

# Kit para amoníaco CHEMetrics®

K-1420/R-1402: 0 - 4 y 0 - 80 ppm N

## Información de seguridad

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

## Procedimiento de prueba 0 - 4 ppm

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-1404. Fig. 2
3. Agregue **4 gotas** de Solución catalizadora A-1405 (verde). Fig. 2
4. Agregue **4 gotas** de Solución activadora A-1406 (azul). Fig. 2
5. 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
6. Para mezclar la ampolla, voltéela varias veces permitiendo que la burbuja se mueva de un extremo al otro.
7. Seque la ampolla. Obtenga un resultado de la prueba **5 minutos** después de haber roto la punta.
8. Obtenga un resultado de prueba colocando la ampolla entre los estándares de color hasta encontrar el color de mejor coincidencia. Fig. 4

**NOTA:** Utilice la escala de concentración de la etiqueta del comparador que corresponda al rango del procedimiento de análisis que se está usando.

## Procedimiento de prueba 0 - 80 ppm

1. Con la jeringa que se proporciona, extraiga 1,0 mL de la muestra que se va a analizar y colóquela en la copa de muestra vacía.
2. Diluya el contenido de la copa de muestra hasta la marca de 20 mL con agua destilada.
3. Realice el procedimiento de análisis 0 - 4 ppm, comenzando en el Paso 2.

## Método de prueba

El equipo de análisis de amoníaco CHEMetrics®<sup>1</sup> utiliza la química del alcohol hidroxibencílico.<sup>2</sup> El amoníaco libre reacciona con el hipoclorito para formar monocloramina. La monocloramina reacciona con el alcohol hidroxibencílico en presencia de nitroferriicianuro de sodio para formar un complejo de color verde. Este método de análisis mide el total del amoníaco libre más la monocloramina. Con niveles de amoníaco altos se pueden dar resultados de análisis bajos o sin color falsos. Diluya la muestra si sospecha que la concentración de amoníaco sobrepasa significativamente el rango de análisis.

1. CHEMetrics 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](http://www.chemetrics.com)  
4295 Catlett Road, Midland, VA 22728 EE. UU.

Correo electrónico: [orders@chemetrics.com](mailto:orders@chemetrics.com)

Feb. de 2023, rev. 4

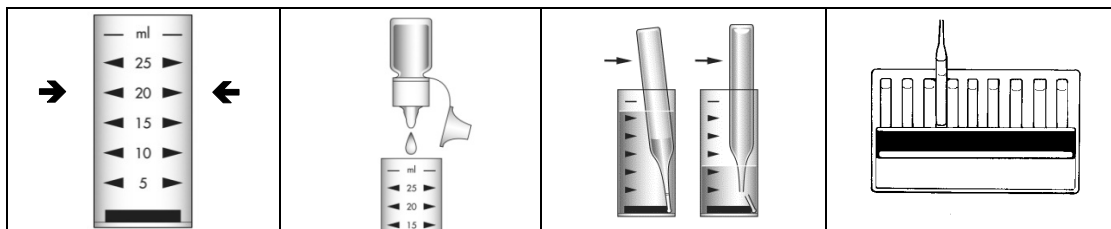


Figura 1

Figura 2

Figura 3

Figura 4