#### ГОСУДАРСТВЕННЫЙ СТАНДАРТ СОЮЗА ССР

### доломит для стекольной промышленности

#### Метод анализа кислотонерастворимого остатка

Dolomite for glass industry.

Method for the determination
of the residue after asid
decompasition

ГОСТ 23673.7—79

Постановлением Государственного комитета СССР по стандартам от 29 мая 1979 г. № 1946 срок действия установлен

с 01.01, 1982 г. до 01.01, 1986 г.

#### Несоблюдение стандарта преследуется по закону

Настоящий стандарт распространяется на доломит, предназначенный для стекольной промышленности, и устанавливает метод анализа кислотонерастворимого остатка.

#### 1. ОБЩИЕ ТРЕБОВАНИЯ

1.1. Общие требования к методу анализа — по ГОСТ 23673.0—79.

#### 2. АППАРАТУРА, РЕАКТИВЫ И РАСТВОРЫ

2.1. Для проведения анализа применяют: калий сернокислый кислый по ГОСТ 4223—75; калий пиросернокислый по ГОСТ 7172—76.

### 3. ПРОВЕДЕНИЕ АНАЛИЗА

3.1. Остаток, прокаленный до постоянной массы после отгонки двуокиси кремния, полученный по ГОСТ 23673.4—79, сплавляют с бисульфатом или пиросульфатом калия. Навеску кислого сернокислого калия массой 1,0—1,5 г переносят в тигель с прокаленным остатком. Сплавление ведут под тягой при очень осторожном нагревании, не допуская бурного выделения паров серного ангидрида до получения прозрачного расплава, не содержащего твердых частиц. Полученный плав обрабатывают горячей

водой. Содержимое тигля переносят в стакан вместимостью 200 мл и растворяют соли при нагревании. Раствор переносят в мерную колбу вместимостью 250 мл. Тигель, в котором проводилось сплавление, и стакан ополаскивают горячей водой. Промывные воды собирают в ту же мерную колбу. Раствор охлаждают, доливают до метки водой и перемешивают.

В аликвотных частях раствора определяют содержание окисей железа и алюминия.

- 3.2. От раствора отбирают аликвотную часть объемом 50 мл и далее анализ продолжают по ГОСТ 23673.2—79.
- 3.3. От раствора отбирают аликвотную часть объемом 100 мл и далее анализ продолжают по ГОСТ 23673.3—79.

### 4. ОБРАБОТКА РЕЗУЛЬТАТОВ

4.1. Массовую долю окиси железа (X) в процентах вычисляют по формуле

$$X = \frac{m_1 \cdot V \cdot 100}{V_1 \cdot m},$$

где  $m_1$  — масса окиси железа, найденная по градуировочному графику, г;

V — общий объем анализируемого раствора, мл;

 $V_1$  — объем аликвотной части анализируемого раствора, мл; m — масса навески доломита, г.

4.2. Общую массовую долю окиси железа  $(X_1)$  в процентах вычисляют по формуле

$$X_1 = X + X_2$$
.

- где  $X_2$  массовая доля окиси железа, определяемая по ГОСТ 23673.2—79,  $\frac{1}{9}$ .
- 4.3. Массовую долю окиси алюминия  $(X_3)$  в процентах вычисляют по формуле

$$X_3 = \frac{(V_2 - V_3) \cdot 0.001275 \cdot V \cdot 100}{V_4 \cdot m},$$

где  $V_2$  — объем раствора трилона Б, прибавляемый к анализируемому раствору, мл;

 $V_3$  — объем раствора сульфата цинка, израсходованный на титрование, мл;

0,001275 — титр точно 0,05 н. раствора трилона Б по окиси алюминия, г/мл;

V — общий объем анализируемого раствора, мл;

 $V_4$  — объем аликвотной части раствора, мл;

m — масса навески доломита, г.

4.4. Общую массовую долю окиси алюминия  $(X_4)$  в процентах вычисляют по формуле

$$X_4 = X_3 + X_5$$
,

где  $X_5$  — массовая доля окиси алюминия, определяемая по ГОСТ 23673.3—79, %.

Изменение № 1 ГОСТ 23673.7—79 Доломит для стекольной промышленности. Метод анализа кислотонерастворимого остатка

Постановлением Государственного комитета СССР по стандартам от 25 09 85 № 3039 срок введения установлен

c 01 04.86

Под наименованием стандарта проставить код ОКСТУ 5720 По всему тексту стандарта заменить единицу измерения мл на см³ (ИУС № 12 1985 г)

57

## СОДЕРЖАНИЕ

<b>ΓΟCT 23673.0—79</b>	Доломит для стекольной промышленности. Общие тре-	
ГОСТ 23673.1—79	бования к методам анализа	1
1001 23073.1—19	Доломит для стекольной промышленности. Методы определения содержания окисей кальция и магния	3
ГОСТ 23673.2—79	Доломит для стекольной промышленности. Метод оп-	0
	ределения содержания окиси железа	7
ΓΟCT 23673.3—79	Доломит для стекольной промышленности. Метод оп-	
	F-A	10
ΓOCT 23673.4—79	Доломит для стекольной промышленности. Методы оп-	
	hadring and him had a second and a second	13
ΓOCT 23673.5—79	Доломит для стекольной промышленности. Метод оп-	
	ределения содержания влаги	17
ΓOCT 23673.6—79		
	ределения потери массы при прокаливании	19
ГОСТ 23673.7—79	Доломит для стекольной промышленности. Метод ана-	01
	лиза кислотонерастворимого остатка	21

Редактор *Н. Е. Шестакова* Технический редактор *Л. Б. Семенова* Корректор *Е. И. Евтеева* 

# основные единицы си

	Единица							
Величина	Наименование	Обозна чение						
	Hangonobanno	русское	международн <b>о</b> в					
ДЛИНА	метр	M	m					
MACCA	килограмм	кr	kg s					
время	секунда	С	S					
сила электрического тока	ампер	A	$\mathbf{A}$					
ТЕРМОДИНАМИЧЕСКАЯ								
ТЕМПЕРАТУРА	кельвин	K	K					
количество вещества	АКОМ	аком	mol					
СИЛА СВЕТА	кандела	кд	od					
дополнительные единицы си								
Плоский угол	радиан	рад	rad					
Телесный угол	стерадиан	ср	sr					

# производные единицы си,имеющие собственные навыенования

	Единица		Выражение мрожнодной единицы	
Величина	наименование	они эк викодо	черек другие единицы СИ	черев основные едикимы СИ
Частета	герц	Гц	<del></del>	c-1
Спла	ньютон	H		M.RL.C.s
Давление	паскаль	IIa	Н/м²	M-1.EL.6-4
Энергия, работа, количество теплоты	джоуль	Дж	H-m	M²·KF·C—
Мощность, поток энергии	Batt	Вт	Дж/с	M2-EL-C-2
Количество электричества,				1
электрический заряд	кулон	Кл	A·c	c-A
Электрическое напряжение,	·		!	ł
электрический потенциал	вольт	В	Вт/А	M 2 - RF - C -3 - A-1
Электрическая емкость	фарада	Φ	Кл/В	M-4 -KT-1 -C 4 -A2
Электрическое сопретивление	ОМ	Ом	B/A	м²-кг-с → -А →
Электрическая проводимость	сименс	См	A/B	M -5 · KT -1 · C3 · A2
Поток магнитной индукции	вебер	Вб	B-c	<b>m</b> <sup>2</sup> ⋅ <b>kr</b> c <sup>-2</sup> ⋅ <b>A</b> <sup>-1</sup>
Магнитная индукция	тесла	Тл	Вб/м²	KF·C <sup>-2</sup> ·A <sup>-1</sup>
Индуктивнесть	генри	Ги	B6/A	m²·kг·c-²·A-²
Световой петок	люмен	ЛM	_	кд∙ср ]*
<b>Э</b> евещенность	люкс	лк		м⊸• кд ср
Активнесть нукляда	беккерель	Бк		<b>c</b> ¹
Доза излучения	грэй	Гр		M2 · 6-2

<sup>\*</sup> В эти два выражения входит, наравне с основными единицами СИ, дополняющая единица—стерадиям.