

# Kit d'analyse de la concentration en molybdate CHEMets®

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](http://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 CHEMets<sup>1</sup> repose sur la chimie du catéchol<sup>2,3</sup>. 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, LLC - 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<sup>e</sup> éd., partie I, p. 295 (1978)



[www.chemetrics.com](http://www.chemetrics.com)  
4295 Catlett Road, Midland, VA 22728 États-Unis  
E-mail : [orders@chemetrics.com](mailto:orders@chemetrics.com)  
Janvier 2023, Rév. 7

