

СОВЕТ ЭКОНОМИЧЕСКОЙ ВЗАИМОПОМОЩИ	СТАНДАРТ СЭВ	СТ СЭВ 2301—80
	СТАНДАРТНЫЙ ОБРАЗЕЦ ГЛИНИСТОГО СЛАНЦА ТВ	Взамен РС 3238—71

Настоящий стандарт СЭВ устанавливает аттестованный химический состав стандартного образца глинистого сланца ТВ, применяемого для аттестационных, арбитражных и контрольных анализов, градуировки анализаторов состава, а также метрологической оценки методов анализа.

### 1. ХАРАКТЕРИСТИКА ОБРАЗЦА

1.1. Материал для изготовления образца отобран в каменоломне Бельшейбен округа Гера (ГДР).

1.2. На основе микроскопических исследований и рентгенографического фазового анализа определен минеральный состав пробы в процентах:

кварц — 35;

мусковит — 36;

хлорит — 19;

калиевый полевой шпат — 3;

плагиоклаз — 5;

рутил, циркон, турмалин — в подчиненном количестве.

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

Таблица 1

Размер частиц, мм	Содержание, %
Свыше 0,3	0
" 0,2 до 0,3	Следы
" 0,1 " 0,2	Следы
" 0,09 " 0,1	0,5
" 0,06 " 0,09	4,9
" 0,06 " 0,06	94,6

Утвержден Постоянной Комиссией по стандартизации

## 2. АТТЕСТОВАННОЕ СОДЕРЖАНИЕ КОМПОНЕНТОВ

2.1. Аттестованное содержание компонентов (элементов и соединений) в пересчете на высушенное при 110 °С до постоянной массы вещество соответствует указанному в табл. 2 и 3.

Таблица 2

Химический символ или формула компонента	Число независимых средних резуль- татов определений по лабораториям и методам <i>m</i>	Аттестованное содержание компонента $\bar{x}^*$	Оценка сред- него квадра- тического отклонения <i>s</i>	Доверитель- ный интервал (при $P=0,95$ ) $\pm \Delta \bar{x}^{**}$
SiO <sub>2</sub>	34	60,23	0,18	0,063
TiO <sub>2</sub>	55	0,93	0,053	0,014
Al <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	48	20,64	0,28	0,081
Fe в пересчете на Fe <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	52	6,90	0,11	0,031
FeO	31	5,43	0,10	0,037
MnO	58	0,052***	—	0,0030
MgO	47	1,93***	—	0,035
Na <sub>2</sub> O	41	1,32	0,086	0,027
K <sub>2</sub> O	37	3,87	0,13	0,043
H <sub>2</sub> O <sup>+</sup>	26	3,78	0,22	0,089
P <sub>2</sub> O <sub>5</sub>	25	0,097	0,013	0,0054
CO <sub>2</sub>	22	0,14	0,054	0,024
F	15	0,074	0,0018	0,0010

Таблица 3

Химический символ компо- нента	Число независимых средних результатов определений по ла- бораториям и ме- тодам <i>m</i>	Аттестованное содержание компонента <i>x*</i>	Оценка сред- него квадра- тического отклонения <i>s</i>	Доверитель- ный интервал (при <i>P</i> =0,95) $\pm \Delta \bar{x}^{**}$
As	9	10,5	1,0	0,78
B	20	90	28	13
Ba	23	780	86	37
Be	8	4,1	0,85	0,71
Ce	15	104	16	9,3
Co	30	14	3,5	1,3
Cr	35	82	19	6,6
Cs	20	9	2,8	1,3
Cu	35	49	11	3,8
Eu	7	1,8	0,13	0,12
Ga	21	25	5,0	2,3
Hf	9	5,0	0,82	0,63
La	12	61	13	8,5

Продолжение табл. 3 на стр. 3

Продолжение табл. 3

Химический символ компо- нента	Число независимых средних результатов определений по ла- бораториям и мето- дам <i>m</i>	Аттестованное содержание компонента $\bar{x}^*$	Оценка сред- него квадра- тического отклонения <i>s</i>	Доверитель- ный интервал (при $P=0,95$ ) $\pm \Delta \bar{x}^{**}$
g/t				
Li	17	111	11	5,9
Lu	8	0,45	0,078	0,065
Nd	8	50	13	11
Ni	35	40	8,0	2,8
Pd	20	8	3,2	1,4
Rb	28	180***	—	9,0
Sb	8	3,4	—	0,30
Sc	15	16	3,1	1,7
Sm	11	8,4	0,87	0,58
Sn	15	6	2,4	1,3
Sr	26	160	21	9,4
Ta	9	1,4	0,22	0,17
Th	14	18	1,7	1,0
V	25	107	18	7,6
W	12	2,2	0,74	0,47
Y	11	39	9,8	6,6
Yb	12	3,3	0,84	0,53
Zn	21	94	12	5,5
Zr	21	180	27	12

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

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

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

где *t* — критерий Стюдента (фактор, закономерно зависящий от *m* и *P*);  
*P* — заданная вероятность

\*\*\* Приведено значение медианы.

### 3. МАРКИРОВКА, УПАКОВКА, ТРАНСПОРТИРОВАНИЕ И ХРАНЕНИЕ

3.1. Стандартный образец расфасовывают по 100 g в полиэтиленовые флаконы с плотно закручивающейся крышкой. Каждый флакон упаковывают в отдельную картонную коробку.

3.2. На флаконы и картонные коробки наклеивают этикетку, напечатанную на пишущей машинке на писчей или этикетной бумаге. На этикетке должны быть указаны следующие данные:

1) наименование страны или предприятия-изготовителя;

- 2) наименование стандартного образца;
- 3) масса нетто;
- 1) дата изготовления;
- 5) срок годности;
- 6) обозначение настоящего стандарта СЭВ.

3.3. Коробки с флаконами должны быть упакованы в транспортную тару. В качестве транспортной тары применяются дощатые, фанерные, пластмассовые ящики, размеры которых должны соответствовать СТ СЭВ 227—75.

3.4. В качестве уплотняющего материала и амортизатора должны применяться картон, бумага, техническая вата и пористые эластичные полимерные материалы.

3.5. При транспортировании в ящики упаковываются флаконы со стандартными образцами одного состава. В случае транспортирования стандартных образцов массой менее 1 kg, допускается упаковка в общую тару стандартных образцов различного состава при условии, что будут приняты меры, предохраняющие их от взаимного загрязнения.

3.6. Маркировку транспортной тары проводят по СТ СЭВ 258—76 (пп. 1.1, 1.3, 1.6 и разд. 2).

3.7. Каждая партия стандартных образцов сопровождается сертификатом, который прикладывается к каждому экземпляру стандартного образца.

Сертификат должен содержать:

- 1) обозначение настоящего стандарта СЭВ;
- 2) наименование стандартного образца;
- 3) наименование страны и предприятия-изготовителя;
- 4) аттестованное содержание компонентов;
- 5) неаттестованное содержание компонентов;
- 6) минеральный состав;
- 7) гранулометрический состав;
- 8) назначение;
- 9) условия хранения;
- 10) массу минимальной представительной навески;
- 11) массу одной фасовки;
- 12) срок годности образца;
- 13) дату изготовления.

3.8. Стандартный образец хранится в полиэтиленовых флаконах в сухом помещении при температуре от  $+15^{\circ}$  до  $+30^{\circ}\text{C}$  в условиях, исключающих вибрацию, воздействие кислот, щелочей и других агрессивных веществ.

#### 4. УКАЗАНИЯ ПО ПРИМЕНЕНИЮ

4.1. Минимальная представительная навеска стандартного образца составляет 0,1 g.

4.2. Для аналитических методов исследования, в которых используются навески стандартного образца менее 0,1 g (например, для эмиссионного спектрального анализа), необходимо отобрать не менее 0,1 g порошка, дополнительно растерев его в агатовой ступке.

4.3. Отобранную и неиспользованную часть стандартного образца во избежание загрязнения не следует возвращать обратно в тару.

4.4. Срок годности стандартного образца — 30 лет.

4.5. Дата изготовления стандартного образца — 1964 г.

К о н е ц

## ИНФОРМАЦИОННОЕ ПРИЛОЖЕНИЕ 1

### ТЕХНОЛОГИЯ ИЗГОТОВЛЕНИЯ СТАНДАРТНОГО ОБРАЗЦА

Крупноколотый щебень (около 1 t) был промыт и просушен на воздухе, после чего измельчен до размера 20 mmm в щековой дробилке и до 2 mmm в шаровой мельнице с фаянсовым вкладышем. Из полученного измельченного материала для изготовления образца было отобрано около 200 kg.

Отобранный материал был пропущен через шаровую мельницу с вкладышем и фаянсовыми шарами и измельчен порциями до получения не менее 95% массы пробы с размером частиц не более 0,99 mmm. Промежуточное отделение размельченных кусочков осуществлялось сортировкой. Затем порошок в шаровой мельнице тщательно перемешивался.

Проверка однородности порошка проводилась следующим образом. Из полученного материала было отобрано 30 проб до 50 g каждая.

Методом рентгено-флуоресцентного спектрального анализа были исследованы пробы на 2—4 элемента. В качестве относительной измерительной меры для определения концентрации элементов использовались скорости импульсов. С помощью анализа было проверено, имеются ли существенные различия между управлением средней скоростью импульсов различных проб и средним значением дисперсии скорости импульсов. Указанные различия были обнаружены только в отдельных пробах при повторных испытаниях. Статистическая надежность принята за 99%. В качестве контрольных компонентов образца глинистого сланца ТВ приняты Fe и Zr. Для обоих компонентов значение F было ниже, чем в таблице. Таким образом, неоднородность образца не была доказана.

## ИНФОРМАЦИОННОЕ ПРИЛОЖЕНИЕ 2

**МЕТОДЫ, ИСПОЛЬЗОВАННЫЕ ПРИ УСТАНОВЛЕНИИ  
ХИМИЧЕСКОГО СОСТАВА СТАНДАРТНОГО ОБРАЗЦА  
ГЛИНИСТОГО СЛАНЦА ТВ**

Таблица 4

Химический символ или формула компо- нента	Число средних результатов по методам					
	Весовой	Титроме- триче- ский	Колори- метриче- ский	Атомно- абсорб- ционный	Пламен- но-фото- метри- ческий	Другие
SiO <sub>2</sub>	32	—	2	—	—	—
TiO <sub>2</sub>	—	—	47	—	—	8
Al <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	6	42	—	—	—	—
Fe в переводе на Fe <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	—	35	10	7	—	—
FeO	—	31	—	—	—	—
MnO	—	—	32	10	—	16
MgO	—	32	2	13	—	—
Na <sub>2</sub> O	—	—	—	3	37	1
K <sub>2</sub> O	—	—	—	3	34	—
H <sub>2</sub> O <sup>+</sup>	23	3	—	—	—	—
P <sub>2</sub> O <sub>5</sub>	—	—	24	—	—	1
CO <sub>2</sub>	12	2	—	—	—	8
F	—	—	7	—	—	8

Таблица 5

Химиче- ский сим- вол ком- понента	Число средних результатов по методам						
	Колори- метри- ческий	Атомно- абсорб- ционный	Пламен- но-фото- метри- ческий	Спект- ральный	Рентгено- флюорес- центный	Нейтрон- но-акти- вационный	Другие
As	1	—	—	—	2	2	4
B	—	—	—	17	—	1	2
Ba	—	2	—	8	5	5	3
Be	2	—	—	6	—	—	—
Ce	1	—	—	1	3	7	3
Co	2	2	—	17	—	6	3
Cr	1	3	—	20	3	6	2
Cs	—	—	3	2	—	11	4
Cu	1	5	—	18	2	1	8
Eu	—	—	—	—	—	5	2
Ga	1	—	—	15	1	1	3
Hf	—	—	—	—	—	7	2
La	—	—	—	2	2	6	2

Продолжение табл. 5 на стр. 7

Продолжение табл. 5

Химический символ компонента	Число средних результатов по методам						
	Колориметрический	Атомно-абсорбционный	Пламенно-фотометрический	Спектральный	Рентгено-флюоресцентный	Нейтронно-активационный	Другие
Li	—	4	6	5	—	—	2
Lu	—	—	—	—	—	7	1
Nd	—	—	—	—	2	5	1
Ni	1	4	—	21	4	2	3
Pb	1	2	—	12	2	—	3
Rb	—	3	4	4	7	7	3
Sb	—	—	—	2	—	5	1
Sc	1	—	—	6	—	6	2
Sm	—	—	—	1	1	7	2
Sn	—	1	—	10	1	1	2
Sr	—	2	—	12	8	2	2
Ta	—	—	—	—	—	9	—
Tb	—	—	—	—	1	7	1
Th	—	—	—	1	3	9	1
V	1	1	—	19	1	—	3
W	3	—	—	3	—	5	1
Y	—	—	—	5	5	—	1
Yb	—	—	—	3	—	7	2
Zn	1	7	—	7	3	1	2
Zr	1	—	—	9	6	1	4

### ИНФОРМАЦИОННОЕ ПРИЛОЖЕНИЕ 3

#### СОДЕРЖАНИЕ НЕАТТЕСТОВАННЫХ КОМПОНЕНТОВ

Таблица 6

Химический символ компонента	Число независимых средних результатов <i>m</i>	Среднее содержание компонента $\bar{x}$	Оценка среднего квадратического отклонения <i>s</i>	Доверительный интервал (при $F=0,95$ ) $\pm \Delta \bar{x}$
		г/т		
Ag	7	0,6	0,76	0,71
Au	6	0,003	0,0025	0,0026
CaO	49	0,31	0,12	0,034
Mo	10	2	3,4	2,4
Nb	6	17	5,7	6,5
Tb	9	1,7	1,2	0,91
U	6	2,8	0,90	0,94

Таблица 7

Химический символ компонента	Число независимых средних результатов $m$	Среднее содержание компонента $\bar{x}$	Минимальное содержание компонента $\bar{x}_{\min}$	Максимальное содержание компонента $\bar{x}_{\max}$
Dy	3	5,0	3,0	8,3
Er	5	2,4	1,2	4,6
Gd	5	9,3	3,2	12,5
Ge	5	2,4	2,2	2,7
Hg	4	0,06	0,04	0,11
Ho	4	1,6	0,5	2,4
Pr	5	21	13	33
Se	3	1,7	1,4	2,0

## ИНФОРМАЦИОННОЕ ПРИЛОЖЕНИЕ 4

**ОРГАНИЗАЦИИ, УЧАСТВОВАВШИЕ В УСТАНОВЛЕНИИ  
ХИМИЧЕСКОГО СОСТАВА СТАНДАРТНОГО ОБРАЗЦА  
ГЛИНИСТОГО СЛАНЦА ТВ**

В аналитических исследованиях участвовали:

Лаборатории организаций стран—членов СЭВ:  
 Българска Академия на науките, Геоложки институт, София, НРБ  
 Геолошко предприятие за лабораторни изследвания, София, НРБ  
 Magyar Allami Földtani Intézet, Budapest, MNK  
 Mecseki Erőbányászati Vállalat, Pécs, MNK  
 Bergakademie Freiberg, Sektion Geowissenschaften, Freiberg, DDR  
 VEB Geologische Forschung und Erkundung, Halle, DDR  
 SDAG Wismut, Zentraler Geologischer Betrieb, Gröna, DDR  
 Zentrales Geologisches Institut, Berlin, DDR  
 Zentrales Geologisches Institut, Labor Schwerin, Schwerin, DDR  
 Zentralinstitut für Anorganische Chemie, Bereich Glas/Keramik der  
 AdW, Berlin, DDR  
 Ernst-Moritz-Arndt-Universität, Sektion Geologische Wissenschaften,  
 Greifswald, DDR  
 Lehrstuhl für Chemie der Pädagogischen Akademie, Güstrow, DDR  
 Wissenschaftliches Zentrum Bauglas, Torgau, DDR  
 Forschungsinstitut für die Erkundung und Förderung von Erdöl und  
 Erdgas, Gommern, DDR  
 Zentralinstitut für Kernforschung der AdW, Rossendorf, DDR  
 Mineralogisches Institut der Rostocker Universität, Rostock, DDR  
 VEB Chemische Werke Buna, Schkopau, DDR  
 Zentralinstitut für Isotopen-und Strahlenforschung, Leipzig, DDR  
 Zentralinstitut für Festkörperphysik und Werkstofforschung, Dresden,  
 DDR

Центральная геологическая лаборатория Министерства геологии и  
 горнорудной промышленности, г. Улан-Батор, МНР



- Instytut Geologiczny, Warszawa, PRL  
 Przedsiębiorstwo Geologiczne, Krakow, PRL  
 Instytut Chemii Nieorganicznej Politechniki Wrocławskiej  
 Wrocław, PRL  
 Institutul de Geologie și Geofizica, Bucuresti, RSR  
 Лаборатория геологии докембрия Академии наук СССР, г Ленинград  
 Институт минералогии, геохимии и кристаллохимии редких элементов, г Москва, СССР  
 Всесоюзный научно исследовательский институт, г Ленинград, СССР  
 Институт геологии и геофизики Сибирского отделения Академии наук СССР, г Новосибирск, СССР  
 Институт геохимии и аналитической химии им акад Вернадского Академии наук СССР, г Москва, СССР  
 Всесоюзный научно исследовательский институт минерального сырья, г Москва, СССР  
 Лаборатория геохимии Дальневосточного геологического научного центра Академии наук, Владивосток, СССР  
 Центральная лаборатория Южно-Казахского ТГУ, СССР  
 Центральная лаборатория министерства геологии Узбекской ССР, Ташкент, СССР  
 Институт химии Академии наук Тадж ССР, Душанбе, СССР  
 Академия наук СССР, Сибирское отделение института геохимии, Иркутск, СССР  
 Československa akademie věd, Geologický ústav, Praha, CSSR  
 Ústav nerostných surovin, Kutná Hora, CSSR  
 Ústav pro výzkum rud, Praha, CSSR  
 Geologický průzkum n p Ostrava, zavod Brno, CSSR  
 Ústřední ústav geologický, Praha, CSSR  
 Centro de Investigaciones Geológicas, Habana, Republica Cuba  
 Лаборатории организаций других стран  
 Geochemisches Institut der Universität Göttingen, Göttingen, BRD  
 Forschungsstelle für Geochemie, Institut für Mineralogie, Technische Hochschule München, BRD  
 Geologisch Paläontologisches Institut der Universität Heidelberg, Heidelberg, BRD  
 Institut für Mineralogie der Freien Universität, Berlin West  
 Geological Survey of Canada, Ottawa, Canada  
 Centre de Recherches Petrographiques et Geochimiques, Nancy, RF  
 Bureau de Recherches Géologique et Minières, Orleans, France  
 Institut de construction des pontes et des routes, Paris, France  
 Société Française de Géramique, Paris, France  
 The University of Newcastle Upon Tyne, Newcastle, Great Britain  
 Grand Institute of Geology, Edinburgh, Great Britain  
 Scottish Research Reactor Centre, Glasgow, Great Britain  
 Università di Parma, Istituto di Mineralogia, Parma, Italy  
 Geological Survey of Japan, Kawasaki chi, Japan  
 Mineralogisk Geologisk Museum, Oslo, Norge  
 Bundesversuchs- und Forschungsanstalt „Arsenal“, Wien, Österreich  
 United States Geological Survey, Washington, USA  
 United States Geological Survey, Denver, USA  
 Oceanographic Institution Woods Hole, Massachusetts, USA  
 Oak Ridge National Laboratory, Tennessee, USA  
 The Macaulay, Institute for Soil Research, Aberdeen, Great Britain

## ИНФОРМАЦИОННЫЕ ДАННЫЕ

1. Автор — делегация ГДР в Постоянной Комиссии по геологии.
2. Тема — 11.700.23—77.
3. Стандарт СЭВ утвержден на 47-м заседании ПКС.
4. Срок начала применения стандарта СЭВ:

Страны—члены СЭВ	Срок начала применения стандарта СЭВ в договорно-правовых отношениях по экономическому и научно-техническому сотрудничеству	Срок начала применения стандарта СЭВ в народном хозяйстве
НРБ	Январь 1982 г.	Январь 1983 г.
ВНР	Январь 1982 г.	Январь 1983 г.
ГДР	Январь 1982 г.	Январь 1983 г.
Республика Куба		
МНР		
ПНР	Январь 1982 г.	Январь 1983 г.
СРР	—	—
СССР	Январь 1982 г.	Январь 1983 г.
ЧССР	Январь 1982 г.	Январь 1983 г.

5. Срок первой проверки — 1985 г., периодичность проверки — 5 лет.

Сдано в наб. 18.10.80 Подп. к печ. 30.12.80 0.625 п. л. 0,77 уч.-изд. л. Тир. 1050 Цена 5 коп.

Ордена «Знак Почета» Издательство стандартов, 123557, Москва, Новопресненский пер., 3.  
Тип. «Московский печатник», Москва, Лялин пер., 6. Зак. 1402