



**ГОСУДАРСТВЕННЫЙ СТАНДАРТ
СОЮЗА ССР**

ДИФЕНИЛ ТЕХНИЧЕСКИЙ

ТЕХНИЧЕСКИЕ УСЛОВИЯ

ГОСТ 4254—76

Издание официальное

**ГОСУДАРСТВЕННЫЙ КОМИТЕТ СССР ПО СТАНДАРТАМ
Москва**

ДИФЕНИЛ ТЕХНИЧЕСКИЙ

Технические условия

Technical diphenyl.
SpecificationsГОСТ
4254—76

ОКП 24 1532 0100

Срок действия установлен

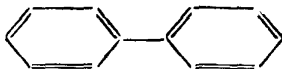
с 01.01.78

до 01.01.93

Несоблюдение стандарта преследуется по закону

Настоящий стандарт распространяется на технический дифенил.
Формулы: эмпирическая $C_{12}H_{10}$

структурная



Молекулярная масса (по международным атомным массам 1971 г.) — 154,22.

Показатели технического уровня, установленные настоящим стандартом, предусмотрены для высшей категории качества.

1. ТЕХНИЧЕСКИЕ ТРЕБОВАНИЯ

1.1а. Дифенил должен быть изготовлен в соответствии с требованиями настоящего стандарта по технологическому регламенту, утвержденному в установленном порядке.

(Введен дополнительно, Изм. № 1).

1.1. По физико-химическим показателям дифенил должен соответствовать требованиям и нормам, указанным в таблице.

Наименование показателя	Норма	Методы анализа
1. Внешний вид	Кристаллы от бесцветного до желтого цвета, однородные без механических примесей	По п. 3.2 настоящего стандарта
2. Температура плавления, °С, не ниже	68	По ГОСТ 4255—75
3. Массовая доля дифенила, %, не менее	99,7	По п. 3.3 настоящего стандарта
4. Зольность, %, не более	0,01	По ГОСТ 1461—75
5. Массовая доля воды, %, не более	Отсутствие	По ГОСТ 2477—65

(Измененная редакция, Изм. № 1, 2).

2. ПРАВИЛА ПРИЕМКИ

2.1. Дифенил принимают партиями. Партией считают любое количество дифенила, сопровождаемого одним документом о качестве.

Документ должен содержать:

- а) товарный знак предприятия изготовителя или наименование предприятия-изготовителя и его товарный знак;
- б) наименование продукта;
- в) номер партии;
- г) массу нетто;
- д) количество мест в партии;
- е) дату изготовления;
- ж) результаты проведенных анализов или подтверждение о соответствии качества дифенила требованиям настоящего стандарта;
- з) обозначение настоящего стандарта.

2.2. При поставке дифенила в цистернах за партию принимают каждую цистерну.

2.3. Объем выборки — по ГОСТ 2517—85.

2.4. При получении неудовлетворительных результатов анализа хотя бы по одному из показателей проводят повторный анализ на удвоенной выборке. Результаты повторного анализа распространяются на всю партию.

(Измененная редакция, Изм. № 1).

3. МЕТОДЫ АНАЛИЗА

3.1. Пробы технического дифенила отбирают по ГОСТ 2517—85. Масса средней пробы должна быть не менее 500 г.

3.2. Внешний вид продукта определяют визуально.

3.3. Определение массовой доли дифенила

3.3.1. Аппаратура и реактивы

Хроматограф газовый ЛХМ—8МД, или другого типа с той же чувствительностью, с детектором по теплопроводности.

Колонки газохроматографические спиральные из нержавеющей стали, длиной 1 м и внутренним диаметром 3 мм.

Каучук силоксановый SE-30 (неподвижная жидкая фаза).

Хроматон N-AW с частицами размером 0,20—0,25 мм (твердый носитель).

Гелий газообразный (газ-носитель).

Микрошприц МШ-10.

Воздух сжатый для питания приборов.

Линейка измерительная металлическая по ГОСТ 427—75.

Лупа измерительная по ГОСТ 25706—83.

Секундомер механический по ГОСТ 5072—79.

Шкаф сушильный лабораторный.

Бензол по ГОСТ 5955—75, х. ч.

Весы лабораторные общего назначения 2-го класса точности по ГОСТ 24104—80 с наибольшим пределом взвешивания 200 г.

(Измененная редакция, Изм. № 2).

3.3.2. Подготовка к анализу

3.3.2.1. Приготовление насадки

Для приготовления насадки в стакане взвешивают (записывая результат взвешивания в граммах с точностью до второго десятичного знака) неподвижную жидкую фазу — силоксановый каучук SE-30 в количестве 5% от массы твердого носителя и растворяют в бензоле. Твердый носитель — хроматон N-AW, взвешенный с погрешностью не более 0,01 г, помещают в круглодонную колбу, заливают полученным раствором и добавляют столько растворителя, чтобы весь носитель был покрыт раствором. Смесь перемешивают встряхиванием в течение 30 мин, а затем испаряют на водяной бане основную массу растворителя при периодическом встряхивании колбы с насадкой. Для полного удаления растворителя насадку в фарфоровой чашке помещают в сушильный шкаф и выдерживают при $(100 \pm 2)^\circ\text{C}$ в течение 40 мин.

(Измененная редакция, Изм. № 2).

3.3.2.2. Заполнение колонок.

Приготовленной насадкой заполняют две чистые сухие спиральные газохроматографические колонки. Колонки заполняют с помощью вакуумнасоса следующим образом: один конец колонки закрывают металлической сеткой и присоединяют к насосу, на другой конец надевают воронку и засыпают насадку, постукивая по колонке.

Колонки помещают в термостат хроматографа и, не присоединяя к детектору, продувают током газа-носителя (гелий) со скоростью 50—60 см³/мин при 200°C в течение 2 ч.

Включение хроматографа и вывод его на рабочий режим производят в соответствии с инструкцией, прилагаемой к прибору.

3.3.3. Проведение анализа

Для определения массовой доли дифенила анализ проводят при двух температурных режимах: при 180 и 240°C. Хроматограмму при 180°C снимают для определения нафталина, а при 240°C — для определения дифенила и изомеров терфенила.

10 г анализируемого технического дифенила растворяют в 15 г бензола в конической колбе с притертой пробкой вместимостью 50 см³. Результат взвешивания в граммах записывают с точностью до первого десятичного знака. Полученный раствор микрошприцем вводят в испаритель хроматографа и снимают хроматограммы при условиях, указанных ниже:

температура термостата, °C	180 или 240
температура испарителя, °C	300
скорость потока газа-носителя, см ³ /мин	60—80
ток детектора, мА	100
объем вводимой пробы, мм ³	2,0
скорость движения диаграммной ленты, мм/ч	1800

Типовые хроматограммы технического дифенила, полученные при 180 и 240°C, приведены на черт. 1, 2.

(Измененная редакция, Изм. № 2).

3.3.4. Обработка результатов

Массовую долю дифенила в анализируемом продукте рассчитывают по двум хроматограммам, полученным при 180 и 240°C.

Массовую долю дифенила (X) в процентах вычисляют по формуле

$$X = \frac{S \cdot 100}{\sum S_i},$$

где S — площадь пика дифенила по хроматограмме, полученной при 240°C, мм²;

$\sum S_i$ — сумма площадей пиков компонентов (дифенила, изомеров терфенила) по хроматограмме, полученной при 240°C, и нафталина (S_1), мм².

Площадь пика нафталина (S_1) в квадратных миллиметрах вычисляют по формуле

$$S_1 = \frac{S_2 \cdot S}{S_3},$$

где S_2 — площадь пика нафталина по хроматограмме, полученной при 180°C, мм²;

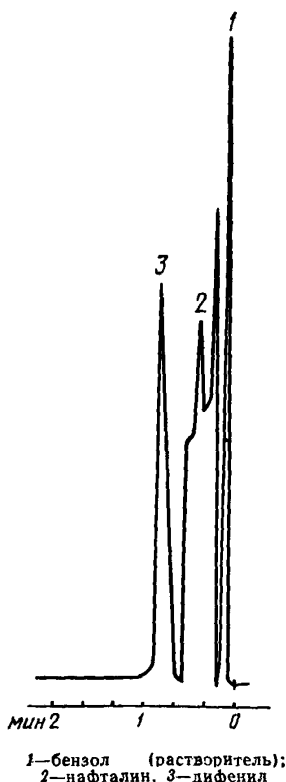
S — площадь пика дифенила по хроматограмме, полученной при 240°C, мм²;

S_3 — площадь пика дифенила по хроматограмме, полученной при 180°C, мм².

Площадь каждого пика вычисляют как произведение высоты пика на его ширину, измеренную на середине высоты.

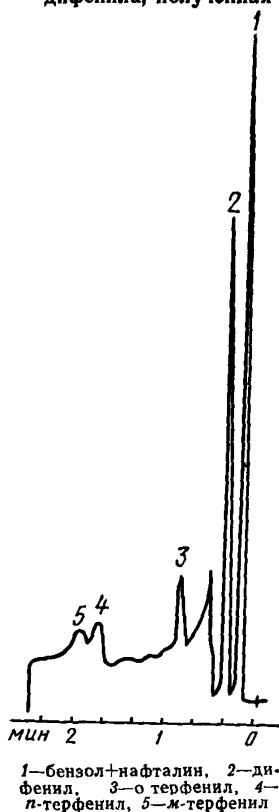
За результат анализа принимают среднее арифметическое двух параллельных определений, допускаемые расхождения между которыми не должны превышать 0,05% при доверительной вероятности $P=0,95$.

Типовая хроматограмма технического дифенила, полученная при 180°C



Черт. 1

Типовая хроматограмма технического дифенила, полученная при 240°C



Черт. 2

(Введен дополнительно, Изм. № 1).

4. УПАКОВКА, МАРКИРОВКА, ТРАНСПОРТИРОВАНИЕ И ХРАНЕНИЕ

4.1. Упаковку, маркировку, транспортирование и хранение дифенила производят по ГОСТ 1510—84.

(Измененная редакция, Изм. № 1).

4.2. Дифенил в соответствии с классификацией опасных грузов по ГОСТ 19433—81 относится к классу 9, подклассу 9.2; шифр группы 9213.

(Введен дополнительно, Изм. № 2).

5. ГАРАНТИИ ИЗГОТОВИТЕЛЯ

5.1. Изготовитель гарантирует соответствие продукта требованиям настоящего стандарта при соблюдении условий хранения и транспортирования.

5.2. Гарантийный срок хранения технического дифенила — один год со дня изготовления.

Разд. 5. (Измененная редакция, Изм. № 1).

6. ТРЕБОВАНИЯ БЕЗОПАСНОСТИ

6.1. Технический дифенил — горючее кристаллическое вещество. Показатели пожаровзрывоопасности, определяемые по ГОСТ 12.1.044—84: температура вспышки в открытом тигле 115—119°C; температура самовоспламенения 541—544°C; концентрационные пределы воспламенения: нижний — 0,7% (по объему) при 110°C, верхний — 5,8% (по объему) при 155°C; нижний предел воспламенения аэрозвеси — 12,6 г/м³.

Первичные средства пожаротушения при загорании небольшого количества дифенила — химическая и воздушно-механическая пена, тонкораспыленная вода.

6.2. При высоких температурах дифенил особо опасен. Других токсичных соединений в воздушной среде не образует. При загорании — тушить в изолирующих противогазах.

6.3. По степени воздействия на организм дифенил относится к высокоопасным веществам (2-й класс опасности по ГОСТ 12.1.007—76).

Предельно допустимая концентрация (ПДК) в воздухе рабочей зоны — 1 мг/м³.

При превышении ПДК дифенил оказывает общетоксическое (угнетение общего состояния, судороги, параличи), раздражающее (дыхательные пути) действие. Кумулятивным действием не обладает.

6.4. Первая помощь при отравлениях — свежий воздух, покой, тепло, при раздражении слизистых оболочек — полоскание

рта, промывание глаз 2%-ным раствором пищевой соды, при попадании на кожу — смывание теплой водой с мылом.

6.5. При работе с дифенилом необходимо применять средства индивидуальной защиты.

6.6. Все работы в помещении с дифенилом должны проводиться с использованием приточно-вытяжной вентиляции, вдали от огня и источников искрообразования.

Места загрузки и выгрузки продукта в помещении должны быть оборудованы местными отсосами, все оборудование и аппаратура должны быть тщательно герметизированы.

Искусственное освещение должно быть выполнено во взрывобезопасном исполнении.

6.7. Требования безопасности при производстве, применении и хранении дифенила должны соответствовать правилам безопасности в нефтеперерабатывающей и нефтехимической промышленности.

Разд. 6. (Измененная редакция, Изм. № 2).

ИНФОРМАЦИОННЫЕ ДАННЫЕ

1. РАЗРАБОТАН И ВНЕСЕН Министерством нефтеперерабатывающей и нефтехимической промышленности СССР

ИСПОЛНИТЕЛИ

Ю. Г. Камбаров, докт. техн. наук, чл.-корр. АН Азерб. ССР (руководитель темы); Н. Л. Аскеров, канд. хим. наук; Р. М. Алиев, докт. техн. наук; Н. Е. Кочеткова; П. А. Амбарцумов

2. УТВЕРЖДЕН И ВВЕДЕН В ДЕЙСТВИЕ Постановлением Государственного комитета стандартов Совета Министров СССР от 25.05.76 № 1280

3. ВЗАМЕН ГОСТ 4254—48

4. Срок первой проверки 1991 г.

5. ССЫЛОЧНЫЕ НОРМАТИВНО-ТЕХНИЧЕСКИЕ ДОКУМЕНТЫ

Обозначение НТД, на который дана ссылка	Номер пункта, подпункта
ГОСТ 12.1.007—76	6.3
ГОСТ 12.1.044—84	6.1
ГОСТ 427—75	3.3.1
ГОСТ 1461—75	1.1
ГОСТ 1510—84	4.1
ГОСТ 2477—65	1.1
ГОСТ 2517—80	2.3; 3.1
ГОСТ 4255—75	1.1
ГОСТ 5072—79	3.3.1
ГОСТ 5955—75	3.3.1
ГОСТ 19433—81	4.2
ГОСТ 24104—80	3.3.1
ГОСТ 25706—83	3.3.1

6. Срок действия продлен до 01.01.93 Постановлением Государственного комитета СССР по стандартам от 09.07.87 1987 г. № 3058

7. ПЕРЕИЗДАНИЕ (ноябрь 1987 г.) с Изменениями № 1, 2, утвержденными в январе 1983 г., июле 1987 г. (ИУС 5—83, 11—87)

Редактор *Н. В. Бобкова*
Технический редактор *Э. В. Митяй*
Корректор *Г. И. Чуйко*

Сдано в наб 11 01 88 Подп в печ 07 06 88 0 75 усл п л 0,75 усл кр -отт 0,41 уч изд л.
Тираж 4000 Цена 3 коп

Ордена «Знак Почета» Издательство стандартов 123840, Москва, ГСП,
Новопресненский пер., д. 3
Вильнюсская типография Издательства стандартов, ул. Даряус и Гирено, 39 Зак 1044.

Величина	Единица		
	Наименование	Обозначение	
		международное	русское

ОСНОВНЫЕ ЕДИНИЦЫ СИ

Длина	метр	m	м
Масса	килограмм	kg	кг
Время	секунда	s	с
Сила электрического тока	ампер	A	А
Термодинамическая температура	кельвин	K	К
Количество вещества	моль	mol	моль
Сила света	кандела	cd	кд

ДОПОЛНИТЕЛЬНЫЕ ЕДИНИЦЫ СИ

Плоский угол	радиан	rad	рад
Телесный угол	стерадиан	sr	ср

ПРОИЗВОДНЫЕ ЕДИНИЦЫ СИ, ИМЕЮЩИЕ СПЕЦИАЛЬНЫЕ НАИМЕНОВАНИЯ

Величина	Единица			Выражение через основные и дополнительные единицы СИ
	Наименование	Обозначение		
		международное	русское	
Частота	герц	Hz	Гц	с ⁻¹
Сила	ньютон	N	Н	м кг с ⁻²
Давление	паскаль	Pa	Па	м ⁻¹ · кг с ⁻²
Энергия	джоуль	J	Дж	м ² кг с ⁻²
Мощность	ватт	W	Вт	м ² кг с ⁻³
Количество электричества	кулон	C	Кл	с А
Электрическое напряжение	вольт	V	В	м ² кг с ⁻³ · А ⁻¹
Электрическая емкость	фарад	F	Ф	м ⁻² кг ⁻¹ · с ⁴ А ²
Электрическое сопротивление	ом	Ω	Ом	м ² · кг с ⁻³ · А ⁻²
Электрическая проводимость	сименс	S	См	м ⁻² кг ⁻¹ · с ³ А ²
Поток магнитной индукции	вебер	Wb	Вб	м ² · кг · с ⁻² А ⁻¹
Магнитная индукция	тесла	T	Тл	кг с ⁻² А ⁻¹
Индуктивность	генри	H	Гн	м ² кг с ⁻² А ⁻²
Световой поток	люмен	lm	лм	кд ср
Освещенность	люкс	lx	лк	м ⁻² кд ср
Активность радионуклида	беккерель	Bq	Бк	с ⁻¹
Поглощенная доза ионизирующего излучения	грэй	Gy	Гр	м ² · с ⁻²
Эквивалентная доза излучения	зиверт	Sv	Зв	м ² · с ⁻²