

"2020, Año de Leona Vicario, Benemérita Madre de la Patria"

COMENTARIOS

Con fundamento en el numeral 4.11.1 de la Norma Oficial Mexicana NOM-001-SSA1-2010, se publica el presente proyecto a efecto de que los interesados, a partir del 1º de noviembre y hasta el 31 de diciembre de 2020, lo analicen, evalúen y envíen sus observaciones o comentarios en idioma español y con el sustento técnico suficiente ante la CPFEUM, sito en Río Rhin número 57, colonia Cuauhtémoc, código postal 06500, Ciudad de México. Fax: 5207 6890

Correo electrónico: consultas@farmacopea.org.mx.

DATOS DEL PROMOVENTE

Nombre: _____
Institución o empresa: _____
Teléfono: _____

Cargo: _____
Dirección: _____
Correo electrónico: _____

MONOGRAFÍA NUEVA

Dice	Debe decir	Justificación*
MAGNESIA PHOSPHORICA		
MgHPO ₄ . 3H ₂ O MM 174.33 [7782-75-4]		
SINÓNIMOS		
Latin. <i>Magnessi phosphas, Magnesium phosphoricum</i>		
Español. Monohidrogenofosfato de magnesio trihidratado, fosfato monoácido de magnesio trihidratado, fosfato dibásico de magnesio trihidratado.		
DESCRIPCIÓN. Polvo blanco, inodoro, cristalino, estable al aire. Pierde humedad a 200 °C.		
SOLUBILIDAD. Soluble en ácidos diluidos, poco soluble en agua, insoluble en alcohol.		
ENSAYOS DE IDENTIDAD		
A. Al añadir 0.2 mL de amarillo titán SI, 0.2 mL de la Solución 1 y gota a gota solución de hidróxido de sodio 2 M, se desarrolla una coloración roja.		

"2020, Año de Leona Vicario, Benemérita Madre de la Patria"

Dice	Debe decir	Justificación*
B. Al añadir 2 mL de SR de Molibdato y Vanadato de Amonio a 1 mL de la <i>Solución 1</i> , se genera un color amarillo. Si la mezcla es calentada se observa la formación lenta de un precipitado amarillo.		
<i>Solución 1:</i> Disolver 1.5 g de la muestra en ácido clorhídrico diluido al 5 % (v/v) para obtener un volumen de 30 mL.		
C. Disolver 0.1 g de magnesia phosphorica en una mezcla de 2 mL de ácido nítrico diluido y 8 mL de agua.		
FOSFATOS. MGA 0511. Una solución de la muestra da reacción positiva a las pruebas de identidad de los fosfatos.		
MAGNESIO. MGA 0511 Una solución de la muestra da reacción positiva a las pruebas de identidad de magnesio.		
ARSÉNICO. MGA 0111. Método I. No más de 5 ppm. Determinar en 1 g de la sustancia.		
CLORUROS. MGA 0161. No más de 200 ppm. Determinar en 0.25 g de la sustancia disuelta en una mezcla de 5 mL de ácido nítrico al 5 % (v/v) y 10 mL de agua.		
SULFATOS. MGA 0861. No más de 300 ppm. Determinar con 10 mL de la Solución 1, adicionar 5 mL de agua.		
METALES PESADOS. MGA 0561 Método I.		
Preparación de la muestra. Disolver 1.5 g de a muestra en suficiente ácido clorhídrico para obtener un volumen de 30 mL de solución.		

"2020, Año de Leona Vicario, Benemérita Madre de la Patria"

Dice	Debe decir	Justificación*
Procedimiento. A 7.5 mL de la preparación de la muestra, añadir ácido clorhídrico diluido para obtener 15 mL.		
Interpretación. No más de 40 ppm.		
VALORACIÓN. MGA 0991. Contiene no menos de 98 % y no más de 101 % de fosfato dibásico de magnesio. Mezclar 0.2 g de la sustancia con 3 mL de ácido clorhídrico 0.1 M, añadir 50 mL de agua, 10 mL de solución buffer de cloruro de amonio pH 10 y 50.0 mg de negro de eriocromo T triturado. Añadir 25 mL una solución de edetato disódico 0.1 M y calentar hasta que el precipitado se disuelva. Valorar con una solución de sulfato de zinc 0.1 M hasta que el vire cambie de azul a morado.		
Cada mililitro de edetato disódico 0.1 M es equivalente a 17.43 mg de fosfato dibásico de magnesio.		

*Para una mejor comprensión de su solicitud adjunte bibliografía u otros documentos que sustenten sus comentarios.