Изменение 1 ГОСТ 6006-78 Реактивы. Бутанол-1. Технические условия Утверждено и введено в действие Постановлением Государственного комитета СССР по стандартам от 27,09,88 № 3279

Дата введения 01.04.89

Наименование стандарта на английском языке изложить в новой редакции: «I-Butanol».

Под наименованием стандарта проставить код: ОКП 26 3211 0140 09.

По всему тексту стандарта заменить единицу: мл на см3.

Вводная часть. Первый абзац. Исключить слово: «реактив».

Пункт 1.2. Таблицу 1 изложить в новой редакции:

Таблица 1

н		орма	
Наименование показателя	Чистый для анализа (ч.л.а.) ОКП 26 3211 0142 07	Чистый (ч.) ОКП 26 3211 0141 08	
1. Массовая доля бутанола-1 (С₄Н₀ОН), %,	00.7	00.5	
не менее 2. Плотность при 20°C, г/см ³ 3. Показатель преломления 4. Массовая доля нелетучего остатка, %, не	99,7 0,809—0,810 1,3990—1,4000	99,5 0,809—0,810 1 3990—1,4000	
4. Массовая доля нелетучего остатка, 76, не более	0,0005	0,001	
 Массовая доля кислот в пересчете на уксусную кислоту (СН₃СООН), %, не более Массовая доля альдегидов в пересчете 	0,005	0,005	
на ацетальдегид (СН ₃ СНО), %, не более 7. Массовая доля воды, %, не более	0,01 0,05	0,05 0,1	

Пункт 2.1. Второй абзац дополнить словами: «(вещество 3-го класса опасности)».

Пункт 2.3. Заменить значения: 38 на 34; 1.81 на 1.7.

Пункт 2.4. Исключить слово: «механической».

Пункт 3.2. Заменить слово: «таблицы» на «табл. 1»

Раздел 4 дополнить пунктом — 4.1a (перед п. 4.1). <4.1a. Общие указания по проведению испытаний — по ГОСТ 27025—86.

При взвешивании применяют лабораторные весы по ГОСТ 24104-88 2-го класса точности с наибольшим пределом взвешивания 200 г и 3-го класса точности с наибольшим пределом взвешивания 500 г или 1 кг.

Допускается применение импортной лабораторной посуды и аппаратуры по-

классу точности и реактивов по качеству не ниже отечественных».

Пункт 4.1. Последний абзац изложить в новой редакции: «Объем бутанола-1, необходимый для анализа, отбирают пипеткой с резиновой грушей или цилиндром с погрешностью не более 1 %»

Пункт 4.2 после слова «сумму» изложить в новой редакции: «массовых долей органических примесей, массовую долю кислот в пересчете на уксусную кислоту и массовую долю альдегидов в пересчете на ацетальдегид в процентах».

Пункт 4.2.1.1. Первый абзац изложтиь в новой редакции: «Хроматограф га-

зовый аналитический с пламенно-ионизационным детектором»:

второй абзац после слова «Колонка» дополнить словом: «хроматографиче-

третий абзац изложить в новой редакции: «Интегратор электронный или измерительная лупа по ГОСТ 25706—83 и линейка металлическая по ГОСТ 427-75»:

четвертый абзац исключить;

пятый абзац. Заменить единицу: мкл на мм3;

седьмой абзац. Заменить ссылку: ГОСТ 3022-70 на ГОСТ 3022-80;

восьмой абзац изложить в новой редакции: «Азот газообразный (газ-носитель) по ГОСТ 9293—7.4 высшего сорта или гелий газообразный очищенный марки Б»:

десятый абзац после слова «хромосорб W» дополнить словом: «порохром 1»; дополнить абзацами (после одиннадцатого): «Изоамиловый спирт для хроматографии, х. ч., или спирт изоамиловый по ГОСТ 5830—79.

Бутиловый эфир уксусной кислоты для хроматографии, х. ч. или по ГОСТ

22300-76.

Дибутиловый эфир для хроматографии, х. ч.

Изобутиловый эфир уксусной кислоты.

n-Ксилол для хроматографии или n-ксилол, ч. или м-ксилол для хроматографии или м-ксилол ч., х. ч. или пентанол для хроматографии.

2-Метил-1-пропанол для хроматографии (изобутиловылй спирт) или спирт

изобутиловый по ГОСТ 6016-77».

Пункт 4.2.1.2. Первый абзац. Заменить значение: 10 на 10-15.

Пункт 4.2.1.3. Четвертый абзац изложить в новой редакции: «Расход газаносителя, см³/мин — 40—50»;

пятый абзац. Заменить значения: 20·10-10—100·10-10 на

2.10-10-5.10-10;

восьмой абзац. Заменить единицу: мкл на мм³; девятый абзац. Заменить значение: 50 на 40—50;

одиннадцатый абзац-после слова «единице» изложить в новой редакции: «Градуировочные коэффициенты определяют по ГОСТ 21533—76. Последовательность выхода компонентов из колонки, относительные объемы удерживания и градуировочные коэффициенты приведены в табл. 2»;

таблицу 2 изложить в новой редакции:

Таблица 2

Наименование компонента	Относительные объемы удерживания		Градуировочные
	по п-ксилолу	по пентанолу	ко́эффициенты по <i>п</i> -ксилолу
1. Нендентифицированное ве-	1		
щество	0.25	0.05	1,00
2. Дибутиловый эфир	0,36	0,08	1,00
3. Изобутиловый эфир уксус-	1		l i
ной кислоты	0,59	0,18	0,54
4. Бутиловый эфир уксусной	1	'	ł
кислоты	0,83	0,25	0,55
5. n-Ксилол или м-ксилол	1	· ·	i .
(«внутренний эталон»)	1,00	I —	l –
6. Неидентифицированное ве-	1		
шество	1,15	0,35	1,00
7. Изобутиловый спирт	1,27	0,38	0,68
8. Бутанол-1	1,87	0,58	0,66
· •	i .	1	i i
9. Изоамиловый спирт	2,47	0,74	0,66
10. Пентанол («внутренний эта-	1	1	
JOH>)		1 1,00	J

(Продолжение см. с. 241)

двенадцатый абзац изложить в новой редакции: «В качестве «внутреннего эталона» при отсутствии в пробах пропилового спирта используют *п*-ксилол или м-ксилол. При обнаружении в пробах пропилового спирта в качестве «внутреннего эталона» используют амиловый спирт и определяют градуировочные коэффициенты по ГОСТ 21553—76»:

последний абзац исключить.

Пункт 4.2.1.4 изложить в новой редакции: «4.2.1.4. Обработка результатов. Площадь пиков (S) в квадратных миллиметрах определяют с помощью электронного интегратора, либо вычисляют как произведение высоты пика на его ширину, измеренную на середине высоты. Измерения проводят с помощью металлической линейки и измерительной лупы.

Массовую долю органической примеси (Хі) вычисляют по формуле

$$X_{l} = \frac{m_{st} \cdot S_{l} \cdot K_{l}}{S_{st} \cdot m} \cdot 100,$$

где $m_{\tt 3T}$ — масса введенного в анализируемую пробу «внутреннего эталона». $\tt PI$

 S_{i} — площадь пика *i*-го компонента в анализируемой пробе, мм²; K_{i} — градуировочный коэффициент *i*-го компонента;

 S_{37} — площадь пика «внутреннего эталона» ми²;

т - масса анализируемой пробы, г.

За результат анализа принимают среднее арифметическое результатов двуж параллельных определений, относительное расхождение между которыми не превышает допускаемое расхождение равное 15 %»;

дополнить абзацем: «Допускаемая относительная суммарная погрешность

результата анализа ± 10 % при доверительной вероятности P=0.95».

Раздел 4 дополнить пунктом — 4.2.1.5: «4.2.1.5. Массовую долю бутанола-1 (X) в процентах вычисляют по формуле

$$X=100-(\Sigma X_{i}+X_{H,O})$$
,

где ΣX_i — сумма массовых долей органических примесей, %;

X_{H,O} — массовая доля воды, определяемая в соответствии с п. 4.8, %»;

Пункт 4.3. Заменить слово: «пикнометром» на «денсиметром».

Пункт 4.5. Наименование и первый абзац изложить в новой редакции: <4.5. Определение массовой доли нелетучего остатка Определение проводят по ГОСТ 27026—86. При этом 247 см³ (200 г) препа-

рата квалификации «чистый для анализа» и 127,5 см3 (100 г) препарата квалификации «чистый» помещают в кварцевую чашу (ГОСТ 19908-80) или выпарительную чашку (ГОСТ 9147-80) и выпаривают досуха на водяной бане. Далее определение проводят по ГОСТ 27026-86»;

второй-четвертый абзацы исключить;

дополнить абзацем: «Допускаемая относительная суммарная погрешность ревультата анализа не превышает ± 35 % при доверительной вероятности P = 0.95».

Пункты 4.6—4.6,3 изложить в новой редакции:

<4.6. Определение массовой доли кислот в пересчете ва уксусную кислоту

4.6.1. Аппаратура, реактивы и растворы

Бюретки 7—2—10 или 6—2—5 по ГОСТ 20292—74. Пипетка 2—2—50 по ГОСТ 20292—74. Колбы Кн-1—250—24/29 ТХС (ТС) или Кн-1—500—29/32 ТХС (ТХ) по **FOCT 25336-82.**

Цилиндр 1 (2, 3, 4)—25 по ГОСТ 1770—74.

Вода дистиллированная, не содержащая углекислоты; готовят по ГОСТ 4517-87.

Натрия гидроокись по ГОСТ 4328—77, раствор концентрации c (NaOH) ==

=0,01 моль/дм³ (0,01 н.); готовят по ГОСТ 25794.1—83.

Спирт этиловый ректификованный технический по ГОСТ 18300—87 высшего CODTA.

(Продолжение см. с. 242)

Фенолфталенн, спиртовой раствор с массовой долей 1 %, готовят по ГОСТ 4919.1-77.

4.6.2. Проведение анализа

50 см³ анализируемого препарата помещают пипеткой в коническую колбу, затем прибавляют цилиндром 25 cm³ этилового спирта, нейтрализованного в присутствий фенолфталенна раствором гидроокиси натрия, и две капли гаствора фенолфталенна. Содержимое колбы тщательно перемешивают и титруют из бюретки раствором гидроокиси натрия до появления розовой окраски, не исчезающей в течение 20 с.

4.6.3. Обработка результатов

Массовую долю кислот в пересчете на уксусную кислоту (X_1) в прецентах вычисляют по формуле

$$X_1 = \frac{V \cdot 0,00060 \cdot 100}{50 \cdot \rho}$$
,

где V — объем раствора гидроокиси натрия концентрации точно 0,01 мсль/дч³.

израсходованный на титрование, см3; 0,00060 — масса уксусной кислоты, соответствующая 1 см3 раствора гидроскиси

натрия концентрации точно 0.01 моль/дм3, г:

р — плотность препарата, определяемая в соответствии с п. 4 3, г/см³.

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

Допускаемая относительная суммарная погрешность результата анализа не превышает ± 25 % при доверительной вероятности $P\!=\!0.95$.

Пункт 47. Первый абзац. Заменить слова: «(фотометрически или визуально)» на «(визуально)»:

последний абзац исключить.

Пункт 4.8 исключить.

Пункт 5.1. Второй абзац изложить в новой редакции: «Вид и тип тары 3-1. 3-5, 8-1, 8-2;

третий абзац дополнить значением: VII;

четвертый абзац. Заменить слово: «Склянки» на «Бутыли»;

последний абзац изложить в новой редакции: «Транспортную тару маркируют в соответствии с ГОСТ 14192-77 с нанесением манипуляционных знаков «Осторожно, хрупкое!», «Верх не кантовать» и знаков опасности по ГОСТ 19433—81 (класс 3, подкласс 3.3, классификационный шифр 3313)».

Пункты 6.1, 6 2 изложить в новой редакции:

<6.1. Изготовитель гарантирует соответствие бутанола-1 требованиям настоящего стандарта при соблюдении условий транспортирования и хранения.

6.2. Гарантийный срок хранения препарата — 3 года со дня изготовления».

(ИУС № 1 1989 г.)