

"2023, Año de Francisco Villa, el revolucionario del pueblo"

COMENTARIOS

Con fundamento en el numeral 6.3.3.1 de la Norma Oficial Mexicana NOM-001-SSA1-2020, se publica el presente proyecto a efecto de que los interesados, a partir del 1º de noviembre y hasta el 31 de diciembre de 2023, 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.

Correo electrónico: consultas@farmacopea.org.mx.

DATOS DEL PROMOVENTE

Nombre: _____
Institución o empresa: _____
Teléfono: _____

Cargo: _____
Dirección: _____
Correo electrónico: _____

EL TEXTO EN COLOR ROJO HA SIDO MODIFICADO

Dice	Debe decir	Justificación*
AMMONIUM CARBONICUM		
SINÓNIMOS		
Latín. <i>Ammonii carbonas, Ammoniae sesquicarbonas, Carbonas ammonicus, Sal volatile siccum.</i>		
Español. Carbonato de amonio.		
El carbonato de amonio está constituido por una mezcla de carbonato de diamonio ((NH ₄) ₂ HCO ₃), bicarbonato de amonio (NH ₄ HCO ₃) y carbamato de amonio (NH ₂ COONH ₄) en proporciones variables.		
Contiene no menos de 30 % y no más de 34 37 % de NH ₃ .		
DESCRIPCIÓN. Masas cristalinas, translúcidas, en cristales cúbicos o polvo. Expuesto al aire desprende amoníaco y dióxido de carbono y se transforma en bicarbonato de amonio.		

"2023, Año de Francisco Villa, el revolucionario del pueblo"

Dice	Debe decir	Justificación*
<p>SOLUBILIDAD. Fácilmente soluble en agua, la porción del carbamato es soluble en alcohol prácticamente insoluble en alcohol al 96%.</p>		
ENSAYOS DE IDENTIDAD		
<p>A. Una solución (1 en 20) de la muestra produce efervescencia con los ácidos.</p>		
<p>B. Al calentar la muestra, se volatiliza sin dejar residuo y los vapores son alcalinos al papel tornasol.</p>		
<p><i>C. MGA 0511. La muestra da reacción positiva a carbonatos y bicarbonatos.</i></p>		
<p><i>D. MGA 0511. La muestra da reacción positiva a sales de amonio.</i></p>		
<p>RESIDUO DE LA IGNICIÓN. MGA 0751. No más de 0.1 %.</p>		
<p>SULFATOS. MGA 0861. No más de 0.005 %. Una muestra de 2 g no contiene más sulfatos que los correspondientes a 0.10 mL de SV de ácido sulfúrico 0.02 N.</p>		
<p>METALES PESADOS. MGA 0561. Método I. No más de 10 ppm. Reducir a polvo fino una muestra de 2 g, calentar en baño de agua, adicionar al residuo 1.0 mL de SV de ácido clorhídrico 3 N y evaporar a sequedad. Disolver el residuo en 2 mL de SV de ácido acético 1 N y diluir con agua a 25 mL</p>		
<p>VALORACIÓN. MGA 0991. Depositar aproximadamente 2 g de muestra en un matraz Erlenmeyer previamente puesto a peso constante, provisto de tapón de</p>		

"2023, Año de Francisco Villa, el revolucionario del pueblo"

Dice	Debe decir	Justificación*
<p>vidrio, conteniendo 10 mL de agua, y pesar otra vez para obtener el peso de la muestra. Adicionar 50 mL de SV de ácido sulfúrico 1 N y titular el exceso de ácido con SV de hidróxido de sodio 1 N utilizando SI de anaranjado de metilo como indicador. Efectuar una determinación en blanco y hacer las correcciones necesarias. Cada mililitro de SV de ácido sulfúrico 1 N equivale a 17.03 mg de NH₃.</p>		
<p>HISTORIA. Mencionado en la <i>Enciclopedia de la Mat. Méd. Pura</i> de Allen, I: 259.</p>		
<p>PREPARACIONES Solución tintura ϕ. Concentración 1/10</p>		
<p>Carbonato de amonio..... 100 g</p>		
<p>Agua purificada c.b.p..... 1 000 mL</p>		
<p>Dinamizaciones. 2x hasta 5x, en agua purificada. Deben ser preparaciones recientes.</p>		

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