



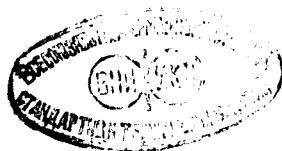
www.rttd-gost.narod.ru
ГОСУДАРСТВЕННЫЙ СТАНДАРТ
СОЮЗА ССР

ЛАТЕКСЫ КАУЧУКОВЫЕ

ОПРЕДЕЛЕНИЕ рН

**ГОСТ 28655—90
(ИСО 976—86)**

Издание официальное



Б8 7-90/587

5 коп.

**ГОСУДАРСТВЕННЫЙ КОМИТЕТ СССР ПО УПРАВЛЕНИЮ
КАЧЕСТВОМ ПРОДУКЦИИ И СТАНДАРТАМ**

Москва

УДК 678.031:543.06:006.354

Группа Л69

ГОСУДАРСТВЕННЫЙ СТАНДАРТ СОЮЗА ССР

ЛАТЕКСЫ КАУЧУКОВЫЕ

ГОСТ

Определение рН

28655—90

Rubber Latexes
Determination of pH

(ИСО 976—86)

ОКСТУ 2209

Дата введения 01.07.91

1. НАЗНАЧЕНИЕ И ОБЛАСТЬ ПРИМЕНЕНИЯ

Настоящий стандарт устанавливает метод определения рН латекса натурального каучука, содержащего антикоагулянты. Метод предложен для некоторых типов процессов концентрирования, а также для определения рН латексов синтетического каучука.

П р и м е ч а н и я .

1. Точность метода снижается при рН выше 11.
2. Дополнения и изменения, допускаемые к применению в народном хозяйстве в комплексе с требованиями настоящего стандарта, приведены в приложении.

2. ПРИГОТОВЛЕНИЕ ПРОБ

Пробы готовят одним из методов, указанных в ИСО 123.

3. РЕАКТИВЫ

Используют реактивы, которые определены изготовителем рН-метров, или готовые аналитические растворы с известным рН. Если это требование нельзя выполнить, готовят стандартные растворы, используя только аналитически чистые реактивы и дистиллированную воду без углекислого газа или воду эквивалентной чистоты.

Тетраборат натрия (бура), раствор 0,01 моль/дм³.

Растворяют 3,814 г декагидрата тетрабората натрия ($\text{Na}_2\text{B}_4\text{O}_7 \times 10\text{H}_2\text{O}$) в воде и разбавляют до 1000 см³ в мерной колбе. Раствор хранят в химически стойкой стеклянной посуде или полиэтиленовом сосуде с известковой ловушкой для углекислого газа. Приготовленный раствор имеет рН = 9,20 при 23°C.

Издание официальное

Перепечатка воспрещена

© Издательство стандартов, 1990

С. 2 ГОСТ 28655—90

4. ПРИБОРЫ

Применяют обычные лабораторные приборы и pH-метр со стеклянным и насыщенным каломельным электродами, позволяющие считывать показания до 0,02 единиц. Стеклянный электрод предназначен для растворов с pH до 13.

Причение. Для методик, указанных в стандарте, используют стеклянную посуду, градуированную в кубических сантиметрах или миллилитрах.

5. ПРОВЕДЕНИЕ ИЗМЕРЕНИЙ

5.1. Калибровка pH-метра

pH-метр калибруют в соответствии с инструкцией изготовителя в интервале 2 единиц pH по латексу, применяя готовые растворы с известным pH. При необходимости используют растворы буры. Калибровку проводят при равновесной температуре $(23 \pm 1)^\circ\text{C}$, $(27 \pm 1)^\circ\text{C}$ (для тропических стран). Показания должны согласоваться в пределах 0,05 единиц pH.

5.2. Определение pH латекса

Электроды промывают водой и вытирают досуха мягкой промокательной бумагой. Латекс доводят до равновесной температуры в соответствии с п. 6.1, погружают в него электроды и измеряют pH.

При проведении серии измерений pH-метр повторно калибруют в соответствии с п. 5.1 каждые 30 мин или чаще в зависимости от изменения показаний.

Любую пленку каучука, остающуюся на стеклянном электроде после промывки водой, необходимо удалять растворителем перед помещением электродов на хранение для повторного использования.

Не использующиеся стеклянные электроды держат в воде, а каломельные электроды — в насыщенном растворе хлористого калия.

Измерения необходимо дублировать, при этом результаты должны воспроизводиться в пределах 0,1 единиц pH.

7. ПРОТОКОЛ ИСПЫТАНИЯ

Протокол испытания должен содержать следующую информацию:

- 1) ссылку на настоящий стандарт;
- 2) все детали, касающиеся идентификации пробы;
- 3) значения pH латекса с точностью до 0,1 единиц и температуру измерения;
- 4) отклонения, отмеченные в процессе измерения;
- 5) операции, не включенные в настоящий стандарт или стандарты, на который сделана ссылка, или выполненные как возможные.

ГОСТ 28655—90 С. 3

ПРИЛОЖЕНИЕ

**ДОПОЛНЕНИЯ И ИЗМЕНЕНИЯ, ДОПУСКАЕМЫЕ К ПРИМЕНЕНИЮ
В НАРОДНОМ ХОЗЯЙСТВЕ**

**Раздел 4
«4. ПРИБОРЫ»**

Применяют обычные лабораторные приборы и pH-метр со стеклянным и насыщенным каломельным электродами или стеклянным и хлорсеребряным электродами, позволяющие снимать показания до 0,02 единиц. Стеклянный электрод предназначен для растворов pH до 13.

Примечание. Для методик, указанных в стандарте, используют стеклянную посуду, градуированную в кубических сантиметрах или миллилитрах*.

С. 4 ГОСТ 28655—90

ИНФОРМАЦИОННЫЕ ДАННЫЕ

1. ВНЕСЕН Министерством химической и нефтехимической промышленности СССР

2. Постановлением Государственного комитета СССР по управлению качеством продукции и стандартам от 30.08.90 № 2488 введен в действие государственный стандарт СССР ГОСТ 28655—90, в качестве которого непосредственно применен международный стандарт ИСО 976—86, с 01.07.91

3. ССЫЛОЧНЫЕ НОРМАТИВНО-ТЕХНИЧЕСКИЕ ДОКУМЕНТЫ

Раздел, в котором приведена ссылка	Обозначение соответствующего стандарта	Обозначение соответствующего нормативно-технического документа, на который дана ссылка
2	ИСО 123	

www.rtild-gost.narod.ru

Редактор *P. С. Федорова*
Технический редактор *B. Н. Прусакова*
Корректор *B. М. Кануркина*

Сдано в наб. 19.09.90 Подп. в печ. 13.11.90 0,5 усл. кв. л. 0,5 усл. кр.-отт. 0,19 уч.-изд. л.
Тираж 5 000 Цена 5 к.

Ордена «Знак Почета» Издательство стандартов, 123557, Москва, ГСП, Новопресненский пер., 3
Тип. «Московский печатник». Москва, Лялин пер., 6. Зак. 2241

5 коп.

Величина	Единица		
	Наименование	Обозначение	
		международное	русское

ОСНОВНЫЕ ЕДИНИЦЫ СИ

Длина	метр	м	м
Масса	килограмм	kg	кг
Время	секунда	s	с
Сила электрического тока	ампер	A	А
Термодинамическая температура	kelвин	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	c^{-1}	
Сила	ньютон	N	Н	$m \cdot kg \cdot c^{-2}$	
Давление	паскаль	Pa	Па	$m^{-1} \cdot kg \cdot c^{-2}$	
Энергия	дюйль	J	Дж	$m^2 \cdot kg \cdot c^{-2}$	
Мощность	вотт	W	Вт	$m^2 \cdot kg \cdot c^{-3}$	
Количество электричества	кулон	C	Кл	$c \cdot A$	
Электрическое напряжение	вольт	V	В	$m^2 \cdot kg \cdot c^{-3} \cdot A^{-1}$	
Электрическая емкость	фарад	F	Ф	$m^{-2} kg^{-1} \cdot c^4 \cdot A^2$	
Электрическое сопротивление	ом	Ω	Ом	$m^2 \cdot kg \cdot c^{-3} \cdot A^{-2}$	
Электрическая проводимость	сименс	S	См	$m^{-2} kg^{-1} \cdot c^3 \cdot A^2$	
Поток магнитной индукции	вебер	Wb	Вб	$m^2 \cdot kg \cdot c^{-2} \cdot A^{-1}$	
Магнитная индукция	tesла	T	Тл	$kg \cdot c^{-2} \cdot A^{-1}$	
Индуктивность	генри	H	Гн	$m^2 \cdot kg \cdot c^{-2} \cdot A^{-2}$	
Световой поток	люмен	lm	лм	кд · ср	
Освещенность	люкс	lx	лк	$m^{-2} \cdot кд \cdot ср$	
Активность радионуклида	беккерель	Bq	Бк	c^{-1}	
Поглощенная доза ионизирующего излучения	грэй	Gy	Гр	$m^2 \cdot c^{-2}$	
Эквивалентная доза излучения	зиверт	Sv	Зв	$m^2 \cdot c^{-2}$	