



Magnesium acetate

Buscar

**Palabras clave calientes:** 18162-48-6 , 872-50-4 , cloruro de metileno , naftaleno , THF , dióxido de titanio

[ChemicalBook](#) > [Catálogo de productos](#) > [Química orgánica](#) > [Organometalato](#) > [Acetato de magnesio](#)

## Acetato de magnesio

### Solicitud de presupuesto

#### Lista de proveedores de acetato de magnesio

Nombre de empresa: [Henan DaKen Chemical CO., LTD.](#)  
 Empresa:  
 Tel: + 86-371-55531817  
 Correo electrónico: [info@dakenchem.com](mailto:info@dakenchem.com)  
 Sitio web:  
 Introducción del producto: Acetato de magnesio  
 Nombre del producto: **Acetato de magnesio**  
 e productos:  
 CAS: 142-72-3  
 Pureza: 99% Paquete: 100g, 500g, 1KG, 10KG, 100KG

Nombre de empresa: [Henan Tianfu Chemical Co., Ltd.](#)  
 Empresa:  
 Tel: 0371-55170693  
 Correo electrónico: [info@tianfuchem.com](mailto:info@tianfuchem.com)  
 Sitio web:  
 Introducción del producto: CAS: 142-72-3  
 e productos: Pureza: 99% Paquete: 500G; 1KG; 5KG; 25KG

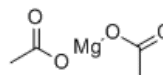
Nombre de empresa: [carrera henan química co](#)  
 Empresa:  
 Tel: + 86-371-86658258  
 Correo electrónico: [sales@coreychem.com](mailto:sales@coreychem.com)  
 Sitio web:  
 Introducción del producto: Nombre del producto: Acetato de magnesio  
 e productos:  
 CAS: 142-72-3  
 Pureza: 98% Paquete: 1KG; 1USD

Nombre de empresa: [Tecnología Co., Ltd. de Hubei Jushe](#)  
 Empresa: [ng](#)  
 Tel: 86-18871470254  
 Correo electrónico: [linda@hubeijusheng.com](mailto:linda@hubeijusheng.com)  
 Sitio web:  
 Introducción del producto: Nombre del producto: acetato de magnesio  
 e productos:  
 CAS: 142-72-3  
 Pureza: 99% Paquete: 5KG; 1KG Observaciones: C2H4MgO2 ++

#### Acetato de magnesio Información básica

[Usos](#)
[Preparación](#)

 Nombre del producto: **Acetato de magnesio**

 Sinónimos: **ACETATO DE MAGNESIO ; ACETATO DE MAGNESIO, 4-HIDRATO ; ACETATO DE MAGNESIO, HIDROSO ; solución de acetato de magnesio ; Sal de magnesio del ácido acético ; SOLUCIÓN DE ACETATO DE MAGNESIO, PARA MOL. BIO L., 1 M EN H2O ; ACETATO DE MAGNESIO ANHIDRO, EXTRA PURO 98-102% ; Acetato de magnesio > 98%**
CAS: **142-72-3**MF: **C4H6MgO4**MW: **142,39**EINECS: **205-554-9**
 Categorías del producto: **intermedios orgánicos;Agente para derretir nieve;Biología molecular por orden alfabético; Tampones biológicos;Tampones BioUltra;Tampones bioUltrabiológicos; Soluciones amortiguadoras Análisis estructural de proteínas;Purificación de ADN y ARN; Reactivos de biología molecular;Reactivos de optimización Biología molecular;Reactivos; Cristalografía de rayos X**
Archivo Mol: **142-72-3.mol**

#### Propiedades químicas del acetato de magnesio

Punto de fusión **72-75 ° C (encendido)**  
 densidad **1.5000**  
 índice de refracción **norte20 / D 1.358**  
 solubilidad **H<sub>2</sub>O: 1 M a 20 ° C, transparente, incoloro**  
 formulario **Líquido**  
 PH **5,0-7,0 (25 °C)**  
 Solubilidad del agua **No miscible o difícil de mezclar con agua.**  
 λmax **λ: 260 nm Amax: 0.04  
λ: 280 nm Amax: 0.02**  
 Merck **13,5676**  
 BRN **3692530**  
 Estabilidad: **Estable. Incompatible con agentes oxidantes fuertes. Evite la humedad.**  
 InChIKey **UEGPKNKPLBYCNK-UHFFFAOYSA-L**  
 Referencia de la base de datos CAS **142-72-3 (Referencia de la base de datos CAS)**  
 Referencia de química del NIST **Acetato de magnesio (142-72-3)**  
 Sistema de registro de sustancias de la EPA **Acetato de magnesio (142-72-3)**

#### Información de seguridad

Nombre de empresa: Xiamen AmoyChem Co., Ltd

Empresa:

Tel: +86592-605 1114

Correo electrónico: sales@amoychem.com

Sitio web:

Introducción del producto: Acetato de magnesio

Nombre del producto: acetato de magnesio

CAS: 142-72-3

Declaraciones de seguridad: 22-24 / 25

WGK Alemania: 3

RTECS: AI5600000

F: 3

TSCA: sí

**Información MSDS**

Proveedor

Idioma

Sal de magnesio del ácido acético

inglés

A TRAVÉS

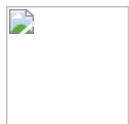
inglés

SigmaAldrich

inglés

ESPARTO

inglés

**Último precio de los fabricantes de acetato de magnesio****acetato de magnesio****Precio FOB de Referencia: US \$ 1250.00 / T**

2021-03-01

CAS: 142-72-3

Min. Orden: 25KG

Pureza: 99%

Capacidad de suministro: 20 toneladas

**Uso y síntesis de acetato de magnesio****Usos**

El acetato de magnesio se utiliza en la fabricación de fibra de rayón para filtros de cigarrillos; y como fijador de tintes en estampación textil. También se utiliza como antiséptico y desinfectante.

**Preparación**

El acetato de magnesio se prepara tratando el óxido de magnesio con ácido acético. El óxido de magnesio reacciona con el ácido acético concentrado en acetato de etilo hirviendo para producir la forma alfa de acetato de magnesio anhidro. La forma beta se obtiene tratando el óxido con ácido acético al 5-6%. En medio de alcohol isobutílico ligeramente hidratado, el producto es un monohidrato,  $Mg(OOCCH_3)_2 \cdot H_2O$ . En solución acuosa, el acetato de magnesio cristaliza como tetrahidrato, el producto comercial. El tetrahidrato se deshidrata a sal anhidra a  $134^\circ C$ .

**Descripción**

El Acetato de Magnesio Anhidro tiene la fórmula química  $Mg(CH_3COO)_2$  y en su forma hidratada, Acetato de Magnesio Tetrahidratado, tiene la fórmula química  $Mg(CH_3COO)_2 \cdot 4H_2O$ . En este compuesto el magnesio metálico tiene una oxidación estado de  $2^+$ .

**Acetato de magnesio****Precio FOB de Referencia: US \$ 1.50 / KG**

2020-07-28

CAS: 142-72-3

Min. Orden: 25KG

Pureza: 98%

Capacidad de suministro: 200 toneladas

**acetato de magnesio****Precio FOB de Referencia: US \$ 1250.00 / T**

2020-06-27

CAS: 142-72-3

Min. Orden: 25KG

Pureza: 99%

Capacidad de suministro: 20 toneladas



El acetato de magnesio es la sal de magnesio del ácido acético. Es deliquescente y, al calentarse, se descompone para formar óxido de magnesio. El acetato de magnesio se usa comúnmente como fuente de magnesio o como reactivo químico.

**Propiedades químicas**

cristales deliquescentes blancos

**Propiedades químicas**

El acetato de magnesio anhidro, un sólido blanco, cristalino y deliquescente, se presenta en dos formas:  $\alpha$ -Mg ( $C_2H_3O_2$ )<sub>2</sub>, formado por la reacción de MgO y ácido acético concentrado (13-33%) en acetato de etilo hirviendo, and  $\beta$ -Mg ( $C_2H_3O_2$ )<sub>2</sub> que se forma usando ácido acético al 5-6%.

**Propiedades físicas**

El acetato de magnesio aparece como cristales higroscópicos blancos. Huele a ácido acético y es soluble en agua. Cuando está en solución acuosa, su pH puede considerarse neutro.

**Características**

En 1881 Charles Clamond inventó la canasta Clamond, uno de los primeros mantos de g

	<p>as efectivos. Los reactivos usados en esta invención incluyen acetato de magnesio, hidróxido de magnesio y agua.</p> <p>El acetato de magnesio se usa comúnmente como fuente de magnesio o para el ion acetato en experimentos químicos. Un ejemplo de esto es cuando se usaron acetato de magnesio y nitrato de magnesio para realizar simulaciones de dinámica molecular y mediciones de tensión superficial. En el experimento, los autores encontraron que el acetato tenía una afinidad más fuerte por la superficie en comparación con el ion nitrato y que el <math>Mg^{2+}</math> repelía fuertemente la interfase aire / líquido. También encontraron que el <math>Mg^{2+}</math> tenía una tendencia más fuerte a unirse con el ion acetato en comparación con el nitrato.</p> <p>Uno de los usos más frecuentes del acetato de magnesio se encuentra en la mezcla denominada acetato de calcio y magnesio (CMA). Es una mezcla de acetato de calcio y acetato de magnesio. El CMA se considera un anticongelante alternativo ecológico al NaCl y al <math>CaCl_2</math>. El CMA también actúa como un poderoso agente de control de emisiones de partículas tóxicas y de <math>SO_2</math>, <math>NO_x</math> en los procesos de combustión del carbón para reducir la lluvia ácida y como un catalizador eficaz para facilitar la combustión del carbón.</p>
Usos	<p>Tinte fijador en estampación textil, desodorante, desinfectante y antiséptico.</p> <p>El acetato de magnesio se utiliza en química y biología molecular como reactivo y fuente de magnesio. El magnesio tiene una variedad de funciones biológicas en la enzimología, la integridad estructural de la pared y la membrana celular, la fisiología de las células musculares y la estructura del ácido nucleico. El magnesio es un cofactor esencial en muchas enzimas, incluida la desoxirribonucleasa (DNasa), las enzimas de restricción EcoR I y EcoR V y Ribonucleasa H. El magnesio también estabiliza los ácidos nucleicos poliméricos como el ARN de transferencia y las ribozimas.</p> <p>El acetato de magnesio se ha utilizado ampliamente en la cristalización de proteínas. Se ha publicado un protocolo para la separación de las isoenzimas MB y BB de la creatina quinasa y la isoenzima LD1 de la lactato deshidrogenasa que implica la elución con acetato de magnesio.</p>
Usos	<p>El uso más grande del acetato de magnesio es la producción de fibra de rayón, que se utiliza para la estopa de filtros de cigarrillos. El acetato de magnesio también tiene usos como fijador de tintes en la impresión textil, como desodorante, desinfectante, antiséptico en medicina y como reactivo químico.</p>
Definición	ChEBI: La sal de magnesio del ácido acético.
La seguridad	<p>El acetato de magnesio es un compuesto relativamente seguro de manipular y se le ha otorgado una clasificación de riesgo para la salud de cero. Sin embargo, siempre debe manipularse con guantes y gafas de seguridad. Si entra en contacto con los ojos, la piel, se inhala o se inhala, causará irritación en las áreas respectivas: ojos, piel, sistema gastrointestinal y pulmones.</p>
Síntesis química	<p>Síntesis de acetato de magnesio a partir de la reacción de hidróxido de magnesio con ácido acético.</p> $2CH_3COOH + Mg(OH)_2 \rightarrow (CH_3COO)_2Mg + 2H_2O$ <p>Carbonato de magnesio suspendido en agua destilada con una solución de ácido acético al 20%.</p> $2CH_3COOH + MgCO_3 \rightarrow Mg(CH_3COO)_2 + La$ <p>reacción de magnesio metálico con ácido acético disuelto en nitrógeno seco benceno hace que se forme acetato de magnesio junto con la liberación de un gas, presumiblemente hidrógeno.</p> $Mg + 2CH_3COOH \rightarrow Mg(CH_3COO)_2 + H_2$
almacenamiento	Debido a que es muy higroscópico, debe almacenarse alejado del agua. También es incompatible con oxidantes fuertes y no debe mezclarse con ellos.
Métodos de purificación	Cristalizarlo en ácido acético anhidro, luego secar al vacío durante 24 horas a 100o. [Nencollas J Chem Soc 744 1956, Beilstein 2 IV 113.]
<b>Productos de preparación de acetato de magnesio y materias primas</b>	
Materias primas	Anhídrido acético -> Nitrato de magnesio
Productos de preparación	2- [1-METIL-5- (TRIFLUOROMETIL) PIRAZOL-3-YL] -TIOFENO-5-CARBOXALDEHÍDO

Etiqueta: **Acetato de magnesio (142-72-3)** Información relacionada del producto

2- (clorosulfonil) acetato de magnesio nitrato de hidrazina acetato de cobalto de etilo Acetato de calcio Acetato de Potasio CESIUM ACETATO de manganeso (II) acetato HIDRAZINA ACETATO 97 Acetato de etilo de magnesio óxido de ACETATO anhídrido acético Sulfato de magnesio heptahidratado Acetato de butilo cloroacético

[HomePage](#) | [Empresas miembro](#) | [Publicidad](#) | [Contacta con nosotros](#) | [Sitio web anterior](#) | [MSDS](#) | [Índice CAS](#) | [Base de datos CAS](#)

Copyright © 2017 ChemicalBook Todos los derechos reservados.