

Monochloramin CHEMets®-Kit

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

Sicherheitshinweise

Vor der Durchführung dieses Testverfahrens das Sicherheitsdatenblatt (erhältlich auf www.chemetrics.com) lesen. Stets Schutzbrille und Schutzhandschuhe tragen.

Testverfahren

1. Den Probenbecher bis zur 20-ml-Linie mit der Probe füllen, die getestet werden soll. Abb. 1
2. 4 Tropfen der A-6804 Stabilisierungslösung. Abb. 2
3. 4 Tropfen der A-6805 Katalysatorlösung hinzugeben (grün). Abb. 2
4. Die CHEMet-Ampulle sofort mit der Spitze in den Probenbecher tauchen. Rühren Sie kurz, um den Inhalt der Tasse zu mischen, dann schnappen Sie die Spitze.. Die Ampulle füllt sich, wobei sich eine Luftblase zum Vermischen bildet. Abb. 3
5. Die Ampulle zum Vermischen mehrere Male umschwenken und dabei die Luftblase von einem Ende zum anderen wandern lassen.
6. Die Ampulle trocknen. Erhalten Sie ein Testergebnis **5 Minuten** nach dem Aufschnappen der Spitze.
HINWEIS: Die Farbentwicklung wird durch die Probentemperatur beeinflusst. Bei Probentemperaturen unter 10°C warten Sie 7 Minuten.
7. Um ein Testergebnis zu erhalten, die Ampulle zwischen die Farbstandards halten, bis die beste Farbübereinstimmung gefunden wird. Abb. 4
HINWEIS: Zur Umrechnung in ppm $\text{NH}_2\text{Cl}-\text{N}$ (Monochloramin als Stickstoff) ist das Testergebnis durch 5 zu teilen.

Testmethode

Das Monochloramin CHEMets®¹-Testkit nutzt die chemischen Eigenschaften von Hydroxybenzylalkohol (HBA).² Monochloramin reagiert mit HBA, in Gegenwart von Natrium-Nitroferricyanid, zu einem grün gefärbten Komplex. Diese Testmethode misst die Summe des Monochloramin as Chlor ($\text{NH}_2\text{Cl}-\text{Cl}_2$).

CHEMetrics bietet Ammoniak-Testkits an, die die HBA-Chemie verwenden und in Verbindung mit diesem Kit zur Bestimmung der Konzentration von freiem Ammoniak verwendet werden können. Kontaktieren Sie technical@chemetrics.com für weitere Informationen.

Monochloraminwerte, die über dem Testbereich liegen, können eine tief blaugrüne Färbung hervorrufen. Hohe Restammoniakwerte können zu falsch niedrigen Testergebnissen führen.

1. CHEMets ist eine eingetragene Marke von CHEMetrics, LLC US-Patent Nr. 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, S. 305-316, 1980.



www.chemetrics.com
4295 Catlett Road, Midland, VA 22728 USA
E-Mail: orders@chemetrics.com
23. Jan., Rev. 2

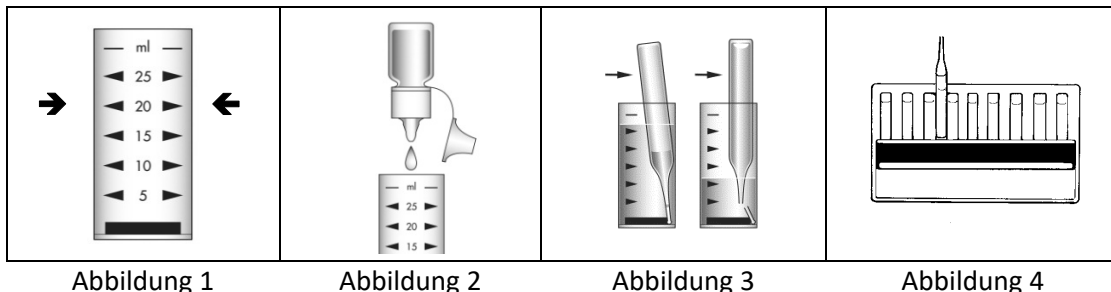


Abbildung 1

Abbildung 2

Abbildung 3

Abbildung 4