



Cloruro L (A)

M91

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

Hierro (III) – tiocianato

## 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
SpectroDirect, XD 7000, XD 7500	ø 24 mm	455 nm	5.00 - 60 mg/L Cl <sup>-</sup>

## Material

Material requerido (parcialmente opcional):

Reactivos	Unidad de embalaje	No. de referencia
Cloruro con prueba de reactivos	1 Cantidad	2419031

## Lista de aplicaciones

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

## Preparación

1. Durante la determinación, la muestra y los reactivos deben estar a temperatura ambiente, en la mayor medida posible.
2. El valor de pH de la muestra debe estar entre 3 y 9.

## Notas

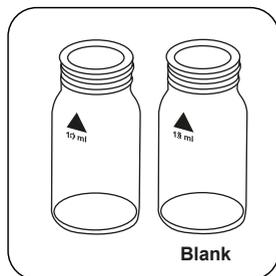
1. Almacenar los reactivos (bien cerrados) en el frigorífico a una temperatura entre +4 °C y +8 °C.





## Ejecución de la determinación Cloruro con prueba de reactivos

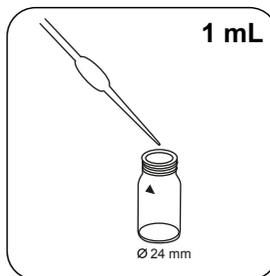
Seleccionar el método en el aparato.



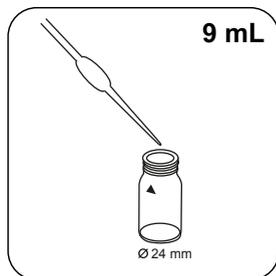
Preparar dos cubetas limpias de 24 mm. Identificar una como cubeta en blanco.



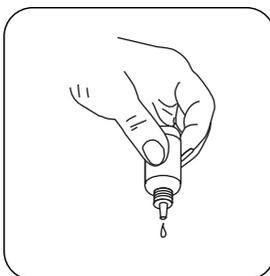
Añadir **10 mL de agua desionizada** en la cubeta en blanco.



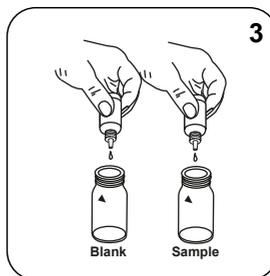
Añadir **1 mL de muestra** en la cubeta.



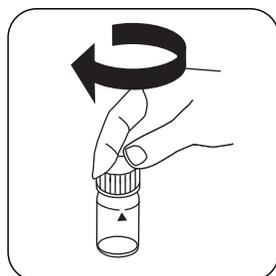
Llenar la cubeta de 24 mm con **9 mL de agua desionizada**.



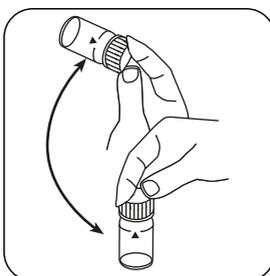
Mantener la botella cuentagotas vertical y añadir gotas del mismo tamaño presionando lentamente.



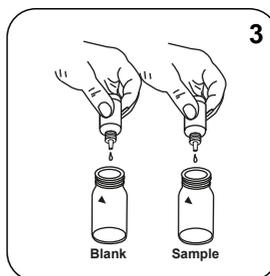
Añadir en cada cubeta **3 gotas de solución Chloride-51**.



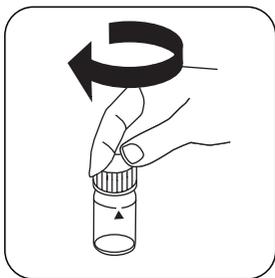
Cerrar la(s) cubeta(s).



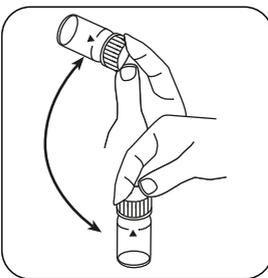
Mezclar el contenido girando.



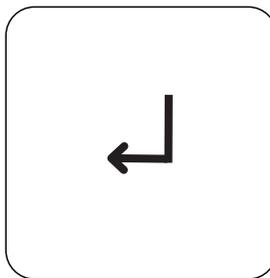
Añadir en cada cubeta **3 gotas de solución Chloride-52**.



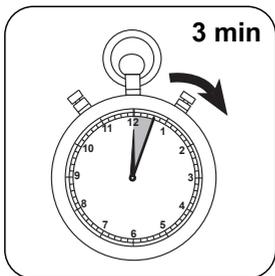
Cerrar la(s) cubeta(s).



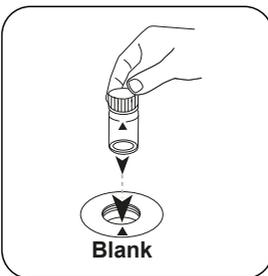
Mezclar el contenido girando.



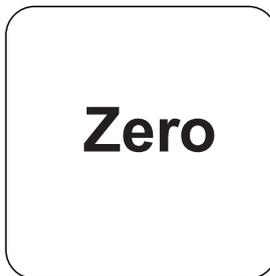
Pulsar la tecla **ENTER**.



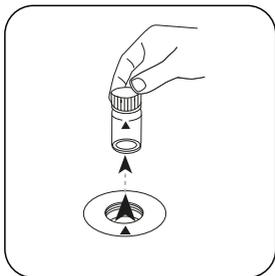
Esperar **3 minutos como periodo de reacción**.



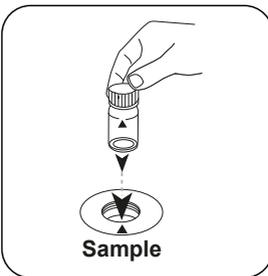
Poner la **cubeta en blanco** en el compartimiento de medición. ¡Debe tenerse en cuenta el posicionamiento!



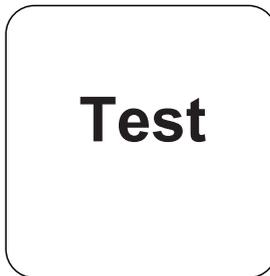
Pulsar la tecla **ZERO**.



Extraer la cubeta del compartimiento de medición.



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



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

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

Hierro (III) – tiocianato

## 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	-4.54503 • 10 <sup>0</sup>	-4.54503 • 10 <sup>0</sup>
b	4.04636 • 10 <sup>-1</sup>	8.69967 • 10 <sup>-1</sup>
c	8.94686 • 10 <sup>-1</sup>	4.13569 • 10 <sup>-2</sup>
d		
e		
f		

## Interferencia

### Interferencias persistentes

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.

### Derivado de

Método APHA 4500-Cl E