



---

**ГОСУДАРСТВЕННЫЙ КОМИТЕТ РОССИЙСКОЙ ФЕДЕРАЦИИ  
ПО ОХРАНЕ ОКРУЖАЮЩЕЙ СРЕДЫ**

УТВЕРЖДАЮ

Заместитель Председателя  
Государственного комитета РФ  
по охране окружающей среды  
\_\_\_\_\_ А.А. Соловьянов  
«21» марта 1997 г.

**КОЛИЧЕСТВЕННЫЙ ХИМИЧЕСКИЙ АНАЛИЗ ВОД**

**МЕТОДИКА ВЫПОЛНЕНИЯ ИЗМЕРЕНИЙ**

**МАССОВОЙ КОНЦЕНТРАЦИИ ФОРМАЛЬДЕГИДА**

**В ПРОБАХ ПРИРОДНЫХ И ОЧИЩЕННЫХ СТОЧНЫХ ВОД**

**ФОТОМЕТРИЧЕСКИМ МЕТОДОМ С АЦЕТИЛАЦЕТОНОМ**

ПНД Ф 14.1:2.97-97

Методика допущена для целей государственного экологического контроля

МОСКВА 1997 г.  
(издание 2004 г.)

### **1. ВВЕДЕНИЕ**

Настоящий документ устанавливает методику количественного химического анализа проб природных и очищенных сточных вод для определения в них массовой концентрации формальдегида в диапазоне от 0,025 до 0,250 мг/дм<sup>3</sup> фотометрическим методом без разбавления и концентрирования пробы.

Если массовая концентрация формальдегида в анализируемой пробе превышает верхнюю границу, то допускается разбавление пробы таким образом, чтобы концентрация формальдегида соответствовала регламентированному диапазону.

Мешающие влияния других компонентов пробы устраняются в процессе отгонки формальдегида с водяным паром.

### **2. ПРИНЦИП МЕТОДА**

Фотометрический метод определения массовой концентрации формальдегида основан на образовании в присутствии ионов аммония окрашенного в желтый цвет продукта реакции формальдегида с ацетилацетоном. Интенсивность окраски образующегося соединения пропорциональна содержанию формальдегида в пробе. Измерение оптической плотности проводят при длине волны  $\lambda = 412$  нм.

### **3. ПРИПИСАННЫЕ ХАРАКТЕРИСТИКИ ПОГРЕШНОСТИ ИЗМЕРЕНИЙ И ЕЕ СОСТАВЛЯЮЩИХ**

Настоящая методика обеспечивает получение результатов анализа с погрешностью, не превышающей значений, приведённых в таблице 1.



Таблица 1

Диапазон измерений, значения показателей точности, правильности, повторяемости, воспроизводимости

Диапазон измерений массовой концентрации формальдегида, мг/дм <sup>3</sup>	Показатель точности (границы относительной погрешности при вероятности P = 0,95), ±δ, %	Показатель повторяемости (относительное среднеквадратическое отклонение повторяемости), σ <sub>r</sub> , %	Показатель воспроизводимости (относительное среднеквадратическое отклонение воспроизводимости), σ <sub>R</sub> , %	Показатель правильности (границы относительной систематической погрешности при вероятности P = 0,95), ±δ <sub>c</sub> , %
от 0,025 до 0,250 вкл.	18	6	8	8

Значения показателя точности методики используют при:

- оформлении результатов анализа, выдаваемых лабораторией;
- оценке деятельности лабораторий на качество проведения испытаний;
- оценке возможности использования результатов анализа при реализации методики в конкретной лаборатории.

#### 4. СРЕДСТВА ИЗМЕРЕНИЙ, ВСПОМОГАТЕЛЬНЫЕ УСТРОЙСТВА, РЕАКТИВЫ И МАТЕРИАЛЫ

##### 4.1. Средства измерений

Спектрофотометр или фотометр, позволяющий измерять оптическую плотность при λ = 412 нм

Кюветы с толщиной поглощающего слоя 50 мм

Весы лабораторные общего назначения с наибольшим пределом взвешивания 200 г и ценой наименьшего деления 0,1 мг любого типа ГОСТ 24104-2001

Весы лабораторные общего назначения с наибольшим пределом взвешивания 200 г и ценой наименьшего деления 10 мг любого типа ГОСТ 24104-2001

СО с аттестованным содержанием формальдегида с погрешностью не более 1 % при P = 0,95 (или формальдегид, п. 4.3)

Колбы мерные, наливные ГОСТ 1770

2-25-2

2-100-2

2-500-2

Пипетки градуированные ГОСТ 29227

1(3)-1-2-1

1(3)-1-2-2

1(3)-2-2-5

1(3)-2-2-10

Пипетки с одной меткой ГОСТ 29169

2-2-5

2-2-10

2-2-20

2-2-25

2-2-50

Бюретка ГОСТ 29251



1-3-2-25-0,1

Цилиндры мерные

ГОСТ 1770

1(3)-10

1(3)-25

1(3)-50

1(3)-100

1(3)-250

1(3)-500

1(3)-1000

#### 4.2. Вспомогательные устройства

Плитки электрические с закрытой спиралью  
и регулируемой мощностью нагрева

ГОСТ 14919

Шкаф сушильный лабораторный с  
температурой нагрева до 130 °С

Баня водяная

Холодильник бытовой

Стаканчики для взвешивания (бюксы)

ГОСТ 25336

СВ-14/8

СВ-34/12

Стаканы химические

ГОСТ 25336

В-1-250 ТХС

В-1-1000 ТХС

Воронки лабораторные

ГОСТ 25336

В-36-80 ХС

В-56-80 ХС

Установки для отгонки формальдегида (колбы круглодонные

ГОСТ 25336

К-1-250-29/32 ТХС с насадкой Н1 или каплеуловителем с

отводом типа КО, холодильник с прямой трубкой

ХПТ-1-300-14/23 ТХС, аллонж АИ 14/23 ХС)

Колбы конические

ГОСТ 25336

Кн-2-100-18 ТХС

Кн-1-250-18-29/32 ХС

Капельница 1(2)-50 ХС

ГОСТ 25336

Шпатели

Стекланные палочки длиной 25 - 30 см и Ø 3 - 4 мм

Средства измерений должны быть поверены в установленные сроки.

Допускается использование других, в том числе импортных, средств измерений и вспомогательных устройств с характеристиками не хуже, чем у приведенных в п.п. 4.1 и 4.2.

#### 4.3. Реактивы и материалы

Формальдегид, 40 % водный раствор

ГОСТ 1625

Ацетилацетон, свежеперегнаный

ГОСТ 10259

Аммиак водный, концентрированный

ГОСТ 3760

Ацетат аммония

ГОСТ 3117

Серная кислота

ГОСТ 4204

Соляная кислота

ГОСТ 3118

Уксусная кислота

ГОСТ 61

Гидроксид калия или

ГОСТ 24363

гидроксид натрия

ГОСТ 4328



Бихромат калия (калий двухромовокислый) или калий двухромовокислый, стандарт-титр 0,1 моль/дм <sup>3</sup> эквивалента	ГОСТ 4220 ТУ 6-09-2540
Тиосульфат натрия (натрий серноватистоокислый), пентагидрат, или натрий серноватистоокислый (тиосульфат), стандарт-титр 0,1 моль/дм <sup>3</sup> эквивалента	ГОСТ 27068 ТУ 6-09-2540
Иодид калия	ГОСТ 4202
Иод кристаллический или иод, стандарт-титр 0,01 моль/дм <sup>3</sup> эквивалента	ГОСТ 4159 ТУ 6-09-2540
Сульфат натрия безводный Na <sub>2</sub> SO <sub>4</sub>	ГОСТ 4166
Карбонат натрия безводный Na <sub>2</sub> CO <sub>3</sub>	ГОСТ 83
Хлороформ	ГОСТ 20015
Крахмал растворимый	ГОСТ 10163
Бумага индикаторная универсальная	ТУ 6-09-1181
Фильтры обеззоленные «белая лента»	ТУ 6-09-1678
Вода дистиллированная	ГОСТ 6709

Все реактивы, используемые для анализа, должны быть квалификации ч.д.а. или х.ч.

Допускается использование реактивов, изготовленных по другой нормативно-технической документации, в том числе импортных, с квалификацией не ниже ч.д.а.

## 5. ТРЕБОВАНИЯ БЕЗОПАСНОСТИ

5.1. При выполнении анализов необходимо соблюдать требования техники безопасности при работе с химическими реактивами по ГОСТ 12.1.007.

5.2. Электробезопасность при работе с электроустановками обеспечивается по ГОСТ 12.1.019.

5.3. Организация обучения работающих безопасности труда проводится по ГОСТ 12.0.004.

5.4. Помещение лаборатории должно соответствовать требованиям пожарной безопасности по ГОСТ 12.1.004 и иметь средства пожаротушения по ГОСТ 12.4.009.

## 6. ТРЕБОВАНИЯ К КВАЛИФИКАЦИИ ОПЕРАТОРОВ

Выполнение измерений может производить химик-аналитик, владеющий техникой фотометрического анализа и изучивший инструкцию по эксплуатации спектрофотометра или фотометра.

## 7. УСЛОВИЯ ИЗМЕРЕНИЙ

При выполнении измерений в лаборатории должны быть соблюдены следующие условия:

- температура окружающего воздуха (22 ± 6) °С;
- атмосферное давление (84 - 106) кПа;
- относительная влажность не более 80 % при температуре 25 °С;
- частота переменного тока (50 ± 1) Гц;
- напряжение в сети (220 ± 22) В.

## 8. ОТБОР И ХРАНЕНИЕ ПРОБ

8.1. Отбор проб производится в соответствии с требованиями ГОСТ Р 51592-2000 «Вода. Общие требования к отбору проб».

8.2. Посуду, предназначенную для отбора и хранения проб, промывают насыщенным раствором кальцинированной соды (карбоната натрия), а затем дистиллированной водой. При мытье сильно загрязненной посуды рекомендуется использовать хромовую смесь, после



чего тщательно (не менее 10 раз) промывать водопроводной водой и споласкивать дистиллированной водой.

8.3. Пробы воды отбирают в стеклянные бутылки с плотно завинчивающимися пробками с вкладышами, обеспечивающими герметичность, вместимостью 0,5 дм<sup>3</sup>.

Объем отбираемой пробы должен быть не менее 0,5 дм<sup>3</sup>.

8.4. Пробы анализируют не позднее, чем через 6 ч после отбора пробы при хранении при температуре выше 10 °С без консерванта, либо в течение 10 суток при консервировании серной кислотой из расчета 5 см<sup>3</sup> раствора кислоты (1:1) на 1 дм<sup>3</sup> воды.

8.5. При отборе проб составляется сопроводительный документ по утвержденной форме, в котором указывается:

- цель анализа, предполагаемые загрязнители,
- место, время отбора,
- номер пробы,
- должность, фамилия отбирающего пробу, дата.

## 9. ПОДГОТОВКА К ВЫПОЛНЕНИЮ ИЗМЕРЕНИЙ

### 9.1. Приготовление растворов и реактивов

#### 9.1.1. Дистиллированная вода, очищенная от формальдегида.

Дистиллированную воду кипятят в течение 30 мин и охлаждают до комнатной температуры. Используют в день приготовления.

#### 9.1.2. Раствор серной кислоты, 1:1.

К 100 см<sup>3</sup> дистиллированной воды, помещенной в термостойкий химический стакан, при непрерывном перемешивании приливают 100 см<sup>3</sup> концентрированной серной кислоты и охлаждают. Раствор устойчив при хранении в плотно закрытой склянке в течение 1 года.

#### 9.1.3. Раствор соляной кислоты, 2:1.

К 170 см<sup>3</sup> дистиллированной воды приливают 340 см<sup>3</sup> концентрированной соляной кислоты и перемешивают. Раствор устойчив при хранении в плотно закрытой посуде в течение 6 мес.

#### 9.1.4. Раствор гидроксида калия или натрия, 2 моль/дм<sup>3</sup>.

56 г КОН или 40 г NaOH растворяют в 500 см<sup>3</sup> дистиллированной воды. Раствор устойчив при хранении в плотно закрытой полиэтиленовой посуде в течение 3 мес.

#### 9.1.5. Раствор крахмала, 0,5 %.

0,5 г крахмала взбалтывают с 15 - 20 см<sup>3</sup> дистиллированной воды. Суспензию постепенно приливают к 80 - 85 см<sup>3</sup> кипящей дистиллированной воды и кипятят еще 2 - 3 мин. После охлаждения консервируют добавлением 2 - 3 капель хлороформа. Хранят не более 1 мес.

#### 9.1.6. Стандартный раствор бихромата калия с концентрацией 0,0200 моль/дм<sup>3</sup> эквивалента.

При использовании стандарт-титра последний растворяют в дистиллированной воде в мерной колбе вместимостью 500 см<sup>3</sup>, затем отбирают 50 см<sup>3</sup> полученного раствора, переносят в мерную колбу вместимостью 500 см<sup>3</sup> и доводят объем дистиллированной водой до метки.

Для приготовления стандартного раствора из навески 0,4904 г K<sub>2</sub>Cr<sub>2</sub>O<sub>7</sub>, предварительно высушенного в сушильном шкафу при 105 °С в течение 1 - 2 ч, переносят количественно в мерную колбу вместимостью 500 см<sup>3</sup>, растворяют в дистиллированной воде и доводят объем раствора до метки на колбе. Хранят в склянке с хорошо притертой пробкой в темном месте не более 6 мес.

#### 9.1.7. Стандартный раствор тиосульфата натрия с концентрацией 0,020 моль/дм<sup>3</sup> эквивалента.

При использовании стандарт-титра последний растворяют в дистиллированной воде, предварительно прокипяченной в течение 1,5 ч и охлажденной до комнатной температуры, в



мерной колбе вместимостью 500 см<sup>3</sup>, затем отбирают 50 см<sup>3</sup> полученного раствора, переносят в мерную колбу вместимостью 500 см<sup>3</sup> и доводят объем прокипяченной дистиллированной водой до метки.

Для приготовления стандартного раствора из навески 5 г Na<sub>2</sub>S<sub>2</sub>O<sub>3</sub> · 5H<sub>2</sub>O, растворяют в 1 дм<sup>3</sup> дистиллированной воды, предварительно прокипяченной в течение 1,5 ч и охлажденной, и доводят объем раствора до метки на колбе. В качестве консерванта к полученному раствору добавляют 2 см<sup>3</sup> хлороформа.

Перед определением точной концентрации раствор выдерживают не менее 5 суток. Хранят в склянке из темного стекла не более 4 мес.

Точную концентрацию стандартного раствора тиосульфата натрия определяют так, как описано в Приложении А не реже 1 раза в месяц.

#### **9.1.8. Раствор йода, 0,02 моль/дм<sup>3</sup> эквивалента.**

При использовании стандарт-титра последний растворяют в дистиллированной воде в мерной колбе вместимостью 500 см<sup>3</sup>.

При приготовлении раствора из навески 4 - 5 г KI растворяют в небольшом количестве (20 - 25 см<sup>3</sup>) дистиллированной воды, добавляют 1,3 г кристаллического йода; после его растворения приливают еще 480 см<sup>3</sup> дистиллированной воды и перемешивают.

Раствор хранят в склянке из темного стекла.

Точную концентрацию раствора йода устанавливают не реже 1 раза в месяц, как описано в Приложении А.

#### **9.1.9. Раствор уксусной кислоты, 1:4.**

Смешивают 1 объем уксусной кислоты с 4 объемами дистиллированной воды, не содержащей формальдегида. Раствор устойчив при хранении в плотно закрытой посуде в течение 3 мес.

#### **9.1.10. Раствор ацетилацетона, 5 %.**

К 38 см<sup>3</sup> дистиллированной воды добавляют 2 см<sup>3</sup> ацетилацетона и перемешивают до полного растворения. Хранят в холодильнике в склянке с притертой пробкой не более 10 суток.

#### **9.1.11. Аммонийно-ацетатный буферный раствор.**

К 80 см<sup>3</sup> ледяной уксусной кислоты добавляют 90 см<sup>3</sup> концентрированного раствора аммиака и перемешивают. Величина рН полученного буферного раствора должна составлять 5,9 - 6,5. Хранят в плотно закрытой склянке не более 3 мес.

### **9.2. Приготовление градуировочных растворов**

Градуировочные растворы, аттестованные по процедуре приготовления, готовят из стандартного образца (СО) или 40 % раствора формальдегида (формалина).

При использовании СО производят разбавление исходного раствора в соответствии с инструкцией по его применению.

Приготовление градуировочного раствора из формалина проводят в соответствии с п. 9.2.1 - 9.2.3.

#### **9.2.1. Раствор формальдегида (А).**

В мерную колбу вместимостью 100 см<sup>3</sup> последовательно приливают пипеткой 2,5 см<sup>3</sup> раствора гидроксида калия или натрия, 2,5 см<sup>3</sup> дистиллированной воды и 1 см<sup>3</sup> 40 % раствора формальдегида. Объем раствора доводят до метки дистиллированной водой и перемешивают. Для определения точной концентрации формальдегида 1 см<sup>3</sup> полученного раствора отбирают в коническую колбу с притертой пробкой вместимостью 250 см<sup>3</sup>, прибавляют пипеткой 20 см<sup>3</sup> раствора йода и 10 см<sup>3</sup> раствора гидроксида калия или натрия. Колбу закрывают пробкой и оставляют стоять 15 мин в темном месте. Затем прибавляют 5 см<sup>3</sup> раствора соляной кислоты, перемешивают и оставляют еще на 10 мин в темном месте.





Выделившийся избыток иода титруют раствором тиосульфата натрия до бледно-желтой окраски, добавляют 1 см<sup>3</sup> раствора крахмала и продолжают титрование до обесцвечивания раствора.

Определение повторяют еще 1 - 2 раза и при отсутствии расхождения в объемах раствора тиосульфата натрия более 0,05 см<sup>3</sup> за результат принимают среднюю величину.

Массовую концентрацию формальдегида в основном растворе (А) рассчитывают по формуле:

$$C_{\Phi} = \frac{(C_{\text{и}} \cdot V_{\text{и}} - C_{\text{т}} \cdot V_{\text{т}}) \cdot 15,01}{V_{\Phi}}$$

где  $C_{\Phi}$  - массовая концентрация раствора формальдегида, мг/дм<sup>3</sup>;

$C_{\text{и}}$  - концентрация раствора иода, моль/дм<sup>3</sup> эквивалента;

$V_{\text{и}}$  - объем добавленного раствора иода, см<sup>3</sup>;

$C_{\text{т}}$  - концентрация раствора тиосульфата натрия, моль/дм<sup>3</sup> эквивалента;

$V_{\text{т}}$  - объем раствора тиосульфата натрия, израсходованного на титрование избытка раствора иода, см<sup>3</sup>;

$V_{\Phi}$  - объем раствора формальдегида, взятый для титрования, см<sup>3</sup>.

Основной раствор формальдегида хранят в холодильнике не более 1 мес. Точную его концентрацию устанавливают перед использованием для приготовления промежуточного и рабочего растворов.

### **9.2.2. Раствор с массовой концентрацией формальдегида 0,100 мг/см<sup>3</sup> (Б).**

Объем раствора А, который необходимо взять для получения 100 см<sup>3</sup> раствора Б с концентрацией 0,100 мг/дм<sup>3</sup>, рассчитывают по формуле:

$$V_{\Phi} = \frac{100 \cdot 0,100}{V_{\Phi} \cdot C_{\Phi}}$$

где  $V_{\Phi}$  - объем раствора А, см<sup>3</sup>;

$C_{\Phi}$  - массовая концентрация формальдегида в растворе А, мг/см<sup>3</sup>.

Рассчитанный объем раствора А с помощью градуированной пипетки помещают в мерную колбу вместимостью 100 см<sup>3</sup>, доводят дистиллированной водой до метки и перемешивают. Раствор хранят не более суток.

### **9.2.3. Раствор с массовой концентрацией формальдегида 5 мкг/см<sup>3</sup> (В).**

5,0 см<sup>3</sup> раствора формальдегида Б переносят в мерную колбу вместимостью 100 см<sup>3</sup>, доводят до метки дистиллированной водой (п. 9.1.1) и перемешивают. Раствор используют в день приготовления.

## **9.3. Построение градуировочного графика**

Для построения градуировочного графика необходимо приготовить образцы для градуировки, содержащие 0 - 0,10 мкг формальдегида в 25 см<sup>3</sup> раствора.

Условия проведения анализа должны соответствовать п. 7.

Состав и количество образцов для построения градуировочного графика приведены в таблице 2.

Для всех градуировочных растворов погрешности, обусловленные процедурой приготовления, не превышают 3 % относительно приписанного значения массовой концентрации формальдегида.

При построении градуировочного графика в мерные колбы вместимостью 25 см<sup>3</sup> вносят по 20 см<sup>3</sup> дистиллированной воды (п. 9.1.1), добавляют градуированными пипетками вместимостью 1 или 2 см<sup>3</sup> аликвотные части раствора формальдегида В в соответствии с табл. 2, доводят объемы растворов в колбах до метки, перемешивают и переносят в конические колбы вместимостью 100 см<sup>3</sup>.



Таблица 2

## Состав и количество образцов для градуировки при определении формальдегида

№ п/п	Содержание формальдегида в 25 см <sup>3</sup> раствора, мкг	Аликвотная часть раствора В, см <sup>3</sup> , помещаемая в мерную колбу вместимостью 25 см <sup>3</sup>
1	0,0	0,00
2	1,0	0,20
3	2,0	0,40
4	3,0	0,60
5	4,5	0,90
6	6,0	1,20
7	8,0	1,60
8	10,0	2,00

Анализ образцов для градуировки проводят в порядке возрастания их концентрации согласно п. 10, исключая стадию отгонки.

Измеряют оптическую плотность проб с добавками формальдегида и холостой (не содержащей добавки) пробы при  $\lambda = 412$  нм, фотометрируя 3 раза с целью исключения случайных результатов и усреднения данных. Усредненную оптическую плотность холостой пробы вычитают из усредненной оптической плотности проб с добавками формальдегида.

Градуировочный график строят в координатах: содержание формальдегида в образце для градуировки, мкг - оптическая плотность.

#### 9.4. Контроль стабильности градуировочной характеристики

Контроль стабильности градуировочной характеристики проводят не реже одного раза в месяц или при смене основных реактивов (ацетилацетона, ацетата аммония, буферного раствора). Средствами контроля являются вновь приготовленные образцы для градуировки (не менее 3 образцов из приведенных в табл. 2).

Градуировочную характеристику считают стабильной при выполнении для каждого образца для градуировки следующего условия:

$$|X - C| \leq 1,96\sigma_{Rл},$$

где  $X$  - результат контрольного измерения массовой концентрации формальдегида в образце для градуировки;

$C$  - аттестованное значение массовой концентрации формальдегида в образце для градуировки;

$\sigma_{Rл}$  - среднеквадратическое отклонение внутрилабораторной прецизионности, установленное при реализации методики в лаборатории.

*Примечание.* Допустимо среднеквадратическое отклонение внутрилабораторной прецизионности при внедрении методики в лаборатории устанавливать на основе выражения:  $\sigma_{Rл} = 0,84\sigma_R$ , с последующим уточнением по мере накопления информации в процессе контроля стабильности результатов анализа.

Значения  $\sigma_R$  приведены в таблице 1.

Если условие стабильности градуировочной характеристики не выполняется только для одного образца для градуировки, необходимо выполнить повторное измерение этого образца с целью исключения результата, содержащего грубую погрешность.

Если градуировочная характеристика нестабильна, выясняют причины ее нестабильности и повторяют контроль стабильности с использованием других образцов для градуировки, предусмотренных методикой. При повторном обнаружении нестабильности градуировочной характеристики строят новый градуировочный график.

## 10. ВЫПОЛНЕНИЕ ИЗМЕРЕНИЙ

Пробу воды объемом 200 см<sup>3</sup> помещают в перегонную колбу (если выполнялась консервация, пробу предварительно нейтрализуют раствором КОН или NaOH до pH 7 - 8 по





универсальной индикаторной бумаге), добавляют 25 г сульфата натрия, соединяют части установки для отгонки формальдегида и отгоняют в мерный цилиндр 100 см<sup>3</sup> дистиллята.

Отгон тщательно перемешивают стеклянной палочкой, отбирают пипеткой 25 см<sup>3</sup>, помещают в коническую колбу вместимостью 100 см<sup>3</sup>, добавляют 2 см<sup>3</sup> ацетатно-аммонийного буферного раствора (или 2,0 г ацетата аммония и 0,5 см<sup>3</sup> раствора уксусной кислоты 1:4) и 1,0 см<sup>3</sup> раствора ацетилацетона. Смесь перемешивают до полного растворения реактивов и выдерживают на водяной бане 30 мин при (40 ± 3) °С. Одновременно с пробой выполняют холостое определение, используя 25 см<sup>3</sup> дистиллированной воды, не содержащей формальдегида.

Измеряют оптическую плотность растворов относительно дистиллированной воды при 412 нм в кюветах с толщиной поглощающего слоя 5 см. Оптическую плотность холостого опыта вычитают из оптической плотности пробы.

Если измеренная оптическая плотность пробы превышает оптическую плотность, соответствующую последней точке градуировочного графика, повторяют определение с меньшей аликвотой отгона, разбавленной до объема 25 см<sup>3</sup> дистиллированной водой, не содержащей формальдегида (п. 9.1.1).

## 11. ОБРАБОТКА РЕЗУЛЬТАТОВ ИЗМЕРЕНИЙ

Содержание формальдегида в аликвоте отгона, отобранной для анализа, находят по градуировочному графику.

Массовую концентрацию формальдегида в анализируемой воде  $X$ , мг/дм<sup>3</sup>, рассчитывают по формуле:

$$X = \frac{a \cdot 100 \cdot 1,2}{V_d \cdot V_v},$$

где  $a$  - содержание формальдегида в аликвоте отгона, найденное по градуировочному графику, мкг;

100 - объем отгона, см<sup>3</sup>;

1,2 - коэффициент, учитывающий степень отгонки формальдегида из пробы воды;

$V_d$  - объем аликвоты отгона, см<sup>3</sup>;

$V_v$  - объем пробы воды, взятой для отгонки, см<sup>3</sup>.

Расхождение между результатами анализа, полученными в двух лабораториях, не должно превышать предела воспроизводимости. При выполнении этого условия приемлемы оба результата анализа, и в качестве окончательного может быть использовано их среднее арифметическое значение.

Значение предела воспроизводимости  $R$  при  $P = 0,95$  для всего регламентированного диапазона измерений массовой концентрации формальдегида составляет 22 %.

При превышении предела воспроизводимости могут быть использованы методы проверки приемлемости результатов анализа согласно раздела 5 ГОСТ Р ИСО 5725-6.

## 12. ОФОРМЛЕНИЕ РЕЗУЛЬТАТОВ АНАЛИЗА

Результат анализа  $X$  в документах, предусматривающих его использование, может быть представлен в виде:

$$X \pm \Delta, \text{ мг/дм}^3, P = 0,95,$$

где  $\Delta$  - показатель точности методики.

Значение  $\Delta$  рассчитывают по формуле:

$$\Delta = 0,01 \cdot \delta \cdot X.$$

Значение  $\delta$  приведено в таблице 1.



Допустимо результат анализа в документах, выдаваемых лабораторией, представлять в виде:

$$X \pm \Delta_l, \text{ мг/дм}^3, P = 0,95,$$

при условии  $\Delta_l < \Delta$ ,

где  $X$  - результат анализа, полученный в соответствии с прописью методики;

$\pm \Delta_l$  - значение характеристики погрешности результатов анализа, установленное при реализации методики в лаборатории, и обеспечиваемое контролем стабильности результатов анализа.

Численные значения результата измерения должны оканчиваться цифрой того же разряда, что и значения характеристики погрешности.

### 13. КОНТРОЛЬ КАЧЕСТВА РЕЗУЛЬТАТОВ АНАЛИЗА ПРИ РЕАЛИЗАЦИИ МЕТОДИКИ В ЛАБОРАТОРИИ

Контроль качества результатов анализа при реализации методики в лаборатории предусматривает:

- оперативный контроль процедуры анализа (на основе оценки погрешности при реализации отдельно взятой контрольной процедуры);
- контроль стабильности результатов анализа (на основе контроля стабильности среднеквадратического отклонения повторяемости, среднеквадратического отклонения внутрिलाбораторной прецизионности, погрешности).

#### 13.1. Алгоритм оперативного контроля процедуры анализа с использованием метода добавок

Оперативный контроль процедуры анализа проводят путем сравнения результата отдельно взятой контрольной процедуры  $K_k$  с нормативом контроля  $K$ .

Результат контрольной процедуры  $K_k$  рассчитывают по формуле:

$$K_k = |X' - X - C_0|,$$

где  $X'$  - результат анализа массовой концентрации формальдегида в пробе с известной добавкой;

$X$  - результат анализа массовой концентрации формальдегида в исходной пробе;

$C_0$  - величина добавки.

Норматив контроля  $K$  рассчитывают по формуле:

$$K = \sqrt{\Delta_{l,X}^2 + \Delta_{x,X}^2},$$

где  $\Delta_{l,X}$ ,  $\Delta_{x,X}$  - значения характеристики погрешности результатов анализа, установленные в лаборатории при реализации методики, соответствующие массовой концентрации формальдегида в пробе с известной добавкой и в исходной пробе соответственно.

**Примечание.** Допустимо характеристику погрешности результатов анализа при внедрении методики в лаборатории устанавливать на основе выражения:  $\Delta_l = 0,84 \cdot \Delta$ , с последующим уточнением по мере накопления информации в процессе контроля стабильности результатов анализа.

Процедуру анализа признают удовлетворительной, при выполнении условия:

$$K_k \leq K. \quad (1)$$

При невыполнении условия (1) контрольную процедуру повторяют. При повторном невыполнении условия (1) выясняют причины, приводящие к неудовлетворительным результатам, и принимают меры по их устранению.



### 13.2. Алгоритм оперативного контроля процедуры анализа с применением образцов для контроля

Оперативный контроль процедуры анализа проводят путем сравнения результата отдельно взятой контрольной процедуры  $K_k$  с нормативом контроля  $K$ .

Результат контрольной процедуры  $K_k$  рассчитывают по формуле:

$$K_k = |X_k - C|,$$

где  $X_k$  - результат анализа массовой концентрации формальдегида в образце для контроля;

$C$  - аттестованное значение образца для контроля.

Норматив контроля  $K$  рассчитывают по формуле

$$K = \Delta_l,$$

где  $\pm\Delta_l$  - характеристика погрешности результатов анализа, соответствующая аттестованному значению образца для контроля.

*Примечание.* Допустимо характеристику погрешности результатов анализа при внедрении методики в лаборатории устанавливать на основе выражения:  $\Delta_l = 0,84 \cdot \Delta$  с последующим уточнением по мере накопления информации в процессе контроля стабильности результатов анализа.

Процедуру анализа признают удовлетворительной, при выполнении условия:

$$K_k \leq K. \quad (2)$$

При невыполнении условия (2) контрольную процедуру повторяют. При повторном невыполнении условия (2) выясняют причины, приводящие к неудовлетворительным результатам, и принимают меры по их устранению.

Периодичность оперативного контроля процедуры анализа, а также реализуемые процедуры контроля стабильности результатов анализа регламентируют в Руководстве по качеству лаборатории.

## Приложение А (обязательное)

### Установление точной концентрации стандартных растворов тиосульфата натрия и иода

#### А.1. Раствор тиосульфата натрия

В колбу для титрования вносят 80 - 90 см<sup>3</sup> дистиллированной воды, 10,0 см<sup>3</sup> стандартного раствора бихромата калия, добавляют 1 г сухого KI и 10 см<sup>3</sup> раствора соляной кислоты. Раствор перемешивают, выдерживают 5 мин в темном месте и титруют пробу раствором тиосульфата натрия до появления слабо-желтой окраски. Затем добавляют 1 см<sup>3</sup> раствора крахмала и продолжают титрование по каплям до исчезновения синей окраски. Повторяют титрование и, если расхождение между величинами объемов титранта не превышает 0,05 см<sup>3</sup>, за результат принимают их среднее значение. В противном случае повторяют титрование до получения результатов, отличающихся не более, чем на 0,05 см<sup>3</sup>.

Точную концентрацию раствора тиосульфата натрия находят по формуле:

$$C_T = \frac{C_D \cdot V_D}{V_T},$$

где  $C_T$  - концентрация раствора тиосульфата натрия, моль/дм<sup>3</sup> эквивалента;

$C_D$  - концентрация раствора бихромата калия, моль/дм эквивалента;

$V_T$  - объем раствора тиосульфата натрия, пошедший на титрование, см<sup>3</sup>;

$V_D$  - объем раствора бихромата калия, взятый для титрования, см<sup>3</sup>.



## А.2. Раствор иода

В колбу для титрования вносят 60 - 70 см<sup>3</sup> дистиллированной воды, добавляют пипеткой 20 см<sup>3</sup> раствора иода, 10 см<sup>3</sup> раствора соляной кислоты и титруют тиосульфатом натрия до бледно-желтой окраски. Затем добавляют 1 см<sup>3</sup> раствора крахмала и титруют по каплям до обесцвечивания раствора. Титрование повторяют еще 1 - 2 раза и при отсутствии расхождения в объемах раствора тиосульфата натрия более 0,05 см<sup>3</sup> за результат принимают среднюю величину.

Точную концентрацию раствора иода находят по формуле:

$$C_{\text{и}} = \frac{C_{\text{т}} \cdot V_{\text{т}}}{V_{\text{и}}}$$

где  $C_{\text{и}}$  - концентрация раствора иода, моль/дм<sup>3</sup> эквивалента;

$C_{\text{т}}$  - концентрация раствора тиосульфата натрия, моль/дм эквивалента;

$V_{\text{т}}$  - объем раствора тиосульфата натрия, пошедший на титрование, см<sup>3</sup>;

$V_{\text{и}}$  - объем раствора иода, взятый для титрования, см<sup>3</sup>.

### ГОСУДАРСТВЕННЫЙ КОМИТЕТ РОССИЙСКОЙ ФЕДЕРАЦИИ ПО СТАНДАРТИЗАЦИИ И МЕТРОЛОГИИ

ФГУП «УРАЛЬСКИЙ НАУЧНО-  
ИССЛЕДОВАТЕЛЬСКИЙ  
ИНСТИТУТ МЕТРОЛОГИИ» -  
ГОСУДАРСТВЕННЫЙ НАУЧНЫЙ  
МЕТРОЛОГИЧЕСКИЙ ЦЕНТР

«THE URALS RESEARCH  
INSTITUTE FOR  
METROLOGY» -  
STATE SCIENTIFIC  
METROLOGICAL CENTRE

620219, Екатеринбург, Факс: (3432) 502-117

Dept. 224, 4, Fax: (3432) 502-117

ГСП-824, Телефон: (3432) 502-295

Krasnoarmeyskaya Str., GSP-824, Phone: (3432) 502-295

ул. Красноармейская, 4, E-mail: paneva@uniim.ru  
лаб. 224

Ekaterinburg,  
Russia

E-mail: paneva@uniim.ru

### СВИДЕТЕЛЬСТВО № 224.01.03.126/2004

### CERTIFICATE

### об аттестации методики выполнения измерений

Методика выполнения измерений массовой концентрации формальдегида в пробах природных и очищенных сточных вод фотометрическим методом с ацетилацетоном, разработанная ООО НПП «Акватест» (г. Ростов-на-Дону).

аттестована в соответствии с ГОСТ Р 8.563-96.

Аттестация осуществлена по результатам метрологической экспертизы материалов по разработке методики выполнения измерений.

В результате аттестации установлено, что методика соответствует предъявляемым к ней метрологическим требованиям и обладает следующими основными метрологическими характеристиками:

1. Диапазон измерений, значения показателей точности, правильности, повторяемости, воспроизводимости

Диапазон измерений, мкг/дм <sup>3</sup>	Показатель повторяемости (относительное среднеквадратическое отклонение повторяемости), $\sigma_r$ , %	Показатель воспроизводимости (относительное среднеквадратическое отклонение воспроизводимости), $\sigma_R$ , %	Показатель правильности (границы относительной систематической погрешности при вероятности $P = 0,95$ ), $\pm \delta_s$ , %	Показатель точности (границы относительной погрешности при вероятности $P = 0,95$ ), $\pm \delta$ , %
от 0,025 до 0,250 вкл.	6	8	8	18



2. Диапазон измерений, значения предела воспроизводимости при вероятности  $P = 0,95$

Диапазон измерений, мкг/дм <sup>3</sup>	Предел воспроизводимости (относительное значение допускаемого расхождения между двумя результатами измерений, полученными в разных лабораториях), R, %
от 0,025 до 0,250 вкл.	22

3. При реализации методики в лаборатории обеспечивают:

- оперативный контроль процедуры измерений (на основе оценки погрешности при реализации отдельно взятой контрольной процедуры);
- контроль стабильности результатов измерений (на основе контроля стабильности среднеквадратического отклонения повторяемости, среднеквадратического отклонения внутрилабораторной прецизионности, погрешности).

Алгоритм оперативного контроля процедуры измерений приведен в документе на методику выполнения измерений.

Процедуры контроля стабильности результатов выполняемых измерений регламентируются в Руководстве по качеству лаборатории.

4. Дата выдачи свидетельства 01.06.2004 г.

Срок действия до 01.06.2009 г.

Зам. директора по научной работе

И.Е. Добровинский

## СОДЕРЖАНИЕ

1. Введение
  2. Принцип метода
  3. Приписанные характеристики погрешности измерений и ее составляющих
  4. Средства измерений, вспомогательные устройства, реактивы и материалы
  5. Требования безопасности
  6. Требования к квалификации операторов
  7. Условия измерений
  8. Отбор и хранение проб
  9. Подготовка к выполнению измерений
  10. Выполнение измерений
  11. Обработка результатов измерений
  12. Оформление результатов анализа
  13. Контроль качества результатов анализа при реализации методики в лаборатории. 10
- Приложение А. Установление точной концентрации стандартных растворов тиосульфата натрия и иода