

# HI 3835 Test Kit de Salinidad



www.hannaarg.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 nuestra dirección de correo electr.: [sat@hannaspain.com](mailto:sat@hannaspain.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 va equipado con:

- Vial;
- Reactivo 1 (30 mL);
- Reactivo 2 (30 mL);
- Reactivo 3 (120 mL);
- Jeringa y émbolo calibrados.

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

12/99 VERSION R1.01/01  
ISTR3835R1

## ESPECIFICACIONES

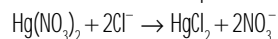
Rango	0 a 40 g/kg (ppt)
Método de Análisis	Titramétrico
Cantidad Muestra	1 mL
Número de Tests	110 (de media)
Dimensiones Estuche	200x120x60 mm
Peso de Embarque	460 g

## TRANSCENDENCIA Y USO

La Salinidad se define como el total de sólidos en agua después de que todos los carbonatos se hayan convertido en óxidos, todo el bromuro y yoduro haya sido sustituido por cloruro y toda la materia orgánica se haya oxidado. El valor es en g/kg o ppt (partes por millar). El control de la salinidad es esencial para los residuos industriales y el agua de mar. El Test Kit de Hanna mide la salinidad usando un método titramétrico rápido y eficiente. El test requiere solo unos pocos pasos simples y seguros para obtener el resultado. Los componentes están contenidos en un estuche compacto, lo que lo hace perfecto para tests "in situ".

## REACCION QUIMICA

El nivel de salinidad en g/kg se determina mediante un método de titración con nitrato de mercurio. El pH baja hasta aprox. 3 mediante la adición de ácido nítrico. Los iones de mercurio reaccionan con los iones de cloruro para formar cloruro de mercurio. Cuando hay un número excesivo de iones de mercurio presentes, se mezcla con difenilcarbazona para formar una solución de color púrpura. El cambio de color de amarillo a violeta indica el punto final.



## INSTRUCCIONES

LEA TODAS LAS INSTRUCCIONES ANTES DE USAR EL TESTKIT

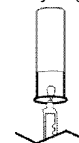
Nota: Introduzca la punta de la pipeta en la parte cónica de la jeringa y girela. El ajuste ha de ser hermético.

Nota: Use puntas separadas para muestreo y titración.

- Coja la jeringa de titración e introduzca el émbolo totalmente dentro de la jeringa. Inserte la punta en la muestra de agua y tire del émbolo hasta que el extremo más bajo del obturador del émbolo esté en la marca 0 mL de la jeringa.



- Añada la muestra de la jeringa al vial de plástico.



- Añada 1 gota de Reactivo 1 y mezcle cuidadosamente para no derramar parte de la solución. La solución se volverá de color violeta.



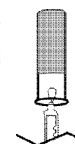
- Mientras hace girar el vial, añada React.2 gota a gota hasta que la sol. se vuelva amarilla. Ponga la tapa.



- Coja la jeringa de titración e inserte una nueva punta de pipeta. Introduzca el émbolo totalmente dentro de la jeringa. Inserte la punta en la Sol. Reactivo 3 y tire del émbolo hasta que la parte inferior del obturador del émbolo esté en la marca 0 mL de la jeringa.



- Coloque la punta de la jeringa en el vial de plástico y añada la solución de titración gota a gota, girándolo tras cada gota para que se mezcle. Siga añadiendo Sol. de Titración hasta que la Sol. en el vial cambie de amarillo a violeta.
- Lea los mililitros de Sol. de Titración de la escala de la jeringa, y multiplique por 40 para obtener la salinidad en g/kg (ppt).



## ACCESORIOS

HI 3835-100 Reactivos de Repuesto (100 tests)

## REFERENCIAS

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

## 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.