

# HI 3824

## Test Kit de Amoníaco para Agua Dulce



www.hannachile.com  
Lo Echevers 311, Quilicura, Santiago  
Teléfono: (2) 2862 5700

Estimado Cliente,  
Gracias por elegir un Producto Hanna.  
Le invitamos a leer detenidamente las instrucciones antes de utilizar el Kit de Análisis Químico para, de este modo, tener la información necesaria para el correcto uso del mismo. 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.

Este kit se suministra con:

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

VERSION 12/00  
ISTR3824 12/99

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

### 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.

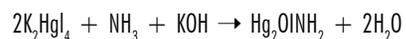
\* mg/l equivale a ppm (partes por millón)

### REACCION QUIMICA

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

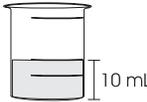
El reactivo Nessler reacciona con el amoníaco, bajo fuertes condiciones alcalinas, y forma un complejo de color amarillo (véase ecuación a cont.). La adición de una solución EDTA (ácido Etilendiamino tetra-acético) inhibe la precipitación de iones de calcio y magnesio debido a la presencia del reactivo alcalino Nessler.

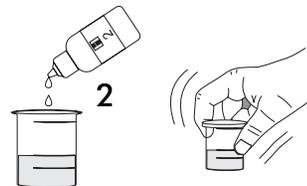
La intensidad de color de la solución determina la concentración de amoníaco.



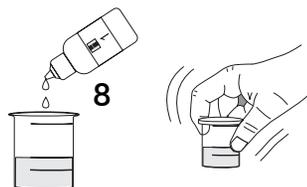
### INSTRUCCIONES

LEA TODAS LAS INSTRUCCIONES ANTES DE USAR EL KIT

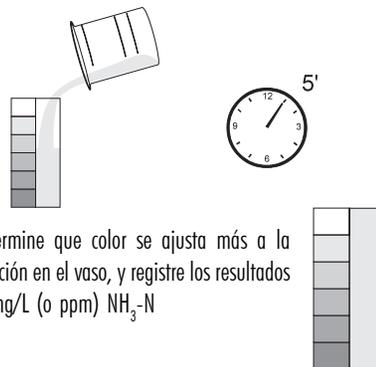
- Quite la tapa del vaso de plástico. Enjuague el vaso de plástico con la muestra de agua y llénelo hasta la marca de 10 mL. 
- Añada 2 gotas de Reactivo 2, coloque la tapa y haga girar el vaso cuidadosamente en pequeños círculos.



- Añada 8 gotas de Reactivo 1, coloque la tapa y mezcle con cuidado haciendo girar el vaso en pequeños círculos.



- Retire la tapa y transfiera la solución al cubo comparador de color. Deje que repose durante 5 minutos.



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

### REFERENCIAS

Métodos Standard para el Examen de Aguas Potables Residuales, 16ª Edición, 1985, páginas 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.