

**DATOS DEL PROMOVENTE** 





"2022, Año de Ricardo Flores Magón, Precursor de la Revolución Mexicana"

## **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 agosto y hasta el 30 de septiembre de 2022, 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.

| Nombre: Institución o empresa: Teléfono: |                      | Cargo: Dirección: Correo electrónico: |                |
|--|----------------------|---------------------------------------|----------------|
| EL TEXTO EN COLOR ROJO                   | ) HA SIDO MODIFICADO |                                       |                |
| Dice                                     |                      | Debe decir                            | Justificación* |
| 3. ENVASES DE VIDRIO                     |                      |                                       |                |

| Dice  | Debe decil | Justilicación |
|---|------------|---------------|
| 3. ENVASES DE VIDRIO                                  |            |               |
| Las pruebas que se describen para la                  |            |               |
| caracterización y verificación de los envases de      |            |               |
| vidrio empleados en preparados farmacéuticos,         |            |               |
| están diseñadas para verificar el tipo de vidrio y la |            |               |
| resistencia al ataque bajo condiciones específicas.   |            |               |
| Los vidrios tipo I de borosilicato se usan en         |            |               |
| envases para preparaciones inyectables. El tipo II    |            |               |
| vidrio calizo con tratamiento, puede utilizarse para  |            |               |
| preparados farmacéuticos inyectables cuya             |            |               |
| estabilidad haya sido demostrada y para               |            |               |
| preparados orales. El vidrio tipo III calizo, ofrece  |            |               |
| baja resistencia hidrolítica y generalmente no se     |            |               |
| utiliza para preparados farmacéuticos inyectables,    |            |               |
| excepto en el caso que contengan vehículos no         |            |               |
| acuosos y se haya demostrado la estabilidad del       |            |               |
| preparado. El vidrio tipo NP (no tratado), se utiliza | V          |               |
| exclusivamente para productos orales y tópicos.       |            |               |







| Dice   | Debe decir | Justificación* |
|--|------------|----------------|
| Cuando el preparado farmacéutico es sensible a la    |            |                |
| luz, se utilizan envases de vidrio coloreado que     |            |                |
| cumplan con lo especificado en la prueba de          |            |                |
| transmisión de luz.                                  |            |                |
| Por último, se incluye la determinación de arsénico  |            |                |
| en el medio resultante de la prueba de resistencia   |            |                |
| hidrolítica, para asegurar que la composición del    |            |                |
| vidrio es la adecuada, muy especialmente en el       |            |                |
| caso de preparaciones parenterales acuosas.          |            |                |
| Entre los diversos tipos de envases que son          |            |                |
| utilizados para conservar los preparados             |            |                |
| farmacéuticos, se encuentran los que se elaboran     |            | ¥              |
| de vidrio y cuya forma puede ser botella, frasco,    |            |                |
| ampolleta y frasco ámpula o vial, Este tipo de       |            |                |
| envases debe proteger y guardar adecuadamente        |            |                |
| la integridad del producto contenido durante todo el |            |                |
| tiempo que el preparado permanezca en dicho          |            |                |
| envase y hasta el momento de su uso, evitando        |            |                |
| cualquier alteración en su estabilidad.              |            |                |
| Los envases de vidrio, por su modo de fabricación    |            |                |
| pueden obtenerse por estiramiento y por              |            |                |
| moldeado. Los que se obtienen por estiramiento       |            |                |
| son livianos, de paredes delgadas y frágiles,        |            |                |
| generalmente se utilizan para las ampolletas y       | · ·        |                |
| forma de administración unidosis, en cambio, los     |            |                |
| envases fabricados por moldeado presentan buena      |            |                |
| resistencia mecánica, son relativamente más          |            |                |
| pesados, su espesor puede ser variable,              |            |                |
| principalmente el fondo, que es más grueso,          |            |                |
| usualmente son empleados en la elaboración de        |            |                |
| frascos ámpula o viales, para administración de      |            |                |







| Dice  | Debe decir | Justificación* |
|---|------------|----------------|
| productos multidosis, sus capacidades van de 1.0 mL hasta 1000 mL.  |            |                |
| Por lo anterior, la selección del envase debe realizarse de forma muy cuidadosa, tomando en consideración que, de acuerdo a su composición, existen diferentes tipos de vidrio, como se indica a continuación y cuyas características difieren entre ellos:   |            |                |
| <ul> <li>Vidrio tipo I, de borosilicato, es un vidrio<br/>neutro que posee una fuerte resistencia<br/>hidrolítica y gran resistencia a los choques<br/>térmicos, por lo general se usa para envasar<br/>preparaciones inyectables, aunque también<br/>es adecuado para la mayor parte de las<br/>preparaciones farmacéuticas, sean o no de<br/>administración parenteral.</li> </ul>                          |            |                |
| <ul> <li>Vidrio tipo II, calizo, tiene una elevada<br/>resistencia hidrolítica resultante de un<br/>tratamiento apropiado a la superficie y puede<br/>ser útil para envasar productos inyectables<br/>cuya estabilidad haya sido previamente<br/>demostrada, también es adecuado para<br/>resguardar medicamentos de administración<br/>oral, así como preparaciones acuosas ácidas<br/>y neutras.</li> </ul> |            |                |
| <ul> <li>Vidrio tipo III, es un vidrio calizo con muy baja<br/>resistencia hidrolítica, generalmente usado<br/>para envasar productos inyectables que<br/>contengan un vehículo no acuoso y del cual<br/>se haya determinado su estabilidad. Útil<br/>también para contener polvos de aplicación</li> </ul>   |            |                |







| Dice  | Debe decir | Justificación* |
|---|------------|----------------|
| parenteral y no parenteral. Este tipo de vidrio<br>no es adecuado para contener soluciones<br>inyectables acuosas ni preparaciones<br>liofilizadas.   |            |                |
| <ul> <li>Vidrio tipo IV llamado también NP (no<br/>parenteral), usado comúnmente para contener<br/>medicamentos orales como jarabes o<br/>suspensiones.</li> </ul>  |            |                |
| Los envases de vidrio pueden ser incoloros, siendo totalmente transparentes, normalmente se usan para envasar los medicamentos de administración parenteral, pero en el caso de preparaciones farmacéuticas que, por sus características son sensibles a la luz, se utilizan envases de vidrio colorido, los cuales contienen pequeñas cantidades de óxidos metálicos para obtener el color. Es importante tener en cuenta que todos los envases de vidrio destinados a resguardar preparaciones farmacéuticas, líquidas o sólidas, deben ser translúcidas para permitir la inspección visual del contenido, además de cumplir con lo especificado en la prueba de <i>transmisión de la luz, numeral 3.3</i> de este subcapítulo. |            |                |
| La superficie interna de los envases de vidrio puede ser tratada de forma especial para mejorar su resistencia hidrolítica, así mismo, la superficie externa de los mismos puede recibir algún tratamiento con el propósito de reducir la fricción y mejorar su resistencia a la abrasión, pero teniendo  |            |                |







| Dice  | Debe decir | Justificación* |
|---|------------|----------------|
| Cuando los envases de vidrio se complementen con aditamentos de material diferente como es el |            |                |
| caso de los tapones para frascos viales, éstos  |            |                |
| deberán cumplir con lo especificado para <i>Tapones</i>                                       |            |                |
| de elastómeros para productos inyectables,  |            |                |
| numeral 7 del capítulo de envases primarios.  |            |                |
| A continuación, se describen las pruebas  | A          |                |
| adecuadas para identificar el tipo de vidrio de los   |            |                |
| envases, así como su resistencia al ataque bajo   |            |                |
| condiciones específicas y a fin de verificar la   |            |                |
| estabilidad química de los mismos garantizando la   |            |                |
| ausencia de migración de alguno de sus  |            |                |
| componentes hacia el medicamento. Entre dichas  |            |                |
| pruebas se incluye la determinación de arsénico, la   |            |                |
| cual se realiza utilizando el medio acuoso  |            |                |
| resultante de la prueba de resistencia hidrolítica, lo  |            |                |
| que permite asegurar que la composición del vidrio  |            |                |
| es la adecuada, muy especialmente para el caso  |            |                |
| de las preparaciones parenterales acuosas.  |            |                |
| 3.1. RESISTENCIA HIDROLÍTICA: PRUEBA CON  |            |                |
| VIDRIO MOLIDO   |            |                |
| Estas pruebas determinan Esta prueba determina  |            |                |
| la resistencia de los envases nuevos de vidrio, al  |            |                |
| ataque con agua. La magnitud del ataque se  |            |                |
| determina por la cantidad de álcali liberado por el   |            |                |
| vidrio, bajo condiciones específicas. La cantidad de  |            |                |
| álcali es pequeña en el caso de los vidrios más   |            |                |
| resistentes, por lo que es muy importante verificar   |            |                |
| minuciosamente las pruebas y <del>efectuarlas</del>   |            |                |
| efectuadas en áreas libres de vapores y polvo. Los  |            |                |
| aparatos deben ser de gran exactitud y precisión.   |            |                |





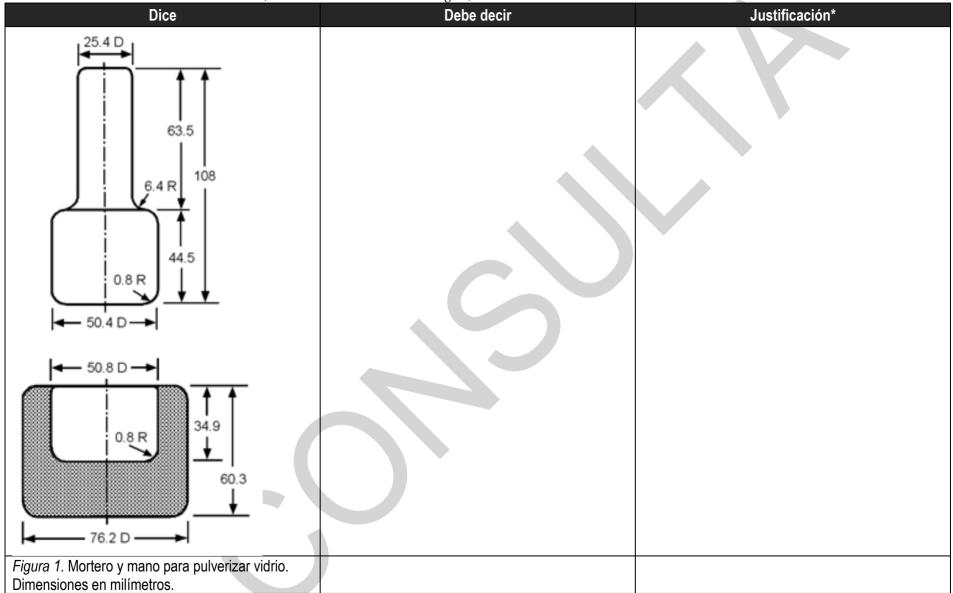


| Dice  | Debe decir | Justificación* |
|---|------------|----------------|
| 3.1.1. Reactivos  |            |                |
| Reactivos   |            |                |
| Agua de alta pureza. Cumple con las especificaciones del <i>Agua de alta pureza</i> indicada en el capítulo de <i>Sistemas críticos</i> . En el proceso se evitan las tuberías y recipientes de cobre y las líneas se purgan antes de utilizarlas para surtir el agua en los recipientes de prueba.   |            |                |
| Solución indicadora de rojo de metilo. Disolver 24.0 mg de sal sódica de rojo de metilo en <i>Agua de alta pureza</i> y llevar a un volumen de 100 mL. Si es necesario, neutralizar con solución de hidróxido de sodio 0.02 N, de tal forma, que la titulación de 100 mL de <i>Agua de alta pureza</i> , que contiene cinco gotas del indicador, no requiera más de 0.02 mL de solución de hidróxido de sodio 0.02 N, para efectuar el cambio de coloración a pH 5.6. |            |                |
| 3.1.2. Equipo   |            |                |
| Equipo  |            |                |
| <b>Autoclave.</b> Utilizar una autoclave capaz de mantener una temperatura de 121 ± 2.0 °C, equipada con un termómetro, un medidor de presión, una válvula de escape y un soporte adecuado para acomodar contener por lo menos 12 envases de prueba, por encima del nivel del agua.   |            |                |
| <b>Mortero y mano.</b> Utilizar un mortero y mano de acero duro, fabricado de acuerdo a las especificaciones de la <i>figura 1</i> .  |            |                |















| Dice  | Debe decir | Justificación* |
|---|------------|----------------|
| 3.1.3. Equipos adicionales  | 2000 00000 |                |
| Equipos adicionales   |            |                |
| Mallas de 20.3 cm de diámetro de acero inoxidable   |            |                |
| números 20, 40 y 50; charola receptora y tapa.  |            |                |
| Matraces erlenmeyer de vidrio resistente curado   |            |                |
| según especificaciones.   |            |                |
| Martillo de 900 g.  |            |                |
| lmán.   |            |                |
| Desecador.  |            |                |
| Equipo volumétrico adecuado.  |            |                |
| 3.1.4. Preparación de la muestra  |            |                |
| Preparación de la muestra   |            |                |
| Seleccionar al azar seis o más envases,   |            |                |
| enjuagarlos cuidadosamente con Agua de alta   |            |                |
| pureza y secar aplicando corriente de aire limpio y   |            |                |
| seco. Los recipientes se rompen con el martillo y   |            |                |
| se reducen a fragmentos de aproximadamente  |            |                |
| 25 mm. Dividir alrededor de 100 g de la muestra en  |            |                |
| tres porciones aproximadamente iguales, colocar   |            |                |
| una de ellas en el mortero, triturar golpeando tres o   |            |                |
| cuatro veces con el un martillo y posteriormente con la mano del mortero. Vaciar el contenido del |            |                |
| mortero sobre el tamiz <del>n.</del> º nº 20 colocado en  |            |                |
| batería con los números 40 y 50, agitar para lograr   |            |                |
| una buena separación.   |            |                |
| Repetir la operación con las dos porciones  |            |                |
| remanentes. Las fracciones retenidas en las mallas  |            |                |
| números 20 y 40 se vacían nuevamente en el  |            |                |
| mortero, triturar una vez más golpeando con el  |            |                |
| martillo y la mano del mortero, <del>pasar</del> pasarlo por la                                   | /          |                |
| batería de tamices. Vaciar la charola receptora y   |            |                |







| Dice  | Debe decir | Justificación* |
|---|------------|----------------|
| sacudir la batería de mallas por medios mecánicos durante 5 min o manualmente por un tiempo equivalente. La porción retenida en el tamiz n.º n° 50, de más de 10 g, conservarla en un desecador hasta que se utilice para las pruebas.  Extender la muestra en un papel glassine y pasar el imán para eliminar las partículas de fierro que puedan haberse introducido durante el proceso de trituración.   |            |                |
| En un matraz Erlenmeyer de 250 mL de paredes gruesas, se deposita la porción de vidrio pulverizado y se lava seis veces con 30 mL de acetona en cada ocasión, agitando cada vez durante 30 s; decantar con cuidado la acetona. Después de los lavados, en la muestra no aparecen partículas aglomeradas, ni en la superficie de los granos se observan partículas finas adheridas. Secar el matraz y su contenido a 140 °C durante 20 min; transferir la muestra a un pesafiltro y enfriar en un desecador. Analizar dentro de las 48 h siguientes. |            |                |
| 3.1.5. Procedimiento Procedimiento  |            |                |
| En un matraz erlenmeyer de 250 mL previamente digerido con <i>Agua de alta pureza</i> , en un baño de agua a 90 °C durante 24 h o a 121 °C durante 1 h, depositar 10 g de la muestra preparada, exactamente pesados; agregar 50 mL de <i>Agua de alta pureza</i> , agregar esta misma cantidad a otro matraz, preparado de la misma manera, que sirve como prueba en blanco. Tapar los matraces con   |            |                |







| Dice  | Debe decir | Justificación* |
|---|------------|----------------|
| vasos de precipitados de borosilicato invertidos, previamente tratados como ya se indicó para los matraces y de tamaño tal que sus fondos estén apoyados perfectamente sobre la boca de los matraces. Acomodar en el la autoclave, cerrar y calentar hasta que el vapor salga vigorosamente por la válvula abierta; continuar calentando durante 10 min. Cerrar la válvula, ajustar la temperatura para que se eleve 1 °C/min, hasta 121 °C (se emplean de 19 a 23 min para obtenerla). Mantener esta temperatura ± 2.0 °C durante 30 min, a partir del momento en que se alcance. Reducir el calor de modo que el la autoclave se enfríe a una velocidad de 0.5 °C/min y la presión se normalice en un lapso de 38 a 46 min, ventilando si es necesario para evitar la formación de vacío. Enseguida enfriar los matraces bajo agua corriente. Decantar el agua de cada matraz dentro de un recipiente limpio; lavar el polvo de vidrio con cuatro porciones de 15 mL cada una de <i>Agua de alta pureza</i> ; agregar los lavados decantados a la porción principal en el matraz correspondiente; a la prueba en blanco se adicionan también 60 mL de <i>Agua de alta pureza</i> . Agregar cinco gotas de SI de rojo de metilo y titular inmediatamente cada matraz con solución de ácido sulfúrico 0.02 N, usando una microbureta. Corregir el volumen de solución de ácido sulfúrico 0.02 N empleado para neutralizar el extracto correspondiente a 10 g de la muestra de vidrio, con el volumen empleado para la prueba en |            |                |







|                               | Dice                         |  | Debe decir                            | Justificación* |
|-------------------------------|------------------------------|--|---------------------------------------|----------------|
|                               | olumen corregido             |  |                                       |                |
|                               | a <i>tabla</i> 2 según e     |  |                                       |                |
|                               | ites de resistencia          | a del vidrio   |                                       |                |
| pulverizado.                  |                              |  |                                       |                |
| Vidrio<br>tipo                | Tamaño del<br>envase<br>(mL) | Límite máximo en<br>mL de solución de<br>ácido sulfúrico<br>0.02 N |                                       |                |
| I                             | Todos                        | 1.0  |                                       |                |
| II                            | Todos                        | 8.5  |                                       |                |
| III                           | Todos                        | 8.5  |                                       | <b>Y</b>       |
| NP                            | Todos                        | 15.0   |                                       |                |
|                               | ENCIA HIDROLÍ<br>ES INTERNAS | TICA DE  |                                       |                |
| Reactivos:                    |                              |  |                                       |                |
| Agua purifica                 |                              |  |                                       |                |
|                               |                              | do de carbono. Es  |                                       |                |
|                               |                              | ervida por 5 min o   |                                       |                |
|                               |                              | absorber dióxido de  |                                       |                |
| carbono de l<br>Ácido clorhío |                              |  |                                       |                |
|                               |                              | ng de rojo de metilo   |                                       |                |
| en 100 mL d                   |                              | ng de rojo de metilo   | · · · · · · · · · · · · · · · · · · · |                |
| Equipo:                       | c dicorioi.                  |  |                                       |                |
|                               | lentamiento para             | 50 °C  |                                       |                |
|                               | Itilizar una autocla         |  |                                       |                |
|                               |                              | 121 ± 1 °C con un  |                                       |                |
|                               |                              | resión, una válvula de   |                                       |                |
|                               |                              | o para colocar por lo  |                                       |                |

Página 11 de 19







|                               | Dice   | = : <b>= :</b> , : ::: | Debe decir                            | Justificación* |
|-------------------------------|--|------------------------|---------------------------------------|----------------|
| menos 12 enva                 | ses de prueba por en   | cima del nivel         |                                       |                |
| del agua.                     |  |                        |                                       |                |
| Baño de agua a                | a 80 °C.   |                        |                                       |                |
|                               | umplan con los requis  |                        |                                       |                |
|                               | cisión y calidad de vid  |                        |                                       |                |
|                               | de 100, 250 y 500 m  | L.                     |                                       |                |
| Muestra:                      |  |                        |                                       |                |
|                               | ón se efectúa en enva  |                        |                                       |                |
|                               | de líquido necesario   |                        |                                       |                |
| •                             | apacidad de los enva   | ses, se indican        |                                       |                |
| en la tabla 3.                | en de líquido de prue  | ha v númoro            |                                       |                |
| de valoraciones               |  | ba y Hulllelo          |                                       |                |
| ue valoraciones               |  |                        |                                       |                |
| Volumen de<br>Ilenado<br>(mL) | Volumen de<br>líquido de prueba<br>para una<br>valoración (mL) | Número de valoraciones |                                       |                |
| Hasta 3                       | 25.0   | 1                      |                                       |                |
| Más de 3 y<br>hasta 30        | 50.0   | 2                      |                                       |                |
| Más de 30 y<br>hasta 100      | 100.0  | 2                      |                                       |                |
| Más de 100                    | 100.0  | 3                      | · · · · · · · · · · · · · · · · · · · |                |
| Procedimiento                 | . Enjuagar cuidadosa   | amente cada            |                                       |                |
|                               | ces como mínimo ca   |                        |                                       |                |
|                               | libre de dióxido de ca   |                        |                                       |                |
|                               | cedimiento de limpiez  |                        |                                       |                |
| efectuar en no i              | menos de 20 min y no   | n más de               |                                       |                |
|                               | ar los envases cerrado   |                        |                                       |                |







| Dice Dice   | Debe decir | Justificación* |
|---|------------|----------------|
| material inerte, en un baño de agua o en un horno, aproximadamente a 50 °C, durante más o menos 2 min. No enjuagar antes de la prueba.  Los envases se llenan con agua purificada libre de  |            |                |
| dióxido de carbono hasta el volumen de llenado. Cada envase, incluidas las ampolletas, deben taparse sin ajustar, con un material inerte como una cápsula de vidrio neutro o papel aluminio, previamente enjuagado con agua purificada libre de dióxido de carbono. Los envases en forma de |            |                |
| cartuchos o jeringas prellenados prellenadas se cierran en forma adecuada con material que no interfiera en la prueba. Colocar los envases en la cesta de la autoclave.   |            |                |
| Colocar la cesta en la autoclave que contenga una cantidad de agua suficiente para que la cesta permanezca fuera del agua. Cerrar la autoclave y efectuar las siguientes operaciones:   |            |                |
| Calentar a 100 °C y permitir que el vapor salga por la válvula de ventilación durante 10 min.   |            |                |
| Cerrar la válvula de ventilación y elevar la temperatura de 100 a 121 °C a una velocidad de 1 °C por min.   |            |                |
| Mantener la temperatura a 121 $\pm$ 1 °C durante $\frac{60 \pm 1 \text{ min}}{80 \pm 1 \text{ min}}$ 80 $\pm$ 1 min.  |            |                |
| Reducir la temperatura de 121 a 100 °C a una velocidad de 0.5 °C por min, purgando para evitar la formación de vacío.   |            |                |
| No abrir la autoclave antes de que se haya enfriado a 95 °C.  |            |                |







| Dice   | Debe decir | Justificación* |
|--|------------|----------------|
| Retirar los envases de la autoclave, con las   |            |                |
| precauciones necesarias, colocarlos en un baño de  |            |                |
| agua a 80 °C y hacer correr agua corriente y fría,   |            |                |
| cuidando que el agua no entre en contacto con las  |            |                |
| cubiertas de aluminio sueltas, para evitar la  |            |                |
| contaminación de la solución de extracción.  |            |                |
| El tiempo de enfriado no debe exceder de 30 min.   |            |                |
| Efectuar la valoración de las soluciones de  |            |                |
| extracción dentro de una hora posterior a la   |            |                |
| remoción de los envases de la autoclave, según el  |            |                |
| siguiente procedimiento:   |            |                |
| Combinar los líquidos obtenidos de los envases   |            | Ť              |
| tratados y <del>mezclarlos</del> mezclados. Colocar el   |            |                |
| volumen indicado en la tabla 3 en un matraz balón;   |            |                |
| en otro matraz igual introducir el mismo volumen   |            |                |
| de agua purificada libre de dióxido de carbono,  |            |                |
| adicionar a cada matraz, 0.05 mL de rojo de metilo   |            |                |
| por cada 25 mL de líquido. Valorar ambos con HCl   |            |                |
| 0.01 M, de forma que el color de la solución en el   |            |                |
| líquido problema sea igual al obtenido en el blanco.   |            |                |
| Restar el valor obtenido en el blanco al valor   |            |                |
| obtenido en el líquido de prueba y expresar los  |            |                |
| resultados en mL de HCl 0.01 M por 100 mL de   |            |                |
| líquido de prueba. Expresar los resultados de la   |            |                |
| valoración que sean menores de 1.0 mL con dos  |            |                |
| decimales y los resultados mayores o iguales a 1.0 mL con un decimal.                            |            |                |
|  |            |                |
| Límites. Los resultados, o el promedio de los resultados si se efectuó más de una valoración, no |            |                |
| ·  |            |                |
| son mayores que los indicados en la tabla 4.   | V .        |                |







|   | Dice         | ,                | Debe decir | Justificación* |
|---|--------------|------------------|------------|----------------|
| Tabla 4. Límites p<br>hidrolítica de supe<br>vidrio.                    |              |                  |            |                |
| Volumen máximo de HCI<br>0.01 M por 100 mL de líquido<br>de prueba (mL) |              | 00 mL de líquido |            |                |
| Volumen de<br>Ilenado<br>(mL)   | Tipos I y II | Tipo III         |            |                |
| Hasta 1   | 2.0          | 20.0             |            |                |
| Superior a 1 y<br>hasta 2   | 1.8          | 17.6             |            |                |
| Superior a 2 y<br>hasta 5   | 1.3          | 13.2             |            |                |
| Superior a 5 y<br>hasta 10  | 1.0          | 10.2             |            |                |
| Superior a 10 y<br>hasta 20   | 0.80         | 8.1              |            |                |
| Superior a 20 y<br>hasta 50   | 0.60         | 6.1              |            |                |
| Superior a 50 y<br>hasta 100  | 0.50         | 4.8              |            |                |
| Superior a 100 y<br>hasta 200   | 0.40         | 3.8              |            |                |
| Superior a 200 y<br>hasta 500   | 0.30         | 2.9              |            |                |
| Superior a 500  | 0.20         | 2.2              |            |                |







| Dice   | Debe decir | Justificación* |
|--|------------|----------------|
| 3.3. TRANSMISIÓN DE LUZ                                |            |                |
| 3.3.1. Equipo.   |            |                |
| Equipo.  |            |                |
| Emplear un espectrofotómetro de sensibilidad y         |            |                |
| exactitud adecuadas, adaptado para medir la            |            |                |
| cantidad de luz transmitida por materiales de vidrio   |            |                |
| o plástico, transparentes o translúcidos, utilizados   |            |                |
| como envases para productos farmacéuticos.             |            |                |
| Para los envases fabricados con vidrio o plástico      |            |                |
| transparente, utilizar un espectrofotómetro de         |            |                |
| sensibilidad y exactitud adecuada, para medir y        |            |                |
| registrar la cantidad de luz trasmitida. Para          |            | v              |
| materiales translúcidos, de vidrio o plástico, se      |            |                |
| emplea un espectrofotómetro de características         |            |                |
| anteriormente descritas y adicionalmente capaz de      |            |                |
| medir y registrar la luz transmitida por rayos difusos |            |                |
| o por rayos paralelos.                                 |            |                |
| 3.3.2. Preparación de la muestra.                      |            |                |
| Preparación de la muestra.                             |            |                |
| El recipiente se rompe o corta con una sierra          |            |                |
| circular provista de un disco abrasivo húmedo de       |            |                |
| carborundum o de diamante. En el caso de vidrio        |            |                |
| soplado, seleccionar aquellas secciones que            |            |                |
| representan el espesor promedio de la pared y se       |            |                |
| recortan al tamaño adecuado para ser colocadas         |            |                |
| en el espectrofotómetro. Después de cortar, se         |            |                |
| lava y se seca cada muestra, evitando rayar la         |            |                |
| superficie.  |            |                |
| Si la muestra es tan pequeña que no cubre la           |            |                |
| abertura del portaceldillas, se tapa la parte que      |            |                |
| falta con papel opaco o con cinta adhesiva,            |            |                |







| Dice   | Debe decir | Justificación* |
|--|------------|----------------|
| siempre y cuando la longitud de la muestra sea mayor que la de la abertura del espectrofotómetro. Justamente antes de colocar la muestra, limpiar con papel especial para lentes y se monta con ayuda de alguna cera u otros medios adecuados, cuidando de no dejar marcas ni huellas digitales sobre las superficies a través de las cuales pasará la luz.  |            |                |
| 3.3.3. Procedimiento.  |            |                |
| Procedimiento.   |            |                |
| Colocar las muestras en el espectrofotómetro con su eje cilíndrico paralelo al plano de la abertura y centrado con respecto a la misma. Cuando la colocación es correcta, el rayo de luz es perpendicular a la superficie de la muestra y las pérdidas por de reflexión son mínimas. La transmitancia de la muestra se mide en las regiones adecuadas del espectro, tomando el aire como referencia. Cuando se dispone de un aparato con registrador, se hace en forma continua, o bien con un espectrofotómetro manual, a intervalos de 20 nm, en la región entre 290 y 450 nm.  El promedio de las lecturas de luz transmitida observadas, no es mayor del indicado en la tabla 5. En envases para contener preparados de aplicación oral o tópica, los valores de transmisión no pueden desviarse en más de 10 % de los establecidos en la tabla 5, en cualquier longitud de onda, en la región entre 290 y 450 nm. |            |                |







|                                    | Dice  | ,   | Debe decir | Justificación* |
|------------------------------------|---|---|------------|----------------|
| tamaño interme<br>no será mayor    | ue la transmisión de<br>dio a los expresado<br>a la que se establec<br>no superior enlistado  | es en la <i>tabla 5</i> ,<br>se para el           |            |                |
| Para envases r<br>límites establed | nayores a 20 mL, se<br>idos para 20 mL.<br>s de luz transmitida                               | e aplican los                                     |            |                |
|                                    | y para plásticos.   | para viario ac                                    |            | *              |
| Tamaño                             | Máximo por cient<br>transmitida entre   |   |            |                |
| nominal<br>(mL)                    | Recipientes para<br>sellado a la<br>flama   | Recipientes<br>para cierre<br>con tapa o<br>tapón |            |                |
| Hasta 1.0                          | 50  | 25  |            |                |
| Mayor a 1.0<br>hasta 2.0           | 45  | 20  |            |                |
| Mayor a 2.0<br>hasta 5.0           | 40  | 15  |            |                |
| Mayor a 5.0<br>hasta 10            | 35  | 13  |            |                |
| Mayor a 10<br>hasta 20             | 30  | 12  |            |                |
| Mayor a 20                         | 25  | 10  |            |                |
| 3.4. CONTENIE                      | OO DE ARSÉNICO.   | MGA 0111.   |            |                |
| determinación de la prueba de Re   | e la muestra. Para<br>utilizar 35 mL del ag<br>esistencia hidrolítica<br>ral 3.2 del presente | ua resultante en de superficies                   |            |                |







| Dice  | Debe decir | Justificación* |
|---|------------|----------------|
| seleccionando el volumen de un envase de vidrio tipo I, cuyo volumen sea de 50 mL o mayor, o tomar 35 mL de la combinación del contenido de varios envases de vidrio tipo I de capacidad menor a 50 mL y proceder como se indica en el MGA 0111. Prueba límite de arsénico. |            |                |
| El límite para contenido de arsénico es de 0.1 µg.  |            |                |

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

