

Manuel d'utilisation

HI 38022 Trousse d'analyse Chlore total gamme large

Man-HI 38022 / 12/09/2016

HANNA
instruments

CE
Cet instrument est conforme
aux directives de la
Communauté Européenne

Merci d'avoir choisi un produit de la gamme **HANNA** instruments. Pour plus d'informations, rendez-vous sur notre site www.hannainstruments.fr ou envoyez un mail à : info@hannainstruments.fr.

EXAMEN PRÉLIMINAIRE

Déballer le produit et vérifier si des dégâts n'ont pas été causés au produit durant le transport. Informez votre service clients revendeur ou **HANNA** instruments si vous avez observé des dommages.

Veillez conserver l'emballage d'origine. Tout produit endommagé ou défectueux est à retourner dans son emballage d'origine.

La trousse comprend :

- Solution iodure de potassium, 1 flacon compte-goutte (30 mL)
- Réactif acide sulfamique (100 sachets)
- Indicateur amidon, 1 flacon compte-goutte (25 mL)
- Réactif thiosulfate, 1 bouteille (100 mL)
- 1 récipient gradué en plastique (50 mL)
- 1 récipient gradué en plastique (20 mL)
- 1 pipette en plastique (3 mL)
- 1 pipette en plastique (1 mL)
- 1 cuillère

SPÉCIFICATIONS

Gamme	0 à 4,0 mg/L chlore total 0 à 20 mg/L chlore total
Sensibilité	0,2 mg/L pour la gamme 0 à 4,0 mg/L 1 mg/L pour la gamme 0 à 20 mg/L
Méthode chimique	Titration goutte à goutte
Volumes échantillon	10 ou 50 mL
Nombre de tests	100
Dimensions	235 x 175 x 115 mm
Poids	561 g

DÉFINITION ET UTILISATION

Le chlore est le désinfectant le plus communément utilisé dans le traitement de l'eau potable, des eaux de rejet, des piscines et des spas ainsi que pour la stérilisation des produits alimentaires. Le chlore présent dans l'eau se combine avec les bactéries de telle sorte que seule la partie chlore libre reste encore disponible pour la désinfection. Si le taux de chlore libre en fonction du pH n'a plus un niveau assez élevé, l'eau a un goût et une odeur désagréable.

Le chlore libre réagit avec les ions ammonium et les composés organiques pour former des composés chlorés. Les composés chlorés et les chloramines constituent le chlore combiné. Le chlore combiné plus le chlore libre composent le chlore total.

Le chlore libre a un pouvoir désinfectant beaucoup plus élevé que le chlore combiné, tandis que le chlore combiné a une meilleure stabilité et une volatilité plus faible.

Note : mg/L est équivalent à ppm (parties par million).

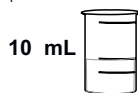
RÉACTION CHIMIQUE

La réaction entre le chlore et le réactif DPD provoque une coloration rose de l'échantillon.

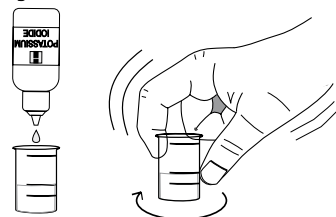
INSTRUCTIONS

VEUILLEZ LIRE attentivement cette notice d'utilisation avant la première utilisation.

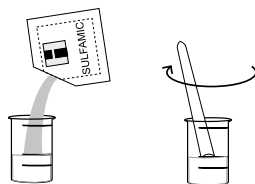
- A l'aide de la pipette 3 mL, versez 10 mL de l'échantillon à tester dans le récipient 20 mL.



- Ajoutez 5 gouttes de réactif «Iodure de potassium» et mélangez délicatement.



- Ajoutez 1 sachet de réactif d'acide sulfamique. Mélangez à l'aide de la cuillère.

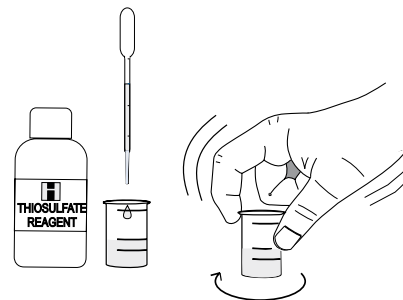


- Ajoutez une goutte d'indicateur amidon «Starch» et mélangez délicatement.

En cas de présence de chlore, la solution vire au bleu.



- A l'aide de la pipette 1 mL, ajoutez goutte à goutte le réactif «Thiosulfate». Mélangez après chaque goutte et comptez le nombre de gouttes ajoutées jusqu'à ce que la solution devienne limpide.

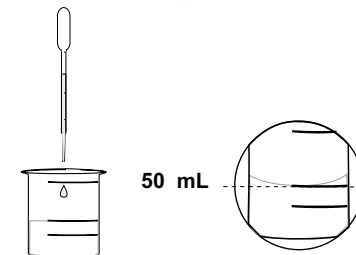


La teneur en mg/L de chlore correspond au nombre de gouttes rajoutées.

$$\text{Nb. de gouttes} \times 1 = \text{mg/L chlore total}$$

Si le résultat est inférieur à 4 ppm, l'exactitude peut être améliorée comme suit :

- Versez 50 mL de l'échantillon dans le grand récipient. Utilisez la pipette pour ajuster correctement à 50 mL.



- Ajoutez 5 gouttes de réactif «iodure de potassium» et mélangez délicatement.

- Ajoutez 1 sachet d'acide sulfamique. Mélangez à l'aide de la cuillère.

- Ajoutez 4 gouttes d'indicateur amidon «Starch» et mélangez délicatement. En cas de présence de chlore, la solution vire au bleu.



- A l'aide de la pipette 1 mL, ajoutez goutte à goutte le réactif «Thiosulfate». Mélangez après chaque goutte et comptez le nombre de gouttes ajoutées jusqu'à ce que la solution devienne limpide.

La teneur en mg/L de chlore correspond au nombre de gouttes rajoutées x 0,2.

$$\text{Nb. de gouttes} \times 0,2 = \text{mg/L chlore total}$$

Note : Pour garantir un bon résultat, nous conseillons de faire 3 relevés successifs et de prendre la valeur moyenne.

MÉTHODES DE RÉFÉRENCES

Standard methods for the Examination of Water and Wastewater, 20th Ed., 1998, APHA-AWWA-WEF.

SÉCURITÉ

Les produits chimiques contenus dans cette trousse peuvent être dangereux en cas de mauvaise manipulation. Veuillez consulter les fiches de données de sécurité avant d'effectuer les tests.