

# ГОСТ 26213-91

Группа С09

## ГОСУДАРСТВЕННЫЙ СТАНДАРТ СОЮЗА ССР

### ПОЧВЫ

Методы определения органического вещества

Soils. Methods for determination of organic matter

ОКСТУ 9709

Дата введения 1993-07-01

### ИНФОРМАЦИОННЫЕ ДАННЫЕ

1. РАЗРАБОТАН И ВНЕСЕН Всесоюзным производственно-научным объединением "Союзсельхозхимия"

#### РАЗРАБОТЧИКИ

Л.М.Державин, С.Г.Самохвалов (руководитель разработки), Н.В.Соколова, А.Н.Орлова, К.А.Хабарова, В.Г.Прижукова, С.Я.Приваленкова

2. УТВЕРЖДЕН И ВВЕДЕН В ДЕЙСТВИЕ Постановлением Комитета стандартизации и метрологии СССР от 29.12.91 N 2389

3. Срок проверки - 1996 г.

4. ВЗАМЕН ГОСТ 26213-84

#### 5. ССЫЛОЧНЫЕ НОРМАТИВНО-ТЕХНИЧЕСКИЕ ДОКУМЕНТЫ

Обозначение НТД, на который дана ссылка	Номер пункта
<a href="#">ГОСТ 17.4.3.01-83</a>	1.1.1, 2.1

<a href="#">ГОСТ 17.4.4.02-84</a>	1.1.1, 2.1
<a href="#">ГОСТ 195-77</a>	1.2
<a href="#">ГОСТ 4148-78</a>	1.2
<a href="#">ГОСТ 4204-77</a>	1.2
<a href="#">ГОСТ 4208-72</a>	1.2
<a href="#">ГОСТ 4220-75</a>	1.2
<a href="#">ГОСТ 23932-79</a>	1.2
<a href="#">ГОСТ 24363-80</a>	1.2
<a href="#">ГОСТ 27784-88</a>	2.2, 2.3, 2.4, 2.5.1, 2.5.3
<a href="#">ГОСТ 28168-89</a>	1.1, 2.1
<a href="#">ГОСТ 29269-91</a>	Вводная часть
ТУ 6-09-5313-87	1.2

Настоящий стандарт устанавливает фотометрический и гравиметрический методы определения органического вещества в почвах, вскрышных и вмещающих породах.

Общие требования к проведению анализов - по [ГОСТ 29269](#).

## 1. ОПРЕДЕЛЕНИЕ ОРГАНИЧЕСКОГО ВЕЩЕСТВА ПО МЕТОДУ ТЮРИНА В МОДИФИКАЦИИ ЦИНАО

Метод основан на окислении органического вещества раствором двуххромовокислого калия в серной кислоте и последующем определении трехвалентного хрома, эквивалентного содержанию органического вещества, на фотоэлектроколориметре.

Метод не пригоден для проб с массовой долей хлорида более 0,6% и проб с массовой долей органического вещества более 15%.

Предельные значения относительной погрешности результатов анализа для двусторонней

доверительной вероятности 0,95 составляют в процентах (отн.):

20 - при массовой доле органического вещества до 3%;

15 - св. 3 до 5%;

10 - св. 5 до 15%.

## 1.1. Отбор проб

1.1.1. Отбор проб проводят по [ГОСТ 28168](#), [ГОСТ 17.4.3.01](#) и [ГОСТ 17.4.4.02](#) - в зависимости от целей исследований.

1.1.2. Из размолотой почвы или породы отбирают представительную пробу массой 3-5 г для тонкого измельчения. Перед измельчением из пробы удаляют пинцетом видимые невооруженным глазом неразложившиеся корни и растительные остатки. Затем пробу полностью измельчают и пропускают через плетеное сито с отверстиями диаметром 0,25 мм. Для тонкого измельчения используют ступки и измельчительные устройства из фарфора, стали и других твердых материалов.

## 1.2. Аппаратура и реактивы

Фотоэлектроколориметр.

Баня водяная.

Весы торзионные или другие с погрешностью не более 1 мг.

Пробирки стеклянные термостойкие вместимостью 50 см<sup>3</sup> по [ГОСТ 23932](#).

Штатив для пробирок.

Бюретка или дозатор для отмеривания 10 см<sup>3</sup> хромовой смеси.

Палочки стеклянные длиной 30 см.

Цилиндр или дозатор для отмеривания 40 см<sup>3</sup> воды.

Груша резиновая со стеклянной трубкой или устройство для барботации.

Бюретка вместимостью 50 см<sup>3</sup>.

Колбы мерные вместимостью 1 дм<sup>3</sup>.

Кружка фарфоровая вместимостью 2 дм<sup>3</sup> .

Колба коническая вместимостью 1 дм<sup>3</sup> .

Колбы конические или технологические емкости вместимостью не менее 100 см<sup>3</sup> .

Аммоний-железо (II) сернокислый (соль Мора) по [ГОСТ 4208](#) или железо (II) сернокислое 7-водное по [ГОСТ 4148](#).

Калия гидроксид по [ГОСТ 24363](#).

Калий двухромовокислый по [ГОСТ 4220](#).

Калий марганцовокислый, стандарт-титр для приготовления раствора концентрации (  $\text{KMnO}_4$  )=0,1 моль/дм<sup>3</sup> (0,1 н.).

Натрий сернистокислый по [ГОСТ 195](#) или натрий сульфит 7-водный по ТУ 6-09 5313.

Кислота серная по [ГОСТ 4204](#) концентрированная и раствор концентрации (  $\text{H}_2\text{SO}_4$  )=1 моль/дм<sup>3</sup> .

Вода дистиллированная.

Фильтры обеззоленные, с  
иния лента.

### 1.3. Подготовка к анализу

#### 1.3.1. Приготовление хромовой смеси

(40,0±0,1) г тонкоизмельченного двухромовокислого калия помещают в мерную колбу вместимостью 1 дм<sup>3</sup> , растворяют в воде, доводя объем до метки, и переливают в фарфоровую кружку. К приготовленному раствору приливают порциями по 100 см<sup>3</sup> с интервалом в 10-15 мин 1 дм<sup>3</sup> концентрированной серной кислоты. Кружку с раствором накрывают стеклом и оставляют до полного охлаждения.

Раствор хранят в склянке из темного стекла.

1.3.2. Приготовление раствора восстановителя - раствора соли Мора концентрации  $[(\text{NH}_4)_2\text{SO}_4 \cdot \text{FeSO}_4 \cdot 6\text{H}_2\text{O}] \pm 0,1$  моль/дм<sup>3</sup> или раствора железа (II) сернокислого 7-водного концентрации  $(\text{FeSO}_4 \cdot 7\text{H}_2\text{O}) = 0,1$  моль/дм<sup>3</sup>

(40,0±0,1) г соли Мора или (27,8±0,1) г 7-водного сернокислого железа (II) растворяют в 700 см<sup>3</sup> раствора серной кислоты концентрации (H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub>)=1 моль/дм<sup>3</sup>, фильтруют через двойной складчатый фильтр в мерную колбу вместимостью 1 дм<sup>3</sup> и доводят объем до метки водой.

Концентрацию раствора проверяют титрованием по раствору марганцовокислого калия концентрации (KMnO<sub>4</sub>)=0,1 моль/дм<sup>3</sup>, приготовленному из стандарт-титра. Для титрования в три конические колбы отмеривают с помощью бюретки по 10 см<sup>3</sup> приготовленного раствора восстановителя, приливают по 1 см<sup>3</sup> концентрированной серной кислоты, 50 см<sup>3</sup> воды и титруют раствором марганцовокислого калия концентрации до появления слабо-розовой окраски, не исчезающей в течение 1 мин. Для вычисления коэффициента поправки используют среднее арифметическое значение результатов трех титрований.

Коэффициент поправки (K) вычисляют по уравнению

$$K = \frac{V_1}{V_2},$$

где V<sub>1</sub> - объем раствора марганцовокислого калия, израсходованный на титрование, см<sup>3</sup>;

V<sub>2</sub> - объем раствора восстановителя, отобранный для титрования, см<sup>3</sup>.

Раствор хранят в бутылки из темного стекла, к которой с помощью сифона присоединяют бюретку. Для предохранения раствора от окисления кислородом воздуха к бутылки присоединяют склянку Тищенко с щелочным раствором сернистокислого натрия. Коэффициент поправки проверяют не реже чем через 3 дня.

### 1.3.3. Приготовление щелочного раствора сернистокислого натрия

(40,0±0,1) г безводного или (80,0±0,1) г 7-водного сернистокислого натрия растворяют в 700 см<sup>3</sup> воды. (10,0±0,1) г гидроокиси калия растворяют в 300 см<sup>3</sup> воды. Приготовленные растворы смешивают.

## 1.4. Проведение анализа

### 1.4.1. Окисление органического вещества

Массу пробы почвы или породы для анализа определяют, исходя из предполагаемого содержания органического вещества, по табл.1.



Объем воды, см	40	38	36	32	30	25	20	15	10
Объем раствора восстановителя, см	0	2	4	8	10	15	20	25	30
Масса органического вещества, эквивалентная объему восстановителя в растворе сравнения, мг	0	1,03	2,07	4,14	5,17	7,76	10,3	12,9	15,5

#### 1.4.3. Фотометрирование растворов

Фотометрирование растворов проводят в кювете с толщиной просвечиваемого слоя 1-2 см относительно раствора сравнения N 1 при длине волны 590 нм или используя оранжево-красный светофильтр с максимумом пропускания в области 560-600 нм. Растворы в кювету фотоэлектроколориметра переносят осторожно, не взмучивая осадка.

#### 1.5. Обработка результатов

1.5.1. Массу органического вещества в анализируемой пробе определяют по градуировочному графику. При построении градуировочного графика по оси абсцисс откладывают массу органического вещества в миллиграммах, соответствующую объему восстановителя в растворе сравнения, а по оси ординат - соответствующее показание прибора.

1.5.2. Массовую долю органического вещества ( ) в процентах вычисляют по уравнению

$$X = \frac{m \cdot K}{m_1} \cdot 100$$

где - масса органического вещества в анализируемой пробе, найденная по графику, мг;

- коэффициент поправки концентрации восстановителя;

- масса пробы, мг;

100 - коэффициент пересчета в проценты.

1.5.3. Допускаемые относительные отклонения от аттестованного значения стандартного образца для двусторонней доверительной вероятности 0,95 указаны в табл.3.

Таблица 3

Массовая доля органического вещества, %	Допускаемые отклонения, % (отн.)
До 3	20
Св. 3 до 5	15
" 5 " 15	10

## 2. ГРАВИМЕТРИЧЕСКИЙ МЕТОД ОПРЕДЕЛЕНИЯ МАССОВОЙ ДОЛИ ОРГАНИЧЕСКОГО ВЕЩЕСТВА В ТОРФЯНЫХ И ОТОРФОВАННЫХ ГОРИЗОНТАХ ПОЧВ

Метод основан на определении потери массы пробы после прокаливания при температуре 525 °С.

### 2.1. Отбор проб

Отбор проб для анализа проводят по [ГОСТ 28168](#), [ГОСТ 17.4.3.01](#) и [ГОСТ 17.4.4.02](#) - в зависимости от целей исследований.

2.2. Аппаратура и реактивы - по [ГОСТ 27784](#).

2.3. Подготовка к анализу - по [ГОСТ 27784](#).

2.4. Проведение анализа - по [ГОСТ 27784](#).

### 2.5. Обработка результатов

2.5.1. Массовую долю зольности торфяных, оторфованных и других органических горизонтов почв в процентах вычисляют по [ГОСТ 27784](#).

2.5.2. Массовую долю органического вещества в процентах вычисляют по формуле

$$X = (100 - m),$$

где  $m$  - массовая доля зольности, %.



2.5.3. Контроль точности результатов анализов - по [ГОСТ 27784](#).