

Kit d'analyse de la concentration en molybdate CHEMetrics®

K-6701/R-6702 : 0 - 7 ppm Mo

K-6702/R-6702 : 2 - 24 ppm Mo

K-6720/R-6720 : 20 - 200 ppm Mo

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 25 ml de l'échantillon à tester dans le bécher à échantillons (fig. 1).
2. Plonger l'ampoule CHEMet, pointe vers le bas, dans le bécher à échantillons. Casser la pointe de l'ampoule. L'ampoule se remplit alors d'échantillon et une bulle d'air destinée à permettre le mélange de ce dernier se forme (fig. 2).
3. Pour mélanger le contenu de l'ampoule, retourner cette dernière plusieurs fois, en déplaçant la bulle d'air d'une extrémité à l'autre.

REMARQUE : Pour R-6720 uniquement : Retourner 20 à 30 fois l'ampoule jusqu'à l'obtention d'une couleur uniforme.

4. Essuyer l'ampoule. Lire le résultat de test **1 minute** après avoir cassé la pointe.
5. Lire le résultat de l'analyse à l'aide du comparateur.
 - a. **Pour K-6701 (fig. 3) :** Insérer l'ampoule, extrémité plate en premier, dans le comparateur. Maintenir le comparateur en hauteur vers une source de lumière et l'observer par en-dessous. Faire pivoter le comparateur jusqu'à identifier la couleur de référence la plus proche de la couleur de l'échantillon.
 - b. **Pour K-6702 et K-6720 (fig. 4) :** Placer l'ampoule entre les couleurs étalons jusqu'à identifier la couleur de référence la plus proche de la couleur de l'échantillon.

REMARQUE : pour convertir en ppm de molybdate ($\text{MoO}_4^{=}$), multiplier le résultat de l'analyse par 1,67.

Méthode d'analyse

La méthode d'analyse de la concentration en molybdate CHEMetrics¹ repose sur la chimie du catéchol^{2,3}. Dans une solution alcaline légèrement réductrice, le catéchol réagit avec le molybdène hexavalent pour former un chélate de couleur jaune orangé dont l'intensité est directement proportionnelle à la concentration en molybdène hexavalent.

1. Chimes est une marque déposée de la société CHEMetrics, Inc. - Brevet américain n° 3,634,038

2. G.P. Haight et V. Paragamian, Anal. Chem., 32,642 (1960)

3. H. Onishi et E. B. Sandell, Photometric Determination of Trace Metals. 4^e éd., partie I, p. 295 (1978)



www.chemetrics.com

4295 Catlett Road, Midland, VA 22728 États-Unis

E-mail : orders@chemetrics.com

Mai 2019, Rév. 6

