



ГОСУДАРСТВЕННЫЕ СТАНДАРТЫ  
СОЮЗА ССР

---

М Е Л

МЕТОДЫ АНАЛИЗА

ГОСТ 21138.5-78—ГОСТ 21138.9-78

Издание официальное

ГОСУДАРСТВЕННЫЙ КОМИТЕТ СССР ПО УПРАВЛЕНИЮ  
КАЧЕСТВОМ ПРОДУКЦИИ И СТАНДАРТАМ  
Москва

## МЕЛ

**Метод определения массовой доли  
углекислого кальция и углекислого магния****ГОСТ****21138.5—78**

Chalk. Method for determination of calcium carbonate and magnesium carbonate mass fraction

ОКСТУ 0709

**Срок действия****с 01.07.79****до 01.01.94**

Настоящий стандарт распространяется на природный мел и устанавливает объемный комплексонометрический метод определения массовой доли суммы углекислого кальция и углекислого магния в пересчете на углекислый кальций.

Метод основан на титровании суммы кальция и магния раствором трилона Б в аммиачно-хлоридной среде в присутствии индикатора хромоген черного.

**(Измененная редакция, Изм. № 1).**

**1. ОБЩИЕ ТРЕБОВАНИЯ**

1.1. Общие требования к методу анализа—по ГОСТ 21138.0—85.

**2. РЕАКТИВЫ И РАСТВОРЫ**

2.1. Для проведения анализа применяют:

аммиак водный по ГОСТ 3760—79, 25%-ный раствор;

кислоту соляную по ГОСТ 3118—77 и разбавленную 1 : 1;

кальций углекислый по ГОСТ 4530—76;

калий хлористый по ГОСТ 4234—77;

хромоген черный ЕТ-00 (индикатор) по ГОСТ 10398—76, сухую смесь, приготовленную следующим образом: 1 г хромоген черного растирают в фарфоровой ступке со 100 г хлористого калия и тщательно перемешивают. Хранят в плотно закрытой банке;

стандартный 0,05 М раствор хлористого кальция, приготовленный следующим образом: 5,004 г углекислого кальция, предварительно высушенного при 105—110°C, осторожно разлагают соляной кислотой до полного растворения, раствор переливают в мерную колбу вместимостью 1 дм<sup>3</sup>, доливают водой до метки и перемешивают;

аммиачно-хлоридную буферную смесь, содержащую сернистый аммоний, приготовленную следующим образом: 67 г хлористого аммония помещают в колбу вместимостью 1000 см<sup>3</sup>, приливают 300—400 см<sup>3</sup> воды, 570 см<sup>3</sup> аммиака и 25 см<sup>3</sup> раствора сернистого аммония, доливают водой до метки и перемешивают;

раствор индикатора хром темно-синего, приготовленный следующим образом: 0,5 г индикатора растворяют при растирании в 10 см<sup>3</sup> аммиачно-хлоридного буфера, не содержащего сернистый аммоний, и доливают этиловым спиртом до объема 100 см<sup>3</sup>;

соль динатриевую этилендиамин-N,N,N',N'-тетрауксусной кислоты, 2-водную (трилон Б) по ГОСТ 10652—73, 0,05 М раствор, приготовленный следующим образом: 18,615 г трилона Б растворяют в 100 см<sup>3</sup> воды при нагревании. Если полученный раствор мутный, его отфильтровывают.

Допускается приготовление 0,05 М раствора трилона Б из фиксанала.

Для установления титра раствора трилона Б отбирают пипеткой по 50 см<sup>3</sup> стандартного раствора хлористого кальция в три стакана вместимостью 300 см<sup>3</sup>, доливают водой до объема 200 см<sup>3</sup> и в каждый стакан приливают по 10 см<sup>3</sup> 25%-ного раствора аммиака и прибавляют на кончике шпателя индикатор хромоген черный. Затем растворы титруют раствором трилона Б до изменения окраски раствора из ярко-малиновой в устойчивую ярко-синюю.

Вычисляют средний объем трилона Б, израсходованный на титрование стандартного раствора хлористого кальция.

Молярность раствора трилона Б ( $M_1$ ) вычисляют по формуле

$$M_1 = \frac{M \cdot V}{V_1},$$

где  $M$  — молярность стандартного раствора хлористого кальция;

$V$  — объем стандартного раствора хлористого кальция, взятый для титрования, см<sup>3</sup>;

$V_1$  — средний объем раствора трилона Б, израсходованный на титрование, см<sup>3</sup>.

Титр раствора трилона Б ( $T$ ) в граммах углекислого кальция на миллиметр раствора вычисляют по формуле

$$T = \frac{50,04 \cdot M_1}{0001},$$

где 50,04 — грамм-эквивалент углекислого кальция;

$M_1$  — молярность раствора трилона Б.

Допускается устанавливать титр раствора трилона Б по ГОСТ 10398—76.

(Измененная редакция, Изм. № 1).

### 3. ПРОВЕДЕНИЕ АНАЛИЗА

3.1. Навеску мела массой 1 г помещают в стакан вместимостью 150—200 см<sup>3</sup>, смачивают 10—15 см<sup>3</sup> воды и постепенно небольшими порциями приливают разбавленную 1 : 1 соляную кислоту до прекращения выделения двуокиси углерода. Затем приливают еще 3—5 см<sup>3</sup> разбавленной 1 : 1 соляной кислоты и раствор кипятят в течение 3—5 мин.

Полученный раствор отфильтровывают в мерную колбу вместимостью 250 см<sup>3</sup>, осадок на фильтре промывают 5—6 раз водой. Фильтрат охлаждают, доливают водой до метки и перемешивают.

3.2. В стакан вместимостью 300 см<sup>3</sup> отбирают аликвотную часть раствора объемом 50 см<sup>3</sup>, приливают 10 см<sup>3</sup> 25 %-ного раствора аммиака и прибавляют на кончике шпателя индикатор хромоген черный и титруют раствором трилона Б до изменения окраски раствора из ярко-малиновой в устойчивую ярко-синюю.

3.3. Допускается использовать для анализа вместо крепкого аммиака с индикатором хромоген черным ЕТ-00 буферную смесь с индикатором хром темно-синим.

### 4. ОБРАБОТКА РЕЗУЛЬТАТОВ

4.1. Массовую долю углекислого кальция и углекислого магния в пересчете на углекислый кальций ( $X$ ) в процентах вычисляют по формуле

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

где  $V$  — объем раствора трилона Б, израсходованный на титрование суммы углекислого кальция и углекислого магния, см<sup>3</sup>;

$T$  — титр раствора трилона Б, вычисленный по углекислому кальцию, г/см<sup>3</sup>;

$V_1$  — объем исходного раствора, см<sup>3</sup>;

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

$m$  — масса навески пробы, г.

4.2. При вычислении результатов анализа окончательный результат округляют до второго десятичного знака.

4.3. Допускаемое расхождение между результатами двух парал-

зельных определений при доверительной вероятности  $P=0,95$  не должно превышать 0,25%.

4.2, 4.3. (Измененная редакция, Изм. № 1).

## ИНФОРМАЦИОННЫЕ ДАННЫЕ

**1. РАЗРАБОТАН И ВНЕСЕН Министерством промышленности строительных материалов СССР**

### **ИСПОЛНИТЕЛИ**

**Н. А. Могиленко** (руководитель темы), **Х. Х. Уэмый, Ю. Я. Швиде**

**2. УТВЕРЖДЕН И ВВЕДЕН В ДЕЙСТВИЕ Постановлением Государственного комитета стандартов Совета Министров СССР от 26 апреля 1978 г. № 1112**

**3. ВЗАМЕН ГОСТ 13147—67**

**4. ССЫЛОЧНЫЕ НОРМАТИВНО-ТЕХНИЧЕСКИЕ ДОКУМЕНТЫ**

Обозначение НТД, на который дана ссылка	Номер пункта
ГОСТ 3118—77	2.1
ГОСТ 3760—79	2.1
ГОСТ 4234—69	2.1
ГОСТ 4530—76	2.1
ГОСТ 10398—76	2.1
ГОСТ 10652—73	2.1
ГОСТ 21138.0—85	1.1

**5. Срок действия продлен до 01.01.94 Постановлением Государственного комитета СССР по стандартам от 29.06.88 № 2537**

**6. ПЕРЕИЗДАНИЕ (июнь 1990 г.) с Изменением № 1, утвержденным в июне 1988 г. [ИУС 11—88]**