
Molibdato HR L
M254
1 - 100 mg/L MoO₄
Mo2
Tioglicolato

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 | λ | Rango de medición |
|--|---------|-----------|-------------------------------|
| MD 100, MD 110, MD 600, MD 610, MD 640, XD 7000, XD 7500 | ø 24 mm | 430 nm | 1 - 100 mg/L MoO ₄ |

Material

Material requerido (parcialmente opcional):

| Reactivos | Unidad de embalaje | No. de referencia |
|--|--------------------|-------------------|
| KS63-FE6-Tioglicolato/molibdato HR RGT | 65 mL | 56L006365 |

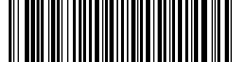
Lista de aplicaciones

- Agua de caldera
- Agua de refrigeración

Muestreo

1. La determinación se ha de realizar inmediatamente después de la toma de la muestra. El molibdato se deposita en las paredes del recipiente de toma de la muestra, lo que produce unos resultados menores.





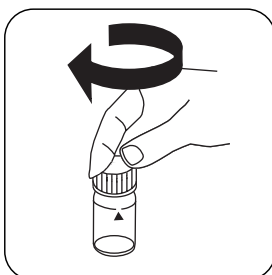
Ejecución de la determinación Molibdato HR con reactivo líquido

Seleccionar el método en el aparato.

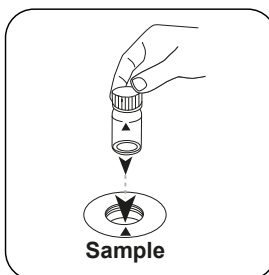
Para este método, no es necesario realizar una medición CERO cada vez en los siguientes dispositivos: XD 7000, XD 7500



Llenar la cubeta de 24 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!

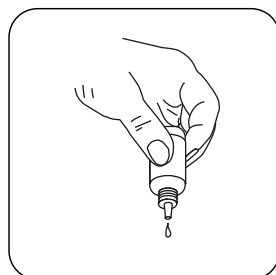


Pulsar la tecla **ZERO**.

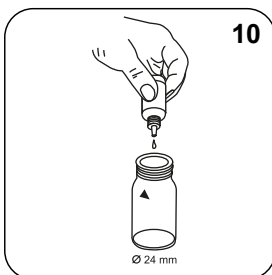


Extraer la cubeta del compartimento de medición.

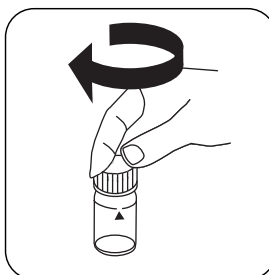
Para los aparatos que **no requieran medición CERO**, empezar aquí.



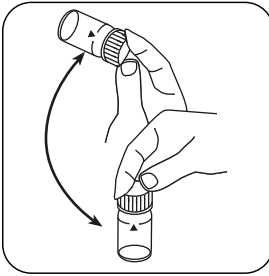
Mantener la botella cuentagotas vertical y añadir gotas del mismo tamaño presionando lentamente.



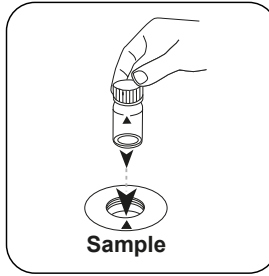
Añadir **10 gotas de Iron Reagent FE6**.



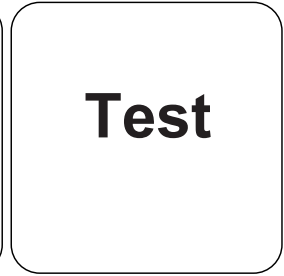
Cerrar la(s) cubeta(s).



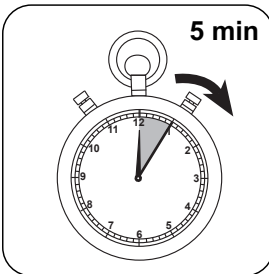
Mezclar el contenido girando.



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 Molibdato.



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 | MoO ₄ | 1 |
| mg/l | Mo | 0.6 |
| mg/l | Na ₂ MoO ₄ | 1.29 |

Método químico

Tioglicolato

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 | $2.04522 \cdot 10^{-1}$ | $2.04522 \cdot 10^{-1}$ |
| b | $5.4588 \cdot 10^{-1}$ | $1.17364 \cdot 10^{-2}$ |
| c | | |
| d | | |
| e | | |
| f | | |

Interferencia

Interferencias extraíbles

1. La perturbación de niobio, tántalo, titanio y circonio se enmascara con ácido cítrico.
2. La perturbación de vanadio (V) se enmascara con fluoruro potásico.

Bibliografía

Photometrische Analyse, Lange/ Vjedelek, Verlag Chemie 1980