

С. СЕЛЬСКОЕ И ЛЕСНОЕ ХОЗЯЙСТВО

Группа С19

Изменение № 1 ГОСТ 13496.12—75 Комбикорма. Метод определения общей кислотности

Постановлением Государственного комитета СССР по стандартам от 16.05.86 № 1253 срок введения установлен

с 01.10.86

Под наименованием стандарта проставить код: ОКСТУ 9209.

Пункт 1.1. Заменить ссылку: ГОСТ 13496.0—70 на ГОСТ 13496.0—80.

Пункт 2.1 изложить в новой редакции: «2.1. Для проведения испытания применяют:

весы лабораторные не ниже 2-го класса точности по ГОСТ 24104—80 с наибольшим пределом взвешивания 200 г;

весы лабораторные не ниже 3-го класса точности с наибольшим пределом взвешивания 500 г по ГОСТ 24104—80;

колбы мерные исполнений 1, 2 вместимостью 50 и 100 см³, 1, 2-го классов точности по ГОСТ 1770—74;

колбы конические вместимостью 250 и 500 см³ по ГОСТ 25336—82;

бюретки исполнений 1, 2 или 3, вместимостью 10 и 25 см³, 2-го класса точности по ГОСТ 20292—74;

(Продолжение см. с. 204)

203

(Продолжение изменения к ГОСТ 13496.12—75)

пипетку исполнений 2, 6 или 7, вместимостью 25 см³, 1, 2-го классов точно-
сти по ГОСТ 20292—74;
цилиндры исполнений 1, 2, вместимостью 500 см³ по ГОСТ 1770—74;
бумагу фильтровальную лабораторную по ГОСТ 12026—76;
калия гидроокись по ГОСТ 24363—80, х. ч. или ч. д. а., раствор концент-
рации $c(\text{KOH})=0,1$ моль/дм³ или фиксаж или натрия гидроокись по ГОСТ
4328—77, х. ч. или ч. д. а., раствор концентрации $c(\text{NaOH})=0,1$ моль/дм³
или фиксаж;
кислоту серную по ГОСТ 4204—77, х. ч. или ч. д. а., раствор концентрации
 $c(\frac{1}{2} \text{H}_2\text{SO}_4)=0,1$ моль/дм³ (0,1 н.), готовят по ГОСТ 25794.1—83 или фик-
саж;
натрий тетраборнокислый 10-водный по ГОСТ 4199—76, х. ч. или ч. д. а.;
фенолфталеин по ГОСТ 5850—72, раствор с массовой долей 1 %, готовят
по ГОСТ 4919.1—77;
метиловый оранжевый, раствор с массовой долей 1 %, готовят по ГОСТ
4919.1—77;
тимолфталеин, раствор с массовой долей 1 %, готовят по ГОСТ 4919.1—77;
спирт этиловый технический по ГОСТ 17299—78 или спирт этиловый син-
тетический технический по ГОСТ 11547—80, или спирт этиловый ректифицирован-
ный технический по ГОСТ 18300—72;
воду дистиллированную.

(Продолжение см. с. 205)

(Продолжение изменения к ГОСТ 13496.12—75)

Примечание. Допускается использовать мерную посуду и другие средства измерения, имеющие такие же или лучшие метрологические характеристики».

Раздел 3 изложить в новой редакции:

«3. ПОДГОТОВКА К ИСПЫТАНИЮ

3.1. Приготовление раствора гидроокиси калия концентрации c (KOH) = =0,1 моль/дм³ (0,1 н.)

Навеску гидроокиси калия массой 5,611 г переносят в мерную колбу вместимостью 1000 см³, растворяют в дистиллированной воде и доводят объем водой до метки.

Коэффициент поправки раствора гидроокиси калия устанавливают по раствору серной кислоты концентрации c ($1/2$ H₂SO₄) = 0,1 моль/дм³. Для этого в колбу приливают 20 см³ серной кислоты, добавляют 2 капли фенолфталеина и титруют приготовленным раствором гидроокиси калия до бледно-розовой окраски. Объем раствора гидроокиси калия, израсходованный на титрование раствора серной кислоты, вычисляют как среднее арифметическое результатов трех определений.

Коэффициент поправки раствора гидроокиси калия (K) вычисляют по формуле

$$K = \frac{V_1 \cdot K_1}{V},$$

где V_1 — объем раствора серной кислоты, взятый для титрования, см³;

K_1 — коэффициент поправки раствора серной кислоты;

V — объем раствора гидроокиси калия, израсходованный на титрование 20 см³ раствора серной кислоты, см³.

3.2. Приготовление раствора гидроокиси натрия концентрации c (NaOH) = =0,1 моль/дм³.

(Продолжение см. с. 206)

(Продолжение изменения к ГОСТ 13496.12—75)

Навеску гидроокиси натрия массой 4 г переносят в мерную колбу вместимостью 1000 см³, растворяют в дистиллированной воде и доводят объем водой до метки.

Коэффициент поправки раствора гидроокиси натрия устанавливают по раствору серной кислоты концентрации c ($1/2 \text{ H}_2\text{SO}_4$) = 0,1 моль/дм³.

В колбу приливают 20 см³ серной кислоты, добавляют 2 капли фенолфталеина и титруют раствором гидроокиси натрия до бледно-розовой окраски.

Объем раствора гидроокиси натрия, израсходованный на титрование раствора серной кислоты, вычисляют как среднее арифметическое результатов трех определений.

Коэффициент поправки раствора гидроокиси натрия вычисляют, как указано в п. 3.1.

Пункт 4.1. Заменить единицу, значение и слова: мл на см³, 0,1 н. на 0,1 моль/дм³, «едкого натра» на «гидроокись натрия», «едкого кали» на «гидроокись калия».

Раздел 5 изложить в новой редакции:

«5. Обработка результатов

5.1. Общую кислотность комбикорма (X) в градусах Неймана вычисляют по формуле

$$X = 4V \cdot K,$$

где V — объем раствора гидроокиси калия или гидроокиси натрия, израсходованный на титрование, см³;

K — коэффициент поправки раствора гидроокиси калия или гидроокиси натрия.

За окончательный результат испытания принимают среднее арифметическое результатов двух параллельных определений, допускаемые расхождения между которыми должны быть не более 0,4 °Н.

(ИУС № 8 1986 г.)