

Cloruro L (A)

M91

5.00 - 60 mg/L Cl<sup>-</sup>

Ferro(III)-tiocianato

## Informazioni specifiche dello strumento

Il test può essere eseguito sui seguenti dispositivi. Inoltre, sono indicate la cuvetta richiesta e il range di assorbimento del fotometro.

Dispositivi	Cuvetta	$\lambda$	Campo di misura
SpectroDirect, XD 7000, XD 7500	ø 24 mm	455 nm	5.00 - 60 mg/L Cl <sup>-</sup>

## Materiale

Materiale richiesto (in parte facoltativo):

Reagenti	Unità di imballaggio	N. ordine
Cloruro, test con reagente	1 pz.	2419031

## Campo di applicazione

- Trattamento acqua di scarico
- Acqua di raffreddamento
- Trattamento acqua potabile
- Trattamento acqua non depurata
- Galvanizzazione

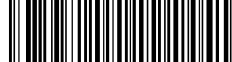
## Preparazione

1. Nell'esecuzione della rilevazione, il campione e i reagenti devono essere possibilmente a temperatura ambiente.
2. Il valore di pH del campione deve essere compreso tra 3 e 9.

## Note

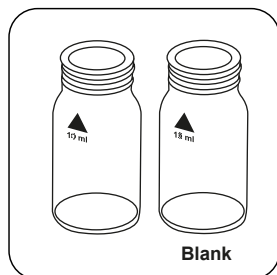
1. I reagenti devono essere conservati chiusi a una temperatura compresa tra +4 °C e +8 °C (frigorifero).



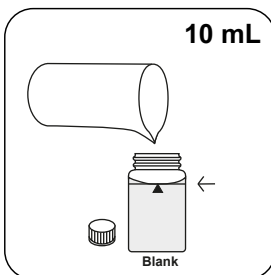


## Esecuzione della rilevazione Cloruro, test con reagente

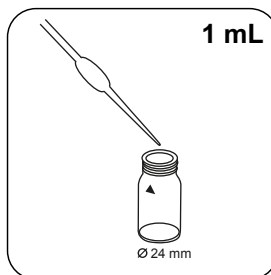
Selezionare il metodo nel dispositivo.



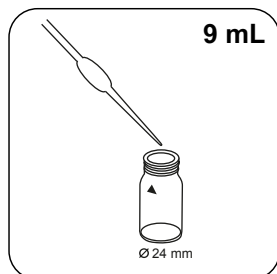
Preparare due cuvette pulite da 24 mm. Contrassegnare una cuvetta come cuvetta zero.



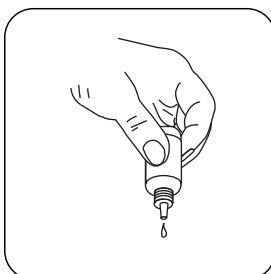
Immettere **10 mL di acqua demineralizzata** nella cuvetta zero.



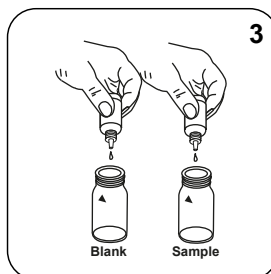
Immettere **1 mL di campione** nella cuvetta.



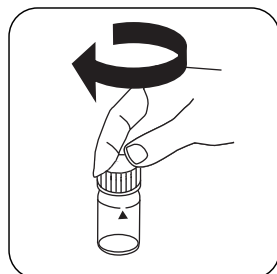
Riempire una cuvetta da 24 mm con **9 mL di acqua demineralizzata**.



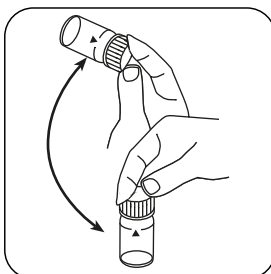
Tenere le boccette contagocce in posizione verticale e introdurre, premendo lentamente, gocce della stessa dimensione nella cuvetta.



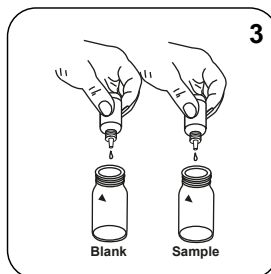
Immettere **3 gocce di soluzione Chloride-51** in ogni cuvetta.



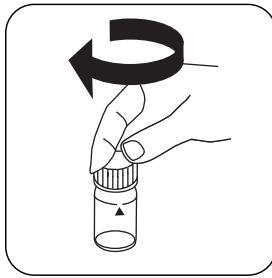
Chiudere la/e cuvetta/e.



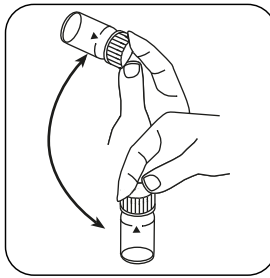
Miscelare il contenuto capovolgendo.



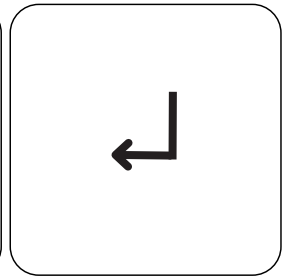
Immettere **3 gocce di soluzione Chloride-52** in ogni cuvetta.



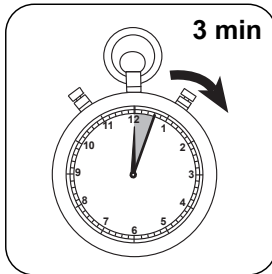
Chiudere la/e cuvetta/e.



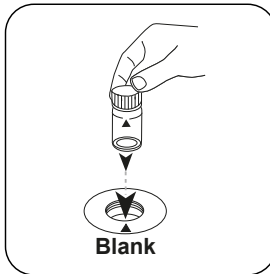
Miscelare il contenuto capovolgendo.



Premere il tasto **ENTER**.



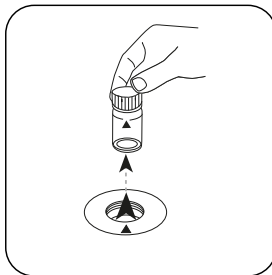
Attendere un **tempo di reazione di 3 minuti** /i .



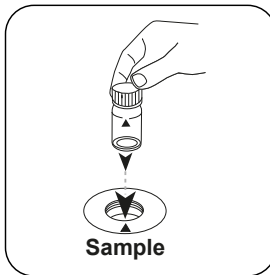
Posizionare la **cuvetta zero** nel vano di misurazione. Fare attenzione al posizionamento.



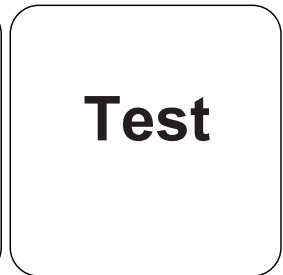
Premere il tasto **ZERO**.



Prelevare la cuvetta dal vano di misurazione.

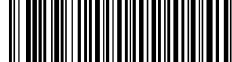


Posizionare la **cuvetta del campione** nel vano di misurazione. Fare attenzione al posizionamento.



Premere il tasto **TEST** (XD: **START**).

Sul display compare il risultato in mg/L di Cloruro.



## Valutazione

La seguente tabella identifica i valori di output che possono essere convertiti in altre forme di citazione.

Unità di misura	Forma di citazione	Fattore di conversione
mg/l	Cl <sup>-</sup>	1
mg/l	NaCl	1.65

## Metodo chimico

Ferro(III)-tiocianato

## Appendice

### Funzione di calibrazione per fotometri di terze parti

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		

## Interferenze

### Interferenze permanenti

1. Sostanze riducenti quali solfito e tiosolfato, che riducono il ferro (III) a ferro (II) o il mercurio (II) a mercurio (I), possono interferire. Il cianuro, lo iodio e il bromo producono un'interferenza positiva.

### Derivato di

APHA Method 4500-Cl- E