
ФЕДЕРАЛЬНОЕ АГЕНТСТВО
ПО ТЕХНИЧЕСКОМУ РЕГУЛИРОВАНИЮ И МЕТРОЛОГИИ



НАЦИОНАЛЬНЫЙ
СТАНДАРТ
РОССИЙСКОЙ
ФЕДЕРАЦИИ

ГОСТ Р
52531—
2006

Дистилляты нефтяные

**ХРОМАТОГРАФИЧЕСКИЙ МЕТОД
ОПРЕДЕЛЕНИЯ МЕТИЛ-ТРЕТБУТИЛОВОГО
ЭФИРА**

Издание официальное



Москва
Стандартинформ
2007

Предисловие

Цели и принципы стандартизации в Российской Федерации установлены Федеральным законом от 27 декабря 2002 г. № 184-ФЗ «О техническом регулировании», а правила применения национальных стандартов Российской Федерации — ГОСТ Р 1.0—2004 «Стандартизация в Российской Федерации. Основные положения»

Сведения о стандарте

1 РАЗРАБОТАН Открытым Акционерным Обществом «Всероссийский научно-исследовательский институт по переработке нефти» (ОАО «ВНИИ НП»)

2 ВНЕСЕН Техническим комитетом по стандартизации ТК 31 «Нефтяные топлива и смазочные материалы»

3 УТВЕРЖДЕН И ВВЕДЕН В ДЕЙСТВИЕ Приказом Федерального агентства по техническому регулированию и метрологии от 9 марта 2006 г. № 28-ст

4 ВВЕДЕН ВПЕРВЫЕ

5 ПЕРЕИЗДАНИЕ. Март 2007 г.

Информация об изменениях к настоящему стандарту публикуется в ежегодно издаваемом информационном указателе «Национальные стандарты», а текст изменений и поправок — в ежемесячно издаваемых информационных указателях «Национальные стандарты». В случае пересмотра (замены) или отмены настоящего стандарта соответствующее уведомление будет опубликовано в ежемесячно издаваемом информационном указателе «Национальные стандарты». Соответствующая информация, уведомление и тексты размещаются также в информационной системе общего пользования — на официальном сайте Федерального агентства по техническому регулированию и метрологии в сети Интернет

© Стандартиформ, 2006

© Стандартиформ, 2007

Настоящий стандарт не может быть полностью или частично воспроизведен, тиражирован и распространен в качестве официального издания без разрешения Федерального агентства по техническому регулированию и метрологии

Дистилляты нефтяные

ХРОМАТОГРАФИЧЕСКИЙ МЕТОД ОПРЕДЕЛЕНИЯ
МЕТИЛ-ТРЕТБУТИЛОВОГО ЭФИРА

Petroleum distillates.

Determination of methyl tertiarybutyl ether chromatography method

Дата введения — 2007—01—01

1 Область применения

1.1 Настоящий стандарт распространяется на нефтяные дистилляты и устанавливает хроматографический метод определения содержания метил-третбутилового эфира (МТБЭ) (примеси, загрязняющей нефтепродукты) в диапазоне от 25 до 5000 ppm.

В зависимости от применяемой аппаратуры используют два метода:

- А — с применением насадочной колонки,
- Б — с применением капиллярной колонки.

2 Нормативные ссылки

В настоящем стандарте использованы нормативные ссылки на следующие стандарты:

ГОСТ 1770—74 Посуда мерная лабораторная стеклянная. Цилиндры, мензурки, колбы, пробирки.

Общие технические условия

ГОСТ 29227—91 (ИСО 835-1—81) Посуда лабораторная стеклянная. Пипетки градуированные.

Часть 1. Общие требования

П р и м е ч а н и е — При пользовании настоящим стандартом целесообразно проверить действие ссылочных стандартов в информационной системе общего пользования — на официальном сайте Федерального агентства по техническому регулированию и метрологии в сети Интернет или по ежегодно издаваемому информационному указателю «Национальные стандарты», который опубликован по состоянию на 1 января текущего года, и по соответствующим ежемесячно издаваемым информационным указателям, опубликованным в текущем году. Если ссылочный документ заменен (изменен), то при пользовании настоящим стандартом следует руководствоваться замененным (измененным) документом. Если ссылочный документ 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 применен следующий термин с соответствующим определением:

3.1 **нефтяной дистиллят**; НД: дистиллят светлых нефтепродуктов с началом кипения 30 °С и концом кипения 180 °С при атмосферном давлении.

П р и м е ч а н и е — Легкий нефтяной дистиллят — легковоспламеняющийся материал, который хранят в прохладном, хорошо проветриваемом и защищенном от источников воспламенения месте.

4 Сущность метода

4.1 Сущность метода состоит в предварительном концентрировании метил-третбутилового эфира на адсорбционной колонке, заполненной силикагелем, двумя растворителями (неполярным и полярным) с последующим анализом концентрата методом газовой хроматографии.

Неполярный и полярный растворители применяют последовательно с окончательным элюированием метил-третбутилового эфира полярным растворителем. Элюат доводят до стандартного объема, к которому затем добавляют внутренний стандарт — этил-третбутиловый эфир (ЭТБЭ). Образец полученного элюата вместе с внутренним стандартом вводят в газохроматографическую колонку, в которой поддерживается изотермический режим. Элюированный неполярный растворитель, МТБЭ и внутренний стандарт выписываются на хроматограмме в виде отдельных хроматографических пиков. На окончательной стадии температуру в колонке повышают для элюирования полярного растворителя. Определяют содержание МТБЭ, измеряя площади пиков методом внутреннего стандарта.

5 Реактивы и материалы

5.1 Адсорбент — силикагель Дэвисона марки 923.

Примечание — Силикагель следует поместить на плоском поддоне в термостат на 10—12 ч при температуре 150 °С, после чего хранить в вакуумированном эксикаторе до тех пор, пока не потребуется использовать его в качестве насадки в колонке. Допускается сушить силикагель на плоском поддоне при температуре 175 °С в течение 3 ч.

5.2 Растворители.

5.2.1 Гексан, х.ч., не содержащий МТБЭ.

5.2.2 Изопропанол, х.ч., не содержащий МТБЭ.

5.2.3 Метанол, х.ч., не содержащий МТБЭ.

Примечание — Гексан и изопропанол — легковоспламеняющиеся взрывоопасные материалы, которые хранят вдали от любых источников воспламенения. Метанол является ядом. При его применении необходимо строго следовать инструкциям по технике безопасности.

5.3 Наполнитель для газохроматографической колонки (метод А).

5.3.1 Жидкая фаза.

В качестве жидкой фазы используется 1,2,3-трис(2 цианоэтокси) пропан (ТЦЭП)*.

5.3.2 Твердая фаза.

В качестве твердой фазы в методе А применяют хромосорб РАW с частицами размером 80—100 меш.

5.4 Метил-третбутиловый эфир (МТБЭ) квалификации х.ч.

5.5 Этил-третбутиловый эфир (ЭТБЭ) квалификации х.ч.

Примечание — МТБЭ и ЭТБЭ — взрывоопасные, легковоспламеняющиеся материалы, которые хранят вдали от всех источников возгорания.

5.6 Допускается применять реактивы другой квалификации, не снижающей точность результатов испытания.

5.7 Стандартные образцы (СО).

5.7.1 МТБЭ-1, № 185-2000.

5.7.2 МТБЭ-2, № 186-2000.

5.7.3 МТБЭ-3, № 187-2000.

6 Аппаратура

6.1 Газовый хроматограф.

Для выполнения испытания применяют любой газовый хроматограф, отвечающий следующим характеристикам:

6.1.1 Термостат хроматографической колонки.

Для того чтобы вместить колонку, термостат должен быть достаточных размеров, а также снабжен устройством программирования температуры, способным работать за пределами области требуемых температур со скоростью, превышающей программную.

6.1.2 Инжектор.

6.1.2.1 В методе А применяют инжектор для насадочной колонки, представляющий собой систему впрыскивания, соответствующую размерам колонки и способную работать непрерывно при температуре не менее 250 °С.

* Стандартные наборы для хроматографии.

6.1.2.2 В методе Б применяют инжектор для капиллярной колонки, представляющий собой раздельную систему впрыскивания, способную непрерывно работать при температуре не менее 250 °С.

6.1.3 Детектор.

Одноканальный пламенно-ионизационный детектор, способный работать непрерывно при температуре не менее 250 °С.

6.2 Система обработки данных.

В качестве средства измерения площадей пиков отдельных компонентов применяют компьютерную систему обработки данных, либо электронный интегратор.

6.3 Хроматографическая колонка.

6.3.1 В методе А используют колонку длиной 4 или 6 м и наружным диаметром 3,2 мм, представляющую собой трубку из отожженной нержавеющей стали, заполненную 20 % (масс) 1,2,3-трис(2-цианозтокси) пропана (ТЦЭП) на Хромосорбе RAW с частицами размером 80—100 меш.

6.3.2 В методе Б используют колонку длиной 50 м и внутренним диаметром 0,25 мм из плавленного кварцевого стекла, покрытого жидкой фазой ТЦЭП с пленкой толщиной 0,2 мкм.

6.4 Адсорбционная колонка (с силикагелем) (рисунок 1).

Адсорбционная колонка может быть изготовлена из пирексной трубки длиной 200 мм, наружным диаметром 7 мм и внутренним диаметром 4 мм, в верхней части которой расположен резервуар, способный вместить 25 см³ образца. Над резервуаром имеется боковой отвод, к которому подводят сжатый воздух для создания давления в колонке. Над боковым отводом расположено быстросъемное резьбовое соединение, позволяющее навинчивать колпачок с мембранным уплотнителем, который дает возможность быстро сбрасывать давление воздуха.

6.5 Для испытания используют мерные колбы вместимостью 5 см³ и пипетки вместимостью 5 и 25 см³.

6.6 Микрошприцы.

Для приготовления калибровочных стандартов и ввода образцов требуется набор шприцов на 10—250 мкл. Для определения низких и высоких концентраций МТБЭ рекомендуется использовать разные шприцы.

6.7 Колбы 2-5-2 и 2-10-2 по ГОСТ 1770.

6.8 Пипетки градуированные по ГОСТ 29227.

6.9 Цилиндры 2—5 или пробирки по ГОСТ 1770.

7 Подготовка к испытанию

7.1 Калибровочные растворы

Калибровочные растворы, содержащие смесь МТБЭ и ЭТБЭ, готовят в мерных колбах вместимостью 5 см³. В качестве разбавителя используют изопропанол. Смеси охватывают диапазон концентраций компонентов от 50 до 5000 ppm. Концентрации МТБЭ и ЭТБЭ в смеси рассчитывают на массу исходного образца, т. е. их концентрация в конкретной стандартной смеси в 10 раз меньше, чем в исходном образце.

7.1.1 Смесь с исходной концентрацией 50 ppm для каждого компонента:

2,5 мкл каждого компонента доводят изопропанолом или метанолом до объема 5 см³.

7.1.2 Смесь с концентрацией 100 ppm для каждого компонента:

5 мкл каждого компонента доводят изопропанолом или метанолом до 5 см³.

7.1.3 Смесь с концентрацией 500 ppm для каждого компонента:

25 мкл каждого компонента доводят изопропанолом или метанолом до 5 см³.

7.1.4 Смесь с концентрацией 1000 ppm для каждого компонента:

50 мкл каждого компонента доводят изопропанолом или метанолом до 5 см³.

7.1.5 Смесь с концентрацией 5000 ppm для каждого компонента:

250 мкл каждого компонента доводят изопропанолом или метанолом до 5 см³.

Примечание — Калибровочные растворы готовят таким образом, чтобы они представляли собой эквивалентные концентрации в исходном образце, и концентрации, получающиеся при элюировании на силикагеле.

7.2 Раствор внутреннего стандарта.

7.2.1 В мерную колбу вместимостью 10 см³ помещают 0,25 см³ ЭТБЭ и доводят изопропанолом или метанолом до метки.

7.3 Хроматографические колонки.

7.3.1 Готовят фазу ТЦЭП и заполняют ею насадочную колонку (метод А) или капиллярную колонку (метод Б) общепринятым способом. Колонку оставляют кондиционироваться в течение 12 ч при максимальной рабочей температуре с включенным потоком газа-носителя. При этом выходное отверстие колонки должно быть отсоединено от детектора. После кондиционирования соединяют выход колонки с детектором и проверяют ее разрешающую способность (7.3.2).

7.3.2 Разрешающая способность насадочной или капиллярной колонки.

Для проверки разрешающей способности колонки используют смесь, приготовленную по 7.1.1. Установив режим прибора согласно таблице 1, вводят шприцем 1 мкл калибровочной смеси и получают хроматограмму.

Разрешающую способность колонки (R) рассчитывают по уравнению

$$R = \frac{2\delta d}{Y_1 + Y_2}, \quad (1)$$

где δd — расстояние между максимумами хроматографических пиков ЭТБЭ и МТБЭ, мм;

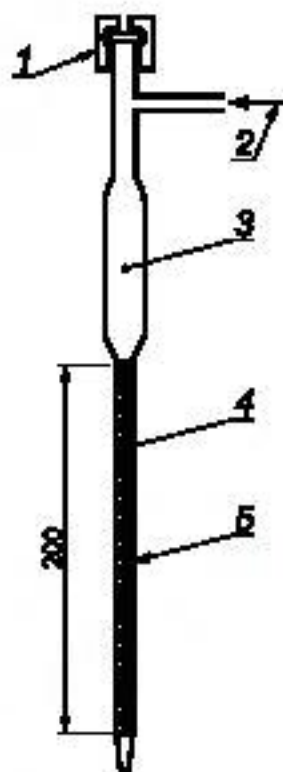
Y_1 и Y_2 — ширина пиков ЭТБЭ и МТБЭ соответственно на базовой линии, мм.

Разрешающая способность колонки, рассчитанная с помощью приведенного выше уравнения, должна быть не ниже 1.0.

7.3.3 Адсорбционная колонка (силикагель).

7.3.4 Адсорбционная колонка заполняется свежим активированным силикагелем непосредственно перед процедурой элюирования образца. Отвинчивают от пирексной колонки колпачок с мембранной прокладкой-уплотнителем, прекращают подвод воздуха и вставляют в верхнюю часть колонки маленькую воронку. Извлекают активированный силикагель из эксикатора и заполняют им колонку до дна резервуара при одновременном легком постукивании по стенкам колонки для уплотнения набивки силикагеля. Для каждого испытания используют свежую порцию силикагеля.

7.4 Хроматограф.



1 — резьбовое соединение; 2 — давление воздуха; 3 — резервуар объемом 25 см³; 4 — силикагель; 5 — трубка с внешним диаметром 7 мм и внутренним диаметром 4 мм

Рисунок 1 — Адсорбционная колонка с силикагелем

7.4.1 Устанавливают прибор в соответствии с инструкциями изготовителя. Пользуясь данными таблицы 1 (метод А) или таблицы 2 (метод Б), задают рабочий режим.

Т а б л и ц а 1 — Условия эксплуатации насадочной колонки (метод А)

Наименование параметра	Показатели
Колонка	Длина 4 м или 6 м; наружный диаметр 3,2 мм; нержавеющая сталь; насадка ТЦЭП 20% масс. на Хромосорбе РАW, размер гранул 80—100 меш.
Начальная температура колонки, °С	35—70
Время выдержки при начальной температуре, мин	15
Скорость программирования температуры, °С/мин	20
Конечная температура колонки, °С	130
Газ-носитель	Гелий
Скорость подачи газа-носителя, см ³ /мин	12
Температура детектора, °С	200
Температура инжектора, °С	200
Объем образца, мкл	0,5—3,0*

* Объем образца зависит от чувствительности детектора и разрешающей способности колонки.

Т а б л и ц а 2 — Условия эксплуатации капиллярной колонки (метод Б)

Наименование параметра	Показатели
Колонка	Длина 50 м; внутренний диаметр 0,25 мм; плавленный кварц, покрытый фазой ТЦЭП, пленка толщиной 0,2 мк
Начальная температура колонки, °С	35
Время выдержки при начальной температуре, мин	8
Скорость программирования температуры, °С/мин	5
Конечная температура колонки, °С	80
Давление газа-носителя на входе в колонку, бар	0,9
Газ-носитель	Гелий
Температура детектора, °С	200
Температура инжектора, °С	200
Объем образца, мкл	0,5—1,0*

* Объем образца зависит от чувствительности детектора и разрешающей способности колонки.

8 Процедура

8.1 Калибровка

8.1.1 Метод А

Соблюдая режим, указанный в таблице 1, шприцем вводят в хроматограф одинаковые объемы каждого из калибровочных растворов, приготовленных в соответствии с 7.1, проводят анализ и измеряют площадь пиков каждого из компонентов. Строят калибровочный график зависимости площади пика каждого компонента от концентрации. График линейный и проходит через начало координат для каждого из компонентов. В соответствии с 9.1 рассчитывают значение относительного поправочного коэффициента чувствительности для МТБЭ. Если кривые калибровки не проходят через начало координат, следует проверить степень чистоты используемого растворителя. Калибровку проводят не реже одного раза в квартал.

8.1.2 Метод Б

Соблюдая режим, указанный в таблице 2, выполняют анализ калибровочных стандартов (5.5). Измеряют площади пиков для каждого компонента. Рассчитывают значение относительного поправочного коэффициента чувствительности МТБЭ (9.1).

8.2 Элюирование на силикагеле

8.2.1 Отмеряют пипеткой 25 см³ пробы НД и помещают в резервуар колонки, после чего пропускают его под давлением в 30—60 кПа через колонку с силикагелем, подготовленную способом, описанным в 7.4.1. Элюат собирают в стеклянную емкость.

Примечание — В целях предупреждения поломки пипетки с наружной стороны ее следует обернуть прозрачной самоклеящейся полиэтиленовой лентой.

8.2.2 После того, как последняя капля НД достигнет поверхности силикагеля, начинают вымывание неполярной части легкого дистиллята из адсорбционной колонки. Для этого вводят последовательно две порции гексана по 5 см³ и под давлением воздуха пропускают их через колонку.

8.2.3 Когда последняя порция гексана останется на поверхности силикагеля, добавляют 2,5 см³ изопропанола или метанола. Увеличивают давление в колонке и наблюдают за границей раздела растворителей. Как только граница раздела гексан/изопропанол (метанол) достигнет отметки на 1,0 см выше нижней границы силикагеля, помещают у выходного отверстия колонки мерную емкость вместимостью 2,5 см³, в которую собирают оставшуюся часть элюата. Мерная емкость должна быть снабжена крышкой. Для большего удобства наблюдения за границей раздела позади адсорбционной колонки помещают черную бумагу.

8.2.4 Добавляют к элюату 100 мкл раствора внутреннего стандарта, подготовленного по 7.2. Объем элюата доводят, при необходимости, до 2,5 см³ изопропанолом или метанолом, после чего экстракт образца готов для ввода в хроматограф. Концентрация внутреннего стандарта в нем составляет 100 ppm в расчете на массу исходного образца.

Примечания

1 Неполярный растворитель гексан используется для отделения неполярных веществ, присутствующих в НД, в противном случае они будут мешать хроматографическому разделению.

2 В результате элюирования, проведенного описанным выше способом, концентрация МТБЭ в полярном растворителе (изопропаноле или метаноле) увеличивается в 10 раз. Это повышает чувствительность настоящего метода.

3 Для обеспечения полноты извлечения МТБЭ (до 95 % об. и выше) элюирование изопропанолом следует проводить дважды при любых концентрациях МТБЭ. При этом содержание МТБЭ суммируется. При применении в качестве элюента метанола достаточно однократного элюирования.

8.3 Хроматографический анализ

8.3.1 Устанавливают рабочий режим хроматографа согласно таблице 1 или 2.

8.3.2 Шприцем вместимостью 10 мкл отбирают элюат с добавленным в него внутренним стандартом (8.2.4) и вводят его в хроматограф.

8.3.3 После введения образца элюата включают систему регистрации данных и определяют площадь пиков МТБЭ и ЭТБЭ.

8.3.4 После выхода пиков МТБЭ/ЭТБЭ, для выхода изопропанола (метанола), повышают температуру в колонке до 130 °С. По завершении цикла дают колонке остыть для проведения следующего испытания.

Примечания

1 Перед началом испытаний образцов рекомендуется сделать холостой опыт, выполнив процедуру элюирования растворителей на силикагеле, что поможет установить отсутствие примесей в гексане и изопропаноле или метаноле и исключить их влияние на результаты испытания.

2 Элюат образца, собранный согласно 8.2, может содержать и другие полярные компоненты, присутствие которых загрязняет легкие дистилляты (НД) и пики которых могут накладываться на пики МТБЭ и ЭТБЭ. Однако структурный анализ образцов НД из широко распространенных источников показал отсутствие этой проблемы. Рекомендуется при анализе НД неизвестного состава провести анализ концентрата, полученного в результате десорбции МТБЭ, до введения внутреннего стандарта. Условия анализа те же, что и при анализе НД на содержание МТБЭ. При обнаружении компонента, совпадающего по времени удерживания с ЭТБЭ, необходимо определить его площадь и при расчете пика ЭТБЭ вычесть наложившийся компонент.

3 Типичные хроматограммы при применении методов А и Б представлены на рисунках 2 и 3.

4 Шприц промывают последовательно не менее 10—15 раз в каждом из трех стаканчиков вместимостью 5 или 10 см³, наполненных изопропанолом или метанолом. Изопропанол (метанол) в стаканчиках меняют каждый день или после проведения тридцати анализов, или после промывки шприца, загрязненного образцом с высоким содержанием МТБЭ (более 1000 ppm).

Перед проведением анализа для каждого случая, когда отмывался шприц, загрязненный образцом с высоким содержанием МТБЭ (выше 200 ppm), анализируют НД, не содержащий МТБЭ. Если МТБЭ не обнаруживают, проводят испытание анализируемого образца.

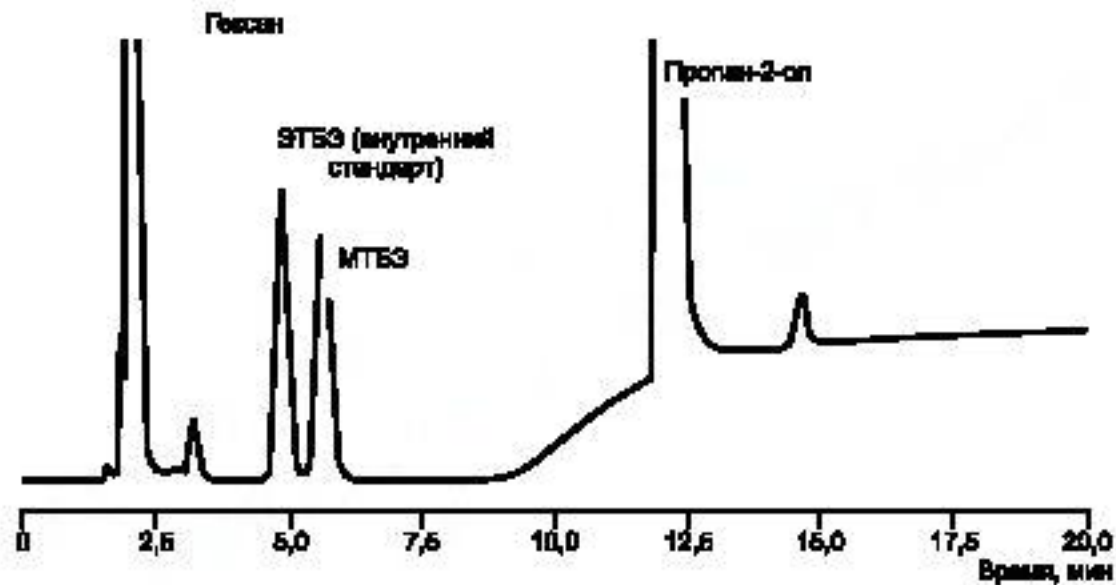


Рисунок 2 — Хроматограмма типичного разделения для метода А.

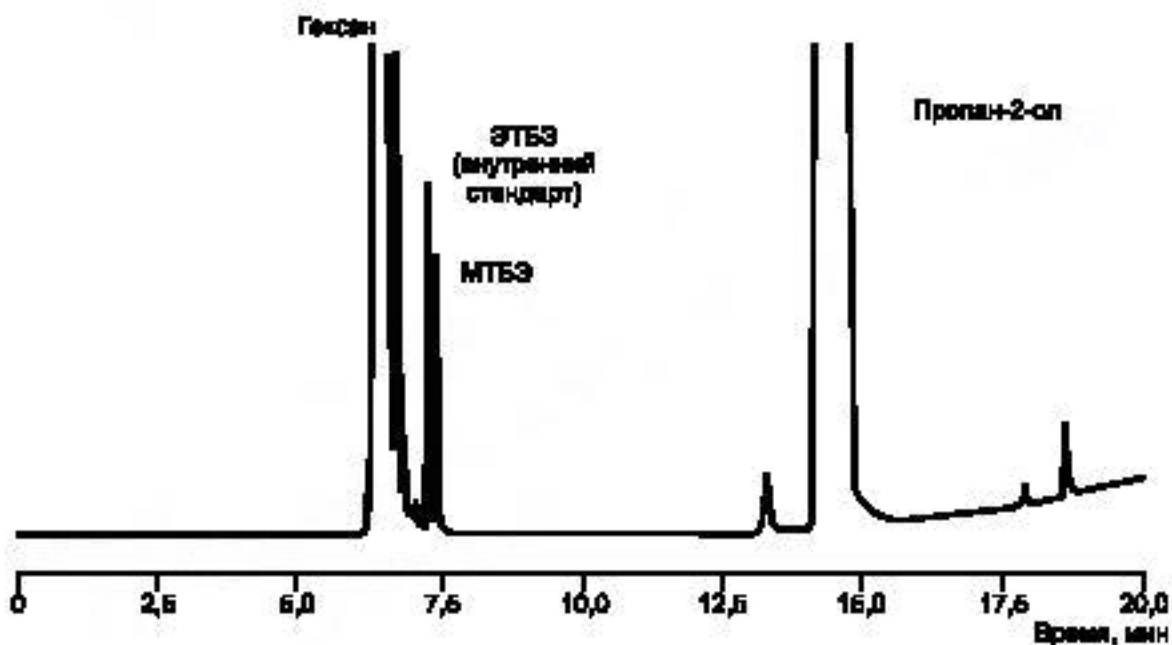


Рисунок 3 — Хроматограмма типичного разделения для метода Б.

9 Обработка результатов испытания

9.1 Рассчитывают значение относительного поправочного коэффициента чувствительности $K_{\text{МТБЭ}}$ для метил-третбутилового эфира относительно внутреннего стандарта этил-третбутилового эфира ($K_{\text{ЭТБЭ}} = 1,000$). Значения коэффициента чувствительности для метил-третбутилового эфира рассчитывают по площади пиков, полученных для калибровочных смесей (5.5), испытанных в соответствии с 8.1.1 (метод А) и 8.1.2 (метод Б).

Относительные поправочные коэффициенты чувствительности для МТБЭ получают усреднением значений, полученных при определении поправочных коэффициентов чувствительности K_c каждой калибровочной смеси:

$$K_c = \frac{S_{\text{ЭТБЭ}}}{S_i} \cdot \frac{C_i}{C_{\text{ЭТБЭ}}}, \quad (1)$$

где $S_{\text{ЭТБЭ}}$ — площадь пика этил-третбутилового эфира, единицы площади;

S_i — площадь пика метил-третбутилового эфира в конкретной калибровочной смеси, единицы площади;

C_i — концентрация метил-третбутилового эфира в конкретной калибровочной смеси, ppm;

$C_{\text{ЭТБЭ}}$ — концентрация этил-третбутилового эфира, ppm.

Примечание — Значения коэффициента чувствительности от 0,9 до 1,2 считают приемлемыми для работы. При получении значений, отличных от указанных, разбавлением готовят новые калибровочные смеси (сначала готовят смесь с максимальным содержанием анализируемого компонента, затем из нее готовят смеси с более низким содержанием анализируемого компонента).

9.2 Концентрация C_i , ppm, метил-третбутилового эфира рассчитывается по формуле

$$C_i = \frac{S_i \cdot K_c \cdot V_{\text{ЭТБЭ}} \cdot 1000}{S_{\text{ЭТБЭ}} \cdot V}, \quad (2)$$

где $V_{\text{ЭТБЭ}}$ — объем этил-третбутилового эфира, мкл;

V — первоначальный объем образца (8.2.1), см³.

Примечание — В формуле как объем ЭТБЭ записывают его абсолютное значение в концентрате, т. е. 2,5 см³. Значение для объема ЭТБЭ в формуле должно быть 2,5 мкл. В соответствии с 7.2 готовится внутренний стандарт, содержащий ЭТБЭ в концентрации 25000 мкл/л. 100 ppm (v/v), указанные в 8.2.4, — это концентрация ЭТБЭ в пересчете на объем испытуемого дистиллята.

9.3 Для получения результата испытания проводят два последовательных определения по 8.2—8.3 и расчет единичных результатов испытания по формуле (2).

9.4 За результат испытания принимают среднеарифметическое значение двух единичных результатов испытаний. В отчете указывают полученные результаты значений концентраций МТБЭ с точностью до целого числа.

10 Прецизионность метода

Прецизионность метода определена статистическим исследованием межлабораторных результатов испытания.

10.1 **повторяемость** (сходимость): Степень близости друг к другу независимых результатов испытаний, полученных одним и тем же методом на идентичном материале в одной и той же лаборатории, одним и тем же оператором, с использованием одного и того же оборудования в пределах короткого промежутка времени.

Предел повторяемости (сходимости) r

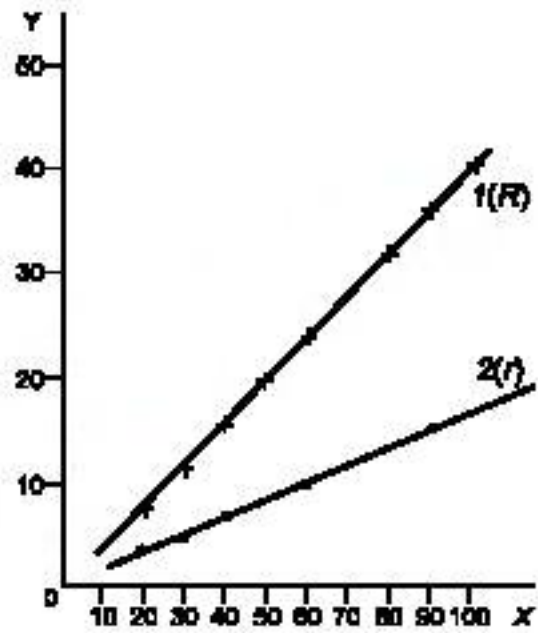
Абсолютное значение разности двух единичных результатов испытаний, полученных в условиях повторяемости с доверительной вероятностью 95 %, не должно превышать значений, указанных на рисунке 4.

10.2 **воспроизводимость**: Степень близости друг к другу независимых результатов испытаний, полученных одним и тем же методом на идентичном материале в разных лабораториях, разными операторами, с использованием различного оборудования.

Предел воспроизводимости R

Абсолютное значение разности двух результатов испытаний, полученных в условиях воспроизводимости с доверительной вероятностью 95 %, не должно превышать значений, указанных на рисунке 4.

10.3 Подтверждение правильности работы прибора и выполнения испытаний должно проводиться с использованием стандартных образцов (СО) (5.7).



X — среднее значение сравниваемых результатов, ppm;
 Y — расхождение между двумя определениями, ppm;
 1 — воспроизводимость R
 2 — повторяемость (сходимость) r

Рисунок 4 — Точностные характеристики метода

Ключевые слова: нефтяные дистилляты, метил-третбутиловый эфир (МТБЭ), газовая хроматография

Редактор *О.В. Гелемеева*
Технический редактор *В.Н. Прусакова*
Корректор *М.В. Бучная*
Компьютерная верстка *В.И. Грищенко*

Подписано в печать 26.03.2007. Формат 60x84^{1/8}. Бумага офсетная. Гарнитура Ариал. Печать офсетная.
Усл. печ. л. 1,40. Уч.-изд. л. 1,00. Тираж 60 экз. Зак. 270. С 3851.