

Reactivos de repuesto para kit de prueba química de acidez (100 pruebas)

HI3820-100



Descripción

Los HI3820-100 son reactivos para la determinación de la acidez mediante titulación con el kit de prueba química de acidez. Hay suficientes reactivos para aproximadamente 100 pruebas que se pueden utilizar con el kit de prueba de Hanna. Estos reactivos de alta calidad se fabrican en nuestras instalaciones de última generación y están claramente marcados con el número de lote y la fecha de vencimiento en cada paquete para su trazabilidad.

- Reactivos preparados previamente para facilitar su uso.
- Elaborado con productos químicos de alta pureza.
- Marcado con fecha de vencimiento y número de lote para trazabilidad.

Especificaciones

Nombre de la especificación	Detalle
Código SKU	HI3820-100

Nombre de la especificación	Detalle
Tipo	valoración
Incremento más pequeño	1 mg/L (ppm) 5 mg/L (ppm)
Método	naranja de metilo/fenolftaleína
Número de pruebas	110 promedio.
Información de pedidos	El kit de prueba HI3820 incluye 10 ml de reactivo de cloruro de sodio, 10 ml de indicador azul de bromofenol, 10 ml de indicador de fenolftaleína, 120 ml de titulador de acidez, recipiente calibrado de 10 ml, recipiente calibrado de 50 ml y jeringa calibrada con punta.
Reactivo	HI3820-100
Rango de acidez	0-100 mg/L (ppm) 0-500 mg/L (ppm)

Accesorios

No Especifica

Cómo pedir

No Especifica

Ventajas

Los HI3820-100 son reactivos de alta calidad que vienen premedidos, lo que permite a los usuarios lograr mediciones de acidez rápidas y precisas con el kit de prueba química. Estos reactivos siguen el método de naranja de metilo/fenolftaleína para determinar la concentración de ácido fuerte/ácido total.

Para la determinación de acidez fuerte, también conocida como acidez de naranja de metilo, el titulante de hidróxido de sodio reacciona con los ácidos presentes en la muestra. Con la adición del indicador azul de bromofenol, la solución cambia de amarilla a verde/azul a medida que alcanza el punto final de pH cerca de pH 4,5. Para la determinación de acidez total, también conocida como acidez de fenolftaleína, también se utiliza hidróxido de sodio como titulante. Con la adición del indicador de fenolftaleína, la solución cambia de rosa a medida que alcanza el punto final de pH cerca de pH 8,3. La cantidad de mililitros de titulante utilizados para alcanzar el punto final apropiado determinará la acidez como mg/L de CaCO_3 . Estos reactivos están diseñados para usarse con muestras que tienen un rango de acidez esperado de 0 a 100 mg/L y de 0 a 500 mg/L de CaCO_3 .

Video

No Especifica