

## Manual de Instrucciones

# HI 3826 Test Kit de Amoníaco para Agua de Mar

**HANNA**  
instruments

www.hannachile.com

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 en nuestra dirección de correo electrónico: [ventas@hannachile.com](mailto:ventas@hannachile.com).

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 se suministra con:

- 1 vaso (20 mL);
- 1 cubo comparador de color;
- Reactivo 1 (20 mL);
- Reactivo 2 (20 mL).

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

VERSION  
12/00  
ISTR3826  
12/99

## ESPECIFICACIONES

Rango	0 a 2.5 mg/L NH <sub>3</sub> -N
Incremento Mínimo	0.5 mg/L NH <sub>3</sub> -N
Método de Análisis	Colorimétrico
Cantidad Muestra	10 mL
Número de Tests	25 (de media)
Dimensiones Estuche	220x145x55 mm
Peso Embarque	180 g

## TRANSCENDENCIA Y USO

En la naturaleza, el nivel de amoníaco en el agua puede variar. El agua del suelo normalmente contiene amoníaco debido a la putrefacción de plantas y animales. Sin embargo, la presencia de amoníaco en la superficie del agua puede ser una prueba de contaminación, bien por el vertido de residuos o por causas naturales.

El Test Kit de Amoníaco de Hanna determina la concentración de amoníaco en el agua de modo fácil. El kit es portátil y puede ser utilizado tanto como instrumento de campo como de laboratorio.

\* mg/l equivale a ppm (partes por millón)

## REACCION QUIMICA

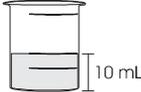
El nivel de amoníaco en mg/L (o ppm), el amoníaco al igual que el nitrógeno, se determina mediante método colorimétrico.

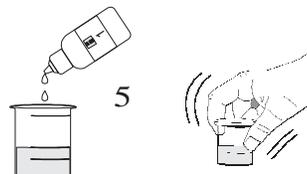
El reactivo Nessler (Reactivo 2) reacciona con el amoníaco, bajo fuertes condiciones alcalinas, y forma un complejo de color amarillo (véase ecuación a cont.). La adición de una solución salina Rochelle (Reactivo 1) inhibe la precipitación de los iones de calcio y magnesio debido a la presencia del reactivo alcalino Nessler. La intensidad de color de la solución determina la concentración de amoníaco.



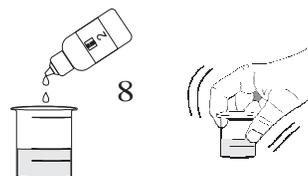
## INSTRUCCIONES

LEA TODAS LAS INSTRUCCIONES ANTES DE USAR EL KIT

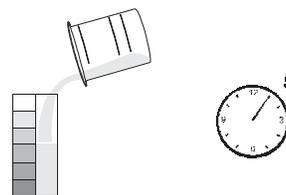
- Quite la tapa del vaso de plástico. Enjuague el vaso de plástico con la muestra de agua y llénelo hasta la marca de 10 mL 
- Añada 5 gotas de Reactivo 1, coloque la tapa y mézclelo girando el vaso en pequeños círculos.



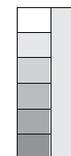
- Añada 8 gotas de Reactivo Nessler, coloque la tapa y mézclelo haciendo girar el vaso cuidadosamente.



- Quite la tapa y transfiera la solución al cubo comparador de color. Déjelo reposar durante 5 minutos.



- Determine que color se ajusta mejor a la solución en el vaso, y registre los resultados en mg/L (o ppm) NH<sub>3</sub>-N



## REFERENCIAS

Métodos Standard para el Análisis de Aguas Potables y Residuales, 16ª Edición, 1985, págs. 379-382.

## 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.