

**КАУЧУКИ СИНТЕТИЧЕСКИЕ  
СТЕРЕОРЕГУЛЯРНЫЕ БУТАДИЕНОВЫЕ**

**МЕТОД ОПРЕДЕЛЕНИЯ СПОСОБНОСТИ К КРИСТАЛЛИЗАЦИИ**

**Издание официальное**

## МЕЖГОСУДАРСТВЕННЫЙ СТАНДАРТ

КАУЧУКИ СИНТЕТИЧЕСКИЕ СТЕРЕОРЕГУЛЯРНЫЕ  
БУТАДИЕНОВЫЕ

## Метод определения способности к кристаллизации

Stereoregular butadiene synthetic rubbers.  
Method for determination of crystallizability

ГОСТ  
19920.15-74\*

ОКСТУ 2209

Постановлением Государственного комитета стандартов Совета Министров СССР от 16 июля 1974 г. № 1689  
дата введения установлена

01.01.75

Снято ограничение срока действия Постановлением Госстандарта от 28.11.91 № 1834

Настоящий стандарт распространяется на бутадиеновые стереорегулярные синтетические каучуки и устанавливает метод определения способности к кристаллизации.

Сущность метода заключается в определении кинетики кристаллизации при температуре минус 30 °С, осуществляемой дилатометрическим методом, основанным на свойстве полимеров изменять плотность при образовании кристаллической фазы.

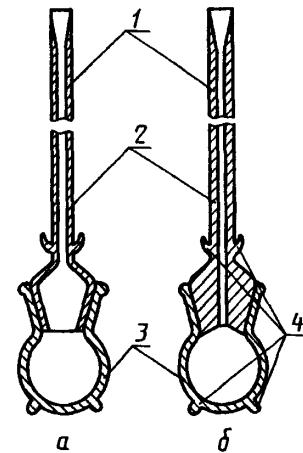
## 1. АППАРАТУРА, МАТЕРИАЛЫ И РЕАКТИВЫ

1.1. Для определения способности к кристаллизации применяют: кристаллостат любого типа, обеспечивающий температуру минус (30,0±0,2) °С; дилатометр с рабочим объемом 3—4 см<sup>3</sup>; трубку капиллярную, внутренним диаметром приблизительно 1 мм, длиной 700 мм, присоединенную на шлифе к резервуару дилатометра (черт. 1); насос форвакуумный любого типа; спирт этиловый технический по ГОСТ 17299—78, подкрашенный чернилами любого цвета (рабочая жидкость); весы лабораторные по ГОСТ 24104—88.  
(Измененная редакция, Изм. № 1).

## 2. ПОДГОТОВКА К ИСПЫТАНИЮ

В резервуар предварительно взвешенного с погрешностью не более 0,0002 г дилатометра плотно укладывают небольшими кусочками каучук, взятый от объединенной пробы, приготовленной по п. 4.3 ГОСТ 27109—86, и снова взвешивают с той же погрешностью.

Полимер должен быть без пор, при их наличии каучук предварительно прессуют под давлением 100—150 кгс/см<sup>2</sup> в плунжерной форме при (100±5) °С в течение 20 мин, после чего, не снимая давления, охлаждают до комнатной температуры. В заполненный резервуар вставляют капиллярную трубку, шлиф которой смазан вакуумной смазкой (типа Рамзая). Шлиф трубки следует хорошо притереть к резервуару дилатометра, после этого резервуар и капиллярную трубку надежно соединяют вместе, используя отростки, имеющиеся внизу резервуара и на конце капиллярной трубки. Дилатометр с капиллярной трубкой (б — для экспресс-метода).



1 — верхняя расширенная часть капиллярной трубки; 2 — капиллярная трубка; 3 — резервуар дилатометра; 4 — отростки

Черт. 1

Издание официальное

Перепечатка воспрещена

\* Издание (июль 2000 г.) с Изменением № 1, утвержденным в сентябре 1992 г. (ИУС 12—92)

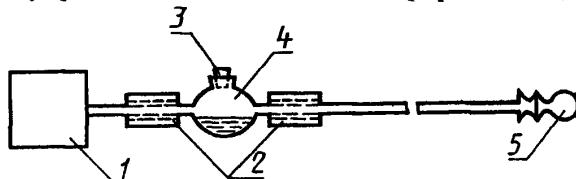
© Издательство стандартов, 1974  
© ИПК Издательство стандартов, 2000

## С. 2 ГОСТ 19920.15—74

Заполнение дилатометра рабочей жидкостью может осуществляться двумя способами:  
а) дилатометр вакуумируют в течение 10—15 мин при помощи форвакуумного насоса, после этого под вакуумом вводят в него рабочую жидкость.

Схема устройства для заполнения дилатометра рабочей жидкостью представлена на черт. 2;

Схема устройства для заполнения дилатометра рабочей жидкостью



1 — насос форвакуумный; 2 — трубы резиновые; 3 — пробка резиновая; 4 — кювета с рабочей жидкостью; 5 — дилатометр

Черт. 2

б) для экспресс-метода используют дилатометр (черт. 1б), конструкция которого позволяет исключить вакуумирование.

В этом случае дилатометр заполняют следующим образом:

резервуар дилатометра с испытуемым полимером до краев заполняют рабочей жидкостью. Капиллярную трубку осторожно вставляют сверху, при этом жидкость поднимается по капилляру. В расширенную верхнюю часть капиллярной трубки доливают рабочую жидкость, после этого резервуар дилатометра нагревают на водяной бане до тех пор, пока жидкость в капилляре не соединится с жидкостью, находящейся в верхней части капилляра.

Перед началом опыта заполненный любым способом дилатометр прогревают при (50—55) °С в течение 30 мин для полного исключения кристаллической фазы в образце.

Для отсчета уровня рабочей жидкости на капиллярной трубке закрепляют подвижную линейку длиной 30 см с ценой деления 1 мм.

(Измененная редакция, Изм. № 1).

### 3. ПРОВЕДЕНИЕ ИСПЫТАНИЯ

3.1. Дилатометр помещают в рабочую камеру криостата, в котором предварительно устанавливают температуру минус (30,0±0,2) °С и выдерживают при этой температуре в течение 5—10 мин. Подвижную линейку перемещают вдоль капилляра до совмещения нулевого деления с уровнем жидкости в капилляре. В ходе процесса кристаллизации уровень жидкости понижается. Через каждые 10 мм изменения уровня записывают время от начала нулевого отсчета уровня в минутах и его положение в миллиметрах до тех пор, пока уровень не перестанет изменяться.

(Измененная редакция, Изм. № 1).

### 4. ОБРАБОТКА РЕЗУЛЬТАТОВ

4.1. Отношение уменьшения удельного объема ( $\Delta V$ ), происходящего в каучуках за счет кристаллизации, к первоначальному объему ( $V$ ) при данной температуре в процентах вычисляют по формуле

$$\frac{\Delta V}{V} = \frac{\pi \cdot d^2 \cdot \rho \cdot \Delta h \cdot 100}{4m[1 - \beta(20 - t_{\text{оп}})]},$$

где  $d$  — диаметр капилляра, мм;

$\rho$  — плотность образца при комнатной температуре, равная для каучука СКД 0,91 г/см<sup>3</sup>;

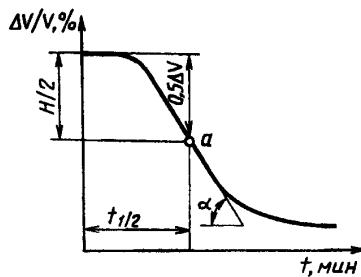
$\Delta h$  — изменение высоты столба жидкости в капилляре, мм;

$m$  — масса полимера, г;

$\beta$  — температурный коэффициент объемного расширения образца для каучука СКД, равный  $6,6 \cdot 10^{-4}$  град<sup>-1</sup>;

$t_{\text{оп}}$  — температура, при которой проводят опыт (минус 30 °С).

Откладывая вычисленные значения  $\frac{\Delta V}{V}$  в процентах по оси ординат и время от начала нулевого отсчета уровня в мин по оси абсцисс, получаем кривую, общий вид которой приведен на черт. 3.



Черт. 3

Способность полимеров к кристаллизации характеризуется тремя величинами: максимальной скоростью ( $v$ ) в процентах/час, полупериодом ( $t^{1/2}$ ) в минутах и глубиной кристаллизации ( $H$ ) в процентах.

Максимальная скорость кристаллизации определяется как  $\operatorname{tg} \alpha$  наклона касательной в точке перегиба кривой  $a$  (черт. 3). Отрезок времени, необходимый для достижения максимальной скорости кристаллизации,  $t^{1/2}$  соответствует времени полупериода кристаллизации каучука при данной температуре.

За глубину кристаллизации принимают удвоенное значение изменения объема к моменту достижения максимальной скорости кристаллизации.

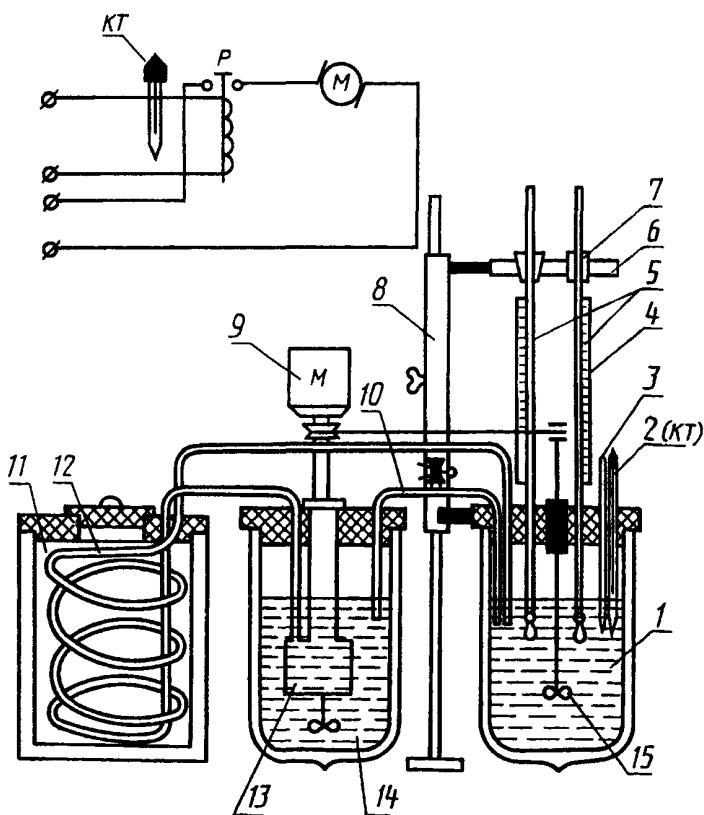
## ПРИНЦИПИАЛЬНАЯ СХЕМА КРИОСТАТА, ПРИМЕНЯЕМАЯ ДЛЯ ОПРЕДЕЛЕНИЯ СПОСОБНОСТИ КАУЧУКА К КРИСТАЛЛИЗАЦИИ

Для определения способности каучука к кристаллизации рекомендуется использовать низкотемпературный криостат полуавтоматического действия, позволяющий вести длительные дилатометрические измерения одновременно для десяти образцов полимеров.

Температура в рабочей камере криостата регулируется с погрешностью  $\pm 0,2$  °С в пределах от минус 60 до плюс 20 °С.

На чертеже представлены общая и электрическая схемы установки для определения способности каучука к кристаллизации.

Установка состоит из трех основных частей: рабочей камеры 1, вспомогательного сосуда 14 и холодильника 11.



Принцип действия прибора следующий: этиловый спирт, охлажденный в холодильнике при помощи насоса 13, находящегося во вспомогательном сосуде, перегоняется в рабочую камеру криостата, где помещаются резервуары дилатометров, заполненные исследуемым веществом. Дилатометры снабжены шкалами 4 и укреплены в пробках 7 на кронштейне 6, установленном на стойке 8.

Рабочая и вспомогательная камеры представляют собой цилиндрические сосуды Дьюара вместимостью около 3 дм<sup>3</sup> каждый. Рабочая камера закрывается текстолитовой пробкой, в которую вмонтирована мешалка 15, служащая для выравнивания температуры. В пробке имеется тринацать отверстий; из них десять для дилатометров 5, два для контактного 2 и контрольного 3 термометров и одно для сифона 10.

Вспомогательный сосуд также закрыт текстолитовой пробкой, на которой закреплен центробежный насос 13. Холодильником прибора служит теплоизолированный медный сосуд вместимостью 6 л, внутри которого помещен медный змеевик. В холодильник, примерно на одну треть заполненный спиртом, загружается измельченная твердая углекислота в количестве 3—4 кг, которая хорошо смачивается спиртом. Такого запаса углекислоты достаточно на 8—9 ч непрерывной работы прибора. Рабочая и вспомогательная камеры, а также змеевик, заполнены этиловым спиртом.

В начале опыта контактный термометр устанавливается на нужную температуру, затем в электрическую цепь включается мотор 9, приводящий в действие насос и мешалку. Спирт, охлажденный в змеевике 12,

начинает перекачиваться в рабочую камеру. Избыток спирта в камере 1 через сифон 10 переливается во вспомогательную камеру 14. Во время этого процесса при помощи мешалки 15, соединенной с мотором 9, происходит выравнивание температуры в рабочей камере.

По достижении в камере требуемой температуры электрическая цепь размыкается и с помощью реле  $P$  выключается мотор, при этом насос и мешалка останавливаются.

Охлаждение рабочего резервуара от температуры плюс 20 до минус 60 °С происходит приблизительно за 15 мин. Расход двуокиси углерода не превышает 9—10 кг в сутки при непрерывной эксплуатации прибора.

(Измененная редакция, Изм. № 1).

Редактор *М.И.Максимова*  
Технический редактор *Н.С.Гришанова*  
Корректор *М.С.Кабашова*  
Компьютерная верстка *А.Н.Золотаревой*

Изд. лиц. № 02354 от 14.07.2000. Сдано в набор 22.06.2000. Подписано в печать 21.08.2000. Усл.печл. 0,93. Уч.-изд.л. 0,50.  
Тираж 100 экз. С 5700. Зак. 730.

---

ИПК Издательство стандартов, 107076, Москва, Колодезный пер., 14.

Набрано в Издательстве на ПЭВМ

Филиал ИПК Издательство стандартов — тип. “Московский печатник”, 103062, Москва, Лялин пер., 6.  
Плр № 080102