

СССР  
—  
Всесоюзный  
комитет стандартов  
при Совнаркome  
Союза ССР

ГОСУДАРСТВЕННЫЙ  
СТАНДАРТ

СИЛИКАТ НАТРИЯ  
РАСТВОРИМЫЙ  
(силикат-глыба)

ГОСТ  
917—41\*

Группа Л14

Несоблюдение стандарта преследуется по закону

Цена 3 коп.

Перепечатка воспрещена

## I. ОПРЕДЕЛЕНИЕ И НАЗНАЧЕНИЕ

1. Силикат натрия растворимый (силикат-глыба) представляет собой твердый аморфный сплав растворимого стекла.

Силикат-глыба применяется для изготовления жидкого стекла.

## II. КЛАССИФИКАЦИЯ

2. В зависимости от исходных материалов, применяемых для варки силикат-глыбы, последняя подразделяется

- а) на содовую,
- б) на содово-сульфатную,
- в) на сульфатную.

## III. ТЕХНИЧЕСКИЕ УСЛОВИЯ

3. Химический состав и модуль силиката натрия должны соответствовать следующим показателям табл. 1.

Таблица 1

Название показателей	Виды силикат-глыбы		
	Содовая	Содово-сульфатная	Сульфатная
1. Химический состав в %:			
а) кремнезем (ангидрид кремневой кислоты— $\text{SiO}_2$ )	71,5—73	70—72,50	70—72,50
б) окись железа и окись алюминия ( $\text{Fe}_2\text{O}_3 + \text{Al}_2\text{O}_3$ ) не более . . . . .	0,70	1,20	1,5—2,0
в) окись кальция ( $\text{CaO}$ ) не более . . . . .	0,40	0,60	0,80
г) серный ангидрид ( $\text{SO}_3$ ) не более . . . . .	0,36	1,50	2,00
д) окись натрия ( $\text{Na}_2\text{O}$ )	26—27,50	25—27,50	25—27,50
2. Модуль силиката натрия . . .	2,65—3,00	2,63—3,00	2,63—3,00

## Примечания:

1. Под модулем подразумевают отношение числа грамм-молекул, кремнезема ( $\text{SiO}_2$ ) к числу грамм-молекул оксида натрия ( $\text{Na}_2\text{O}$ ) в продукте, вычисляемое по формуле:

$$M = \frac{A}{D} \cdot 1,032,$$

Внесен Народным  
комисариатом про-  
мышленности строитель-  
ных материалов СССР

Утвержден Всесоюзным  
комитетом стандартов  
28/VI 1941 г.

Срок введения  
1/IX 1941 г.

\* Перегздание (с изменениями, внесенными в стандарт). Июль 1963 г.

где:

$A$  — процентное содержание  $\text{SiO}_2$ ,

$D$  — процентное содержание  $\text{Na}_2\text{O}$ ,

1,032 — отношение молекулярного веса окиси натрия к молекулярному весу кремнезема.

2. Для флотации, изготовления фарфоровых изделий, для нефтеперерабатывающей промышленности, для целей придания кислотостойкости материалам и изделиям допускается производство силикат-глыбы содовой, содово-сульфатной и сульфатной с модулем и химическим составом, устанавливаемым по согласованию между поставщиком и потребителем.

(Измененная редакция — «Информ. указатель стандартов» № 2 1956 г.).

#### IV. ПРАВИЛА ПРИЕМКИ

4. Партией считается 16  $m$  продукта. Количество меньше 16  $m$  считается также за партию.

5. От каждой партии силикат-глыбы соответствующего наименования отбирают из трех разных мест (верх, середина, низ) среднюю пробу общим весом не менее 50 кг. При отборе проб куски силикат-глыбы должны быть по наибольшему измерению не более 30—40 мм.

Все отобранные пробы соединяют вместе и перемешивают.

Методом деления на квадранты отбирают среднюю пробу общим весом не менее 3 кг.

Отобранную таким образом среднюю пробу тщательно перемешивают и делят на две равные части. Одну из них подвергают анализу, а другую помещают в чистую, сухую, стеклянную банку, наклеивают этикетку с указанием даты отбора пробы и назначением вида силикат-глыбы, опечатывают и хранят в течение 3 месяцев на случай арбитражного анализа.

#### V. МЕТОДЫ ИСПЫТАНИЙ

6. Из отобранной средней пробы все навески для анализа берут в один и тот же час.

7. Из отобранной средней пробы силикат-глыбы отбирают квартованием около 10 г вещества, которое быстро растирают в агатовой ступке до тончайшего порошка и хранят в небольшой широкогорлой банке (емкостью не более 100 мл) с хорошо запарафинированной пробкой или в хорошо герметизированном стаканчике для взвешивания (бюксе). Полученный порошок предназначен для производства последующих испытаний.

8. Определение содержания кремнезема (андидрида кремневой кислоты —  $\text{SiO}_2$ ).

Навеску около 1 г порошка силикат-глыбы взвешивают в стеклянном бюксе на аналитических весах и осторожно высывают в фарфоровую чашку диаметром 12,5 см. Опорожненный бюкс тотчас же взвешивают и по разности между весом бюкса с порошком силикат-глыбы и опорожненного бюкса вычисляют величину навески.

Накрыв чашку часовым стеклом, обрабатывают навеску возможно меньшим объемом горячей воды, кипячением лишенной углекислого газа. Чашку помещают на сетку и осторожно кипятят навеску в течение 15—30 мин (до ее растворения), после чего в раствор, при частом помешивании стеклянной пестикообразной палочкой, вводят из капельницы 25 мл соляной кислоты (уд. в. 1,19), чашка при этом должна быть накрыта часовым стеклом. Не снимая стекла, чашку с содержимым помещают на водянную баню. После кипячения часовое стекло снимают и обмывают его и края чашки дистиллированной водой из промывалки.

Полученный раствор вместе с выделившимся осадком геля кремнекислоты выпаривают досуха на кипящей водянной бане. Образующийся в конце выпаривания твердый остаток осторожно растирают упомянутой выше стеклянной палочкой, которая все время должна находиться в чашке. Нагревание на водянной бане продолжают до полного исчезновения запаха хлористого водорода при наличии сухого остатка, растертого до порошкообразного состояния, и сверх этого еще 2 ч—для более полного обезвоживания кремневой кислоты.

Высущенный таким образом и охлажденный остаток смачивают до влажного состояния соляной кислотой (уд. в. 1,19), после чего в чашку приливают возможно минимальный объем нагретой до кипения воды. Раствор вместе с осадком перемешивают в чашке стеклянной палочкой, дают осадку отстояться (не более 10 мин) и декантируют жидкость, находящуюся над осадком, на быстро фильтрующий фильтр (белая или красная лента) диаметром 9 см. Осадок промывают 3—4 раза декантацией небольшими порциями горячей воды, переносят его на фильтр и продолжают промывание до отрицательной реакции промывных вод на  $\text{Cl}^-$  (проба с  $\text{AgNO}_3$ ).

Выделение кремневой кислоты производят вторично, выпаривая полученный фильтрат вместе с промывными водами в той же фарфоровой чашке на кипящей водянной бане досуха и повторяя при этом все предыдущие операции, т. е. растирание сухого остатка, высушивание, смачивание соляной кислотой и т. д., за исключением промывания декантацией.

Оба фильтра с осадками кремневой кислоты подсушивают до слегка влажного состояния, осторожно заворачивают края фильтров внутрь, закрывая этим осадок, и плотно укладывают конусом вверх в предварительно прокаленный и взвешенный платиновый или фарфоровый тигель.

Тигель устанавливают на фарфоровом треугольнике в слегка наклонном положении и прикрывают крышкой, оставив небольшое отверстие для выхода паров воды и продуктов сгорания фильтров.

Нагревание ведут осторожно на возможно малом пламени горелки, избегая воспламенения фильтров. После прекращения выделения паров воды и дыма пламя постепенно увеличивают и, когда произойдет полное озоление фильтров, осадок сильно прокаливают в течение 45—60 мин на полном пламени двух горелок Теклю при закрытом тигле.

По охлаждении в экскаторе тигель с осадком взвешивают и повторяют прокаливание на полном пламени двух горелок Теклю или на паяльной горелке до постоянного веса.

Процентное содержание кремнезема (ангидрида кремневой кислоты —  $\text{SiO}_2$ )  $A$  вычисляют по формуле:

$$A = \frac{a \cdot 100}{b},$$

где:

$a$  — вес осадка ангидрида кремневой кислоты в г,  
 $b$  — навеска силикат-глыбы в г.

#### 9. Определение суммы содержания окислов алюминия и железа ( $\text{Al}_2\text{O}_3 + \text{Fe}_2\text{O}_3$ ).

Фильтрат, полученный после выделения кремнекислоты, доводят выпариванием до объема приблизительно в 50—100 мл, прибавляют к горячей жидкости 2—3 капли концентрированной азотной кислоты (уд. в. 1,40) и 2 г  $\text{NH}_4\text{Cl}$ ; полученный раствор нагревают до кипения и, прибавив несколько капель раствора метилового красного, осаждают гидроокиси алюминия и железа 10%-ным раствором аммиака, прибавляемым по каплям при помешивании до ясного перехода розового цвета жидкости в желтый. Жидкость с осадком выдерживают на водяной бане, пока осадок собирается в крупные хлопья и жидкость над ним сделается прозрачной.

Фильтруют прозрачный раствор через беззольный фильтр диаметром 7 см. Чтобы осадок гидроокисей не задерживался на стенках стакана, тотчас же после слиивания через фильтр последних порций раствора осадок смывают на фильтр горя-

чей промывной жидкостью. После перенесения всего осадка на фильтр промывают края фильтра и осадок до отрицательной реакции промывных вод на  $\text{Cl}'$  (проба с  $\text{AgNO}_3 + \text{HNO}_3$ ), применяя в качестве указанной уже выше промывной жидкости горячий 2%-ный раствор азотнокислого аммония, нейтрализованный по метиловому красному аммиаком.

Тщательно промытый осадок переносят вместе с фильтром в заранее прокаленный и взвешенный платиновый или фарфоровый тигель, осторожно подсушивают, озолят и наконец сильно прокаливают при наклонно-поставленном открытом тигле до постоянного веса.

Процентное содержание суммы окислов алюминия и железа ( $\text{Al}_2\text{O}_3 + \text{Fe}_2\text{O}_3$ ) вычисляют по формуле:

$$B = \frac{a \cdot 100}{b},$$

где:

$a$  — вес осадка суммы окислов алюминия и железа в г,  
 $b$  — навеска силикат-глыбы в г.

#### 10. Определение содержания окиси кальция ( $\text{CaO}$ ).

Фильтрат, полученный после отделения осадка гидроокисей алюминия и железа, выпаривают до объема приблизительно 100 мл и подкисляют до ясно розового окрашивания жидкости несколькими каплями ледяной уксусной кислоты.

Нагрев раствора до кипения и подкислив его еще 15 каплями ледяной уксусной кислоты, приливают его небольшими порциями при постоянном и энергичном помешивании стеклянной палочкой к нагретому во втором стакане до кипения 0,5 л раствору щавелевокислого аммония, взятому в количестве 20 мл. Ополоснув стакан, в котором находился испытуемый раствор, несколько раз горячей дистиллированной водой, раствор с осадком щавелевокислого кальция помещают на два часа на водянную баню, изредка помешивая его при помощи стеклянной палочки.

После двухчасового отстаивания осадок отфильтровывают через два плотных фильтра (синяя лента) и промывают холодной 3%-ной уксусной кислотой (раствор для промывания осадка щавелевокислого кальция готовят растворением в 970 мл дистиллированной воды 30 мл ледяной уксусной кислоты и 1 г щавелевокислого аммония) до отрицательной реакции промывных вод на  $\text{Cl}'$  (проба с  $\text{AgNO}_3 + \text{HNO}_3$ ).

Влажный фильтр с осадком помещают конусом вверх в заранее прокаленный и взвешенный платиновый или фарфо-

ровый тигель и, закрыв тигель крышкой, осторожно подсушивают, озоляют и наконец сильно прокаливают до постоянного веса при температуре 1000—1100°С.

Процентное содержание окиси кальция  $C$  вычисляют по формуле:

$$C = \frac{a \cdot 100}{b},$$

где:

$a$  — вес осадка окиси кальция в г,

$b$  — навеска силикат-глыбы в г.

### 11. Определение содержания окиси натрия ( $\text{Na}_2\text{O}$ ).

Процентное содержание окиси натрия, связанной в виде силиката, может быть найдено титрованием 0,1 н соляной кислотой водного раствора навески силикат-глыбы.

Для этого навеску силикат-глыбы, около 0,2 г, взятую таким же методом, как и при определении  $\text{SiO}_2$ , помещают в стакан емкостью 150—200 мл, обрабатывают 25 мл свежепрокипяченной горячей дистиллированной воды, стакан накрывают часовым стеклом и, прокипятив 2—3 мин на электрической плите, остатку нерастворившейся силикат-глыбы дают отстояться, после чего прозрачный раствор осторожно сливают в коническую колбу емкостью 250 мл.

Остаток нерастворившейся силикат-глыбы снова обрабатывают до полного растворения небольшими порциями по 10 мл горячей воды, снова кипятят и сливают прозрачный раствор в коническую колбу.

После полного растворения навески силикат-глыбы стенки стакана обмывают горячей водой, сливая промывную жидкость в ту же колбу.

По охлаждении жидкость в колбе титруют 0,1 н соляной кислотой в присутствии 3—4 капель метилового оранжевого (0,2% водного раствора) до перехода окраски из желтой в бледно-розовую.

Процентное содержание окиси натрия  $D$  вычисляют по формуле:

$$D = \frac{a \cdot k \cdot 0,0031 \cdot 100}{b},$$

где:

$a$  — объем практически 0,1 н раствора соляной кислоты, затраченного при титровании, в мл,

$k$  — коэффициент нормальности этой кислоты,

$b$  — навеска силикат-глыбы в г.

## Силикат натрия растворимый (силикат-глыба)

ГОСТ 917-41

12. Определение содержания серного ангидрида ( $\text{SO}_3$ ).

В платиновом тигле отвешивают на аналитических весах около 1 г тонко растертой в агатовой ступке силикат-глыбы и смешивают эту навеску с 3 г безводной, свободной от сульфата соды и несколькими маленькими кристалликами азотно-кислого калия.

Закрыв тигель крышкой, вставляют его на  $\frac{3}{4}$  в отверстие наклонно поставленного асбестового картона и осторожно сплавляют содержимое тигля до прекращения выделения пузырьков  $\text{CO}_2$ . Охлажденный сплав обрабатывают небольшими порциями горячей воды, перенося каждый раз с помощью стеклянной палочки получаемые растворы с осадком в стакан.

По выщелачивании сплава из тигля и споласкивании последнего и его крышки водой содержимое стакана доводят разбавлением водой до объема приблизительно 75 мл, и стакан, прикрытый часовым стеклом, ставят на горячую водянную баню для окончательного растворения могущих остьаться отдельных кусочков сплава, после чего отстоявшуюся жидкость сливают через беззольный фильтр (белая полоса) диаметром 7 см и промывают осадок горячим 1 %-ным раствором  $\text{Na}_2\text{CO}_3$  сначала три раза декантацией, а затем, перенеся осадок посредством 2—3 смываний из стакана на фильтр, промывают его на фильтре 2—3 раза.

Фильтрат разбавляют водой до объема 200—250 мл, осторожно нейтрализуют по метиловому оранжевому и подкисляют несколькими каплями 2 н  $\text{HCl}$ . Операцию нейтрализации и подкисления необходимо производить при постоянном помешивании, прикрыв стакан часовым стеклом.

Подкисленный раствор нагревают до кипения, приливают к нему 10 мл горячего 0,5 н раствора хлористого бария и оставляют в прикрытом стакане сначала на 2 ч на кипящей водянной бане, а затем при обыкновенной комнатной температуре ( $20 \pm 5^\circ\text{C}$ ) на ночь. По истечении указанного времени выпавший осадок сернокислого бария отфильтровывают через два плотных фильтра. (синяя полоса) и промывают горячей водой до отрицательной реакции промывных вод на  $\text{Cl}'$  (проба с  $\text{AgNO}_3$ ). Фильтр с осадком помещают в предварительно прокаленный и взвешенный платиновый тигель, осторожно подсушивают, озолняют, остаток слабо прокаливают (темно-красное каление дна тигля) непродолжительное

время и, по охлаждении в эксикаторе, тигель с осадком взвешивают.

Осадок в тигле обрабатывают 1—2 каплями раствора  $H_2SO_4$  (1 : 1) и 5—6 каплями плавиковой кислоты (40%).

Установив тигель на кипящей водяной бане, удаляют выпариванием плавиковую кислоту; по исчезновении паров последней тигель переносят на воздушную баню и, вначале осторожно, а под конец несколько усилив нагревание, удаляют избыток  $H_2SO_4$ . Когда прекратится выделение паров, образующихся при разложении серной кислоты, сухой остаток в тигле слабо прокаливают, как указано выше, и по охлаждении в эксикаторе тигель с осадком  $BaSO_4$  взвешивают.

Полученный вес  $BaSO_4$  пересчитывают на процентное содержание  $SO_3$   $E$  по формуле:

$$E = \frac{a \cdot 0,3430 \cdot 100}{b},$$

где:

$a$  — вес осадка  $BaSO_4$  в г;

$b$  — навеска силикат-глыбы в г.

В случае пересчета результатов определения на процентное содержание серы  $F$  вместо множителя 0,3430 применяют множитель 0,1373:

$$F = \frac{a \cdot 0,1373 \cdot 100}{b}.$$

13. Определение потери при прокаливании. В предварительно прокаленном и взвешенном платиновом или фарфоровом тигле отвешивают на аналитических весах около 1 г порошка силикат-глыбы.

Тигель с навеской помещают внутрь установленного на фарфоровом треугольнике другого фарфорового тигля диаметром 5,5 см и высотой 4,2 см. Внешний тигель нагревают полным пламенем горелки Теклю в течение 30 мин, после чего тигель с навеской охлаждают и взвешивают.

Для того, чтобы убедиться в достижении постоянного веса, снова повторяют прокаливание в двойном тигле в течение 20 мин.

В случае отсутствия в лаборатории газа, прокаливание производят в электрической муфельной печи при 400°C до постоянного веса.

Величину потери при прокаливании в процентах  $G$  вычисляют по формуле:

$$G = \frac{a \cdot 100}{b},$$

где:

- a* — потеря в весе навески после прокаливания в *g*,
- b* — навеска силикат-глыбы в *g*.

Значение потери при прокаливании не должно входить в сумму анализа.

Примечание. Все результаты анализа силикат-глыбы следует пересчитать на обезвоженное вещество, для чего пользуются следующей формулой:

$$n = \frac{m \cdot 100}{100 - g},$$

где:

- m* — определенное анализом и выраженное в % содержание того или иного компонента силикат-глыбы в воздушно-сухом веществе,
- g* — потеря при прокаливании в %,
- n* — выраженное в процентах содержание того или иного компонента силикат-глыбы в обезвоженном веществе.

## VI. ПАСПОРТИЗАЦИЯ

14. Каждую отправляемую партию независимо от ее веса снабжают за подписью ОТК паспортом, в котором указывают: номер и дату его составления, наименование и адрес завода-изготовителя, название вида силикат-глыбы, химический состав и модуль, вес и обозначение номера настоящего стандарта.

## VII. ХРАНЕНИЕ И ТРАНСПОРТИРОВАНИЕ

15. При хранении и транспортировании продукта должна быть обеспечена гарантия от смешивания различных видов силикат-глыбы и ее загрязнения.

При повагонной отправке силикат-глыба транспортируется навалом в предварительно очищенных от загрязнения вагонах или платформах; при отправке железнодорожным транспортом мелкими партиями продукт транспортируется в плотной деревянной таре.

Примечание. Содовая силикат-глыба при повагонной отправке должна транспортироваться в крытых вагонах.

007-41  
Стандартгиз. Москва. Сдано в наб. 20/VI-63 г. Подп. к печ. 24/VIII-63 г. 0,625 п. л.

Тир. 3000. Тип. «Московский печатник». Москва, Лялин пер., 6. Зак. 1618