



ГОСУДАРСТВЕННЫЙ СТАНДАРТ
СОЮЗА ССР

**СТАНДАРТНЫЙ ОБРАЗЕЦ
СЕРПЕНТИНИТА SW**

**ГОСТ 27097—86
(СТ СЭВ 327—85)**

Издание официальное

ГОСУДАРСТВЕННЫЙ КОМИТЕТ СССР ПО СТАНДАРТАМ
Москва

РАЗРАБОТАН Министерством геологии СССР

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.
№ 3457

СТАНДАРТНЫЙ ОБРАЗЕЦ СЕРПЕНТИНИТА SW
Standard sample of serpentine SW

ГОСТ
27097—86
(СТ СЭВ 327—85)

ОКП 572100

Постановлением Государственного комитета СССР по стандартам от 18 ноября 1986 г. № 3457 срок действия установлен

с 01.01.87
до 01.01.92

Несоблюдение стандарта преследуется по закону

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

Стандарт полностью соответствует СТ СЭВ 327—85.

2. Материал для изготовления стандартного образца отобран из серпентинитовой глыбы в местности Райнсдорф вблизи г. Вальдхайма (ГДР).

Горная порода представляет собой серо-зеленый серпентинит, образовавшийся из дунита.

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

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

серпентинит — 93;

магнетит — 2.

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

Таблица 1

Размер частиц, мм	Содержание, %
Св. 0,100 до 0,200	0,4
» 0,090 » 0,100	0,1
» 0,063 » 0,090	18,4
» 0,063	81,1

5. Аттестованное содержание компонентов (элементов и их соединений), рассчитанное на высушенное при 100°C вещество, соответствует указанному в табл. 2 и 3. Потери при прокаливании (ППП) определены прокаливанием навески вещества при температуре 1000°C до постоянной массы.

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 исследований, в которых используются навески стандартного образца массой 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.

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	22	39,04	0,19	0,08
TiO ₂	16	0,016	0,0029	0,002
Al ₂ O ₃	23	0,66	0,086	0,04
Fe _{общее} в пересчете на Fe ₂ O ₃	34	7,40	0,16	0,06
FeO	19	2,00	0,16	0,07
MnO	20	0,084	0,0042	0,002
MgO	31	38,5	0,27	0,1
CaO	28	0,18	0,048	0,02
Na ₂ O	14	0,013	0,0032	0,002
H ₂ O ⁺	10	13,6	0,16	0,1
CO ₂	9	0,28	0,045	0,04
ППП	6	13,66	0,075	0,08
F	6	0,0066	0,00078	0,0008
Cr	24	0,24	0,029	0,01
Ni	24	0,22	0,030	0,01

Таблица 3

Химический символ компонента	Число независимых средних результатов определений по лабораториям и методам, n	Аттестованное содержание, \bar{x}^*	Оценка среднего квадратического отклонения, s	Доверительный интервал (при $P=0,95$), $\pm\Delta\bar{x}^{**}$
B	7	37	9,9	9
Ba	8	19	5,9	5
Co	20	102	19	9
Cu	16	7	3,5	2
V	9	20	4,3	3
Zn	15	58	13	7

* \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.

10. При транспортировании в ящики упаковывают флаконы со стандартными образцами одного состава. В случае транспортирования стандартных образцов общей массой менее 1 кг допускается упаковывать в общую тару 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 кантовать», «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 1
*Обязательное***ТЕХНОЛОГИЯ ИЗГОТОВЛЕНИЯ СТАНДАРТНОГО ОБРАЗЦА
СЕРПЕНТИНИТА SW**

Крупноколотый щебень массой около 1 т дробили до размера частиц не менее 2 мм и перемешивали. Из полученного порошка методом квартования было отобрано 200 кг. Отобранный материал был измельчен в фаянсовой 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 15 выборочных проб по 150 г каждая. Выборочные пробы были исследованы с помощью рентгенофлуоресцентного спектрального анализа на содержание никеля, железа и марганца. При этом из каждой выборочной пробы было взято по четыре навески материала (т. п. всего 60 навесок) и измерено характеристическое рентгеновское излучение указанных элементов в импульсах. Обработка данных измерения с помощью дисперсионного анализа при принятой доверительной вероятности 95% показала, что в составе 15 выборочных проб значимая неоднородность отсутствует.

МЕТОДЫ, ИСПОЛЬЗОВАННЫЕ ПРИ УСТАНОВЛЕНИИ ХИМИЧЕСКОГО
СОСТАВА СТАНДАРТНОГО ОБРАЗЦА СЕРПЕНТИНИТА

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

Химический символ или формула компонента	Число средних результатов определений по методам								
	весовому	титриметрическому	колориметрическому	атомно-абсорбционному	пламенно-фотометрическому	спектральному	рентгено-флуоресцентному	нейтронно-активационному	другим методам
SiO ₂	13	—	2	—	—	—	—	—	7
TiO ₂	—	—	14	—	—	—	—	—	2
Al ₂ O ₃	—	10	7	2	—	—	—	—	4
Fe _{общее} в пересчете на Fe ₂ O ₃	—	22	6	2	—	—	—	—	4
FeO	—	19	—	—	—	—	—	—	—
MnO	—	—	8	5	—	—	2	—	5
MgO	2	21	—	4	—	—	—	—	4
CaO	—	7	—	12	1	—	—	—	8
Na ₂ O	—	—	—	2	9	—	—	—	3
H ₂ O ⁺	6	1	—	—	—	—	—	—	3
CO ₂	2	1	—	—	—	—	—	—	6*
ППП	6	—	—	—	—	—	—	—	—
F	—	—	1	—	—	—	—	—	5**
B	—	—	—	—	—	5	—	1	1
Ba	—	—	—	1	—	4	—	1	2
Co	—	—	2	5	—	8	1	2	2
Cr	—	2	8	3	—	5	2	2	2
Cu	—	—	1	7	—	6	—	—	1
Ni	2	—	3	7	—	7	2	1	2
V	—	—	—	—	—	7	—	1	1
Zn	—	—	—	8	—	3	3	—	1

* В том числе:

- 1 — по объемному;
- 1 — по кондуктометрическому;
- 1 — по кулонометрическому.

** В том числе:

- 3 — по ионно-селективному;
- 1 — 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 лабораториям и методам, n	Среднее содержание, \bar{x}	Оценка среднего квадратического отклонения, s	Доверительный интервал (при $P=0,95$), $\pm \Delta \bar{x}$
K ₂ O	14	140	83	50
P ₂ O ₅	17	250	110	60
Pb	6	20	16	20

Таблица 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/т				
Ag	3	—	0,05	0,6
As	5	3,9	2,9	6,3
Au	3	—	0,00042	0,0052
Cs	5	0,28	0,11	0,60
Ce	4	—	0,50	6,0
Ga	4	1,4	0,50	2,6
La	4	—	0,30	13
Li ₂ O	3	—	2,1	38
Mo	3	—	0,10	1,0
Nd	4	4,4	0,20	9,2
Pr	3	—	0,10	0,60
Rb	5	1,0	0,50	1,3
S	3	150	110	180
Sc	5	14	6,8	30
Sn	5	5,2	0,62	15
Sr	4	—	1,8	30
U	5	1,3	0,34	3,3
W	3	0,51	0,44	0,60
Zr	4	—	0,70	20

**ОРГАНИЗАЦИИ, УЧАСТВОВАВШИЕ В УСТАНОВЛЕНИИ ХИМИЧЕСКОГО
СОСТАВА СТАНДАРТНОГО ОБРАЗЦА СЕРПЕНТИНИТА SW**

- Лаборатории организаций стран — членов СЭВ:
 Държавно стопанско объединение «Геоложки проучвания»
 Геоложки клон за лабораторни изследвания, София, НРБ
 Magyar Allami Foldtani Intezet, Budapest, MNK
 Zentrales Geologisches Institut, Berlin, DDR
 VEB Geologische Forschung und Erkundung, Halle, DDR
 VEB Geologische Forschung und Erkundung, Halle, Betriebsteil Schwerin,
 DDR
 VEB Geologische Forschung und Erkundung, Freiberg, Betriebsteil Jena,
 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 Isotopen— und Strahlen forschung,
 Leipzig, DDR
 AdW der DDR, Zentralinstitut für Festkörperphysik und Werkstoffforschung,
 Dresden, DDR
 Kombinat VEB Keramische Werke Hermsdorf, DDR
 VEB Elektrokeramische Werke Sonneberg, DDR
 Bergakademie Freiberg, Sektion Geowissenschaften, Freiberg, DDR
 Ernst—Moritz—Arndt—Universität, Sektion Geologische Wissenschaften,
 Greifswald, DDR
 VEB Geologische Forschung und Erkundung Halle, Betriebsteil Stendal, DDR
 AdW der DDR, Zentralinstitut für Physik der Erde, Potsdam, DDR
 Empresa de Geologia y Geofisica, Santiago, Republica de Cuba
 Empresa de Geologia y Geofisica, Habana, Republica de Cuba
 Instytut Geologiczny, Warszawa, PRL
 Всесоюзный научно-исследовательский геологический институт, Ленинград,
 СССР
 Центральная лаборатория Северо-западного территориального геологичес-
 кого управления, Ленинград, СССР
 Институт геохимии и аналитической химии им. акад. Вернадского, Акаде-
 мия наук СССР, Москва, СССР
 Всесоюзный научно-исследовательский институт минерального сырья,
 Москва, СССР
 Институт геологии рудных месторождений, петрографии, минералогии и
 геохимии, Москва, СССР
 Институт минералогии, геохимии и кристаллохимии редких элементов,
 Москва, СССР
 Ustrdni ustav geologiccky, Praha, CSSR
 Ustav pro vyzkum rud, Praha, CSSR
 Ustav nerostnych surovin, Kutna Hora, CSSR
 Лаборатории организаций других стран:
 The Macaulay Institute for Soil Research, Aberdeen, Great Britain
 Geological Survey of Canada, Ottawa, Canada

Редактор *А. А. Зимовнова*
Технический редактор *М. И. Максимова*
Корректор *Б. А. Мурадов*

Сдано в наб. 07.12.86 Подп. в печ. 22.01.87 0,75 усл. п. л. 0,75 усл. кр.-отт. 0,55 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. 3078