

Ammoniak CHEMets®-Kit

K-1420/R-1402: 0 – 4 und 0 – 80 ppm N

Sicherheitshinweise

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

Testverfahren für 0 – 4 ppm

1. Den Probenbecher bis zur 20-ml-Linie mit der Probe füllen, die getestet werden soll. Abb. 1
2. 4 Tropfen der A-1404 Stabilisierungslösung. Abb. 2
3. 4 Tropfen der A-1405 Katalysatorlösung hinzugeben (grün). Abb. 2
4. 4 Tropfen der A-1406 Aktivatorlösung hinzugeben (blau). Abb. 2
5. 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
6. Die Ampulle zum Vermischen mehrere Male umschwenken und dabei die Luftblase von einem Ende zum anderen wandern lassen.
7. Die Ampulle trocknen. Erhalten Sie ein Testergebnis **5 Minuten** nach dem Aufschnappen der Spitze.
8. Um ein Testergebnis zu erhalten, die Ampulle zwischen die Farbstandards halten, bis die beste Farbübereinstimmung gefunden wird. Abb. 4

HINWEIS: Verwenden Sie die Konzentrationsskala auf dem Komparatoretikett, die dem Bereich des verwendeten Testverfahrens entspricht.

Testverfahren für 0 – 80 ppm

1. Mit der beigefügten Spritze 1,0 ml der zu testenden Probe aufziehen und in den leeren Probenbecher geben.
2. Den Inhalt des Probenbechers bis zur 20-ml-Linie mit destilliertem Wasser verdünnen.
3. Das Testverfahren für 0 – 4,00 ppm ab Schritt 2 durchführen.

Testmethode

Das Ammoniak CHEMets®¹-Testkit nutzt die chemischen Eigenschaften von Hydroxybenzylalkohol (HBA).² Dabei reagiert freies Ammoniak reagiert mit Hypochlorit unter Bildung von Monochloramin. Monochloramin reagiert mit HBA, in Gegenwart von Natrium-Nitroferrocyanid, zu einem grün gefärbten Komplex. Diese Testmethode misst die Summe des freien Ammoniaks und Monochloramins. Ein hoher Ammoniakgehalt kann zu falsch niedrigen Testergebnissen und Fehlfärbungen führen. Die Probe verdünnen, wenn eine Ammoniakkonzentration vermutet wird, die über den Testbereich hinausgeht.

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. Feb., Rev. 4

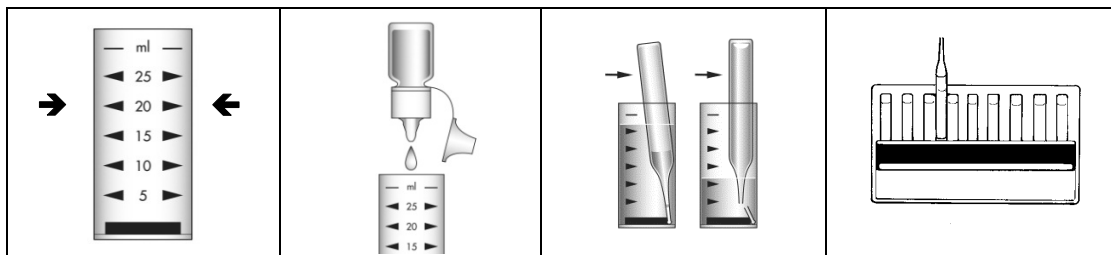


Abbildung 1

Abbildung 2

Abbildung 3

Abbildung 4