



“2026, Año de Margarita Maza Parada”

**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 hasta el 30 de junio de 2026, lo analicen, evalúen y envíen sus observaciones o comentarios en idioma español y con el sustento técnico suficiente ante la CPFEUM, sita en Río Rhin número 57, colonia Cuauhtémoc, código postal 06500, Ciudad de México, o al correo electrónico: [consultas@farmacopea.org.mx](mailto: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*
<b>MGA 0161. LÍMITE DE CLORUROS</b>		
Esta prueba se basa en la reacción de precipitación de los cloruros presentes en una muestra dada con una solución de nitrato de plata, produciendo un precipitado de color blanco de cloruro de plata, el cual se compara visualmente contra el precipitado producido por una cantidad conocida de cloruros.		
<b>Recomendaciones especiales.</b> Utilizar los mismos volúmenes y reactivos, tanto para la solución de la muestra como para la solución de referencia que contiene la cantidad especificada de cloruros.		
Cuando se acidula la solución y no queda perfectamente clara, filtrar a través de papel filtro que tenga reacción negativa a cloruros.		



“2026, Año de Margarita Maza Parada”

Dice	Debe decir	Justificación*
<p>Adicionar el volumen requerido de <b>SR SR1</b> de nitrato de plata, a las soluciones de la muestra y referencia para efectuar la precipitación del cloruro de plata. Mezclar, dejar reposar y hacer las observaciones comparativas en un plano horizontal contra un fondo oscuro y una fuente de luz directa a los lados de los tubos.</p>		
<p>Cuando la monografía individual señala efectuar la prueba a un volumen especificado de solución o de sustancia y el límite para cloruros corresponde a 0.2 mL o menos de solución de ácido clorhídrico 0.02 N, la prueba se realiza con la solución sin diluir. En tales casos se debe mantener la misma relación de volumen, tanto para la solución de referencia como para la solución de la muestra. Al aplicar la prueba a sales de metales pesados, los cuales normalmente muestran una reacción ácida, se omite la acidulación y no se neutraliza la solución.</p>		
<p>Las sales de bismuto se disuelven en algunos mililitros de agua y con 2 mL de ácido nítrico antes de agregar la <b>SR SR1</b> de nitrato de plata. Utilizar tubos Nessler del mismo diámetro.</p>		
<p><b>Procedimiento.</b> En un tubo Nessler disolver la cantidad de muestra especificada en la monografía respectiva, con 30 o 40 mL de agua y si la sustancia es una solución, se le agrega el agua necesaria para obtener dichos volúmenes. Neutralizar la solución con ácido nítrico, utilizando papel tornasol como indicador. En otro</p>		



“2026, Año de Margarita Maza Parada”

Dice	Debe decir	Justificación*
<p>tubo Nessler se prepara la solución de referencia que sirve de comparación, con la cantidad de solución de ácido clorhídrico 0.02 N especificada en la monografía respectiva y se le adiciona agua a un volumen de 30 o 40 mL. Agregar 1 mL de ácido nítrico y 1 mL de <b>SR SR1</b> de nitrato de plata, tanto al tubo de la muestra como al de referencia y enseguida agua hasta 50 mL. Mezclar y dejar reposar durante 5 min, protegidos de la luz. Observar y comparar que la turbiedad producida por la muestra no sea mayor que la de la solución de referencia especificada en la monografía.</p>		

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

CONSULTA