Молибдат HR L M254

1 - 100 mg/L MoO_4 Mo2

Тиогликолят

Специфическая информация об инструменте

Тест может быть выполнен на следующих устройствах. Кроме того, указывается требуемая кювета и диапазон поглощения фотометра.

Приборы	Кювета	λ	Диапазон измерений
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

Материал

Необходимый материал (частично необязательный):

Реактивы	Упаковочная единица	Номер заказа
KS63-FE6 Тиогликолат/молибдат HR RGT	65 mL	56L006365

Область применения

- Котельная вода
- Охлаждающая вода

Отбор проб

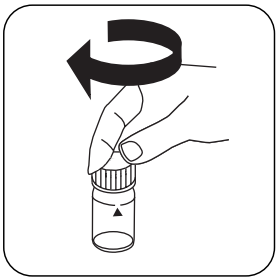
1. Тест должен проводиться сразу же после отбора проб. Молибдат осаждается на стенки сосуда для отбора проб, что приводит к низким результатам измерений.

Выполнение определения Молибдат HR с жидким реагентом

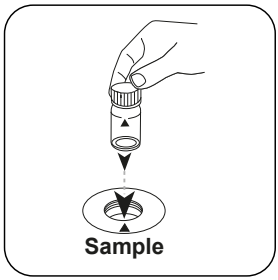
Выберите метод в устройстве.

Для этого метода необязательно проводить измерение НУЛЯ каждый раз на следующих устройствах: XD 7000, XD 7500

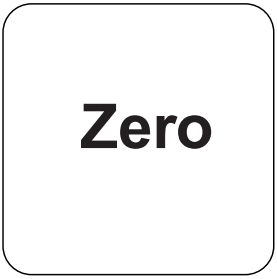
24-Наполните кювету -мм **10 пробой мл**.



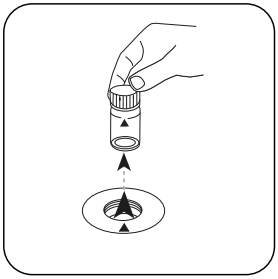
Закройте кювету(ы).



Поместите **кювету для проб** в измерительную шахту. Обращайте внимание на позиционирование.

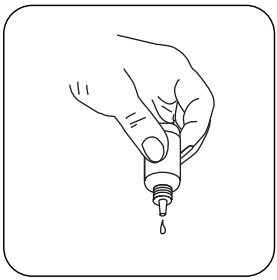


Нажмите клавишу **НОЛЬ** .

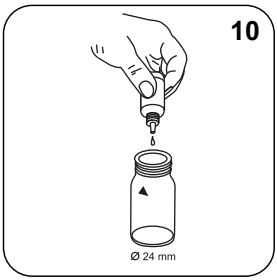


Извлеките кювету из измерительной шахты.

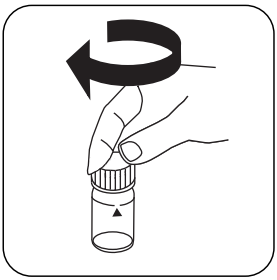
Для приборов, для которых не требуется **измерение нулевого значения** , **начните отсюда**.



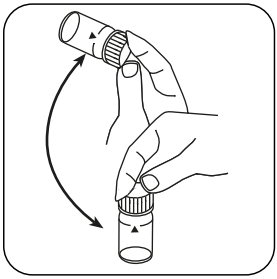
Держите капельницы вертикально и добавляйте капли того же размера, медленно нажимая на них.



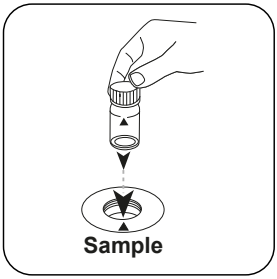
Добавьте **10 капли Iron Reagent FE6**.



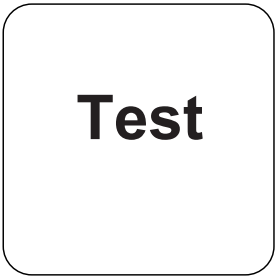
Закройте кювету(ы).



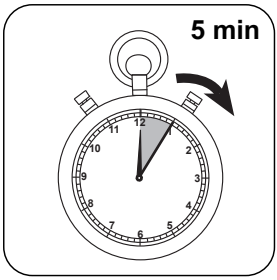
Перемешайте содержимое покачиванием.



Поместите **кювету для проб** в измерительную шахту. Обращайте внимание на позиционирование.



Нажмите клавишу **ТЕСТ** (XD: **СТАРТ**).



Выдержите **5 минут(ы) времени реакции**.

По истечении времени реакции измерение выполняется автоматически.

На дисплее отображается результат в мг/л Молибдат.

Оценка

В следующей таблице указаны выходные значения, которые могут быть преобразованы в другие формы цитирования.

единицах	Форма цитирования	коэффициент преобразования
mg/l	MoO_4	1
mg/l	Mo	0.6
mg/l	Na_2MoO_4	1.29

Химический метод

Тиогликолят

Приложение

Функция калибровки для фотометров сторонних производителей

Conc. = a + b•Abs + c•Abs^2 + d•Abs^3 + e•Abs^4 + f•Abs^5

	ø 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		

Нарушения

Исключаемые нарушения

1. Нарушение концентрации ниобия, тантала, титана и циркония маскируется лимонной кислотой.
2. Нарушение ванадия (V) маскируется фторидом калия.

Ссылки на литературу

Photometrische Analyse, Lange/ Vjedelek, Verlag Chemie 1980