

М Е Ж Г О С У Д А Р С Т В Е Н Н Ы Й С Т А Н Д А Р Т

ПРОДУКТЫ ЛЕСОХИМИЧЕСКИЕ

Метод определения кислотного числа

Wood chemical products.
Method of acid number determination

ГОСТ
17823.1—72

ОКСТУ 2409

Дата введения 01.07.73

Настоящий стандарт распространяется на лесохимические продукты и устанавливает метод определения кислотного числа канифоли, скипидара, древесных масел, растворителей, древесных смол и других лесохимических продуктов.

Кислотное число показывает количество миллиграммов гидроокиси калия, необходимое для нейтрализации свободных кислот, содержащихся в 1 г продукта.

(Измененная редакция, Изм. № 2).

1. ОТБОР ПРОБ

1.1. Пробы для анализа отбирают согласно требованию действующих стандартов или технических условий на соответствующие лесохимические продукты.

2. ПРИБОРЫ, РЕАКТИВЫ И РАСТВОРЫ

2.1. Для определения кислотного числа применяются:
колба коническая по ГОСТ 25336, вместимостью 250 см³;
бюrette по ГОСТ 20292, вместимостью 5, 10, 25 и 50 см³ с ценой деления соответственно 0,02;
0,05; 0,05 или 0,10; 0,10 см³;
лабораторные весы общего назначения типов ВЛР-200 г и ВЛКТ-500г-М или ВЛЭ-200 г;
натрия гидроокись по ГОСТ 4328 или калия гидроокись по ГОСТ 24363, водные или спиртовые растворы 0,03; 0,1; 0,2 и 0,5 моль/дм³ (н.);
кислота янтарная по ГОСТ 6341;
спирт этиловый технический по ГОСТ 17299;
толуол по ГОСТ 5789, ГОСТ 9880 или ГОСТ 14710;
ксилол по ГОСТ 9949 или ГОСТ 9410;
бензол по ГОСТ 5955, ГОСТ 8448 или ГОСТ 9572;
 α -нафтольфталеин, спиртовой раствор с массовой долей 0,1 %;
вода дистилированная, не содержащая углекислоты, готовят по ГОСТ 4517.

(Измененная редакция, Изм. № 1, 2).

3. ПОДГОТОВКА К АНАЛИЗУ

3.1. Приготовление растворителей

Для проведения анализа в зависимости от растворимости лесохимических продуктов применяют следующие растворители: дистиллированную воду, этиловый спирт, смесь этилового спирта и толуола (ксилола или бензола) в соотношении 1:4.

Применимый растворитель должен быть указан в стандартах и технических условиях, устанавливающих технические требования на лесохимические продукты.

Растворитель перед применением нейтрализуют раствором щелочи в присутствии α -нафтольфталеина до зеленой окраски.

3.2. Концентрированный водный раствор гидроокиси натрия готовят по ГОСТ 4919.2.

3.3. Установление концентрации раствора щелочи

Навеску янтарной кислоты, предварительно очищенную по ГОСТ 4919.2, взвешивают (результат взвешивания записывают до четвертого десятичного знака), помещают в коническую колбу вместимостью 250 см³ и растворяют в 20 см³ воды.

Навеску берут в количествах, указанных ниже: 0,05—0,06; 0,10—0,12; 0,20—0,25 или 0,40—0,50 г соответственно заданной концентрации раствора щелочи: 0,03; 0,1; 0,2 или 0,5 моль/дм³.

Содержимое колбы титруют раствором щелочи в присутствии 10 капель раствора α -нафтолфталеина до появления зеленой окраски.

Концентрацию (N) раствора щелочи вычисляют по формуле

$$N = \frac{m}{0,05905 \cdot V},$$

где m — масса навески янтарной кислоты, г;

V — объем раствора щелочи, израсходованный на титрование, см³;

0,05905 — масса янтарной кислоты, соответствующая 1 см³ раствора щелочи концентрации точно 1 моль/дм³, г.

Концентрацию раствора щелочи определяют как среднее арифметическое четырех параллельных определений.

3.2, 3.3. (Измененная редакция, Изм. № 2).

4. ПРОВЕДЕНИЕ АНАЛИЗА

4.1. В коническую колбу для титрования вносят навеску анализируемого продукта.

Величину навески и концентрацию раствора щелочи определяют по табл. 1, исходя из предполагаемого кислотного числа.

Таблица 1

Кислотное число, мг. КОН на 1 г продукта	Масса навески, г, при использовании бюретки вместимостью				Концентрация раствора щелочи
	5 см ³	10 см ³	25 см ³	50 см ³	
До 0,25	30±3	30±3	30±3	30±3	0,03
Св. 0,25 * 1	7,5±0,2	15,0±0,2	30±3	30±3	0,03
* 1 * 5	1,5±0,1	3,0±0,2	8,0±0,2	16,0±0,2	0,03
* 5 * 20	1,3±0,1	2,6±0,2	6,0±0,2	12,0±0,2	0,1
* 20 * 50	0,50±0,05	1,0±0,1	2,5±0,2	5,0±0,2	0,1
* 50 * 100	0,50±0,05	1,0±0,1	2,5±0,2	5,0±0,2	0,2
* 100 * 175	0,70±0,05	1,4±0,1	2,0±0,2	2,0±0,2	0,5
* 175	0,50±0,05	1,0±0,1	2,0±0,2	2,0±0,2	0,5

Результаты взвешивания записывают до:

четвертого десятичного знака — для навесок массой от 0,5 до 1 г;

третьего десятичного знака — для навесок массой более 1 до 10 г;

второго десятичного знака — для навесок более 10 г.

(Измененная редакция, Изм. № 2).

4.2. Навеску растворяют в 20—50 см³ растворителя в зависимости от ее массы, при необходимости нагревают на водяной бане в колбе, соединенной с обратным холодильником, и после охлаждения титруют раствором щелочи в присутствии 10 капель α -нафтолфталеина до зеленой окраски.

(Измененная редакция, Изм. № 1).

5. ОБРАБОТКА РЕЗУЛЬТАТОВ

5.1. Кислотное число (X) в миллиграммах КОН на 1 г продукта вычисляют по формуле

$$X = \frac{56,11 \cdot N \cdot V}{m},$$

где N — концентрация раствора щелочи;

V — объем раствора щелочи, израсходованный на титрование, см³;

m — масса навески продукта, г;

56,11 — масса гидроокиси калия, соответствующая 1 см³ раствора щелочи концентрации точно 1 моль/дм³, г.

(Измененная редакция, Изм. № 2).

Все документы размещены на сайте, на которых имеются ссылки на официальные издания и определительные таблицы для оценки показателей по табл. Знаки риска и опасности документов могут распространяться без ссылок отдельными. Это означает, что любая ссылка на странице документа должна быть абсолютной! Содержание ссылок на титульных листах либо авторских правах! Члены комиссии право на информирование!

С. 3 ГОСТ 17823.1-72

5.2. За результат анализа принимают среднее арифметическое двух параллельных определений.

Допускаемые расхождения между параллельными определениями не должны превышать величин, указанных в табл. 2.

Таблица 2

Кислотное число, мг КОН на 1 г продукта	Допускаемое расхождение, мг КОН на 1 г продукта, при $P = 0,95$
До 0,25	0,01
Св. 0,25 * 1	0,01
* 1 * 5	0,03
* 5 * 20	0,8
* 20	2,2

(Измененная редакция, Изм. № 1).

ИНФОРМАЦИОННЫЕ ДАННЫЕ

1. РАЗРАБОТАН И ВНЕСЕН Министерством лесной промышленности СССР РАЗРАБОТЧИКИ

А.Н. Трофимов, О.В. Скворцова, Р.А. Шильникова

2. УТВЕРЖДЕН И ВВЕДЕН В ДЕЙСТВИЕ Постановлением Государственного комитета стандартов Совета Министров СССР от 04.07.72 № 1350

3. ВВЕДЕН В ПЕРВЫЕ

4. ССЫЛОЧНЫЕ НОРМАТИВНО-ТЕХНИЧЕСКИЕ ДОКУМЕНТЫ

Обозначение ИТД, на который дана ссылка	Номер пункта	Обозначение ИТД, на который дана ссылка	Номер пункта
ГОСТ 4328-77	2.1	ГОСТ 9572-93	2.1
ГОСТ 4517-87	2.1	ГОСТ 9880-76	2.1
ГОСТ 4919.2-77	3.2, 3.3	ГОСТ 9949-76	2.1
ГОСТ 5789-78	2.1	ГОСТ 14710-78	2.1
ГОСТ 5955-75	2.1	ГОСТ 17299-78	2.1
ГОСТ 6341-75	2.1	ГОСТ 24363-80	2.1
ГОСТ 8448-78	2.1	ГОСТ 25336-82	2.1
ГОСТ 9410-78	2.1		

5. Ограничение срока действия снято по протоколу № 3-93 Межгосударственного Совета по стандартизации, метрологии и сертификации (ИУС 5-6-93)

6. ПЕРЕИЗДАНИЕ (июнь 1999 г.) с Изменениями № 1, 2, утвержденными в апреле 1983 г., сентябре 1990 г. (ИУС 7-83, 12-90)

Редактор В.И. Коньков
Технический редактор О.Н. Власова
Корректор О.В. Коньков
Компьютерная верстка В.И. Грищенко

Изд. лиц. № 021007 от 10.08.95. Сдано в набор 05.07.99. Подписано в печать 02.08.99. Усл. печ. л. 0,47.
Уч.-изд. л. 0,40. Тираж 162 экз. С3420. Зак. 620.

ИПК Издательство стандартов, 107076, Москва, Коломенский пер., 14.
Набрано в Издательстве на ПЭВМ.
Физика ИПК Издательство стандартов — тип. "Московский печатник", Москва, Лялин пер., 6.
Под № 080102