
МЕЖГОСУДАРСТВЕННЫЙ СОВЕТ ПО СТАНДАРТИЗАЦИИ, МЕТРОЛОГИИ И СЕРТИФИКАЦИИ
(МГС)

INTERSTATE COUNCIL FOR STANDARDIZATION, METROLOGY AND CERTIFICATION
(ISC)

МЕЖГОСУДАРСТВЕННЫЙ
СТАНДАРТ

ГОСТ
32195 —
2013
(ISO 13903:2005)

КОРМА, КОМБИКОРМА

Метод определения содержания аминокислот

(ISO 13903:2005, MOD)

Издание официальное



Москва
Стандартинформ
2014

Предисловие

Цели, основные принципы и основной порядок проведения работ по межгосударственной стандартизации установлены ГОСТ 1.0–92 «Межгосударственная система стандартизации. Основные положения» и ГОСТ 1.2–2009 «Межгосударственная система стандартизации. Стандарты межгосударственные, правила и рекомендации по межгосударственной стандартизации. Правила разработки, принятия, применения, обновления и отмены»

Сведения о стандарте

1 ПОДГОТОВЛЕН Открытым акционерным обществом «Всероссийский научно-исследовательский институт комбикормовой промышленности» (ОАО «ВНИИКП») на основе аутентичного перевода на русский язык международного стандарта, указанного в пункте 4.

2 ВНЕСЕН Федеральным агентством по техническому регулированию и метрологии (ТК 004)

3 ПРИНЯТ Межгосударственным советом по стандартизации, метрологии и сертификации (протокол № 44–2013 от 14 ноября 2013 г.)

За принятие проголосовали:

Краткое наименование страны по МК (ИСО 3166) 004–97	Код страны по МК (ИСО 3166) 004–97	Сокращенное наименование национального органа по стандартизации
Армения	AM	Минэкономики Республики Армения
Киргизия	KG	Кыргызстандарт
Россия	RU	Росстандарт
Узбекистан	UZ	Узстандарт

4 Настоящий стандарт модифицирован по отношению к международному стандарту ISO 13903:2005 Animal feeding stuffs - Determination of amino acids content» (Корма для животных. Определение содержания аминокислот).

Международный стандарт разработан подкомитетом ISO/TC 10 «Корма для животных» технического комитета по стандартизации ISO/TC 34 «Пищевые продукты» Международной организации по стандартизации (ISO).

Перевод с английского языка (en).

Уточненные отдельные слова, фразы, абзацы внесены в текст межгосударственного стандарта для приведения в соответствие с отраслевой терминологией и выделены курсивом. Дополнительные примечания, разделы, приложение и таблица выделены полужирным курсивом.

В настоящем стандарте заменены единицы измерения объема «литр» на «кубический дециметр», «миллилитр» на «кубический сантиметр» для приведения в соответствие с ГОСТ 1.5–2001 пункт 4.14.1.

Наименование настоящего стандарта изменено относительно наименования указанного международного стандарта в соответствии с требованиями межгосударственной системы стандартизации и общепринятой отраслевой терминологией.

Официальные экземпляры международного стандарта, на основе которого подготовлен настоящий межгосударственный стандарт, имеются в Федеральном агентстве по техническому регулированию, стандартизации и метрологии.

Сравнение структуры международного стандарта со структурой межгосударственного стандарта приведено в дополнительном приложении ДА.

Степень соответствия – модифицированная (MOD)

5 Приказом Федерального агентства по техническому регулированию и метрологии от 22 ноября 2013 г. № 2063-ст межгосударственный стандарт ГОСТ 32195—2013 (ISO 13903:2005) введен в действие в качестве национального стандарта Российской Федерации с 1 июля 2015 г.

6 ВВЕДЕН ВПЕРВЫЕ

Информация об изменениях к настоящему стандарту публикуется в ежегодном информационном указателе «Национальные стандарты», а текст изменений и поправок – в ежемесячном информационном указателе «Национальные стандарты». В случае пересмотра (замены) или отмены настоящего стандарта соответствующее уведомление будет опубликовано в ежемесячном информационном указателе «Национальные стандарты». Соответствующая информация, уведомление и тексты размещаются также в информационной системе общего пользования – на официальном сайте Федерального агентства по техническому регулированию и метрологии в сети Интернет

© Стандартиформ, 2014

В Российской Федерации настоящий стандарт не может быть полностью или частично воспроизведен, тиражирован и распространен в качестве официального издания без разрешения Федерального агентства по техническому регулированию и метрологии

КОРМА, КОМБИКОРМА

Метод определения содержания аминокислот

(ISO 13903:2005)

Дата введения — 2015—07—01

1 Область применения

Настоящий стандарт распространяется на корма, комбикорма, премиксы и устанавливает метод определения содержания свободных (синтетических и натуральных) аминокислот и общего содержания (свободных и связанных форм в сумме) отдельных аминокислот с применением аминокислотного анализатора или ВЭЖХ оборудования. Метод позволяет определять следующие аминокислоты:

- цистин и цистеин в сумме;
- метионин;
- лизин;
- треонин;
- аланин;
- аспарагиновая кислота;
- глутаминовая кислота;
- глицин;
- гистидин;
- изолейцин;
- лейцин;
- фенилаланин;
- пролин;
- серин;
- тирозин;
- валин.

Методом нельзя различить соли аминокислот, а также D- и L- стереоизомеры

Метод не распространяется на определение триптофана или гидроксидных аналогов аминокислот.

Нижние пределы обнаружения и количественного определения аминокислот зависят от хроматографического оборудования и составляют:

а) для свободных форм аминокислот:

- 1) лизина — 0,035 г/кг;
- 2) метионина — 0,035 г/кг;
- 3) треонина — 0,03 г/кг;

б) для общего содержания (свободных и связанных форм в сумме) отдельных аминокислот:

- 1) лизина — 0,3 г/кг;
- 2) метионина — 0,25 г/кг;
- 3) суммы цистина и цистеина — 0,35 г/кг;
- 4) треонина — 0,2 г/кг.

Примечание — Нижний предел количественного обнаружения может быть изменен, но это должно быть подтверждено пользователем.

2 Нормативные ссылки

В настоящем стандарте использованы нормативные ссылки на следующие межгосударственные стандарты:

Издание официальное

- ГОСТ 177–88 Водорода перекись. Технические условия
ГОСТ 1770–74 (ИСО 1042–83, ИСО 4788–80) Посуда мерная лабораторная стеклянная. Цилиндры, мензурки, колбы, пробирки. Общие технические условия
ГОСТ 3118–77 Реактивы. Кислота соляная. Технические условия
ГОСТ 4204–77 Реактивы. Кислота серная. Технические условия
ГОСТ 4233–77 Реактивы. Натрий хлористый. Технические условия
ГОСТ 4328–77 Реактивы. Натрия гидроокись. Технические условия
ГОСТ 4478–78 Реактивы. Кислота сульфосалициловая 2-водная. Технические условия
ГОСТ 5848–73 Реактивы. Кислота муравьиная. Технические условия
ГОСТ 9293–74 (ИСО 2435–73) Азот газообразный и жидкий. Технические условия
ГОСТ 13496.0–80 Комбикорма, сырье. Методы отбора проб
ГОСТ 22280–76 Реактивы. Натрий лимоннокислый 5,5-водный. Технические условия
ГОСТ 24104–2001 Весы лабораторные. Общие технические требования
ГОСТ 25336–82 Посуда и оборудование лабораторные стеклянные. Типы, основные параметры и размеры
ГОСТ 29227–91 (ИСО 835-1–81) Посуда лабораторная стеклянная. Пипетки градуированные. Часть 1. Общие требования

Примечание — При пользовании настоящим стандартом целесообразно проверить действие ссылочных стандартов в информационной системе общего пользования — на официальном сайте Федерального агентства по техническому регулированию и метрологии в сети Интернет или по ежегодному информационному указателю «Национальные стандарты», который опубликован по состоянию на 1 января текущего года, и по выпускам ежемесячного информационного указателя «Национальные стандарты» за текущий год. Если ссылочный стандарт заменен (изменен), то при пользовании настоящим стандартом следует руководствоваться заменяющим (измененным) стандартом. Если ссылочный стандарт отменен без замены, то положение, в котором дана ссылка на него, применяется в части, не затрагивающей эту ссылку.

3 Сущность метода

3.1 Определение свободных форм аминокислот

Свободные формы аминокислоты экстрагируют разбавленной соляной кислотой. Экстрагированные вместе с аминокислотами азотистые макромолекулы осаждают сульфосалициловой кислотой и отфильтровывают. Фильтрат доводят до значения 2,20 ед. рН.

Аминокислоты разделяют ионообменной хроматографией, проводят реакцию с нингидрином и определяют их содержание фотометрическим детектированием при длине волны 570 нм.

3.2 Определение общего содержания (свободных и связанных форм в сумме) отдельных аминокислот

Сущность выбранного метода зависит от определяемых отдельных аминокислот.

Перед гидролизом цистин (цистеин) и метионин должны окисляться до цистеиновой кислоты и метионин сульфона соответственно.

Тирозин должен определяться в гидролизатах неокисленных проб.

Все другие аминокислоты, указанные в разделе 1, могут определяться как в окисленных, так и неокисленных проб. Окисление проводят при температуре 0 °С смесью надмуравьиной кислоты с фенолом. Избыточный окислитель разлагается дисульфидом натрия. Окисленные или неокисленные пробы подвергают гидролизу с соляной кислотой молярной концентрации 6 моль/дм³ в течение 23 ч. Гидролизат доводят до 2,20 ед. рН. Аминокислоты разделяют ионообменной хроматографией, детектируют нингидрином и детектируют при длине волны 570 нм (440 нм для пролина).

4 Лабораторные оборудование, посуда и материалы

4.1 Колбы круглодонные К-1(2)-100(250)-19/26(29/32.34/36)-ТХС по ГОСТ 25336.

4.2 Емкость из боросиликатного стекла, вместимостью 100 см³, с закрывающейся крышкой с резиновой или тефлоновой прокладкой (например, Duran, Schott) термостойкая.

4.3 Шкаф сушильный, с принудительной вентиляцией и регулируемой температурой (110 ± 2) °С.

4.4 рН-метр, с погрешностью определения не более ± 0,001 ед. рН.

4.5 Фильтр мембранный с размером пор 0,2 мкм.

4.6 Центрифуга.

4.7 Испаритель вакуумный роторный.

4.8 Шейкер механический или мешалка магнитная.

4.9 Анализатор аминокислотный или ВЭЖХ оборудование с ионообменной колонкой, устройством для послеклоночной дериватизации с нингидрином и фотометрическим детектором.

Колонка, заполненная сульфированными смолами из полистирола, способными разделять аминокислоты друг от друга и других нингидрин-позитивных материалов. Движение потоков буфера и нингидрина обеспечивается насосами с постоянным потоком $\pm 0,5\%$ в период испытания анализируемых проб и градуировки.

Некоторые аминокислотные анализаторы позволяют анализировать гидролизаты, в котором содержатся натрий с молярной концентрацией $c = 0,8$ моль/дм³ и остатки муравьиной кислоты из стадии окисления. Другие анализаторы не дают удовлетворительного разделения определенных аминокислот, если гидролизат содержит избыток муравьиной кислоты и/или высокую молярную концентрацию ионов натрия. В этом случае гидролизат выпаривают в вакууме при температуре 40 °С до объема примерно 5 см³ и до приемлемого значения pH.

4.10 Весы лабораторные по ГОСТ 24104 с наибольшим пределом взвешивания 200 г и допускаемой погрешностью $\pm 0,0001$ г.

4.11 Холодильники стеклянные лабораторные обратимые по ГОСТ 25336.

4.12 Колбы мерные 1(2) – 50(250, 1000) - 2 по ГОСТ 1770.

4.13 Колбы мерные вместимостью 200 см³.

4.14 Колбы конические Кн-2-1000-42-ТХС по ГОСТ 25336.

4.15 Пипетки градуированные 1(2, 3, 5)-1(1а, 2, 2а)-1-1(2, 5, 10) по ГОСТ 29227.

4.16 Стаканы В(Н) – 1(2) – 50(100, 1000) ТХС по ГОСТ 25336.

4.17 Цилиндры мерные 1(2)-25(100) по ГОСТ 1770.

4.18 Сито с размером стороны квадратной ячейки 0,5 мм.

4.19 Шарик стеклянный.

4.20 Палочка стеклянная с изогнутым концом.

Примечание — Допускается применение средств измерений, вспомогательного оборудования с аналогичными метрологическими и техническими характеристиками, а также материалов, по качеству не ниже указанных.

5 Реактивы и материалы

5.1 Вода дважды дистиллированная или эквивалентного качества (проводимость менее 10 мкс).

5.2 Пероксид водорода по ГОСТ 177, 30 %, медицинский.

5.3 Муравьиная кислота по ГОСТ 5848, ч. д. а.

5.4 Кислота соляная по ГОСТ 3118, $\rho_{20} = 1,19$ г/см³.

5.5 2,2'-Тиодигликоль.

5.6 Эфир петролейный, с температурой кипения от 40 °С до 60 °С.

5.7 Норлейцин, или любые другие соединения, пригодные для использования в качестве внутреннего стандарта.

5.8 Азот по ГОСТ 9293, ос. ч.

5.9 Стандарты аминокислот

5.9.1 Стандарты определяемых аминокислот

Используются чистые соединения, не содержащие кристаллизованную воду. Для этого реактивы высушивают в вакууме над оксидом фосфора (P₂O₅) или концентрированной серной кислотой H₂SO₄ за неделю перед использованием.

5.9.2 Кислота цистеиновая.

5.9.3 Метионин сульфит.

5.10 Гидроокись натрия по ГОСТ 4328, х. ч.

5.11 Фенол.

5.12 Кислота сульфосалициловая 2-водная по ГОСТ 4478, ч. д. а.

5.13 Натрий лимоннокислый 5,5-водный по ГОСТ 22280.

5.14 Натрий хлористый по ГОСТ 4233.

5.15 1-октанол.

5.16 Натрия дисульфит.

5.17 Нингидрин.

5.18 Оксид фосфора (V).

5.18 Кислота серная по ГОСТ 4204.

Примечание — Допускается использование реактивов аналогичной или более высокой квалификации, изготовленных по другой нормативной или технической документации, в том числе импортных.

6 Приготовление растворов

6.1 Приготовление раствора натрия гидроокиси молярной концентрации 7,5 моль/дм³

В мерную колбу вместимостью 1000 см³ (см. 4.12) помещают 300,0 г гидроокиси натрия (см. 5.10), растворяют в воде (см. 5.1) и доводят объем раствора водой до метки.

6.2 Приготовление раствора натрия гидроокиси молярной концентрации 1 моль/дм³

В мерную колбу вместимостью 1000 см³ (см. 4.12) помещают 40,0 г гидроокиси натрия (см. 5.10), растворяют в воде (см. 5.1) и доводят объем раствора водой до метки.

6.3 Приготовление раствора муравьиной кислоты с фенолом

В колбе вместимостью 1000 см³ (см. 4.12) смешивают 889 г муравьиной кислоты (см. 5.3) и 111 см³ воды (см. 5.1), затем добавляют 4,73 г фенола (см. 5.11).

6.4 Приготовление смеси для гидролиза - раствора соляной кислоты молярной концентрации 6 моль/дм³, содержащего 1 г фенола в 1 дм³

В мерную колбу вместимостью 1000 см³ (см. 4.12) помещают 492 см³ соляной кислоты (см. 5.4), добавляют 1 г фенола (см. 5.11) и доводят объем раствора водой (см. 5.1) до метки.

6.5 Приготовление смеси для экстракции - раствора соляной кислоты молярной концентрации 0,1 моль/дм³, содержащего 2 % тиодигликоль

В мерную колбу вместимостью 1000 см³ (см. 4.12) помещают 8,2 см³ соляной кислоты (см. 5.4), добавляют примерно 900 см³ воды (см. 5.1), затем добавляют 20 см³ тиодигликоля (см. 5.5) и доводят объем раствора до метки водой.

Примечание — Не допускается смешивать непосредственно соляную кислоту и тиодигликоль.

6.6 Приготовление раствора 5-сульфосалициловой кислоты массовой долей 6 %

В мерную колбу вместимостью 1000 см³ (см. 4.12) помещают 60 г 2-водной сульфосалициловой кислоты, растворяют в воде (см. 5.1) и доводят объем раствора до метки.

6.7 Приготовление смеси для окисления

В небольшом стакане смешивают 0,5 см³ перекиси водорода (см. 5.2) с 4,5 см³ раствора муравьиной кислоты с фенолом (см. 6.3). Выдерживают при температуре от 20 °С до 30 °С в течение 1 ч, чтобы получить надмуравьиную кислоту, затем охлаждают в ледяной бане в течение 15 мин. Смесь готовят перед добавлением к образцу.

Примечание — Следует избегать попадания на кожу и использовать защитную одежду.

6.8 Приготовление цитратного буфера - раствора молярной концентрации ионов натрия 0,2 моль/дм³, 2,20 ед. рН

В стакан вместимостью 1000 см³ (см. 4.16) наливают примерно 800 см³ воды (см. 5.1) и растворяют в ней 19,61 г натрия лимоннокислого 5,5-водного (см. 5.13), 5 см³ тиодигликоля (см. 5.5), 1 г фенола (см. 5.11) и 16,50 см³ соляной кислоты (см. 5.4). Доводят кислотность раствора до 2,20 ед. рН, переливают раствор в мерную колбу вместимостью 1000 см³ (см. 4.12) и доводят объем раствора в колбе до метки водой.

6.9 Приготовление буфера для элюирования

Буфер готовят в соответствии с инструкцией к используемому анализатору (см. 4.9).

6.10 Приготовление нингидрин-реактива

Реактив готовят в соответствии с инструкцией к используемому анализатору (см. 4.9).

6.11 Приготовление стандартных растворов аминокислот

6.11.1 Все стандартные растворы хранят при температуре ниже 5 °С.

6.11.2 Готовят основной стандартный раствор аминокислот в соляной кислоте молярной концентрации каждой аминокислоты 2,5 мкмоль/см³.

Примечание — Допускается использовать готовые растворы.

6.11.3 Приготовление стандартного раствора цистеиновой кислоты и метионин сульфона молярной концентрации 1,25 мкмоль/см³

В мерную колбу вместимостью 1000 см³ (см. 4.12) помещают 0,2115 г цистеиновой кислоты (см. 5.9.2) и 0,2265 г метионина сульфона (см. 5.9.3), растворяют в цитратном буфере (см. 6.8) и до-

водят буфером объем раствора в колбе до отметки. Этот раствор не используют, если основной стандартный раствор (см. 6.11.2) содержит цистеиновую кислоту и метионин сульфон.

Срок хранения раствора – не более одного года.

6.11.4 Приготовление стандартного раствора внутреннего стандарта, например, норлейцина, молярной концентрации 20 мкмоль/см³

В мерную колбу вместимостью 250 см³ (см. 4.12) помещают 0,6560 г норлейцина (см. 5.7), растворяют в цитратном буфере (см. 6.8) и доводят буфером объем раствора в колбе до отметки.

Срок хранения раствора – не более 6 мес.

6.11.5 Приготовление градуировочного стандартного раствора аминокислот для использования с гидролизатами молярной концентрации цистеиновой кислоты и метионин сульфона 0,1 мкмоль/см³ и молярной концентрации других аминокислот 0,2 мкмоль/см³

В стакан вместимостью 100 см³ помещают 2,2 г хлористого натрия (см. 5.14) и растворяют его в 30 см³ цитратного буфера (см. 6.8). Добавляют 4,00 см³ основного стандартного раствора аминокислот (см. 6.11.2), 4,00 см³ стандартного раствора цистеиновой кислоты и метионин сульфона (см. 6.11.3) и 0,50 см³ стандартного раствора внутреннего стандарта (см. 6.11.4), если он используется. Доводят значение pH до 2,20 раствором гидроокиси натрия молярной концентрации 1 моль/дм³ (см. 6.2). Переносят количественно в мерную колбу вместимостью 50 см³, доводят объем раствора в колбе до метки цитратным буфером (см. 6.8).

Срок хранения раствора – не более 3 мес.

Примечание — Уточнения по приготовлению раствора приведены в 13.1.

6.11.6 Приготовление градуировочного раствора стандартных аминокислот для использования с гидролизатами, подготовленными в соответствии с 9.2.3.2, и для использования с экстрактами (см. 9.1)

Раствор готовят в соответствии с 6.11.5, но при этом исключают хлорид натрия.

Срок хранения раствора – не более 3 мес.

7 Отбор проб

Отбор проб – по ГОСТ 13496.0.

8 Подготовка проб

Пробу тщательно перемешивают и измельчают до прохода через сито (см. 4.18). Перед измельчением пробы с высокой влажностью должны быть высушены при температуре не выше 50 °C или лиофилизированы, а пробы с высоким содержанием жира – обезжирены петролеином эфиром (см. 5.6).

9 Проведение испытаний

9.1 Определение содержания свободных форм аминокислот

На весах (см. 4.10) взвешивают от $(1,0000 \pm 0,0002)$ г до $(5,0000 \pm 0,0002)$ г пробы, подготовленной в соответствии с разделом 8, и количественно переносят в коническую колбу (см. 4.14), добавляют 100,0 см³ экстракционного раствора (см. 6.5). Встряхивают смесь в течение 60 мин с помощью механического шейкера или магнитной мешалки (см. 4.8), дают отстояться, затем 10,0 см³ надосадочной жидкости переносят пипеткой (см. 4.15) в стакан вместимостью 100 см³.

При перемешивании добавляют 5,0 см³ сульфосалициловой кислоты (см. 6.6) и продолжают перемешивание с помощью магнитной мешалки в течение 5 мин. Раствор фильтруют или центрифугируют для того, чтобы удалить осадок. Помещают 10,0 см³ полученного раствора в стакан вместимостью 100 см³ и доводят кислотность раствора до 2,20 ед. pH с использованием раствора гидроксида натрия (см. 6.2). Количественно переносят в мерную колбу соответствующего объема (необходимого для хроматографии) и доводят объем раствора до метки цитратным буфером (см. 6.8).

Если используется внутренний стандарт, добавляют 1,00 см³ внутреннего стандарта (см. 6.11.4) на каждые 100 см³ окончательного объема раствора и доводят объем до метки цитратным буфером (см. 6.8).

Хроматографию проводят в соответствии с 9.3.

Если полученный экстракт невозможно проанализировать ВЭЖХ в тот же день, его следует хранить при температуре менее 5 °C.

9.2 Определение общего содержания (свободных и связанных форм в сумме) отдельных аминокислот

9.2.1 Окисление

Взвешивают от $(0,1000 \pm 0,0002)$ г до $(1,0000 \pm 0,0002)$ г пробы, подготовленной в соответствии с разделом 8:

- в круглодонную колбу вместимостью 100 см^3 (см. 4.1) для открытого гидролиза (см. 9.2.2.3),
- или в круглодонную колбу вместимостью 250 см^3 (см. 4.1), если требуется низкая концентрация натрия (см. 9.2.3.2),
- или в емкость (см. 4.2), для закрытого гидролиза (см. 9.2.2.4).

Взятая для анализа проба должна содержать около 10 мг азота, а содержание в ней влаги не должно превышать 100 мг.

Колбу или емкость с пробой помещают на ледяную баню, после охлаждения до температуры $0 \text{ }^\circ\text{C}$ добавляют 5 см^3 смеси для окисления (см. 6.7) и перемешивают, используя стеклянную палочку с загнутым кончиком (см. 4.20). Закрывают колбу или емкость, содержащую палочку, герметичной крышкой. Ледяную баню, с закрытой посудой, помещают в холодильник при температуре $0 \text{ }^\circ\text{C}$. Через 16 ч сосуд достают из холодильника и удаляют избыток смеси для окисления путем добавления $0,84$ г дисульфита натрия.

Далее проводят гидролиз по 9.2.2.1.

9.2.2 Гидролиз

9.2.2.1 Гидролиз окисленных проб

В окисленную пробу, подготовленную в соответствии с 9.2.1, добавляют 25 см^3 смеси для гидролиза (см. 6.4), смывая при этом остатки пробы со стенок сосуда и палочки. В зависимости от используемого способа гидролиза продолжают подготовку по 9.2.2.3 для открытого гидролиза или по 9.2.2.4 для закрытого гидролиза.

9.2.2.2 Гидролиз неокисленных проб

Взвешивают от $(0,1000 \pm 0,0002)$ до $(1,0000 \pm 0,0002)$ пробы, подготовленной в соответствии с разделом 8, в круглодонную колбу вместимостью 100 или 250 см^3 (см. 4.1) или в емкость вместимостью 100 см^3 , снабженную винтовой крышкой (см. 4.2). Проба должна содержать около 10 мг азота. Осторожно добавляют 25 см^3 смеси для гидролиза (см. 6.4) и перемешивают с пробой. Далее действуют в соответствии с 9.2.2.3 или 9.2.2.4.

9.2.2.3 Открытый гидролиз

К смеси в колбе, подготовленной в соответствии с 9.2.2.1 или 9.2.2.2, добавляют три стеклянных шарика и кипятят с обратимым холодильником непрерывно в течение 23 ч. После завершения гидролиза промывают холодильник 5 см^3 цитратного буфера (см. 6.8), отключают колбу и охлаждают на ледяной бане. Продолжают подготовку в соответствии с 9.2.3.

9.2.2.4 Закрытый гидролиз

Помещают колбу или емкость, содержащую смесь, приготовленную в соответствии с 9.2.2.1 или 9.2.2.2, в сушильный шкаф (см. 4.3) с температурой $110 \text{ }^\circ\text{C}$. В течение первого часа, с целью предотвращения повышения давления (в связи с выделением газообразных вещества) и для избежания взрыва, не закрывают емкость крышкой, размещая ее поверх сосуда. Через час закрывают емкость крышкой и оставляют в сушильном шкафу на 23 ч. По завершении гидролиза достают колбу или емкость из сушильного шкафа, осторожно открывают крышку и охлаждают на ледяной бане.

Используя цитратный буфер (см. 6.8), содержимое емкости количественно переносят в стакан или круглодонную колбу вместимостью 250 см^3 , в зависимости от способа регулировки значения pH (см. 9.2.3).

Далее продолжают подготовку в соответствии с 9.2.3.

9.2.3 Установка значения pH

9.2.3.1 В зависимости от чувствительности аминокислотного анализатора к натрию для установки значения pH действуют в соответствии с 9.2.3.2 или 9.2.3.3.

9.2.3.2 Когда используется аминокислотный анализатор или хроматографическая система, требующие низкой концентрации натрия, рекомендуется добавлять стандартный раствор внутреннего стандарта (см. 6.11.4).

В этом случае в гидролизат перед выпариванием добавляют $2,00 \text{ см}^3$ раствора внутреннего стандарта (см. 6.11.4).

В гидролизат, полученный в соответствии с 9.2.2.3 или 9.2.2.4, добавляют две капли 1-октанола.

С помощью роторного испарителя (см. 4.7) в вакууме при температуре $40 \text{ }^\circ\text{C}$ уменьшают объем до $5\text{--}10 \text{ см}^3$. Если гидролизат случайно выпарился до объема менее 5 см^3 , то его отбрасывают и анализ проводят сначала.

Раствором гидроокиси натрия молярной концентрации 1 моль/дм³ (см. 6.2) доводят кислотность раствора до 2,20 ед. рН и переходят к 9.2.4.

9.2.3.3 Для хроматографической системы, не требующей низкой концентрации натрия, гидролизат, полученный в соответствии с 9.2.2.3 или 9.2.2.4, частично нейтрализуют, осторожно добавляя при помешивании 17 см³ раствора гидроокиси натрия молярной концентрации 7,5 моль/дм³ (см. 6.1), при этом температура раствора должна быть ниже 40 °С.

При комнатной температуре доводят кислотность раствора до 2,20 ед. рН сначала раствором гидроокиси натрия молярной концентрации 7,5 моль/дм³ (см. 6.1), а потом раствором гидроокиси натрия молярной концентрации 1 моль/дм³ (см. 6.2). Продолжают подготовку по 9.2.4.

9.2.4 Подготовка гидролизата для хроматографии

Гидролизат с установленным значением рН (см. 9.2.3.2 или 9.2.3.3) количественно переносят с помощью цитратного буфера (см. 6.8) в мерную колбу вместимостью 200 см³ (см. 4.13) и доводят буфером объем раствора в колбе до метки.

Если до этого еще не был использован внутренний стандарт, то добавляют 2,00 см³ внутреннего стандарта (см. 6.11.4) и доводят объем раствора в колбе до метки цитратным буфером (см. 6.8). Раствор тщательно перемешивают.

Далее переходят к хроматографии по 9.3.

Если полученный экстракт невозможно проанализировать ВЭЖХ в тот же день, его хранят при температуре ниже 5 °С.

9.3 Хроматография

Перед проведением хроматографии температуру экстракта (см. 9.1) или гидролизата (см. 9.2) доводят до комнатной температуры. Перемешивают смесь и фильтруют необходимое количество через мембранный фильтр (см. 4.5). Полученный прозрачный раствор используют для ионообменной хроматографии (аминокислотный анализатор или ВЭЖХ оборудование).

Введение пробы может быть выполнено вручную или автоматически. Важно, чтобы в колонку вводилось одинаковое количество ($\pm 0,5\%$) раствора стандарта и пробы, за исключением случаев, когда применяется внутренний стандарт (для хроматографических систем, требующих низкой концентрации натрия), и когда соотношение аминокислот в растворах стандарта и пробы должны быть как можно ближе.

Частота выполнения градуировки зависит от стабильности растворов нингидрина и аналитической системы. Необходимо разбавлять стандарт или образец в цитратном буфере (см. 6.8), чтобы площадь пика стандарта составляла от 30 % до 200 % площади пика аминокислот пробы.

Примеры хроматограмм стандарта аминокислот и окисленного образца корма приведены в приложении А.

Хроматограммы аминокислот могут незначительно отличаться в зависимости от типа анализатора и используемых сорбентов. Выбранная система должна быть способна отделять аминокислоты друг от друга и от нингидрин-положительных материалов. В процессе работы хроматографической системы должна сохраняться линейная зависимость при изменении количества аминокислот, добавляемых в колонку.

При хроматографировании эквимольного раствора упомянутых ниже аминокислот должно соблюдаться соотношение высот долин и пиков. Этот эквимольный раствор должен содержать не менее 30 % от максимальной концентрации каждой аминокислоты, которую можно определить с помощью аминокислотного анализатора.

При разделении треонина и серина отношение высоты долины и высоты нижнего из двух перекрывающихся пиков аминокислот на хроматограмме не должно превышать соотношение 2:10 (если определяются только цистин/цис-теин, метионин, треонин и лизин, то недостаточное разделение соседних пиков будет отрицательно влиять на их определение). Для всех других аминокислот, разделение должно быть лучше, чем соотношение 1:10.

Система должна обеспечивать отделение лизина от «лизин артефактов» и орнитина.

10 Обработка результатов

Площади пиков стандартного образца и пробы измеряют для каждой аминокислоты.

Содержание аминокислоты в анализируемой пробе, w , г/кг, вычисляют по формуле 1 или, если используется внутренний стандарт, по формуле 2

$$w = \frac{A_s \cdot c \cdot M \cdot V_s}{A_r \cdot m \cdot 1000} \quad (1)$$

$$w = \frac{A_e \cdot c \cdot M \cdot V_e}{A_c \cdot m \cdot 1000} \cdot \frac{A_{ic}}{A_{ie}}, \quad (2)$$

где A_e –	площадь пика аминокислоты в гидролизате и экстракте;
c –	молярная концентрация аминокислоты в стандартном растворе, моль/дм ³ ;
M –	молекулярная масса аминокислоты;
V_e –	общий объем гидролизата или рассчитанный общий объем разведений экстракта, см ³ ;
A_c –	площадь пика аминокислоты в стандартном растворе;
m –	масса анализируемой пробы (с поправкой на первоначальную массу для сухих и/или обезжиренных образцов), г;
1000 –	коэффициент пересчета единиц объема;
A_{ic} –	площадь пика внутреннего стандарта в стандартном растворе;
A_{ie} –	площадь пика внутреннего стандарта в экстракте или гидролизате.

В гидролизатах окисленной пробы цистин и цистеин определяют как цистеиновая кислота, но вычисляются как сумма цистина и цистеина, используя молекулярную массу цистина $M = 240,30$ и вычисляя молекулярную массу цистеина $M = 0,5 \cdot 240,30 = 120,15$.

В гидролизатах окисленной пробы метионин определяют как метионин сульфон, но рассчитывают как метионин, с $M = 149,21$.

Свободную форму метионин определяют после экстракции как метионин, поэтому для расчетов применяют то же значение $M = 149,21$.

Общий объем разведения экстрактов (V_e), см³, для определения свободных форм аминокислот (см. 9.1) вычисляют по формуле

$$V_e = 100 \times \frac{(10 + 5)}{10} \cdot \frac{V_{ef}}{10}, \quad (3)$$

где V_{ef} – конечный объем экстракта, см³.

Содержание аминокислоты допускается выразить в процентах, для этого результат, полученный по формулам (1) или (2) в граммах на килограмм, умножают на коэффициент 0,1.

11 Прецизионность

11.1 Межлабораторные испытания

Результаты межлабораторных испытаний прецизионности метода приведены в приложении Б. Значения, полученные в этих межлабораторных испытаниях, не могут быть применимы к диапазонам массовых концентраций и пробам, отличающимся от описанных.

11.2 Повторяемость

Абсолютное расхождение между результатами двух отдельных независимых испытаний, полученными одним и тем же методом на одной лабораторной пробе в одной и той же лаборатории одним и тем же оператором на одном и том же экземпляре оборудования в течение короткого промежутка времени, не должно превышать более чем в 5 % случаев предел повторяемости r , г/кг, вычисленный по формуле

$$r = 2,83 s_r, \quad (4)$$

где 2,83 – коэффициент,

s_r – стандартное отклонение повторяемости, указанное в таблице Б.2 (приложение Б) – для первого теста и таблицах Б.6 – Б.10 (приложение Б) – для второго теста, г/кг.

11.3 Воспроизводимость

Абсолютное расхождение между результатами двух отдельных испытаний, полученными одним и тем же методом на одной лабораторной пробе в разных лабораториях разными операторами на различных экземплярах оборудования, не должно превышать более чем в 5 % случаев предел воспроизводимости, R , г/кг, вычисленный по формуле

$$R = 2,83 S_R, \quad (5)$$

где 2,83 – коэффициент,

S_R – стандартное отклонение воспроизводимости, указанное в таблице Б.4 (приложение Б) – для первого теста и таблицах Б.6 – Б.10 (приложение Б) – для второго теста, г/кг.

12 Использование стандартных образцов

Правильность применения метода должна быть проверена путем повторных измерений стандартных образцов при их наличии. Рекомендуется калибровка с раствором стандартных образцов аминокислот.

13 Уточнения по определению содержания аминокислот

13.1 Из-за различий между аминокислотными анализаторами, конечные массовые концентрации калибровочных растворов стандартных аминокислот (см. 6.11.5 и 6.11.6) и гидролизата (см. 9.2.3) приводятся в качестве ориентира. Они могут быть изменены, при этом должен быть проверен диапазон линейной зависимости анализатора для всех аминокислот.

Чтобы получить площади пика в середине диапазона, стандартный раствор разбавляют цитратным буфером.

13.2 При использовании высокоэффективной жидкостной хроматографии для анализа гидролизатов экспериментальные условия должны быть оптимизированы в соответствии с рекомендациями завода-изготовителя.

13.3 Для кормов, содержащих более 1 % хлорида (концентраты, минеральные корма, кормовые добавки), количество определенного метионина может быть занижено. Для исключения потерь рекомендуется ввести дополнительный этап в подготовке: после добавления 5 см³ смеси для окисления (см. 9.2.1) приливают 12,5 см³ воды (см. 5.1) и перемешивают раствор на мешалке в течение 15 мин. Затем продолжают анализ в обычном порядке. Эта процедура не используется для количественного определения суммы цистеина и цистина.

Приложение А
(справочное)

Примеры хроматограмм

А.1 Примеры хроматограмм приведены на рисунках А.1 и А.2.

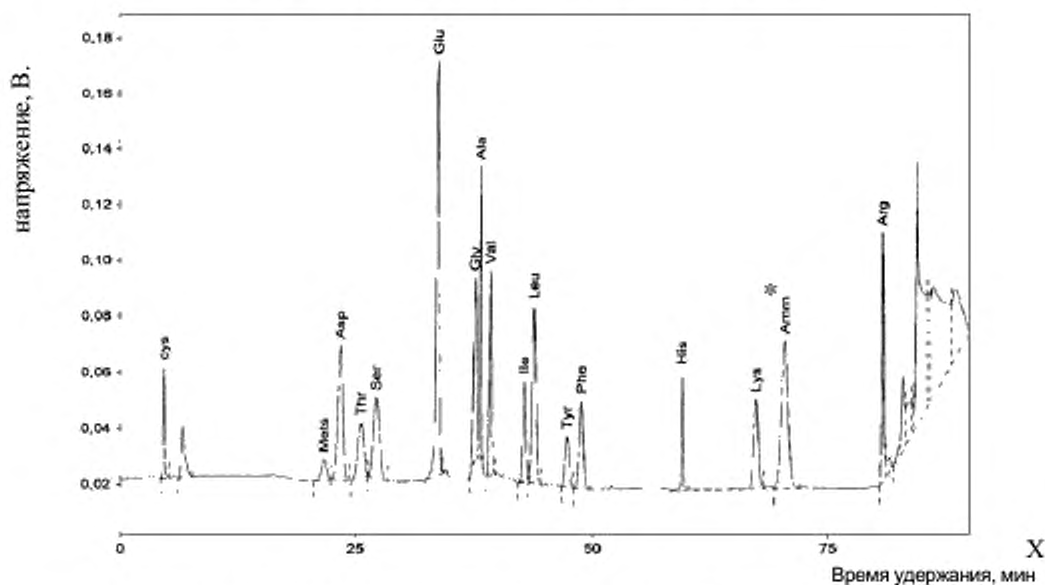


Рисунок А.1 – Хроматограмма стандарта аминокислот (570 нм)

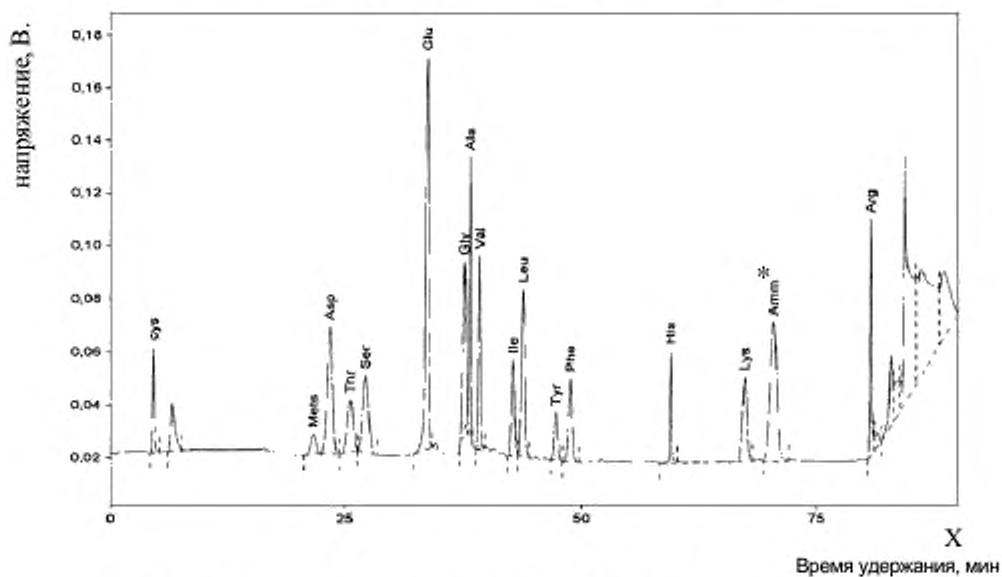


Рисунок А.2 – Хроматограмма окисленного образца свиного корма (570 нм)

*Amm – условное обозначение аммиака.

А.2 Условные обозначения аминокислот, указанные на хроматограммах, представлены в таблице А.1.

Таблица А.1

Наименование аминокислоты	Обозначение аминокислоты на хроматограммах
Цистин	Cys
Метионин сульфон	Mets
Аспарагиновая кислота	Asp
Треонин	Thr
Серин	Ser
Глутаминовая кислота	Glu
Глицин	Gly
Аланин	Ala
Валин	Val
Изолейцин	Ile
Лейцин	Leu
Тирозин	Tyr
Фенилаланин	Phe
Гистидин	His
Лизин	Lys
Аргинин	Arg

Приложение Б
(справочное)

Результаты межлабораторных испытаний

Б.1 Первый тест

Метод был опробован в межлабораторных испытаниях, проведенных на международном уровне в 1990 году на четырех пробах (корм для свиней, комбикорм для бройлеров, белковый концентрат и премикс). Результаты, после устранения выбросов, приведены в таблице Б.1. Повторяемость в пределах лаборатории, стандартное отклонение повторяемости приведены в таблицах Б.2 и Б.3. Результаты воспроизводимости, стандартное отклонение воспроизводимости приведены в таблицах Б.4 и Б.5.

Таблица Б.1 – Содержание аминокислот

В граммах на килограмм

Наименование пробы	Наименование аминокислоты			
	треонин	сумма цистина и цистеина	метионин	лизин
Корм для свиней	6,94 <i>n</i> =15	3,01 <i>n</i> =17	3,27 <i>n</i> =17	9,55 <i>n</i> =13
Комбикорм для бройлеров	9,31 <i>n</i> =16	3,92 <i>n</i> =18	5,08 <i>n</i> =18	13,93 <i>n</i> =16
Белковый концентрат	22,32 <i>n</i> =16	5,06 <i>n</i> =17	12,01 <i>n</i> =17	47,74 <i>n</i> =15
Премикс	58,42 <i>n</i> =16	–	90,21 <i>n</i> =16	98,03 <i>n</i> =16

Примечание — *n* – число участвующих лабораторий.Таблица Б.2 – Стандартное отклонение повторяемости (*s*)

В граммах на килограмм

Наименование пробы	Наименование аминокислоты			
	треонин	сумма цистина и цистеина	метионин	лизин
Корм для свиней	0,13 <i>n</i> =15	0,10 <i>n</i> =17	0,11 <i>n</i> =17	0,26 <i>n</i> =13
Комбикорм для бройлеров	0,20 <i>n</i> =16	0,11 <i>n</i> =18	0,16 <i>n</i> =18	0,28 <i>n</i> =16
Белковый концентрат	0,48 <i>n</i> =16	0,13 <i>n</i> =17	0,27 <i>n</i> =17	0,99 <i>n</i> =15
Премикс	1,30 <i>n</i> =16	–	2,19 <i>n</i> =16	2,06 <i>n</i> =16

Примечание — *n* – число участвующих лабораторий.

Таблица Б.3 – Коэффициент вариации повторяемости

В процентах

Наименование пробы	Наименование аминокислоты			
	треонин	сумма цистина и цистеина	метионин	лизин
Корм для свиней	1,9 <i>n</i> =15	3,3 <i>n</i> =17	3,4 <i>n</i> =17	2,8 <i>n</i> =13
Комбикорм для бройлеров	2,1 <i>n</i> =16	2,8 <i>n</i> =18	3,1 <i>n</i> =18	2,1 <i>n</i> =16
Белковый концентрат	2,7 <i>n</i> =16	2,6 <i>n</i> =17	2,2 <i>n</i> =17	2,4 <i>n</i> =15
Премикс	2,2 <i>n</i> =16	–	2,4 <i>n</i> =16	2,1 <i>n</i> =16

Примечание — *n* – число участвующих лабораторий.

Таблица Б.4 – Стандартное отклонение воспроизводимости (S_{γ})

В граммах на килограмм

Наименование пробы	Наименование аминокислоты			
	треонин	сумма цистина и цистеина	метионин	лизин
Корм для свиней	0,28 $n=15$	0,30 $n=17$	0,23 $n=17$	0,30 $n=13$
Комбикорм для бройлеров	0,48 $n=16$	0,34 $n=18$	0,55 $n=18$	0,75 $n=16$
Белковый концентрат	0,85 $n=16$	0,62 $n=17$	1,57 $n=17$	1,24 $n=15$
Премикс	2,49 $n=16$	–	6,20 $n=16$	6,62 $n=16$

Примечание — n – число участвующих лабораторий

Таблица Б.5 – Коэффициент вариации воспроизводимости

В процентах

Наименование пробы	Наименование аминокислоты			
	треонин	сумма цистина и цистеина	метионин	лизин
Корм для свиней	4,1 $n=15$	9,9 $n=17$	7,0 $n=17$	3,2 $n=13$
Комбикорм для бройлеров	5,2 $n=16$	8,8 $n=18$	10,9 $n=18$	5,4 $n=16$
Белковый концентрат	3,8 $n=16$	12,3 $n=17$	13,0 $n=17$	3,0 $n=15$
Премикс	4,3 $n=16$	–	6,9 $n=16$	6,7 $n=16$

Примечание — n – число участвующих лабораторий

Б.2 Второй тест

Обезличенные пробы кормов: финишный корм для бройлеров, стартовый корм для бройлеров, кукуруза, рыбная мука и мука из птицы были представлены в двадцать три лаборатории. Результаты приведены в таблицах Б.6 – Б.10.

Таблица Б.6 – Результаты анализа аминокислот в муке из птицы

Наименование аминокислоты	Количество единичных определений	Содержание аминокислоты	S_x	Относительное стандартное отклонение повторяемости, %	S_{γ}	Относительное стандартное отклонение воспроизводимости, %
Аланин	42	4,26	0,087	2,04	0,210	4,93
Аргинин	46	4,35	0,144	3,31	0,420	9,66
Аспарагиновая кислота	44	4,92	0,132	2,68	0,376	7,64
Цистин и цистеин в сумме	42	0,81	0,037	4,57	0,143	17,65
Глутаминовая кислота	46	7,97	0,216	2,71	0,728	9,13
Глицин	38	6,90	0,085	1,23	0,286	4,14
Гистидин	38	1,31	0,036	2,75	0,242	18,47
Изолейцин	46	2,24	0,060	2,68	0,261	11,65
Лейцин	46	4,09	0,101	2,47	0,310	7,58
Лизин	46	3,63	0,112	3,09	0,360	9,92
Метионин	40	1,17	0,025	2,14	0,140	11,97
Фенилаланин	44	2,33	0,082	3,52	0,215	9,23

Окончание таблицы Б.6

Наименование аминокислоты	Количество единичных определений	Содержание аминокислоты	s_r	Относительное стандартное отклонение повторяемости, %	$S_{\bar{r}}$	Относительное стандартное отклонение воспроизводимости, %
Пролин	34	4,53	0,102	2,25	0,283	6,25
Серин	44	2,76	0,116	4,20	0,347	12,57
Треонин	44	2,32	0,073	3,15	0,212	9,14
Валин	44	2,82	0,090	3,19	0,361	12,80

Таблица Б.7 – Результаты анализа аминокислот в финишном корме для бройлеров

Наименование аминокислоты	Количество единичных определений	Содержание аминокислоты	s_r	Относительное стандартное отклонение повторяемости, %	$S_{\bar{r}}$	Относительное стандартное отклонение воспроизводимости, %
Аланин	44	1,17	0,032	2,74	0,099	8,46
Аргинин	44	1,28	0,030	2,34	0,110	8,59
Аспарагиновая кислота	46	1,68	0,047	2,80	0,121	7,20
Цистин и цистеин в сумме	38	0,32	0,010	3,13	0,036	11,25
Глутаминовая кислота	44	3,25	0,052	1,60	0,226	6,95
Глицин	46	1,27	0,029	2,28	0,085	6,69
Гистидин	34	0,50	0,020	4,00	0,099	19,80
Изолейцин	42	0,76	0,024	3,15	0,052	6,84
Лейцин	46	1,66	0,044	2,65	0,105	6,33
Лизин	44	1,07	0,037	3,46	0,096	8,97
Метионин	38	0,53	0,006	1,13	0,040	7,55
Фенилаланин	44	0,87	0,038	4,37	0,127	14,60
Пролин	36	1,39	0,044	3,17	0,124	8,92
Серин	44	0,94	0,044	4,68	0,127	13,51
Треонин	40	0,73	0,020	2,74	0,060	8,22
Валин	44	0,92	0,035	3,80	0,117	12,72

Таблица Б.8 – Результаты анализа аминокислот в стартовом корме для бройлеров

Наименование аминокислоты	Количество единичных определений	Содержание аминокислоты	S_r	Относительное стандартное отклонение повторяемости, %	$S_{\bar{r}}$	Относительное стандартное отклонение воспроизводимости, %
Аланин	46	1,28	0,027	2,11	0,100	7,81
Аргинин	46	1,57	0,042	2,68	0,129	8,22
Аспарагиновая кислота	40	2,29	0,035	1,53	0,137	5,98
Цистин и цистеин в сумме	38	0,35	0,006	1,71	0,056	16,00
Глутаминовая кислота	46	4,04	0,072	1,78	0,339	8,39
Глицин	46	1,27	0,034	2,68	0,090	7,09
Гистидин	40	0,65	0,018	2,77	0,100	15,38
Изолейцин	46	0,95	0,019	2,00	0,098	10,32
Лейцин	46	1,97	0,033	1,68	0,124	6,29
Лизин	46	1,35	0,032	2,37	0,122	9,04
Метионин	42	0,62	0,013	2,10	0,063	10,16
Фенилаланин	42	1,12	0,025	2,23	0,101	9,02
Пролин	36	1,47	0,060	4,08	0,128	8,71
Серин	44	1,12	0,028	2,50	0,153	13,66
Треонин	44	1,12	0,024	2,73	0,087	9,89
Валин	40	1,11	0,019	1,71	0,098	8,83

Таблица Б.9 – Результаты анализа аминокислот в кукурузе

Наименование аминокислоты	Количество единичных определений	Содержание аминокислоты	S_i	Относительное стандартное отклонение повторяемости, %	S_R	Относительное стандартное отклонение воспроизводимости, %
Аланин	46	1,28	0,027	2,11	0,100	7,81
Аргинин	46	1,57	0,042	2,68	0,129	8,22
Аспарагиновая кислота	40	2,29	0,035	1,53	0,137	5,98
Цистин и цистеин в сумме	38	0,35	0,006	1,71	0,056	16,00
Глутаминовая кислота	46	4,04	0,072	1,78	0,339	8,39
Глицин	46	1,27	0,034	2,68	0,090	7,09
Гистидин	40	0,65	0,018	2,77	0,100	15,38
Изолейцин	46	0,95	0,019	2,00	0,098	10,32
Лейцин	46	1,97	0,033	1,68	0,124	6,29
Лизин	46	1,35	0,032	2,37	0,122	9,04
Метионин	42	0,62	0,013	2,10	0,063	10,16
Фенилаланин	42	1,12	0,025	2,23	0,101	9,02
Пролин	36	1,47	0,060	4,08	0,128	8,71

Таблица Б.10 – Результаты анализа аминокислот в рыбной муке

Наименование аминокислоты	Количество единичных определений	Содержание аминокислоты	S_i	Относительное стандартное отклонение повторяемости, %	S_R	Относительное стандартное отклонение воспроизводимости, %
Аланин	42	3,50	0,073	2,09	0,223	6,37
Аргинин	46	3,40	0,117	3,00	0,280	7,18
Аспарагиновая кислота	46	5,22	0,108	2,07	0,327	6,26
Цистин и цистеин в сумме	38	0,48	0,019	3,96	0,091	18,96
Глутаминовая кислота	46	7,37	0,063	0,85	0,347	4,71
Глицин	46	3,84	0,059	1,54	0,215	5,60
Гистидин	38	1,37	0,033	2,41	0,176	12,85
Изолейцин	46	2,32	0,049	2,11	0,238	10,26
Лейцин	46	4,07	0,079	1,94	0,276	6,78
Лизин	44	4,22	0,117	2,77	0,335	7,94
Метионин	42	1,61	0,030	1,86	0,156	9,69
Фенилаланин	40	2,29	0,037	1,62	0,176	7,69
Пролин	36	2,62	0,079	3,02	0,326	12,44
Серин	42	2,21	0,048	2,17	0,248	11,22
Треонин	44	2,28	0,081	3,55	0,244	10,70
Валин	44	2,78	0,063	2,27	0,311	11,19

Приложение ДА
(справочное)

Сравнение структуры международного стандарта со структурой межгосударственного стандарта

Таблица ДА.1

Структура международного стандарта		Структура межгосударственного стандарта	
подраздел	пункт	подраздел	пункт
<i>Раздел 1</i>		<i>Раздел 1</i>	
—		<i>Раздел 2</i>	
<i>Раздел 2</i>		<i>Раздел 3</i>	
2.1	—	3.1	—
2.2	—	3.2	—
<i>Раздел 3</i>		<i>Разделы 5, 6</i>	
3.1	—	5.1	—
3.2	—	5.2	—
3.3	—	5.3	—
3.4	—	5.4	—
3.5	—	5.5	—
3.6	—	5.6	—
3.7	—	5.7	—
3.8	—	5.8	—
3.9	3.9.1	5.9	5.9.1
—	3.9.2	—	5.9.2
—	3.9.3	—	5.9.3
—	—	5.10	—
—	—	5.11	—
—	—	5.12	—
—	—	5.13	—
—	—	5.14	—
—	—	5.15	—
—	—	5.16	—
—	—	5.17	—
3.10	—	6.1	—
3.11	—	6.2	—
3.12	—	6.3	—
3.13	—	6.4	—
3.14	—	6.5	—
3.15	—	6.6	—
3.16	—	6.7	—
3.17	—	6.8	—
3.18	—	6.9	—
3.19	—	6.10	—
3.20	3.20.1	6.11	6.11.1
—	3.20.2	—	6.11.2
—	3.20.3	—	6.11.3
—	3.20.4	—	6.11.4
—	3.20.5	—	6.11.5

Окончание таблицы ДА.1

Структура международного стандарта		Структура межгосударственного стандарта	
подраздел	пункт	подраздел	пункт
<i>Раздел 4</i>		<i>Раздел 4</i>	
4.1	—	4.1	—
4.2	—	4.2	—
4.3	—	4.3	—
4.4	—	4.4	—
4.5	—	4.5	—
4.6	—	4.6	—
4.7	—	4.7	—
4.8	—	4.8	—
4.9	—	4.9	—
—	—	4.10	—
—	—	4.11	—
—	—	4.12	—
—	—	4.13	—
—	—	4.14	—
—	—	4.15	—
—	—	4.16	—
—	—	4.17	—
—	—	4.18	—
—	—	4.19	—
—	—	4.20	—
—		<i>Раздел 7</i>	
<i>Раздел 5</i>		<i>Разделы 8, 9</i>	
5.1	—	<i>Раздел 8</i>	
5.2	—	9.1	—
5.3	—	9.2	—
5.4	—	9.3	—
<i>Раздел 6</i>		<i>Раздел 10</i>	
<i>Раздел 7</i>		<i>Раздел 11</i>	
<i>Раздел 8</i>		<i>Раздел 12</i>	
<i>Раздел 9</i>		<i>Раздел 13</i>	
Приложение	A	Приложение	B
	B		A
	—		ДА
Библиография		—	
<p>Примечания</p> <p>1 В соответствии с ГОСТ 1.5–2001 в настоящий стандарт добавлен раздел 2 «Нормативные ссылки».</p> <p>2 Раздел 3 международного стандарта «Реактивы и материалы» представлен в настоящем стандарте разделом 5 «Реактивы» и разделом 6 «Приготовление растворов».</p> <p>3 В раздел 5 настоящего стандарта введены подразделы с неуказанными в международном стандарте реактивами.</p> <p>4 Раздел 4 настоящего стандарта дополнен подразделами с указанием используемого оборудования.</p> <p>5 В соответствии с ГОСТ 1.5–2001 в настоящий стандарт добавлен раздел 7 «Отбор проб».</p> <p>6 В соответствии с ГОСТ 1.5–2001 подраздел 5.1 международного стандарта «Подготовка образцов» в настоящем стандарте представлен разделом 8 «Подготовка проб».</p> <p>7 В соответствии с ГОСТ 1.5–2001 изменена нумерация приложений.</p> <p>8 В соответствии с ГОСТ 1.5–2001 и ГОСТ 1.3–2008 настоящий стандарт дополнен приложением ДА (справочное) «Сравнение структуры международного стандарта со структурой межгосударственного стандарта».</p> <p>9 В настоящем стандарте исключен структурный элемент «Библиография», т. к. по тексту международного стандарта отсутствуют ссылки на приведенные источники.</p>			

УДК 636.085.3:006.354

МКС 65.120

С 19

(MOD)

Ключевые слова: корма, комбикорма, премиксы, метод ВЭЖХ, цистин и цистеин в сумме, метионин, лизин, треонин, аланин, аспарагиновая кислота, глутаминовая кислота, глицин, гистидин, изолейцин, лейцин, фенилаланин, пролин, серин, тирозин, валин, экстракция, окисление, гидролиз, нингидрин, ионообменная хроматография

Подписано в печать 01.04.2014. Формат 60x84^{1/8}.
Усл. печ. л. 2,79. Тираж 31 экз. Зак. 1494

Подготовлено на основе электронной версии, предоставленной разработчиком стандарта

ФГУП «СТАНДАРТИНФОРМ»
123995 Москва, Гранатный пер., 4.
www.gostinfo.ru info@gostinfo.ru