
ЕВРАЗИЙСКИЙ СОВЕТ ПО СТАНДАРТИЗАЦИИ, МЕТРОЛОГИИ И
СЕРТИФИКАЦИИ (ЕАСС)

EURO-ASIAN COUNCIL FOR STANDARDIZATION, METROLOGY AND
CERTIFICATION (EASC)



МЕЖГОСУДАРСТВЕННЫЙ
СТАНДАРТ

ГОСТ

—
201
(ISO 6978-
2:2003)
(Проект RU,
окончательная
редакция)

ПРИРОДНЫЙ ГАЗ

Определение ртути

Часть 2

Подготовка пробы путем амальгамирования сплава золото/платина

(ISO 6978-2:2003, MOD)

Настоящий проект стандарта не подлежит применению до его принятия

Минск

Евразийский совет по стандартизации, метрологии и сертификации

201

Предисловие

Цели, основные принципы и порядок проведения работ по межгосударственной стандартизации установлены ГОСТ 1.0-2015 «Межгосударственный стандарт. Межгосударственная система стандартизации. Основные положения» и ГОСТ 1.2-2015 «Межгосударственный стандарт. Межгосударственная система стандартизации. Стандарты межгосударственные, правила и рекомендации по межгосударственной стандартизации. Правила разработки, принятия, обновления и отмены»

1 РАЗРАБОТАН Публичным акционерным обществом «Газпром» (ПАО «Газпром») и Обществом с ограниченной ответственностью «Научно-исследовательский институт природных газов и газовых технологий – Газпром ВНИИГАЗ» (ООО «Газпром ВНИИГАЗ») на основе собственного аутентичного перевода на русский язык англоязычной версии международного стандарта, указанного в пункте 4

2 ВНЕСЕН Федеральным агентством по техническому регулированию и метрологии Российской Федерации

3 ПРИНЯТ Межгосударственным советом по стандартизации, метрологии и сертификации (протокол № _____ от _____ г.)

За принятие проголосовали:

Краткое наименование страны по МК (ИСО 3166) 004–97	Код страны по МК (ИСО 3166) 004–97	Сокращенное наименование национального органа по стандартизации

4 Настоящий стандарт является модифицированным по отношению к международному стандарту ISO 6978-2:2003 «Natural gas – Determination of mercury – Part 2: Sampling of mercury by amalgamation on gold/platinum alloy» (Природный газ. Определение ртути. Часть 2: Подготовка пробы путем амальгамирования сплава

золото/платина) путем изменения его структуры для приведения в соответствие с правилами, установленными в ГОСТ 1.5 (подразделы 4.2 и 4.3).

Сравнение структуры настоящего стандарта со структурой указанного международного стандарта приведено в дополнительном приложении ДА.

Перевод с английского языка (en).

Степень соответствия – модифицированная (MOD).

5 ВВЕДЕН ВПЕРВЫЕ

6 Приказом Федерального агентства по техническому регулированию и метрологии от « ____ » _____ 201_ г. № _____ межгосударственный стандарт ГОСТ _____ 201_ введен в действие в качестве национального стандарта Российской Федерации с _____ 201_ г.

Информация о введении в действие (прекращении действия) настоящего стандарта и изменений к нему на территории указанных выше государств публикуется в указателях национальных (государственных) стандартов, издаваемых в этих государствах.

Информация об изменениях к настоящему стандарту публикуется в указателе «Межгосударственные стандарты», а текст изменений - в информационных указателях «Межгосударственные стандарты». В случае пересмотра или отмены настоящего стандарта соответствующая информация будет опубликована в информационном указателе «Межгосударственные стандарты»

© Стандартиформ, 201_

Исключительное право официального опубликования настоящего стандарта на территории указанных выше государств принадлежит национальным (государственным) органам по стандартизации этих государств

Содержание

1 Область применения.....	
2 Нормативные ссылки.....	
3 Термины и определения	
4 Метод измерений	
5 Требования безопасности, охраны окружающей среды.....	
6 Требования к квалификации персонала.....	
7 Общие условия выполнения измерений.....	
8 Аппаратура.....	
9 Реактивы и материалы.....	
10 Подготовка пробоотборных и аналитических трубок.....	
10.1 Заполнение	
10.2 Очистка	
10.3 Контроль эффективности	
11 Отбор проб	
11.1 Общие положения.....	
11.2 Условия для представительного отбора проб	
11.3 Отбор проб при атмосферном давлении	
11.4 Отбор проб при высоком давлении	
11.5 Удаление конденсата из отбракованных пробоотборных трубок.....	
12 Проведение измерений	
12.1 Перенос ртути в аналитическую трубку (двойное амальгамирование)...	
12.2 Перенос ртути в атомно-абсорбционный или атомно-флуоресцентный спектрометр... ..	
12.3 Градуировка.....	
12.4 Холостой опыт.....	
13 Обработка результатов измерений	
14 Показатели точности.....	
15 Протокол измерений	
Приложение А (рекомендуемое) Определение ртути в природном газе методом атомно-абсорбционной спектрометрии (холодного пара) с использованием анализатора ртути УКР-1МЦ	
Приложение Б (обязательное) Значения концентрации ртути в насыщенном парами ртути воздухе при различных температурах.....	

Приложение ДА (справочное) Сопоставление структуры настоящего стандарта со структурой примененного в нем международного стандарта

Приложение ДБ (справочное) Сведения о соответствии ссылочных национальных и межгосударственных стандартов международным стандартам, использованным в качестве ссылочных в примененном международном стандарте.....

Библиография.....

Введение

Природный газ может содержать значительное количество ртути, которая в большинстве случаев присутствует в элементарной форме. Газы с высоким содержанием ртути должны быть очищены для предотвращения конденсации ртути при переработке и транспортировании, а также для обеспечения соответствия газа требованиям договора поставки. В природном газе, направляемом на сжижение, регламентируются низкие концентрации ртути для предотвращения проблем, связанных с интенсивной коррозией, например, в алюминиевых теплообменниках установок сжижения газа.

Определить содержание ртути в природном газе напрямую невозможно, т. к. углеводороды, особенно ароматические, присутствующие в низких концентрациях почти во всех природных газах, мешают определению ртути методами атомно-абсорбционной спектроскопии (AAS) или атомнофлуоресцентной спектроскопии (AFS). Поэтому перед определением содержания ртути ее необходимо сконцентрировать и отделить от ароматических углеводородов*.

Содержание ртути определяют с целью:

- контроля качества газа,
- мониторинга работы газоочистных установок по удалению ртути.

Разработано несколько методов выделения ртути из природного газа. Отбор ртути из сухого природного газа обычно не вызывает никаких проблем. Однако следует соблюдать осторожность при выделении ртути из природного газа при условиях, близких к конденсации тяжелых углеводородов (см. ИСО 6570 [1]).

В двух частях ISO 6978 описаны методы отбора проб и установлены основные требования к методам отбора проб ртути и определению общего содержания ртути в природном газе, соответствующем требованиям транспортирования по трубопроводу. В части 1 приведен метод отбора пробы путем хемосорбции ртути на силикагеле, насыщенном йодом. В настоящем стандарте (ISO 6978-2:2003) приведен метод отбора ртути из природного газа путем амальгамирования нити из сплава золото/платина.

В настоящий стандарт включена дополнительная информация, в том числе термины 3.1 – 3.4, разделы 5, 6, 7, 14, 15, пункт 12.3.1, которые выделены в тексте курсивом.

ПРИРОДНЫЙ ГАЗ
Определение ртути
Часть 2

Подготовка пробы путем амальгамирования сплава золото/платина
Natural gas — Determination of mercury — Part 2: Sampling of mercury by amalgamation
on gold/platinum alloy

Дата введения – - -

1 Область применения

Настоящий стандарт устанавливает определение общего содержания ртути в транспортируемом по трубопроводам природном газе. Методика предусматривает выделение ртути из газа посредством амальгамирования нити, изготовленной из сплава золото/платина (Au/Pt), и последующее определение десорбированных паров ртути методом атомно-абсорбционной или атомно-флуоресцентной спектроскопии при длине волны 253,7 нм. Данная методика предназначена для определения массовой концентрации ртути в диапазоне от 0,01 до 100 мкг/м³ в случае отбора проб из природного газа низкого давления, и в диапазоне от 0,001 до 1 мкг/м³ в случае отбора проб из природного газа высокого давления (до 8 МПа). *Методика предназначена для анализа природного газа, содержащего не более 100 мг/м³ сероводорода и не более 10 г/м³ суммы компонентов природного газа, конденсирующихся при условиях отбора (углеводороды C_{5+высш})**

Примечание – ИСО 6978-1 [2] устанавливает требования к отбору проб для определения содержания общей ртути в природном газе при давлении не более 40 МПа путем хемосорбции на пропитанном йодом силикагеле. Данный способ отбора проб предназначен для определения массовой концентрации ртути в природном газе в диапазоне от 0,1 мкг/м³ до 5000 мкг/м³ методом атомно-абсорбционной или атомно-флуоресцентной спектроскопии.

* *Содержание сероводорода в природном газе определяют по ГОСТ 22387.2. Содержание компонентов природного газа, конденсирующихся при условиях отбора проб, определяют по ГОСТ 28726.1-2017 (приложение ДВ).*

2 Нормативные ссылки

В настоящем стандарте использованы нормативные ссылки на следующие межгосударственные стандарты:

ГОСТ 8.578–2014 Государственная система обеспечения единства измерений. Государственная поверочная схема для средств измерений содержания компонентов в газовых средах

ГОСТ 12.0.004–2015 Система стандартов безопасности труда. Организация обучения безопасности труда. Общие положения

ГОСТ 12.1.007–76 Система стандартов безопасности труда. Вредные вещества. Классификация и общие требования безопасности

ГОСТ 12.3.031–83 Система стандартов безопасности труда. Работы со ртутью. Требования безопасности

ГОСТ 12.4.021–75 Система стандартов безопасности труда. Системы вентиляционные. Общие требования

ГОСТ Р 12.4.297–2013 Система стандартов безопасности труда. Одежда специальная для защиты от повышенных температур теплового излучения, конвективной теплоты, выплесков расплавленного металла, контакта с нагретыми поверхностями, кратковременного воздействия пламени. Технические требования и методы испытаний

ГОСТ 127.1–93 Сера техническая. Технические условия

ГОСТ 2405–88 Манометры, вакуумметры, мановакуумметры, напоромеры, тягомеры и тягонапоромеры. Общие технические условия

ГОСТ 4095–75 Изоктан технический. Технические условия

ГОСТ 4328–77 Реактивы. Натрия гидроксид. Технические условия

ГОСТ 4658–73 Ртуть. Технические условия

ГОСТ 6995–77 Реактивы Метанол-яд. Технические условия

ГОСТ 9293–74 (ИСО 2435–73) Азот газообразный и жидкий. Технические условия

ГОСТ 10157–2016 Аргон газообразный и жидкий. Технические условия

ГОСТ 22056–76 Трубки электроизоляционные из фторопласта 4Д и 4ДМ. Технические условия

ГОСТ 22387.2–2014 Газы горючие природные. Методы определения сероводорода и меркаптановой серы

ГОСТ 30268–95. Угли активные импрегнированные. Технические условия
ГОСТ 30852.19–2002 (МЭК 60079-20:1996) Электрооборудование взрывозащищенное. Часть 20. Данные по горючим газам и парам, относящиеся к эксплуатации электрооборудования

ГОСТ 31370 – 2008 (ISO 10715:1997) Газ природный. Руководство по отбору проб

ГОСТ OIML R 76–1–2011 Государственная система обеспечения единства измерений. Весы неавтоматического действия. Часть 1. Метрологические и технические требования. Испытания

ГОСТ OIML R 111–1–2009 Государственная система обеспечения единства измерений. Гири классов точности E (индекс 1), E (индекс 2), F (индекс 1), F (индекса 2), M (индекс 1), M (индекс 1-2), M (индекс 2), M (индекс 2-3) и M (индекс 3). Часть 1. Метрологические и технические требования

ГОСТ 28726.1–2017 (ISO 6978-1:2003) Газ природный. Определение ртути. Часть 1. Подготовка пробы путем хемосорбции ртути на йоде

Примечание — При пользовании настоящим стандартом целесообразно проверить действие ссылочных стандартов на территории государства по соответствующему указателю стандартов, составленному по состоянию на 1 января текущего года, и по соответствующим информационным указателям, опубликованным в текущем году. Если ссылочный стандарт заменен (изменен), то при пользовании настоящим стандартом следует руководствоваться заменяющим (измененным) стандартом. Если ссылочный стандарт отменен без замены, то положение, в котором дана ссылка на него, применяется в части, не затрагивающей эту ссылку.

3 Термины и определения

В настоящем стандарте применены термины в соответствии с ГОСТ 31370, а также следующие термины с соответствующими определениями:

3.1 природный газ низкого давления (*low-pressure natural gas*): Природный газ, имеющий избыточное давление от 0 до 0,2 МПа.
[ГОСТ 31370 –2008 (ИСО 10715:1997), статья 3.9]

3.2 природный газ высокого давления (*high-pressure natural gas*): Природный

газ с избыточным давлением, превышающим 0,2 МПа.

[ГОСТ 31370 –2008 (ИСО 10715:1997), статья 3.4]

3.3 байпас сети газораспределения [газопотребления]: *Обводной газопровод сети газораспределения [газопотребления].*

[Стандарт [3], статья 31].

3.4 хемосорбция (компонентов природного газа) (chemisorption): *Абсорбция или адсорбция одного или нескольких компонентов природного газа, сопровождающаяся образованием химических соединений с абсорбентом или адсорбентом.*

[Стандарт [4], статья 5].

4 Метод измерений

Выделение ртути из природного газа выполняют при температуре, как минимум на 10 °С превышающей температуру точки росы исследуемого газа. Газ пропускают через две расположенные последовательно пробоотборные кварцевые трубки, содержащие тонкую нить из сплава золото/платина. Ртуть накапливается на нити из сплава золото/платина в виде амальгамы. Затем каждую пробоотборную трубку по отдельности нагревают до 700 °С для извлечения ртути из амальгамы. Образовавшиеся пары ртути из пробоотборных трубок переносятся потоком воздуха в аналитическую трубку, заполненную нитью из сплава золото/платина (двойное амальгамирование). Затем аналитическую кварцевую трубку нагревают до 800 °С. Образовавшиеся пары ртути направляют в атомно-абсорбционный спектрометр (ААС) или атомно-флуоресцентный спектрометр (АФС) для измерения интенсивности поглощаемого (или испускаемого) излучения при длине волны 253,7 нм. *При обработке результатов измерений используют площадь аналитического сигнала (интегральный сигнал).*

Данный метод предназначен для определения массовой концентрации ртути в диапазоне от 0,01 до 100 мкг/м³ в случае отбора проб из природного газа низкого давления и в диапазоне от 0,001 до 1 мкг/м³ в случае отбора проб из природного газа высокого давления (до 8 МПа). Для минимизации диффузии ртути с поверхности сплава золото/платина в его объем, которая может привести к

занижению получаемых результатов, определение ртути необходимо проводить не позднее, чем через неделю после ее отбора.

Вместо тонкой нити из сплава золото/платина могут быть использованы другие сорбенты, например, пропитанные золотом гранулы силикагеля с большой площадью поверхности, если они характеризуются такой же эффективностью применительно к отбору ртути из природного газа.

П р и м е ч а н и е – Сопоставимость двух методик отбора проб (при атмосферном и при высоком давлении) для двух различных уровней концентрации ртути была доказана путем межлабораторных испытаний.

Если не указано специально, то объем газа выражают в кубических метрах при температуре 293,15 К* и давлении 101,325 кПа.

5 Требования безопасности, охраны окружающей среды

5.1 К работе с природным газом приступают после прохождения противопожарного инструктажа, обучения правилам безопасности и проверки знаний в соответствии с ГОСТ 12.0.004.

5.2 Углеводороды, входящие в состав природного газа, образуют с воздухом горючие взрывоопасные смеси. Классы взрывоопасных зон должны определяться по ГОСТ 30852.19.

5.3 Все производственные помещения, в которых проводятся работы с природным газом, должны быть обеспечены вентиляцией, соответствующей требованиям ГОСТ 12.4.021. Санитарно-гигиенические требования к показателям микроклимата и допустимому содержанию вредных веществ в воздухе рабочей зоны должны соответствовать ГОСТ 12.1.005.

5.4 Ртуть по степени воздействия на организм человека относится к классу опасности 1 в соответствии с требованиями ГОСТ 12.1.007. Наибольшую опасность представляют ртутные пары, источником которых является открытая поверхность ртути. Ртуть вызывает острые и хронические

* В настоящем стандарте объемы газа выражают в кубических метрах (м³) при температуре 293,15 К и 101,325 кПа в соответствии с [5].

отравления, проникая в организм через органы дыхания, пищеварительный тракт, слизистые оболочки и кожу. Хронические формы ртутной интоксикации выражаются в поражении центральной нервной системы.

5.5 Предельно допустимая концентрация (ПДК) паров металлической ртути в воздухе рабочей зоны, установленная по ГОСТ 12.1.005, составляет 0,01/0,005 мг/м³ (максимальная разовая/среднесменная).

5.6 При выполнении измерений содержания ртути в природном газе и проведении градуировки анализатора следует соблюдать требования ГОСТ 12.3.031, санитарные правила [3].

5.7 При разливе ртуть должна быть собрана механическими способами (смыв водой, засасывание с помощью вакуума, сбор амальгамированной медной пластинкой, обработка порошком серы и т.п.) с обязательной последующей химической обработкой места, на котором она была пролита, в соответствии с требованиями ГОСТ 4658.

5.8 По токсикологической характеристике согласно ГОСТ 12.1.007 углеводороды, входящие в состав природного газа, относят к веществам класса опасности 4, серосодержащие компоненты – к веществам классов опасности 2 и 3.

5.9 Предельно-допустимые концентрации паров углеводородов в воздухе рабочей зоны установлены в ГОСТ 12.1.005. ПДК метана в воздухе рабочей зоны - 7000 мг/м³ (максимальная разовая); углеводородов алифатических предельных C₂-C₁₀ (в пересчете на углерод) – 900 мг/м³ (максимальная разовая) и 300 мг/м³ (среднесменная).

5.10 Общие правила по обеспечению взрыво- и пожаробезопасности, меры предупреждения и средства защиты работающих от воздействия природного газа, требования к личной гигиене, оборудованию и помещениям регламентируются системой стандартов безопасности труда, утвержденных в организации в установленном порядке.

6 Требования к квалификации персонала

6.1 К выполнению измерений и обработке результатов допускают лиц, имеющих высшее или среднее профессиональное образование, опыт работы с газом, находящимся в баллонах под давлением, прошедших инструктаж и

проверку знаний по охране труда, инструктаж по безопасности и проверку знаний производственных инструкций по профессии, владеющих техникой атомного спектрального анализа и процедурами обработки результатов, изучивших руководство по эксплуатации применяемого оборудования и настоящий стандарт.

6.2 Ремонт и наладку средств измерений осуществляют специалисты, имеющие квалификацию в соответствии с требованиями эксплуатационной документации на оборудование.

7 Общие условия выполнения измерений

7.1 Температура окружающего воздуха и анализируемого природного газа при выполнении измерений должна находиться в диапазоне от 10 °С до 35 °С.

7.2 Относительная влажность воздуха при выполнении измерений должна находиться в диапазоне от 30 % до 80 %.

7.3 Атмосферное давление при выполнении измерений должно находиться в диапазоне от 84,0 до 106,7 кПа (от 630 до 800 мм рт. ст.).

7.4 Напряжение переменного тока при выполнении измерений должно составлять (220 ± 22) В.

7.5 Частота переменного тока при выполнении измерений должна составлять $(50 \pm 0,4)$ Гц.

7.6 При выполнении измерений не допускается наличие механических воздействий, внешних электрических и магнитных полей, влияющих на работу аппаратуры.

7.7 Содержание агрессивных газов и паров, уровни рентгеновского и гамма-излучения при выполнении измерений не должны превышать санитарных норм.

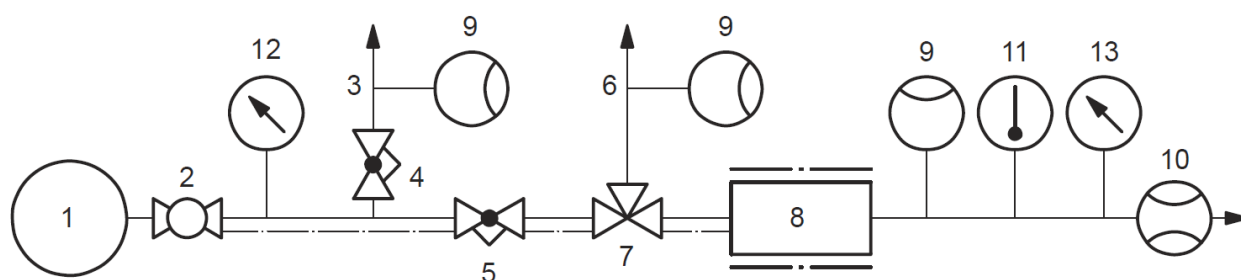
8 Аппаратура

8.1 Оборудование для выделения ртути из природного газа (см. рисунок 1).

8.1.1 Для отбора проб при атмосферном давлении используют следующее оборудование:

8.1.1.1 Обогреваемый вентиль байпасной линии.

8.1.1.2 Обогреваемый вентиль тонкой регулировки (игольчатого типа).



1 – трубопровод; 2 – пробоотборный вентиль; 3 – первая байпасная линия; 4 – вентиль первой байпасной линии; 5 – вентиль тонкой регулировки; 6 – вторая байпасная линия; 7 – трехходовой кран; 8 – алюминиевая обогреваемая камера; 9 – указатель расхода (ротаметр); 10 – средство измерений объема газа; 11 – средство измерений температуры; 12 – средство измерений давления (от 0 до 10 МПа), 13 - средство измерений давления (от 0 до 16 кПа)

Рисунок 1 – Схема оборудования для выделения ртути из природного газа

8.1.1.3 Трехходовой кран для второй байпасной линии.

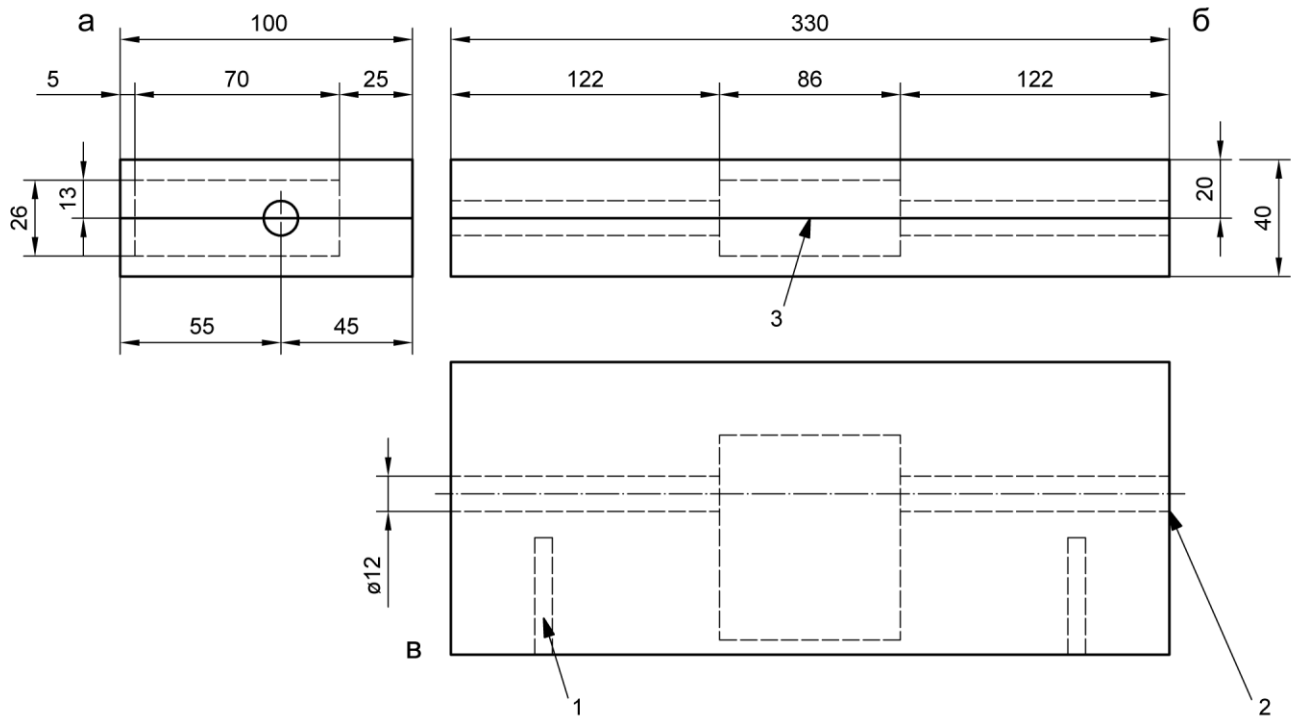
8.1.1.4 Состоящая из двух частей алюминиевая камера с датчиком температуры (не показан на рисунке 1), которая может быть нагрета до температуры не более 100 °С (см. рисунок 2), с цилиндрическим каналом в средней части, стенки которого покрыты слоем силиконовой резины (толщиной около 2 мм). Канал предназначен для удерживания кварцевых пробоотборных трубок с нитью из сплава золото/платина (см. рисунок 3) в процессе отбора пробы, в том числе при повышенной температуре (если это необходимо).

8.1.1.5 Ротаметры (три):

- один с верхним пределом измерений расхода 50 дм³/мин;
- два с верхним пределом измерений расхода 5 дм³/мин.

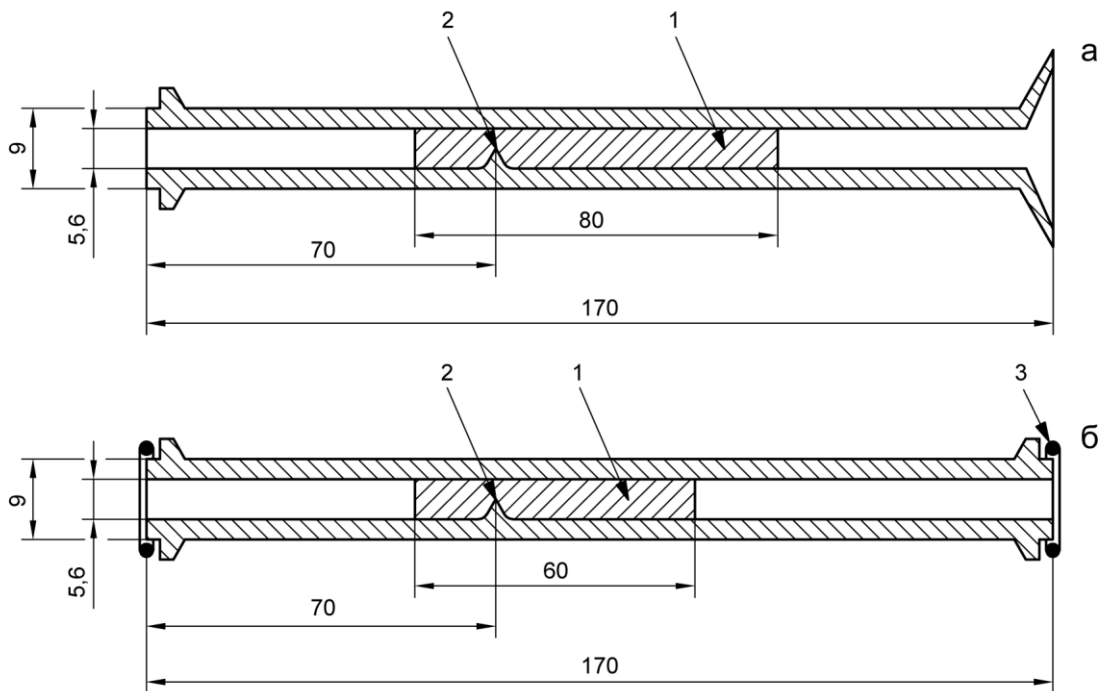
8.1.1.6 Средство измерений давления с диапазоном измерений от 0 до 10 МПа, от 0 до 16 кПа.

Пример – Манометры класса точности 1,5 (для диапазона измерений от 0 до 10 МПа), класса точности 0,6 (для диапазона измерений от 0 до 16 кПа) по ГОСТ 2405.



1 – нагревательный элемент; 2 – силиконовая резина (приклеена); 3 – центральная линия

Рисунок 2 – Алюминиевая обогреваемая камера (размеры в миллиметрах)
а – вид спереди; б – вид сбоку, в – вид сверху



1 – нить из сплава золото/платина; 2 – выступ; 3 – уплотнительное кольцо

Рисунок 3 – Кварцевые пробоотборная (а) и аналитическая (б) трубки (размеры в миллиметрах)

ГОСТ _____ – _____

8.1.1.7 Средство измерений температуры.

Пример – Термометр ТЛ-4 № 2 (с диапазоном измерения температуры от 0 °С до 55 °С и ценой деления 0,1 °С) по техническим условиям [7].

8.1.1.8 Средство измерений объема газа для газовых потоков с расходом $\leq 5 \text{ дм}^3/\text{мин}$.

Пример – Счетчик газа объемный диафрагменный СГК – 1,6.

8.1.1.9 Барометр для измерения значения атмосферного давления.

Пример – Барометр-анероид БАММ-1 с диапазоном измерений от 80 до 106 кПа и ценой деления 0,1 кПа по техническим условиям [8].

8.1.2 Оборудование для выделения ртути при высоком давлении (см. рисунок 4), включающее следующие составляющие:

8.1.2.1 Средство измерений давления с диапазоном измерения от 0 до 25 МПа.

Пример – Манометр класса точности 2,5 по ГОСТ 2405.

8.1.2.2 Вентиль.

8.1.2.3 Вентиль байпасной линии.

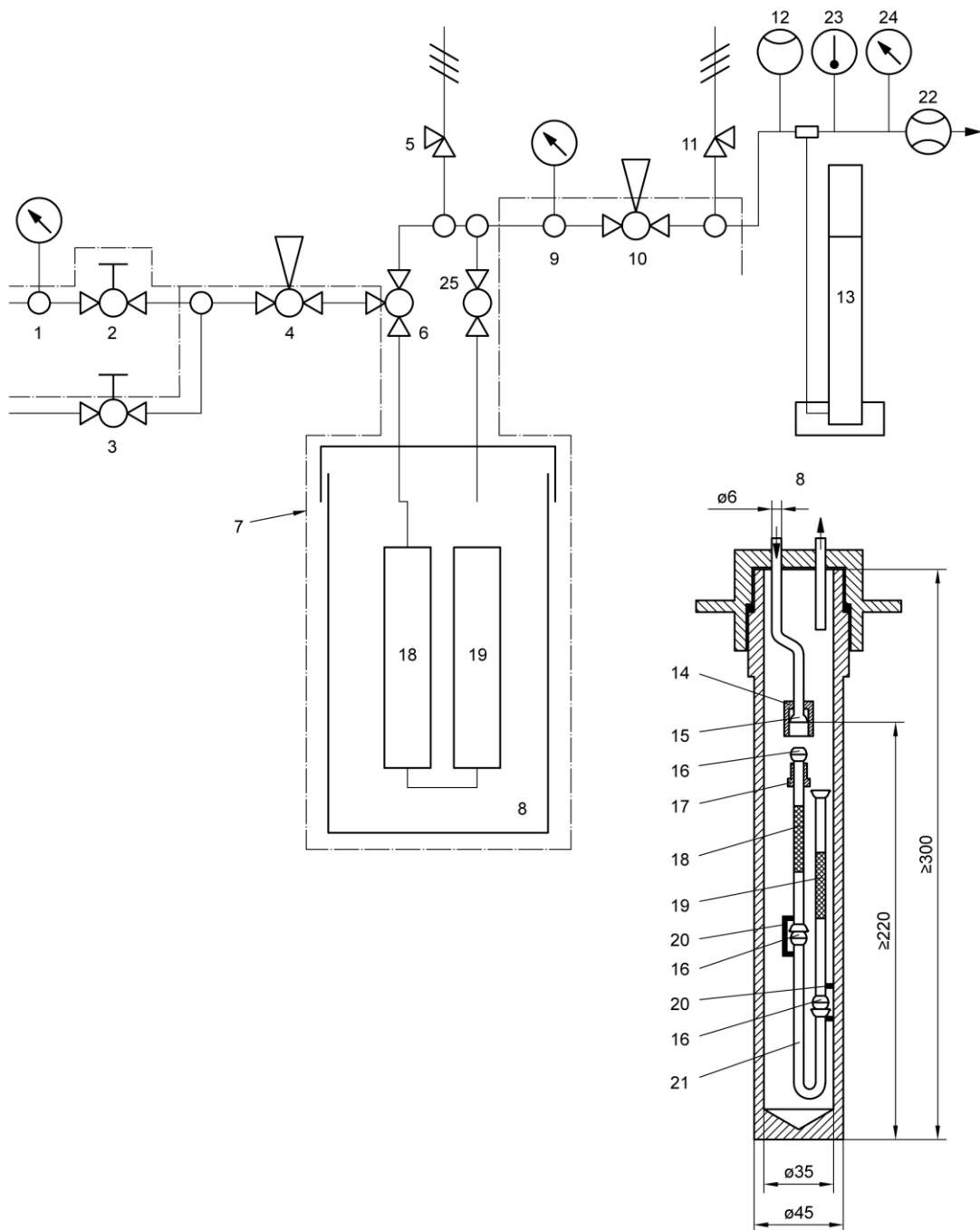
8.1.2.4 Редукторы (два).

8.1.2.5 Трехходовой кран.

8.1.2.6 Клапаны предохранительные, тарированные на давление 10 МПа и 4 кПа, для защиты сосуда высокого давления и газового счетчика от избыточного давления.

8.1.2.7 Средство измерений давления с диапазоном измерения от 0 до 10 МПа по 8.1.1.6.

8.1.2.8 Средство измерений температуры с диапазоном измерения температуры от 0 °С до 55 °С по 8.1.1.7.



1 – средство измерений давления (от 0 до 25 МПа); 2 – вентиль; 3 – вентиль байпасной линии; 4 – редуктор; 5 – клапан сброса давления, установленный на 10 МПа; 6 – трехходовой кран; 7 – нагревательная лента; 8 – сосуд высокого давления; 9 – средство измерений давления (от 0 до 10 МПа); 10 – редуктор; 11 – клапан сброса давления, установленный на 4 кПа; 12 – указатель расхода (ротаметр); 13 – водяной затвор со столбом воды высотой 0,4 м; 14 – фиксатор с резьбой М20; 15 – шаровидная муфта; 16 – уплотнительное кольцо; 17 – съемный винт (политетрафторэтилен) с резьбой М20; 18 – первая пробоотборная трубка; 19 – вторая пробоотборная трубка; 20 – хомут; 21 – фитинг; 22 – средство измерений объема газа; 23 – средство измерений температуры; 24 – средство измерений давления (от 0 до 16 кПа); 25 – вентиль

Рисунок 4 – Схема оборудования для отбора проб при высоком давлении

8.1.2.9 Средство измерений объемного расхода газа для контроля расхода газа через сосуд высокого давления, например, ротаметр по 8.1.1.5.

8.1.2.10 Ленточный электронагревательный элемент для обогрева установки, за исключением предохранительных клапанов и расходомера.

8.1.2.11 Средство измерений объема газа для газовых потоков с расходом $\leq 50 \text{ дм}^3/\text{мин}$.

Пример – Счетчик газа объемный диафрагменный по 8.1.1.8 или СГК-2,5.

8.1.2.12 Барометр для измерения значения атмосферного давления по 8.1.1.9.

8.1.2.13 Сосуд высокого давления, все детали которого изготовлены из нержавеющей стали (см. детальную конструкцию на рисунке 4).

Можно также использовать оборудование для отбора проб при высоком давлении, описанное в ИСО 6978-1 [2] (ГОСТ 28726.1-2017.1), после его адаптации для двух пробоотборных трубок. Оборудование для отбора проб при высоком давлении можно также использовать для отбора проб при атмосферном давлении.

8.1.2.14 Соединения между входом в сосуд высокого давления и пробоотборными трубками, состоящие из шаровидной муфты, установленной в фиксаторе с резьбой, и съемного винта.

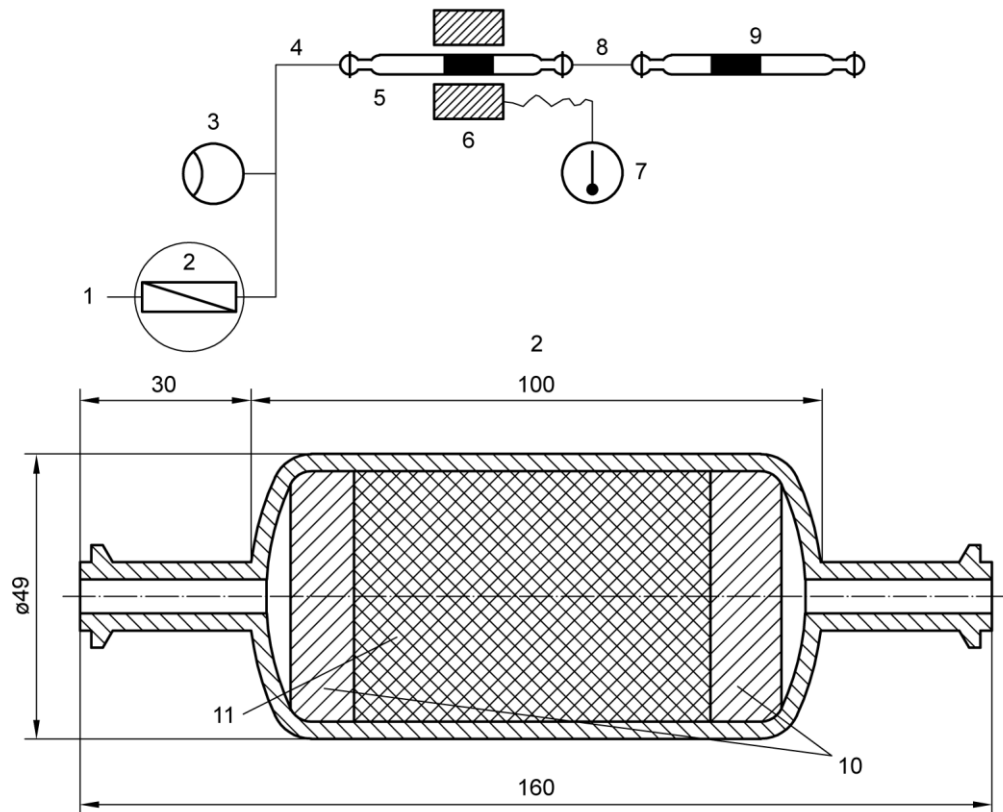
8.2 Установка для десорбции (см. рисунок 5), включающая в себя следующие компоненты:

8.2.1 Печь для трубок, для термодесорбции ртути из кварцевых пробоотборных или кварцевых аналитических трубок.

Длина зоны нагрева печи должна составлять (120 ± 20) мм для охвата части трубки, заполненной нитью из сплава Au/Pt. Внутренний диаметр печи должен позволять свободно проходить раструбам трубки. Нагревательная способность печи должна обеспечивать достижение значения температуры $800 \text{ }^\circ\text{C}$ менее чем за 2 мин.

8.2.2 Кварцевые аналитические трубки (см. рисунок 3).

8.2.3 Ловушка для ртути (см. рисунок 5), заполненная обработанным серой активированным углем (например, уголь активированный, импрегнированный серой, марки Norit RBHG), или любым другим подходящим адсорбентом ртути, например, сплавом золото/платина или ртутепоглотительный фильтр ФРП-1.



1 – вход от воздушного насоса; 2 – ловушка для ртути; 3 – ротаметр; 4 – трубки из ПВА; 5 – пробоотборная трубка; 6 – печь для трубок; 7 – термометр; 8 – соединительная стеклянная трубка; 9 – аналитическая трубка; 10 – стекловолокно; 11 – адсорбент (например, активированный уголь, обработанный серой)

Рисунок 5 – Схема установки для десорбции ртути (размеры в миллиметрах)

8.2.4 Насос воздушный (побудитель расхода, компрессор), с производительностью не менее $2 \text{ дм}^3/\text{мин}$.

8.2.5 Ротаметр с диапазоном измерения от 1 до $5 \text{ дм}^3/\text{мин}$, например, по 8.1.1.5.

8.2.6 Трубки из поливинилацетата (ПВА) с внутренним диаметром 3 мм. Допускается также использование трубок из фторопласта или полиамида.

8.3 Атомно-абсорбционный спектрометр (ААС) или атомно-флуоресцентный спектрометр (АФС) с *ртутно-гидридной* приставкой для определения ртути методом холодного пара, с пределом детектирования ртути не более 0,05 нг, диапазоном измерений массовой концентрации ртути от $0,00001$ до $0,05 \text{ мг}/\text{м}^3$, пределами допускаемой основной относительной погрешности измерений $\pm 20 \%$.

Допускается использовать анализаторы со встроенной градуировкой в соответствии с Рекомендациями [9].

Пример – Универсальный ртутеметрический комплекс УКР-1МЦ* по техническим условиям [10] или анализатор ртути в природном газе АРПГ-1 по техническим условиям [11].

8.4 Установка для получения насыщенного парами ртути воздуха (см. 9.6), состоящая из элементов, приведенных в 8.4.1 – 8.4.7, для градуировки анализатора ртути.

8.4.1 Два стеклянных сосуда вместимостью от 100 до 500 см³ каждый (см. рисунок 6).

8.4.2 Навинчиваемая крышка с мембраной из силиконовой резины с покрытием из политетрафторэтилена.

8.4.3 Трубки из ПВА или из фторопласта по ГОСТ 22056.

8.4.4 Иглы из нержавеющей стали.

8.4.5 Средство измерения температуры по 8.1.1.7.

8.4.6 Бокс со слоем теплоизоляции для минимизации температурных колебаний.

8.4.7 Газонепроницаемый стеклянный шприц вместимостью от 500 до 5000 мм³, оснащенный штоком из политетрафторэтилена и иглой из нержавеющей стали.

Пример – Газонепроницаемый шприц фирмы SGE, Hamilton (серии 1000, 1700) или аналогичного типа из стекла и политетрафторэтилена вместимостью от 500 до 5000 мм³ с ценой деления от 10 до 100 мм³, соответственно.

8.5 Пробоотборные и аналитические трубки (см. рисунок 3).

8.6 Весы лабораторные по ГОСТ OIML R 76-1 высокого класса точности с действительной ценой деления не более 1 мг и максимальной нагрузкой не менее 100 г.

8.7 Набор гирь (1 – 100) 2 класса точности по ГОСТ OIML R 111-1 или F1 по ГОСТ OIML R 111-1.

8.8 Термодиффузионный генератор ртути [12] с источником микропотока ртути ИМ-Нг [13].

8.9 Генератор паров ртути ГРП-2 [14].

П р и м е ч а н и е – Все применяемые средства измерений должны быть поверены в установленном порядке и иметь действующие свидетельства о поверке (либо клейма). Допускается использование других средств измерений и вспомогательных устройств аналогичного назначения, технические характеристики которых не уступают указанным, а также реактивов и материалов, обеспечивающих нормативы точности при проведении измерений.

9 Реактивы и материалы

9.1 Нить из сплава золото/платина (Au/Pt) с содержанием золота от 70 % до 90 % (остальное платина), диаметром 0,1 мм и длиной 10 м (для заполнения одной кварцевой трубки).

Вместо нити из сплава золото/платина можно использовать гранулы силикагеля с площадью поверхности около 10 м²/г, содержащие 3 % масс. золота.

9.2 Металлическая ртуть, чистота $\geq 99,9$ %.

Пример – Ртуть по ГОСТ 4658 марок Р0, Р1 или Р2.

9.3 Растворители метанол и изооктан

Пример – Изооктан технический по ГОСТ 4095.

Метанол-яд квалификации х. ч. по ГОСТ 6995.

9.4 Активированный уголь для очистки воздуха (или любой другой подходящий адсорбент ртути, такой, как сплав золото/платина).

Примеры

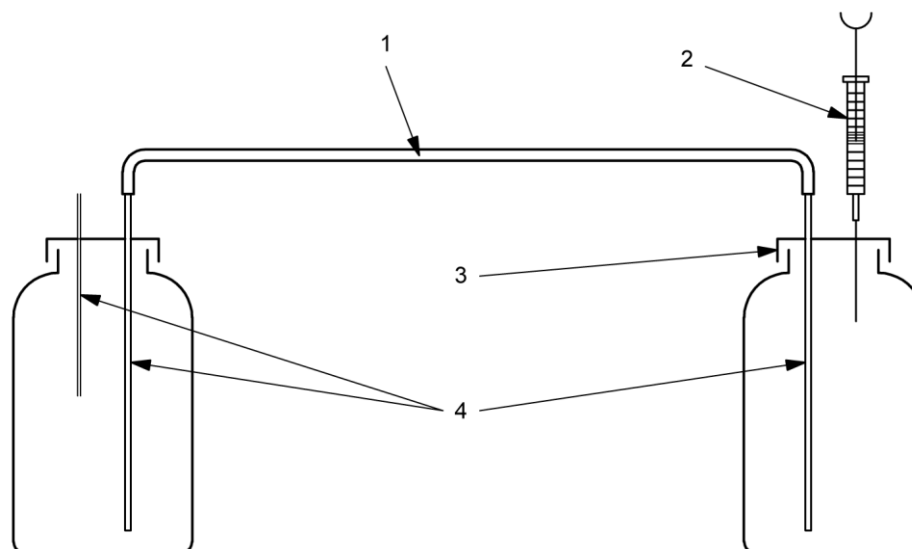
1 Уголь активированный, импрегнированный серой, например марки Norit RBHG, или уголь активированный, пропитанный сульфидами металлов, например адсорбенты Select Hg;

2 Угли активные импрегнированные йодом по ГОСТ 30268-95.

9.5 Порошок серы, для обработки мелких капель пролитой ртути.

Пример – Сера техническая по ГОСТ 127.1.

9.6 Насыщенный парами ртути воздух (см. рисунок 6).



1 – трубка из ПВА; 2 – газонепроницаемый стеклянный шприц; 3 – навинчиваемая крышка с мембраной из силиконовой резины с покрытием из политетрафторэтилена; 4 – иглы из нержавеющей стали

Рисунок 6 – Аппаратура для получения насыщенного парами ртути воздуха (должна быть размещена в теплоизолированном боксе)

В два стеклянных сосуда помещают по 20 г металлической ртути и закрывают навинчивающимися крышками с мембраной из силиконовой резины. В мембрану крышки каждого стеклянного сосуда герметично вставляют иглу из нержавеющей стали; иглы соединяют между собой с помощью трубки из ПВА (см. рисунок 6). Для поддержания атмосферного давления в первом сосуде в мембрану его крышки вставляют еще одну иглу из нержавеющей стали по 8.4.4. Оба сосуда помещают в теплоизолированный бокс для минимизации температурных колебаний. Между слоем теплоизоляционного материала и стенкой второго сосуда устанавливают термометр (на рисунке 6 не показан). Прокалывают мембрану крышки второго сосуда иглой газонепроницаемого *стеклянного шприца по 8.4.7 и отбирают воздух, насыщенный парами ртути. Для достижения равновесного состояния в установке для получения насыщенного парами ртути воздуха требуется не менее 1 ч.*

9.7 Стандартный образец состава водного раствора ионов ртути (номинальное значение массовой концентрации $1,00 \text{ г/дм}^3$, погрешность $\pm 1 \%$), например, ГСО 7440-98, ГСО 8004-93/8006-93, 7879-2001.

9.8 Реактивы для приготовления восстановительного раствора.

9.8.1 Натрия гидроокись по ГОСТ 4328, х.ч.

9.8.2 Хлорид олова (II) 2-х водный, ч.д.а. [15] или импортный, например, производства фирмы «Fluka», номер по каталогу 96528.

9.9 Азот газообразный по ГОСТ 9293.

9.10 Фильтр для удаления ртути из воздуха, заполненный активированным углем, пропитанным серой по ГОСТ 127.1.

Допускается использовать уголь активированный Norit RBHG по ТВ 71/03-03 или ртутепоглотительный фильтр ФРП-1.

10 Подготовка пробоотборных и аналитических трубок

10.1 Заполнение

Скручивают 10 м нити из сплава золото/платина (см. 9.1) в шар, который затем формируют в виде цилиндра, помещающегося в пробоотборную или аналитическую трубку (см. рисунок 3) и имеющего сужение для прохода через выступы. Скрученную в цилиндр нить помещают в трубку таким образом, чтобы она частично прошла через выступы (15 ± 5) мм, затем вдавливают нить, чтобы заполнить поперечное сечение трубки, как показано на рисунке 3. В результате в пробоотборных трубках должна быть заполнена зона длиной около (80 ± 5) мм, а в аналитических трубках – длиной около (60 ± 5) мм.

При заполнении трубок покрытыми золотом гранулами силикагеля их располагают между тампонами из стекловолокна. Длина сорбционной зоны должна составлять (10 ± 1) мм.

10.2 Очистка

Перед использованием пробоотборные и аналитические кварцевые трубки тщательно очищают путем их нагревания в течение нескольких минут до $800 \text{ }^\circ\text{C}$ в потоке чистого воздуха. Данную процедуру повторяют не менее трех раз.

Для проверки трубок на загрязнение ртутью их подсоединяют к ААС или АФС, как описано в 10.3. Если трубки содержат $\geq 0,1$ нг ртути, повторяют процедуру их очистки до достижения данного уровня.

После очистки и охлаждения трубок их немедленно запечатывают пленкой из полимерного материала или чистыми резиновыми заглушками и хранят в герметично закрытой емкости. Рекомендуется использовать по крайней мере одну трубку для проведения холостого опыта с целью учета возможных загрязнений трубок во время хранения.

10.3 Контроль эффективности

Со временем и/или по мере использования эффективность пробоотборных и аналитических трубок может снижаться, что приводит к неполной сорбции ртути в трубке. Поэтому эффективность трубки следует периодически проверять, особенно когда найденная концентрация ртути меньше по сравнению с результатами, полученными с помощью других трубок, или когда соотношение ртути в первой и во второй трубках отличается от данных, полученных при параллельных измерениях.

Для проверки эффективности после подсоединения трубки к ААС или АФС через нее продувают воздух, аргон или азот в измерительную ячейку ААС или АФС. Затем в поток вводят от 0,8 до 0,9 см³ воздуха, насыщенного парами ртути (см. 9.6), в котором содержится примерно 10 нг ртути. Если на ААС или АФС будет наблюдаться отклик, соответствующий содержанию ртути выше 0,1 нг, эффективность трубки признается неудовлетворительной. В этом случае находящуюся в трубке нить из сплава золото/платина необходимо реактивировать в медленном токе очищенного воздуха (п. 12.1) путем нагрева трубки несколько раз до 800 °С в течение 10 – 20 мин. Затем снова проверяют эффективность трубки и при неудовлетворительных результатах трубку очищают согласно 10.2.

11 Отбор проб

11.1 Общие положения

При отборе проб природного газа и выполнении измерений массовой концентрации ртути необходимо соблюдать требования стандартов ГОСТ 12.1.005, ГОСТ 12.4.297, ГОСТ 31370 и санитарные правила [6].

Помещения должны соответствовать требованиям пожаробезопасности по ГОСТ 12.1.004 и должны быть обеспечены вентиляцией, соответствующей требованиям ГОСТ 12.4.021.

В природном газе ртуть присутствует в сверхнизких концентрациях. Для получения надежных результатов при определении таких низких содержаний ртути необходимо предпринимать определенные меры предосторожности. На определение микроколичеств ртути оказывают значительное влияние следующие факторы:

а) сорбция ртути оборудованием для отбора проб, которая приводит к занижению получаемых результатов;

б) загрязнение оборудования или лабораторного воздуха ртутью, что приводит к завышению получаемых результатов.

Поэтому необходимо проверять все оборудование и реактивы, используемые в данном методе, перед их применением.

Ртуть легко сорбируется большинством обычно применяемых для пробоподготовки материалов. Поэтому для получения надежных результатов рекомендуется использовать кварцевое стекло, боросиликатное стекло и нержавеющую сталь. Рекомендуется проводить предварительное кондиционирование системы отбора проб, параметры которого будут зависеть от длины подводок, используемых материалов и объемного расхода газа. Для переноса паров ртути в спектрометр рекомендуется использование соединительных трубок из ПВА. Допускается также использование трубок из фторопласта или полиамида. *В каждой точке отбора отбирают как минимум три пробы.*

П р и м е ч а н и е - Кондиционирование системы - это выдерживание оборудования и материалов для отбора проб при нормальных условиях в очищенной от ртути среде.

11.2 Условия для представительного отбора проб

Общие аспекты отбора проб природного газа приведены в ГОСТ 31370. Вследствие склонности ртути к сорбции (см. 11.1) следует выполнять только прямой отбор проб.

Перед началом отбора пробы следует очистить начальный участок пробоотборной системы (включая пробоотборный вентиль) продувкой пробой для удаления загрязнений в течение 5 мин. Следует избегать чрезмерной продувки, так как это может приводить к промерзанию пробоотборной системы вследствие расширения газа (эффекта Джоуля-Томпсона).

Пробоотборная линия должна быть как можно короче.

Перед сорбционными трубками рекомендуется смонтировать короткую байпасную линию. Это гарантирует высокий объемный расход газа в пробоотборной системе и минимизирует сорбционные явления. Это особенно важно, когда отбор проб сопровождается снижением давления природного газа, и когда для определения ртути используют относительно малые объемы природного газа.

11.3 Отбор проб при атмосферном давлении

Отбор проб при низких (близких к атмосферному давлению) значениях давления природного газа осуществляют с помощью системы, представленной на рисунке 1 (см. 8.1.1).

При использовании низких (на уровне 2 дм³/мин) объемных расходов газа сначала хорошо продувают начальный участок пробоотборной системы (включая пробоотборный вентиль). Как правило, используемый для продувки объем газа должен не менее чем в 10 раз превышать продуваемый объем. Для минимизации сорбции ртути при низких объемных расходах анализируемого газа на участке пробоотборной системы с высоким давлением рекомендуется использовать байпасную линию, в которой объемный расход газа превышает объемный расход газа в пробоотборной линии как минимум в 10 раз.

Соединяют оборудование для выделения ртути из природного газа (см. рисунок 1) с пробоотборным вентиляем. Если перед отбором проб давление газа необходимо снизить, нагревают газовый поток в теплообменнике до такой степени, чтобы температура газа после его расширения более чем на 10 °С превышала температуру точки росы по воде (температура природного газа снижается со скоростью 4 °С /МПа).

Нагревают алюминиевую камеру (см. 8.1.1.4 и рисунок 1) до такой же температуры. Устанавливают объемный расход газа в первой байпасной линии около 20 дм³/мин. Устанавливают объемный расход газа через трехходовой кран

(см. 8.1.1.3 и рисунок 1) в пробоотборные трубки и во вторую байпасную линию около 2 дм³/мин. Перед началом отбора проб кондиционируют оборудование для выделения ртути не менее 1 ч, при этом поток газа направляется в обход пробоотборных трубок либо их заменяют на пустые трубки.

Во избежание загрязнения ААС и АФС большими количествами ртути (очистка от них может занять длительное время), количество накопленной при отборе проб ртути должно входить в рабочий диапазон определяемых на ААС и АФС концентраций. Поэтому рекомендуется начинать с небольших объемов пробы (5 дм³ для первого измерения), постепенно увеличивая объем пробы до получения аналитического сигнала ртути оптимальной величины на ААС и АФС. Если измерения будут проводить в лаборатории, удаленной от места отбора проб, то рекомендуется для отбора ртути использовать несколько различных объемов одной и той же пробы.

Исходное положение перед началом отбора проб - поток анализируемого газа проходит через трехходовой кран (см. 8.1.1.3) на байпасную линию. Две чистых пробоотборных трубки соединяют друг с другом встык короткой эластичной силиконовой трубкой и помещают в алюминиевую камеру, нагретую до температуры, которая более чем на 10 °С превышает температуру точки росы. С одного конца пробоотборные трубки соединяют с трехходовым краном, а с другого с ротаметром и газовым счетчиком. Фиксируют начальное показание газового счетчика (V_i) и поворотом трехходового крана направляют поток газа через пробоотборные трубки. В процессе накопления ртути записывают значения давления (p_g) и температуры газа (t_g) через определенные промежутки времени или, как минимум, в начале и в конце отбора проб.

После пропускания заранее определенного объема газа через пробоотборные трубки поворотом трехходового крана поток газа переключают на байпасную линию. Фиксируют конечное показание газового счетчика (V_f), отсоединяют пробоотборные трубки от пробоотборной линии, извлекают из алюминиевой камеры и запечатывают их концы как описано в 10.2. Также записывают время и дату отбора, атмосферное давление (p_a). Записывают, какая трубка была первой, какая второй, а также отмечают направление потока газа при отборе проб.

Если после проведения отбора проб визуальный осмотр трубки обнаруживает в ней наличие жидкого конденсата, данный образец признают браком (ненадежные результаты) и изменяют условия отбора проб, например, повышают температуру

анализируемого газа и снижают объем пробы. Очищают пробоотборные трубки согласно 11.5.

В процессе отбора проб ртуть может частично проскакивать сквозь первую пробоотборную трубку (этот эффект может быть обусловлен наличием конденсата, покрывающего поверхность нити из сплава золото/платина). Если более 25 % от общего содержания ртути в обеих трубках проходит сквозь первую пробоотборную трубку, снижают объемный расход газа при отборе пробы и/или объем пробы. Если сквозь первую трубку проходит менее 10 % от общего содержания ртути, при отборе проб повышают объемный расход газа и/или объем пробы.

Если в трубках не исключают появление конденсата, то эффективность отбора проб проверяют в соответствии с 10.3 посредством ввода в пробоотборную трубку примерно 400 мм³ воздуха, насыщенного парами ртути (см. 9.6), с содержанием ртути около 5 нг. Проскок ртути может свидетельствовать как о неблагоприятном влиянии конденсата (выпадение которого сложно заметить визуально), так и о перегрузке сорбента. В этом случае очищают пробоотборную трубку согласно 10.2.

Пробоотборные трубки с накопленной ртутью предпочтительно анализировать непосредственно на месте отбора проб, однако можно также плотно закрыть их пленкой из полимерного материала или чистыми резиновыми заглушками и хранить в герметично закрытом сосуде перед проведением анализа не более 1 недели. Вместе с трубками с накопленной ртутью рекомендуется также хранить, по крайней мере, одну пробоотборную трубку с холостой пробой для контроля загрязнения ртутью в период хранения.

11.4 Отбор проб при высоком давлении

Отбор проб при высоком давлении (выше 0,2 МПа) позволяет пропускать через пробоотборные трубки значительно больший объем газа за короткий период времени без изменения его давления и температуры. Данный подход может также предотвратить ретроградную конденсацию углеводородов. Для обеспечения точного измерения объема анализируемого газа необходим его подогрев с помощью теплообменников перед снижением давления газа. Подогрев газа осуществляют в соответствии ГОСТ 31370 (подраздел 6.2). Также нагревают вентиль тонкой регулировки для предотвращения процессов конденсации и сорбции. Для

обеспечения безопасности байпасная линия должна быть подсоединена к газовой линии низкого давления (менее 0,2 МПа) или к линии сброса.

Открывают пробоотборный вентиль (на рисунке 4 не показан) и продувают начальный участок пробоотборной системы в течение 5 мин, чтобы очистить его от загрязнения. При этой процедуре руководствуются положениями ГОСТ 31370 для предотвращения замерзания пробоотборного вентиля вследствие эффекта Джоуля-Томпсона. Пробоотборная линия из нержавеющей стали от к пробоотборной ячейке (показана на рисунке 4) должна иметь минимальную длину для предотвращения потерь ртути в результате ее адсорбции на внутренней поверхности пробоотборной линии, а также во избежание падения температуры анализируемого газа.

Нагревают пробоотборную систему до температуры, приблизительно на 10 °С превышающей температуру точки росы по воде. Процедуру отбора проб выполняют в соответствии с рисунком 4. Соединяют первую пробоотборную трубку (заполненную в соответствии с 10.1 нитью из сплава золото/платина) с шаровидной муфтой сосуда высокого давления при помощи фиксатора с резьбой, съемного винта и уплотнительного кольца. Соединяют вторую пробоотборную трубку с первой, используя стеклянный фитинг и хомуты. Закрывают сосуд высокого давления и соединяют его с пробоотборной системой. При закрытом вентиле (2 на рисунке 4) открывают пробоотборный вентиль (не показан на рисунке 4) и регистрируют значение давления на манометре (от 0 до 25 МПа). При закрытом редукторе, который расположен перед сосудом высокого давления, открывают вентиль (2 на рисунке 4) и затем открывают сбросной вентиль (3 на рисунке 4), чтобы продуть пробоотборные линии. После их продувки сбросной вентиль (3 на рисунке 4) закрывают. Устанавливают трехходовой кран (6 на рисунке 4) таким образом, чтобы поток газа двигался в обход сосуда высокого давления. При закрытом редукторе (10 на рисунке 4), который находится за сосудом высокого давления, медленно открывают редуктор (4 на рисунке 4), находящийся до сосуда высокого давления. Затем медленно открывают редуктор (10 на рисунке 4), который находится за сосудом высокого давления, и при помощи расходомера (12 на рисунке 4) устанавливают объемный расход газа через газовый счетчик на уровне 20 дм³/мин.

После кондиционирования оборудования для отбора проб в течение не менее 1 ч направляют поток газа через сосуд высокого давления с помощью трехходового крана (6 на рисунке 4). В этот момент фиксируют показания газового счетчика (V_i). В процессе отбора проб записывают показания термометра t_g и манометра p_g ,

расположенных возле газового счетчика, через определенные промежутки времени или, как минимум, фиксируют их показания в начале и в конце отбора проб. После прохождения необходимого количества газа через пробоотборные трубки с помощью трехходового крана (6 на рисунке 4) направляют поток газа в обход сосуда высокого давления и одновременно фиксируют показания газового счетчика (V_f). Закрывают редуктор (4 на рисунке 4), находящийся перед сосудом высокого давления, и, после снижения давления в последнем до атмосферного, извлекают из него пробоотборные трубки. Запечатывают оба конца пробоотборных трубок, как описано в 10.2. Записывают время, дату отбора и значение атмосферного давления (p_a), а также помечают первую и вторую пробоотборные трубки. На трубках также указывают направление потока газа.

Во избежание загрязнения ААС и АФС ртутью необходимо быть уверенным, что количество накопленной при отборе проб ртути входит в определяемый с помощью ААС и АФС диапазон концентраций. Очистка некоторых детекторов ААС может занимать несколько часов. Поэтому рекомендуется начинать анализ с небольших объемов пробы, например, с 20 дм³, постепенно увеличивая объем пробы до получения аналитического сигнала ртути оптимальной для ААС и АФС величины. Если измерения будут проводиться в лаборатории, удаленной от места отбора проб, то накопление ртути из каждой пробы проводят несколько раз, варьируя ее объем.

Если при визуальном осмотре в пробоотборной трубке после накопления ртути обнаруживают присутствие жидкого конденсата, данный образец забраковывают (ненадежные результаты) и изменяют условия отбора, например, температуру газа и объем пробы. Пробоотборные трубки очищают согласно 11.5.

В процессе отбора проб (вероятно вследствие влияния конденсата, покрывающего поверхность нити из сплава золото/платина) ртуть может проскакивать сквозь первую трубку. Если более 25 % от общего содержания ртути в обеих трубках проходит сквозь первую трубку, снижают объемный расход газа при отборе проб и/или его объем. Если сквозь первую трубку проходит менее 10 % от общего содержания ртути в обеих трубках, объемный расход газа при отборе проб и/или его объем увеличивают.

Пробоотборные трубки с накопленной ртутью предпочтительно анализировать непосредственно на месте отбора проб, однако их можно также плотно закрыть пленкой из полимерного материала или чистыми резиновыми заглушками и хранить

в герметично закрытом сосуде перед проведением анализа не более 1 недели. Вместе с трубками с накопленной ртутью рекомендуется также сохранить, по крайней мере, одну пробоотборную трубку с холостой пробой для контроля загрязнения ртутью в период хранения.

11.5 Удаление конденсата из отбракованных пробоотборных трубок

Для удаления из пробоотборной трубки конденсата (углеводороды и вода) ее последовательно моют 5 см³ изооктана и 5 см³ метанола. После удаления остатков растворителя трубку высушивают, пропуская через нее слабый поток воздуха, очищенного пропусканием через ловушку для ртути, заполненную подходящим сорбентом (например, активированным углем, обработанным серой) (см. рисунок 5). Для высушивания трубку продувают потоком воздуха в течение не менее 3 мин при температуре не ниже 20 °С. Затем ее очищают согласно 10.2. Перед использованием трубки рекомендуется также провести тест на эффективность отбора проб согласно 10.3.

12 Проведение измерений

12.1 Холостой опыт

Проверяют фоновый уровень ртути в окружающем воздухе *или в используемом инертном газе* путем его подачи непосредственно в ААС или АФС. После достижения стабильных показаний прибора подаваемый в ААС или АФС воздух *или инертный газ* пропускают через ловушку для ртути для его очистки. Изменение величины аналитического сигнала ртути на дисплее прибора при этом свидетельствует о слишком высоком фоновом уровне ртути в помещении *или в используемом инертном газе*. В этом случае используемый в процессе выполнения измерения ртути поток воздуха *или инертного газа* следует пропускать через ловушку (*ртутепоглотительный фильтр*) с целью его очистки от следов ртути. *Холостая проба не должна содержать более 0,001 мкг/м³ ртути в воздухе (приложение А) или в инертном газе, используемом для проведения анализа.*

12.2 Перенос ртути в аналитическую трубку (двойное амальгамирование)

12.2.1 В установке для проведения десорбции (см. 8.2 и рисунок 5) последовательно устанавливают пробоотборную трубку и аналитическую трубку. При этом направление потока воздуха должно быть обратным по отношению к направлению потока газа в процессе отбора проб. Помещают пробоотборную трубку в охлажденную печь (температура менее 200 °С) (см. рисунок 5) и с помощью трубок из ПВА соединяют ее последовательно с ловушкой для ртути и воздушным насосом. При помощи ротаметра устанавливают объемный расход воздуха на уровне 500 см³/мин. Нагревают печь до температуры 700 °С по термометру 7 (см. 5.2 и рисунок 5), выдерживают при этой температуре 1 мин, затем нагрев отключают. Отсоединяют пробоотборную трубку от аналитической трубки и от источника воздуха, затем извлекают ее из печи.

Десорбцию ртути из пробоотборных трубок проводят не позднее, чем через неделю после отбора проб.

12.2.2 При использовании анализаторов по техническим условиям [10], в которых сорбент для накопления ртути из природного газа конструктивно объединен с ААС, перенос паров ртути с одного сорбента на другой не проводится. Процедура подготовки и выполнения измерений ртути в природном газе с использованием анализатора УКР-1МЦ приведена в приложении А.

12.3 Перенос ртути в атомно-абсорбционный или атомно-флуоресцентный спектрометр

12.3.1 С помощью трубок из ПВА соединяют аналитическую трубку с дозирующим устройством ААС или АФС (см. 8.3), затем помещают ее в печь с температурой ниже 200 °С. В токе воздуха или инертного газа для переноса паров ртути в детектор быстро нагревают трубку до температуры около 800 °С. Записывают величину аналитического сигнала ртути.

12.3.2 При использовании анализаторов по техническим условиям [10, 11] результатом измерений является среднее значение массовой концентрации ртути в воздухе, использованном для десорбции ртути с сорбента (объем воздуха также фиксируют).

12.4 Градуировка

12.4.1 Для расчета содержания ртути в аналитической трубке ААС и АФС градуируют путем введения в прибор известных количеств ртути (точных объемов насыщенного парами ртути воздуха) с помощью установки, представленной на рисунке 6.

Выдерживают насыщенный парами ртути воздух (см. 9.6) и газонепроницаемый шприц в установке для градуировки (см. 8.4) в течение времени, достаточного для достижения равновесного состояния при постоянной температуре, равной температуре окружающей среды (см. 9.6 и рисунок 6). Записывают значение температуры внутри теплоизолированного бокса. Наполняют шприц насыщенным парами ртути воздухом из второго сосуда (см. рисунок 6) и выдерживают в течение нескольких минут для кондиционирования. Затем выпускают содержимое шприца в первый сосуд. Через 3 – 4 с наполняют шприц вновь воздухом из второго сосуда. Каждый раз отбирают в шприц примерно на $0,5 \text{ см}^3$ больше необходимого объема насыщенного парами ртути воздуха, ожидают несколько секунд и выпускают избыточный объем в первый сосуд.

В установку для проведения десорбции (см. 8.2 и рисунок 5) устанавливают чистую пробоотборную трубку. При помощи ротаметра устанавливают объемный расход воздуха на уровне $500 \text{ см}^3/\text{мин}$. Через тройник с мембраной, который встроен до пробоотборной трубки, вводят в установку от 50 до 5000 мм^3 воздуха, насыщенного парами ртути, из второго сосуда (см. 9.6 и рисунок 6). Затем продувают установку очищенным с помощью ловушки для ртути воздухом от 1 до 3 мин для количественного переноса введенных паров ртути в пробоотборную трубку. Данную операцию можно повторять несколько раз с целью повышения верхней границы градуировочного графика.

Перенос паров ртути в аналитическую трубку осуществляют согласно 12.2, определение ртути проводят в соответствии с 12.3. Повторяют эту процедуру до тех пор, пока относительное среднее квадратическое отклонение для трех параллельных определений будет не более 3 %. Проводят измерение не менее трех масс ртути, входящих в определяемую область, значения которых близки к ожидаемому содержанию ртути в анализируемых пробах.

Пример –**Т а б л и ц а 1 – Построение градуировочного графика (при температуре 293,15 К и давлении 101,325 кПа)**

Объем насыщенного пара ртути воздуха, мм³	Масса ртути, нг	Массовая концентрация ртути, мкг/м³
50	0,659	0,659
300	3,954	3,954
500	6,590	6,590

На основании данных по содержанию ртути в насыщенном ее парах воздухе при различных температурах (см. таблицу Б.1 (приложение Б)) строят градуировочную зависимость первого порядка, которую используют для расчета массы ртути в пробе на основании величины полученного аналитического сигнала.

12.4.2 Проверку приемлемости градуировочного коэффициента проводят по процедуре, приведенной в 12.4.1. При этом в поток воздуха или инертного газа подают насыщенный парами ртути воздух, объем которого находится в интервале между объемами насыщенного пара ртути воздуха, которые использовали для построения градуировочной зависимости.

Расчетное значение массы ртути, введенный в поток воздуха или инертного газа, $m_{расч}$, нг, вычисляют по формуле

$$m_{расч} = Y_{Hg}^t \cdot V_1 \cdot K, \quad (1)$$

где Y_{Hg}^t – значение равновесной концентрации насыщенных паров ртути в воздухе при температуре второго сосуда со ртутью (см. приложение А), нг/см³;

V_1 – объем насыщенного пара ртути воздуха из сосуда 2, введенный в поток воздуха или инертного газа, см³;

K – коэффициент приведения объема воздуха к стандартным условиям (температуре 293,15 К и давлению 101,325 кПа), вычисленный по формуле

$$K = \frac{P_6 \cdot 293,15}{(273,15 + t) \cdot 101,325}, \quad (2)$$

где P_6 – барометрическое давление, кПа;

t – температура в теплоизолированном боксе, °С.

Проверку приемлемости градуировочного коэффициента проводят непосредственно после его установления по 12.4.1. Используя программное обеспечение анализатора ртути, вычисляют коэффициент корреляции и относительное отклонение d , %, значения массы ртути, рассчитанного по градуировочному коэффициенту, от расчетного значения массы, вычисленного по формуле (1).

Допускается проводить градуировку ААС или АФС с помощью градуировочных растворов, приготовленных из стандартных водных растворов ионов ртути (9.7) в соответствии с разделом 8 ГОСТ 28726.1-2017.1, или генератора паров ртути ГПР-2 [14], или термодиффузионного генератора ртути [12] с источником микропотока ртути ИМ-Нг 1 разряда [13] (по ГОСТ 8.578). Массовую концентрацию ртути на выходе термодиффузионного генератора с источником микропотока ртути (газ-разбавитель – метан) вычисляют по 10.3 ГОСТ 28726.1-2017.1.

Градуировочный коэффициент признается приемлемым при выполнении следующих условий:

- коэффициент корреляции не менее 0,99;
- значение отклонения расчетного значения массы ртути, введенной в поток воздуха или инертного газа, d , %, от найденного по градуировочной зависимости значения массы ртути не превышает по абсолютной величине 10 %.

В противном случае находят и устраняют причины неудовлетворительных результатов, после чего градуировку повторяют.

13 Обработка результатов измерений

13.1 При прохождении градуировочного графика через начало координат массу ртути, m_{Hg} , нг, накопленную в обеих пробоотборных трубках, вычисляют по формуле

$$m_{Hg} = \frac{A}{R_f}, \quad (3)$$

где A – аналитический сигнал (интегральный), выраженный в условных единицах;

R_f – градуировочный коэффициент, выраженный в условных единицах в расчете на 1 нг ртути, рассчитанный по градуировочной зависимости с помощью программного обеспечения анализатора.

П р и м е ч а н и е – Если градуировочный график не проходит через начало координат, массу ртути, m_{Hg} , нг, накопленную в обеих пробоотборных трубках, вычисляют по формуле

$$m_{Hg} = \frac{A - a_0}{R_f}, \quad (4)$$

где A – аналитический сигнал (интегральный), выраженный в условных единицах;

a_0 – величина отрезка на оси ординат между началом координат и точкой прохождения градуировочного графика, выраженная в условных единицах;

R_f – градуировочный коэффициент, выраженный в условных единицах в расчете на 1 нг ртути, рассчитанный по градуировочной зависимости с помощью программного обеспечения анализатора.

13.2 Объем газовой пробы при стандартных условиях V_G , дм³, вычисляют по формуле

$$V_G = \frac{(V_f - V_i) \times (p_a + p_G) \times T_S}{p_S \times (273,15 + t_G)}, \quad (5)$$

где V_f – конечные показания газового счетчика (после выделения ртути из природного газа), дм³;

V_i – начальные показания газового счетчика (до выделения ртути из природного газа), дм³;

p_a – атмосферное давление, кПа;

p_G – давление на входе в газовый счетчик (среднее значение за период времени отбора), кПа;

T_S – стандартная температура, 293,15 К;

p_S – стандартное давление, 101,325 кПа;

t_G – температура газа на входе в газовый счетчик (среднее значение за период времени отбора), °С.

13.3 Массовую концентрацию ртути, β_{Hg} , нг/дм³ (мкг/м³), в природном газе вычисляют по формуле

$$\beta_{Hg} = \frac{m_{Hg}}{V_G}, \quad (6)$$

где m_{Hg} – масса ртути, вычисленная по формуле (3) или (4), нг;

V_G – объем газовой пробы, вычисленный по формуле (5), дм³.

13.4 Если результатом измерений является значение массовой концентрации ртути в воздухе, использованном для десорбции ртути с сорбента (см. 12.3.2, приложение А), массу ртути, m_{Hg} , нг, накопленную на сорбенте, вычисляют по формуле

$$m_{Hg} = \beta_0 \cdot V_0, \quad (7)$$

где β_0 – массовая концентрация ртути, нг/м³, приведенная на дисплее анализатора;

V_0 – объем воздуха, м³, использованный для десорбции и приведенный к стандартным условиям по формуле

$$V_0 = \frac{V_{t,p} \cdot 293,15}{(273,15 + t) \cdot 101,325}, \quad (8)$$

где $V_{t,p}$ – объем воздуха, использованный для десорбции ртути, м³;

P_0 – барометрическое давление в момент измерения, кПа;

t – температура воздуха на месте проведения измерений, °С.

Затем вычисляют массовую концентрацию ртути, β_{Hg} , нг/дм³ (мкг/м³), в природном газе при стандартных условиях по формуле (6).

13.5 За результат измерений массовой концентрации ртути в природном газе принимают среднее арифметическое результатов двух параллельных определений, если выполняется условие

$$\frac{2 \cdot |\beta_1 - \beta_2| \cdot 100}{\beta_1 + \beta_2} \leq r_{отн}, \quad (9)$$

где β_1, β_2 – результаты параллельных определений массовой концентрации ртути в природном газе, мкг/м³;

$r_{отн}$ – значение предела повторяемости, %, приведенное в таблице 2.

При соблюдении всех регламентированных условий и проведении анализа в точном соответствии с данным стандартом значение погрешности (и её

составляющих) результатов измерений не может превышать значений, приведенных в таблице 2.

13.6 Если условие (9) не выполняется, проводят еще одно измерение в соответствии с процедурой, изложенной в настоящем разделе. За результат измерений принимают среднее арифметическое значение трех параллельных результатов определений, если выполняется условие

$$\frac{3 \cdot |\beta_{\max} - \beta_{\min}| \cdot 100}{\beta_1 + \beta_2 + \beta_3} \leq CR_{0,95}, \quad (10)$$

где $\beta_{\max}, \beta_{\min}$ – максимальное и минимальное значения из полученных результатов трех параллельных определений массовой концентрации ртути в природном газе, мкг/м^3 ;

$CR_{0,95}$ – значение критического диапазона для уровня вероятности $P=0,95$ и n – результатов определений, вычисляемое по формуле

$$CR_{0,95} = f(n) \cdot \sigma_r. \quad (11)$$

Для $n=3$: $CR_{0,95} = 3,3 \cdot \sigma_r$, где σ_r – значение показателя повторяемости, %, приведенное в таблице 2.

13.7 Если расхождение полученных значений максимальной и минимальной массовой концентрации ртути превышает критический диапазон (условие (10) не выполняется), то выясняют и устраняют причины неудовлетворительной приемлемости, после чего повторяют измерения в соответствии с требованиями раздела 12, контролируя приемлемость вновь получаемых результатов.

13.8 Результат анализа в документах, предусматривающих его использование, представляют в виде $\bar{\beta} \pm 0,01 \cdot \delta \cdot \bar{\beta}$ (массовая концентрация ртути, мкг/м^3 , при $P = 0,95$), где $\bar{\beta}$ – среднее арифметическое значение результатов n определений, признанных приемлемыми по 13.5, 13.6; $\pm \delta$ – границы относительной погрешности, % (см. таблицу 2).

13.9 При значении массовой концентрации ртути в природном газе ниже нижней (выше верхней) границы диапазона измерений, полученный результат представляют в виде: «Массовая концентрация ртути менее $0,001 \text{ мкг/м}^3$ (более 100 мкг/м^3)» (здесь указывается граница диапазона измерений содержания ртути в природном газе).

14 Показатели точности

14.1 В настоящем стандарте в качестве показателей точности измерений приняты границы относительной погрешности измерений при доверительной вероятности $P = 0,95$.

14.2 Границы относительной погрешности $\pm \delta$, %, и её составляющих (при доверительной вероятности $P = 0,95$) массовой концентрации ртути в природном газе приведены в таблице 2.

Т а б л и ц а 2 – Показатели точности результатов определения ртути в природном газе методом атомно-абсорбционной спектроскопии (холодного пара) с предварительным накоплением ртути на металлическом коллекторе

Диапазон измерений массовой концентрации ртути β , мкг/м^3	Границы относительной погрешности измерений $\pm \delta$, %, при $P=0,95$	Относительное среднеквадратическое отклонение повторяемости σ_r , %	Предел повторяемости $r_{\text{отн}}$, %, $P=0,95, n=2$
От 0,001 до 0,10 включ.	$32-80 \cdot \beta$	$8-20 \cdot \beta$	$22-55 \beta$
Св. 0,10 до 100 включ.	24	6	17
* Установленные численные значения границ относительной погрешности измерений соответствуют численным значениям расширенной неопределенности U^0 (в относительных единицах) при коэффициенте охвата 2.			

14.3 Имеется небольшое количество статистических данных для оценки воспроизводимости. Предполагается, что расхождение результатов двух единичных и независимых испытаний, полученных разными операторами, работающими в разных лабораториях (с разными средствами измерений одного типа) на идентичном испытуемом газе при нормальном и правильном выполнении метода с доверительной вероятностью 95 % будут находиться в пределах ± 16 % и ± 12 % для диапазонов измерений массовой концентрации ртути от 0,001 до 0,10 мкг/м^3 включительно и свыше 0,10 до 100 мкг/м^3 включительно, соответственно.

14.4 Контроль правильности результатов измерений

Правильность результатов измерений контролируют при освоении методики оператором, а также в соответствии с планом внутрилабораторного

ГОСТ _____ – _____

контроля. При контроле используют градуировочный раствор с номинальным значением массовой концентрации ртути $0,1 \text{ мкг/дм}^3$, приготовленный из стандартных водных растворов ионов ртути (9.7) в соответствии с разделом 6 ГОСТ 28726.1 – 2017. С использованием ртутно-гидридной приставки ААС или АФС проводят отбор ртути в аналитическую трубку аналогично процедуре, изложенной в 12.2.1, затем проводят измерения в соответствии с 12.3. Допускается вносить в аналитическую трубку известный объем насыщенных паров ртути по процедуре, изложенной в 12.4.1 и проведением измерения в соответствии с 12.3. Добавка ртути должна составлять 30 % – 100 % от результата определения массы ртути, накопленной на обеих пробоотборных трубках (см. 13.1, формулы (3) и (4)).

Вычисляют массу ртути m_{Hg} , используя полученный по 12.4 градуировочный коэффициент. Результат контроля считают удовлетворительным при выполнении условия:

$$\frac{|m_{Hg} - m_k| \cdot 100}{m_k} \leq \delta, \quad (12)$$

где m_k - фактическое значение массы ртути в градуировочном растворе (введенном объеме насыщенных паров ртути), нг;

δ - границы относительной погрешности измерений, % (таблица 2).

В случае применения методики в сфере государственного регулирования обеспечения единства измерений контроль правильности результатов измерений проводят с использованием термодиффузионного генератора ртути [12] с источником микропотока ртути [13] в соответствии с разделом 10.3 ГОСТ 28726.1 – 2017.

15 Протокол измерений

Протокол измерений должен включать следующую информацию:

- ссылку на нормативный документ ГОСТ _____;
- дату и время отбора проб;
- место, где была отобрана проба;
- условия отбора пробы газа, например, температура, давление, объемный расход газа;
- аналитический метод (ААС или АФС);

- результат определения массовой концентрации ртути, (мкг/м^3), с рассчитанной погрешностью в соответствии с НД;
- дополнительные сведения, отмеченные в ходе отбора проб и измерений.

Приложение А

(рекомендуемое)

Определение ртути в природном газе методом атомно-абсорбционной спектрометрии (холодного пара) с использованием анализатора ртути УКР-1МЦ

А.1 Средства измерений, вспомогательные устройства, материалы

Средства измерений, вспомогательные устройства, материалы – по 8.1.1, а также:

А.1.1 Оборудование для отбора ртути из природного газа по 8.1.1.

А.1.2 Переносной анализатор ртути по техническим условиям [10], который оснащен:

а) биспиральным металлическим коллектором с золотым покрытием;

б) компрессором;

в) аналитической кюветой;

г) источником излучения с длиной волны 253,7 нм;

д) входным и выходным штуцерами;

е) ртутепоглотительным фильтром, например, ФРП-1.

А.1.3 Установка для получения насыщенного парами ртути воздуха по 8.4, состоящая из элементов, приведенных в 8.4.1 – 8.4.7.

А.1.4 Весы лабораторные высокого класса точности по 8.6.

А.1.5 Набор гирь по 8.7.

А.1.6 Металлическая ртуть по 9.2.1.

А.2 Подготовка и выполнение измерений

А.2.1 Подготовка анализатора ртути к работе

А.2.1.1 Подготовку анализатора к работе проводят в соответствии с инструкцией по его эксплуатации.

Анализатор ртути оборудован входными штуцерами Вх1 и Вх2, а также выходным штуцером Вых. Для подачи пробы природного газа в анализатор используют входной штуцер Вх2. Перед началом эксплуатации анализатора снимают заглушку с входного штуцера Вх2 (Вх1 закрыт заглушкой), на выходной штуцер Вых устанавливают ртутепоглотительный фильтр. Затем включают анализатор ртути. После завершения процессов автотестирования автоматически включается источник излучения, который выходит на стабильный режим работы после прогрева в течение 10 мин.

А.2.1.2 Затем выполняют проверку чистоты газовых каналов и коллектора анализатора. Для этого на входной штуцер Вх2 устанавливают ртутепоглотительный фильтр и запускают режим измерения «Воздух 1,0 л». За один измерительный цикл, который длится

1 мин, через анализатор прокачивается $1,0 \text{ дм}^3$ атмосферного воздуха, свободного от ртути (вследствие прохождения через ртутепоглотительный фильтр на входе в анализатор). Накопление паров ртути, присутствующей в газовых каналах анализатора, на коллекторе происходит в течение первых 54 с цикла. Затем коллектор нагревается до $400 \text{ }^\circ\text{C}$. Десорбированные при этом атомы ртути переносятся потоком атмосферного воздуха в оптическую кювету, в которой методом ААС определяют ее массу в нанограммах. Полученное значение автоматически пересчитывается на массовую концентрацию ртути в 1 дм^3 воздуха и выводится на дисплей анализатора ртути. Процедуру проводят не менее трех раз.

А.2.1.3 Если среднеарифметическое значение массовой концентрации ртути по результатам трех измерений не превышает 1 нг/м^3 , это свидетельствует об отсутствии значимой загрязненности анализатора и его готовности к выполнению измерений. В противном случае измерительный цикл следует повторять до достижения значения массовой концентрации ртути, не превышающего 1 нг/м^3 . По достижении положительного результата проверки чистоты анализатора его следует считать готовым к проведению измерений.

А.2.2 Градуировка анализатора ртути

Градуировку анализатора ртути проводят в организации-изготовителе с использованием трех ртутно-воздушных смесей с заданной массовой концентрацией паров ртути, которые получают с помощью аттестованного генератора паров ртути [14] или термодиффузионного генератора ртути [12] с источником микропотока ртути ИМ-Нг 1 разряда [13] (по ГОСТ 8.578), или путем введения в анализатор определенных объемов насыщенного пара ртути воздуха по 12.4. Схема установки для получения насыщенного пара ртути воздуха приведена на рисунке 6.

Внеочередную градуировку организация-изготовитель проводит после ремонта анализатора, после его регламентного технического обслуживания, а также при неудовлетворительных результатах проверки градуировки анализатора согласно 12.4.2.

А.3 Выполнение измерений

А.3.1 Накопление ртути на анализаторе УКР-1МЦ проводят при атмосферном давлении с помощью системы, представленной на рисунке 1 (см. 8.1.1). Анализатор ртути подсоединяют к газопроводу вместо алюминиевой обогреваемой камеры (см. рисунок 1).

А.3.2 Открывают запорный вентиль трубопровода 2 и устанавливают давление природного газа от 0,1 до 0,2 МПа. Перед началом проведения измерений сначала продувают начальный участок пробоотборной системы (включая пробоотборный вентиль) в соответствии с 11.2 и 11.3. Затем устанавливают объемный расход газа в первой байпасной линии около $20 \text{ дм}^3/\text{мин}$. Далее открывают вентиль тонкой регулировки 5 и по ротаметру 9

устанавливают объемный расход газа через трехходовой кран (см. 8.1.1.3 и рисунок 1) во вторую байпасную линию около 1 дм³/мин.

А.3.3 Затем к трехходовому крану 7 подсоединяют анализатор ртути и перед проведением измерений фиксируют начальное показание газового счетчика 10 (V_i). После этого поворотом трехходового крана 7 перенаправляют поток газа со второй байпасной линии на анализатор (при этом компрессор анализатора ртути выключен). После пропускания через анализатор требуемого объема газа (от 0,5 до 20 дм³) поворотом трехходового крана переключают поток газа на байпасную линию. Фиксируют конечное показание газового счетчика (V_f) и отсоединяют анализатор от пробоотборной линии. Также записывают время и дату проведения измерения, атмосферное давление (p_a).

А.3.4 Для проведения термической десорбции накопленной на коллекторе ртути запускают режим измерения «Воздух 1,0 л», в процессе которого через анализатор прокачивается 1,0 дм³ атмосферного воздуха. Для исключения возможности внесения в анализатор ртути из атмосферного воздуха перед началом измерений на входной штуцер Вх2 устанавливают ртутепоглотительный фильтр. Десорбированные при нагреве коллектора атомы ртути переносятся потоком атмосферного воздуха в оптическую кювету, в которой методом ААС определяют ее массу в нанogramмах. Полученное значение автоматически пересчитывается в массовую концентрацию ртути $Y_{накопл}$, нг/м³, в объеме воздуха, прошедшего через анализатор за 60 с, выводится на дисплей анализатора ртути и фиксируется в лабораторном журнале.

Затем повторно запускают измерительный цикл в режиме «Воздух 1,0 л» с целью удаления возможных остатков ртути из анализатора. Измерение повторяют до достижения значения массовой концентрации ртути, не превышающего 2 нг/м³.

Для выполнения параллельных определений повторяют вышеизложенную последовательность действий.

А.4 Обработка результатов измерений

Обработка результатов измерений – в соответствии с разделом 13.

Массу ртути, m_{Hg} , нг, накопленную на сорбенте, вычисляют по формуле (7).

Массовую концентрацию ртути, β_{Hg} , нг/дм³ (мкг/м³), в природном газе вычисляют по формуле (6).

Приложение Б

(обязательное)

**Значения массовой концентрации ртути в насыщенном парами ртути воздухе
при различных температурах**

Т а б л и ц а Б.1 – Значения массовой концентрации ртути в насыщенном парами ртути воздухе при различных температурах

Тем-пература, °С	Кон-цен-тра-ция, нг/см ³	Тем-пература, °С	Кон-цен-тра-ция, нг/см ³	Тем-пература, °С	Кон-цен-тра-ция, нг/см ³	Тем-пература, °С	Кон-цен-тра-ция, нг/см ³	Тем-пература, °С	Кон-цен-тра-ция, нг/см ³	Тем-пература, °С	Кон-цен-тра-ция, нг/см ³	Тем-пература, °С	Кон-цен-тра-ция, нг/см ³
10,0	5,55	15,0	8,62	20,0	13,18	25,0	19,85	30,0	29,50	35,0	43,27	40,0	62,68
10,1	5,60	15,1	8,69	20,1	13,29	25,1	20,01	30,1	29,73	35,1	43,60	40,1	63,14
10,2	5,65	15,2	8,77	20,2	13,40	25,2	20,18	30,2	29,97	35,2	43,93	40,2	63,60
10,3	5,70	15,3	8,84	20,3	13,51	25,3	20,34	30,3	30,20	35,3	44,26	40,3	64,07
10,4	5,75	15,4	8,92	20,4	13,62	25,4	20,50	30,4	30,44	35,4	44,60	40,4	64,54
10,5	5,81	15,5	9,00	20,5	13,74	25,5	20,67	30,5	30,67	35,5	44,93	40,5	65,01
10,6	5,86	15,6	9,08	20,6	13,85	25,6	20,83	30,6	30,91	35,6	45,27	40,6	65,48
10,7	5,91	15,7	9,15	20,7	13,97	25,7	21,00	30,7	31,15	35,7	45,61	40,7	65,96
10,8	5,96	15,8	9,23	20,8	14,08	25,8	21,17	30,8	31,40	35,8	45,95	40,8	66,44
10,9	6,02	15,9	9,31	20,9	14,20	25,9	21,34	30,9	31,64	35,9	46,30	40,9	66,92
11,0	6,07	16,0	9,39	21,0	14,32	26,0	21,51	31,0	31,89	36,0	46,65	41,0	67,41
11,1	6,12	16,1	9,47	21,1	14,44	26,1	21,69	31,1	32,13	36,1	47,00	41,1	67,90
11,2	6,18	16,2	9,56	21,2	14,56	26,2	21,86	31,2	32,38	36,2	47,35	41,2	68,39
11,3	6,23	16,3	9,64	21,3	14,68	26,3	22,04	31,3	32,63	36,3	47,71	41,3	68,89
11,4	6,29	16,4	9,72	21,4	14,80	26,4	22,21	31,4	32,89	36,4	48,06	41,4	69,39
11,5	6,35	16,5	9,80	21,5	14,92	26,5	22,39	31,5	33,14	36,5	48,42	41,5	69,89
11,6	6,40	16,6	9,89	21,6	15,05	26,6	22,57	31,6	33,40	36,6	48,79	41,6	70,39
11,7	6,46	16,7	9,97	21,7	15,17	26,7	22,75	31,7	33,66	36,7	49,15	41,7	70,90
11,8	6,52	16,8	10,06	21,8	15,30	26,8	22,93	31,8	33,92	36,8	49,52	41,8	71,42
11,9	6,57	16,9	10,14	21,9	15,42	26,9	23,11	31,9	34,18	36,9	49,89	41,9	71,93
12,0	6,63	17,0	10,23	22,0	15,55	27,0	23,30	32,0	34,44	37,0	50,26	42,0	72,45
12,1	6,69	17,1	10,32	22,1	15,68	27,1	23,49	32,1	34,71	37,1	50,64	42,1	72,98
12,2	6,75	17,2	10,41	22,2	15,81	27,2	23,67	32,2	34,97	37,2	51,01	42,2	73,50
12,3	6,81	17,3	10,50	22,3	15,94	27,3	23,86	32,3	35,24	37,3	51,39	42,3	74,03
12,4	6,87	17,4	10,59	22,4	16,07	27,4	24,05	32,4	35,52	37,4	51,78	42,4	74,57

Окончание таблицы Б.1

Тем- пе- рату- ра, °С	Кон- цен- тра- ция, нг/см ³	Тем- пе- рату- ра, °С	Кон- цен- тра- ция, нг/см ³	Тем- пе- рату- ра, °С	Кон- цен- тра- ция, нг/см ³	Тем- пе- рату- ра, °С	Кон- цен- тра- ция, нг/см ³	Тем- пе- рату- ра, °С	Кон- цен- тра- ция, нг/см ³	Тем- пе- рату- ра, °С	Кон- цен- тра- ция, нг/см ³	Тем- пе- рату- ра, °С	Кон- цен- тра- ция, нг/см ³
12,5	6,93	17,5	10,68	22,5	16,20	27,5	24,24	32,5	35,79	37,5	52,16	42,5	75,10
12,6	6,39	17,6	10,77	22,6	16,34	27,6	24,44	32,6	36,06	37,6	52,55	42,6	75,64
12,7	7,05	17,7	10,86	22,7	16,47	27,7	24,63	32,7	36,34	37,7	52,94	42,7	76,19
12,8	7,12	17,8	10,95	22,8	16,61	27,8	24,83	32,8	36,62	37,8	53,33	42,8	76,73
12,9	7,18	17,9	11,04	22,9	16,74	27,9	25,02	32,9	36,90	37,9	53,73	42,9	77,29
13,0	7,24	18,0	11,14	23,0	16,88	28,0	25,22	33,0	37,18	38,0	54,13	43,0	77,84
13,1	7,31	18,1	11,23	23,1	17,02	28,1	25,42	33,1	37,47	38,1	54,53	43,1	78,40
13,2	7,37	18,2	11,33	23,2	17,16	28,2	25,62	33,2	37,76	38,2	54,93	43,2	78,96
13,3	7,43	18,3	11,42	23,3	17,30	28,3	25,82	33,3	38,04	38,3	55,34	43,3	79,53
13,4	7,50	18,4	11,52	23,4	17,44	28,4	26,03	33,4	38,33	38,4	55,75	43,4	80,10
13,5	7,57	18,5	11,62	23,5	17,58	28,5	26,23	33,5	38,63	38,5	56,16	43,5	80,67
13,6	7,63	18,6	11,72	23,6	17,73	28,6	26,44	33,6	38,92	38,6	56,57	43,6	81,25
13,7	7,70	18,7	11,82	23,7	17,87	28,7	26,65	33,7	39,22	38,7	56,99	43,7	81,83
13,8	7,77	18,8	11,92	23,8	18,02	28,8	26,86	33,8	39,52	38,8	57,41	43,8	82,41
13,9	7,83	18,9	12,02	23,9	18,16	28,9	27,07	33,9	39,82	38,9	57,84	43,9	83,00
14,0	7,90	19,0	12,12	24,0	18,31	29,0	27,29	34,0	40,12	39,0	58,26	44,0	83,59
14,1	7,97	19,1	12,22	24,1	18,46	29,1	27,50	34,1	40,43	39,1	58,69	44,1	84,19
14,2	8,04	19,2	12,32	24,2	18,61	29,2	27,72	34,2	40,74	39,2	59,12	44,2	84,79
14,3	8,11	19,3	12,43	24,3	18,76	29,3	27,93	34,3	41,05	39,3	59,56	44,3	85,39
14,4	8,18	19,4	12,53	24,4	18,91	29,4	28,15	34,4	41,36	39,4	59,99	44,4	86,00
14,5	8,25	19,5	12,64	24,5	19,07	29,5	28,37	34,5	41,67	39,5	60,44	44,5	86,61
14,6	8,33	19,6	12,74	24,6	19,22	29,6	28,60	34,6	41,99	39,6	60,88	44,6	87,22
14,7	8,40	19,7	12,85	24,7	19,38	29,7	28,82	34,7	42,31	39,7	61,33	44,7	87,84
14,8	8,47	19,8	12,96	24,8	19,54	29,8	29,05	34,8	42,63	39,8	61,77	44,8	88,47
14,9	8,54	19,9	13,07	24,9	19,69	29,9	29,27	34,9	42,95	39,9	62,23	44,9	89,09
15,0	8,62	20,0	13,18	25,0	19,85	30,0	29,50	35,0	43,27	40,0	62,68	45,0	89,72

Приложение ДА

(справочное)

Сопоставление структуры настоящего стандарта со структурой примененного в нем международного стандарта

Сопоставление структуры настоящего стандарта со структурой примененного в нем международного стандарта ИСО 6978-2:2003 приведено в таблице ДА.1. Указанное в таблице ДА.1 изменение структуры межгосударственного стандарта относительно структуры примененного международного стандарта обусловлено его приведением в соответствие с требованиями, установленными в ГОСТ 1.5 и ГОСТ Р 1.7.

Т а б л и ц а ДА.1 – Сопоставление структуры настоящего стандарта со структурой примененного в нем международного стандарта

Структура межгосударственного стандарта	Структура международного стандарта ИСО 6978-2:2003
1 Область применения (1)	1 Область применения
2 Нормативные ссылки (2)	2 Нормативные ссылки
3 Термины и определения (3)	3 Термины и определения
4 Метод измерений* (4)	4 Принцип метода
5 Требования безопасности, охраны окружающей среды	5 Аппаратура
6 Требования к квалификации персонала	6 Реагенты и материалы
7 Общие условия выполнения измерений	7 Подготовка пробоотборных и аналитических трубок
8 Аппаратура (5)	7.1 Заполнение
9 Реактивы и материалы (6)	7.2 Очистка
10 Подготовка пробоотборных и аналитических трубок (7)	7.3 Тест на эффективность
10.1 Заполнение (7.1)	8 Отбор проб
10.2 Очистка (7.2)	8.1 Общие положения
10.3 Контроль эффективности (7.3)	8.2 Условия для представительного отбора проб
11 Отбор проб (8)	8.3 Отбор проб при атмосферном давлении
11.1 Общие положения (8.1)...	8.4 Отбор проб при высоком давлении
11.2 Условия для представительного отбора проб (8.2)	8.5 Удаление конденсата из отбракованных пробоотборных трубок
11.3 Отбор проб при атмосферном давлении (8.3)	9 Определение содержания ртути
11.4 Отбор проб при высоком давлении (8.4)	9.1 Перенос ртути в аналитическую трубку (двойное амальгамирование)

Продолжение таблицы ДА.1

Структура межгосударственного стандарта	Структура международного стандарта ИСО 6978-2:2003
11.5 Удаление конденсата из отбракованных пробоотборных трубок (8.5)	9.2 Перенос ртути в атомно-абсорбционный или атомно-флуоресцентный спектрометр
12 Проведение измерений (9)	9.3 Градуировка
12.1 Холостой опыт (9.4)	9.4 Холостой опыт
12.2 Перенос ртути в аналитическую трубку (двойное амальгамирование) (9.1)	10 Расчет
12.3 Перенос ртути в атомно-абсорбционный или атомно-флуоресцентный спектрометр (9.2)	11 Точность
12.4 Градуировка (9.3)	12 Протокол измерений
13 Обработка результатов измерений (10)	Библиография
13.1 Массу ртути, m_{Hg} , нг, накопленную в обеих пробоотборных трубках, вычисляют по формуле	–
13.2 Объем газовой пробы при стандартных условиях V_G , dm^3 , вычисляют по формуле	–
13.3 Массовую концентрацию ртути, β_{Hg} , $нг/дм^3$ ($мкг/м^3$), в природном газе вычисляют по формуле	–
<i>13.4 Если результатом измерений является значение массовой концентрации ртути в воздухе*</i>	–
<i>13.5 За результат измерений массовой концентрации ртути в природном газе принимают*</i>	–
<i>13.6 Если условие (9) не выполняется, проводят еще одно измерение*</i>	–
<i>13.7 Если условие (10) не выполняется, выясняют причины превышения критического диапазона*</i>	–
<i>13.8 Результат анализа в документах, предусматривающих его использование*</i>	–
<i>13.9 При значении массовой концентрации ртути в природном газе ниже нижней (выше верхней) *</i>	–
14 Показатели точности	–
15 Протокол измерений (12)	–

Окончание таблицы ДА.1

Структура межгосударственного стандарта	Структура международного стандарта ИСО 6978-2:2003
Приложение А* (рекомендуемое) Определение ртути в природном газе методом атомно-абсорбционной спектрометрии (холодного пара) с использованием анализатора ртути УКР-1МЦ	–
Приложение Б* (обязательное) Значения концентрации ртути в насыщенном парах ртути воздухе при различных температурах	–
Приложение ДА* (справочное) Сопоставление структуры настоящего стандарта со структурой примененного в нем международного стандарта	–
Приложение ДБ* (справочное) Сведения о соответствии ссылочных национальных и межгосударственных стандартов международным стандартам, использованным в качестве ссылочных в примененном международном стандарте	–
Библиография (Библиография)	–
<p>* Включение в настоящий стандарт данных разделов и подразделов обусловлено необходимостью приведения его в соответствие с требованиями ГОСТ 1.5.</p> <p>П р и м е ч а н и е – После заголовков разделов (подразделов) настоящего стандарта приведены в скобках номера аналогичных им разделов (подразделов, пунктов) международного стандарта.</p>	

Приложение ДБ

(справочное)

Сведения о соответствии ссылочных национальных и межгосударственных стандартов международным стандартам, использованным в качестве ссылочных в примененном международном стандарте

Т а б л и ц а ДБ.1 – Сведения о соответствии ссылочных национальных и межгосударственных стандартов международным стандартам, использованным в качестве ссылочных в примененном международном стандарте

Обозначение ссылочного стандарта	Степень соответствия	Обозначение и наименование ссылочного международного стандарта
ГОСТ 31370-2008 (ИСО 10715:1997)	MOD	ИСО 10715:1997 «Газ природный – Руководство по отбору проб»
П р и м е ч а н и е – В настоящей таблице использованы следующие условные обозначения степени соответствия стандартов: - IDT – идентичные стандарты; - MOD – модифицированные стандарты; - NEQ – неэквивалентные стандарты.		

Библиография

- [1] Стандарт Международной организации по стандартизации ИСО 6570:2001 (ISO 6570:2001) Газ природный. Определение потенциального содержания углеводородной жидкости. Гравиметрические методы (Natural gas. Determination of potential hydrocarbon liquid content. Gravimetric methods)
- [2] Стандарт Международной организации по стандартизации ИСО 6978-1:2003 (ISO 6978-1:2003) Газ природный. Определение ртути. Часть 1. Отбор пробы хемосорбцией ртути на йоде (Natural gas - Determination of mercury - Part 1: Sampling of mercury by chemisorption on iodine)
- [3] ГОСТ Р 53865–2010 Системы газораспределительные. Термины и определения
- [4] ГОСТ Р 53521–2009 Переработка природного газа. Термины и определения
- [5] ГОСТ Р 56333-2015 Газы горючие природные. Стандартные условия измерения и вычисления физико-химических свойств
- [6] Санитарные правила при работе со ртутью, ее соединениями и приборами с ртутным заполнением (утверждены Главным государственным санитарным врачом СССР 4 апреля 1988 г. № 4607-88)
- [7] ТУ 25-2021.003-88 Термометры ртутные стеклянные лабораторные
- [8] ТУ 25-11.1513-79 Барометр-анероид метеорологический БАММ-1
- [9] Рекомендации Р Газпром 5.16-2012 (зарегистрированы в Российском Федеральном информационном фонде по обеспечению единства измерений № ФР.1.31. 2013.14986) Природный газ. Методика определения ртути методом атомно-абсорбционной спектроскопии (холодного пара)

ГОСТ _____ – _____

- [10] ТУ 4317-008-41987679-10 Комплекс универсальный ртутеметрический УКР-1МЦ
- [11] ТУ 4317-012-41987679-15 Анализатор ртути в природном газе АРПГ-1
- [12] Технические условия ШДЕК Рабочий эталон 1-го разряда - генератор
418313.009-2010 ТУ газовых смесей ГГС модификация ГГС-Т
- [13] Технические условия ШДЕК Источник микропотока ртути ИМ-Нг
418319.010-2014 ТУ
- [14] ТУ 4276-014-01422944-99 Генератор паров ртути в воздухе ГПР-2
- [15] ТУ 6-09-538 Олово двухлористое 2-водное

ОКП 02 7110

МКС 75.060

Б19

Ключевые слова: природный газ, определение ртути, подготовка пробы, хемосорбция, амальгамирование, сплав золота/платина

Руководитель разработки, начальник
химико-аналитической лаборатории
ООО «Газпром ВНИИГАЗ», д-р. хим. наук

А.Б. Волынский

Главный научный сотрудник
ООО «Газпром ВНИИГАЗ», д-р. техн. наук

С.А. Арыстанбекова

Старший научный сотрудник
ООО «Газпром ВНИИГАЗ», канд. техн. наук

М.С. Лапина