
Изменение № 2 ГОСТ 13078—81 Стекло натриевое жидкое. Технические условия

Утверждено и введено в действие Постановлением Государственного комитета СССР по стандартам от 02.11.87 № 4111

Дата введения 01.03.88

Пункт 1.3 исключить.

Пункт 1.4. Таблицу изложить в новой редакции (см. с. 155).

Пункт 1.6 изложить в новой редакции: «1.6. По требованию потребителя допускается изготавливать жидкое стекло для литейного производства с силикатным модулем 2,31—2,60 и плотностью 1,47—1,52 г/см³, для электродного производства — с силикатным модулем 2,8—3,0».

Пункт 3.4. Формулу изложить в новой редакции:

(Продолжение см. с. 154)

(Продолжение изменения к ГОСТ 13078—81)

$$X_1 = \frac{M \cdot X_0}{K} ;$$

экспликацию дополнить абзацем:

« K — отношение молекулярного веса щелочного окисла к молекулярному весу двуокиси кремния, равное для натриевого жидкого стекла 1,0323».

Пункт 3.5.2. Десятый абзац. Заменить слова: «по ГОСТ 5552—74» на «по нормативно-технической документации».

Пункт 3.10.1.1. Первый абзац. Заменить ссылку: ГОСТ 21104—80 на ГОСТ 24104—80;

седьмой абзац. Заменить слова: «Бюретка вместимостью 50 и 100 см³ по ГОСТ 1770—74» на «бюретка вместимостью 2 или 5 см³ по ГОСТ 20292—74»;

(Продолжение см. с. 155)

Наименование показателя	Норма для жидкого стекла							
	А	Б	для литейного производства, замазок	для катализаторов, адсорбентов, электродов	для СМС и химических производств	для строительства и флотации	для клеев, пропиток	для бумажного производства
1. Внешний вид	Густая жидкость желтого или серого цвета без механических примесей и включений, видимых невооруженным глазом			Густая жидкость желтого или серого цвета без механических включений и примесей, видимых невооруженным глазом		Густая жидкость желтого или серого цвета		
2. Массовая доля двуокиси кремния, %	22,7— 29,6	24,3— 31,9	29,5— 36,0	24,8— 34,3	24,1— 35,0	24,8— 36,7	24,8— 34,0	27,2— 29,3
3. Массовая доля окиси железа и окиси алюминия, %, не более	0,25	0,25	0,25	0,25	0,20	0,90	0,30	0,25
в том числе окиси железа	Не регламентируется		—	—	0,05	Не регламентируется		
4. Массовая доля окиси кальция, %, не более	0,20	0,20	0,20	0,12	0,05	0,20	0,20	0,20
5. Массовая доля серного ангидрида, %, не более	0,15	0,15	0,15	0,07	0,07	0,15	0,15	0,15

(Продолжение см. с. 156)

Наименование показателя	Норма для жидкого стекла							
	А	Б	для литейного производства, замазок	для катализаторов, адсорбентов, электродов	для СМС и химических производств	для строительства и флотации	для клеев, пропиток	для бумажного производства
6. Массовая доля окиси натрия, %	9,3— 12,8	8,7— 12,2	10,9— 13,8	9,0— 12,9	8,7— 13,3	8,1— 13,3	8,0— 12,2	7,9— 8,8
7. Силикатный модуль	2,3—2,6	2,6—3,0	2,6—3,0	2,7—2,9	2,6—3,0	2,7—3,3	2,7—3,4	3,4—3,6
8. Плотность, г/см ³	1,36— 1,45	1,36— 1,45	1,47— 1,52	1,36— 1,50	1,36— 1,50	1,36— 1,50	1,36— 1,45	1,35— 1,40

Примечание. Допускается выпадение осадка при хранении.

(Продолжение см. с. 157)

четырнадцатый абзац. Заменить слова: «Метиловый красный по нормативно-технической документации, 0,01 %-ный спиртовой раствор» на «Смешанный кислотно-основной индикатор, полученный смешиванием равных объемов 0,2 %-ного спиртового раствора метилового красного и 0,1 %-ного спиртового раствора метиленового голубого, приготовленного при слабом нагревании (ГОСТ 4919.1—77, ГОСТ 4919.2—77)».

Пункт 3.10.1.2. Наименование. Исключить слова: «и хлористого натрия»; первый абзац. Заменить слова: «100 см³ дистиллированной воды» на «1000 см³ дистиллированной воды».

Пункт 3.10.1.3 изложить в новой редакции:

«3.10.1.3. Проведение испытания

(Продолжение см. с. 158)

В коническую колбу вместимостью 250 см³ вводят пипеткой от 5 до 7 капель исследуемого раствора жидкого стекла и добавляют из мерного цилиндра 70—80 см³ дистиллированной воды и 5—7 капель раствора смешанного кислотно-основного индикатора. Исследуемый раствор титруют раствором соляной кислоты 0,5 моль/дм³ с применением бюретки с ценой деления 0,01 см³ вместимостью 2 и 5 см³ до изменения зеленовато-голубой окраски в фиолетовую (V).

Затем добавляют из мерного цилиндра 50 см³ раствора смеси фтористого натрия и хлористого калия, после чего добавляют из бюретки с ценой деления 0,1 см³ вместимостью 25 см³ раствор соляной кислоты 0,5 моль/дм³ до изменения зеленовато-голубой окраски в устойчивую фиолетовую (V₁).

Избыток кислоты оттитровывают 0,5 моль/дм³ раствором гидроокиси натрия до перехода фиолетового цвета в зеленовато-голубой (V₂)».

(ИУС № 2 1988 г.)