

H₂O₂ HR L M214

40 - 500 mg/L H₂O₂

HP2

Тетрахлорид титана / кислота

Специфическая информация об инструменте

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

Приборы	Кювета	λ	Диапазон изме- рений
MD 200, MD 600, MD 610,	ø 16 mm	530 nm	40 - 500 mg/L H ₂ O ₂
MD 640, MultiDirect, PM 620,			
PM 630, XD 7000, XD 7500			

Материал

Необходимый материал (частично необязательный):

Реактивы	Упаковочная единица	Номер заказа
Реагент на перекись водорода	15 mL	424991

Предупреждения об опасности

 Реагент для обнаружения содержит 25% серной кислоты. Рекомендуется носить соответствующую защитную одежду (очки/перчатки).

Область применения

- Обработка сточных вод
- Подготовка питьевой воды
- Обработка сырой воды
- Контроль дезинфицирующих средств

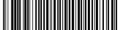
Подготовка

Определение происходит в сильно кислотной среде. Если присутствуют сильнощелочные пробы (pH > 10), то перед определением необходимо произвести подкисление (5% серной кислоты в соотношении 1:1)



Примечания

1. Проба может быть измерена еще через 24 часа после цветовой реакции.

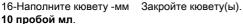


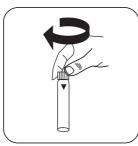
Выполнение определения Перекись водорода HR с жидким реагентом

Выберите метод в устройстве.

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









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



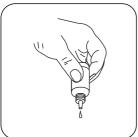


Нажмите клавишу НОЛЬ. Извлеките кювету из

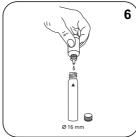
измерительной шахты.

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

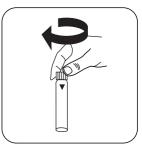




Держите капельницы вертикально и добавляйте капли того же размера, медленно нажимая на них.



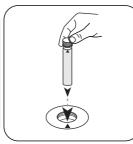
Добавьте 6 капли H_2O_2 -Reagent Solution.



Закройте кювету(ы).



Перемешайте содержимое покачиванием.



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



Нажмите клавишу **TECT** (XD: **CTAPT**).

На дисплее отображается результат в мг/л H₂O₂.



Химический метод

Тетрахлорид титана / кислота

Функция калибровки для фотометров сторонних производителей

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

	ø 16 mm	
а	7.35421 • 10+0	
b	3.21189 • 10*2	
С	3.50603 • 10*1	
d		
е		
f		

Нарушения

Исключаемые нарушения

- Нарушения, вызванные окрашиванием, исключаются следующим образом
 а) заполните чистую кювету 10 мл пробы воды. Используется для выполнения
 измерения нуля.
 - b) проба измеряется без добавления реагентов. (Результат Б)
 - с) одна и та же проба измеряется с добавлением реагентов (результат A) Расчет концентрации H_2O_2 = Результат A Результат B.
- Частицы в пробе или мутность фальсифицируют результаты анализа и должны быть удалены заблаговременно. Это можно сделать с помощью центрифугирования или, проще, путем фильтрации раствора пробы. Также при использовании окрашенных растворов следует ожидать искажения результатов измерений.