

H<sub>2</sub>O<sub>2</sub> LR L

M213

1 - 50 mg/L H<sub>2</sub>O<sub>2</sub>

HP1

Tetracloruro de titanio / ácido

## 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 200, MD 600, MD 610, MD 640, MultiDirect, XD 7000, XD 7500	Ø 16 mm	430 nm	1 - 50 mg/L H <sub>2</sub> O <sub>2</sub>

## Material

Material requerido (parcialmente opcional):

Reactivos	Unidad de embalaje	No. de referencia
Reactivo para peróxido de hidrógeno	15 mL	424991

Se requieren los siguientes accesorios.

Accesorios	Unidad de embalaje	No. de referencia
Cubeta redonda con tapa Ø 16 mm, altura 90 mm, 10 ml, juego de 10	1 Set	197665

## Hazard Notes

1. El reactivo de determinación contiene ácido sulfúrico al 25%. Se recomienda usar ropa protectora apropiada (gafas/guantes protectores).

## Lista de aplicaciones

- Tratamiento de aguas residuales
- Tratamiento de aguas potables
- Tratamiento de aguas de aporte
- Control de desinfección



## Preparación

1. La determinación se realiza en un medio muy ácido. Si hay muestras muy alcalinas ( $\text{pH} > 10$ ), antes de la determinación tienen que acidificarse (con ácido sulfúrico al 5% en una proporción 1:1).

## Notas

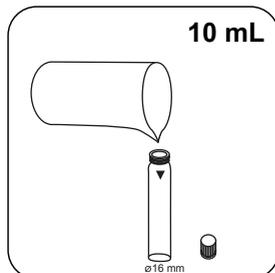
1. La muestra puede medirse también todavía 24 horas después de la reacción colorea.



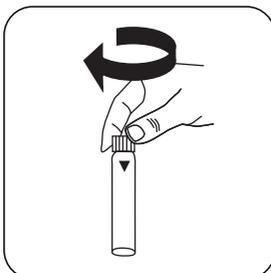
## Ejecución de la determinación Peróxido de hidrógeno LR con reactivo líquido

Seleccionar el método en el aparato.

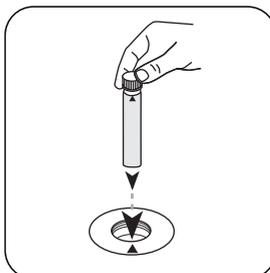
Para este método, no es necesario realizar una medición CERO cada vez en los siguientes dispositivos: XD 7000, XD 7500



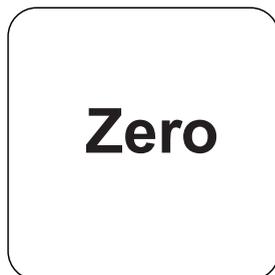
Llenar la cubeta de 16 mm con **10 mL de muestra**.



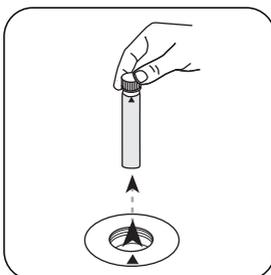
Cerrar la(s) cubeta(s).



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

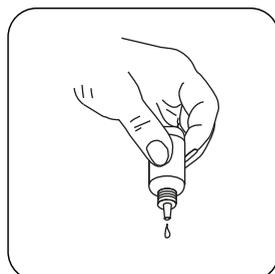


Pulsar la tecla **ZERO**.

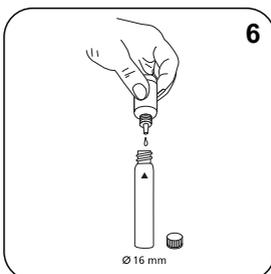


Extraer la **cubeta** del compartimento de medición.

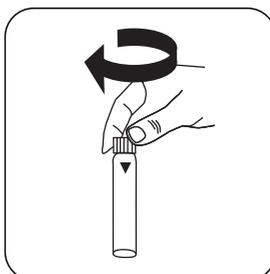
Para los aparatos que **no requieran medición CERO**, empezar aquí.



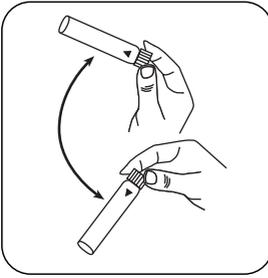
Mantener la botella cuentagotas vertical y añadir gotas del mismo tamaño presionando lentamente.



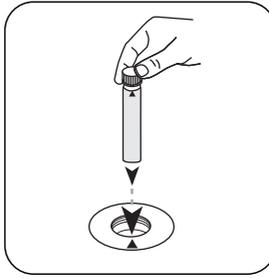
Añadir **6 gotas de H<sub>2</sub>O<sub>2</sub>-Reagent Solution**.



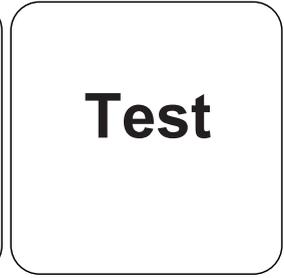
Cerrar la(s) cubeta(s).



Mezclar el contenido girando.



Poner la **cupeta 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 H<sub>2</sub>O<sub>2</sub>.



## Método químico

Tetracloruro de titanio / ácido

### Función de calibración para fotómetros de terceros

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

	∅ 16 mm
a	$-3.16583 \cdot 10^{-1}$
b	$3.74037 \cdot 10^{-1}$
c	
d	
e	
f	

## Interferencia

### Interferencias extraíbles

- La perturbación debido a la coloración se soluciona del modo siguiente.
  - Se llena una cubeta limpia con 10 ml de muestra acuosa. Con ella se realiza una medición a cero.
  - La muestra se mide sin añadir reactivos. (Resultado B)
  - La misma muestra se mide añadiendo reactivos (resultado A)  
Cálculo de la concentración de  $\text{H}_2\text{O}_2$  = resultado A - resultado B.
- Las partículas de la muestra o los enturbiamientos alteran la determinación y deben eliminarse previamente. Esto puede hacerse mediante centrifugado o, más fácilmente, mediante filtrado de la solución de muestra. Las soluciones coloreadas también producen una alteración del resultado de medición.