

# Kit d'analyse de la concentration en sulfure CHEMetrics®

K-9510/R-9510 : 0 - 1 et 1 - 10 ppm

## 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. Ajouter 3 gouttes de solution d'activation A-9500 (fig. 2). Agiter pour bien mélanger le contenu du bécher.
3. Plonger immédiatement 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. 3).
4. Pour mélanger le contenu de l'ampoule, retourner cette dernière plusieurs fois, en déplaçant la bulle d'air d'une extrémité à l'autre.
5. Essayer l'ampoule. Lire le résultat de test **5 minutes** après avoir cassé la pointe.
6. Lire le résultat de l'analyse à l'aide du comparateur prévu à cet effet.
  - a. **Comparateur pour la gamme basse (fig. 4)** : 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. **Comparateur pour la gamme haute (fig. 5)** : Placer l'ampoule entre les couleurs étalons jusqu'à identifier la couleur de référence la plus proche de la couleur de l'échantillon.

## Méthode d'analyse

Le kit d'analyse de la concentration en sulfure CHEMetrics®<sup>1</sup> repose sur la chimie du bleu de méthylène.<sup>2,3</sup> Dans une solution acide, le sulfure réagit avec le N,N-diéthyl-p-phénylènediamine et le chlorure ferrique pour produire du bleu de méthylène. La couleur bleue en résultant est directement proportionnelle à la concentration en sulfure.

Les agents réducteurs forts, notamment les taux élevés de sulfure, provoqueront des résultats faibles. Le sulfure est très volatil, surtout lorsque l'échantillon est acidifié. Il est essentiel d'analyser l'échantillon aussi rapidement que possible.

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

2. Méthodes APHA standards, 23<sup>e</sup> éd., Méthode 4500-S2- D - 2000

3. Méthodes EPA d'analyse de l'eau et des déchets, Méthode 376.2 (1983)



[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. 14

