

Хлорид L (A)

M91

5.00 - 60 mg/L Cl⁻

Тиоцианат железа(III)

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
SpectroDirect, XD 7000, XD 7500	\varnothing 24 mm	455 nm	5.00 - 60 mg/L Cl ⁻

Материал

Необходимый материал (частично необязательный):

Реактивы	Упаковочная единица	Номер заказа
Реагентный тест на хлорид	1 шт.	2419031

Область применения

- Обработка сточных вод
- Охлаждающая вода
- Подготовка питьевой воды
- Обработка сырой воды
- Гальванизация

Подготовка

1. При определении предпочтительно, чтобы проба и реагенты находились при комнатной температуре.
2. Значение pH пробы должно находиться в диапазоне от 3 до 9.

Примечания

1. Реагенты должны быть храниться в закрытом состоянии при температуре от +4 °C до +8 °C (холодильник).



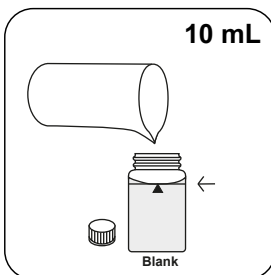


Выполнение определения Реагентный тест на хлорид

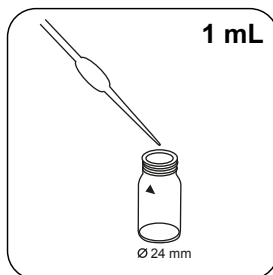
Выберите метод в устройстве.



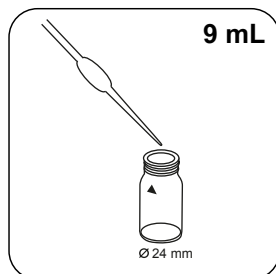
Подготовьте две чистые кюветы 24 мм. Отметьте одну кювету как нулевую.



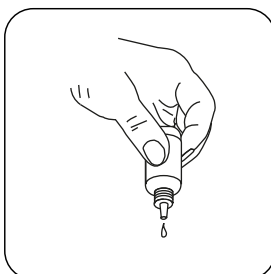
Добавьте **10 мл полностью деминерализованной воды** в нулевую кювету.



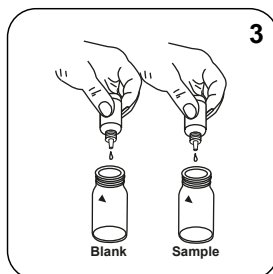
Добавьте **1 мл пробы** в кювету.



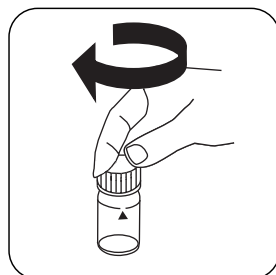
Наполните кювету 24 мм **мл полностью деминерализованной воды 9.**



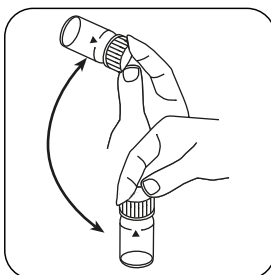
Держите капельницы вертикально и добавляйте капли того же размера, медленно нажимая на них.



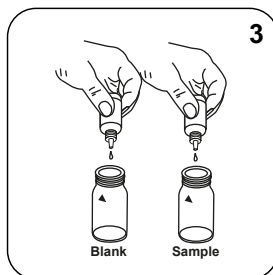
Добавьте **3 капли Chloride-51 раствора** в каждую кювету.



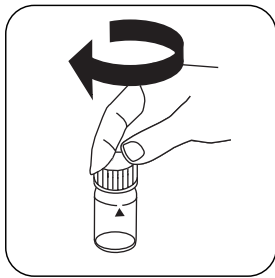
Закройте кювету(ы).



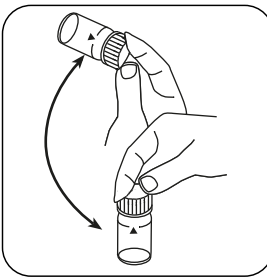
Перемешайте содержимое покачиванием.



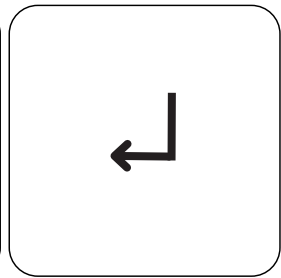
Добавьте **3 капли Chloride-52 раствора** в каждую кювету.



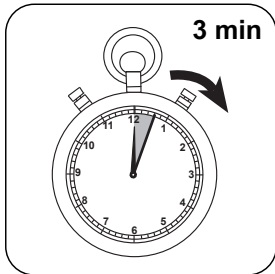
Закройте кювету(ы).



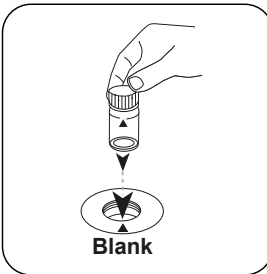
Перемешайте содержимое покачиванием.



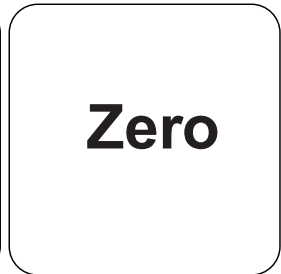
Нажмите клавишу **ENTER**.



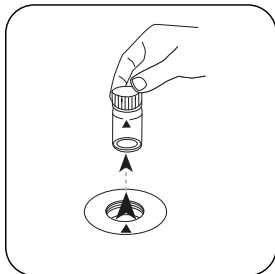
Выдержите **3 минут(ы)** времени реакции.



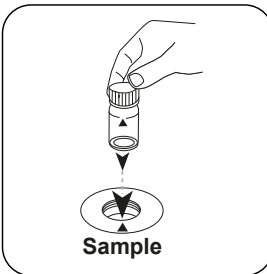
Поместите **нулевую кювету** в измерительную шахту. Обращайте внимание на позиционирование.



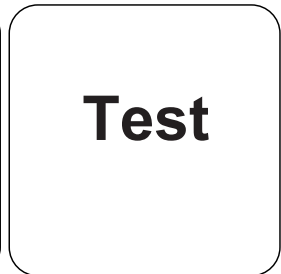
Нажмите клавишу **НОЛЬ**.



Извлеките кювету из измерительной шахты.

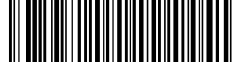


Поместите **кювету для проб** в измерительную шахту. Обращайте внимание на позиционирование.



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

На дисплее отображается результат в мг/л Хлорид.



Оценка

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

единицах	Форма цитирования	коэффициент преобразования
mg/l	Cl ⁻	1
mg/l	NaCl	1.65

Химический метод

Тиоцианат железа(III)

Приложение

Функция калибровки для фотометров сторонних производителей

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

	∅ 24 mm	□ 10 mm
a	$-4.54503 \cdot 10^0$	$-4.54503 \cdot 10^0$
b	$4.04636 \cdot 10^{+1}$	$8.69967 \cdot 10^{+1}$
c	$8.94686 \cdot 10^{+1}$	$4.13569 \cdot 10^{+2}$
d		
e		
f		

Нарушения

Постоянные нарушения

1. К нарушению могут привести восстановительные вещества, такие как сульфит и тиосульфат, которые могут преобразовывать железо (III) в железо (II) или ртуть (II) в ртуть (I). Цианиды, йод и бром оказывают положительное влияние.

Выведено из

Метод АРНА 4500 Cl⁻3