**Cloruro T****M90****0.5 - 25 mg/L Cl<sup>-</sup>****CL-1****Nitrato de plata / Turbidez**

## Información específica del instrumento

La prueba puede realizarse en los siguientes dispositivos. Además, se muestran la cubeta requerida y el rango de absorción del fotómetro.

Dispositivos	Cuvette	$\lambda$	Rango de medición
MD 100, MD 600, MD 610, MD 640, MultiDirect	ø 24 mm	530 nm	0.5 - 25 mg/L Cl <sup>-</sup>
SpectroDirect, XD 7000, XD 7500	ø 24 mm	450 nm	0.5 - 25 mg/L Cl <sup>-</sup>

## Material

Material requerido (parcialmente opcional):

Reactivos	Unidad de embalaje	No. de referencia
Cloruro T1	Tabletas / 100	515910BT
Cloruro T1	Tabletas / 250	515911BT
Cloruro T2	Tabletas / 100	515920BT
Cloruro T2	Tabletas / 250	515921BT
Juego cloruro T1/T2 #	100 cada	517741BT
Juego cloruro T1/T2 #	250 cada	517742BT

## Lista de aplicaciones

- Tratamiento de aguas residuales
- Agua de refrigeración
- Tratamiento de aguas potables
- Tratamiento de aguas de aporte
- Galvanizado

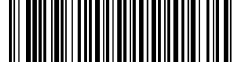
## Preparación

1. Las muestras muy alcalinas deberán neutralizarse con ácido nítrico antes de la determinación.



## Notas

1. Las grandes concentraciones de electrolitos y sustancias orgánicas producen efectos diferentes en la reacción de precipitación.



## Ejecución de la determinación Cloruro con tableta

Seleccionar el método en el aparato.

Para este método, no es necesario realizar una medición CERO cada vez en los siguientes dispositivos: XD 7000, XD 7500



Lenar la cubeta de 24 mm con **10 mL de muestra**.



Cerrar la(s) cubeta(s).



Poner la **cubeta de muestra** en el compartimiento de medición. ¡Debe tenerse en cuenta el posicionamiento!

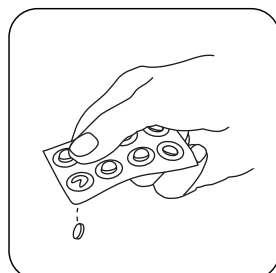


Pulsar la tecla **ZERO**.

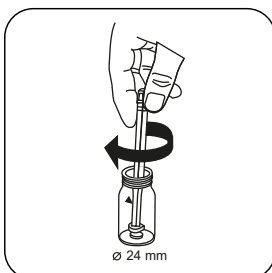


Extraer la cubeta del compartimiento de medición.

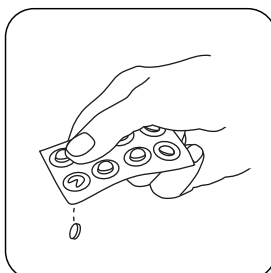
Para los aparatos que **no requieran medición CERO**, empezar aquí.



Añadir **tableta CHOLORIDE T1**.



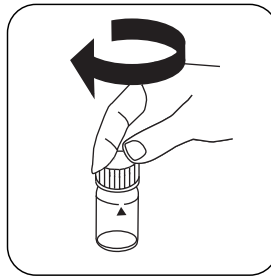
Triturar la(s) tableta(s) girando ligeramente y disolver.



Añadir **tableta CHLORIDE T2**.



Triturar la(s) tableta(s) girando ligeramente.



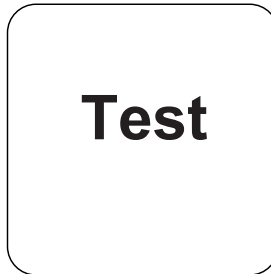
Cerrar la(s) cubeta(s).



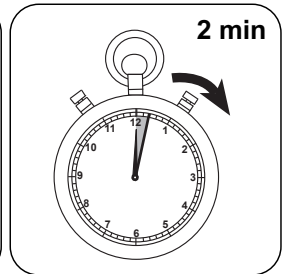
Disolver la(s) tableta(s) girando.



Poner la **cubeta de muestra** en el compartimiento de medición. ¡Debe tenerse en cuenta el posicionamiento!



Pulsar la tecla **TEST** (XD: **START**).



Esperar **2 minutos como periodo de reacción**.

Finalizado el periodo de reacción se realizará la determinación automáticamente. A continuación se visualizará el resultado en mg/L Cloruro.



## Evaluación

La siguiente tabla muestra cómo los valores de salida se pueden convertir a otros formularios de citas.

Unidad	Conversión	Factor de conversión
mg/l	Cl <sup>-</sup>	1
mg/l	NaCl	1.65

## Método químico

Nitrato de plata / Turbidez

## Apéndice

### Función de calibración para fotómetros de terceros

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

	∅ 24 mm	∅ 10 mm
a	-1.74125 • 10 <sup>+0</sup>	-1.74125 • 10 <sup>+0</sup>
b	1.28236 • 10 <sup>+1</sup>	2.75707 • 10 <sup>+1</sup>
c		
d		
e		
f		

## Interferencia

### Interferencias persistentes

1. Los iones que precipiten en un medio ácido con nitrato de plata como, por ejemplo, bromuros, yoduros y tiocianatos, provocarán alteraciones en el análisis.
2. Si hay partículas individuales en la muestra no se deberán a la presencia de cloruro. Los cloruros provocan un enturbiamiento fino de la solución, produciendo un aspecto lechoso. **Las grandes turbulencias producidas por agitación intensa o sacudidas provocan copos mayores, que podrían disminuir los resultados.**
3. El cianuro, el yodo y el bromo también se determinan como el cloruro. El cromato y el dicromato causan interferencias y se deben reducir al estado crómico o se deben retirar.

### Derivado de

DIN 38405