Filtro de Vidrio de Óxido de Holmio para Espectrofotómetros – HI801-11

Description

?El holmio es un elemento de tierras raras de color blanco plateado y maleable. El holmio reacciona con el oxígeno para formar óxido de holmio. Los vidrios que contienen óxido de holmio o una solución de óxido de holmio son útiles en la calibración de espectrofotómetros debido a sus picos de absorción agudos en el espectro visible. El Instituto Nacional de Tecnología (N.I.S.T.), anteriormente Oficina Nacional de Estándares (N.B.S.), utiliza una solución de óxido de holmio sellada en cubetas de sílice como material de referencia estándar (SRM 2034) para la trazabilidad. La solución de óxido de holmio se prepara con óxido de holmio disuelto en ácido perclórico. Esta solución tiene muchas bandas de absorción bien definidas. Se encontr? que el SRM2034 es estable hasta por treinta años *El HI801-11 es trazable a SRM 2034 y se suministra con un certificado que identifica los valores máximos de absorbancia del filtro dentro de 0.1 nm de incertidumbre. El filtro de óxido de holmio HI801-11 se usa con el modo de verificación de longitud de onda que se encuentra en el espectrofotómetro de iris HI801. El filtro se coloca en el medidor y luego se usa el modo de verificación de longitud de onda para verificar el posicionamiento de la longitud de onda. Una vez que se completa la verificación, el medidor mostrará los picos de longitud de onda y se compararán con los valores que se encuentran en el certificado. Los valores deben estar dentro de +/- 1.5 nm del valor certificado.* Publicación especial NIST 260-192?**CARACTERÍSTICAS Y BENEFICIOS:**
Filtro de óxido de Holmio

- Se suministra con certificado de análisis trazable a SRM 2034
- Todos los valores están certificados y tienen una incertidumbre inferior a 0.1 nm
- Empaquetado en un soporte de cubeta de plástico hermético a la luz

Especificaciones

Paquete	Frascos goteros
Cantidad	300 pruebas
Método	Adaptación de los Métodos Estándar para el Análisis de Agua Potable y Agua Residual, 18a edición, método de la calmagita. La reacción entre el calcio y los reactivos provoca un color rojo en la muestra.