

27096-86



ГОСУДАРСТВЕННЫЙ СТАНДАРТ
СОЮЗА ССР

СТАНДАРТНЫЙ ОБРАЗЕЦ
ГРЕЙЗЕНА GnA

ГОСТ 27096-86
(СТ СЭВ 322-85)

Издание официальное

Цена 3 коп.

ГОСУДАРСТВЕННЫЙ КОМИТЕТ СССР ПО СТАНДАРТАМ

МОСКВА



GOST
СТАНДАРТЫ

ГОСТ 27096-86, Стандартный образец грейзена GnA
Standard sample of greisen GnA

РАЗРАБОТАН Министерством геологии СССР

ИСПОЛНИТЕЛИ

В. С. Остроумов; Е. П. Осико, Т. Я. Белова

ВНЕСЕН Министерством геологии СССР

Зам. министра В. Ф. Рогов

УТВЕРЖДЕН И ВВЕДЕН В ДЕЙСТВИЕ Постановлением Государственного комитета СССР по стандартам от 18 ноября 1986 г. № 3456

СТАНДАРТНЫЙ ОБРАЗЕЦ ГРЕЙЗЕНА GnA

Standard sample of greisen GnA

**ГОСТ
27096—86****[СТ СЭВ 322—85]**

ОКП 572600

Постановлением Государственного комитета СССР по стандартам от 18 ноября 1986 г. № 3456 срок действия установлен

с 01.01.87

до 01.01.92

Несоблюдение стандарта преследуется по закону

1. Настоящий стандарт распространяется на стандартный образец грейзена GnA, применяемый для аттестационных, арбитражных и контрольных анализов, для градуировки анализаторов состава, а также метрологической оценки методов анализа, и устанавливает его аттестованный химический состав.

Стандарт полностью соответствует СТ СЭВ 322—76.

2. Материал для изготовления стандартного образца отобран из месторождения Альтенберг, разрабатываемого горноплановым комбинатом им. Альберта Функа (ГДР).

Горная порода представлена темно-серым грейзеном, который образовался из мелкозернистого гранита.

Сведения о технологии изготовления стандартного образца приведены в обязательном приложении 1.

3. На основе микроскопических исследований и рентгенографического фазового анализа определен приблизительный минеральный состав пробы, %:

кварц — 50;

литиевая слюда — 38;

топаз — 5;

каолинит — 5;

флюорит — 1.

Кроме того, установлено наличие небольших количеств касситерита, молибденита, циркона, турмалина, арсенопирита, диоксита и гематита.

Издание официальное

Перепечатка воспрещена

© Издательство стандартов, 1987

2—3079

4. Гранулометрический состав порошка стандартного образца приведен в табл. 1.

Таблица 1

Размер частиц, мк	Содержание, %
Св. 0,063 до 0,090	4,3
> 0,020 > 0,063	30,8
> 0,0063 > 0,020	29,0
> 0,0063	35,9

5. Аттестованное содержание компонентов (элементов и их соединений), рассчитанное на высушенное при 110°C вещество, соответствует указанному в табл. 2 и 3.

Таблица 2

Химический символ или формула компонента	Число независимых средних результатов определений по лабораториям и методам, n	Аттестованное содержание, \bar{x}^*	Оценка среднего квадратического отклонения, s	Доверительный интервал (при P=0,95), $\pm \Delta \bar{x}^{**}$
SiO ₂	24	71,47	0,21	0,09
TiO ₂	15	0,022	0,0034	0,002
Al ₂ O ₃	22	14,7	0,23	0,1
Fe _{свободное} в пересчете на Fe ₂ O ₃	25	5,92	0,15	0,06
FeO	16	3,81	0,14	0,08
MnO	24	0,163	0,014	0,006
MgO	16	0,034	0,012	0,007
CaO	23	0,62	0,070	0,03
Na ₂ O	22	0,08	0,025	0,01
K ₂ O	23	2,63	0,11	0,05
Li ₂ O	14	0,49	0,042	0,02
F	18	3,32	0,18	0,09
Sn	24	0,19	0,033	0,02
Rb	14	0,202	0,0057	0,006

* \bar{x} — средний результат всех средних результатов определений (\bar{x}_i) по лабораториям и методам.

** Доверительный интервал $\Delta \bar{x}$ вычисляют по формуле

$$\Delta \bar{x} = \frac{s \cdot t}{\sqrt{n}}$$

где t — критерий Стьюдента (фактор, закономерно зависящий от n и P);
P — заданная вероятность.

Таблица 3

Химический элемент	Число независимых средних результатов определения по лабораториям и методам, n	Аттестованное содержание, \bar{x}^*	Оценка среднего квадратического отклонения, s	Доверительный интервал (при $P=0,95$), $\pm 6s^{**}$
Ba	8	51	6,7	6
Bi	10	220	19	10
Cs	16	45	7,6	4
Cu	16	18	4,9	3
Mo	20	100	21	10
Nb	10	94	11	8
Ta	7	29	4,2	4
P	10	22	3,5	2
Zn	13	78	7,2	4
Zr	14	70	19	10

6. Сведения о методах анализа, использованных при установлении химического состава стандартного образца, приведены в обязательном приложении 2. Данные о содержании неаттестованных компонентов приведены в справочном приложении 3.

Минимальная представительная навеска стандартного образца составляет 0,1 г.

Для аналитических методов исследования, в которых используется навеска стандартного образца менее 0,1 г (например, для эмиссионного спектрального анализа), необходимо отобрать не менее 0,1 г порошка и дополнительно растереть его в агатовой ступке.

Отобранную, но неиспользованную часть стандартного образца во избежание загрязнения не следует помещать обратно во флакон.

7. Стандартный образец расфасовывают по 100 г в полиэтиленовые флаконы с плотно завинчивающейся крышкой. Каждый флакон упаковывают в отдельную картонную коробку.

8. На каждый флакон и картонную коробку наклеивают этикетку, на которой должны быть указаны:

- наименование страны и предприятия-изготовителя;
- наименование стандартного образца;
- масса нетто;
- дата изготовления стандартного образца;
- срок годности стандартного образца;
- обозначение настоящего стандарта.

9. Коробки с флаконами должны быть упакованы в дощатые, фанерные или пластмассовые ящики, размеры которых должны соответствовать указанным в ГОСТ 21140—75.

В качестве уплотняющего материала и амортизатора необходимо применять картон, бумагу, техническую вату и пористые эластичные полимерные материалы.

10. В каждый ящик должны быть упакованы стандартные образцы одного состава. В случае транспортирования стандартных образцов общей массой менее 1 г допускается упаковывать в ящик стандартные образцы различного состава, при этом должны быть приняты меры предохранения их от взаимного загрязнения.

11. Маркировку транспортной тары производят по ГОСТ 14192—79 с нанесением манипуляционных знаков: «Осторожно, хрупкое», «Верх, не катовать», «Бойтся сырости».

12. Стандартные образцы транспортируются всеми видами транспорта в крытых транспортных средствах.

13. Каждая партия и каждый флакон стандартных образцов должны сопровождаться сертификатом, в котором должны быть указаны:

- обозначение настоящего стандарта;
- наименование стандартного образца;
- наименование страны и предприятия-изготовителя;
- аттестованное содержание компонентов;
- неаттестованное содержание компонентов;
- минеральный состав;
- гранулометрический состав;
- назначение;
- условия хранения;
- масса минимальной представительной навески;
- масса стандартного образца, упакованного во флакон;
- срок годности стандартного образца;
- дата изготовления стандартного образца.

14. Стандартный образец должен храниться в полиэтиленовых флаконах в сухом помещении при температуре от 15 до 30°C в условиях, исключающих вибрацию, воздействие кислот, щелочей и других агрессивных веществ.

15. Срок годности стандартного образца — 30 лет.

16. Дата изготовления стандартного образца — 1973 г.

ПРИЛОЖЕНИЕ I
Обязательное**ТЕХНОЛОГИЯ ИЗГОТОВЛЕНИЯ СТАНДАРТНОГО ОБРАЗЦА ГРЕЙЗЕНА GпА**

Крупноколотый щебень массой около 1 т дробили до размера частиц менее 2 мм и перемешивали. Из полученного порошка методом клартования было отобрано 200 кг. Отобранный материал был измельчен в фарисовой шаровой мельнице порциями до получения порошка, в котором не менее 90% составляют зерна мельче 0,09 мм. Затем путем многократного перемешивания порошок был доведен до однородности.

Однородность порошка проверялась следующим образом: из порошка было взято 10 выборочных проб по 150 г каждая. Выборочные пробы были исследованы с помощью рентгенофлуоресцентного спектрального анализа на содержание железа, кальция и цинка. При этом из каждой выборочной пробы было взято по три навески материала (т. е. всего 30 навесок) и измерено характеристическое рентгеновское излучение указанных элементов в импульсах. Обработка данных измерений с помощью дисперсионного анализа при принятой доверительной вероятности 95% показала, что в составе 10 выборочных проб значимая неоднородность отсутствует.

МЕТОДЫ, ИСПОЛЬЗОВАННЫЕ ПРИ УСТАНОВЛЕНИИ ХИМИЧЕСКОГО
СОСТАВА СТАНДАРТНОГО ОБРАЗЦА ГРЕЙЗЕНА GnA

При установлении химического состава стандартного образца использовались методы, приведенные в таблице.

Химический символ или формула компонента	Число средних результатов определений по методам								
	веслому	титриметрическому	колориметрическому	атомно-абсорбционному	пламенно-фотометрическому	спектральному	рентгено-флуоресцентному	нейтроно-активационному	другим методам
SiO ₂	13	—	3	—	—	—	—	—	8
TiO ₂	—	—	14	—	—	—	—	—	—
Al ₂ O ₃	12	13	12	—	—	—	—	—	5
Fe ₂ O ₃ в пересчете на Fe ₂ O ₃	—	13	3	—	—	—	—	—	4
FeO	—	—	—	—	—	—	—	—	2
MnO	—	14	—	—	—	—	—	—	3
MgO	—	—	13	—	—	—	—	—	3
CaO	2	8	2	—	—	—	—	—	3
Na ₂ O	—	—	—	10	—	—	—	—	3
K ₂ O	—	—	—	3	—	—	—	—	4
Li ₂ O	—	—	—	3	—	—	—	—	4
F	—	2	—	4	—	—	—	—	6*
Ba	—	—	—	—	—	4	—	—	2
Bi	—	—	—	—	—	3	—	—	1
Cs	—	—	—	—	—	2	—	—	2
Cu	—	—	—	—	—	5	—	—	2
Mo	—	—	—	—	—	3	—	—	2
Nb	—	—	4	—	—	9	—	—	3
Rb	—	—	2	—	—	4	—	—	—
Sb	—	—	—	—	—	4	—	—	—
Ta	—	—	—	—	—	2	—	—	—
U	—	—	5	—	—	7	—	—	5
Zn	—	—	—	—	—	—	—	—	—
Zr	—	—	—	—	—	—	—	—	4
	—	—	—	5	—	—	—	—	2

* В том числе 4 — по потенциометрическому.

ПРИЛОЖЕНИЕ 3
Справочное

СОДЕРЖАНИЕ НЕАТТЕСТОВАННЫХ КОМПОНЕНТОВ

Содержание неаттестованных компонентов приведено в табл. 1 и 2.

Таблица 1

Химический символ или формула компонента	Число независимых средних результатов определений по лабораторным и методам, л	Среднее содержание, \bar{x}	Оценка среднего квадратического отклонения, s	Доверительный интервал (при $P=0,95$), $\pm \Delta x$
CO ₂	6	600	460	500
H ₂ O ⁺	11	18,2·10 ¹	1,4·10 ²	0,9·10 ²
P ₂ O ₅	14	150	110	60
As	7	20	17	20
B	10	20	11	8
Be	9	5	2,3	2
Co	9	20	30	20
Cr	11	13	7,8	5
Ni	8	20	25	20
Pb	12	21	9,9	6
Se	9	8	2,4	2
Sr	8	20	18	20
Th	9	30	21	30
V	7	30	22	20
Ga	13	60	22	10
W	11	590	130	90

Таблица 2

Химический символ или формула компонента	Число независимых средних результатов определений по лабораторным и методам, л	Содержание компонента		
		среднее, \bar{x}	минимальное, \bar{x}_{\min}	максимальное, \bar{x}_{\max}
г/г				
ППП*	5	31·10 ¹	28·10 ¹	34·10 ¹
S	4	160	120	220
Ag	5	0,71	0,30	1,6
Au	3	0,037	0,012	0,079
Ce	5	64	49	72
Dy	3	6,0	2,0	9,0
Gd	4	7,2	3,0	10
Ge	5	9,0	5,0	19
Hf	4	5,0	1,1	7,3
Hg	3	—	0,0060	0,14

Продолжение табл. 2

Химический символ или формула компонента	Число независимых средних результатов определений по лабораториям и методам, n	Содержание компонента		
		среднее, \bar{x}	минимальное, \bar{x}_{\min}	максимальное, \bar{x}_{\max}
г/г				
Ho	3	—	0,60	2,0
La	5	28	24	34
Lu	3	—	0,23	5,0
Nd	4	20	5,8	31
Sb	4	—	0,3	3,4
Sm	4	—	1,4	22
Tm	3	0,74	0,25	1,0
V	5	2,7	0,48	6,0
Vb	5	8,6	1,5	15

* Потери при прокаливании (ППП) определены прокаливанием навески вещества при температуре T 50°C до постоянной массы.

ПРИЛОЖЕНИЕ 4

Справочное

ОРГАНИЗАЦИИ, УЧАСТВОВАВШИЕ В УСТАНОВЛЕНИИ ХИМИЧЕСКОГО
СОСТАВА СТАНДАРТНОГО ОБРАЗЦА ГРЕЙЗЕНА GпА

- Лаборатория организаций стран — членов СЭВ:
 Държавно стопанско обединение «Геоложки проучвания»
 Геоложки влоп за лаборатории изследвания, София, НРБ
 Magyar Allami Foldtani Intezet, Budapest, MNK
 VEB Geologische Forschung und Erkundung, Halle, DDR
 Zentrales Geologisches Institut, Berlin, DDR
 VEB Geologische Forschung und Erkundung, Halle, Betriebsteil Schwerin,
 DDR
 VEB Geologische Forschung und Erkundung Halle, Betriebsteil Stendal, DDR
 AdW der DDR, Zentralinstitut für Anorganische Chemie, Bereich Analytik,
 Berlin, DDR
 AdW der DDR, Zentralinstitut für Kernforschung, Dresden, DDR
 AdW der DDR, Zentralinstitut für Festkörperphysik und Werkstofforschung,
 Dresden, DDR
 AdW der DDR, Institut für Pflanzenernährung, Jena, DDR
 AdW der DDR, Forschungsinstitut für Aufbereitung, Freiberg, DDR
 Bergakademie Freiberg, Sektion Geowissenschaften, Freiberg, DDR
 Ernst—Moritz—Arndt—Universität, Sektion Geologische Wissenschaften,
 Greifswald, DDR
 SDAG Wismut, Geologischer Betrieb, Grana, DDR
 VEB Spezialglaswerk „Einheit“, Weibwasser, DDR
 Forschungsinstitut für NE—Metalle, Freiberg, DDR
 Empresa de Geología y Geofísica, la Habana, República de Cuba
 Instytut Geologiczny, Warszawa, PRL
 Центральная лаборатория Северо-западного территориального управления,
 Ленинград, СССР
 Институт геологии рудных месторождений, петрографии, минералогии и
 геохимии, Москва, СССР
 Всесоюзный научно-исследовательский геологический институт, Ленинград,
 СССР
 Всесоюзный научно-исследовательский институт минерального сырья,
 Москва, СССР
 Ústřední ústav geologický, Praha, CSSR
 Ústav nerostných surovín, Kufna Hora, CSSR
 Geologický průzkum Ostrava, závod Brno, CSSR
- Лаборатории организаций других стран:
 Geologiska Institutionen, Stockholm, Svenska
 The Macaulay Institute for Soil Research, Aberdeen, Great Britain
 Geological Survey of Canada, Ottawa, Canada

Редактор *А. А. Зильцова*
Технический редактор *М. И. Максимова*
Корректор *Т. Н. Каноненко*

Сдано в наб. 07.12.86. Подп. в печ. 24.01.87 0,75 усл. п. л. 0,75 усл. кр.-отт. 0,50 уч.-изд. л.
Тир. 6000 Цена 3 коп.

Ордена «Знак Почета» Издательство стандартов, 123840, Москва, ГСП, Новопресненский пер., 3
Тип. «Московский печатник», Москва, Лялин пер., 6. Зак. 3079