



“2025, Año de la Mujer Indígena”

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 mayo y hasta el 30 de junio de 2025, 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*
CUPRUM ACETICUM		
C ₄ H ₆ CuO ₄ Cu(CH ₃ COO) ₂	MM 181.63 [142-71-2]	
SINÓNIMOS		
Latín. <i>Cupri acetas, Acetas cupricus.</i>		
Español. Acetato cúprico.		
Contiene no menos del 99.0 y no más del 101.0% calculado como acetato de cobre monohidratado.		
DESCRIPCIÓN. Prismas de color azul verdoso, casi transparentes. Se descompone en acetona a 270 °C, dióxido de carbono y cobre metálico.		
SOLUBILIDAD. Soluble en agua, y ligeramente soluble en alcohol, poco ligeramente soluble en éter y glicerol.		
ENSAYOS DE IDENTIDAD		
A. MGA 0511. Una solución de la muestra da reacción positiva a las pruebas de identidad para sales de cobre.		



“2025, Año de la Mujer Indígena”

Dice	Debe decir	Justificación*
B. MGA 0511. Una solución de la muestra da reacción positiva a las pruebas de identidad para acetatos.		
ASPECTO DE LA SOLUCIÓN. MGA 0121. Disolver 1.00 g de la muestra en una mezcla de 15.0 ml de agua y 0.20 mL de ácido acético glacial. La solución es transparente.		
HIERRO. MGA-FHO 0020. No más de 20 ppm. Disolver 0.50 g de material en 10.0 ml de agua. Transferir la solución resultante a un embudo de decantación con 20.0 mL de ácido clorhídrico al 25% y 10.0 ml de metil isobutil cetona y agitar vigorosamente durante 3 min. Añadir 10 ml de agua a la fase orgánica separada y agitar nuevamente durante 3 min. Emplear la fase acuosa para la determinación.		
CLORUROS. MGA 0161. Disolver 3.0 g del material en una mezcla de 40 mL de agua y 0.6 ml de ácido acético glacial. Calentar a 70 °C. Dejar enfriar. Diluir a 45 ml con agua. Emplear 15 mL de la solución de prueba para la determinación. Guardar el resto de la solución para la determinación de sulfatos.		
MATERIA NO PRECIPITADA CON SULFURO DE HIDRÓGENO (opcional) No más del 0.1 %, calculado como sulfato. Disolver 2.0 g de material en una mezcla de 92 ml de agua y 8.0 mL de SR de ácido sulfúrico diluido. Calentar a 70 °C y burbujear sulfuro de hidrógeno en la solución hasta que no se formen más precipitados de sulfuro de cobre. Este precipitado se ocupa en la		



“2025, Año de la Mujer Indígena”

Dice	Debe decir	Justificación*
<p>determinación de níquel. Dejar enfriar. Dejar sedimentar. Filtrar. Transferir 50.0 ml del filtrado a un crisol de porcelana. Evaporar a sequedad y calcinar el residuo hasta masa constante a unos 600 °C.</p>		
<p>NÍQUEL (opcional). Al residuo de la prueba anterior, añádanse 2.0 mL de SR de ácido clorhídrico y 1.0 mL SR de ácido nítrico. Evaporar hasta sequedad. Disolver el residuo en una mezcla de 3.0 mL de SR de ácido nítrico diluido y 17.0 mL de agua. A 4.0 mL de la solución resultante, añádanse 4.0 mL de agua, 5.0 mL de SR de agua de bromo, 7.0 mL de SR de amoníaco diluida y 3.0 mL de una solución de 10 g de dimetilgloxima en alcohol al 90%. La mezcla no presenta un color más intenso que una mezcla de referencia preparada exactamente de la misma manera a partir de 8,0 mL de agua, 5.0 mL de SR de agua de bromo, 7.0 mL de SR de amoníaco diluida y 3.0 mL de una solución de 10 g de dimetilgloxima en alcohol al 90%.</p>		
<p>SULFATOS. MGA 0861. No más de 150 ppm. 15 ml de la solución de prueba preparada para la Prueba de cloruros cumple con el límite de 150 ppm.</p>		
<p>VALORACIÓN. MGA. 991. Disolver 0.400 g en 50 mL de agua. Añadir 10 g de yoduro de potasio R y 6 mL de ácido acético glacia RI. Titular con SV de tiosulfato de sodio 0.1 M en presencia de 5 mL de SI de almidón.</p> <p>1 mL de solución de tiosulfato de sodio 0.1 M corresponde a 19.965 mg de acetato de cobre monohidrato.</p>		



“2025, Año de la Mujer Indígena”

Dice	Debe decir	Justificación*
HISTORIA. Mencionado en la <i>Enciclopedia de la Mat. Méd. Pura</i> de Allen, IV: 16.		
PREPARACIONES		
Solución tintura ϕ. Concentración 1/100		
Acetato cúprico 10 g		
Agua purificada c.b.p. 1 000 mL		
Dinamizaciones. 3x y siguientes, con agua purificada.		
Trituraciones. 1x y siguientes.		
Deben ser preparaciones recientes.		

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

CONSULTA