipiente de calentamiento en un recipiente de acero inoxidable para enfriar antes de verter el líquido en un recipiente de vidrio.



El metodo húmedo

MATERIALES INICIALES PARA EL MÉTODO HÚMEDO

Algunos materiales de partida producen una gran cantidad de precipitados, mientras que otros no lo hacen. A continuación se enumeran los materiales que se ha demostrado que producen un precipitado del método WET:

- Algo de agua potable municipal.
- Algunas aguas termales sin azufre.
- Minerales traza agua de mar interior
- Orina
- Un poco de agua de lago o río cuya cama o curso es piedra caliza.
- Un poco de agua de pozo. El agua subterránea es más probable que contenga el estado m que el agua superficial (excepto el agua de mar).

- Agua de mar y agua de mar reconstituida a partir de ciertas marcas de sal marina, especialmente del Gran Lago Salado.
- Agua del mar muerto.
- Ciertas marcas de sal marina sin refinar son tan buenas como el agua de mar: Celtic Grey Sea Salt (de tiendas de alimentos naturales) y Lima Atlantic Sea Salt (de algunas tiendas de alimentos naturales). Agregue agua destilada y use el método WET. Filtrar la escoria primero.

El método WET realizado en el océano o en el agua del Mar Muerto produce once elementos de estado m diferentes.

Los siguientes materiales se clasifican en orden de la mayoría al contenido de m-state:

1. Agua del mar muerto
2. Agua salada del lago.
3. agua de mar
4. agua de pozo

A continuación se enumeran los materiales que se han encontrado que producen poco o ningún precipitado del método WET:

- Agua de algunos lagos alcalinos (pH por encima de 8,5).
- Aguas termales con azufre (porque el azufre reduce el estado m al metal).
- Lago o agua libre de minerales.
- Las sales minerales del Mar Muerto que contienen azufre o sulfatos, como el "Baño de Minerales del Mar del Mar Muerto" de Dead Sea Works Ltd. para Sea Minerals Co., y la Investigación de Trace Minerals "Gotas de Minerales de Rastro de Rastreo" de ConcenTrace "del Great Salt Lake.

Para que los siguientes métodos funcionen, algunos investigadores afirman que el magnesio o el hidróxido de magnesio ($Mg(OH)_2$) deben estar presentes en el material de partida. (Dado que el método de Boiling Gold es efectivo sin magnesio, se deberá probar esta afirmación). El agua de mar ya tiene $Mg(OH)_2$, por lo que no es necesario agregarla al agua de mar. Pruebe su agua primero. Si no obtiene ningún precipitado, puede agregar una cucharadita por galón de sales de Epsom al material de inicio por su magnesio. Si agrega sales de Epsom, el magnesio de ellos será una gran parte del precipitado.

;;ADVERTENCIA!!

PROBLEMAS ENCONTRADOS

Algunas personas que han hecho m-state para consumo han encontrado los siguientes problemas:

- Algunas personas se han enfermado bastante por el consumo de m-state hecho de agua de mar recolectada en un puerto deportivo. Esta agua contenía altos niveles de plomo y otros contaminantes.
- Otras personas se han enfermado bastante al consumir materiales del estado m que se fabricaron de manera incorrecta. Estos materiales se fabricaron sin el uso de papel de prueba de pH o medidores y el material resultante contenía metales tóxicos. Por favor recuerde que el papel viejo de pH puede volverse inexacto.
- Las personas se enfermaron por consumir materiales del estado m que contenían bacterias porque no se esterilizaron o almacenaron adecuadamente.
- Es posible aumentar el pH del material de origen demasiado rápido, especialmente si usa lejía en una concentración demasiado alta. Esto podría resultar en áreas locales de pH muy alto dentro de su solución. Estas áreas de pH alto podrían permitir que los metales tóxicos precipiten y se mezclen con el precipitado deseado.
- El platino del estado M podría ser considerado tóxico por algunos, ya que te enferma bastante si consumes alcohol. Nadie ha reportado este efecto por consumir el estado m del agua de mar.
- Algunas personas han usado bandejas de aluminio recubiertas con Teflon® para calentar la lejía o el agua de lejía. El Teflon® se rayó y el aluminio comenzó a disolverse en el agua de lejía produciendo gas hidrógeno que podría haber explotado. El líquido fue contaminado con aluminio que es un veneno.

- Use agua de mar, agua de mar reconstituida hecha de sal de mar o sal del Mar Muerto, o agua de lago de sal. En general, comience con una fuente de agua limpia y profunda. Algunas personas han salido al mar en botes para recolectar agua de mar desde 100 pies de profundidad.
 - En general, evite el agua que contiene plomo, arsénico u otros elementos tóxicos. Comience con agua que sea potable, excepto por el contenido de sal.
 - Lleve a cabo un análisis elemental y tóxico de fuentes de material de partida cuestionables (como el agua de mar recolectada cerca de la costa o cerca de fuentes de escorrentía de desechos industriales).
 - La ebullición en agua de lejía mata las bacterias, pero no destruye los metales tóxicos ni los productos químicos en el agua de su fuente.
 - Siga estas instrucciones y cambie lentamente el pH de su solución.
 - Evite el agua con azufre o sulfatos, ya que dicha agua produce poco o ningún precipitado en estado m.
 - Nunca use recipientes o utensilios de aluminio porque el aluminio reaccionará con ácidos como el HCl y los álcalis como la lejía, y podría envenenarle.
-

LAS TÉCNICAS DE PRODUCCIÓN QUÍMICA DE ORMUS CONTINUAN ...

[\[Volver a la primera página\]](#) [\[Volver a la página anterior\]](#)

- [Procedimiento de Método Mojado](#)
 - [Cómo purificar su precipitado - Eliminación de Mg \(OH\) 2](#)
 1. [Método 1](#)
 2. [Método 2](#)
 3. [Método 3](#)
 4. [Método 4](#)
 - [Método seco](#)
 1. [Suministros Extra](#)
 2. [Soporte Para Filtros](#)
 3. [Materiales para empezar](#)
 4. [Procedimiento](#)
 - [Método de oro en ebullición](#) **[El MÉTODO DE ORO DE LA FUMINACIÓN nunca ha funcionado para quienes lo han probado y no recomendamos su uso.]**
 1. [Suministros Extra](#)
 2. [Procedimiento](#)
 - [Apéndice](#)
 1. [Almacenamiento en estado M](#)
 2. [Proveedores de productos químicos](#)
 3. [Suministros de laboratorio](#)
 4. [Fuentes de partida de materiales](#)
-

PROCEDIMIENTO DE METODO HÚMEDO

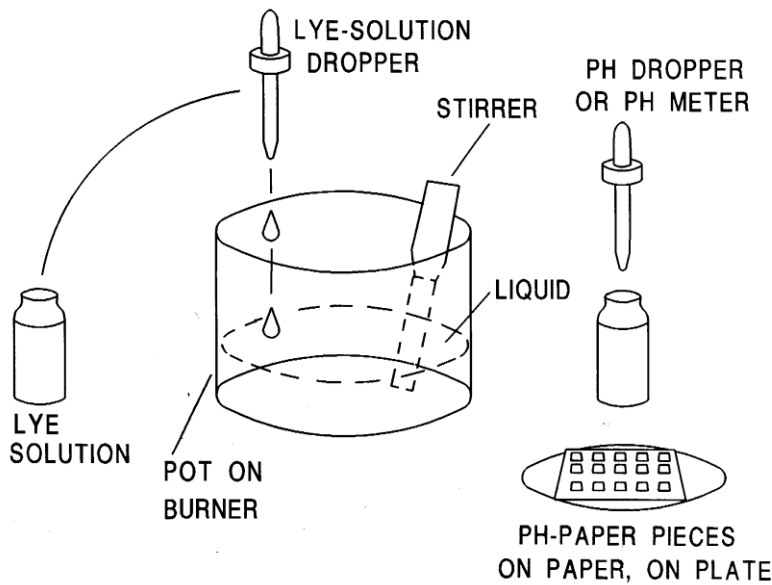
Por favor, lea [PRECAUCIÓN!](#) y [ADVERTENCIA !!](#) antes de continuar.

Primero necesitas preparar una solución de lejía diluida. Etiquete una botella de cuentagotas o una botella con chorro de agua "Lye-poison" para que la botella no se confunda con otra cosa. Trabaja en un fregadero para contener cualquier derrame. Lye emite humos que pican los ojos cuando se mezcla con agua. Para evitar inhalar los vapores, contenga la respiración y use gafas protectoras mientras realiza el siguiente procedimiento.

Trabajando sobre un fregadero, ponga 8 cucharaditas de agua destilada en un vaso resistente y luego agregue 1 cucharadita de lejía. Revuelva hasta que la lejía se disuelva. El calor se generará a medida que la lejía se disuelva y el vidrio puede calentarse bastante. Es posible que desee cerrar los ojos para evitar humos que pican los ojos y echar un vistazo periódicamente.

Vierta la solución de lejía en un frasco cuentagotas etiquetado o en un frasco de inyección.

Si está utilizando papel de pH, corte varias piezas de 1/4 "y colóquelas en un pedazo de papel blanco en un plato.



Para obtener la mejor precisión, vuelva a calibrar el papel de pH a lo largo del día con los cambios de temperatura y humedad, así como el día a día. Las soluciones tampón de pH 4, 7 y 10 ayudarán con esto. Las fuentes de soluciones de tampón de pH se enumeran cerca del final de este documento en [SUMINISTROS DE LABORATORIO](#).

Si está utilizando minerales secos del mar, mezcle 1/2 taza de material seco con 2 tazas de agua destilada. Esto hace que el agua de mar. Ahora proceda como se describe a continuación:

1. Primero, es posible que desee verter el agua de mar a través de un filtro de café para eliminar cualquier escoria.
2. Si el material de partida no contiene hidróxido de magnesio (el agua de mar contiene hidróxido de magnesio), agregue un poco o agregue una cucharadita de sales de Epsom por galón de agua.
3. Verter el agua de mar en una olla de acero inoxidable. Lentamente, gota a gota, agregue la solución de lejía mientras se estira. Cada diez gotas más o menos, pruebe el pH. Es posible que desee tomar al menos 3 a 5 muestras de diferentes regiones del líquido. Si está utilizando papel de pH, el objetivo es llevar el pH hasta 9.5, y luego dejar de estar en el lado seguro. Si está utilizando un medidor de pH, deténgase justo antes de llegar a pH 10.78.

Se formará un precipitado blanco que incluye elementos de estado m.

PRECAUCIÓN: debe proceder con lentitud y paciencia para no exceder el pH 10.78 con un medidor o pH 9.5 con papel de pH. Si sube por encima del pH 10.78, podría obtener un "precipitado Gilcrest" de metales pesados tóxicos. Se alega que el agua salada del Mar Muerto no produce ningún precipitado de Gilcrest. Esto no ha sido probado y no debe ser asumido.

4. Una vez que esté en el pH correcto, deténgase.
5. Vierta la solución en un frasco de vidrio limpio o en un tubo de ensayo.
6. El precipitado blanco (lechada) se asienta lentamente en el fondo del frasco. Deje que la suspensión se asiente durante la noche. Si se han descartado metales u otras toxinas mediante pruebas previas de su material de partida, la suspensión probablemente sea principalmente hidróxido de calcio, $Mg(OH)_2$, lejía y una pequeña cantidad de estado m.

Puede acelerar este proceso de asentamiento con una centrifugadora, lo que obliga a que el precipitado se asiente rápidamente. Las centrifugadoras económicas de segunda mano se pueden encontrar en American Science and Surplus, <http://www.sciplus.com>.

7. Usando una jeringa grande (o sifón), retire el líquido sobre la suspensión.

8. Agregue agua destilada al precipitado (llenando la jarra), agite bien y deje que se asiente nuevamente durante al menos 4 a 5 horas, preferiblemente durante la noche.

9. Repita los pasos 7 y 8 al menos tres veces para lavar bien el precipitado. Esto debería eliminar casi toda la lejía. La lejía restante puede neutralizarse con HCl o también con vinagre blanco destilado. El lavado tres veces está destinado a reducir las "impurezas" disueltas (como la sal, por ejemplo) en un 87,5%. Cuatro lavados proporcionarían una reducción del 93,75%, cinco lavados una reducción del 96,875%, y así sucesivamente.

En este punto, es probable que el precipitado contenga algo de estado m, leche de magnesia $Mg(OH)_2$, calcio y quizás algunas impurezas.

Vierta el precipitado y el agua en una olla de acero inoxidable en un quemador de estufa. Se prefiere un quemador de gas en lugar de eléctrico porque cualquier campo magnético del quemador eléctrico puede expulsar parte del material en estado m. Cubra la olla con una tapa para contener el estado m, y hierva la solución durante 5 minutos para esterilizarla. ¡Tenga cuidado de no derramar la solución caliente! Deje que se enfríe nuevamente a temperatura ambiente y vuelva a verificar el pH para asegurarse de que no haya excedido el pH 9.

DISCUSIÓN: CUÁNDO HACER LA RESOLUCIÓN DE LA SOLUCIÓN

En este documento, sugerimos que no hierva la solución hasta que haya hecho el precipitado lavado. Sin embargo, la cocción se puede hacer antes en el procedimiento con ciertas ventajas. Aquí hay cuatro veces que se podría hervir, con una discusión de los pros y los contras de cada uno:

1. Hervir antes de agregar la solución de lejía.

PROS: Reacción más rápida, precipitación más rápida. CONTRAS: Usted puede derramar la solución de lejía caliente. Puede inhalar humos.

2. Hervir mientras se agrega solución de lejía.

PROS: Reacción más rápida, precipitación más rápida. CONTRAS: Usted puede derramar la solución de lejía caliente. Puede inhalar humos. Peligro de lejía saliendo de la olla. No recomendado.

3. Hervir y enfriar después de agregar la solución de lejía.

PROS: No hay peligro de inhalar humos. Poco peligro de derramar solución de lejía caliente. CONTRAS: Reacción más lenta, precipitación más lenta.

4. Hervir el precipitado lavado (recomendado).

PROS: No hay peligro de inhalar humos. No hay peligro de derramar solución de lejía caliente. Es poco probable que el pH cambie después de la ebullición porque la reacción ya se ha producido. CONTRAS: Reacción más lenta, precipitación más lenta. Si la seguridad es el problema principal, este parece ser el mejor método.

Precaución: si hierva la solución en un quemador eléctrico, el campo magnético del quemador puede "expulsar" algunos de los materiales del estado m, lo que resulta en un pequeño rendimiento. Esto se puede minimizar agregando una fuente de sodio (como hidróxido de sodio o sal) a la solución antes de hervir.

Dado que el agua de mar contiene sodio en sal, ninguno de los métodos de ebullición será un problema con el agua de mar. Sin embargo, si está comenzando con agua fresca baja en sodio, agregue una fuente de sodio (como sal de mesa o solución de lejía) antes de hervir.

Una vez que el precipitado y el agua se han esterilizado, se requiere el siguiente paso para concentrar el estado m.

COMO PURIFICAR SU PRECIPITADO

[Nota: estos métodos no se probaron bien antes de agregarse a este documento. La experimentación más reciente con estos métodos revela que no funcionan como se sugiere y que en realidad pueden ser perjudiciales para el producto final. El paso de "purificación" no es necesario para obtener un buen precipitado de ORMUS para uso en plantas o animales. Los experimentos con plantas sugieren que si el precipitado se seca, ya no tiene ningún beneficio medible para las plantas.

Estos métodos aún se incluyen en este documento porque podrían ser útiles como base para algún método futuro de ensayo del contenido de ORMUS del precipitado. El segundo método parece funcionar mejor.]

El precipitado hecho de agua de mar contiene leche de magnesia ($Mg(OH)_2$), que precipita aproximadamente en el mismo rango de pH que el estado m.

Aquí hay cuatro métodos para separar el $Mg(OH)_2$ del estado m:

MÉTODO 1

1. Suponga que acaba de hacer un precipitado agregando solución de lejía al agua de mar. El precipitado se mezcla en estado m con $Mg(OH)_2$.
2. Use una jeringa para eliminar el líquido sobre el precipitado y deséchelo. Esto deja solo el estado m / $Mg(OH)_2$ precipitado.
3. Al precipitado húmedo, agregue ácido clorhídrico (HCl) hasta que reduzca el pH a 1.0 - 3.5. Puede usar ácido muriático (31% HCl) en una ferretería, pero es menos probable que el HCl de grado de laboratorio esté contaminado. Una alternativa segura al HCl es el vinagre blanco destilado.
4. El precipitado coloidal blanco debe disolverse, dejando una solución clara.
5. Agregue la solución de lejía MUY LENTAMENTE gota a gota para que el pH vuelva a 8,5 - 8,7. El precipitado que se forma debe estar en estado m mayormente libre de $Mg(OH)_2$ (debido a que el estado m precipita en este rango de pH, y el $Mg(OH)_2$ no precipita hasta pH 9).

Tenga en cuenta que su rendimiento total puede disminuir debido a que no va a superar el pH 8.7.

6. Remueva el líquido sobre el precipitado y lave el precipitado. Debería ser en su mayoría m-state.

Método 2

Este procedimiento elimina el $Mg(OH)_2$ disolviéndolo por debajo de pH 9. Primero obtenga un poco de HCl (o ácido muriático) y filtros de café. Una alternativa más segura al HCl es el vinagre blanco destilado.

1. Seque el precipitado en un horno oscuro a aproximadamente 275 grados F durante una o dos horas. Esto forma un polvo seco.
2. Tome el polvo seco y pulverice los grumos.
3. En un recipiente de vidrio, cubra el polvo con un poco de agua destilada. Por ejemplo, un litro de agua por una taza de polvo.

4. Agregue gota a gota HCl o vinagre blanco destilado para llevar el pH a 5 o 6.
5. Agite la botella y déjela reposar toda la noche. El estado m seco no debe disolverse a ese pH, pero el $Mg(OH)_2$ debe disolverse.
6. Al día siguiente, después de que todo el $Mg(OH)_2$ se haya disuelto, vierta todo en el papel de filtro.
7. Lave el polvo recogido en el papel de filtro varias veces con agua destilada para eliminar los restos de HCl o vinagre.
8. El polvo lavado puede secarse en el horno nuevamente a aproximadamente 275 grados F, y debe tener un polvo en estado libre de $Mg(OH)_2$.

MÉTODO 3

1. Seque el precipitado original a unos 200 grados F.
2. Mezcle el polvo resultante con vinagre blanco destilado o HCl al 30%. Todo lo que no se disuelve en estado-m. Esta será una cantidad muy pequeña si comienzas con agua de mar. (Si mezcla HCl puro con agua destilada, recuerde: AGREGUE ÁCIDO AL AGUA, NUNCA AGREGUE AGUA AL ÁCIDO).
3. Mida la cantidad de solución de HCl / m-state (o solución de vinagre / m-state).
4. Agregue agua destilada a la solución de HCl / m-state. Agregue una cantidad de agua que sea al menos diez veces la cantidad de solución de HCl / m-state. (Puede sustituir el vinagre blanco destilado por HCl).
5. Filtrar la solución a través de 5 capas de filtros de café.
6. Lave el polvo al menos tres veces en una gran cantidad de agua destilada.

MÉTODO 4

1. Comenzando con un precipitado húmedo y limpio, agregue lejía para llevar el pH hasta 12. El precipitado en estado m se disolverá, pero el hidróxido de magnesio y el precipitado Gilcrest no lo harán.
2. Filtrar el precipitado.
3. Al líquido restante que contiene solo el estado m, agregue HCl o vinagre blanco destilado gota a gota hasta que el pH alcance 8.5.
4. Agregue gota a gota la solución de lejía para que el pH vuelva a 10.78. El precipitado resultante debe ser solo m-state.
5. Lave el precipitado como se describe anteriormente.
6. Para estar seguro, compruebe el pH de la suspensión del precipitado. Debe ser de 9 o menos antes de la ingesta.



Método seco

Por favor, lea [PRECAUCIÓN!](#) y [ADVERTENCIA !!](#) antes de continuar.

Este método lleva más tiempo que el método WET. En algunos casos, involucra hervir lejía durante varias horas, lo que puede rociar un poco de solución cáustica alrededor de su área de trabajo. Cuando utilice este

método, use guantes de neopreno, un delantal de laboratorio de PVC y gafas protectoras. Las fuentes de esta ropa de seguridad se encuentran al final de este documento en la sección [SUMINISTROS DE LABORATORIO](#).

Algunas personas han reportado reacciones adversas al método WET precipitado o en polvo. Esto puede deberse a los precipitados de Gilcrest que se producen por encima de pH 11.5. El método DRY elimina los peligrosos precipitados de Gilcrest, por lo que resulta en un material más seguro.

SUMINISTROS EXTRA NECESARIOS PARA EL MÉTODO SECO

12 tazas de filtros de café de una tienda de comestibles.

Ácido clorhídrico. Puede usar ácido muriático (31% HCl) en una ferretería, pero es menos probable que el HCl de grado de laboratorio esté contaminado. Se pueden usar otros ácidos, pero el HCl no dañará el cuerpo si se ingiere accidentalmente en soluciones débiles y en pequeñas cantidades. Es posible que prefiera usar vinagre blanco destilado en lugar de HCl. Aunque el vinagre blanco destilado (ácido acético) es más débil que el HCl, es más seguro trabajar con él.

Contenedores de plástico de HDPE de plástico pesado, 1 pinta y 1 cuarto de galón, para sostener los filtros de café.

HACER UN TITULAR PARA LOS FILTROS DE CAFÉ

1. Comience con una pinta y un recipiente de cuarto de galón para queso cottage. Asegúrese de que el contenedor de pinta se ajuste al contenedor de cuarto. El contenedor de pinta debe colgar dentro del borde del contenedor de cuarto de galón.
2. En la parte inferior del contenedor de la pinta, perforo o taladre varios orificios, de 1/8 "a 1/4" de diámetro, a aproximadamente 1/4 "de distancia.
3. Si el recipiente pequeño encaja demasiado apretado en el recipiente más grande, es posible que tenga que perforar algunos orificios de equalización de presión de aire alrededor del exterior del recipiente grande cerca del nivel del fondo del recipiente pequeño. De lo contrario, la presión del aire entre los dos contenedores evitará que el líquido se drene de los filtros de café. Cuando use este filtro, coloque los recipientes de requesón en un recipiente de acero inoxidable o vidrio para atrapar cualquier desbordamiento. El agua de lejía que filtrará puede dañar las encimeras o los gabinetes si entra en contacto con ellos.
4. Los filtros de café deben encajar muy bien en el recipiente superior más pequeño de queso cottage.

MÉTODOS DE COMIENZO EN SECO

Generalmente, se comienza con material seco, como barridos de salinas y álcali, polvo de roca, piedra caliza, sales minerales, polvo de oro blanco Isis o Etherium, ceniza volcánica, cenizas de plantas, etc.

Estos son algunos materiales que producen una gran cantidad de precipitados del método DRY:

- Caliza triturada, sin calentar (Precaución: la piedra caliza en polvo de grado agrícola de algunas fuentes contiene suficiente plomo y / o arsénico como un peligro potencial)
- Fórmula mineral de oligo dorado.
- Polvo de oro Etherium / Isis
- Antiguas sales minerales del mar muerto
- Sales de masada (sin perfume)

PROCEDIMIENTO DE METODO SECO

Por favor, lea [PRECAUCIÓN!](#) y [ADVERTENCIA !!](#) antes de continuar.

Primero necesitas preparar una solución de lejía diluida. Etiquete una botella de cuentagotas o una botella con chorro de agua "Lye-poison" para que la botella no se confunda con otra cosa. Trabaja en un fregadero para contener cualquier derrame. Lye emite humos que pican los ojos cuando se mezcla con agua. Para evitar

inhalar los vapores, contenga la respiración y use gafas protectoras mientras realiza el siguiente procedimiento.

Trabajando sobre un fregadero, ponga 8 cucharaditas de agua destilada en un vaso resistente y luego agregue 1 cucharadita de lejía. Revuelva hasta que la lejía se disuelva. El calor se generará a medida que la lejía se disuelva y el vidrio puede calentarse bastante. Es posible que desee cerrar los ojos para evitar humos que pican los ojos y echar un vistazo periódicamente.

Vierta la solución de lejía en un frasco cuentagotas etiquetado o en un frasco de inyección.

Si está utilizando papel de pH, corte varias piezas de 1/4 "y colóquelas en un pedazo de papel blanco en una placa (como se ilustra arriba). Ahora proceda como se describe a continuación:

1. Muela el material de partida hasta obtener un polvo fino.
2. Agregue 1: 4 solución de lejía para cubrir el material seco con una capa delgada.
3. Agregue un poco de agua destilada para cubrir el polvo y la lejía por 2 pulgadas.
4. Llevar a ebullición (esto es mejor hacerlo al aire libre o en una campana extractora). El pH debe estar en o ligeramente por encima de 12. La lejía lleva a los elementos del estado m a la solución mientras deja que Gilcrest precipite como sólidos.

NOTA: Si comienza con sal de mar, puede omitir el paso de ebullición con sus gases nocivos y simplemente dejar reposar la solución durante tres días. Luego vaya directamente al Paso 7. (Algunos otros materiales de partida también pueden reaccionar sin hervir).

5. Si está hirviendo la solución, reemplace el agua según sea necesario para mantener un volumen suficiente de reactivo.
6. Hervir durante varias horas (cuanto más tiempo, mejor) en un recipiente cerrado. El contenedor puede estar abierto si agrega líquido según sea necesario. Cuatro horas deben ser suficientes para el material de Etherium / Isis.
7. Filtre la suspensión a través de 3 a 5 capas de filtros de café. Está eliminando los elementos tóxicos (precipitado de Gilcrest) que precipitan por encima de pH 11.5.

Guarda el líquido que pasa por los filtros. La mayoría del estado m presente estará en solución en el líquido.

8. Mientras agita el líquido, agregue lentamente HCl o vinagre blanco destilado para bajar el pH a 8.5. Se forma un precipitado blanco que es en parte m-state.

Si va demasiado lejos, el pH cambiará bruscamente y tendrá que comenzar de nuevo. Si esto sucede, debe agregar lejía rápidamente y recuperar el pH hasta 12.

9. Deje que el precipitado se asiente durante la noche.
10. Con una jeringa grande (o un sifón), retire el líquido que se encuentra sobre la suspensión.
11. Agregue agua destilada al precipitado (llenando el frasco), revuelva bien y deje que se asiente nuevamente durante al menos 4 a 5 horas, preferiblemente durante la noche.
12. Repita los pasos 10 y 11 al menos tres veces para lavar bien el precipitado. Esto elimina la mayoría de los rastros de lejía y HCl (o vinagre).

Obtendrá un precipitado blanco húmedo (suspensión) que contiene elementos en estado m. Compruebe que el pH es 9 o menos antes de ingerir. Algunos de los precipitados pueden ser leche de

magnesia o calcio. Si lo desea, puede eliminarlos utilizando los [procedimientos de purificación de precipitados](#) descritos anteriormente.



MÉTODO DE BOILING-GOLD [EL MÉTODO DE BOILING GOLD nunca ha funcionado para quienes lo han probado y no recomendamos su uso.]

Por favor, lea [PRECAUCIÓN!](#) y [ADVERTENCIA !!](#) antes de continuar.

Este método produce oro puro ORMUS. Con este método, debe hervir un poco de solución de lejía durante una o dos semanas. Esto puede rociar una solución cáustica alrededor de su área de trabajo. Cuando utilice este método, use guantes de neopreno, un delantal de laboratorio de PVC y gafas protectoras. Las fuentes de esta ropa de seguridad se encuentran en la sección de [SUMINISTROS DE LABORATORIO](#) cerca del final de este documento.

SUMINISTROS EXTRAS NECESARIOS PARA EL MÉTODO DE OBRAS

Filtros de café de una tienda de comestibles.

Ácido clorhídrico (HCl). Puede usar ácido muriático (31% HCl) en una ferretería, pero es menos probable que el HCl de grado de laboratorio esté contaminado. En lugar de HCl, es posible que prefieras usar vinagre blanco destilado (ácido acético). El vinagre blanco destilado es más débil que el HCl pero es más seguro de usar.

Una olla de acero inoxidable o de vidrio funcionará, pero el acero inoxidable y el vidrio son atacados por NaOH. El vidrio es preferido sobre el acero inoxidable.

Un recipiente preferido es una botella sellada de Teflon® o HDPE en un baño de agua en una olla de barro. Tenga en cuenta que una botella de Teflon® NO es lo mismo que un recipiente de aluminio revestido de Teflon®. **Nunca use recipientes y utensilios de aluminio recubiertos con Teflon®, ya que el aluminio reaccionará con ácidos como el HCl y los álcalis como la lejía, y lo envenenará.**

Si usa una botella sellada de Teflon® o HDPE en un baño de agua, llénela solo hasta la mitad con su lejía y oro, luego exprima la botella para eliminar la mayor parte del aire por encima del líquido antes de apretar la tapa. Esto permitirá que la botella se expanda a medida que el líquido se calienta.

PROCEDIMIENTO PARA EL METODO DE BOILING-GOLD.

1. Agregue 99.99% de polvo de oro puro a una solución de lejía de pH 12 o más.
 2. Hervir la solución durante dos semanas en un recipiente CERRADO. Una semana puede ser suficiente, pero dos semanas probablemente tendrán un mayor rendimiento. Agregue el agua según sea necesario. **PRECAUCIÓN:** ¡No inhale los vapores!
 3. Filtre la solución utilizando el [soporte del filtro de café descrito anteriormente](#) . Guarda cualquier oro restante para uso futuro.
 4. Agregue HCl o vinagre blanco destilado para bajar el pH a pH 8.5. Aparecerá un precipitado blanquecino. Deja que se asiente durante la noche.
 5. Usando una jeringa, succione con cuidado el líquido sobre el precipitado.
 6. Agregue agua destilada al precipitado (llenando la jarra), agite bien y deje que se asiente nuevamente durante al menos 4 a 5 horas, preferiblemente durante la noche.
 7. Repita los pasos 5 y 6 al menos tres veces para lavar bien el precipitado.
-



ALMACENAMIENTO DEL ESTADO M

Almacenar materiales de estado m en

- * Frascos de vidrio con tapas de vidrio con abrazaderas de alambre y juntas de goma
- * Frascos de vidrio con tapas de plástico, o
- * Recipientes de HDPE, que son estables en ácido y álcali.

Almacene los materiales en estado oscuro en la oscuridad, lejos de la luz solar o la luz ultravioleta. La luz ultravioleta parece mover algunos materiales en estado m hacia un estado metálico.

Debido a que los materiales en estado m son superconductores, deben almacenarse en contenedores de vidrio o HDPE dentro de contenedores de acero y alejados de campos magnéticos en movimiento. Coloque el recipiente de vidrio o HDPE (que contiene el estado m) dentro de una lata de acero, como las que se usan para las galletas navideñas, palomitas de maíz gourmet o papas fritas. Si pretende transportar materiales de estado m, es mejor anidar tres o cuatro contenedores de acero, uno dentro del otro con material aislante entre ellos, y colocar el contenedor de vidrio o HDPE dentro del contenedor de acero más alejado.

Puede notar que los materiales de su estado m tienen burbujas que se elevan de ellos durante un período de tiempo posterior a su fabricación. Creemos que estas burbujas son gases de escape m estado. Algunas personas han informado que el precipitado del estado m pierde parte de su efecto cuando estas burbujas se van. Este desgasificación de gases parece reducirse si el estado m se almacena entre la temperatura ambiente y la temperatura corporal en un recipiente con protección magnética. Es aconsejable no refrigerar materiales en estado m. Al menos un investigador informa que es probable que los materiales refrigerados de estado-m se muevan hacia un lugar más cálido.

Dado que las bacterias y el moho pueden crecer fácilmente en un precipitado en estado m, es mejor esterilizar cualquier material que desee almacenar durante largos períodos de tiempo y almacenarlo utilizando métodos de enlatado en baño de agua.

PROVEEDORES QUIMICOS

Mowre WE Co.

1425 avenida de la universidad.

San Pablo, MN 55104

800-544-1550 (646-1895)

Este proveedor vende lingotes de oro, alambres de oro, balas de oro, etc. Venden a particulares por correo y procesarán pedidos pequeños. Buenos precios. _____

Strem Chemicals, Inc.

Parque Industrial Dexter

7 Mulliken Way

Newburyport, MA 01950-4098

info@strem.com

<http://www.strem.com>

No hay pedido mínimo.

(978) 462-3191

(800) 647-8736

Algunos productos de muestra:

93-7915 Polvo de oro (99,95%) 500 mg \$ 50. 2g \$ 160.

93-7913 Gold shot (99.95%) 500 mg \$ 40. 2g \$ 128.

SUMINISTROS DE LABORATORIO

Cole-Parmer Instrument Co. 800-323-4340.

Weiss Research Inc.
Apartado de correos 720109
Houston, TX 77272
1-888-44-Weiss y fax: 281-879-9666 (fax 24/7)

<http://www.weissresearch.com>

Tienen un medidor de pH de \$ 175 (# PHM-150) con compensación automática de temperatura de 0 a 100 grados C y un medidor de pH con conversión manual de temperatura por \$ 125.

McMaster-Carr Supply Co.
PO Box 4355
Chicago, IL 60680-4355
630-833-0300
fax 708-834-9427

<http://www.mcmaster.com>

McMaster-Carr Supply Co.
Apartado de correos 54960
Los Angeles, CA 90054-0960
Ventas y Servicio al Cliente: 562-692-5911
Fax: 562-695-2323 (fax 24/7)

Jeringa de plástico 50 cc con punta cónica 7510A665 pkg. de 10 \$ 18.57
Guantes de neopreno 5278T3 (S, M, L, XL, XXL)
Los guantes de goma de neopreno 5283T6 (M, L, XL) deben especificarse.
Papel de prueba de pH de amplio rango 8707T11 \$ 8.89
Delantal de PVC 53445T75 \$ 4.55
Gafas protectoras con careta 5422T12 \$ 18.94.

También están disponibles un medidor de pH de bolsillo por \$ 59, soluciones de pH, Kits de prueba de agua, placas calientes, tubos de plástico y mucho más.

No hay pedido mínimo. Se venden a cualquiera y toman VISA.

Edmund Scientific Company
101 East Gloucester Pike
Barrington, NJ 08007-1380 EE.UU.
Servicio al cliente: 1-609-573-6260 9 AM a 5 PM MF

Las jeringas de plástico desechables están disponibles en muchas tiendas de suministros veterinarios y agrícolas. Las puntas de infusión de plástico están disponibles en la misma fuente.

Más fuentes se pueden encontrar en:
<http://monatomic.earth.com/database/lab-sources/>

FUENTES DE MATERIAL INICIAL

Agua de mar: Sigma Chemical. \$ 10 / litro. Desde el golfo de Mexico.
Estéril. <http://www.sigma.sial.com/>

Sal marina para reconstituir agua de mar: tienda de alimentos saludables, tienda de alimentos orientales.

Dirigirse al polvo de roca glacial de Gaia Resources en Grand Forks, BC, Canadá.

Consigue oro de un vendedor de monedas.
Consigue polvo de oro al buscarlo en un arroyo.
El polvo de oro podría estar disponible en Keene Engineering en Northridge, CA.

Ver PROVEEDORES QUÍMICOS anteriormente en este Apéndice.
También echa un vistazo a una tienda de suministro de minería de oro.
En California, intente <http://www.treasurenet.com/calgold/prospect.html>
El oro debe ser al menos 99,99% de oro puro.

Néctar dorado (minerales traza). \$ 40 por galón.
<http://bulksales.com/index.htm>
Esto puede ser en tiendas de alimentos saludables.

Trace Minerals Inland Sea Water (\$ 7 por 8 onzas) en su tienda local de alimentos saludables.
Investigación de minerales traza, PO Box 429, Roy,
UT 84076.
<http://www.traceminerals.com>
<http://bulksales.com>

Etherium polvo blanco oro: <http://www.etheriumgold.com/>
teléfono 530-272-1511

Isis white powder gold: <http://onlinehealth.web2010.com/isis.html>

[\[Volver a la primera página\]](#) [\[Volver a la página anterior\]](#) [\[Ir a Addendum\]](#)