

## МЕТАНОЛ-ЯД ТЕХНИЧЕСКИЙ

Газохроматографические методы определения  
этилового спиртаГОСТ  
25742.4—83Methanol poison, technical  
Gas chromatographic method of ethyl  
alcohol determination

(СТ СЭВ 2969—81)

ОКСТУ 2409

Дата введения 01.07.83

Настоящий стандарт устанавливает газохроматографические методы определения этилового спирта в техническом метаноле-яде.

Стандарт в части разд. 1 полностью соответствует СТ СЭВ 2969—81.

## 1. МЕТОД ВНУТРЕННЕГО ЭТАЛОНА

## 1.1. Приборы, посуда и реактивы

Хроматограф газовый с пламенно-ионизационным детектором.  
Колонка газохроматографическая из высоколегированной ста-

ли длиной 6 м и внутренним диаметром 2—3 мм.

Микрошприцы вместимостью 0,01 и 0,1 см<sup>3</sup>.

Весы лабораторные общего назначения 2-го класса точности по ГОСТ 24104—88 с наибольшим пределом взвешивания 200 г.

Пипетка градуированная вместимостью 1 см<sup>3</sup>.

Стакан ВН-800 по ГОСТ 19908—80.

Баня водяная.

Шкаф сушильный вакуумный, обеспечивающий температуру нагрева до 100 °С.

Колбы 2—25—2, 2—100—2 по ГОСТ 1770—74.

Носитель твердый — хромосорб Р-АВ, размером частиц 0,147—0,175 мм.

Фаза неподвижная — сорбит, чистый.

Водород технический по ГОСТ 3022—80, марка А.

Воздух сжатый для питания приборов.

Газ-носитель — азот по ГОСТ 9293—74, сорт 1, или гелий чистотой не менее 99,7 % (по объему).

Метанол-яд по ГОСТ 6995—77, х. ч. и очищенный с массовой долей этилового спирта не более 0,001 %, готовят по п. 1.2.1.

Спирт этиловый ректификованный технический по ГОСТ 18300—87, раствор в метаноле и водный раствор с массовой долей этилового спирта 0,001 %, готовят по п. 1.2.2.

Спирт изопропиловый (внутренний эталон) по ГОСТ 9805—84 абсолютированный.

Вода дистиллированная по ГОСТ 6709—72.

Допускается применение импортной аппаратуры и лабораторной посуды по классу точности и реактивов по качеству не ниже отечественных.

**(Измененная редакция, Изм. № 1).**

## 1.2. Подготовка к анализу

### 1.2.1. Приготовление очищенного метанола

Химически чистый метанол отгоняют на ректификационной колонке эффективностью около 30 теоретических тарелок с флегмовым числом не менее 30.

Чистоту очищенного метанола проверяют хроматографически, сравнивая площади пиков этилового спирта, полученные при хроматографировании в одинаковых условиях одинаковых проб очищенного метанола и водного раствора этилового спирта.

Высота пика этилового спирта на хроматограмме метанола не должна превышать высоту пика этилового спирта на хроматограмме его водного раствора.

### 1.2.2. Приготовление растворов этилового спирта

Раствор этилового спирта в метаноле готовят следующим образом: во взвешенную мерную колбу вместимостью 100 см<sup>3</sup> помещают 20 см<sup>3</sup> очищенного метанола и взвешивают, добавляют 0,5 см<sup>3</sup> этилового спирта и снова взвешивают, доводят объем очищенным метанолом до метки и тщательно перемешивают.

Результаты всех взвешиваний в граммах записывают с точностью до четвертого десятичного знака.

Водный раствор этилового спирта готовят следующим образом: в мерную колбу вместимостью 100 см<sup>3</sup> наливают 50 см<sup>3</sup> дистиллированной воды, добавляют микрошприцем 0,001 см<sup>3</sup> этилового спирта, доводят объем водой до метки и тщательно перемешивают.

### 1.2.3. Приготовление раствора внутреннего эталона

В мерную колбу вместимостью 100 см<sup>3</sup>, предварительно взвешенную, помещают 1 см<sup>3</sup> изопропилового спирта и взвешивают (результаты всех взвешиваний в граммах записывают с точностью

до четвертого десятичного знака). Объем доводят очищенным метанолом до метки и тщательно перемешивают. Приготовленный раствор внутреннего эталона хранят в герметичной посуде, позволяющей отбирать раствор с помощью шприца.

#### 1.2.4. Подготовка насадки

33 г сорбита взвешивают, помещают в стакан, добавляют 300 см<sup>3</sup> химически чистого метанола и нагревают на водяной бане под тягой до полного растворения сорбита. Затем добавляют 67 г твердого носителя и продолжают нагревать смесь при постоянном перемешивании до полного испарения метанола. Насадку сушат в вакуумном сушильном шкафу при 50—60 °С в течение 5 ч. Результаты всех взвешиваний в граммах записывают с точностью до второго десятичного знака.

Высушенной насадкой заполняют колонку при легком постукивании, колонку помещают в термостат хроматографа и, не присоединяя к детектору, продувают газом-носителем в течение 2 ч при 120 °С.

#### 1.2.5. Режим работы хроматографа

Температура термостата колонки, °С	100±5
Температура испарителя, °С	250—270
Расход газа-носителя, см <sup>3</sup> /мин	30±5
Объем вводимой пробы, см <sup>3</sup>	0,002—0,005
Скорость диаграммной ленты, мм/ч	300.

Подбирают масштаб шкалы и объем пробы так, чтобы при указанном режиме высота пика этилового спирта при массовой доле его 0,001 % была не менее 10 мм.

#### 1.2.2—1.2.5. (Измененная редакция, Изм. № 1).

#### 1.2.6. Градуировка прибора

Для градуировки прибора готовят искусственные смеси. Для этого в пять мерных колб вместимостью 25 см<sup>3</sup> каждая вносят по 20 см<sup>3</sup> очищенного метанола и по 0,1 см<sup>3</sup> раствора внутреннего эталона. Затем добавляют соответственно 0; 0,05; 0,10; 0,20 и 0,50 см<sup>3</sup> раствора этилового спирта в метаноле, доводят объемы до метки очищенным метанолом и тщательно перемешивают.

Массовую долю этилового спирта в каждой искусственной смеси (X) в процентах вычисляют по формуле

$$X = \frac{m \cdot a \cdot V \cdot 100}{100 \cdot 100 \cdot \rho^{20} \cdot 25},$$

где *m* — масса навески этилового спирта, взятая для приготовления раствора этилового спирта в метаноле, г;

*a* — массовая доля основного вещества в этиловом спирте, определенная по ГОСТ 18300—87, %;

$V$  — объем раствора этилового спирта в метаноле, взятый для приготовления искусственной смеси, см<sup>3</sup>;

$\rho^{20}$  — плотность очищенного метанола, используемого для приготовления искусственной смеси, г/см<sup>3</sup>;

100 — объем раствора этилового спирта в метаноле, приготовленный по п. 1.2.2, см<sup>3</sup>;

25 — объем искусственной смеси, см<sup>3</sup>.

Массовую долю изопропилового спирта в каждой искусственной смеси ( $X_1$ ) в процентах вычисляют по формуле

$$X_1 = \frac{m_1 \cdot 0,1 \cdot 100}{100 \cdot \rho^{20} \cdot 25},$$

где  $m_1$  — масса навески изопропилового спирта, взятая для приготовления раствора внутреннего эталона, г;

0,1 — объем раствора внутреннего эталона, взятый для приготовления искусственной смеси, см<sup>3</sup>;

$\rho^{20}$  — плотность очищенного метанола, используемого для приготовления искусственной смеси, г/см<sup>3</sup>;

100 — объем раствора внутреннего эталона, приготовленный по п. 1.2.3, см<sup>3</sup>;

25 — объем искусственной смеси, см<sup>3</sup>.

При режиме, указанном в п. 1.2.5, снимают хроматограммы всех искусственных смесей и вычисляют площади пиков этилового и изопропилового спиртов, как произведение высоты пика на его ширину, измеренную на половине высоты, или с помощью электронного интегратора.

Для каждой искусственной смеси, приготовленной с добавлением раствора этилового спирта в метаноле, вычисляют поправочный коэффициент ( $K_i$ ) по формуле

$$K_i = \frac{X \cdot S_1}{\lambda_1(S - S_2)},$$

где  $X$  — массовая доля этилового спирта в данной искусственной смеси, %;

$X_1$  — массовая доля изопропилового спирта в данной искусственной смеси, %;

$S$  — площадь пика этилового спирта на хроматограмме данной искусственной смеси, мм<sup>2</sup>;

$S_1$  — площадь пика изопропилового спирта на хроматограмме данной искусственной смеси, мм<sup>2</sup>;

$S_2$  — площадь пика этилового спирта на хроматограмме искусственной смеси, приготовленной без добавления раствора этилового спирта в метаноле, мм<sup>2</sup>.

Для проверки определения поправочных коэффициентов строят график, откладывая по оси ординат значения  $\frac{S_1}{S-S_2}$ , а по оси абсцисс — массовую долю этилового спирта  $X$  в искусственных смесях. График должен иметь вид прямой, проходящей через начало координат.

Градуировочный коэффициент  $K$  вычисляют, как среднее арифметическое значение поправочных коэффициентов всех искусственных смесей.

### 1.3. Проведение анализа

Массовую долю этилового спирта в анализируемом продукте определяют методом внутреннего эталона.

Для этого 20 см<sup>3</sup> анализируемого метанола и 0,1 см<sup>3</sup> раствора внутреннего эталона вносят в мерную колбу вместимостью 25 см<sup>3</sup>, объем доводят до метки анализируемым метанолом и тщательно перемешивают.

Хроматограмму снимают при режиме, указанном в п. 1.2.5.

Типовая хроматограмма метанола приведена на черт. 1.

### 1.4. Обработка результатов

Массовую долю этилового спирта в анализируемом продукте ( $X_2$ ) в процентах вычисляют по формуле

$$X_2 = \frac{K \cdot X_n \cdot S_3}{S_n},$$

где  $K$  — градуировочный коэффициент;

$X_n$  — массовая доля изопропилового спирта в смеси анализируемого продукта и раствора внутреннего эталона, %, вычисленная по п. 1.2.6;

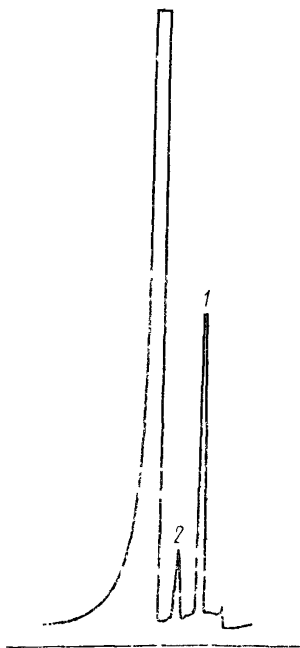
$S_3$  — площадь пика этилового спирта на хроматограмме анализируемого продукта, мм<sup>2</sup>;

$S_n$  — площадь пика изопропилового спирта на хроматограмме анализируемого продукта, мм<sup>2</sup>.

За результат анализа принимают среднее арифметическое результатов двух параллельных определений, относительное расхождение между которыми не превышает допустимое расхождение, равное 10 %.

Допускаемая относительная суммарная погрешность результата анализа  $\pm 10$  % при доверительной вероятности  $P=0,95$ .

(Измененная редакция, Изм. № 1).



1—изопропиловый спирт; 2—этиловый спирт; 3—метанол

Черт. 1

## 2. МЕТОД ВНУТРЕННЕЙ НОРМАЛИЗАЦИИ

### 2.1. Приборы, посуда и реактивы

Хроматограф газовый с детектором ионизации в пламени.

Колонка газохроматографическая из высоколегированной стали длиной 2,5—3,5 м, внутренним диаметром 4 мм.

Микрошприц вместимостью 0,01 см<sup>3</sup>.

Лупа измерительная по ГОСТ 25706—83.

Шкаф сушильный вакуумный, обеспечивающий температуру нагрева до 200 °С.

Весы лабораторные общего назначения 2-го класса точности по ГОСТ 24104—88 с наибольшим пределом взвешивания 200 г. Колбы 2—25—2, 2—100—2 по ГОСТ 1770—74.

Пипетка градуированная вместимостью 1 см<sup>3</sup>.

Колба 1—250 по ГОСТ 25336—82.

Водород технический по ГОСТ 3022—80, марка А.

Воздух сжатый для питания приборов.

Газ-носитель — азот по ГОСТ 9293—74, сорт 1.

Метанол-яд по ГОСТ 6995—77, х. ч. и очищенный, с массовой долей этилового спирта не более 0,001 %, готовят по п. 1.2.1.

Спирт этиловый ректификованный технический по ГОСТ 18300—87, раствор в метаноле, готовят по п. 1.2.2.

Фаза неподвижная — ксилит пищевой по ГОСТ 20710—75 и глицерин по ГОСТ 6259—75.

Носитель твердый — целит-545 или хромосорб W размером частиц 0,4—0,6 мм.

Кислота соляная по ГОСТ 3118—77.

Кислота азотная по ГОСТ 4461—77.

Вода дистиллированная по ГОСТ 6709—72.

Допускается применение импортной аппаратуры и лабораторной посуды по классу точности и реактивов по качеству не ниже отечественных.

**(Измененная редакция, Изм. № 1).**

2.2. Подготовка к анализу

2.2.1. Подготовка насадки

Твердый носитель предварительно прокаливают 2—3 ч при 600 °С, обрабатывают 8—9 ч смесью соляной и азотной кислот 1:2, промывают дистиллированной водой и сушат в вакуумном сушильном шкафу при 150 °С в течение 3—4 ч.

40 г подготовленного твердого носителя обрабатывают смесью, состоящей из 5 г ксилита, 5 г глицерина и 90 г химически чистого метанола, тщательно перемешивают в колбе с тубусом и сушат под вакуумом при комнатной температуре не менее 2 ч при встряхивании.

Высушенной насадкой заполняют колонку при легком постукивании, колонку помещают в термостат хроматографа и, не присоединяя к детектору, продувают азотом в течение 3—5 сут при 70—80 °С (расход азота 0,3—0,5 дм<sup>3</sup>/ч).

Все взвешивания в граммах проводят с точностью до первого десятичного знака.

**(Измененная редакция, Изм. № 1).**

### 2.2.2. Режим работы хроматографа

Температура термостата колонки, °С . . . . .	70—80
Температура испарителя, °С . . . . .	120—130
Расход азота, дм <sup>3</sup> /ч . . . . .	0,9—1,5
Объем вводимой пробы, см <sup>3</sup> . . . . .	0,003—0,006.

### 2.2.3. Градуировка прибора

Для градуировки прибора готовят искусственную смесь с массовой долей этилового спирта 0,02 %. Для этого в мерную колбу вместимостью 25 см<sup>3</sup> вносят 20 см<sup>3</sup> очищенного метанола и добавляют 1,0 см<sup>3</sup> раствора этилового спирта в метаноле, объем доводят до метки очищенным метанолом и тщательно перемешивают.

При режиме, указанном в п. 2.2.2, снимают хроматограмму искусственной смеси и вычисляют площади пиков метанола и этилового спирта ( $S$ ) в квадратных миллиметрах по формуле

$$S = h \cdot b \cdot M,$$

где  $h$  — высота пика, мм;

$b$  — ширина пика, мм;

$M$  — масштаб записи сигнала пика.

Ширину пика определяют на половине его высоты с помощью лупы.

Допускается определять площади пиков с помощью электронного интегратора.

Градуировочный коэффициент ( $K_1$ ) вычисляют по формуле

$$K_1 = \frac{X \cdot S_1}{X_1 \cdot S},$$

где  $X$  — массовая доля этилового спирта в искусственной смеси, %;

$X_1$  — массовая доля метанола в искусственной смеси, %;

$S$  — площадь пика этилового спирта на хроматограмме искусственной смеси, мм<sup>2</sup>;

$S_1$  — площадь пика метанола на хроматограмме искусственной смеси, мм<sup>2</sup>.

За градуировочный коэффициент принимают среднее арифметическое пяти параллельных определений, допускаемое расхождение между наибольшим и наименьшим значением которых не должно превышать 10 % относительно максимальной величины.

**(Измененная редакция, Изм. № 1).**

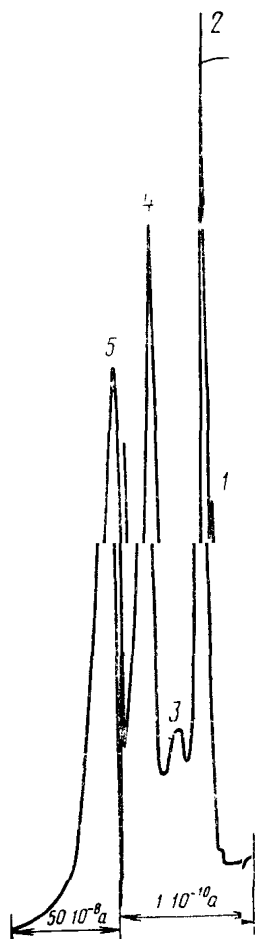
### 2.3. Проведение анализа

Массовую долю этилового спирта в анализируемом продукте определяют методом внутренней нормализации.

Хроматограмму снимают при режиме, указанном в п. 2.2.2.

Типовая хроматограмма метанола приведена на черт. 2.





1—3—легкие примеси; 4—этиловый спирт, 5—метанол

Черт. 2

#### 2.4. Обработка результатов

Массовую долю этилового спирта в анализируемом продукте ( $X_3$ ) в процентах вычисляют по формуле

$$X_3 = \frac{K_1 \cdot S \cdot 100}{S_1 + K_1 \cdot S},$$

где  $K_1$  — градуировочный коэффициент;

$S$  — площадь пика этилового спирта на хроматограмме анализируемого продукта, мм<sup>2</sup>;

$S_1$  — площадь пика метанола на хроматограмме анализируемого продукта, мм<sup>2</sup>

За результат анализа принимают среднее арифметическое результатов двух параллельных определений, относительное расхождение между которыми не превышает допускаемое расхождение, равное 10 %.

Допускаемая относительная суммарная погрешность результата анализа  $\pm 10\%$  при доверительной вероятности  $P=0,95$ .

**(Измененная редакция, Изм. № 1).**

2.5. Допускается проводить анализ другими хроматографическими методами, обеспечивающими аналогичную точность определения

2.6. При возникновении разногласий в оценке массовой доли этилового спирта в метаноле анализ проводят методом внутреннего эталона, указанным в разд. 1.

## ИНФОРМАЦИОННЫЕ ДАННЫЕ

## 1. РАЗРАБОТАН И ВНЕСЕН Министерством химической промышленности

## РАЗРАБОТЧИКИ

И. А. Рыжак, канд. хим. наук, А. Б. Сухомлинов, канд. хим. наук; Н. С. Безгубенко; Л. Я. Ярповецкий; Г. Д. Позигун

## 2. УТВЕРЖДЕН И ВВЕДЕН В ДЕЙСТВИЕ Постановлением Государственного комитета СССР по стандартам от 15.04.83 № 1968

## 3. СТАНДАРТ СООТВЕТСТВУЕТ СТ СЭВ 2969—81

## 4. ССЫЛОЧНЫЕ НОРМАТИВНО-ТЕХНИЧЕСКИЕ ДОКУМЕНТЫ

Обозначение НТД на который дана ссылка	Номер пункта
ГОСТ 1770—74	11, 21
ГОСТ 3022—80	11, 21
ГОСТ 3118—77	21
ГОСТ 4461—77	21
ГОСТ 6259—75	21
ГОСТ 6709—72	11, 21
ГОСТ 6995—77	11 21
ГОСТ 9293—74	11, 21
ГОСТ 9805—84	11
ГОСТ 18300—87	11 126, 21
ГОСТ 19908—80	11
ГОСТ 20710—75	21
ГОСТ 24104—88	11 21
ГОСТ 25336—82	21
ГОСТ 25706—83	21

## 5. Ограничение срока действия снято по решению Межгосударственного совета по стандартизации, метрологии и сертификации (протокол 4—93)

## 6. ПЕРЕИЗДАНИЕ (март 1994 г.) с Изменением № 1, утвержденным в июне 1989 г. (ИУС 10—89)