



ГОСУДАРСТВЕННЫЙ СТАНДАРТ
СОЮЗА ССР

РЕАКТИВЫ

ДИФЕНИЛКАРБАЗОН

ГОСТ 17551-72

Издание официальное

Цена 2 коп.

ГОСУДАРСТВЕННЫЙ КОМИТЕТ СТАНДАРТОВ
СОВЕТА МИНИСТРОВ СССР
Москва

РАЗРАБОТАН Всесоюзным научно-исследовательским институтом химических реактивов и особо чистых химических веществ (ИРЕА)

Зам. директора по научной части Ластовский Р. П.
Руководители темы: Брудзь В. Г., Ротенберг И. Л.
Исполнители: Комиссаренко Л. Д., Петрова Г. Д., Палдина Т. К.

ВНЕСЕН Министерством химической промышленности

Член Коллегии Зимин В. М.

ПОДГОТОВЛЕН К УТВЕРЖДЕНИЮ Отделом химии и нефтепродуктов Государственного комитета стандартов Совета Министров СССР

Начальник отдела Пенязь И. В.
Ст. инженер Иванова Г. К.

Научным отделом стандартизации продукции химической и нефтеперерабатывающей промышленности Всесоюзного научно-исследовательского института стандартизации (ВНИИС)

Зав. отделом Медведева Т. В.
Ст. научный сотрудник Максимова З. А.

УТВЕРЖДЕН Государственным комитетом стандартов Совета Министров СССР 14 января 1972 г. (протокол № 2)

Председатель отраслевой научно-технической комиссии зам. председателя Госстандарта СССР Малышков П. С.
Члены комиссии: Абрамов М. Н., Пенязь И. В., Белова Е. М., Чувильгин В. Г., Гаркаленко К. И., Ушаков В. Б., Лейбчик Л. Г., Тихонов В. Т.

ВВЕДЕН В ДЕЙСТВИЕ Постановлением Государственного комитета стандартов Совета Министров СССР от 14 февраля 1972 г. № 395

Реактивы
ДИФЕНИЛКАРБАЗОН
 Reagents. Diphenilcarbazon

ГОСТ
17551—72

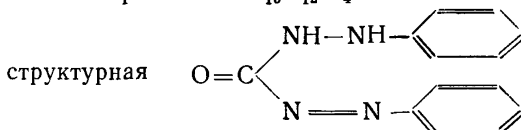
Постановлением Государственного комитета стандартов Совета Министров СССР от 14/II 1972 г. № 395 срок введения установлен

с 1/1 1973 г.

Несоблюдение стандарта преследуется по закону

Настоящий стандарт распространяется на дифенилкарбазон, представляющий собой кристаллический порошок оранжевого цвета; нерастворим в воде; растворим в спирте (при нагревании), хлороформе и бензоле.

Формулы: эмпирическая $C_{13}H_{12}N_4O$



Молекулярная масса (по международным атомным массам 1969 г.) — 240,27.

Стандарт соответствует рекомендации СЭВ по стандартизации РС 2683—70.

1. ТЕХНИЧЕСКИЕ ТРЕБОВАНИЯ

1.1. По физико-химическим показателям дифенилкарбазон должен соответствовать нормам, указанным в таблице.

Наименования показателей	Нормы
	Чистый для анализа (ч.д.а.)
1. Остаток после прокаливания в виде сульфатов, %, не более	0,1
2. Растворимость в спирте	Должен выдерживать испытание по п. 3.3
3. Чувствительность к иону Hg^{2+}	0,001 мг в 5 мл

Издание официальное

Перепечатка воспрещена

2. ПРАВИЛА ПРИЕМКИ

2.1. Правила приемки — по ГОСТ 3885—66.

3. МЕТОДЫ АНАЛИЗА

3.1. Пробы отбирают по ГОСТ 3885—66. Общая масса средней отобранной пробы должна быть не менее 5 г.

3.2. Определение остатка после прокаливания в виде сульфатов

1 г препарата взвешивают с точностью до 0,01 г, помещают в фарфоровый тигель, предварительно прокаленный до постоянной массы и взвешенный с точностью до 0,0002 г, смачивают 1 мл концентрированной серной кислоты (ГОСТ 4204—66). Тигель нагревают на песчаной бане до прекращения выделения паров серной кислоты и прокаливают в муфельной печи при 600—700°С до постоянной массы.

Препарат считают соответствующим требованиям настоящего стандарта, если масса остатка после прокаливания не будет превышать 1 мг.

3.3. Определение растворимости в спирте

3.3.1. *Применяемые реактивы и приборы:*

спирт этиловый ректификованный (гидролизный) высшей очистки;

пробирки стеклянные по ГОСТ 10515—63, тип ПХ.

3.3.2. *Проведение анализа*

0,2 г препарата взвешивают с точностью до 0,001 г, помещают в пробирку и растворяют при нагревании на водяной бане в 20 мл спирта.

Препарат считают соответствующим требованиям настоящего стандарта, если раствор будет прозрачным и на дне пробирки не будет нерастворимого остатка.

Раствор сохраняют для определения чувствительности к иону Hg^{2+} .

3.4. Определение чувствительности к иону Hg^{2+}

3.4.1. *Применяемые реактивы, растворы и приборы:*

дифенилкарбазон, 1%-ный спиртовой раствор; готовят по п. 3.3 настоящего стандарта;

раствор, содержащий Hg^{2+} , готовят по ГОСТ 4212—62, соответствующим разбавлением готовят раствор, содержащий 0,001 мг/мл Hg^{2+} ;

вода дистиллированная по ГОСТ 6709—53;

пробирки стеклянные по ГОСТ 10515—63, тип ПНШ.

3.4.2. *Проведение анализа*

В четыре одинаковые пробирки вместимостью 10—20 мл помещают: в первую 0,001 мг Hg^{2+} , во вторую 0,002 мг Hg^{2+} , в третью

0,003 мг Hg^{2+} и в четвертую 0,004 мг Hg^{2+} (соответственно 1, 2, 3 и 4 мл раствора, содержащего 0,001 мг/мл Hg^{2+}). Пятую пробирку оставляют для контрольного раствора.

Во всех пробирках объемы растворов доводят водой до 5 мл, перемешивают, прибавляют по 0,05 мл раствора препарата и снова перемешивают.

Препарат считают соответствующим требованиям настоящего стандарта, если наблюдаемая через 5 мин в проходящем свете на фоне молочного стекла светло-фиолетовая окраска раствора в первой пробирке будет отличаться от окраски контрольного раствора и во всех пробирках интенсивность окрасок будет отчетливо видна.

4. УПАКОВКА, МАРКИРОВКА, ТРАНСПОРТИРОВАНИЕ И ХРАНЕНИЕ

4.1. Препарат упаковывают и маркируют в соответствии с ГОСТ 3885—66.

Вид упаковки: Бо-5л, Про-5л.

Группа фасовки: I, II, III.

На этикетке дополнительно должен быть указан гарантийный срок хранения.

4.2. Препарат транспортируют всеми видами транспорта в соответствии с правилами перевозок грузов, действующими на данном виде транспорта.

4.3. Препарат хранят в закрытой таре в крытых складских помещениях.

5. ГАРАНТИИ ИЗГОТОВИТЕЛЯ

5.1. Готовая продукция должна быть принята техническим контролем предприятия-изготовителя. Изготовитель должен гарантировать соответствие всего поставляемого дифенилкарбазона требованиям настоящего стандарта при соблюдении потребителем условий хранения, установленных стандартом.

5.2. Гарантийный срок хранения препарата — три года со дня изготовления.

Редактор *А. С. Пшеничная*

Сдано в наб. 22/II 1972 г. Подп. в печ. 28/III 1972 г. 0,375 п. л. Тир. 10000

Издательство стандартов, Москва, Д-22, Новопресненский пер., 3
Тип «Московский печатник». Москва, Лялин пер., 6 Зак. 228

МЕЖДУНАРОДНАЯ СИСТЕМА ЕДИНИЦ (СИ)

Величина	Единица		
	Наименование	Обозначение	
		русское	международное
ОСНОВНЫЕ ЕДИНИЦЫ			
ДЛИНА	метр	м	m
МАССА	килограмм	кг	kg
ВРЕМЯ	секунда	с	s
СИЛА ЭЛЕКТРИЧЕСКОГО ТОКА	ампер	А	A
ТЕРМОДИНАМИЧЕСКАЯ ТЕМПЕРАТУРА КЕЛЬВИНА	кельвин	К	K
СИЛА СВЕТА	кандела	кд	cd
ДОПОЛНИТЕЛЬНЫЕ ЕДИНИЦЫ			
Плоский угол	радиан	рад	rad
Телесный угол	стерадиан	ср	sr
ПРОИЗВОДНЫЕ ЕДИНИЦЫ			
Площадь	квадратный метр	м ²	m ²
Объем, вместимость	кубический метр	м ³	m ³
Плотность	килограмм на кубический метр	кг/м ³	kg/m ³
Скорость	метр в секунду	м/с	m/s
Угловая скорость	радиан в секунду	рад/с	rad/s
Сила; сила тяжести (вес)	ньютон	Н	N
Давление; механическое напряжение	паскаль	Па	Pa
Работа; энергия; количество теплоты	джоуль	Дж	J
Мощность; тепловой поток	ватт	Вт	W
Количество электричества; электрический заряд	кулон	Кл	C
Электрическое напряжение, электрический потенциал, разность электрических потенциалов, электродвижущая сила	вольт	В	V
Электрическое сопротивление	ом	Ом	Ω
Электрическая проводимость	сименс	См	S
Электрическая емкость	фарада	Ф	F
Магнитный поток	вебер	Вб	Wb
Индуктивность, взаимная индуктивность	генри	Г	H
Удельная теплоемкость	джоуль на килограмм-кельвин	Дж/(кг·К)	J/(kg·K)
Теплопроводность	ватт на метр-кельвин	Вт/(м·К)	W/(m·K)
Световой поток	люмен	лм	lm
Яркость	кандела на квадратный метр	кд/м ²	cd/m ²
Освещенность	люкс	лк	lx

МНОЖИТЕЛИ И ПРИСТАВКИ ДЛЯ ОБРАЗОВАНИЯ ДЕСЯТИЧНЫХ КРАТНЫХ И ДОЛЬНЫХ ЕДИНИЦ И ИХ НАИМЕНОВАНИЙ

Множитель, на который умножается единица	Приставка	Обозначение		Множитель, на который умножается единица	Приставка	Обозначение	
		русское	международное			русское	международное
10 ¹²	тера	Т	T	10 ⁻²	(санти)	с	c
10 ⁹	гига	Г	G	10 ⁻³	милли	м	m
10 ⁶	мега	М	M	10 ⁻⁶	микро	мк	μ
10 ³	кило	к	k	10 ⁻⁹	нано	н	n
10 ²	(гекто)	г	h	10 ⁻¹²	пико	п	p
10 ¹	(дека)	да	da	10 ⁻¹⁵	фемто	ф	f
10 ⁻¹	(деци)	д	d	10 ⁻¹⁸	атто	а	a

Примечание: В скобках указаны приставки, которые допускается применять только в наименованиях кратных и дольных единиц, уже получивших широкое распространение [например, гектар, декалитр, дециметр, сантиметр].