**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 imballaggio	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

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



Note

1. 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.

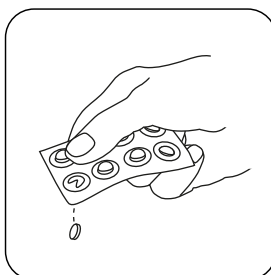
In caso di dispositivi che **non richiedono una misurazione ZERO**, iniziare da qui.



Aggiungere una **pastiglia CHLORIDE 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.



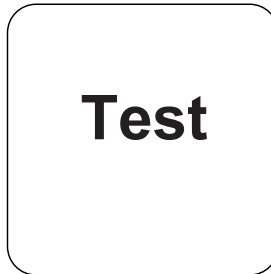
Chiudere la/e cuvetta/e.



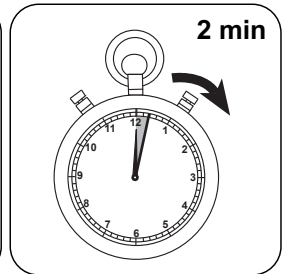
Far sciogliere la/e pastiglia/e agitando.



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

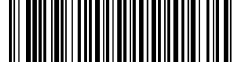


Premere il tasto **TEST** (XD: **START**).



Attendere un **tempo di reazione di 2 minuti**.

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

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

	∅ 24 mm	□ 10 mm
a	-1.74125 • 10 ⁺⁰	-1.74125 • 10 ⁺⁰
b	1.28236 • 10 ⁺¹	2.75707 • 10 ⁺¹
c		
d		
e		
f		

Interferenze

Interferenze permanenti

1. Gli ioni che in ambiente acido formano precipitati con il nitrato d'argento, ad es. bromuro, ioduro e tiocianato, provocano interferenze.
2. 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.**
3. 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 cromatico o rimossi.

Derivato di

DIN 38405



#Bacchetta compressa