

**ГОСУДАРСТВЕННЫЙ СТАНДАРТ СОЮЗА ССР****ШПАТ ПЛАВИКОВЫЙ****Метод определения углекислого кальция**

Fluorite. Method for the determination  
of calcium carbonate content

**ГОСТ****7619.2—81**

Взамен  
**ГОСТ 7619.2—70**

Постановлением Государственного комитета СССР по стандартам от 27 февраля 1981 г. № 1195 срок действия установлен

с 01.01. 1982 г.

до 01.07. 1987 г.

**Несоблюдение стандарта преследуется по закону**

Настоящий стандарт распространяется на плавиковый шпат и устанавливает титриметрический метод определения углекислого кальция и других его соединений, растворимых в уксусной кислоте, в пересчете на углекислый кальций при массовой доле его от 0,2 до 50 % и окиси кальция в обожженных окатышах.

Метод основан на титровании ионов кальция трилоном Б при pH 12 в присутствии триэтаноламина в растворе после обработки навески уксусной кислотой.

**1. ОБЩИЕ ТРЕБОВАНИЯ**

1.1. Общие требования к методу анализа — по ГОСТ 7619.0—81.

1.2. Достоверность получаемых результатов анализа контролируется одновременным проведением анализа стандартного образца СО К-3 состава флюоритового концентрата № 1822—80 или ему подобного.

**2. РЕАКТИВЫ И РАСТВОРЫ**

2.1. Для проведения анализа применяют:  
кислоту соляную по ГОСТ 3118—77 и 0,1 н. раствор;  
кислоту уксусную по ГОСТ 61—75, ледянью, х. ч., разбавленную 1:9;  
натрия гидроокись по ГОСТ 4328—77, 0,1 н. раствор;

калия гидроокись, раствор 280 г/дм<sup>3</sup>;

кальций углекислый по ГОСТ 4530—76, х. ч.;

триэтаноламин, разбавленный 1:2;

калий хлористый по ГОСТ 4234—77;

флуорексон (в виде кислоты);

тимолфталеин;

индикаторную смесь; готовят следующим образом: смешивают и растирают 0,4 г флуорексона, 0,33 г тимолфталеина и 40 г хлористого калия;

спирт этиловый (гидролизный) ректифицированный;

метиловый оранжевый (пара-диметиламиноазобензолсульфонат натрий) по ГОСТ 10816—79, 0,1 %-ный раствор;

соль динатриевую этилендиамин-N, N, N', N'-тетрауксусной кислоты, 2-водную (трилон Б) по ГОСТ 10652—73, 0,025, 0,05 М растворы; готовят следующим образом: 9,3; 18,6 г соответственно растворяют в воде и разбавляют до 1000 см<sup>3</sup> водой. Для установки титра растворов трилона Б навеску углекислого кальция 2,5; 5,0 г соответственно, предварительно высушеннную при (105±2)°С до постоянной массы, помещают в мерную колбу вместимостью 1000 см<sup>3</sup>, приливают 10 см<sup>3</sup> воды и 10 см<sup>3</sup> соляной кислоты. После растворения соли раствор доливают водой до метки и перемешивают. Отбирают аликовтные части растворов по 20 см<sup>3</sup>, разбавляют водой до 100; 150 см<sup>3</sup> соответственно, приливают по 1,5 см<sup>3</sup> раствора триэтаноламина, прибавляют по 0,01 г индикаторной смеси, по 10 см<sup>3</sup> раствора гидроокиси калия. Титруют раствором трилона Б на черном фоне до перехода темно-зеленой окраски в фиолетовую. Титр 0,025; 0,05 М растворов трилона Б (*T*) по углекислому кальцию вычисляют по формуле

$$T = \frac{m \cdot V \cdot C}{V_1 \cdot V_2 \cdot 100} ,$$

где *m* — масса навески углекислого кальция, г;

*V* — объем аликовтной части раствора, см<sup>3</sup>;

*C* — действительное содержание углекислого кальция в навеске, %, определяемое следующим образом: 0,1 г углекислого кальция растворяют в 50 см<sup>3</sup> воды и 25 см<sup>3</sup> 0,1 н. раствора соляной кислоты. Избыток соляной кислоты оттитровывают 0,1 н. раствором гидроокиси натрия с индикатором метиловым оранжевым;

*V*<sub>1</sub> — объем мерной колбы, см<sup>3</sup>;

*V*<sub>2</sub> — объем 0,025; 0,05 М раствора трилона Б, израсходованный на титрование, см<sup>3</sup>.

Содержание углекислого кальция в реактиве (*C*) в процентах вычисляют по формуле

$$C = \frac{(V - V_1) \cdot 0,0050045 \cdot 100}{m} ,$$

где  $V$  — объем 0,1 н. раствора соляной кислоты, взятый для растворения углекислого кальция, см<sup>3</sup>;

$V_1$  — объем 0,1 н. раствора гидроокиси натрия, израсходованный на титрование избытка соляной кислоты, см<sup>3</sup>;

0,0050045 — титр 0,1 н. раствора соляной кислоты по углекислому кальцию;

$m$  — масса навески углекислого кальция, г.

### 3. ПРОВЕДЕНИЕ АНАЛИЗА

3.1. Навеску плавикового шпата массой 0,5 г (или 1 г в окатышах) помещают в коническую колбу вместимостью 100 см<sup>3</sup>, увлажняют несколькими каплями этилового спирта и приливают 10 см<sup>3</sup> разбавленной уксусной кислоты. Колбу накрывают фарфоровой крышкой или часовым стеклом и оставляют на 30 мин на кипящей водяной бане.

Содержимое колбы через каждые 10 мин перемешивают встряхиванием. Затем нерастворимый остаток отфильтровывают на плотный фильтр, содержащий небольшое количество фильтробумажной массы. Фильтрат собирают в высокий стакан вместимостью 300—500 см<sup>3</sup>. Фильтр с остатком и колбу промывают небольшими порциями холодной воды 6—7 раз. Общий объем фильтрата и промывных вод должен составить не более 75 см<sup>3</sup>. Если массовая доля углекислого кальция превышает 15 %, фильтрат из стакана переливают в мерную колбу вместимостью 200 см<sup>3</sup>. Доливают до метки водой и перемешивают. Отбирают 50 см<sup>3</sup> раствора в стакан для титрования и приливают 25 см<sup>3</sup> воды. К фильтрату или аликвотной части приливают 1,5 см<sup>3</sup> раствора триэтаноламина, 0,01 г индикаторной смеси, 10 см<sup>3</sup> раствора гидроокиси калия и титруют 0,025 М раствором трилона Б (в окатышах — 0,05 М раствором трилона Б) до перехода темно-зеленой окраски в фиолетовую (лучше титровать на черном фоне).

### 4. ОБРАБОТКА РЕЗУЛЬТАТОВ

4.1. Массовую долю углекислого кальция ( $X$ ) в процентах вычисляют по формуле

$$X = \frac{T \cdot V \cdot 100}{m} - K,$$

где  $T$  — титр 0,025 М раствора трилона Б по углекислому кальцию;

$V$  — объем 0,025 М раствора трилона Б, израсходованный на титрование, см<sup>3</sup>;

$m$  — масса навески плавикового шпата, г;

$K$  — поправка на растворимость фтористого кальция в уксусной кислоте в пересчете на углекислый кальций, %.

При содержании углекислого кальция до 1 %  $K=0,27$ , выше 1 %  $K=0,13$ .

4.2. Массовую долю окиси кальция ( $X_1$ ) в процентах вычисляют по формуле

$$X_1 = \frac{T \cdot 0,5603 \cdot V \cdot 100}{m} - 0,52,$$

где  $T$  — титр 0,05 М раствора трилона Б по углекислому кальцию;

$V$  — объем 0,05 М раствора трилона Б, израсходованный на титрование, см<sup>3</sup>;

0,5603 — коэффициент пересчета углекислого кальция на окись кальция;

$m$  — масса навески обожженных флюоритовых окатышей, г;

0,52 — поправка на растворимость в уксусной кислоте фторосодержащих соединений кальция в пересчете на окись кальция, %.

4.3. Расхождение между результатами параллельных определений при доверительной вероятности  $P=0,95$  не должно превышать значений величины, приведенной в табл. 1 и 2.

Таблица 1

Массовая доля углекислого кальция, %	Допускаемое расхождение, %
От 0,2 до 0,5	0,06
Св. 0,5 » 1	0,08
» 1 » 3	0,15
» 3 » 10	0,25
» 10 » 20	0,3
» 20 » 50	0,5

Таблица 2

Массовая доля окиси кальция, %	Допускаемое расхождение, %
От 0,3 до 0,6	0,05
Св. 0,6 » 2	0,1
» 2 » 6	0,15
» 6 » 10	0,2

Если расхождение между результатами двух параллельных определений превышает приведенную величину, определение повторяют.

За окончательный результат анализа принимают среднее арифметическое результатов двух параллельных определений.

**Изменение № 1 ГОСТ 7619.2—81 Шпат плавиковый. Метод определения углекислого кальция**

**Постановлением Государственного комитета СССР по стандартам от 21.07.86  
№ 2180 срок введения установлен**

**с 01.01.87**

Под наименованием стандарта проставить код: ОКСТУ 1769.

Пункт 21. Второй, четвертый, шестой и тринадцатый абзацы исключить; четырнадцатый абзац изложить в новой редакции: «соль динатриевую этилентиамин N, N, N', N'-тетрауксусной кислоты, 2-водную (трилон Б) по ГОСТ 10652—73, 0,025, 0,05 моль/дм<sup>3</sup> растворы; готовят следующим образом 9,3; 18,6 г соответственно растворяют в воде и разбавляют до 1000 см<sup>3</sup> водой.

Титр раствора трилона Б устанавливают по ГСО состава флюоритового концентратса, проведенному из трех навесок через все стадии анализа по ГОСТ 7619.3—81. Титр 0,025 и 0,05 моль/дм<sup>3</sup> растворов трилона Б (T) по фтористому кальцию вычисляют по формуле

*(Продолжение см. с. 48)*

*(Продолжение изменения к ГОСТ 7619.2—81)*

$$T = \frac{(C - K) \cdot m \cdot V_2}{V \cdot V_1 \cdot 100} ,$$

где  $C$  — аттестованное содержание фтористого кальция, %;

$K$  — поправка на растворимость фтористого кальция в уксусной кислоте %;

$m$  — масса навески стандартного образца, г;

$V_2$  — объем аликовотной части испытуемого раствора, см<sup>3</sup>;

$V$  — объем раствора трилона Б, израсходованный на титрование, см<sup>3</sup>;

$V_1$  — объем всего испытуемого раствора, см<sup>3</sup>.

Пункт 4.1. Формулу изложить в новой редакции:

$$X = \frac{T \cdot 1,2818 \cdot V \cdot 100}{m} - K;$$

экспликация. Для  $T$  заменить слова: «углекислому кальцию» на «фтористому кальцию»; дополнить словами: «1,2818 — коэффициент пересчета фтористого кальция на углекислый кальций».

(ИУС № 10 1986 г.)

Вводная часть. Первый абзац дополнить словами: «а также метод определения углекислого кальция (карбоната) (см. приложение)».

Пункт 4.3 изложить в новой редакции: «4.3. Разность между результатами параллельных определений и результатами анализа при доверительной вероятности  $P=0,95$  не должна превышать допускаемых расхождений, приведенных в табл. 1 и 2.

(Продолжение см. с. 42)

Таблица 1

Массовая доля углекислого кальция, %	Допускаемая расхождения, %	
	параллельных определений	результатов анализа
От 0,20 до 0,50 включ.	0,06	0,08
Св. 0,50 > 1,00 >	0,08	0,10
» 1,00 > 3,00 >	0,15	0,20
» 3,00 > 10,00 >	0,25	0,30
» 10,0 > 20,0 >	0,3	0,4
» 20,0 > 50,0 >	0,5	0,6

(Продолжение см. с. 43)

Таблица 2

Массовая доля окиси кальция, %	Допускаемые расхождения, %	
	параллельных определений	результатов анализа
От 0,30 до 0,60 включ.	0,04	0,05
Св. 0,60 > 2,00 >	0,03	0,10
> 2,00 > 6,00 >	0,12	0,15
> 6,00 > 10,00 >	0,15	0,20

Стандарт дополнить приложением:

## «ПРИЛОЖЕНИЕ

### Титриметрический метод определения карбоната кальция (ИСО 4283-78)

#### 1. Назначение и область применения

Настоящий стандарт устанавливает титриметрический метод определения содержания карбонатов в плавиковом шпаке для производства плавиковой кислоты.

Метод распространяется на продукты с массовой долей карбонатов, выраженных в виде карбоната кальция ( $\text{CaCO}_3$ ), равного или более 0,04 %.

#### 2. Ссылка

ГОСТ 7618-83. Концентраты плавиковошпатовые. Технические условия.

#### 3. Проба для анализа

Для приготовления пробы используют остаток от спределения потери массы при 105 °C.

#### 4. Сущность метода

Обработка пробы раствором соляной кислоты, абсорбция освобожденной диоксида углерода раствором гидроксида бария, нейтрализация избытка щелочи раствором соляной кислоты, добавление точно отмеренного избытка стандартного раствора соляной кислоты для растворения осадка карбоната бария и обратное титрование стандартным раствором гидроксида натрия с использованием в качестве индикатора метилоранжа или смеси метилоранжа с кисленцианом.

#### 5. Реактивы

В процессе анализа используют реактивы только аналитической степени чистоты, дистиллированную воду или воду эквивалентной чистоты без примеси диоксида углерода.

5.1. Бутанол.

5.2. Азот, без диоксида углерода.

5.3. Кислота борная.

5.4. Бария хлорид дигидрат ( $\text{BaCl}_2 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$ ), раствор 122 г/дм<sup>3</sup>.

5.5. Кислота соляная,  $\rho \sim 1,12 \text{ г/см}^3$ , раствор  $\sim 25 \%$  (по массе), приготовленный при разбавлении трех объемов соляной кислоты ( $\rho \sim 1,19 \text{ г/см}^3$ ) двумя объемами воды.

5.6. Ртути (II) хлорид, насыщенный раствор.

5.7. Калия гидроксид, 20 %-ный раствор (по массе).

(Продолжение см. с. 44)

5.8. Кислота соляная, раствор 36,5 г/дм<sup>3</sup>.

5.9. Натрия гидроксид, раствор 40 г/дм<sup>3</sup>.

5.10 Кислота соляная, стандартный раствор  $c(\text{HCl}) = 0,1$  моль/дм<sup>3</sup>.

5.11 Натрия гидроксид, стандартный раствор  $c(\text{NaOH}) = 0,1$  моль/дм<sup>3</sup>.

5.12 Метиловый оранжевый, раствор 1 г/дм<sup>3</sup>.

5.13 Смесь метилоранжа и ксилен-цианола, раствор.

Растворяют 1 г метилоранжа и 1,4 г ксилен-цианола  $FF$  в 500 см<sup>3</sup> 50 %-ному раствору этанола (по объему).

5.14. Фенолфталеин, раствор 0,25 г/дм<sup>3</sup> в 50 %-ном (по объему) этаноле.

## 6. Оборудование

Обычное лабораторное оборудование и указанное в пп. 6.1, 6.2.

6.1. Аппарат для выделения и поглощения газа (чертеж), содержащий промывную склянку, с кругом из пористого стекла пористостью Р1 или Р2, или аналогичного типа, содержащая раствор гидроксида калия (п. 5.7); колбу с тремя горлышками, вместимостью 500 см<sup>3</sup>, снабженную капельной воронкой и обратным холодильником; промывные склянки Дрекселя.

6.2 Электрошкаф с регулировочным устройством, позволяющим контролировать температуру  $(105 \pm 1)^\circ\text{C}$ .

## 7. Проведение анализа

### 7.1 Навеска

Измельчают несколько граммов пробы для анализа (п. 3) в агатовой ступке до размера частиц 63 мкм (ГОСТ 7618—83). Высушивают просеянный материал в течение 2 ч в электрошкафу (п. 6.2) при температуре  $(105 \pm 1)^\circ\text{C}$ , охлаждают в экскаваторе и взвешивают около 5 г этой пробы до третьего десятичного знака.

Примечание Важно, чтобы общая масса диоксида углерода, выраженная в виде карбоната кальция, в навеске не превышала 100 мг. Для пробы с содержанием более 2 %  $\text{CaCO}_3$  масса навески должна быть пропорционально уменьшена.

### 7.2. Контрольный опыт

Одновременно с определением проводят контрольный опыт, следуя той же процедуре и используя те же реагенты, но без навески.

### 7.3 Определение

Переносят навеску (п. 7.1) в колбу, используя около 100 г воды. Добавляют 4 г борной кислоты (п. 5.3) и 5 см<sup>3</sup> раствора хлорида ртути (II) (п. 5.6). Закрывают горлышки колбы и пропускают в колбу поток азота (п. 5.2) со скоростью 50 см<sup>3</sup>/мин в течение 10 мин.

Не прерывая потока азота, соединяют промывные склянки, в каждой из которых содержится 10 см<sup>3</sup> раствора гидроксида натрия (п. 5.9), 10 см<sup>3</sup> раствора хлорида бария (п. 5.4), 1 см<sup>3</sup> фенолфталеина (п. 5.14), 1 см<sup>3</sup> бутанола (п. 5.1) и 20 см<sup>3</sup> воды. Приливают в колбу через капельную воронку 30 см<sup>3</sup> соляной кислоты (п. 5.5), при необходимости используя резиновый шарик. Пере��ывают кран капельной воронки.

Медленно нагревают колбу и слабо кипятят 45 мин. Прекращают нагревание, дают остить в течение 10 мин, не прерывая поток азота.

Отсоединяют вторую промывную склянку (п. 6.1.4) от аппарата (п. 6.1), удаляют и ополаскивают входную трубку, собирая в склянку промывные воды. Титруют содержимое склянки раствором соляной кислоты (п. 5.8) пошли до достижения конечной точки.

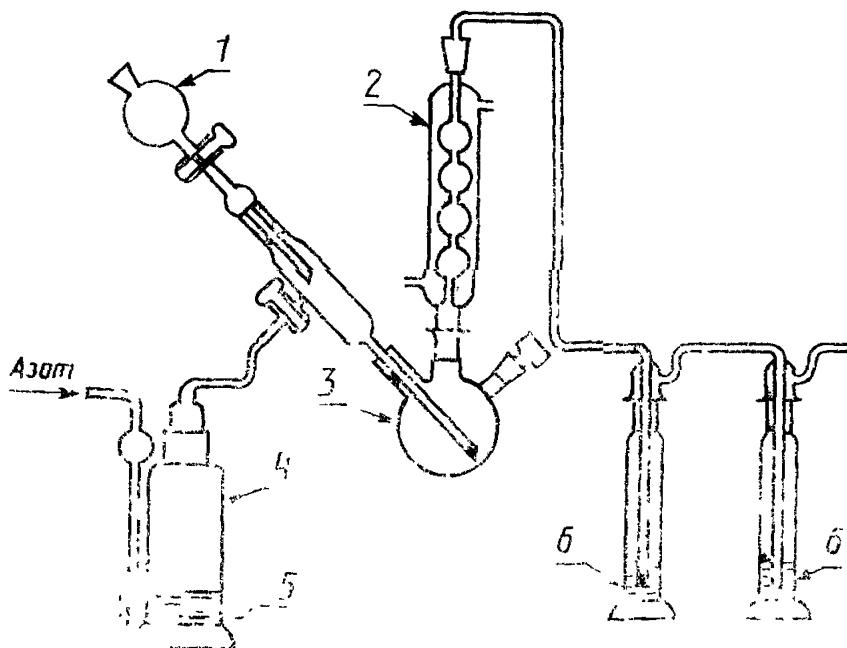
Примечание Чтобы избежать абсорбции атмосферного диоксида углерода во время титрования избытка гидроксида натрия в абсорбционном растворе, пропускают поток азота (п. 5.2) в воздухе над раствором в промывной склянке.

Продолжают титрование раствором соляной кислоты (п. 5.10) до обесцвечивания фенолфталеина, следя за тем, чтобы не пропустить конечную точку.

(Продолжение см. с. 45)

*(Продолжение изменения к ГОСТ 7619.2—81)*

**Пример аппаратов для поглощения газа**



1 — капельная воронка; 2 — обратный холодильник; 3 — колба с трещя горловинами (п. 6.1.2); 4 — промывная склянка (п. 6.1.1); 5 — круг из пористого стекла; 6 — промывнич склянка (п. 6.1.3)

Добавляют точно отмеренный объем стандартного раствора соляной кислоты (п. 9.10) до полного растворения осадка. Погружают входную трубку в этот раствор, чтобы растворить прилипшие частицы карбоната бария, удаляют ее и ополаскивают снова.

*(Продолжение см. с. 46)*

*(Продолжение изменения к ГОСТ 7619.2-81)*

Добавляют несколько капель раствора метилоранжа (п. 5.12) или смеси индикаторов (п. 5.13) и проводят обратное титрование избытка соляной кислоты стандартным раствором гидроксида натрия (п. 5.11).

Нейтрализуют и титруют содержимое первой промывной склянки (п. 6.1.3) таким же образом.

### 8. Выражение результатов

Массовую долю карбонатов, в процентах по массе карбоната кальция ( $\text{CaCO}_3$ ), вычисляют по формуле

$$\text{CaCO}_3 = \frac{[(V_1 - V_2) - (V_3 - V_4)] \cdot 0,5005}{m},$$

где  $V_1$  — объем стандартного раствора соляной кислоты (п. 5.10), использованный для растворения карбоната бария в обеих промывных склянках,  $\text{cm}^3$ ;

$V_2$  — объем стандартного раствора гидроксида натрия (п. 5.11), использованный для обратного титрования избытка соляной кислоты в обеих промывных склянках,  $\text{cm}^3$ ,

$V_3$  и  $V_4$  — соответственно объемы стандартного раствора соляной кислоты (п. 5.10) и стандартного раствора гидроксида натрия (п. 5.11), использованные для контрольного опыта,  $\text{cm}^3$ ;

$m$  — масса навесок (п. 7.1), г.

П р и м е ч а н и е. Если концентрация использованных стандартных растворов не соответствуют точно установленным в списке реагентов, следует произвести необходимые поправки

### 9. Отчет об анализе

Отчет об анализе должен содержать:

идентификацию пробы;

ссылку на использованный метод;

результаты и способ их выражения;

любые особенности, отмеченные во время анализа;

операции, не предусмотренные настоящим стандартом или стандартом, на который дается ссылка, или рассматриваемые как необязательные».

(ИУС № 4 1992 г.)