

**ФЕДЕРАЛЬНАЯ СЛУЖБА ПО НАДЗОРУ
В СФЕРЕ ПРИРОДОПОЛЬЗОВАНИЯ**

УТВЕРЖДАЮ

Директор ФБУ «Федеральный центр
оценки техногенного



В.И.Пуканов
2012 г.

**КОЛИЧЕСТВЕННЫЙ ХИМИЧЕСКИЙ АНАЛИЗ
АТМОСФЕРНОГО ВОЗДУХА И ВЫБРОСОВ В АТМОСФЕРУ**

**МЕТОДИКА ИЗМЕРЕНИЙ МАССОВОЙ
КОНЦЕНТРАЦИИ ХЛОРИСТОГО ВОДОРОДА
В ПРОМЫШЛЕННЫХ ВЫБРОСАХ В АТМОСФЕРУ
ТУРБИДИМЕТРИЧЕСКИМ МЕТОДОМ**

ПНД Ф 13.1.42-2003

(ФР.1.31.2007.03826)

**Методика допущена для целей государственного
экологического контроля**

**МОСКВА 2003 г.
(Издание 2012 г.)**

Право тиражирования и реализации принадлежит разработчику.

Методика рассмотрена и одобрена федеральным бюджетным учреждением «Федеральный центр анализа и оценки техногенного воздействия» (ФБУ «ФЦАО»).

1 ВВЕДЕНИЕ

Настоящий документ устанавливает методику измерений массовой концентрации хлористого водорода в промышленных выбросах в атмосферу турбидиметрическим методом.

Диапазон измеряемых концентраций от 2 до 300 мг/м³.

Методика применима для анализа газовых выбросов с примесями сероводорода, диоксида серы и сероуглерода, мешающее действие которых устраняют кипячением анализируемого раствора с перекисью водорода в щелочной среде (п.9).

Определению хлористого водорода мешают бромиды и йодиды. Однако, обычно их содержание незначительно, поэтому их влиянием можно пренебречь.

2 ПРИПИСАННЫЕ ХАРАКТЕРИСТИКИ ПОКАЗАТЕЛЕЙ ТОЧНОСТИ ИЗМЕРЕНИЙ

Таблица 1 – Диапазон измерений, значения показателей точности повторяемости и правильности

Диапазон измерений, мг/м ³	Показатель повторяемости (относительное среднеквадратическое отклонение повторяемости), $\sigma_r, \%$	Показатель правильности (границы относительной систематической погрешности методики при вероятности $P=0,95$), $\pm \delta_c, \%$	Показатель точности ¹ (границы относительной погрешности методики при вероятности $P=0,95$), $\pm \delta, \%$
От 2 до 300 вкл.	8	19	25

Значения показателя точности методики используют при:

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

¹ Соответствует расширенной стандартной неопределенности при коэффициенте охвата $k = 2$

3 СРЕДСТВА ИЗМЕРЕНИЙ, ВСПОМОГАТЕЛЬНЫЕ УСТРОЙСТВА, РЕАКТИВЫ И СТАНДАРТНЫЕ ОБРАЗЦЫ

При выполнении измерений должны быть применены следующие средства измерений, вспомогательные устройства, реактивы и стандартные образцы.

3.1 Средства измерения

- Спектрофотометр или фотоэлектроколориметр, позволяющий измерять оптическую плотность при длине волны 440-450 нм
- Кюветы с толщиной поглощающего слоя 50 мм
- Весы лабораторные специального класса точности с ценой деления не более 0,1 мг, наибольшим пределом взвешивания не более 210 г по ГОСТ Р 53228-2008
- Гири по ГОСТ 7328-2001
- Электроаспиратор по ТУ 25-11-1414-78
- Реометр лабораторный по ГОСТ 9932-75
- Термометр лабораторный, диапазон измерений от 0-250 °С по ГОСТ 13646-68
- Барометр-анероид по ТУ 2504-1797-75
- Секундомер, класс 3, цена деления секундной шкалы 0,2 с
- Колбы мерные 2-го класса точности вместимостью 25, 50, 100, 1000 см³ по ГОСТ 1770-74
- Пипетки градуированные 2-го класса точности вместимостью 2, 5, 10 см³ по ГОСТ 29227-91

3.2 Вспомогательные устройства

- Поглотительный прибор с пористой стеклянной перегородкой или другой поглотительный прибор, обеспечивающий эффективность поглощения хлористого водорода не менее 95 % по ГОСТ 25336-82
- Буферная емкость вместимостью 200 см³
- Шланги из поливинилхлорида по ГОСТ 19034-82
- Стаканы химические термостойкие вместимостью 50 см³ по ГОСТ 25336-82
- Стаканы для взвешивания (бюксы) по ГОСТ 25336-82

- Электроплитка с регулятором нагрева и закрытой спиралью по ГОСТ 14919-83

Примечания:

1 Допускается применение иных средств измерений утвержденных типов, вспомогательных устройств и материалов, технические и метрологические характеристики которых не уступают указанным выше.

2 Средства измерений должны быть поверены в установленные сроки.

3.3 Реактивы и стандартные образцы

- Вода дистиллированная, не содержащая хлорид-ионов по ГОСТ 6709-72
- Водорода перекись, х.ч. по ГОСТ 10929-76
- Кислота азотная, х.ч., не содержащая хлорид-ионов по ГОСТ 6461-77
- Натрия гидроокись, х.ч. по ГОСТ 4328-77
- Серебро азотнокислое, ч.д.а. по ГОСТ 1277-75
- ГСО с аттестованным значением массовой концентрации хлорид-ионов 1 мг/см³ и погрешностью аттестованного значения не более 1 %.

Примечание.

Допускается использование реактивов, изготовленных по другой нормативно-технической документации, в том числе импортных.

4 МЕТОД ИЗМЕРЕНИЯ

Анализируемые газовые выбросы пропускают через поглотительные приборы, содержащие дистиллированную воду. После поглощения хлористого водорода его массовую концентрацию определяют турбидиметрическим методом, который основан на взаимодействии хлорид-ионов с азотнокислым серебром в кислой среде с образованием труднорастворимого хлорида серебра.

**5 ТРЕБОВАНИЯ БЕЗОПАСНОСТИ,
ОХРАНЫ ОКРУЖАЮЩЕЙ СРЕДЫ**

При работе в лаборатории необходимо соблюдать следующие требования техники безопасности.

5.1 При выполнении анализов необходимо соблюдать требования техники безопасности при работе с химическими реагентами по ГОСТ 12.1.007-76.

5.2 Электробезопасность при работе с электроустановками соблюдается по ГОСТ Р 12.1.019-2009.

5.3 Помещение лаборатории должно соответствовать требованиям пожарной безопасности по ГОСТ 12.1.004-91 и иметь средства пожаротушения по ГОСТ 12.4.009-83.

5.4 Организация обучения работающих безопасности труда производится по ГОСТ 12.0.004-90.

5.5 Содержание вредных веществ в воздухе не должно превышать установленных предельно допустимых концентраций в соответствии с ГОСТ 12.1.005-88.

5.6 Работы на высоте следует проводить в соответствии с требованиями СНиП III - 4-80.

При отборе проб должны соблюдаться общие правила безопасности для предприятий и организаций соответствующей отрасли.

6 ТРЕБОВАНИЯ К КВАЛИФИКАЦИИ ОПЕРАТОРА

К выполнению измерений и обработке их результатов допускают специалиста, имеющего высшее или среднее специальное химическое образование или опыт работы в химической лаборатории, прошедшего соответствующий инструктаж, освоившего метод в процессе тренировки и уложившегося в нормативы контроля при выполнении процедур контроля погрешности.

7 УСЛОВИЯ ИЗМЕРЕНИЙ

При выполнении измерений в лаборатории должны быть соблюдены следующие условия:

температура воздуха $(20 \pm 5) ^\circ\text{C}$;

атмосферное давление $(84\text{--}106)$ кПа;

влажность воздуха не более 80 % при температуре $25 ^\circ\text{C}$;

напряжение в сети (220 ± 22) В.

8 ПОДГОТОВКА К ВЫПОЛНЕНИЮ ИЗМЕРЕНИЙ

При подготовке к выполнению измерений проводят следующие работы: подготовка прибора, приготовление растворов, построение градуировочного графика, контроль стабильности градуировочной характеристики, отбор проб.

8.1 Подготовка прибора

Подготовку прибора к работе и оптимизацию условий измерения проводят в соответствии с инструкцией по эксплуатации прибора.

8.2 Приготовление растворов

8.2.1 Приготовление раствора азотнокислого серебра с молярной концентрацией 0,1 моль/дм³

1,7 г азотнокислого серебра, взвешенного с погрешностью не более 0,01 г, помещают в мерную колбу вместимостью 100 см³ и растворяют в 50 см³ дистиллированной воды. Добавляют 5 см³ концентрированной азотной кислоты, доводят объем раствора дистиллированной водой до метки и перемешивают. Хранят в посуде из темного стекла.

8.2.2 Приготовление раствора гидроксида натрия с молярной концентрацией 0,1 моль/дм³

4,0 г гидроксида натрия помещают в стакан, растворяют в небольшом количестве дистиллированной воды, после охлаждения раствор переносят в мерную колбу вместимостью 1000 см³ и доводят до метки дистиллированной водой.

Раствор хранят в посуде из полиэтилена. Срок хранения 2 месяца.

8.2.3 Приготовление основного градуировочного раствора хлорид-ионов с массовой концентрацией 100 мкг/см³ из ГСО

Раствор готовят в соответствии с прилагаемой к образцу инструкцией.

1 см³ раствора должен содержать 100 мкг (0,1 мг) хлорид-ионов. Срок хранения основного градуировочного раствора 1 год.

8.2.4 Приготовление рабочего градуировочного раствора хлорид-ионов с массовой концентрацией 10 мкг/см³

10 см³ основного градуировочного раствора хлорид-ионов с массовой концентрацией 100 мкг/см³ помещают в мерную колбу вместимостью 100 см³ и доводят до метки дистиллированной водой. Срок хранения раствора 1 месяц.

8.3 Построение градуировочного графика

Для построения градуировочного графика необходимо приготовить образцы для градуировки с массовой концентрацией хлорид-ионов 15,0–120,0 мкг в 25 см³. Для этого в мерные колбы вместимостью 25 см³ помещают по 10 см³ дистиллированной воды, 2 см³ концентрированной азотной кислоты, вводят пипеткой 1,5; 2,0; 3,0; 4,0; 6,0; 9,0; 12,0 см³ рабочего раствора хлорид-ионов, что соответствует содержанию 15, 20, 30, 40, 60, 90, 120 мкг хлорид-ионов, и по 1 см³ раствора азотнокислого серебра. После прибавления каждого раствора содержимое колб перемешивают. Доводят объем раствора дистиллированной водой до метки и перемешивают.

Одновременно готовят контрольный раствор: для этого в мерную колбу вместимостью 50 см³ помещают 30 см³ дистиллированной воды, 4 см³ концентрированной азотной кислоты, 2 см³ раствора азотнокислого серебра, доводят объем раствора до метки дистиллированной водой и перемешивают. Через 15 мин измеряют оптическую плотность растворов на спектрофотометре или фотоэлектроколориметре при длине волны 440–450 нм в кювете с толщиной поглощающего слоя 50 мм. Контрольный раствор является раствором сравнения.

Условия анализа, его проведение должны соответствовать п.п. 7 и 9.

Состав и количество образцов для градуировки приведены в таблице 2.

Таблица 2 - Состав и количество образцов для градуировки

Номер образца	Аликовотная часть рабочего раствора С=10 мкг/см ³ , см ³	Массовая концентрация хлорид-ионов в градуировочных растворах, мкг/25 см ³
1	0,0	0,0
2	1,5	15,0
3	2,0	20,0
4	3,0	30,0
5	4,0	40,0
6	6,0	60,0
7	9,0	90,0
8	12,0	120,0

Анализ градуировочных образцов проводят в порядке возрастания их концентрации. Каждую искусственную смесь необходимо фотометрировать 3 раза с целью исключения случайных результатов и усреднения данных.

По полученным результатам строят градуировочную зависимость, откладывая на оси абсцисс введенное в градуировочные растворы количество хлорид-ионов (мкг), а на оси ординат – значения оптической плотности соответствующих градуировочных растворов. Градуировочную зависимость строят по средним значениям из 5 результатов измерений.

8.4 Контроль стабильности градуировочной характеристики

Контроль стабильности градуировочной характеристики проводят не реже 1 раза в квартал или при смене партии реагентов, после ремонта и поверки прибора. Средствами контроля являются вновь приготовленные образцы для градуировки (не менее 3 образцов из приведенных в таблице 1).

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

$$|X - C| \leq 0,01 * C * K_{tp},$$

где X – результат контрольного измерения содержания хлорид-ионов в образце для градуировки, мкг;

C – аттестованное содержание массовой концентрации хлорид-ионов в образце для градуировки, мкг;

K_{tr} – норматив оперативного контроля градуировочной характеристики при $P=0,95$ ($K_{tr}=14\%$).

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 с использованием других образцов для градуировки, предусмотренных методикой. При повторном обнаружении нестабильности градуировочной характеристики строят новый градуировочный график.

8.5 Отбор проб

Отбор проб следует проводить в соответствии с ГОСТ Р 50820-95 «Оборудование газоочистное и пылеулавливающее. Методы определения запыленности газопылевых потоков» и ПНД Ф 12.1.1-99 «Методические рекомендации по отбору проб при определении концентрации вредных веществ (газов и паров) в выбросах промышленных предприятий» при установленвшемся технологическом режиме работы обследуемого источника выделения загрязняющих веществ в атмосферу.

Собирают установку согласно схеме (рис.1 Приложения А), состоящую из двух поглотительных приборов, буферной емкости и реометра, соединенных шлангами из поливинилхлорида. Устанавливают расход исследуемого газа 1 $\text{дм}^3/\text{мин}$. В поглотительные приборы помещают по 10 см^3 дистиллированной воды и присоединяют к установке, пропуская через систему исследуемый газ в течение 10–30 минут с постоянной скоростью 1 $\text{дм}^3/\text{мин}$. Время пропускания контролируют по секундомеру. Отобранные пробы транспортируют к месту анализа в поглотительных приборах. Трубы поглотительного прибора соединяют шлангами из поливинилхлорида. Срок хранения отобранных проб 1 сутки. Во время отбора пробы температура поглотительного раствора должна быть в пределах (15 ± 10) $^{\circ}\text{C}$.

Место для отбора проб выбирают на прямолинейном участке газохода на достаточном удалении от вентиляторов, задвижек, отводов и других подобных устройств.

В процессе отбора проб измеряют температуру и давление (разряжение) газа и атмосферное давление.

9 ВЫПОЛНЕНИЕ ИЗМЕРЕНИЙ

Поглотительные приборы после отбора выдерживают при комнатной температуре не менее 30 минут.

Содержимое каждого поглотительного прибора количественно переносят в две мерные колбы вместимостью 25 см^3 , промывая прибор $3\text{--}5\text{ см}^3$ дистиллированной воды, доводят объем раствора водой до метки и перемешивают (раствор А).

Полученные в каждой колбе растворы анализируют отдельно. Для этого отбирают из каждой колбы одинаковые аликвоты. $1\text{--}10\text{ см}^3$ полученного раствора А помещают в мерную колбу емкостью 25 см^3 , добавляют 2 см^3 азотной кислоты, 1 см^3 раствора азотнокислого серебра, доводят объем раствора дистиллированной водой до метки и перемешивают. Одновременно готовят контрольный раствор, для этого в мерную колбу вместимостью 50 см^3 помещают 30 см^3 дистиллированной воды, 4 см^3 азотной кислоты, 2 см^3 раствора азотнокислого серебра, доводят объем раствора водой до метки и перемешивают. Через (15 ± 1) минут измеряют оптическую плотность растворов по отношению к оптической плотности контрольного раствора.

В случае присутствия примесей сероводорода, сероуглерода, диоксида серы порядок выполнения измерений следующий: отбирают $1\text{--}10\text{ см}^3$ раствора А, помещают в термостойкий стакан емкостью 50 см^3 , добавляют $0,5\text{ см}^3$ пероксида водорода, 2 см^3 раствора гидроксида натрия, $5\text{--}10\text{ см}^3$ дистиллированной воды и кипятят в течение (10 ± 2) минут, добавляя пипеткой воду по мере выкипания раствора. Охлаждают, раствор количественно переносят в мерную колбу емкостью 25 см^3 , стенки стакана промывают дистиллированной водой и переносят ее в ту же колбу, добавляют 2 см^3 раствора азотной кислоты, 1 см^3 раствора азотнокислого серебра, доводят объем раствора водой до метки и перемешивают. В тех же условиях одновременно проводят контрольный опыт. Для этого в термостойкий стакан емкостью 50 см^3 помещают $5\text{--}10\text{ см}^3$ дистиллированной воды, $0,5\text{ см}^3$ пе-

роксида водорода, 2 см³ раствора гидроксида натрия и кипятят (10±2) минут, добавляя по мере выкипания воду. Охлаждают, количественно переносят раствор в мерную колбу емкостью 25 см³, добавляют 2 см³ раствора азотной кислоты, 1 см³ раствора азотокислого серебра и через (15±1) минут измеряют оптическую плотность растворов по отношению к контрольному раствору.

10 ОБРАБОТКА РЕЗУЛЬТАТОВ ИЗМЕРЕНИЙ

10.1 Приведение отобранного объема газа к нормальным условиям

Объем отобранной пробы газа к нормальным условиям приводят по формуле:

$$V_0 = V \frac{273 * (P \pm \Delta P)}{101,3 * (273 + t)},$$

где V_0 – объем исследуемого газа, пропущенного через поглотитель, приведенный к нормальным условиям, дм³;

V – объем исследуемого газа, пропущенного через поглотители при условиях отбора пробы, дм³;

P – атмосферное давление во время отбора пробы, кПа;

ΔP – избыточное давление (разрежение), кПа;

t – температура газа перед аспиратором, °С.

10.2 Расчет результатов анализа

Результат параллельного определения хлористого водорода X (мг/м³) находят по формуле:

$$X = \frac{[(m_1 + m_2) - X^1] 25 * 10^{-3} * 1000 * 1,0429}{V * V_0},$$

где X – концентрация хлористого водорода, мг/м³;

m_1, m_2 – масса хлорид-ионов в первом и втором поглотителях, найденная по градуировочному графику, мкг;

X^1 – масса хлорид-ионов в контрольном опыте, найденная по градуировочному графику, мкг;

V – аликвота раствора А, см³;

V_0 – объем газа, приведенный к нормальным условиям, дм³;

1,0429 – коэффициент пересчета хлорид-ионов на хлористый водород.

11 ОФОРМЛЕНИЕ РЕЗУЛЬТАТОВ ИЗМЕРЕНИЙ

Результат измерений X (мг/м³) в документах, предусматривающих его использование, может быть представлен в виде: $\bar{X} \pm \Delta$, Р=0,95,

где Δ - показатель точности методики.

Величину Δ рассчитывают по формуле: $\Delta = 0,01 \cdot \delta \cdot X$

Значение δ приведено в таблице 1.

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

$X \pm \Delta_x$, Р=0,95, при условии $\Delta_x < \Delta$, где

X – результат измерений, полученный в соответствии с прописью методики, мг/м³;

Δ_x - значение характеристики погрешности результатов измерений, установленное при реализации методики в лаборатории и обеспечивающее контролем стабильности результатов измерений.

12 ОЦЕНКА ПРИЕМЛЕМОСТИ РЕЗУЛЬТАТОВ ИЗМЕРЕНИЙ

При необходимости проверку приемлемости результатов измерений, полученных в условиях повторяемости (сходимости) осуществляют в соответствии с требованиями раздела 5.2 ГОСТ Р ИСО 5725-6-2002.

За результат измерения содержания формальдегида в пробе принимают среднее арифметическое значение результатов двух параллельных определений аликвоты поглотительного раствора, расхождение между которыми не должно превышать предела повторяемости. Значения предела повторяемости (г) для двух результатов параллельных определений приведены в таблице 3.

Таблица 3 - Диапазон измерений, значения предела повторяемости при доверительной вероятности Р=0,95

Диапазон измерений, мг/м ³	Предел повторяемости (относительные значения допускаемого расхождения между двумя результатами параллельных определений), г, %
От 2 до 300 вкл.	22

13 КОНТРОЛЬ КАЧЕСТВА РЕЗУЛЬТАТОВ ИЗМЕРЕНИЙ ПРИ РЕАЛИЗАЦИИ МЕТОДИКИ В ЛАБОРАТОРИИ

13.1 Общие положения

Контроль качества результатов измерений при реализации методики в лаборатории предусматривает:

- оперативный контроль процедуры измерений;
- контроль стабильности результатов измерений на основе контроля стабильности среднего квадратического отклонения (СКО) повторяемости, СКО промежуточной (внутрилабораторной) прецизионности и правильности.

Периодичность контроля исполнителем процедуры выполнения измерений и алгоритмы контрольных процедур, а также реализуемые процедуры контроля стабильности результатов измерений регламентируются во внутренних документах лаборатории.

Разрешение противоречий между результатами двух лабораторий проводят в соответствии с п.5.3.3 ГОСТ Р ИСО 5725-6-2002.

13.2 Оперативный контроль процедуры измерений с использованием образцов для контроля

Контроль исполнителем процедуры выполнения измерений проводят путем сравнения результата отдельно взятой контрольной процедуры K_k с нормативом контроля K .

Результат контрольной процедуры K_x рассчитывают по формуле:

$$K_x = \overline{|X - C|}$$

где \overline{X} - результат контрольного измерения содержания хлорид-ионов в образце для контроля – среднее арифметическое двух результатов параллельных определений, расхождение между которыми не превышает предела повторяемости g .

Значение g приведено в таблице 3.

C – аттестованное значение образца для контроля.

В качестве образца для контроля используют раствор, аттестованный по процедуре приготовления и представляющий собой поглотительный раствор с введенным в него ГСО определяемого компонента.

Норматив контроля K рассчитывают по формуле:

$$K = \Delta_x$$

где Δ_x – значение характеристики погрешности результатов измерений, установленное в лаборатории при реализации методики, соответствующее аттестованному значению образца для контроля.

Качество контрольной процедуры признают удовлетворительной при выполнении условия

$$K_x \leq K$$

При невыполнении данного условия эксперимент повторяют. При повторном невыполнении – выясняют причины, приводящие к неудовлетворительному результату.

ПРИЛОЖЕНИЕ А

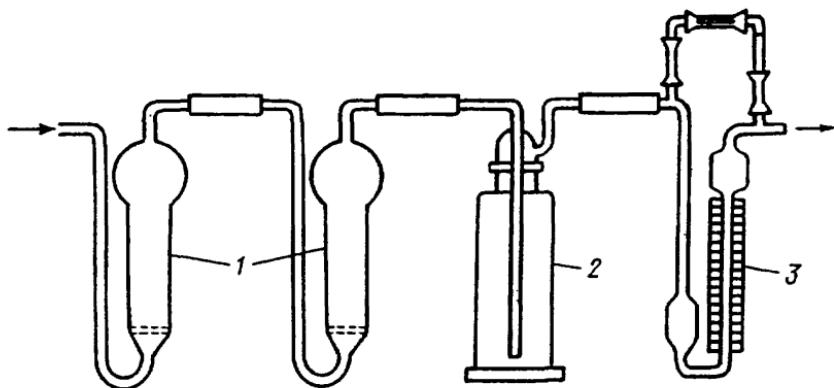


Рисунок А.1 – Схема установки для отбора газовых выбросов

1 – поглотительные приборы, 2 – буферная емкость, 3 – реометр



ФЕДЕРАЛЬНАЯ СЛУЖБА ПО НАДЗОРУ В СФЕРЕ ПРИРОДОПОЛЬЗОВАНИЯ
(РОСПРИРОДНАДЗОР)
ФЕДЕРАЛЬНОЕ БЮДЖЕТНОЕ УЧРЕЖДЕНИЕ
«ФЕДЕРАЛЬНЫЙ ЦЕНТР АНАЛИЗА И ОЦЕНКИ
ТЕХНОГЕННОГО ВОЗДЕЙСТВИЯ»
(ФБУ «ФЦАО»)

СВИДЕТЕЛЬСТВО
об аттестации методики (метода) измерений

№ 017/01.00301-2010/2012

Методика измерений массовой концентрации хлористого водорода в промышленных выбросах в атмосферу турбидиметрическим методом,
предназначенный для применения в организациях, осуществляющих контроль
состава промышленных выбросов в атмосферу,
разработанная ФБУ «ФЦАО» 117105, г. Москва, Варшавское шоссе, д. 39А,
и содержащаяся в ПНД Ф 13.1.42-2003 «Методика измерений массовой концентрации хлористого водорода в промышленных выбросах в атмосферу турбидиметрическим методом», 2012 г., на 16 листах.

Методика (метод) аттестована (ан) в соответствии с Федеральным законом от 26.06.2008 № 102-ФЗ «Об обеспечении единства измерений» и ГОСТ Р 8.563-2009.

Аттестация осуществлена по результатам метрологической экспертизы материалов по разработке методики (метода) измерений и экспериментальных исследований.

В результате аттестации методики (метода) измерений установлено, что методика (метод) измерений соответствует требованиям, предъявляемым ГОСТ Р 8.563-2009.

Показатели точности измерений приведены в приложении на 1 листе.

Директор ФБУ «ФЦАО»

В.И. Цуканов

Дата выдачи: 07.12.2012

117105, г. Москва, Варшавское шоссе, д. 39А, тел.: (495) 781-64-95, факс: (495) 781-64-95, www.fcao.ru

ПРИЛОЖЕНИЕ

к свидетельству № 017/01.00301-2010/2012 об аттестации
 методики измерений массовой концентрации хлористого водорода в промышленных
 выбросах в атмосферу турбидиметрическим методом
 на 1 листе

Таблица 1 – Диапазон измерений, значения показателей повторяемости, правильности и точности методики

Диапазон измерений, $\text{мг}/\text{м}^3$	Показатель повторяемости (относительное среднеквадратическое отклонение повторяемости), $\sigma_r, \%$	Показатель правильности (границы относительной систематической погрешности при вероятности $P=0,95$), $\pm \delta_c, \%$	Показатель точности ¹ (границы относительной погрешности при вероятности $P=0,95$), $\pm \delta, \%$
От 2 до 300 вкл.	8	19	25

Таблица 2 – Диапазон измерений, значения предела повторяемости при доверительной вероятности $P=0,95$

Диапазон измерений, $\text{мг}/\text{м}^3$	Предел повторяемости (относительные значения допускаемого расхождения между двумя результатами параллельных определений) г, %
От 2 до 300 вкл.	22

Начальник отдела ФБУ «ФЦАО»
 Эксперт-метролог (Сертификат № RUM 02.33.00389-2,  Т.Н. Попова
 дата выдачи: 12.11.2012 г.)

¹ Соответствует расширенной стандартной неопределенности при коэффициенте охвата $k = 2$