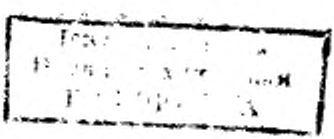
ГОСУДАРСТВЕННЫЙ СТАНДАРТ
СОЮЗА ССР

ЦЕЛЛЮЛОЗА ДЛЯ ХИМИЧЕСКОЙ ПЕРЕРАБОТКИ

СПЕКТРАЛЬНЫЙ МЕТОД ОПРЕДЕЛЕНИЯ ЭЛЕМЕНТОВ В ЦЕЛЛЮЛОЗЕ

ГОСТ 19877—82

Издание официальное



БЗ 10—95

ИПК ИЗДАТЕЛЬСТВО СТАНДАРТОВ
Москва

gost.e-ecolog.ru

УДК 661.728:543.42:006.354 Группа К59

ГОСУДАРСТВЕННЫЙ СТАНДАРТ СОЮЗА ССР

ЦЕЛЛЮЛОЗА ДЛЯ ХИМИЧЕСКОЙ ПЕРЕРАБОТКИ

Спектральный метод определения элементов в целлюлозе

ГОСТ 19877—82

Dissolving pulp. Spectral method for determining elements in pulp

ОКСТУ 5409

Дата введения 01.01.83

Настоящий стандарт распространяется на целлюлозу для химической переработки и устанавливает эмиссионный спектральный метод определения массовой доли элементов в целлюлозе.

Сущность метода заключается в сжигании золы целлюлозы в дуге переменного тока, фотографировании спектра излучения на фотопластинку и количественном определении элементов в золе по интенсивности линий спектра на фотопластинке.

Методом предусмотрено применение стандартных образцов (СО) и никеля в качестве элемента сравнения.

Метод обеспечивает определение элементов в золе целлюлозы при массовой доле, %:

марганца	от 0,032 до 0,82
магния	от 0,90 до 15,08
кремния	от 0,94 до 15,42
железа	от 0,35 до 2,80
алюминия	от 0,53 до 10,00
кальция	от 2,00 до 25,00
меди	от 0,04 до 0,64

Издание официальное Перепечатка воспрещена

© Издательство стандартов, 1982
©ИПК Издательство стандартов, 1997
Переиздание с изменениями

Для проведения испытания используют золу, полученную при определении зольности целлюлозы в соответствии с ГОСТ 18461.

1. АППАРАТУРА, МАТЕРИАЛЫ, РЕАКТИВЫ

Для проведения испытания применяют следующие аппаратуру, материалы, реактивы:

спектрограф кварцевый с трехлинзовой системой освещения типа ИСП-28 или ИСП-30;

генератор ИВС-28 со штативом, генератор дуговой ДГ-2 со штативом типа ШТ-9 или АС-1;

блок-реле времени БРВ-1 (к спектрографу типа ИСП-28);

спектропроектор типов ПС-18, СПП-2, ДСП-1;

механизм для перемешивания вибрационный с числом двойных ходов штока 600 в минуту, при длине хода штока не менее 30 мм;

микрофотометр типов ИФО-460, ИФО-451, МФ-2, МФ-4, микроденситометр типа МД-100;

реостат сопротивлением 25 Ом, при силе тока 15 А;

секундомер типа СОПпр-2а—3—000 по ТУ 25—1894—003;

шарики из стали марки ШХ диаметром 9,5 мм по ГОСТ 3722;

ступки агатовые или халцедоновые внутренним диаметром 60—80 мм;

кюветы для фоторабот размером не менее 130×180 мм;

фотофонарь ФЛФ-2 с красным светофильтром;

весы лабораторные общего назначения с наибольшим пределом взвешивания 200 г и погрешностью не более 0,0002 г и весы лабораторные общего назначения с наибольшим пределом взвешивания 500 г и погрешностью не более 0,02 г по ГОСТ 24104;

стандартные образцы № 461-90П — 464-90П по Государственному реестру мер и измерительных приборов;

угли фасонные для спектрального анализа марки ОСЧ 7—4, типа 1—4 по нормативно-технической документации;

угли графитовые марки ОСЧ 7—3 диаметром 6 мм, длиной 200 мм по нормативно-технической документации;

порошок графитовый марки ОСЧ 7—4 по нормативно-технической документации;

фотопластинки для промышленных и научных целей спектрографические типа I, размером 9×12 см по нормативно-технической документации,

стаканчики СВ или СН по ГОСТ 25336;
бумага масштабно-координатная по ГОСТ 334;
калька бумажная натуральная по ГОСТ 892;
окись никеля по ГОСТ 4331, ч.;
спирт этиловый ректификованный по ГОСТ 18300;
метол (пара-метиламинофенолсульфат) по ГОСТ 25664;
гидрохинон по ГОСТ 19627;
натрий сернистокислый безводный по ГОСТ 195, ч. д. а.;
натрий углекислый безводный по ГОСТ 83, ч. д. а.;
калий бромистый по ГОСТ 4160, ч. д. а.;
натрия тиосульфат кристаллический по ГОСТ 244, марки «фотографический»;
аммоний хлористый по ГОСТ 3773, ч. д. а.;
вода дистиллированная по ГОСТ 6709;
колбы мерные 2—1000—2 по ГОСТ 1770;
цилиндры мерные 1—250 или 3—250 по ГОСТ 1770;
бумага фильтровальная лабораторная по ГОСТ 12026;
эксикатор 2—190 и 2—250 по ГОСТ 25336;
термометр ТЛ-5 2-А2, ТЛ-6 3-А2 по ГОСТ 28498.
(Измененная редакция, Изм. № 1, 2).

2. ПОДГОТОВКА К ИСПЫТАНИЯМ

2.1. Подготовка растворов
2.1.1а. Взвешивание всех реактивов проводят с погрешностью не более 0,1 г.
(Введен дополнительно, Изм. № 1).
2.1.1. *Приготовление проявителя*
Проявитель состоит из растворов I и II, приготовленных по следующим рецептам:

Раствор I

Метол, г	2
Гидрохинон, г	10
Натрий сернистокислый безводный (сульфит), г	52
Вода дистиллированная, $см^3$	1000.

Приблизительно третью часть навески сульфита растворяют в 500 см³ воды, затем добавляют в раствор навески метола и гидрохинона и после растворения добавляют оставшуюся часть навески сульфита, доводят объем раствора до 1000 см³ и перемешивают. Если раствор мутный, его фильтруют через бумажный фильтр.

Раствор II

Натрий углекислый безводный, г	16
Калий бромистый, г	2
Вода дистиллированная, см³	1000.

Навески растворяют в воде, доводят объем раствора водой до 1000 см³ и перемешивают. Если раствор мутный, его фильтруют через бумажный фильтр.

Раствор проявителя готовят, сливая равные объемы растворов I и II.

2.1.2. *Приготовление фиксажа*

Фиксаж готовят по следующему рецепту:

Тиосульфат натрия, г	250
Аммоний хлористый, г	50
Вода дистиллированная, см³	1000.

Навески растворяют в воде, доводят объем раствора водой до 1000 см³, перемешивают и, если раствор мутный, его фильтруют.

(Измененная редакция, Изм. № 1).

2.2. Подготовка золы

2.2.1. Для перетирания золы пользуются агатовой или халцедоновой ступкой с хорошо отполированными поверхностями.

Перед испытанием ступку и пестик моют с содой до полной очистки отполированных поверхностей (2—3 мин растирая пестиком соду, слегка смоченную водой), промывают водой до полного удаления соды и споласкивают дистиллированной водой. Ступку протирают фильтровальной бумагой и высушивают на воздухе.

2.2.2. Золу из чашек или тиглей, в которых проводилось определение зольности, переносят в агатовую или халцедоновую ступку и тщательно перетирают и перемешивают вручную в течение 5 мин.

(Измененная редакция, Изм. № 1).

2.2.3. Золу разбавляют графитовым порошком и добавляют окись никеля в следующем соотношении: 1 массовая часть золы, 40 массо-

вых частей графитового порошка и 1 массовая часть окиси никеля. Рекомендуется брать следующие навески: 10 мг золы, 400 мг графитового порошка и 10 мг окиси никеля.

Для взятия навесок пользуются пластмассовым шпателем или полоской кальки. Взвешивание проводят с погрешностью не более 0,0002 г.

Навески переносят в стакан вибромеханизма, закладывают один металлический шарик, встряхивают вручную и затем перемешивают в течение 15 мин на вибромеханизме.

Стаканы вибрационного механизма после использования тщательно очищают ватными тампонами, смоченными этиловым спиртом. На очистку каждого стакана расход спирта не менее 5 см^3.

Металлические шарики очищают содой с дальнейшей промывкой водой.

2.2.4. Подготовленную по п. 2.2.3 золу хранят в стаканчиках для взвешивания с наружными притертыми крышками, помещенных в эксикатор над хлористым кальцием.

2.3. Подготовка стандартных образцов (СО)

2.3.1. Для проведения испытания используют четыре СО, массовая доля (С) элементов в которых соответствует значениям, указанным в табл. 1.

Таблица 1

Элемент	1 СО		2 СО		3 СО		4 СО	
	С, %	lg C	С, %	lg C	С, %	lg C	С, %	lg C
Mn	0,060	−1,22	0,10	−1,00	0,31	−0,51	0,81	−0,09
Mg	0,87	−0,06	2,33	0,37	5,84	0,77	14,59	1,16
Si	0,92	−0,04	2,76	0,44	7,81	0,89	15,16	1,18
Fe	2,79	0,44	1,39	0,14	0,69	−0,16	0,35	−0,46
Al	10,04	1,00	4,17	0,62	1,42	0,15	0,53	−0,28
Ca	24,92	1,4	10,97	1,04	4,56	0,66	1,99	0,30
Cu	0,043	−1,4	0,12	−0,92	0,28	−0,55	0,64	−0,19

(Измененная редакция, Изм. № 2).

2.3.2. Каждый СО разбавляют графитовым порошком и добавляют окись никеля в следующем соотношении: 1 массовая часть СО, 40 массовых частей графитового порошка и 1 массовая часть окиси никеля.

Если при приготовлении СО был введен элемент сравнения (никель), разбавление каждого СО проводится только графитовым порошком в следующем соотношении: 1 массовая часть смеси СО с окисью никеля и 20 массовых частей графитового порошка.

Например, 20 мг смеси и 400 мг графитового порошка.

2.3.3. Полученную смесь перемешивают в стакане вибрационного механизма, как указано в п. 2.2.3. Хранят СО в стаканчиках для взвешивания, помещенных в эксикатор над хлористым кальцием.

2.4. Подготовка аппаратуры

При подготовке аппаратуры необходимо соблюдать все правила работы с приборами.

2.4.1. *Подготовка генератора*

К клеммам генератора «реостат» подключают дополнительное сопротивление, рассчитанное на 25 Ом и силу тока 15 А. При работе с генератором ДГ-2 устанавливают величину разрядного промежутка вспомогательного разрядника 0,7 мм и ток трансформатора 0,1 А.

2.4.2. *Подготовка спектрографа*

Щель спектрографа устанавливают равной 0,018 мм. Перед щелью помещают трехступенчатый ослабитель (при съемке СО и золы) или диафрагму Гартмана (при съемке спектра железа). Диафрагму револьверного типа ставят в положение 3,2. Затем заряжают кассету. При этом фотопластинка должна располагаться так, чтобы поверхность, покрытая эмульсией, была обращена в сторону щели прибора. При работе с пластинками 9×12 см в кассету закладывают со стороны зажима прокладку шириной 5 см, а затем располагают пластинку.

3. ПРОВЕДЕНИЕ ИСПЫТАНИЙ

3.1. Электроды заполняют СО или пробой золы путем обмакивания. При этом достаточно 7—10-кратное обмакивание, чтобы углубление электрода было заполнено пробой. Испытания проводят с использованием углей фасонных типов 1—4. Допускается изготовление электродов из графитовых стержней. Размеры и форма электродов с кратером должны соответствовать фасонным углям типа 2 (диаметр кратера электрода 4 мм, глубина 6 мм).

3.2. Электрод с пробой укрепляют в нижнем держателе штатива, а конусообразный электрод — в верхнем держателе так, чтобы между электродами было расстояние 3 мм и конус верхнего электрода располагался строго над углублением нижнего электрода.

3.3. Открывают шторку кассеты. Включают дугу и одновременно открывают затвор щели спектрографа и реостатом устанавливают ток 15 А. Во время съемки поддерживают расстояние между электродами 3 мм.

Съемку проводят в течение 45 с, после чего затвор закрывают.

3.4. Передвигают фотопластинку на два или три деления барабана и проводят дальнейшие съемки, как описано выше. Съемку каждого из четырех СО проводят три, золы — два раза, в последовательности: СО, золы, СО, золы, СО. Затем фотографируют на фотопластинку шкалу.

3.5. Для определения положения на фотопластинке линий различных элементов по атласу спектральных линий для кварцевого спектрографа и шкале прибора проводят съемку спектра железа с помощью железных электродов. При съемке используют диафрагму Гартмана, чтобы спектр железа располагался сверху и снизу спектра исследуемой пробы.

Условия съемки: ток 4 А, экспозиция 10—20 с. При этом дополнительное сопротивление следует отключить.

3.6. Задвинув шторку кассеты, вынимают кассету. При красном свете фонаря проявляют фотопластинку, для чего открывают крышку кассеты и вынимают фотопластинку, держа ее за боковые грани. Затем помещают фотопластинку эмульсионным слоем вверх в кювету с проявителем при температуре (20,0±0,5) °С и слегка покачивают кювету для перемешивания проявителя. Время проявления указано на упаковке фотопластинок.

Сполоснув фотопластинку дистиллированной водой комнатной температуры, ее перекладывают в кювету с фиксажем. Время фиксирования 10 мин. Кювету слегка покачивают для перемешивания фиксажа.

Промывают фотопластинку в проточной воде в течение 15 мин. Фотопластинку ставят на ребро для просушки на воздухе при температуре не выше 35 °С. Допускается использование вентилятора.

3.7. По атласу с помощью спектропроектора и шкалы на фотопластинке находят и отмечают пары линий в соответствии с табл. 2.

3.8. Интенсивность спектральных линий измеряют по почернению (S) их изображений на фотопластинке. Предварительно выбирают ступень ослабления (верхнюю, среднюю или нижнюю часть линии) для каждой линии в табл. 2. Выбор проводят, руководствуясь тем, что отсчет по шкале микрофотометра должен лежать в интервале 30—180

делений логарифмической (средней) шкалы. При работе с микрофотометром ИФО-451 ступень ослабления должна быть такая, чтобы при фотометрировании спектра с максимальным почернением не происходило зашкаливания.

Высоту измерительной щели микрофотометра устанавливают в зависимости от того, на сколько делений барабана передвигалась фотопластинка при съемке спектров (для двух делений — 3 мм, для трех делений — 5 мм, отсчитывая от нулевого положения).

Определяют почернение каждой аналитической пары линий в одном спектре. Допускается раздельное фотометрирование аналитических линий элемента и линий элемента сравнения по всем спектрам на пластинке.

Таблица 2

Элемент	Длина волны, нм	
	Аналитическая линия элемента	Линия элемента сравнения
Mn	257,61	243,79
Mg	278,30	294,39
Si	288,10	294,39
Fe	297,32	294,39
Al	308,21	308,08
Ca	315,89	319,56
Cu	327,39	319,56

3.9. Для каждой пары линий (СО или золы) составляют таблицу со следующими графами:

S_x — отсчет по шкале для линий определяемого элемента, деленный на 100;

S_{Ni} — отсчет по шкале для соответствующей линии никеля, деленный на 100;

$\Delta S = S_x - S_{Ni}$ — при этом указывают знак плюс или минус;

lg C, где C — массовая доля элемента в СО или золе, %;

$C_ц$ — массовая доля элемента в целлюлозе, %.

При работе с ИФО-451 значение S на 100 не делить.

Значения массовой доли элементов в СО (C) и значения логарифмов массовой доли ($\lg C$) приведены в табл. 1.

3.8, 3.9. **(Измененная редакция, Изм. № 1).**

4. ОБРАБОТКА РЕЗУЛЬТАТОВ

4.1. Проводят оценку годности полученных значений ΔS для СО в соответствии с приложением 1.

4.2. Для каждого элемента по четырем точкам строят градуировочный график, откладывая на оси абсцисс логарифмы массовой доли элементов в СО ($\lg C$), по оси ординат — средние арифметические значения разности почернений ($\Delta S_{ср}$), полученные по п. 4.1. Градуировочный график должен быть прямолинейным. Допускается определение массовой доли элементов по уравнению и построение градуировочных графиков расчетным путем в соответствии с приложением 2.

Если содержание элементов выходит за пределы СО, разрешается экстраполяция градуировочных графиков. Каждому значению ΔS для золы находят соответствующее значение $\lg C$ и записывают в таблицу. По таблицам логарифмов для каждого $\lg C$ определяют C. Массовую долю каждого элемента в целлюлозе ($C_{ц}^{l}$) в процентах вычисляют по формуле

$$C_{ц}^{l} = \frac{з \cdot C}{100}, \qquad (1)$$

где $з$ — зольность целлюлозы, %.

За результат принимают среднее арифметическое двух определений.

Степень округления результатов и величину расхождения между определениями следует принимать в соответствии с требованиями табл. 3 (при разных значениях массовой доли элементов в целлюлозе).

Данные в табл. 3 приведены для доверительной вероятности P, равной 0,95.

Таблица 3

Элементы	Массовая доля элементов в целлюлозе, %	Степень округления, массовая доля*, %	Величина расхождения между параллельными определениями, отн. % (от среднего)
Mn	До 0,0001	0,00001	30
	Св. 0,0001	0,00005	30
Mg	До 0,0010	0,00005	30
	Св. 0,0010	0,0005	30
Si	До 0,0100	0,0005	30
	Св. 0,0100	0,0010	30
Fe	До 0,0010	0,0001	30
	Св. 0,0010	0,0002	30
Al	До 0,0010	0,0001	30
	Св. 0,0010	0,0005	30
Ca	До 0,0100	0,0005	20
	Св. 0,0100	0,0010	20
Cu	До 0,0001	0,00001	30
	Св. 0,0001	0,00002	30

* Результат измерения выражают числом, кратным величине, указанной в данной графе.

4.1, 4.2. **(Измененная редакция, Изм. № 1).**

ПРИЛОЖЕНИЕ 1
Обязательное

ОЦЕНКА ГОДНОСТИ РЕЗУЛЬТАТОВ ИЗМЕРЕНИЙ РАЗНОСТИ ПЛОТНОСТИ ПОЧЕРНЕНИЯ (ΔS) ПРИ ПАРАЛЛЕЛЬНЫХ СЪЕМКАХ СПЕКТРОВ СТАНДАРТНЫХ ОБРАЗЦОВ

При расчете среднего арифметического значения разности почернения проводят оценку годности всех трех полученных значений ΔS_{ik} для каждого стандартного образца, то есть устанавливают наличие аномальных результатов измерений («промахов»).

Для оценки аномальности одного результата из трех параллельных значений ΔS_{ik} используют статистические характеристики: U — наибольшее нормированное отклонение и $\sigma_{\Delta S}$ — оценка среднего квадратичного отклонения ΔS, установленная по представительной выборке ($m = 100$). Критическое значение ($И$) находится по таблицам математической статистики для заданной надежности (P), количества параллельных измерений (n) и количества измерений (m), по которым рассчитана $\sigma_{\Delta S}$.

При $P = 0{,}95$; $n = 3$; $m = 100$ значение $U = 1{,}99$ (или приблизительно $U = 2{,}0$).

$$U = \frac{(\Delta S_{ik} - \overline{\Delta} S_k)}{\sigma \Delta S}, \qquad (2)$$

где ΔS_{ik} — результат одиночного измерения ($i = 1, 2, 3$), наиболее далеко отстоящего от среднего значения $\overline{\Delta} S_k$;

$\overline{\Delta} S_k$ — среднее значение разности плотности почернения аналитических линий определяемых элементов и линий элемента сравнения (никеля) для каждого СО;

k — номер СО ($k = 1, 2, 3, 4$).

Критическая область отклонения единичных определений выразится неравенством

$$\left| \Delta S_{ik} - \overline{\Delta} S_k \right| > U \cdot \sigma \Delta S. \qquad (3)$$

Рекомендуется использование усредненных значений величин $\overline{\sigma}_{\Delta S}$ по

каждому элементу (см. табл. 4) или единого значения $\overline{\overline{\sigma}}_{\Delta S} = 4{,}5$ для всех элементов во всех стандартных образцах, за исключением Mn, для которого в 1-м и 2-м стандартных образцах установлено значение $\overline{\overline{\sigma}}_{\Delta S\,Mn\,1,2} = 12{,}1$.

Пример.

При фотометрировании линии железа и никеля в 3-м стандартном образце получены следующие значения ΔS:

+ 28; +30; +11 среднее $\overline{\Delta S}_k = +23$.

Наибольшее отклонение от среднего значения $\Delta S_3 = +11$.

Проверяем по формуле с использованием единого значения $\overline{\overline{\sigma}}_{\Delta S} = 4{,}5$

$U \cdot \sigma_{\Delta S} = 2 \cdot 4{,}5 = 9$.

$/ +11 - 23 / > 9$, то есть $12 > 9$, следовательно, результат $\Delta S_3 = +11$ является аномальным.

Аномальный результат отбрасывается и среднее значение $\overline{\Delta S}_k$ рассчитывается как среднее арифметическое результатов двух параллельных определений, то есть

$$\Delta S_3 = \frac{+28+30}{2} = +29, \text{ а } \overline{\Delta S}_k = \frac{28+30+29}{3} = +29.$$

Таблица 4

Величина $\sigma_{\Delta S}$

Номер СО	Элемент						
	Al	Fe	Ca	Si	Mg	Mn	C
1	3,3	4,7	4,6	3,9	4,9	10,1	6,6
2	3,4	4,1	4,8	2,6	5,1	13,9	4,5
3	4,1	5,1	5,5	4,7	5,1	5,3	4,5
4	4,6	3,4	4,5	2,4	4,5	3,9	4,4
Среднее значение для элемента $\overline{\sigma}_{\Delta S}$	3,9	4,4	4,9	3,5	4,9	1—2—12,1 3—4—4,6	5,1

$\overline{\overline{\sigma}}_{\Delta S} = 4{,}5$ (для всех элементов, кроме $Mn_{1,2}$);

для $\overline{\overline{\sigma}}_{\Delta S\,Mn\,1,2} = 12{,}1$.

Приложение 1. **(Введено дополнительно, Изм. № 1).**

ПРИЛОЖЕНИЕ 2
Рекомендуемое

ПОСТРОЕНИЕ ГРАФИКА РАСЧЕТНЫМ ПУТЕМ

Так как при построении градуировочного графика графическим путем одним из источников ошибок является субъективизм метода построения прямой, стандарт рекомендует построение графика расчетным путем по уравнению.

Прямолинейная зависимость ожидаемого значения плотности почернения $\hat{\Delta}S_k$ от $\lg C$ характеризуется уравнением следующего вида:

$$\hat{\Delta}S_k = a + b\,(\lg C_k - \overline{\lg C}); \qquad (4)$$

где a и b — коэффициенты, которые необходимо определить при построении градуировочного графика;

$$\overline{\lg C} = \sum_{k=1}^{4} \lg C_k / 4 \;;$$

C_k — массовая доля, приведенная в табл. 1 для соответствующего эталона.

Коэффициенты a и b в уравнении (4) рассчитываются по методу наименьших квадратов следующим образом:

$$a = \sum_{k=1}^{4} \overline{\Delta S}_k / 4 \;; \qquad (5)$$

$$b = \sum_{k=1}^{4} \overline{\Delta S}_k \left(\lg C_k - \overline{\lg C}\right) / \sum_{k=1}^{4} \left(\lg C_k - \overline{\lg C}\right)^2 \qquad (6)$$

Полученные значения a и b подставляют в уравнение (4) и рассчитывают для каждого стандартного образца значения $\hat{\Delta}S_k$. По рассчитанным значениям $\hat{\Delta}S_k$ и известным значениям $\lg C_k$ для СО строится градуировочный график, по которому находят массовую долю (C'_u) определяемого элемента в пробе.

Пример построения графика по уравнению приводится в табл. 5. Постоянные величины, используемые в расчетах, даны в табл. 6.

Примечание. При определении неизвестного значения концентрации $C_н$ в анализируемой пробе построение градуировочного графика необязательно; для этой цели используется уравнение (4), разрешенное относительно $\lg C_k$ ($\lg C_k$ заменено $\lg C'_н$)

$$\lg C'_н = \frac{\Delta S' - a}{b} + \overline{\lg C}, \qquad (7)$$

где $\Delta S'$ — разность плотностей почернения; определена при фотометрировании и соответствует массовой доле $C'_н$.

По $\lg C'_н$ из таблиц антилогарифмов определяют $C'_н$ — неизвестное значение концентраций элемента.

Таблица 5

Расчет $\hat{\Delta} S_k$ по формуле (4) для соответствующего элемента

1	Элемент		Fe			
2	Номер эталона (число эталонов $k = 4$)		1	2	3	4
3	$\lg C_k - \overline{\lg C}$ (см. приложение 2)		0,45	0,15	—0,15	—0,46
4	$\left(\lg C_k - \overline{\lg C}\right)^2$ (см. приложение 2)		0,20	0,02	0,02	0,21
5	$\sum_{k=1}^{4} \left(\lg C_k - \overline{\lg C}\right)^2$ (см. приложение 2)		0,45			
6	Z_{70} (см. табл. 7)		7,8	6,8	6,8	7,9
7	Параллельные измерения $i = 1, 2, 3$ $k = 1, 2, 3, 4$	1	0,50	0,25	—0,05	—0,20
		2	0,49	0,27	—0,03	—0,22
		3	0,50	0,26	—0,04	—0,24

экспериментальные данные

Продолжение табл. 5

8	$\overline{\Delta S}_k = \sum_{i=1}^{3} \Delta S_{ik} / 3$	0,50	0,26	—0,04	—0,22
9	$a = \sum_{k=1}^{4} \overline{\Delta S}_k / 4$	0,125			
10	$\overline{\Delta S}_k \left(\lg C_k - \overline{\lg C}\right)$	0,225	0,039	0,006	0,101
11	$\sum_{k=1}^{4} \overline{\Delta S}_k \left(\lg C_k - \overline{\lg C}\right)$	0,371			
12	$b = \frac{\sum_{k=1}^{4} \overline{\Delta S}_k \left(\lg C_k - \overline{\lg C}\right)}{\sum_{k=1}^{4} \left(\lg C_k - \overline{\lg C}\right)^2}$	0,824			
13	$\hat{\Delta} S_k = a + b\left(\lg C_k - \overline{\lg C}\right)$	0,4960	0,249	0,001	—0,254
14	$Z_k = / \overline{\Delta S}_k - \hat{\Delta} S_k / 100$	0,4	1,1	3,9	3,4

Таблица 6

Постоянные величины, используемые в расчетах при построении градуировочного графика

Элемент	Номер эталона	$\lg C_k$	$\lg C_k - \overline{\lg C}$	Число измерений m_k	$(\lg C_k - \overline{\lg C})^2$	$m_k\left(\lg C_k - \overline{\lg C}\right)^2$
Mn	1	−1,22	−0,515	3	0,27	0,81
	2	−1,0	−0,295	3	0,09	0,27
	3	−0,51	+0,195	3	0,04	0,12
	4	−0,09	+0,615	3	0,38	0,14
		$\overline{\lg C}$ = =−0,705		$\sum_{1}^{4} m_k = 12$		$\sum_{1}^{4} = 2,34$
Mg	1	−0,05	−0,62	3	0,38	1,14
	2	0,38	−0,19	3	0,04	0,12
	3	0,78	+0,21	3	0,04	0,12
	4	1,18	+0,61	3	0,37	1,11
		$\overline{\lg C}$ = 0,57		$m =$ $\sum_{1}^{4} m_k = 12$		$\sum_{1}^{4} = 2,49$
Si	1	−0,03	−0,66	3	0,44	1,32
	2	0,45	−0,18	3	0,03	0,09
	3	0,90	+0,27	3	0,07	0,21
	4	1,19	+0,56	3	0,31	0,93
		$\overline{\lg C}$ = 0,63		$m =$ $\sum_{1}^{4} m_k = 12$		$\sum_{1}^{4} = 2,55$
Fe	1	0,45	+0,45	3	0,20	0,60
	2	0,15	+0,15	3	0,02	0,06
	3	−0,15	−0,15	3	0,02	0,06
	4	−0,46	−0,46	3	0,21	0,63
		$\overline{\lg C}$ = =−0,0025		$m = 12$		$\sum_{1}^{4} = 1,35$

Продолжение табл. 6

Элемент	Номер эталона	$\lg C_k$	$\lg C_k - \overline{\lg C}$	Число измерений m_k	$(\lg C_k - \overline{\lg C})^2$	$m_k(\lg C_k - \overline{\lg C})^2$
Al	1	1,0	+0,62	3	0,38	1,14
	2	0,62	+0,24	3	0,06	0,18
	3	0,16	—0,22	3	0,05	0,15
	4	—0,28	—0,66	3	0,44	1,32
		$\overline{\lg C} = 0,38$		$m = 12$		$\sum_1^4 = 2,79$
Ca	1	1,40	+0,55	3	0,30	0,90
	2	1,04	+0,19	3	0,04	0,12
	3	0,66	—0,19	3	0,04	0,12
	4	0,30	—0,55	3	0,30	0,90
		$\overline{\lg C} = 0,85$		$\sum_1^4 m_k = 12$		$\sum_1^4 = 2,04$
Cu	1	—1,4	—0,64	3	0,41	1,23
	2	—0,92	—0,16	3	0,03	0,09
	3	—0,55	+0,21	3	0,04	0,12
	4	—0,19	+0,57	3	0,32	0,96
		$\overline{\lg C} = -0,76$		$\sum_1^4 m_k = 12$		$\sum_1^4 = 2,40$

Линейный характер зависимости ΔS от $\lg C$ можно проверить при помощи предельно допустимых расхождений ΔS и $\hat{\Delta} S_k$. Для этого рассчитываются значения $Z_k = 100\left(\overline{\Delta} S_k - \hat{\Delta} S_k\right)$ для каждого СО соответствующего элемента. Максимальное значение Z_k сопоставляется с соответствующими величинами Z_{np} из табл. 7, которые характеризуют предельно допустимые отклонения $\overline{\Delta} S_k$ от $\hat{\Delta} S$. Если расчетное значение $Z_k = 100\left(\overline{\Delta} S_k - \hat{\Delta} S_k\right)$ не превышает данные табл. 7, то градуировочный график имеет линейный характер и обеспечивает получение достоверных результатов спектрального анализа. Если при проверке с помощью табл. 7 для двух из четырех

точек определяемого элемента $Z_к > Z_{кр}$, то требуется повторное выполнение анализа.

Таблица 7

Величины $Z_{кр}$

Элемент	Номер СО			
	1	2	3	4
Mn	21,2	18,4	6,9	7,7
Mg	7,8	6,8	6,8	7,8
Si	8,0	6,8	6,9	7,6
Fe	7,8	6,8	6,8	7,9
Al	7,7	6,9	6,8	7,9
Ca	7,8	6,9	6,9	7,8
Cu	8,0	6,8	6,8	7,7

Приложение 2. **(Измененная редакция, Изм. № 2).**

ИНФОРМАЦИОННЫЕ ДАННЫЕ

1. РАЗРАБОТАН И ВНЕСЕН Министерством лесной, целлюлозно-бумажной и деревообрабатывающей промышленности СССР, Министерством химической промышленности СССР

РАЗРАБОТЧИКИ

Г. Г. Савинова, Д. И. Мандельбаум, канд. техн. наук; **А. С. Мясникова**

2. УТВЕРЖДЕН И ВВЕДЕН В ДЕЙСТВИЕ Постановлением Государственного комитета СССР по стандартам от 21.01.82 № 195

3. ВЗАМЕН ГОСТ 19877—74

4. ССЫЛОЧНЫЕ НОРМАТИВНО-ТЕХНИЧЕСКИЕ ДОКУМЕНТЫ

Обозначение НТД, на который дана ссылка	Номер пункта
ГОСТ 83—79	1
ГОСТ 195—77	1
ГОСТ 244—76	1
ГОСТ 334—73	1
ГОСТ 892—89	1
ГОСТ 1770—74	1
ГОСТ 3722—81	1
ГОСТ 3773—72	1
ГОСТ 4160—74	1
ГОСТ 4331—78	1
ГОСТ 6709—72	1
ГОСТ 12026—76	1
ГОСТ 18300—87	1
ГОСТ 18461—93	1
ГОСТ 19627—74	1
ГОСТ 24104—88	1
ГОСТ 25336—82	1
ГОСТ 25664—83	1
ГОСТ 28498—90	1
ТУ 25—1894—003—90	1

5. Ограничение срока действия снято Постановлением Госстандарта от 07.04.92 № 370

6. ПЕРЕИЗДАНИЕ (декабрь 1996 г.) с Изменениями № 1, 2, утвержденными в июле 1987 г., апреле 1992 г. (ИУС 10—87, 7—92)

Редактор *Л. В. Афанасенко*
Технический редактор *В. Н. Прусакова*
Корректор *Н. И. Гаврищук*
Компьютерная верстка *Л. В. Леоновой*

Изд. лиц. № 021007 от 10.08.95 Сдано в набор 21.01.97. Подписано в печать 24.02.97. Усл. печ. л. 1,40.
Уч.-изд. л. 1,07. Тираж 138 экз. С 120. Зак. 189

ИПК Издательство стандартов, 107076, Москва, Колодезный пер., 14.
Набрано в Калужской типографии стандартов на ПЭВМ.
Калужская типография стандартов, ул. Московская, 256.
ПЛР № 040138

gost.e-ecolog.ru