

Cloruro T M90

0.5 - 25 mg/L Cl

CL-1

Nitrato d'argento / torbidità

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	λ	Campo di misura
MD 100, MD 600, MD 610, MD 640, MultiDirect	ø 24 mm	530 nm	0.5 - 25 mg/L Cl ⁻
SpectroDirect, XD 7000, XD 7500	ø 24 mm	450 nm	0.5 - 25 mg/L Cl ⁻

Materiale

Materiale richiesto (in parte facoltativo):

Reagenti	Unità di imbal- laggio	N. ordine
Cloruro T1	Pastiglia / 100	515910BT
Cloruro T1	Pastiglia / 250	515911BT
Cloruro T2	Pastiglia / 100	515920BT
Cloruro T2	Pastiglia / 250	515921BT
Set Cloruro T1/T2 #	ciascuna 100	517741BT
Set Cloruro T1/T2 #	ciascuna 250	517742BT

Campo di applicazione

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

Preparazione

 Le acque fortemente alcaline dovrebbero essere neutralizzate prima dell'analisi, eventualmente con acido nitrico.



Note

 Concentrazioni particolarmente elevate di elettroliti e composti organici hanno effetti diversi sulla reazione di precipitazione.



Esecuzione della rilevazione Cloruro con pastiglia

Selezionare il metodo nel dispositivo.

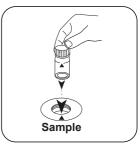
Per questo metodo, non è necessario eseguire una misurazione ZERO ogni volta sui seguenti dispositivi: XD 7000, XD 7500



Riempire una cuvetta da 24 mm con 10 mL di campione.



Chiudere la/e cuvetta/e.



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

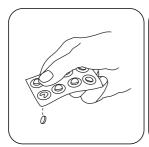


Premere il tasto ZERO.



Prelevare la cuvetta dal vano di misurazione.

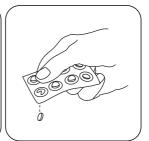
In caso di dispositivi che non richiedono una misurazione ZERO, iniziare da qui.



Aggiungere una pastiglia CHOLORIDE T1.



Frantumare e far sciogliere la/e pastiglia/e con una leggera rotazione.



Aggiungere una pastiglia CHLORIDE T2.





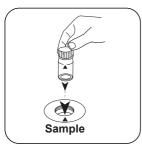
Frantumare la/e pastiglia/e con una leggera rotazione.



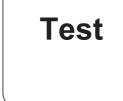
Chiudere la/e cuvetta/e.



Far sciogliere la/e pastiglia/e agitando.



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



START).



Premere il tasto TEST (XD: Attendere un tempo di reazione di 2 minuto/i .

Allo scadere del tempo di reazione viene effettuata automaticamente la misurazione. 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	1
mg/l	NaCl	1.65

Metodo chimico

Nitrato d'argento / torbidità

Appendice

Funzione di calibrazione per fotometri di terze parti

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

	ø 24 mm	□ 10 mm
а	-1.74125 • 10 ⁺⁰	-1.74125 • 10 ⁺⁰
b	1.28236 • 10+1	2.75707 • 10+1
С		
d		
е		
f		

Interferenze

Interferenze permanenti

- Gli ioni che in ambiente acido formano precipitati con il nitrato d'argento, ad es. bromuro, ioduro e tiocianato, provocano interferenze.
- Singole particelle non sono imputabili alla presenza di cloruro. Il cloruro provoca un intorbidimento distribuito finemente dall'aspetto lattiginoso. Miscelando o agitando eccessivamente si producono forti turbolenze che provocano la formazione di fiocchi di grandi dimensioni, la cui conseguenza potrebbero essere risultati troppo bassi.
- Il cianuro, lo iodio e il bromo vengono determinati anch'essi come cloruro. Il cromato e il bicromato interferiscono e devono essere ridotti allo stato cromico o rimossi.

Derivato di

DIN 38405



[®]*Bacchetta compresa