

**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****КОРМА ДЛЯ ЖИВОТНЫХ**

**Спектрофотометрический метод определения общего содержания фосфора**

Animal feeding stuffs.  
Determination of total phosphorus content.  
Spectrophotometric method

**ГОСТ  
28902—91  
(ИСО 6491—80)**

ОКСТУ 9709

**Дата введения 01.01.92****1. ОБЛАСТЬ РАСПРОСТРАНЕНИЯ**

Настоящий стандарт распространяется на корма для животных и устанавливает спектрофотометрический метод определения общего содержания фосфора в кормах для животных.

**2. ОБЛАСТЬ ПРИМЕНЕНИЯ**

Спектрофотометрический метод применяют при определении содержания фосфора во всех видах кормов для животных и особенно при проведении анализа продуктов с низким содержанием фосфора.

**3. СУЩНОСТЬ МЕТОДА**

Испытуемую навеску корма озоляют либо путем сжигания в пламени (сухое окисление) и растворении золы в кислоте для кормов с большим содержанием органических веществ, либо минерализацией в кислоте (влажное сжигание) для кормов с содержанием неорганических веществ и жидких кормов.

Полученный кислотный раствор обрабатывают раствором молибдованадата и измеряют спектральную поглощающую способность полученного таким образом желтого раствора с помощью спектрофотометра при длине волны в 430 нм.

**4. РЕАКТИВЫ**

Все реактивы должны быть аналитического качества, вода должна быть дистиллированная или эквивалентной чистоты.

4.1. Карбонат кальция.

4.2. Соляная кислота, раствор молярной концентрацией  $c(\text{HCl}) = 6$  моль/дм<sup>3</sup>.

4.3. Азотная кислота, раствор молярной концентрацией  $c(\text{HNO}_3) = 1$  моль/дм<sup>3</sup>.

4.4. Азотная кислота  $\rho_{20} 1,38$  г/см<sup>3</sup>.

4.5. Серная кислота  $\rho_{20} 1,84$  г/см<sup>3</sup>.

4.6. Реактив молибдованадата, готовят следующим образом: в мерной колбе вместимостью 1000 см<sup>3</sup> смешивают 200 см<sup>3</sup> раствора гептамолибдата аммония (п. 4.6.1), 200 см<sup>3</sup> раствора монованадата аммония (п. 4.6.2) и 135 см<sup>3</sup> азотной кислоты (п. 4.4). Полученный раствор доливают водой до метки.

4.6.1. Раствор гептамолибдата аммония; готовят следующим образом:

растворяют в горячей воде 100 г гептамолибдата аммония 4-водного  $[(\text{NH}_4)_6\text{Mo}_7\text{O}_{24} \cdot 4\text{H}_2\text{O}]$ , добавляют 10 см<sup>3</sup> аммиака  $\rho_{20} 0,91$  г/см<sup>3</sup> и раствор доливают водой до 1 см<sup>3</sup>.

4.6.2. Раствор монованадата аммония; готовят следующим образом:

растворяют 2,35 г монованадата аммония ( $\text{NH}_4\text{VO}_3$ ) в 400 см<sup>3</sup> горячей воды. Постоянно помешивая, медленно добавляют 20 см<sup>3</sup> разбавленной азотной кислоты (7 см<sup>3</sup> азотной кислоты (п. 4.4) с 13 см<sup>3</sup> воды). Полученный раствор доводят водой до 1 дм<sup>3</sup>.

4.7. Фосфор, стандартный раствор, содержащий 1 мг/см<sup>3</sup> фосфора; готовят следующим образом:

в мерной колбе вместимостью 1000 см<sup>3</sup> растворяют в воде 4,394 г дигидрофосфата калия ( $\text{KH}_2\text{PO}_4$ ), предварительно высушенного при 103 °C. Раствор доливают водой до метки.

## 5. АППАРАТУРА

- 5.1. Тигель фарфоровый для сжигания.
- 5.2. Печь электрическая муфельная с температурой нагрева (550±20) °C.
- 5.3. Колба Кильдаля вместимостью 250 см<sup>3</sup>.
- 5.4. Колбы мерные с одной отметкой вместимостью 500 и 1000 см<sup>3</sup>.
- 5.5. Спектрофотометр с кюветами вместимостью 25 и 30 см<sup>3</sup>, снабженные пробками из матового стекла.
- 5.6. Пробирки стеклянные вместимостью 25 см<sup>3</sup>.
- 5.7. Баня песчаная.
- 5.8. Мензурка вместимостью 250 см<sup>3</sup>.
- 5.9. Пипетки градуированные.
- 5.10. Весы аналитические.

## 6. ПРОВЕДЕНИЕ ИСПЫТАНИЯ

6.1. Приготовление навески пробы и подготовка раствора для испытания

В соответствии со свойством корма испытуемую пробу подготавливают по п.п. 6.1.1 или 6.1.2.

### 6.1.1. Озоление навески сухим сжиганием

Взвешивают в тигле 2,5 г пробы с погрешностью ±1 мг. Тщательно смешивают испытуемую навеску с 1 г карбоната кальция (п. 4.1). Сжигают в печи (п. 5.2) при температуре (550±20) °C до появления белой или серой золы (небольшое количество углерода не является помехой).

Переносят золу в мензурку вместимостью 250 см<sup>3</sup> (п. 5.8). Добавляют 20 см<sup>3</sup> воды и затем соляной кислоты (п. 4.2) до тех пор, пока не прекратится бурное выделение газа. Добавляют еще 10 см<sup>3</sup> соляной кислоты (п. 4.2). Мензурку помещают в песчаную баню (п. 5.7) и выпаривают до полного высушивания, чтобы получился нерастворимый кремниевый ангидрид.

К остывшему остатку добавляют 10 см<sup>3</sup> азотной кислоты (п. 4.3) и кипятят на песчаной бане в течение 5 мин, не выпаривая. Раствор кислоты профильтровывают (от осадка) в мерную колбу вместимостью 500 см<sup>3</sup> (п. 5.4), промывают мензурку несколько раз горячей водой и отфильтровывают промывную воду.

Раствору дают остыть, доливают водой до метки, перемешивают и снова отфильтровывают.

### 6.1.2. Озоление влажным способом (для неорганических соединений и жидких кормов)

Взвешивают 1 г или более пробы корма с погрешностью ±1 мг. Испытуемую навеску помещают в колбу Кильдаля (п. 5.3), добавляют 20 см<sup>3</sup> серной кислоты (п. 4.5), встряхивают так, чтобы содержимое полностью смешалось с кислотой и чтобы избежать прилипания содержимого к стенкам колбы. Смесь кислоты с навеской кипятят в течение 10 мин. Раствору дают слегка остыть, добавляют 2 см<sup>3</sup> азотной кислоты (п. 4.4), осторожно нагревают и затем раствору дают слегка остыть. Затем снова добавляют немного азотной кислоты (п. 4.4) и раствор доводят до кипения.

Процедуру повторяют до тех пор, пока не получится бесцветный раствор. Затем раствор охлаждают, добавляют немного воды и фильтруют в мерную колбу вместимостью 500 см<sup>3</sup> (п. 5.4). Колбу Кильдаля промывают горячей водой, которую также отфильтровывают в колбу. Раствору дают остыть, доливают водой до метки, перемешивают и снова фильтруют.

### 6.2. Получение окраски и измерение спектральной поглощающей способности раствора

Разбавляют кратно определенное количество полученного фильтрата (п. 6.1.1 или 6.1.2) водой, чтобы получить концентрацию фосфора не более 40 мг/см<sup>3</sup>. Переносят с помощью пипетки (п. 5.9)

10 см<sup>3</sup> этого раствора в стеклянную пробирку (п. 5.6) и добавляют с помощью другой пипетки 10 см<sup>3</sup> реактива молибдованадата (п. 4.6).

Перемешивают и дают постоять 10 мин при температуре 20 °С. Наливают раствор в измерительную кювету и измеряют его спектральную поглотительную способность на спектрофотометре (п. 5.5) при длине волны 430 нм, используя в качестве контрольного раствора раствор, полученный смешиванием 10 см<sup>3</sup> реактива молибдованадата (п. 4.6) с 10 см<sup>3</sup> воды.

#### 6.3. Количество определений

Проводят два измерения на навесках корма, взятых от одной и той же отобранный пробы.

#### 6.4. Построение градуировочного графика

6.4.1. Для построения градуировочного графика используют стандартный раствор фосфора (п. 4.7) и с помощью градуированных пипеток (п. 5.9) готовят рабочие растворы, содержащие соответственно 5; 10; 20; 30 и 40 мг/см<sup>3</sup> фосфора.

6.4.2. Наливают с помощью пипетки (п. 5.9) 10 см<sup>3</sup> каждого из этих растворов в серии из пяти пробирок (п. 5.6) и добавляют в каждую с помощью другой пипетки 10 см<sup>3</sup> реактива молибдованадата (п. 4.6).

Перемешивают и дают постоять 10 мин при 20 °С. Измеряют спектральную поглотительную способность каждого раствора, как описано в п. 6.2.

6.4.3. Страйт градуировочный график, откладывая на графике спектральную поглотительную способность и соответствующую ей концентрацию фосфора во взятых рабочих растворах (п. 6.4.1). Для концентраций фосфора в пределах 0—40 мг/см<sup>3</sup> график должен быть линейным.

#### 6.5. Контрольное испытание

Проводят параллельно контрольное испытание, применяя ту же процедуру испытаний, те же количества реагентов, но без испытуемой пробы корма.

## 7. ОБРАБОТКА РЕЗУЛЬТАТОВ

7.1. Массовую долю фосфора ( $X$ ), выраженную в процентах, вычисляют по формуле

$$X = \frac{C \cdot 500 \cdot F \cdot 100}{m \cdot 10^6} = \frac{C \cdot F}{20 \cdot m},$$

где  $C$  — содержание фосфора в микрограммах на кубический сантиметр разбавленных кратных порций испытуемого раствора, полученное по градуировочному графику;

$F$  — фактор взаимного разбавления кратных порций раствора (п. 6.2);

$m$  — масса испытуемой навески, г (п. 6.1.1 или 6.1.2).

За окончательный результат испытания принимают среднее арифметическое значение двух определений.

Результат подсчитывают до 0,01 % фосфора при массовой доле фосфора менее 3 % и до 0,1 % фосфора при массовой доле фосфора 3 % и более.

#### 7.2. Повторяемость

Разница между результатами двух определений, проведенных сразу же одно за другим одним и тем же специалистом, не должна превышать:

3 % (относительное значение от их среднего значения) при массовой доле фосфора менее 5 %; 0,15 (абсолютное значение) при массовой доле фосфора 5 % и более.

## 8. ОТЧЕТ ОБ ИСПЫТАНИИ

В отчете должен быть указан применявшийся метод и полученные результаты. В нем также должны указываться все условия проведения испытаний, не обозначенные в настоящем международном стандарте, или условия, считающиеся необязательными, а также все обстоятельства, которые могли повлиять на результат.

В отчете должны быть указаны все детали, необходимые для полной идентификации образца.

**ИНФОРМАЦИОННЫЕ ДАННЫЕ**

- 1. ПОДГОТОВЛЕН И ВНЕСЕН ВНПО «Комбикорм»**
- 2. УТВЕРЖДЕН И ВВЕДЕН В ДЕЙСТВИЕ Постановлением Государственного комитета СССР по управлению качеством продукции и стандартам от 28.01.91 № 65  
Настоящий стандарт подготовлен методом прямого применения международного стандарта ИСО 6491—80 и полностью ему соответствует**
- 3. ПЕРЕИЗДАНИЕ**