

"2019, Año del Caudillo del Sur, Emiliano Zapata"

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 2019, 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@farmacoepa.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		
[10361-29-2]		
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 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 % 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.		
SOLUBILIDAD. Fácilmente soluble en agua, la porción del carbamato es soluble en alcohol.		
ENSAYOS DE IDENTIDAD A. Una solución (1 en 20) de la muestra produce efervescencia con los ácidos.		

"2019, Año del Caudillo del Sur, Emiliano Zapata"

Dice	Debe decir	Justificación*
B. Al calentar la muestra, se volatiliza sin dejar residuo y los vapores son alcalinos al papel tornasol.		
RESIDUO DE LA IGNICIÓN. MGA 0751. No más de 0.1 %.		
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.		
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.		
VALORACIÓN. MGA 0991. Depositar Colocar aproximadamente 2 g de muestra en un matraz Erlenmeyer previamente puesto a peso constante, provisto de tapón de 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 NH ₃ .		
HISTORIA. Mencionado en la <i>Enciclopedia de la Mat. Méd. Pura</i> de Allen, I: 259.		
PREPARACIONES		
Solución tintura φ FM Concentración 1/10		
Carbonato de amonio..... 100 g		
Agua purificada c.b.p..... 1 000 mL		
Dinamizaciones. 2x hasta 5x, con en agua purificada; 6x y siguientes con alcohol oficial. Deben ser preparaciones recientes.		

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