

## Manual Instrucciones

# HI 3834 Test Kit de Hierro



www.hannachile.com

Lo Echevers 311, Quilicura, Santiago

Teléfono: (2) 2862 5700

Estimado Cliente,

Gracias por elegir un Producto Hanna.

Sírvase leer las instrucciones detenidamente antes de utilizar el Kit de Análisis Químico para, de este modo, tener la información necesaria para el correcto uso del mismo. Si necesita más información técnica, no dude en contactar nuestra dirección de correo electrónico.

Desembale el kit y examínelo minuciosamente para asegurarse de que no ha sufrido daños durante el transporte. Si hay algún desperfecto, notifíquelo inmediatamente a su Distribuidor o al Servicio de Atención al Cliente de Hanna más cercano.

Cada kit va equipado con:

- Reactivo HI 3834-0, paquetes (50 u);
- 1 cubo comparador color;
- 1 vaso plástico (20 mL).

**Nota:** Todo elemento defectuoso ha de ser devuelto en su embalaje original.

## ESPECIFICACIONES

Rango	0 a 5 mg/L (ppm) Hierro
Incremento Mínimo	1 mg/L (ppm) Hierro
Método Análisis	Colorimétrico
Cantidad Muestra	10 mL
Número de Tests	50 (de media)
Dimensiones Estuche	220x145x55 mm
Peso Embarque	142,5 g

## TRANSCENDENCIA Y USO

Generalmente, el agua de la tierra y el agua superficial no contienen más de 1 mg/L (ppm) de hierro; pero debido a la minería y a los desagües industriales, se han observado mayores niveles de hierro. El hierro en el agua parece ser más una molestia que un riesgo. La presencia de hierro puede manchar las coladas y dar un sabor agrí dulce al agua.

El Test Kit de Hierro de Hanna determina la concentración de hierro en agua mediante la conversión de estado ferroso ( $Fe^{2+}$ ). El test es rápido, fácil y seguro. El cubo de color simplifica la obtención del nivel de hierro en agua.

## REACCION QUIMICA

El hierro puede existir como iones ferrosos ( $Fe^{2+}$ ) o férricos ( $Fe^{3+}$ ). El Test Kit de Hanna determina los niveles totales de hierro en agua vía un método colorimétrico. En primer lugar todos los iones férricos son reducidos mediante sulfato sódico a iones ferrosos. La fenantrolina se mezcla con los iones ferrosos y forma una solución de color naranja. La intensidad de color de la solución determina la concentración de hierro.

## INSTRUCCIONES

LEA TODAS LAS INSTRUCCIONES ANTES DE USAR EL KIT

- Quite la tapa del vaso de plástico. Enjuáguelo con la muestra de agua y llénelo hasta la marca de 10 mL.



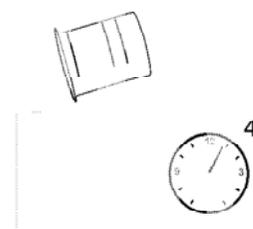
- Añada un paquete de reactivo HI 3834-0.



- Coloque la tapa y mezcle la solución hasta que los sólidos se disuelvan.



- Retire la tapa y transfiera la solución al cubo comparador de color. Déjelo reposar durante 4 minutos.



- Determine qué color se ajusta mejor a la solución en el cubo y registre el resultado como mg/L (ppm) hierro.



## REFERENCIAS

Libro Anual 1987 de ASTM Standard, Volúmen 11.01 Agua (1), págs. 531-535.

Métodos Estándar para el Examen de Aguas Potables y Residuales, 16ª Edición, págs. 215-219.

## SALUD Y SEGURIDAD

Los productos químicos contenidos en este kit pueden ser peligrosos si son manipulados indebidamente. Lea la Hoja Informativa referente a Salud y Seguridad antes de efectuar este test.