

Kit d'analyse de la concentration en monochloramine CHEMets®

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

Informations relatives à la sécurité

Lire la fiche de données de sécurité (disponible sur le site www.chemetrics.com) avant de réaliser la présente procédure d'analyse. Porter des lunettes et des gants de protection.

Procédure d'analyse

1. Verser 20 ml de l'échantillon à tester dans le bécher à échantillons. Fig. 1
2. Ajouter 4 gouttes de solution de stabilisation A-6804. Fig. 2
3. Ajouter 4 gouttes de solution catalytique A-6805 (vert) Fig. 2
4. Plonger immédiatement l'ampoule CHEMets, pointe vers le bas, dans le bécher à échantillons. Mélanger brièvement pour mélanger le contenu de la tasse, puis rabattre la pointe. L'ampoule se remplit alors d'échantillon et une bulle d'air destinée à permettre le mélange de ce dernier se forme. Fig. 3
5. Pour mélanger le contenu de l'ampoule, retourner cette dernière plusieurs fois, en déplaçant la bulle d'air d'une extrémité à l'autre.
6. Essuyer l'ampoule. Lire le résultat de test **5 minutes** après avoir cassé la pointe.

REMARQUE : le développement de la couleur est influencé par la température de l'échantillon. Pour les échantillons dont la température est inférieure à 10°C, attendez 7 minutes.

7. Lire le résultat de l'analyse en plaçant l'ampoule entre les couleurs étalons jusqu'à identifier la couleur de référence la plus proche de la couleur de l'échantillon. Fig. 4

REMARQUE : Pour convertir en ppm de $\text{NH}_2\text{Cl}-\text{N}$ (monochloramine sous forme d'azote), diviser le résultat du test par 5.

Méthode d'analyse

Le kit d'analyse de la concentration en monochloramine CHEMets®¹ utilise la chimie de l'alcool hydroxybenzylique.² La monochloramine réagit avec l'alcool hydroxybenzylique en présence de nitroferrocyanure de sodium pour former un complexe de couleur verte. Cette méthode d'analyse mesure la monochloramine sous forme de chlore ($\text{NH}_2\text{Cl}-\text{Cl}_2$).

CHEMetrics propose des kits de test d'ammoniac utilisant la chimie HBA qui peuvent être utilisés conjointement avec ce kit pour déterminer la concentration d'ammoniac libre. Contactez technical@chemetrics.com pour plus de détails.

Des niveaux de monochloramine supérieurs à la plage d'analyse peuvent entraîner l'apparition d'une couleur bleu-vert intense.

Des niveaux élevés d'ammoniac résiduel peuvent produire des résultats d'analyse faussement bas.

1. CHEMets est une marque déposée de la société CHEMetrics, LLC - Brevet américain 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 pp. 305-316, 1980.



www.chemetrics.com
4295 Catlett Road, Midland, VA 22728 États-Unis
E-mail : orders@chemetrics.com
Janvier 2023, Rév. 2

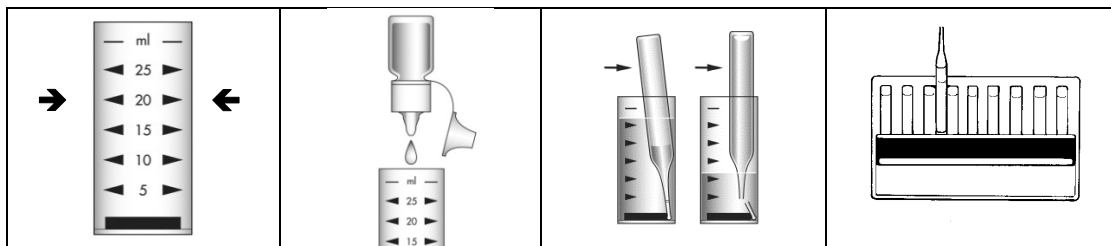


Figure 1

Figure 2

Figure 3

Figure 4