

Kit para monoclóramina CHEMets®

K-6802/R-6802: 0 - 20 ppm $\text{NH}_2\text{Cl}-\text{Cl}_2$

Información de seguridad

Lea la Hoja de datos de seguridad (disponible en www.chemetrics.com) antes de realizar este procedimiento de prueba. Use gafas de seguridad y guantes protectores.

Procedimiento de prueba

1. Llene el recipiente de muestra hasta la marca de 20 ml con la muestra que se analizará. Fig. 1
2. Agregue **4 gotas** de Solución estabilizadora A-6804. Fig. 2
3. Agregue **4 gotas** de Solución catalizadora A-6805 (verde). Fig. 2
4. Inmediatamente coloque la ampolla CHEMet, comenzando con la punta, en el recipiente de muestra. Agitar brevemente para mezclar el contenido de la taza, luego chasquear la punta. La ampolla se llenará, dejando una burbuja para la mezcla. Fig. 3
5. Para mezclar la ampolla, voltéela varias veces permitiendo que la burbuja se mueva de un extremo al otro.
6. Seque la ampolla. Obtenga un resultado de la prueba **5 minutos** después de haber roto la punta.
NOTA: El desarrollo del color depende de la temperatura de la muestra. Si la temperatura de la muestra es inferior a 10 °C, espere 7 minutos.
7. Obtenga un resultado de prueba colocando la ampolla entre los estándares de color hasta encontrar el color de mejor coincidencia. Fig. 4
NOTA: Para convertir a ppm $\text{NH}_2\text{Cl}-\text{N}$ (monoclóramina como nitrógeno), divida el resultado de la prueba por 5.

Método de prueba

El equipo de análisis de monoclóramina CHEMets®¹ utiliza la química del alcohol hidroxibencílico.² La monoclóramina reacciona con el alcohol hidroxibencílico en presencia de nitroferricianuro de sodio para formar un complejo de color verde. Este método de ensayo mide monoclóramina como cloro ($\text{NH}_2\text{Cl}-\text{Cl}_2$).

CHEMetrics ofrece kits de prueba de amoníaco que emplean la química HBA y que pueden utilizarse junto con este kit para determinar la concentración de amoníaco libre. Póngase en contacto con technical@chemetrics.com para más detalles.

Los niveles de monoclóramina por encima del intervalo de prueba pueden provocar la aparición de un color azul verdoso intenso. Los altos niveles de amoníaco residual pueden producir falsos resultados bajos de la prueba.

1. CHEMets es una marca comercial registrada de CHEMetrics, LLC. Patente estadounidense n° 3,634,038
2. Krom, Michael D., Spectrophotometric Determination of Ammonia: A study of a Modified Berthelot Reduction Using Salicylate and Dichloroisocyanurate, The Analyst, V105 págs. 305-316, 1980.



www.chemetrics.com
4295 Catlett Road, Midland, VA 22728 EE. UU.
Correo electrónico: orders@chemetrics.com
Ene. de 2023, rev. 2

