

NOTICE D'UTILISATION
TEST KIT CHLORE TOTAL
GAMME LARGE
HI 38022

I) DEFINITION 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 spa 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.

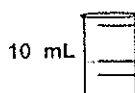
Note / mg/l est équivalent à ppm (parties/million)

II) REACTION CHIMIQUE

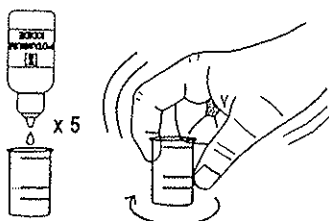
La réaction entre le chlore et le réactif DPD provoque une coloration rose de l'échantillon.

III) INSTRUCTIONS

1. A l'aide de la seringue, versez 10 ml de l'échantillon à tester dans le récipient 20 ml.

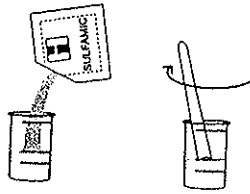


2. Ajoutez 5 gouttes de réactif "iodure de potassium" et mélangez délicatement.

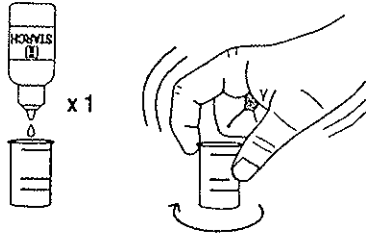


DATE / 10 mars 2003

3. Ajoutez 1 sachet de réactif "sulfamic". Mélangez à l'aide de la cuillère.



4. Ajoutez une goutte d'indicateur "Starch" et mélangez délicatement.
En cas de présence de chlore, la solution vire au bleu.

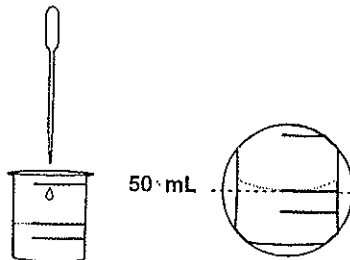


5. A l'aide de la pipette 1 ml, ajoutez goutte à goutte le réactif "Thiosulfate".
Mélangez après chaque goutte et comptez le nombre de gouttes ajoutées jusqu'à ce que la solution devienne limpide.

- La teneur en mg/l de chlore correspond au nombre de gouttes rajoutées : **Nbr. de gouttes = mg/l de chlore.**

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

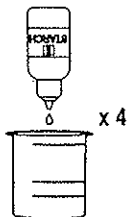
6. Versez 50 ml de l'échantillon dans le grand récipient. Utilisez la pipette pour ajuster correctement à 50 ml.



7. Ajoutez 5 gouttes de réactif "iodure de potassium" et mélangez délicatement.

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

9. Ajoutez 4 gouttes d'indicateur "Starch" et mélangez délicatement. En cas de présence de chlore, la solution vire au bleu.



10. 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 nombres de gouttes rajoutées x 0,2 : **Nbr. de gouttes x 0,2 = mg/l de chlore.**

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

IV) SPECIFICATIONS

GAMMES	0 à 4,0 mg/l chlore total 0 à 20 mg/l chlore total
PLUS PETIT INCREMENT	0,2 mg/l pour la gamme 0 à 4,0 mg/l 1 mg/l pour la gamme 0 à 20 mg/l
METHODE UTILISEE	Titration goutte à goutte.
NOMBRE DE TESTS	100
POIDS	561 g

DATE / 10 mars 2003