

ГОСУДАРСТВЕННЫЙ СТАНДАРТ СОЮЗА ССР

АЗОТ ГАЗООБРАЗНЫЙ, ОБОГАЩЕННЫЙ СТАБИЛЬНЫМ ИЗОТОПОМ АЗОТ-15

ТЕХНИЧЕСКИЕ УСЛОВИЯ

FOCT 23644-79

Издание официальное

ГОСУДАРСТВЕННЫЙ СТАНДАРТ СОЮЗА ССР

АЗОТ ГАЗООБРАЗНЫЙ, ОБОГАЩЕННЫЙ СТАБИЛЬНЫМ ИЗОТОПОМ АЗОТ-15

Технические условия

Gaseous nitrogen concentrated by stable isotope. Nitrogen-15 Specifications

ГОСТ 23644—79*

ОКСТУ 7013

Постановлением Государственного комитета СССР по стандартам от 24 мая 1979 г. № 1841 срок введения установлен с 01.07.80

Проверен в 1984 г. Постановлением Госстандарта от 28.02.85 № 443 срок действия продлен

Несоблюдение стандарта преследуется по закону

Настоящий стандарт распространяется на газообразный азот, обогащенный стабильным изотопом азот-15, применяемый в научных исследованиях в области физики, химии, сельского хозяйства, биохимии и других отраслях промышленности.

Формула $^{15}N_2$.

Молекулярная масса (по международным атомным массам 1971 г.) в зависимости от атомной доли изотспа азот-15 от 28,20 до 29,98.

(Измененная редакция, Изм. № 1).

1. ТЕХНИЧЕСКИЕ ТРЕБОВАНИЯ

- 1.1. Газообразный азот должен изготовляться марок A, B, B и Γ в соответствии с требованиями настоящего стандарта 10 технологическому регламенту, утвержденному в установленном порядке.
- 1.2. По физико-химическим то сазателям газообразный азот должен соответствовать нормам и требованиям, указанным в табл. 1.

Издание официальное

Перепечатка воспрещена



Переиздание (апрель 1985 г.) с Изменением № 1, утвержденным в феврале 1985 г., Пост. № 443 от 28.02.85 (ИУС 5—85)

	Норма	
Наименование показателя	Химически чистый (х. ч.) ОКП 70 1351 1001	Особой чистоты (ос ч.) ОКП 70 1351 1042
1 Внешний вид 2 Атомная доля изотопа азот-15, %: марка А марка Б марка В марка Г 3 Массовая доля азота, %, не менее 4. Суммарная массовая доля окиси азота и кислорода, %, не более	Бесцвет Св. 98,0 до 99,5 » 95,0 » 98,0 » 90,0 » 95,0 От 10,0 » 90,0 99,90 0,10	» »

1.1, 1.2. (Измененная редакция, Изм. № 1).

2. ТРЕБОВАНИЯ БЕЗОПАСНОСТИ

2.1. Газообразный азот не токсичен и не взрывоопасен.

2.2. При работе с газообразным азотом необходимо руководствоваться «Правилами устройства и безопасной эксплуатации сосудов, работающих под давлением», утвержденными Госгортехнадзором СССР 19.05.70, а также соблюдать требования ГОСТ 12.1.005—76 и ГОСТ 12.1.007—76.

(Измененная редакция, Изм. № 1).

3. ПРАВИЛА ПРИЕМКИ

- 3.1. Газообразный азот принимают партиями. Партией считают количество продукции, полученной в результате одного технологического цикла, массой не менее 100 г и оформленное документом о качестве.
- 3.2. Каждую партию продужции подвергают проверке на соответствие требованиям разд. 1. Для проверки от партии отбирают 5 ампул с пробой, две из которых вместимостью по 70 см³, три по 10 см³.

(Измененная редакция, Изм. № 1).

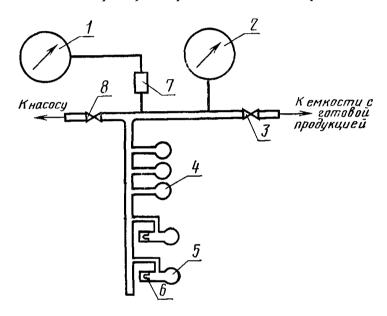
- 3.3. Партию продукции считают пригодной, если в результате анализа все требования, предъявляемые к ней, соответствуют настоящему стандарту.
- 3.4. При получении неудовлетворительных результатов анализа хотя бы по одному из показателей партию передают на перера-

ботку. После переработки партию вторично предъявляют на анализ. Результаты повторного анализа являются окончательными и распространяются на всю партию.

4, МЕТОДЫ АНАЛИЗА

4.1. Отбор проб

4.1.1. Пробы для анализа отбирают из емкости с готовой продукцией. Схема отбора проб представлена на черт. 1.



1—вакуумметр, 2—мановакуумметр, 3, 8—вентили; 4—ампулы с пробой для определения атомной доли изотопа азот-15; 5—ампулы с пробой для определения массовой доли азота, окиси азота и кислорода; 6 разбивающийся вентиль; 7—манометрический преобразователь

Черт 1

4.1.2. Для определения атомной доли изотспа азот-15 пробы отбирают в три ампулы 4 вместимостью 10 см³ каждая.

Для определения массовой доли азота, окиси азота и кислорода отбирают пробы в две ампулы 5 вместимостью $70 \, \mathrm{cm}^3$ каждая.

Для этого открывают вентиль 8 и откачивают систему до остаточного давления $13 \cdot 10^{-2} - 13 \cdot 10^{-3}$ Па. Давление контролируют вакуумметром 1 (например, типа BT-2A), включенным в систему через манометрический преобразователь 7 типа ПМТ-2. При достижении указанного выше остаточного давления закрывают вентиль 8 и оставляют систему для проверки на герметичность Систему

тему считают герметичной, если показание вакуумметра через нас будет не более $2 \cdot 10^{-2}$ Па. После этого открывают вентиль 3 и заполняют ампулы 4 и 5 пробой под давлением $5 \cdot 10^4$ Па. Давление газа контролируют мановакуумметром 2 (например, типа OБМВ1-160). Заполнив ампулы, вентиль 3 перекрывают.

4.1.3. Ампулы отпаивают с помощью тазовой горелки. Затем ампулы маркируют, указывают номер лартии и дату отбора

пробы.

Допускается применение других методов отбора проб, исключающих разбавление продукта.

4.2. Определение внешнего вида

4.2.1. Внешний вид газообразного азота в ампуле определяют визуально.

4.3. Определение атомной доли изотопа азот-15 (масс-спектрометрический метод)

4.3.1. Аппаратура, приборы, реактивы

Масс-спектрометр МИ-1201 или любой другой с разрешающей способностью не менее 200.

вакуумметр ВИТ-2 или ВИТ-1А-П, обеспечивающий измерение предварительного разрежения в диапазоне давлений 0,1-10,0 Па и диапазоне остаточного давления $10^{-2}-10^{-5}$ Па.

Комплект для контроля температуры, состоящей из милливольтметра Ш 4501 по ГОСТ 9736-80 и термоэлектрического преобразователя $T\Pi\Pi$ -1378

¹ Насос диффузионный H-50P или ДРН-10, обеспечивающий остаточное давление $10^{-3} - 10^{-4}$ Па.

Насос предварительного разрежения ВН-461М или НВР-5Д,

обеспечивающий давление 1—10 Па.

Система высоковакуумной откачки блока вентилей (черт. 2), обеспечивающая остаточное давление $10^{-4}-10^{-5}$ Па. Все соединительные трубки должны быть изготовлены из нержавеющей стали марки 12X18H10T по Γ OCT 5632-72.

Ампулоломатель (черт. 2а).

Термометр стеклянный технический по ГОСТ 2823—73.

Азот жидкий по ГОСТ 9293-74

4.3.2. Подготовка аппаратуры к анализу

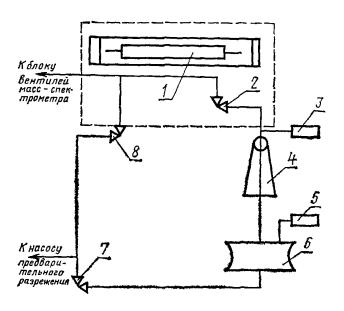
Подготовку масс-опектрометра к работе проводят, как указа-

но в инструкции по эксплуатации.

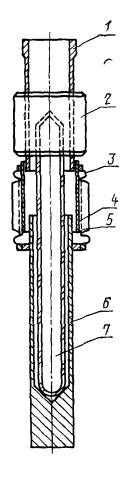
Подготовку системы высоковакуумной откачки блока вентилей к работе проводят следующим образом: включают насос предварительного разрежения, открывают вентили 2, 7, 8 (см. черт. 2) и вентиль откачки блока вентилей масс-спектрометра. При достижении в системе остаточного давления 1-10 Па закрывают вентиль 8 и включают диффузионный насос 4. Остаточное давление контролируют по вакуумметру. При достижении остаточного давления $10^{-2}-10^{-8}$ Па включают электронагрева-

Ампулоломатель

Система высоковакуумной откачки блока вентилей



 1—электронагреватель;
 2, 7;
 8—вентили,
 3—магнитноновизационный датчик;
 4—диффузионный насос;
 5—лачпа ПМТ-4;
 6—баллон предварительного разрежения



1—ниппель; 2—накидная гайка; 3—сильфон; 4—предохранительная трубка; 5 предохранительная сетка; 6—стакан; 7 стеклянная ампула

Черт. 2

Черт. 2а

тель 1 и проводят прогрев высоковажуумной части системы в течение часа при температуре 200°С. После охлаждения системы до температуры 20—30°С закрывают вентили 2, 7 и вентиль откачки блока вентилей.

Для подготовки стеклянной ампулы с продуктом к анализу отсоединяют ампулоломатель от блока вентилей, отвинчивая на-

кидную гайку 2 (см. черт. 2a), помещают ампулу с пробой в ампулоломатель, подсоединяют его к блоку вентилей масс-спектрометра, открывают вентиль откачки блока вентилей и вентиль 8 (см. черт. 2) для откачки ампулоломателя на предварительное разрежение При достижении в ампулоломателе остаточного давления газов 1-10 Па, перекрывают вентиль 8 и открывают вентили 2 и 7. При этом ампулоломатель откачивают до остаточного давления $10^{-3}-10^{-4}$ Па.

4.33. Проведение анализа

Измерение атомной доли изотопа азот-15 осуществляют однолучевым методом. Силу ионного тока регистрируют с помощью самопишущего потенциометра, входящего в комплект масс-спектрометра.

Возможно применение других методов регистрации силы нонного тока, обеспечивающих требуемую точность определения атомной доли изотопа азот-15.

Показания снимают в точках, соответствующих значениям пиков ионных токов, образованных ионами с массовыми числами 28, 29, 30 (ионы $^{14}N_{2}^{+}$, $^{14}N_{2}^{15}N_{3}^{+}$).

Скорость развертки магнитного поля выбирают наибольшей, обеспечивающей обязательное прописывание пиковых значений ионного тока, образованных ионами с вышеуказанными массовыми числами без искажений. Анализ проводят следующим образом. Открывают полностью дозирующий вентиль масс-спектрометра и фиксируют значения фоновых токов ионов с массовыми числами 28, 29, 30. Если фоновые токи ионов с массовыми числами 29, 30 полностью отсутствуют, а фоновый ток ионов с массовым числом 28 не превышает $4 \cdot 10^{-14}$ А (что соответствует выходному напряжению усилителя постоянного тока УПТ, равному 40 мВ), то приступают к измерениям силы ионных токов.

Если фоновые токи превышают указанные допустимые значения, то продолжают прогрев масс-спектрометра еще в течение часа. Закрывают дозирующий вентиль и вентиль откачки блока вентилей масс-спектрометра, разбивают стеклянную ампулу с пробой, изгибая стакан 6 (см. черт. 2а) ампулоломателя. С помощью дозирующего вентиля подают анализируемый газ с такой скоростью натекания в ионный источник, чтобы сила ионного тока, образованного наиболее интенсивными ионами, находилась в пределах (1—5)·10—10 A (что соответствует выходному напряжению УПТ, равному 10—50 В). Для получения достаточного количества статистических данных фиксируют последовательно 10 раз значения пиков токов, образованных ионами с указанными массовыми числами.

4.3.4. Обработка результатов

Атомную долю изотопа азот- $15(^{15}X_{ij})$ в процентах для i-го наблюдения в j-й серии рассчитывают по формуле

$$^{15}X_{ij} = \frac{I_{29lj} + 2I_{30lj}}{2(I_{28lj} + I_{29lj} + I_{30lj})} \cdot 100,$$

где I_{281j} ; I_{291j} ; I_{301j} — интенсивности пиков токов, образованных ионами с массовыми числами 28, 29, 30 соответственно.

Для j-й серии подсчитывают среднее арифметическое \overline{X}_{j} по формуле

$$\overline{X}_{j} = \frac{\sum_{i=1}^{n} X_{i,j}}{n},$$

где n=10 — число наблюдений в каждой серии.

За результат анализа ($\overline{\overline{X}}$) принимают среднее арифметическое значение атомной доли изотопа азот-15 в процентах, полученное при двух годных сериях измерений

$$\overline{X} = \frac{\overline{X_1} + \overline{X_2}}{2}$$
,

где \overline{X}_1 и \overline{X}_2 — результаты первой и второй серии измерений.

Значение среднего квадратического отклонения S результата измерений, включающее случайную и систематическую составляющие, в процентах определяют по графику (черт. 26).

Доверительные границы погрешности результатов измерений при доверительной вероятности $P\!=\!0.95$ рассчитывают по ГОСТ 8.207—76.

Проверку годности результатов измерений проводят по ГОСТ 11.002—73.

4.3.1—4.3.4. (Измененная редакция, Изм. № 1).

4.4. Определение массовой доли азота, окиси азота и кислорода (метод газо-адсорбционной хроматографии)

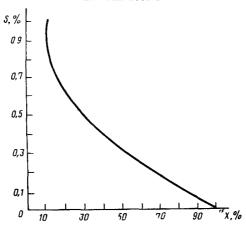
4.4.1. Аппаратура, материалы, реактивы

Установка вакуумная для ввода пробы в хроматограф с применением ртутного насоса Теплера (черт. 3).

Хроматограф газовый, работающий по газо-адсорбционному методу с детектором по теплопроводности (катарометр) типа ЛХМ-8МД.

Лупа измерительная по ГОСТ 25706—83 или микроскоп МИР-12.

Зависимость среднего квадратического отклонения атомной доли изотопа азот-15



Черт. 2б

Печь муфельная, обеспечивающая температуру 900°C. Секундомер по ГОСТ 5072—79.

Сетки проволочные тканые по ГОСТ 3584—73.

Эксикатор по ГОСТ 25336-82.

Газ-носитель: гелий высокой чистоты.

Ртуть по ГОСТ 4658—73.

Синтетический цеолит СаА.

4.4.2. Подготовка к анализу.

Синтетический цеолит измельчают в фарфоровой ступке, отсеивают на сетке порошок дисперсностью 0,25—0,50 мм, промывают дистиллированной водой по ГОСТ 6709—72 для удаления пыли, высушивают в муфельной печи в течение 4 ч при температуре не более 380°С и охлаждают в эксикаторе на сетках.

Хроматографическую колонку устанавливают в вертикальное положение и засыпают синтетическим цеолитом, уплотняя его вибратором или легким постукиванием снизу. Колонку не досыпают на 1 см и закупоривают сеткой. Затем колонку подсоединяют к хроматографу. Включение хроматографа и подготовку к работе проводят по нормативно-технической документации.

Условия работы хроматографа:

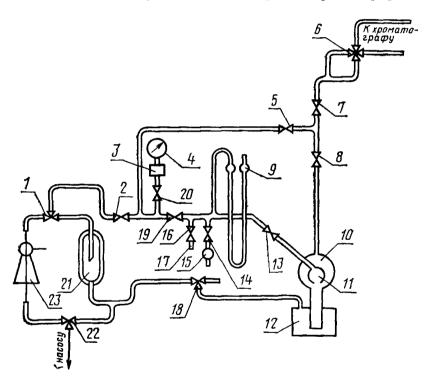
Вид адсорбента — синтетический цеолит С	aА		
Длина колонки, мм			3000
Диаметр колонки, мм			3
Температура колонки, °С			50
Скорость газа-носителя гелия, мл/мин			60
Скорость диаграммной ленты, мм/ч			200
Гок детекторо, мА .			150

Интервал времени удерживания компонентов и расчетные градуировочные коэффициенты приведены в табл. 2.

Таблица 2

Наименование компонента	Расчетный градуировочный коэффициент	Относительное время удерживания, мин
Азот	0,985	7—8
Кислород	1,000	2—3
Окись азота	0,942	13

Установка вакуумная для ввода пробы в хроматограф



1, 18, 22—трехходовые вентили, 2, 5 7; 8, 13, 14, 16, 19, 20—вентили, 3—манометрический преобразователь, 4—вакуумметр 6—четырехходовой вентиль, 9—ртутный манометр, 10—насос Теплера, 11—внутренняя трубка насоса Теплера, 12—резервуар для ртути, 15—сосуд для пробы 17—отросток для присоедине ния ампулы, 21—ловушка, 23—диффузионный насос

Черт 3

4.4.3. Проведение анализа

В ампулу с пробой продукта помещают боек и припаивают к отростку 17 (см. черт. 3). В начальном положении все вентили

установки должны быть закрыты, а вентиль 22 открыт. Включают насос предварительного разрежения, открывают вентили $1;\ 2;\ 20$ и откачивают воздух из установки до остаточного давления 0,13 Πa .

Включают диффузионный насос 23, вентили 1 и 22 устанавливают в положение «диффузионный насос». Остаточное давление измеряют вакуумметром 4. При достижении остаточного давления 0,13 Па закрывают вентиль 20, а вентили 1 и 22 устанавливают в положение «насос предварительного разрежения». Открывая последовательно вентили $\hat{5}$, 14, 16, $\hat{19}$, $\hat{20}$, 7, откачиваю г воздух из установки насосом предварительного разрежения, затем диффузионным насосом. При достижении эстаточного давления 0,13 Па перекрывают вентили 22, 20, 16, 19, 7, 14, вентиль 1 находится в положении «насос предварительного разрежения». Осторожно открывают вентиль 8 и при прекращении изменения уровня ртути в трубке насоса Теплера закрывают вентиль 8. С помощью трехходового вентиля 18 в резервуаре 12 устанавливают атмосферное давление, вентиль 8 открывают и откачивают воздух из насоса Теплера. Эту операцию повторяют 4-5 раз, пока уровень ртути при закрытом вентиле 8 не будет изменяться. Затем вентили 1 и 23 устанавливают в положение «диффузионный насос». Открывая последовательно вентили 8, 7, 14, 16, 19, 20, воздух из установки откачивают с помощью диффузионного насоса до установления давления 0,13 Па. Перекрывают вентиль 19 и с помощью магнита бойком разбивают вентиль 6 (см. черт. 1). При этом анализируемая проба поступает в установки и сосуд 15, перекрывают вентиль 14. Проба в сосуде 15 сохраняется для повторных анализов.

Диффузионный насос отключают, перекрывают вентили 8 и 20, соединяют резервуар 12 при помощи трехходового вентиля 18 с насосом предварительного разрежения, при этом ртуть из насоса Теплера опускается в резервуар 12. Закрывают вентиль 18, осторожно открывают вентиль 13, и проба поступает в насос Теплера.

Вентиль 13 перекрывают. В резервуаре 12 с помощью вентиля 18 устанавливают атмосферное давление; при этом ртуть начинает подниматься в насос Теплера до тех пор, пока не установится равновесие.

К этому времени на диаграмме регистрируется нулевая линия, соответствующая чистому газу-носителю, и можно подавать пробу в хроматограф. Для этого черекрывают вентиль 5, осторожно открывают вентиль 8 и подают пробу. Затем перекрывают вентиль 7. Осторожно открывают четырехходовой вентиль 6, проба поступает в хроматограф. Одновременно засекают время на

секундомере, включают тумблер «Диаграмма», через 10—15 с пе-

рекрывают четырехходовой вентиль 6.

Типовые хроматограммы приведены на черт 4—5. Для повторного анализа систему подготавливают следующим образом: отключают диффузионный насос 24 с помощью вентилей 1 и 23. Открывают вентили 7 и 5, откачивают из установки остаток пробы и газ-носитель до давления 0,13 Па. Перекрывают вентиль 5, подают пробу в хроматограф, как описано выше

4 4 4 Обработка результатов

Массовую долю азота, окиси азота и кислорода (X_i) в процентах вычисляют по формуле

$$X_i = \frac{S_i K_i}{\Sigma S_b} \cdot 100,$$

где S_i — площадь пика определяемого компонента, мм²;

 ΣS_k — сумма приведенных площадей всех пиков, мм²;

Кі - расчетный градуировочный коэффициент

Площадь пика вычисляют, как произведение высоты пика на

его ширину, измеренную на середине высоты.

При применении хромагографов с автоматическим вычислением площади пиков погрешность ее определения должна обеспечивать точность массовой доли газообразного азота, окиси азота и кислорода, указанных в настоящем стандарте.

За результат анализа принимают среднее арифметическое значение \overline{X} , полученное от двух годных параллельных определений и рассчитанное по формуле

$$\overline{X} = \frac{\overline{X_1} + \overline{X_2}}{2}$$
,

где \overline{X}_1 и \overline{X}_2 — результаты первого и второго определения.

Относительное среднее квадратическое отклонение должно составлять

для массовой доли азота — 0,00005;

для суммарной массовой доли окиси азота и кислорода — 0,036

Доверительные границы случайной погрешности должны составлять:

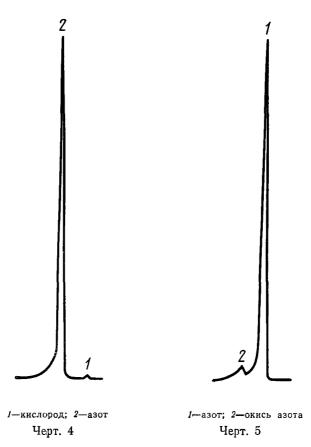
для массовой доли азота $\pm 0,007;$

для суммарной массовой доли окиси азота и кислорода $\pm 0{,}005$

Проверяют годность результатов определений.

Результат считают годным, если выполняется следующее условие:

для массовой доли азота — $(\overline{X}_2 - \overline{X}_1) < 0.014$; для суммарной массовой доли окиси азота и кислорода — $(\overline{X}_2 - \overline{X}_1) < 0.01$.



4.4.1—4.4.4. (Измененная редакция, Изм. № 1).

5. УПАКОВКА, МАРКИРОВКА, ТРАНСПОРТИРОВАНИЕ И ХРАНЕНИЕ

5.1. Продукт упаковывают в стандартные баллоны из легированной стали вместимостью от 0,4 до 8,0 дм³ по ГОСТ 949—73 или в запаянные ампулы с разбивающимся вентилем, изготовленные из стекла марки XC1 или ТХС1 по ГОСТ 21400—75, вместимостью 1100 см³ (см. черт. 6).

(Измененная редакция, Изм. № 1).

- 5.2. В качестве адсорбента в баллоны на 1/3 объема засыпают активированный уголь марки АГ-3 по ГОСТ 20464-75.
 - 5.3. Минимальная масса фасуемого продукта 1 г.

Массу брутто менее 500 г определяют с погрешностью не более 0.05 г, более 500 г — с погрешностью не более 0.5 г.

- 5.4. Подготовку потребительской тары и ее заполнение продуктом проводят по нормативно-технической документации.
- 5.5. По заполнении баллона продуктом на вентиль устанавливают заглушку с прокладкой из фторопласта по ГОСТ 14906-77.

5.6. Давление газа в стеклянных ампулах при заполнении не должно превышать 9,6 · 104 Па.

Давление контролируют

метром.

Максимальное давление газа в баллоне не должно превышать рабочее давление баллона в условиях полной десорбции газообразного азота с адсорбента.

5.7. Стеклянные ампулы должны быть запаяны, баллоны оп-

ломбированы.

5.8. На каждый баллон должна быть наклеена этикетка, на которой указывают:

наименование поставщика; наименование продукта и его

химическую формулу;

массу нетто, брутто;

номер партии;

дату изготовления:

номер паспорта;

показатели качества по настоящему стандарту;

номенклатурный номер

классификатору;

гарантийный срок хранения;

штамп технического контроля;

обозначение настоящего стандарта.

5.9. На стеклянные ампулы наклеивают этикетку с указанием: наименования продукта;

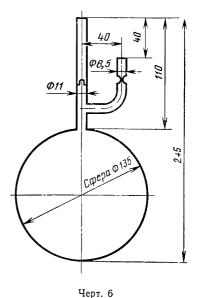
показателей качества по настоящему стандарту;

номера партии;

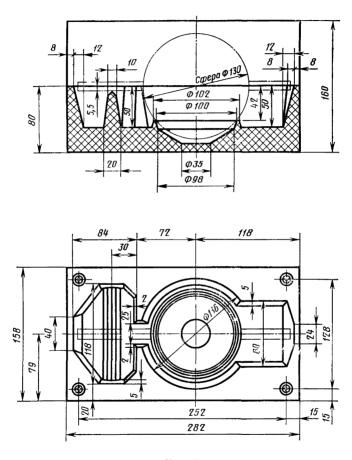
номера паспорта;

массы нетто:

обозначения настоящего стандарта.



5.10. Стеклянные ампулы помещают в специальные пенопластовые амортизаторы (черт. 7).



Черт. 7

 5.11. Стеклянные ампулы в амортизаторах и баллоны должны быть упакованы с применением сухих уплотняющих материалов в ящики, изготовленные из фанеры толщиной 3—10 мм по ГОСТ 3916—69. Размеры ящиков выбирают в соответствии с размерами баллонов и ампул в амортизаторах, а также с учетом рядов предпочтительных чисел по ГОСТ 8032—84. Ящики толщиной 3 мм обивают деревянными планками толщиной 13 мм и шириной 25 мм. Ящики с баллонами для усиления конструкции обивают по торцам стальной лентой по ГОСТ 3560—73.

5.12. Маркируют транспортную тару по ГОСТ 14192-77.

5.13. На баллоны несмываемой краской наносится надпись: «Азот газообразный х. ч.» или «Азот газообразный ос. ч.».

Цвет баллона, надписи и поперечной полосы — по ГОСТ

949—73.

5.14. В транспортную тару вместе с продуктом вкладывают один экземпляр документа о качестве (паспорта) по установленной форме, где указывают:

его номер;

наименование продукта, химическую формулу;

атомную долю изотопа;

массу нетто, брутто;

показатели качества по настоящему стандарту;

дату изготовления;

номер партии;

вид потребительской тары и количество единиц в упаковке; заводской номер баллона.

5.15. Продукт перевозят всеми видами транспорта в соответствии с правилами перевозки грузов, действующими на данном виде транспорта.

5.16. При транспортировании продукт должен быть защищен от воздействия резких перепадов температуры, ударов и падения ящиков.

5.17. Продукт хранят в закрытых помещениях в упаковке изготовителя при температуре не более 40°С. Не разрешается хранить продукт вблизи нагревательных приборов.

6. ГАРАНТИИ ИЗГОТОВИТЕЛЯ

6.1. Изготовитель гарантирует соответствие газообразного азота, обогащенного стабильным изотопом азот-15, требованиям настоящего стандарта при соблюдении условий хранения и транспортирования.

(Измененная редакция, Изм. № 1).

6.2. Гарантийный срок хранения продукта — один год со дня изготовления. По истечении гарантийного срока хранения продукт перед использованием должен быть проверен на соответствие требованиям настоящего стандарта.

Гоуппа Ф15

Изменение № 2 ГОСТ 23644—79 Азот газообразный, обогащенный стабильным изотопом азот-15. Технические условия

Постановлением Государственного комитета Утверждено и введено в лействие СССР по стандартам от 21.02.89 № 288

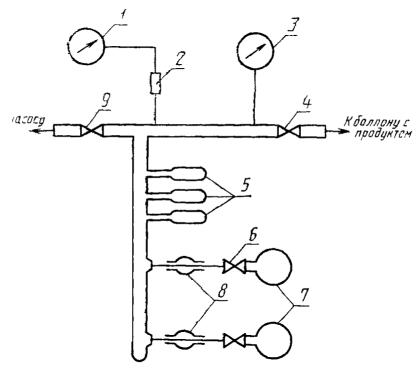
Дата введения 01.07.90

Третий абзац изложить в новой редакции: «Молярная мас-Вволиая часть са (по международным атомным массам 1973 г.) в зависимости от атомной до-

ли изотопа азот-15 — от 28,20 г/моль до 29,98 г/моль»; дополнить абзацем (после третьего) «Марки и пример записи при заказе продукта — по ГОСТ 26335—84».

Пункт 4 1 1 Чертеж 1 заменить новым

Схема установки отбора пробы



1-вакуумметр; 2-манометрический преобразователь, 3-мановакуум метр; 4, 6, 9-вентили; 5-ампулы с пробой для определения атомной доли изотопа азот-15; 7-ампулы с пробой для определения массовой доли азота, окиси азота и кислорода; 8-вакуумные шланги

Черт. 1

Пункт 4.1.2 изложить в новой редакции «4.1.2 Для определения атомной доли изотопа азот-15 пробу отбирают в три ампулы 5 вместимостью $10~{\rm cm}^3$ каждая.

Для определения массовой доли азота, окиси азота и кислорода отбирают

пробу в две ампулы 7 вместимостью 70 см³ каждая Для этого открывают вентиль 9 и откачивают систему до остаточного давления $13 \cdot 10^{-2} - 13 \cdot 10^{-3}$ Па. Давление контролируют вакуумметром 1 (например, типа ВИТ-2А), включенным в систему через манометрический преобразо-

(Продолжение см. с. 290)

ватель 2 типа ПМТ-2 При достижении указанного выше остаточного давления закрывают вентиль 9 и оставляют систему для проверки на герметичность Систему считают герметичной, если показание вакуумметра через 1 ч будет не более $2 \cdot 10^{-3}$ Па После этого открывают вентиль 4 и заполняют ампулы 5 и 7 пробой под давлением $5 \cdot 10^4$ Па Давление газа контролируют мановакуумметром 3 (например, типа ОБМВ 160) Заполнив ампулы вентиль 4 перекрывают»

Пункт 413 Первый абзац изложить в новой редакции «Ампулы 5 отпаивают при помощи газовой горелки, а ампулы 7 снимают с вакуумных шлангов Затем ампулы маркируют, указывают номер партии и дату отбора пробы»

Пункт 4 3 1 Исключить слова «по ГОСТ 6616—74»,

дополнить абзацем «Линейка измерительная по ГОСТ 427—75»

Пункт 434 Первый абзац Экспликацию после слова «соответственно» дополнить словами «пА, которые вычисляют по формуле

$$I_{kij}=h_{kij}$$
 b_{kij} ,

где h_{kij} — высота пика в масс спектре мм

 $b_{\it ktj}$ — масштабный множитель, определяемый выбранной чувствительностью записи данного пика $\frac{\pi A}{MM}$,

k — значение массового числа соответствующего пика», заменить ссылку ГОСТ 11 002—73 на СТ СЭВ 545—77

Пункты 441—443 изложить в новой редакции (кроме черт 4 5 черт 3 заменить новым) «441 Аппаратура, материалы, реактивы

Установка вакуумная для ввода пробы в хроматограф (черт 3)

Насос вакуумный парортутный типа H 50 P Насос предварительного разрежения типа ВН 461 М

Хроматограф лабораторный газовый ЛХМ 8МД

Электропечь сопротивления СНОЛ 1

Вакуумметр типа ВИТ-1 А

Лупа по ГОСТ 25706—83 или микроскоп МИР 12

Пестик 2 по ГОСТ 9147-80

Преобразователь манометрический типа ПМТ-2 Секундомер СОПпр-2а-2—221 по ГОСТ 5072—79

Сито с сеткой проволочной тканой по ГОСТ 6613-86

Ступка 4 по ГОСТ 9147—80

Чашка выпарительная 5 по ГОСТ 9147-80

Эксикатор 1-100 по ГОСТ 25336-82

Вода дистиллированная по ГОСТ 6709—72

Газ-носитель гелий газообразный

Цеолит синтетический СаА

Интервал времени удерживания компонентов приведен в табл 2

Таблина 2

Наименование компонента	Время удерживания, мин
Азот	7—8
Кислород	2—3
Окись азота	13

4 4 2. Подготовка к анализу

Синтетический цеолит измельчают в фарфоровой ступке и отсеивают на си-

те порошок дисперсностью 0,25-0,50 мм

Взвешивают порошок массой $10~\rm f$ с погрешностью $\pm 0~01~\rm r$, помещают в фарфоровую чашку, промывают дистиллированной водой для удаления пыли, высушивают в электропечи в течение 4 ч при температуре не более $380~\rm C$ и охлаждают в эксикаторе

(Продоложение см с. 291)

Наполнение хроматографической колонки, подсоединение к хроматографу, включение хроматографа и подготовку его к работе проводят в соответствии с инструкцией предприятия изготовителя

Режим работы хроматографа

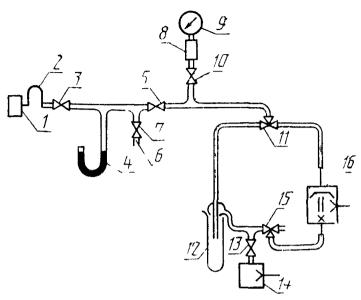
Вид адсорбента — синтетический цеолит	CaA
Длина колонки, мм	3000
Диаметр колонки, мм	3
Температура колонки, °С	5 0
Скорость газа-носителя, см3/мин	60
Скорость движения диаграммной ленты, мм/ч	6 0
Сила тока детектора, мА	120

443 Проведение анализа

Анализ проводят на установке, схема которой представлена на черт. З Ампулу с пробой подсоединяют к отростку 6 В начальном положении все краны установки, кроме крана 13, должны быть закрыты Включают насос предварительного разрежения 14 и через 2—3 мин открывают краны 3, 5, 7, 10, выдвигают шток дозирующего элемента 2 и откачивают воздух до остаточного давления 13,3 Па Давление измеряют вакуумметром 9. Затем при помощи кранов 11 и 15 включают парортутный насос 16 и откачивают воздух из установки до остаточного давления 1,33·10—3 Па Проверяют герметичность установки. Для этого закрывают последовательно краны 3, 5, 7, 10. При помощи кранов 11 и 15 отключают парортутный насос 16. Оставляют в течение 1 ч Затем открывают последовательно краны 3, 5, 7, 10. Если показание вакуумметра 9 не меняется, установку считают герметичной. Перекрывают краны 5, 10, открывают кран апулы с пробой При этом изменяемая смесь наполняет петлю дозирующего элемента 2, к этому времени на диаграмме регистрируется нулевая линия, соответствующая чистому газу-носителю Шток дозирующего элемента 2 переводят в исходное положение При этом измеряемая проба поступает в хроматограф

(Продолжение см. с 292)

Схема вакуумная установки для ввода газообразной пробы в хроматограф



1—хроматограф, 2—дозирующий элемент хроматографа, 3, 5, 7, 10, 13 — краны двухходовые 4 — манометр ртутный, 6 — отросток для присоединения ампулы с пробой, 8 — манометрический преобразователь 9 — вакуумметр, 11, 15 — краны трехходовые 12 — ловушка 14 — насос предварительного разряжения, 16 — парортутный насос

Черт 3

Одновременно засекают время на секундомере и через 10—15 с регистрируют время выхода пиков (см табл 2)

Типовые хроматограммы приведены на черт 4 и 5» Пункт 4 4 4 Формулу расчета X_t изложить в новой редакции

$$X_{i} = \frac{S_{i}}{\Sigma S_{k}} \cdot 100;$$

нсключить слова « K_t — расчетный градуировочный коэффициент», заменить значения 0,00005 на 0,000436, 0,036 на 0,12, \pm 0,007 на \pm 0,04, \pm 0,005 на \pm 0,04

(ИУС № 5 1989 г)

Редактор B. M Лысенкина Технический редактор O H Никитина Корректор Γ . M. Фролова

Сдано в наб $14\,04\,85$ Подп к печ $30\,05\,85$ 1,0 усл п. л 1,125 усл кр -отт. 0,93 уч -изд л. Тираж $10\,000$

	Единица			
Величина	Наименование	Обозначение		
	Hanmenosume	международное	русское	
ОСНОВНЫ	Е ЕДИНИ	цы си		
Длина	метр	m	м	
Macca	килограмм	kg	KF	
Время	секунда	s	С	
Сила электрического тока	амлер	A	A	
Термодинамическая температура	кельвин	K	K	
Количество вещества	моль	mol	моль	
Сила света	кандела	cd	кд	
дополните	, Лрные ет	, Тинипр си	"	
Плоский угол	радиан	rad	рад	
Телесный угол	стерадиан	sr	ср	

ПРОИЗВОДНЫЕ ЕДИНИЦЫ СИ, ИМЕЮЩИЕ СПЕЦИАЛЬНЫЕ НАИМЕНОВАНИЯ

	Единица			Выражение через
Величина	Наименова-	Обозн	ачение	основные и до-
שנוניר יווישיש	ние	междуна- родное	русское	полнительные единицы СИ
Частота	герц	Hz	Гц	c-1
Сила	ньютон	N	н	M·KΓ·C ²
Давление	паскаль	Pa	Пα	M-1 - KT - C-2
Энергия	джоуль	J	Дж	M2 · K Г · C ─2
Мощность	ватт	W	Вт	M2 · KL · C_3
Количество электричества	кулон	C	Кл	c·A
Электрическое напряжение	вольт	V	В	M2-KF-C-3-A-1
Электрическая емкость	фарад	F	Ф	M-2Kr-1. C4.A2
Электрическое сопротивление	ОМ	Ω	Om	M2 · Kr · C -3 · A-2
Электрическая проводимость	сименс	S	Cm	M-2Kr-1.c3.A2
Поток магнитной индукции	вебер	Wb	B 6	M ² · Kr · C ⁻² ·A ⁻¹
Магнитная индукция	тесла	Т	Тл	кг·с-2 · А-1
Индук ность	генри	Н	Гн	M2. KT. C-2. A-2
Световой поток	люмен	lm .	лм	кд - ср
Освещенность	люкс	$1_{\mathbf{X}}$	лк	м ⁻² ⋅ кд ⋅ ср
Активность радионуклида	беккерель	Bq	Бк	c-t
Поглощенная доза ионизирую-	грэй	Gy	Гр	M ² ⋅ C ⁻²
щего излучения		- ,	-	
Эквивалентная доза излучения	зиверт	Sv	3 e	M2 · C-2