**Chlorure L (A)****M91****5.00 - 60 mg/L Cl<sup>-</sup>****Thiocyanate de fer (III)**

## Informations spécifiques à l'instrument

Le test peut être effectué sur les appareils suivants. De plus, la cuvette requise et la plage d'absorption du photomètre sont indiquées.

Appareils	Cuvette	$\lambda$	Gamme de mesure
SpectroDirect, XD 7000, XD 7500	ø 24 mm	455 nm	5.00 - 60 mg/L Cl <sup>-</sup>

## Matériel

Matériel requis (partiellement optionnel):

Réactifs	Pack contenant	Code
Test à réactif chlorure	1 Pièces	2419031

## Liste d'applications

- Traitement des eaux usées
- Eau de refroidissement
- Traitement de l'eau potable
- Traitement de l'eau brute
- Galvanisation

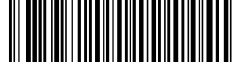
## Préparation

1. Pendant la procédure de quantification, l'échantillon et les réactifs devraient être si possible à température ambiante.
2. Le pH de l'échantillon devrait être compris entre 3 et 9.

## Indication

1. Conservez les réactifs dans un récipient fermé, à une température de +4 °C à +8 °C (réfrigérateur).



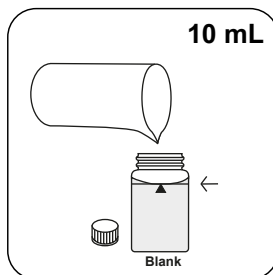


## Réalisation de la quantification Test à réactif chlorure

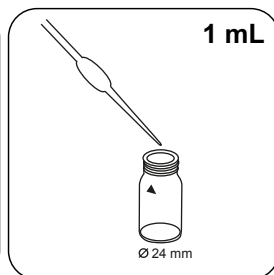
Sélectionnez la méthode sur l'appareil.



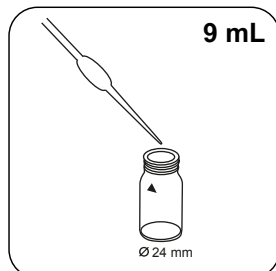
Préparez deux cuvettes propres de 24 mm. L'une des deux cuvettes sera la cuvette du blanc. Étiquetez-la.



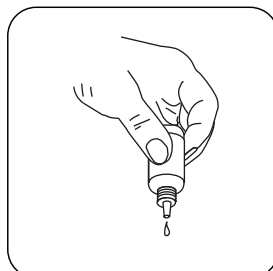
Versez **10 mL d'eau déminéralisée** dans la cuvette du blanc.



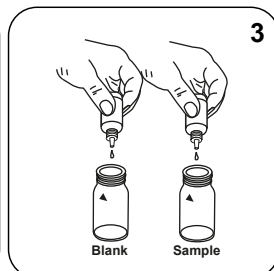
Versez **1 mL d'échantillon** dans la cuvette.



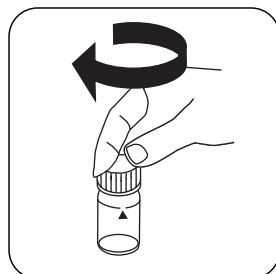
Remplissez une cuvette de 24 mm de **9 mL d'eau déminéralisée**.



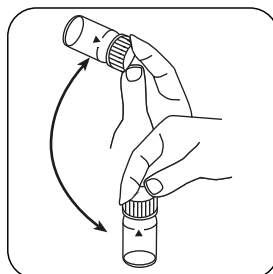
Tenez les flacons compte-goutte à la verticale et ajoutez des gouttes uniformes en appuyant lentement.



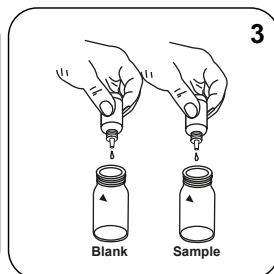
Dans chaque cuvette, versez **3 gouttes de solution Chloride-51**.



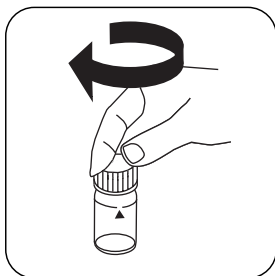
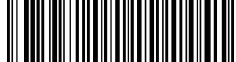
Fermez la(les) cuvette(s).



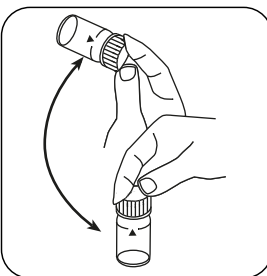
Mélangez le contenu en mettant le tube plusieurs fois à l'envers puis à l'endroit.



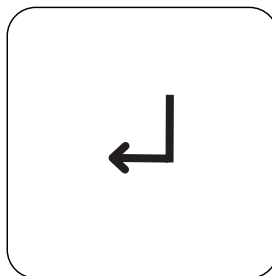
Dans chaque cuvette, versez **3 gouttes de solution Chloride-51**.



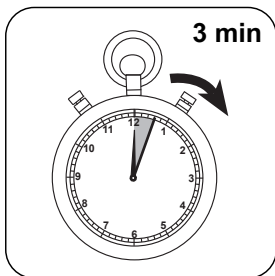
Fermez la(les) cuvette(s).



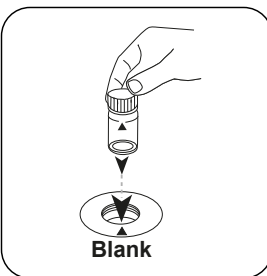
Mélangez le contenu en mettant le tube plusieurs fois à l'envers puis à l'endroit.



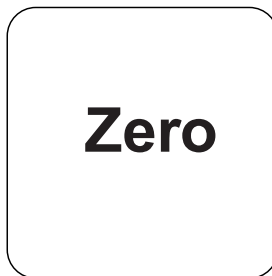
Appuyez sur la touche **ENTER**.



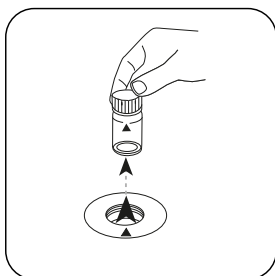
Attendez la fin du **temps de réaction de 3 minute(s)**.



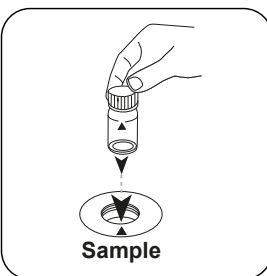
Placez la **cuvette du blanc** dans la chambre de mesure. Attention à la positionner correctement.



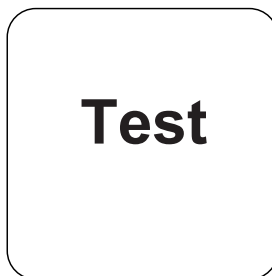
Appuyez sur la touche **ZERO**.



Retirez la cuvette de la chambre de mesure.

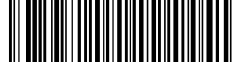


Placez la **cuvette réservée à l'échantillon** dans la chambre de mesure. Attention à la positionner correctement.



Appuyez sur la touche **TEST** (XD: **START**).

Le résultat s'affiche à l'écran en mg/L chlorure.



## Analyses

Le tableau suivant identifie les valeurs de sortie qui peuvent être converties en d'autres formes de citation.

Unité	Formes de citation	Facteur de conversion
mg/l	Cl <sup>-</sup>	1
mg/l	NaCl	1.65

## Méthode chimique

Thiocyanate de fer (III)

## Appendice

### Fonction de calibrage pour les photomètres de tiers

$$\text{Conc.} = a + b \cdot \text{Abs} + c \cdot \text{Abs}^2 + d \cdot \text{Abs}^3 + e \cdot \text{Abs}^4 + f \cdot \text{Abs}^5$$

	∅ 24 mm	□ 10 mm
a	$-4.54503 \cdot 10^{+0}$	$-4.54503 \cdot 10^{+0}$
b	$4.04636 \cdot 10^{+1}$	$8.69967 \cdot 10^{+1}$
c	$8.94686 \cdot 10^{+1}$	$4.13569 \cdot 10^{+2}$
d		
e		
f		

## Interférences

### Interférences persistantes

1. Les substances réductrices comme le sulfite et le thiosulfate, capables de réduire le fer (III) pour obtenir du fer (II) ou le mercure (II) pour obtenir du mercure (I) risquent d'interférer. Les cyanures, l'iode et le brome interfèrent de manière positive.

### Dérivé de

Méthode APHA 4500-Cl- E