

DEHA PP

M167

0.02 - 0.5 mg/L DEHA

DEHA

PPST

## Специфическая информация об инструменте

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

Приборы	Кювета	$\lambda$	Диапазон измерений
MD 100, MD 110, MD 600, MD 610, MD 640, MultiDirect	$\varnothing$ 24 mm	560 nm	0.02 - 0.5 mg/L DEHA
SpectroDirect, XD 7000, XD 7500	$\varnothing$ 24 mm	562 nm	0.02 - 0.5 mg/L DEHA

## Материал

Необходимый материал (частично необязательный):

Реактивы	Упаковочная единица	Номер заказа
Набор реагентов VARIO DEHA	1 шт.	536000

Также необходимы следующие принадлежности.

Принадлежности	Упаковочная единица	Номер заказа
Автоматическая пипетка, 1-5 мл	1 шт.	419076
Автоматическая пипетка, 1-5 мл	1 шт.	365032

## Область применения

- Котельная вода
- Охлаждающая вода

## Подготовка

1. Во избежание ошибок, связанных с отложениями железа, перед анализом промойте стеклянную посуду раствором соляной кислоты (около 20%), а затем полностью деминерализованной водой.

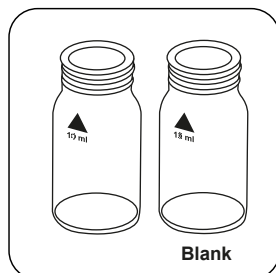
## Примечания

1. Так как реакция зависит от температуры, необходимо соблюдать температуру  $20\text{ }^{\circ}\text{C} \pm 2\text{ }^{\circ}\text{C}$ .
2. Поместите кювету для проб измерительную шахту или в темноту во время формирования цвета. (Воздействие ультрафиолетовых лучей (солнечного света) на раствор реагента приведет к получению избыточных показаний)

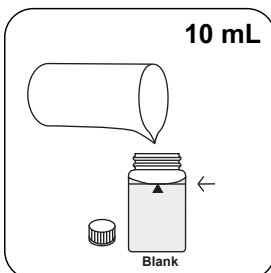


## Выполнение определения DEHA (N,N-диэтилгидроксиламин) с упаковкой порошка Vario и жидким реагентом

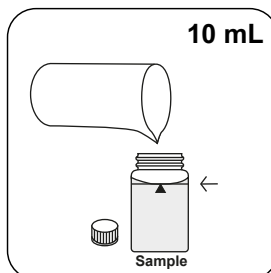
Выберите метод в устройстве.



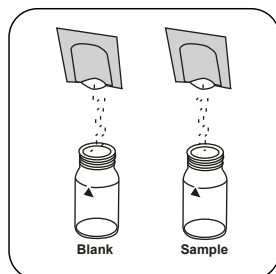
Подготовьте две чистые кюветы 24 мм. Отметьте одну кювету как нулевую.



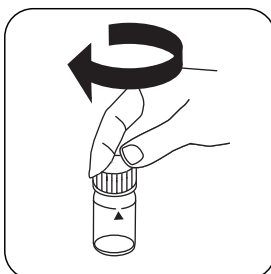
Добавьте **10 мл полностью деминерализованной воды** в нулевую кювету.



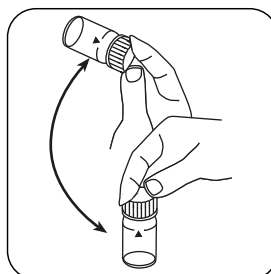
Добавьте **10 мл пробы** в кювету для проб.



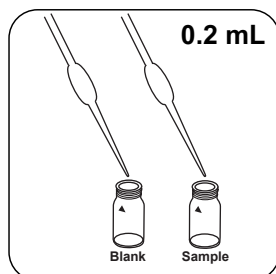
В каждую кювету добавьте **одну упаковку порошка Vario OXYSCAV 1 Rgt**.



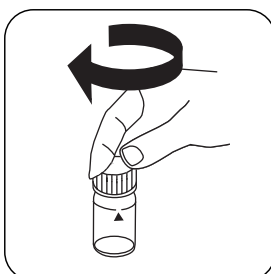
Закройте кювету(ы).



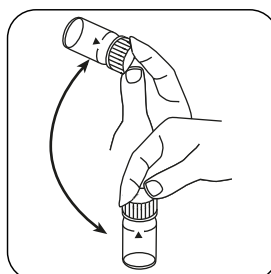
Перемешайте содержимое покачиванием.



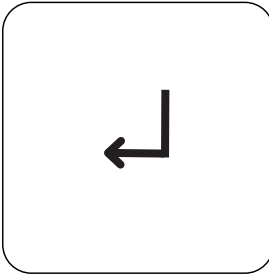
В каждую кювету добавьте **0.2 мл Vario DEHA 2 Rgt раствора**.



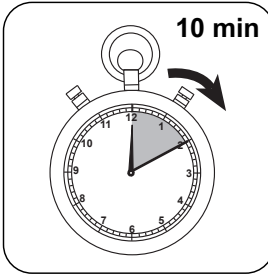
Закройте кювету(ы).



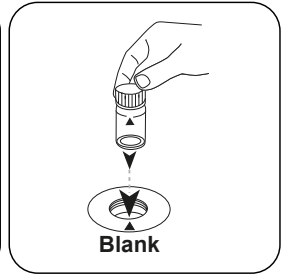
Перемешайте содержимое покачиванием.



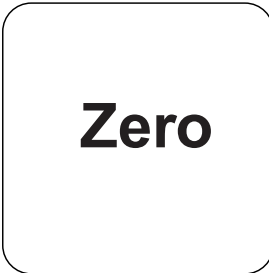
Нажмите клавишу **ENTER**



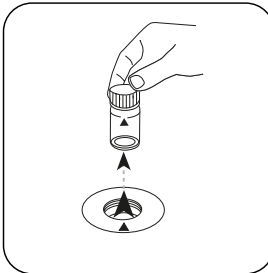
Выдержите **10 минут(ы)** времени реакции.



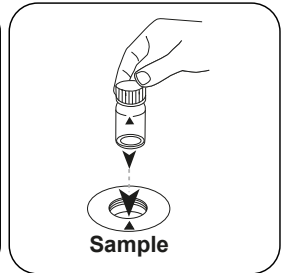
Поместите **нулевую кювету** в измерительную шахту. Обращайте внимание на позиционирование.



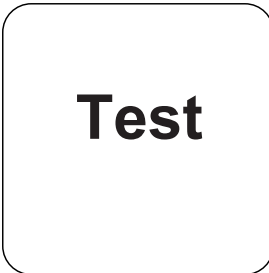
Нажмите клавишу **НОЛЬ**



Извлеките кювету из измерительной шахты.

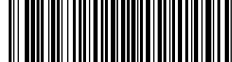


Поместите **кювету для проб** в измерительную шахту. Обращайте внимание на позиционирование.



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

На дисплее отображается результат в виде DEHA.



## Оценка

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

единицах	Форма цитирования	коэффициент преобразования
mg/l	DEHA	1
µg/l	DEHA	1000
mg/l	Hydrochinon	2.63
mg/l	MEKO	4.5
mg/l	Carbohydrazid	1.31
mg/l	ISA	3.9

## Химический метод

PPST

## Приложение

### Функция калибровки для фотометров сторонних производителей

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

	∅ 24 mm	□ 10 mm
a	$-5.56499 \cdot 10^{+0}$	$-5.56499 \cdot 10^{+0}$
b	$3.87692 \cdot 10^{+2}$	$8.33539 \cdot 10^{+2}$
c		
d		
e		
f		

## Нарушения

### Исключаемые нарушения

1. Нарушения:  
Железо (II) отрицательно воздействует на все количества: Чтобы определить концентрацию железа (II), повторите тест без добавления раствора DEHA. Если концентрация превышает 20 мкг/л, отображаемое значение вычитается из результата определения DEHA.
2. Вещества, снижающие содержание железа (III), вызывают помехи. Вещества, которые сильно усложняют структуру железа, могут нарушить процесс.

Помехи	от / [мг/л]
Zn	50
Na <sub>2</sub> B <sub>4</sub> O <sub>7</sub>	500
Co	0,025
Cu	8
CaCO <sub>3</sub>	1000
Lignosulfonate	0,05
Mn	0,8
Mo	80
Ni	0,8
PO <sub>4</sub> <sup>3-</sup>	10
R-PO(OH) <sub>2</sub>	10
SO <sub>4</sub> <sup>2-</sup>	1000

### Ссылки на литературу

Photometrische Analyseverfahren, Schwedt, Wissenschaftliche Verlagsgesellschaft mbH, Stuttgart 1989