

Cloruro L (B)

M92

0.5 - 20 mg/L Cl<sup>-</sup>

CL-

Tiocianato de mercurio / Nitrato de hierro

### 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 110, MD 600, MD 610, MD 640, XD 7000, XD 7500	ø 24 mm	430 nm	0.5 - 20 mg/L Cl <sup>-</sup>

### Material

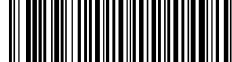
Material requerido (parcialmente opcional):

Reactivos	Unidad de embalaje	No. de referencia
Chloride Reagent Set	1 Cantidad	56R018490

### Lista de aplicaciones

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





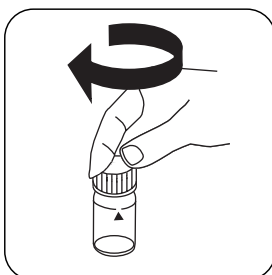
## Ejecución de la determinación Cloruro con reactivo líquido

Seleccionar el método en el aparato.

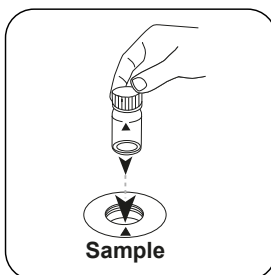
Para este método, no es necesario realizar una medición CERO cada vez en los siguientes dispositivos: XD 7000, XD 7500



10 mL  
Llenar 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!

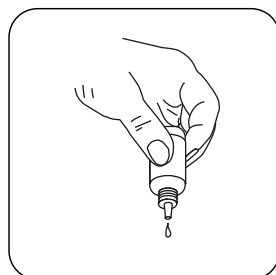


Pulsar la tecla **ZERO**.

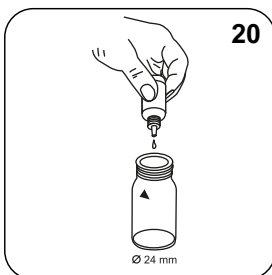


Extraer la cubeta del compartimiento de medición.

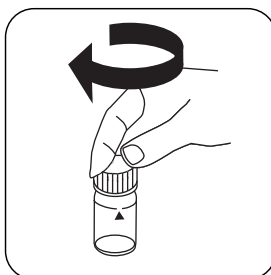
Para los aparatos que **no requieran medición CERO**, empezar aquí.



Mantener la botella cuentagotas vertical y añadir gotas del mismo tamaño presionando lentamente.



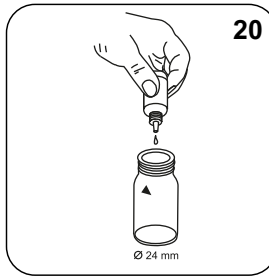
20  
Añadir **20 gotas de KS251 (Chloride Reagenz A)**.



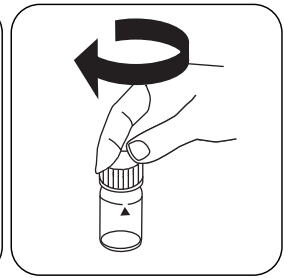
Cerrar la(s) cubeta(s).



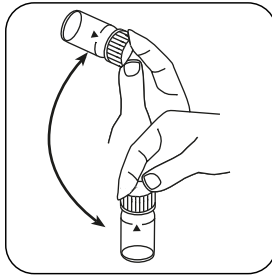
Mezclar el contenido girando.



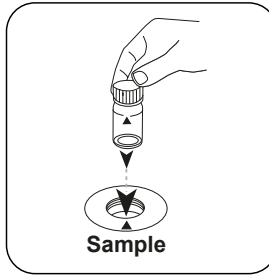
Añadir **20 gotas de KS253 (Chloride Reagenz B)**.



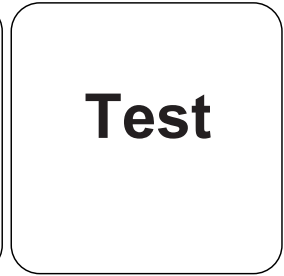
Cerrar la(s) cubeta(s).



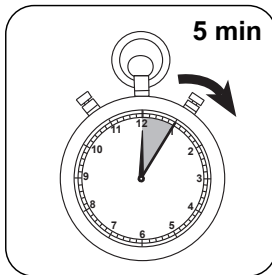
Mezclar el contenido girando.



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



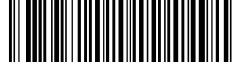
Pulsar la tecla **TEST (XD: START)**.



Esperar **5 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

Tiocianato de mercurio / Nitrato de hierro

## Apéndice

### Función de calibración para fotómetros de terceros

Conc. = a + b•Abs + c•Abs<sup>2</sup> + d•Abs<sup>3</sup> + e•Abs<sup>4</sup> + f•Abs<sup>5</sup>

	∅ 24 mm	□ 10 mm
a	1.53241 • 10 <sup>+0</sup>	1.53241 • 10 <sup>+0</sup>
b	-1.29813 • 10 <sup>+1</sup>	-2.79098 • 10 <sup>+1</sup>
c	4.02483 • 10 <sup>+1</sup>	1.86048 • 10 <sup>+2</sup>
d	-3.11237 • 10 <sup>+1</sup>	-3.09319 • 10 <sup>+2</sup>
e	9.1645 • 10 <sup>+0</sup>	1.95823 • 10 <sup>+2</sup>
f		

## Interferencia

### Interferencias persistentes

1. La reducción de sustancias como el sulfito y el tiosulfato, que pueden reducir el hierro (III) a hierro (II) o el mercurio (II) a mercurio (I), puede causar interferencias. El cianuro, el yodo y el bromo dan una interferencia positiva.

### Derivado de

DIN 15682-D31

DIN ISO 15923-1 D49