

988-89

Изм. 1 +



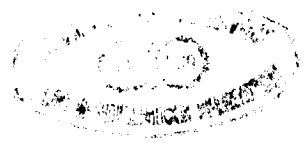
ГОСУДАРСТВЕННЫЙ СТАНДАРТ  
СОЮЗА ССР

# ЖИДКОСТЬ ЭТИЛОВАЯ

ТЕХНИЧЕСКИЕ УСЛОВИЯ

ГОСТ 988—89

Издание официальное



БЗ 12—89/978  
5 коп.

ГОСУДАРСТВЕННЫЙ КОМИТЕТ СССР ПО УПРАВЛЕНИЮ КАЧЕСТВОМ  
ПРОДУКЦИИ И СТАНДАРТАМ  
Москва

**ЖИДКОСТЬ ЭТИЛОВАЯ**Технические условия  
Ethyl fluid. Specifications**ГОСТ**  
**988—89**

ОКП 24 3611

Срок действия с 01.01.91  
до 01.01.96

Настоящий стандарт распространяется на этиловую жидкость, предназначенную для применения в качестве добавки к моторному топливу в целях повышения его антидетонационной стойкости.

Этиловая жидкость представляет собой окрашенную смесь тетраэтилсвинца, галоидированных углеводородов и наполнителя (нефрас С-50/170 по ГОСТ 8505 или бензин Б-70) с добавкой антиокислителя.

**1. ТЕХНИЧЕСКИЕ ТРЕБОВАНИЯ**

1.1. Этиловая жидкость должна изготавливаться в соответствии с требованиями настоящего стандарта по технологическому регламенту, утвержденному в установленном порядке.

**1.2. Характеристики**

1.2.1. Этиловую жидкость выпускают трех марок:

П-2 — смесь тетраэтилсвинца с 1,2-дибромпропаном и хлорнафталином;

Р-9 — смесь тетраэтилсвинца с бромэтаном и хлорнафталином;

1-ТС — смесь тетраэтилсвинца с 1,2-дибромэтаном.

1.2.2. По физико-химическим показателям этиловая жидкость должна соответствовать требованиям и нормам, указанным в таблице.



Наименование показателя	Норма для марки			Метод испытаний
	П-2 ОКП 24 3611 0300	Р-9 ОКП 24 3611 0200	1-ТС ОКП 24 3611 0100	
1. Внешний вид	Жидкость светло-оранжевого цвета, прозрачная, без осадка			По п. 3.3
2. Реакция среды	Нейтральная			По п. 3.4
3. Прирост октанового числа по моторному методу должен возрасти в единицах не менее	17	17	17	По ГОСТ 511 и п. 3.5
4. Период стабильности этиловой жидкости, ч: при выпуске не менее	7	7	7	По п. 3.6
при применении не менее	2	2	2	
5. Массовая доля тетраэтилсвинца, %, не менее	55	54	58	По п. 3.7
6. Массовая доля галлондированных углеводородов, %, не менее				По п. 3.8
1, 2-дибромпропана	34	—	—	
бромэтана	—	33	—	По п. 3.8
1, 2-дибромэтана	—	—	36	По п. 3.8
7. Массовая доля хлорнафталина, %	5,5±0,5	6,8±0,5	—	
8. Массовая доля наполнителя-нефраса С-50/170 или бензина марки Б-70	До 100	До 100	До 100	
9. Массовая доля антиокислителя параоксидифениламина, % к массе этиловой жидкости	0,02—0,03	0,02—0,03	0,02—0,03	
10. Краситель жирорастворимый желтый К, кг на 1 т этиловой жидкости	0,416	0,400	0,428	

Примечание. Показатели 7, 8, 9, 10 являются справочными.

### 1.2.3. Требования безопасности

Этиловая жидкость — высокотоксичная смесь. Основным токсическим компонентом этиловой жидкости является тетраэтилсвинец — нейротоксический яд.

По степени воздействия на организм тетраэтилсвинец отнесен к 1-му классу опасности по ГОСТ 12.1.007.

Предельно допустимая концентрация (ПДК) тетраэтилсвинца в воздухе рабочей зоны — 0,005 мг/м<sup>3</sup>.

Этиловая жидкость горючая.

Температура вспышки в открытом тигле 110—120 °С.

Температура воспламенения 128—129 °С, самовоспламенения — 141 °С.

Средствами индивидуальной защиты являются костюмы по ГОСТ 12.4.108, ГОСТ 12.4.109, резиновые перчатки по ГОСТ 20010 и резиновые сапоги по ГОСТ 12.4.072.

Кожу, на которую попала этиловая жидкость, следует обработать керосином или бензином, затем горячей водой с мылом.

Защита рабочей зоны и природной среды от вредных воздействий должна быть обеспечена тщательной герметизацией технологического оборудования, тары, процессов слива и налива продуктов.

### 1.3. Маркировка

1.3.1. Транспортная маркировка — по ГОСТ 14192 с нанесением манипуляционных знаков «Боится нагрева» и «Герметичная упаковка», в случае отправки в районы тропического климата дополнительно — «Тропическая упаковка», а также знака опасности по ГОСТ 19433 (класс 6, подкласс 6.1, черт. 6а, классификационный шифр 6171), серийный номер ООН 1649.

1.3.2. Маркировка упакованной продукции должна содержать следующие дополнительные данные:

- 1) наименование завода-изготовителя или его товарный знак;
- 2) наименование продукта и его марку;
- 3) номер партии;
- 4) массу брутто и нетто;
- 5) дату изготовления;
- 6) обозначение настоящего стандарта.

### 1.4. Упаковка

1.4.1. Этиловую жидкость заливают в цистерны. По согласованию с потребителем допускается упаковывание этиловой жидкости в стальные бочки типа 1 по ГОСТ 17366 вместимостью 250 см<sup>3</sup>.

1.4.2. Цистерны или бочки заполняют в пределах грузоподъемности, но не более чем на 95% объема, герметично закрывают и пломбируют.

## 2. ПРИЕМКА

2.1. Этиловую жидкость принимают партиями. За партию принимают количество однородного продукта, сопровождаемое одним документом о качестве, содержащим:

- наименование предприятия-изготовителя или его товарный знак;
- наименование продукта и марку;
- номер партии;
- массу нетто;
- дату изготовления;

результаты анализа или подтверждение о соответствии качества продукта требованиям настоящего стандарта; обозначение настоящего стандарта.

При неудовлетворительных результатах анализа хотя бы по одному из показателей проводят повторные испытания вновь взятой из той же выборки пробы.

2.2. Показатель 3 таблицы изготовитель определяет по требованию потребителя, но не реже одного раза в квартал.

### 3. МЕТОДЫ ИСПЫТАНИЙ

3.1. Точечные пробы из бочек отбирают при помощи пробоотборника в виде стеклянной трубки диаметром 15—20 мм с концом, оттянутым до диаметра 3—4 мм, погружением на всю глубину бочки. Затем верхнее отверстие плотно закрывают пальцем в резиновой перчатке или резиновой пробкой и извлекают из продукта.

Для отбора точечной пробы из цистерны применяют пробоотборник в виде бутылки в металлическом каркасе в соответствии с ГОСТ 2517, п. 2.11.1.

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

Отобранную пробу из пробоотборника сливают в чистую сухую склянку из темного стекла и плотно закрывают пробкой.

На склянку с пробкой наклеивают этикетку с указанием: наименования продукта и марки;

номера партии;

номера цистерны или бочки, из которой отобрана проба;

даты отбора пробы.

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

Склянку для пробы этиловой жидкости помещают в термостат с температурой не выше 5 °С.

3.3. При взвешивании используют лабораторные весы общего назначения типов ВЛР-200 г, ВЛКТ-500 г-М или ВЛЭ-200 г.

Допускается применение других средств измерения с метрологическими характеристиками и оборудования с техническими характеристиками не хуже, а также реактивов по качеству не ниже указанных в стандарте.

#### 3.4. Определение внешнего вида

Внешний вид определяют визуально путем просмотра этиловой жидкости в пробирке типа П—1 или П—2 по ГОСТ 25336 номинальным диаметром 12—16 или 10—16 мм соответственно, в проходящем свете, не позднее чем через 30 мин после отбора объединенной или точечной пробы.

### 3.5. Определение реакции среды

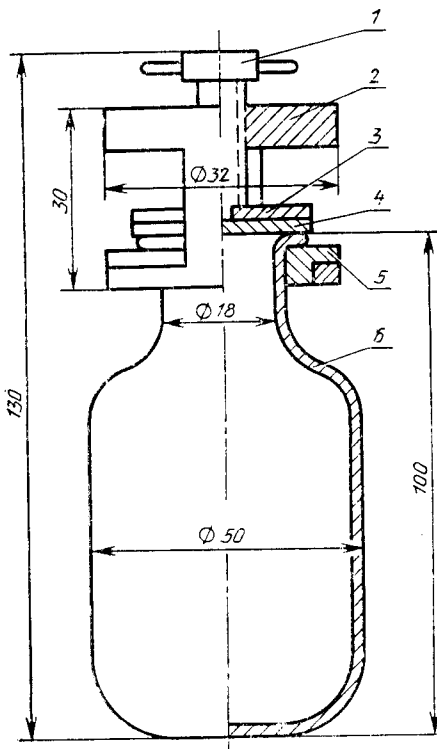
Реакцию среды определяют как реакцию водной вытяжки  $5 \text{ см}^3$  этиловой жидкости и  $5\text{--}10 \text{ см}^3$  дистиллированной воды по ГОСТ 6709.

Продукт соответствует требованиям настоящего стандарта, если полученная водная вытяжка приобретает красный цвет от прибавления 3—5 капель водного раствора метилового оранжевого с массовой долей 1%, что указывает на отсутствие кислой среды.

### 3.6. Определение прироста октанового числа

Определение прироста октанового числа проводят по ГОСТ 511.

Для определения прироста октанового числа к 1 кг смеси изооктана и нормального гептана, взятых в соотношении 70:30 по объему, добавляют этиловой жидкости марки 1-ТС —  $1,6 \text{ см}^3$ , Р-9 —  $2,0 \text{ см}^3$ , П-2 —  $1,8 \text{ см}^3$ .



1 — винт М6×24 из стали 35; 2 — корпус из стали 3; 3 — шайба  $\delta=4$  из стали 35; 4 — прокладка  $\delta=3$  из бензостойкой резины; 5 — сухарик из текстолита; 6 — колба вместимостью  $(100 \pm 15) \text{ см}^3$

Черт. 1

### 3.7. Определение периода стабильности

Периодом стабильности этиловой жидкости называют время в часах, в течение которого она в среде нормального гептана при температуре  $(100 \pm 1)^\circ\text{C}$  не мутнеет и не выпадает в осадок.

#### 3.7.1. Аппаратура, посуда, реактивы

Ультратермостат УТ-15 или другой термостат с термоэлементом, обеспечивающим температуру  $(100 \pm 1)^\circ\text{C}$ .

Колбы из термостойкого стекла с зажимным металлическим устройством для уплотнения пробок вместимостью  $(100 \pm 15) \text{ см}^3$  (черт. 1).

Холодильник ХШ—8 или ХПТ по ГОСТ 25336.

Пипетка 8—2—02 по ГОСТ 20292.

Цилиндр 1—25 или 3—25 по ГОСТ 1770.

Термометр с пределами измерения  $0—100$  или  $0—150^\circ\text{C}$  и ценой деления  $1^\circ\text{C}$ .

Колба П-2—100 или П-2—250—ТХС и Кн-2—100—18—ТХС или Кн-2—250—18—ТХС по ГОСТ 25336.

Гептан нормальный эталонный по ГОСТ 25828.

Глицерин по ГОСТ 6823.

Кальций хлористый по ГОСТ 450.

Спирт этиловый ректификованный технический по ГОСТ 18300 первого сорта.

Прокладки из фторопластовой пленки по ГОСТ 24222.

Прокладки алюминиевые.

Прокладки из бензостойкой резины.

Вода дистиллированная по ГОСТ 6709.

#### 3.7.2. Подготовка к испытаниям

Две колбы тщательно моют, ополаскивают дистиллированной водой и сушат.

Для проведения испытаний готовят смесь этиловой жидкости с гептаном. Гептан фильтруют. 50,0 г гептана взвешивают в плоскодонной колбе, в которую пипеткой вносят этиловую жидкость марки 1-ТС —  $0,16 \text{ см}^3$ ; Р-9 —  $0,20 \text{ см}^3$ ; П-2 —  $0,18 \text{ см}^3$ .

По  $25 \text{ см}^3$  приготовленного этилированного гептана переносят в две колбы, подготовленные для испытания. Колбы герметично закрывают: на горло колбы накладывают прокладку из фторопластовой пленки толщиной 0,2 мм, затем прокладку из резины и закрепляют зажимным устройством.

Герметичность проверяют погружением колбы в водяную баню температурой  $95—98^\circ\text{C}$  на 1—2 мин.

Появление из-под прокладки пузырьков свидетельствует о негерметичности. В этом случае колбу необходимо вынуть, насухо обтереть, провести уплотнение заново и повторно проверить герметичность. При отсутствии пузырьков колба готова к проведению испытания. Подготовленные к испытанию колбы с пробками должны находиться в защищенном от света месте.

### 3.7.3. Выполнение испытаний

Колбы с этилированным гептаном устанавливают в штатив-держатель и полностью погружают в водяной термостат, имеющий температуру  $(100 \pm 1)^\circ\text{C}$ .

По истечении времени, указанного в п. 4 табл. 1 настоящего стандарта, колбы вынимают из термостата, вытирают насухо и просматривают их содержимое на свет. Пробу считают выдержавшей испытание, если раствор в обеих колбах остался прозрачным, не содержит мути и осадка.

Если раствор хотя бы в одной колбе после испытания стал непрозрачным, содержит муть или осадок, то колбы с пробамми охлаждают до комнатной температуры, содержимое выливают в цилиндр и измеряют объем этилированного гептана. Если объем этилированного гептана хотя бы в одной колбе окажется менее  $23\text{ см}^3$ , то испытание повторяют.

При необходимости испытание может быть прервано один раз не более чем на 20 ч, но не ранее чем через 3 ч после начала непрерывного испытания. Во время перерыва колбу вынимают из термостата и ставят при комнатной температуре в темное место. За время испытания в этом случае принимают суммарное время нахождения колбы в термостате.

## 3.8. Определение массовой доли тетраэтилсвинца

Титриметрический метод анализа основан на определении ионов свинца путем осаждения в виде молибденовокислого свинца в уксуснокислом растворе после предварительного разложения тетраэтилсвинца смесью брома и азотной кислоты.

Метод предназначен для определения массовых долей тетраэтилсвинца от 54 до 63% для этиловой жидкости марок Р-9, П-2 и 1-ТС.

### 3.8.1. Аппаратура, реактивы, материалы

Электропечь сопротивления лабораторная с температурой нагрева от 50 до  $400^\circ\text{C}$ .

Электроплитка бытовая по ГОСТ 14919.

Колбы 2—100—2, 2—1000—2 по ГОСТ 1770.

Колбы Кн-1—250—34 ТС по ГОСТ 25336.

Пипетка 4—2—2, 4—2—1 по ГОСТ 20292.

Цилиндр 3—25, 3—100 по ГОСТ 1770.

Термометр ртутный с диапазоном измерения от 0 до  $150^\circ\text{C}$  и погрешностью  $\pm 1^\circ\text{C}$ .

Бюретка (1—4)—2—25 по ГОСТ 20292.

Кислота азотная по ГОСТ 4461, ч. д. а.

Бром по ГОСТ 4109, ч. д. а., насыщенный раствор в азотной кислоте готовят следующим образом:  $2\text{ см}^3$  брома и  $100\text{ см}^3$  азотной кислоты помещают в склянку с притертой пробкой. Раствор



перемешивают энергичным взбалтыванием и считают пригодным после двухчасового выстаивания.

Вода дистиллированная по ГОСТ 6709.

Аммоний молибденовокислый по ГОСТ 3765, ч. д. а., раствор концентрации  $c=0,008$  моль/дм<sup>3</sup> готовят растворением 9,9 г молибденовокислого аммония в дистиллированной воде в мерной колбе вместимостью 1000 см<sup>3</sup>.

Свинец двуххлористый по ГОСТ 4210, ч. д. а., дважды перекристаллизовывают из дистиллированной воды и высушивают до постоянной массы при температуре от 100 до 105 °С.

Аммоний уксуснокислый по ГОСТ 3117, ч. д. а., раствор с массовой долей 25 %.

Аммиак водный по ГОСТ 3760, ч. д. а.

Кислота уксусная по ГОСТ 61, ч. д. а.

Танин, свежеприготовленный водный раствор с массовой долей 0,3 %.

Парафин для лабораторных целей, ч.

3.8.2. *Установка коэффициента поправки раствора молибденовокислого аммония концентрации 0,008 моль/дм<sup>3</sup>*

Коэффициент поправки устанавливают по двуххлористому свинцу.

0,2 г двуххлористого свинца помещают в коническую колбу вместимостью 250 см<sup>3</sup>, растворяют в 25 см<sup>3</sup> раствора уксуснокислого аммония и прибавляют 70—75 см<sup>3</sup> дистиллированной воды, раствор нагревают до кипения и титруют раствором молибденовокислого аммония.

Титрование заканчивают при появлении желтой окраски капли раствора танина, помещенной на покрытую парафином пластинку, при слиянии ее с каплей титруемого раствора.

Раствор танина перед употреблением проверяют на пригодность. Для этого каплю раствора помещают на белую фарфоровую или покрытую парафином пластинку (капля должна быть бесцветной) и к ней добавляют каплю молибденовокислого аммония, в результате чего капля раствора должна приобрести желтый цвет.

Коэффициент поправки ( $K$ ) раствора молибденовокислого аммония концентрации 0,008 моль/дм<sup>3</sup> вычисляют по формуле

$$K = \frac{m}{V \cdot 0,015574},$$

где  $m$  — масса навески двуххлористого свинца, г;

$V$  — объем раствора молибденовокислого аммония концентрации 0,008 моль/дм<sup>3</sup>, израсходованный на титрование, см<sup>3</sup>;

0,015574 — масса двуххлористого свинца соответствующая 1 см<sup>3</sup> раствора молибденовокислого аммония концентрации точно 0,008 моль/дм<sup>3</sup>, г.

### 3.8.3. Проведение анализа

0,3 см<sup>3</sup> анализируемой этиловой жидкости пипеткой помещают в предварительно взвешенную сухую коническую колбу вместимостью 250 см<sup>3</sup>, которую плотно закрывают резиновой пробкой. Массу анализируемого образца этиловой жидкости определяют по разности результатов взвешиваний.

Перед отбором пробы этиловой жидкости марки Р-9 ее предварительно охлаждают до температуры 5—10 °С.

В колбу с этиловой жидкостью осторожно приливают небольшими порциями от 15 до 20 см<sup>3</sup> насыщенного раствора брома в азотной кислоте, все время перемешивая содержимое колбы вращательным движением. Жидкость в колбе оставляют на несколько минут в покое, пока она не станет однородной и прозрачной. Затем колбу нагревают на электроплитке сначала осторожно, избегая вспенивания, для удаления газообразных продуктов и брома, далее интенсивно — для упаривания азотной кислоты досуха. После охлаждения осадок растворяют в 70 см<sup>3</sup> дистиллированной воды, осторожно, по каплям, прибавляют водный раствор аммиака до появления мути, которую затем растворяют несколькими каплями уксусной кислоты, после чего добавляя 25 см<sup>3</sup> свежеприготовленного раствора уксуснокислого аммония.

Полученный раствор нагревают на электроплитке до кипения и в него быстро приливают из бюретки рассчитанный объем раствора молибденовокислого аммония, необходимый для осаждения более половины массы свинца в анализируемой пробе для каждой марки жидкости.

Раствор перемешивают, снова нагревают до кипения и титруют раствором молибденовокислого аммония. Конец титрования проверяют по изменению окраски капли раствора таннина, помещенной на покрытую парафином пластинку, при добавлении капли титруемого раствора.

Титрование считают законченным, когда капля таннина окрасилась в желтый цвет.

### 3.8.4. Обработка результатов

Массовую долю тетраэтилсвинца (X) в процентах вычисляют по формуле

$$X = \frac{V \cdot K \cdot 0,018099 \cdot 100}{m},$$

где V — объем раствора молибденовокислого аммония концентрации 0,008 моль/дм<sup>3</sup>, израсходованный на титрование, см<sup>3</sup>;

m — масса навески анализируемой этиловой жидкости, г;  
0,018099 — масса тетраэтилсвинца, соответствующая 1 см<sup>3</sup> раствора молибденовокислого аммония концентрации точно 0,008 моль/дм<sup>3</sup>, г;

$K$  — поправочный коэффициент раствора молибденовокислого аммония концентрации 0,008 моль/дм<sup>3</sup>.

За результат анализа принимают среднее арифметическое результатов двух параллельных определений, абсолютное расхождение между которыми не превышает допускаемое расхождение, равное 0,4%.

Абсолютная допускаемая суммарная погрешность результата анализа  $\pm 0,6\%$  при доверительной вероятности  $P=0,95\%$ .

### 3.9. Определение массовой доли галогидрированных углеводов.

Метод анализа — титриметрический, основан на определении бромид-иона, полученного после разложения бромэтана или 1,2-дибромэтана, или 1,2-дибромпропана спиртовым раствором щелочи и дальнейшим титрованием раствором азотнокислого серебра.

Метод предназначен для определения 1,2-дибромэтана с массовой долей 36—41%, бромэтана с массовой долей 33—38% и 1,2-дибромэтана с массовой долей 34—39%.

#### 3.9.1. Аппаратура, реактивы и материалы

Электроплитка бытовая по ГОСТ 14919.

Электропечь сопротивления лабораторная с диапазоном температур от 50 до 400 °С.

Термометр ртутный с диапазоном измерения от 0 до 150 °С и погрешностью  $\pm 1$  °С.

Колбы 2—1000—2; 2—100—2 по ГОСТ 1770.

Колбы Кн-1—100—34 ТС, Кн-1—250—34 ТС по ГОСТ 25336.

Пипетка 4—2—5, 4—2—1, 2—2—10, 2—2—15 по ГОСТ 20292.

Бюретка (1—4)—2—25 по ГОСТ 20292.

Цилиндр 3—25, 2—100 по ГОСТ 1770.

Секундомер по ГОСТ 5072 с погрешностью  $\pm 0,05\%$ .

Бумага индикаторная «конго».

Бумага фильтровальная синяя лента.

Баня водяная.

Контейнер стальной (черт. 2).

Калия гидроокись по ГОСТ 24363, ч. д. а., или натрия гидроокись по ГОСТ 4328, ч. д. а.

Спирт этиловый ректификованный технический по ГОСТ 18300, первого сорта.

Кислота азотная по ГОСТ 4461, ч. д. а.

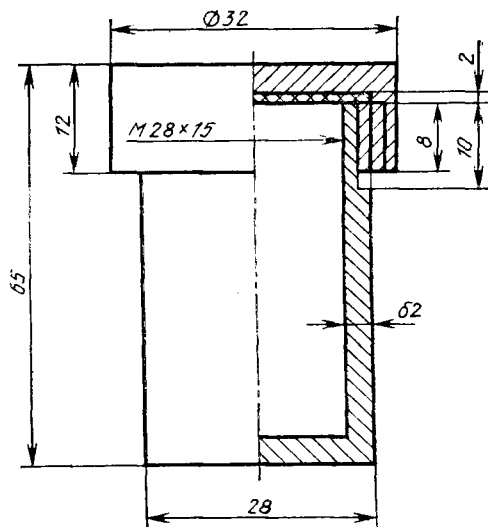
Серебро азотнокислое по ГОСТ 1277, ч. д. а., раствор концентрации  $c(\text{AgNO}_3)=0,1$  моль/дм<sup>3</sup>, готовят по ГОСТ 25794.3.

Аммоний роданистый по ГОСТ 27067, ч. д. а., раствор концентрации  $c(\text{NH}_4\text{CNS})=0,1$  моль/дм<sup>3</sup>, готовят по ГОСТ 25794.3.

Квасцы железоаммонийные по ГОСТ 4205, насыщенный на холоде раствор.

Вода дистиллированная по ГОСТ 6709.

## Контейнер из нержавеющей стали X18H10T



Черт. 2

Калий хромовокислый по ГОСТ 4459, х. ч.

Натрий хлористый по ГОСТ 4233, х. ч.

### 3.9.2. Подготовка к проведению анализа

#### 3.9.2.1. Приготовление спиртового раствора гидроокиси калия

30 г гидроокиси калия растворяют в 100 см<sup>3</sup> этилового спирта в толстостенной склянке, перемешивая стеклянной палочкой в течение 1 ч.

Раствор хранят при температуре не более 20 °С. Перед употреблением раствор фильтруют. Допускается использование спиртового раствора гидроокиси натрия.

#### 3.9.2.2. Приготовление раствора хромовокислого калия

5 г хромовокислого калия помещают в мерную колбу вместимостью 100 см<sup>3</sup>, растворяют в дистиллированной воде и доводят объем до метки водой.

### 3.9.3. Проведение анализа

При анализе этиловой жидкости марок Р-9 и 1-ТС в стальной контейнер вместимостью 50 см<sup>3</sup> с плотно завинчивающейся крышкой и прокладкой из бензостойкой резины (черт. 2) наливают 15 см<sup>3</sup> спиртового раствора гидроокиси натрия, 0,25 см<sup>3</sup> анализируемой этиловой жидкости. Массу анализируемой жидкости определяют по разности результатов взвешиваний контейнера до и после внесения в него пробы. Перед взятием навески этиловой жидкости марки Р-9 ее охлаждают до температуры от 5 до 10 °С.

Контейнер с содержимым полностью помещают в кипящую водяную баню. Нагревание продолжают 30 мин, после чего контейнер вынимают из бани и охлаждают до комнатной температуры. Содержимое контейнера количественно переносят в коническую колбу вместимостью 250 см<sup>3</sup> и разбавляют дистиллированной водой, которой предварительно обмывают стенки контейнера, до общего объема раствора не более 100 см<sup>3</sup>. Раствор подкисляют азотной кислотой до кислой реакции на бумаге «конго», добавляют еще 5 см<sup>3</sup> азотной кислоты. В колбу приливают от 1 до 2 см<sup>3</sup> раствора железоаммонийных квасцов, затем 20 см<sup>3</sup> раствора азотнокислого серебра. Раствор с осадком нагревают до исчезновения розовой окраски, после чего охлаждают до комнатной температуры и титруют избыток азотнокислого серебра раствором роданистого аммония до появления слабо-розовой окраски.

При анализе этиловой жидкости марки П-2 в коническую колбу вместимостью 100 см<sup>3</sup> с плотной резиновой пробкой помещают 10 см<sup>3</sup> спиртового раствора едкой щелочи, 0,25 см<sup>3</sup> анализируемой этиловой жидкости. Массу этиловой жидкости определяют по разности результатов взвешивания колбы до и после внесения в нее пробы. Колбу с анализируемой пробой полностью помещают в водяную баню температурой 50 °С. Нагревание продолжают 15 мин. После этого содержимое колбы разбавляют 20 см<sup>3</sup> воды, подкисляют раствор азотной кислотой до кислой реакции на бумаге «конго», добавляют еще 5 см<sup>3</sup> азотной кислоты. В колбу прибавляют 1—2 см<sup>3</sup> раствора железоаммонийных квасцов, затем 20 см<sup>3</sup> раствора азотнокислого серебра. Раствор с осадком нагревают до исчезновения розовой окраски, после чего охлаждают до комнатной температуры и титруют избыток азотнокислого серебра раствором роданистого аммония до появления слабо-розовой окраски.

Одновременно проводят контрольный опыт в тех же условиях с теми же количествами реактивов, но без анализируемой жидкости.

#### 3.9.4. Обработка результатов

Массовую долю бромэтана, 1,2-дибромпропана, 1,2-дибромэтана ( $X_1$ ) в процентах вычисляют по формуле

$$X_1 = \frac{(V_2 - V_1) \cdot K_T \cdot m_i \cdot 100}{m},$$

где  $V_1$  — объем раствора роданистого аммония концентрации 0,1 моль/дм<sup>3</sup>, израсходованный на титрование избытка азотнокислого серебра при анализе испытуемой пробы, см<sup>3</sup>;

$V_2$  — объем раствора роданистого аммония концентрации 0,1 моль/дм<sup>3</sup>, израсходованный на титрование избытка азотнокислого серебра при проведении контрольного опыта, см<sup>3</sup>;

$K_T$  — поправочный коэффициент к титру раствора роданистого аммония концентрации 0,1 моль/дм<sup>3</sup>, определяемый по ГОСТ 25794;

$m_i$  — масса определяемого компонента, соответствующая 1 см<sup>3</sup> раствора азотнокислого серебра концентрации точно 0,1 моль/дм<sup>3</sup>, г, равная 0,010898 г бромэтана для жидкости марки Р-9, 0,0202 г 1,2-дибромпропана для жидкости марки П-2 и 0,009394 г 1,2-дибромэтана для жидкости марки 1-ТС;

$m$  — масса навески анализируемой этиловой жидкости, г.

За результат анализа принимают среднее арифметическое результатов двух параллельных определений, абсолютное допускаемое расхождение между которыми не превышает допускаемое расхождение, равное 0,5% для жидкости марок П-2 и 1-ТС и 0,6% — для жидкости марки Р-9. Абсолютная допускаемая суммарная погрешность результата анализа  $\pm 0,6\%$  при доверительной вероятности  $P=0,95$ .

#### 4. ТРАНСПОРТИРОВАНИЕ И ХРАНЕНИЕ

4.1. Этиловую жидкость, упакованную в бочки, транспортируют в крытых вагонах и наливом в цистернах в соответствии с правилами перевозки опасных грузов и техническими условиями погрузки и крепления грузов, утвержденными МПС.

Продукт, упакованный в бочки, транспортируют повагонными отправками.

4.2. Хранят этиловую жидкость в складских хорошо проветриваемых помещениях при температуре не выше 35°C.

#### 5. ГАРАНТИИ ИЗГОТОВИТЕЛЯ

5.1. Изготовитель гарантирует соответствие этиловой жидкости требованиям настоящего стандарта при соблюдении потребителем правил транспортирования и хранения.

5.2. Гарантийный срок хранения этиловой жидкости — 3 года со дня изготовления.

Изменение № 1 ГОСТ 988—89 Жидкость этиловая. Технические условия

Утверждено и введено в действие Постановлением Государственного комитета СССР по управлению качеством продукции и стандартам от 29.12.90 № 3656

Дата введения 01.07.91

Вводную часть дополнить абзацем: «Требования настоящего стандарта являются обязательными».

Пункт 1.2.2. Таблица. Графа «Методы испытаний». Заменить ссылки: 3.3 на 3.4; 3.4 на 3.5; 3.5 на 3.6; 3.6 на 3.7; 3.7 на 3.8; 3.8 на 3.9;

примечание дополнить словами: «и гарантируются технологией производства».

Пункт 1.2.3. Седьмой абзац дополнить словами: «противогаз промышленный фильтрующий по ГОСТ 12.4.121—83 марки А».

Пункт 1.4.1. Заменить единицу: см<sup>3</sup> на дм<sup>3</sup>.

Пункт 3.5. Второй абзац. Заменить слова: «приобретает» на «не приобретает», «с массовой долей 1 %» на «с массовой долей 0,1 % (ГОСТ 4919.1—77)».

(Продолжение см. с. 124)

---

*(Продолжение изменения к ГОСТ 988—89)*

- Пункт 3.7.1. Одиннадцатый абзац. Исключить слова: «первого сорта»; тринадцатый абзац исключить; чертеж 1. Подрисуночная подпись. Позицию 4 изложить в новой редакции: «4 — прокладки  $\delta=3$  из бензостойкой резины и фторопластовой пленки».
- Пункт 3.7.2. Второй абзац. Исключить слова: «Гептан фильтруют»; третий абзац до слова «колбы» изложить в новой редакции: «По 25 см<sup>3</sup> этилированного гептана фильтруют и переносят в две колбы, подготовленные для испытания».
- Пункт 3.9.2.1. Второй абзац после слова «фильтруют» изложить в новой редакции: «Допускается использование насыщенного спиртового раствора гидроокиси натрия».
- Пункт 3.9.3. Первый абзац. Заменить слово: «натрия» на «калия или натрия».
- Пункт 3.9.4. Последний абзац. Заменить слова: «результата анализа  $\pm 0,6\%$ » на «результата анализа  $\pm 0,5\%$ ».

(ИУС № 5 1991 г.)

---



## ИНФОРМАЦИОННЫЕ ДАННЫЕ

1. РАЗРАБОТАН И ВНЕСЕН Министерством химической и неф-  
теперерабатывающей промышленности СССР

## РАЗРАБОТЧИКИ

А. Н. Поливанов, канд. техн. наук; В. И. Ширяев, докт. техн. наук, Г. И. Панфиленок, канд. техн. наук; М. М. Зубова, Л. С. Двойнова, В. М. Бурмаков, канд. техн. наук.

2. УТВЕРЖДЕН И ВВЕДЕН В ДЕЙСТВИЕ Постановлением Го-  
сударственного комитета СССР по управлению качеством про-  
дукции и стандартам от 18.12.89 № 3785

## 3. ВЗАМЕН ГОСТ 988—65

4. ССЫЛОЧНЫЕ НОРМАТИВНО-ТЕХНИЧЕСКИЕ ДОКУМЕН-  
ТЫ

Обозначение НТД, на который дана ссылка	Номер пункта, подпункта
ГОСТ 12.1.007—76	1.2.3
ГОСТ 12.4.072—79	1.2.3
ГОСТ 12.4.108—82	1.2.3
ГОСТ 12.4.109—82	1.2.3
ГОСТ 12.4.121—83	1.2.3
ГОСТ 31—75	3.8.1
ГОСТ 450—77	3.7.1
ГОСТ 511—82	1.2.2, 3.6
ГОСТ 1277—75	3.9.1
ГОСТ 1770—74	3.9.1, 3.7.1, 3.8.1
ГОСТ 1800—87	3.7.1
ГОСТ 2517—85	3.1
ГОСТ 3117—78	3.8.1
ГОСТ 3760—78	3.8.1
ГОСТ 3765—78	3.8.1
ГОСТ 4109—79	3.8.1
ГОСТ 4205—77	3.9.1
ГОСТ 4210—77	3.8.1
ГОСТ 4233—77	3.9.1
ГОСТ 4328—77	3.9.1
ГОСТ 4459—75	3.9.1
ГОСТ 4461—77	3.9.1, 3.8.1
ГОСТ 5072—79	3.9.1
ГОСТ 6709—72	3.5, 3.9.1, 3.8.1
ГОСТ 6823—77	3.7.1
ГОСТ 7328—82	3.9.1, 3.8.1
ГОСТ 14192—77	1.3.1
ГОСТ 14919—83	3.9.1, 3.8.1
ГОСТ 17366—80	1.4

Обозначение НТД, на который дана ссылка	Номер пункта, подпункта
ГОСТ 18300—87	3.9.1
ГОСТ 19433—88	1.3.1.
ГОСТ 20010—74	1.2.3
ГОСТ 20292—74	3.9.1, 3.7.1, 3.8.1
ГОСТ 24222—80	3.7.1
ГОСТ 24363—80	3.9.1
ГОСТ 25336—82	3.4, 3.9.1, 3.7.1, 3.8.1
ГОСТ 25794—83	3.9.1, 3.9.4
ГОСТ 25828—83	3.7.1
ГОСТ 27067—86	3.9.1

Редактор *И. П. Шукина*  
Технический редактор *О. Н. Никитина*  
Корректор *В. И. Кануркина*

Сдано в наб. 04.01.90 Подп. в печ. 26.03.90 1,0 усл. п. л. 1,0 усл. кр.-отт. 0,97 уч.-изд. л.  
Тир. 9000 Цена 5 к.

Ордена «Знак Почета» Издательство стандартов, 123557, Москва, ГСП, Новопресненский пер., 3  
Тип. «Московский печатник», Москва, Лялин пер., 6. Зак. 1493