

**Поправка к ГОСТ 13979.9—69 Жмыхи и шроты. Методика выполнения измерений активности уреазы**

В каком месте	Напечатано	Должно быть
Раздел 1	Настоящий стандарт распространяется на жмыхи и шроты, получаемые при переработке соевых семян, и устанавливает методику выполнения потенциометрического измерения активности уреазы в интервале значений 0,05—2,0 pH	Настоящий стандарт распространяется на жмыхи и шроты, получаемые при переработке соевых семян, и устанавливает методику выполнения потенциометрического измерения активности уреазы в интервале значений 0,01—3,00 pH
Раздел 8. Заголовок	<b>МЕТОДИКА ВЫПОЛНЕНИЯ ПОТЕНЦИАЛЬНОГО ИЗМЕРЕНИЯ АКТИВНОСТИ УРЕАЗЫ</b>	<b>МЕТОДИКА ВЫПОЛНЕНИЯ ПОТЕНЦИОМЕТРИЧЕСКОГО ИЗМЕРЕНИЯ АКТИВНОСТИ УРЕАЗЫ</b>
Пункт 8а. Четвертый абзац	pH-метр или аналогичный прибор, с пределами измерений от минус 1 до 14 единиц pH с ценой деления индикатора от 0,01 до 0,1	pH-метр или аналогичный прибор, позволяющий измерять pH в пределах от 0 до 14 единиц pH, с разрешающей способностью не менее 0,01 единиц pH

(ИУС № 3 2010 г.)

**Поправка к ГОСТ 13979.9—69 Жмыхи и шроты. Методика выполнения измерений активности уреазы**

В каком месте	Напечатано	Должно быть
Пункт 9в. Второй абзац	0,5 мм	0,25 мм

(ИУС № 2 2018 г.)

**Поправка к ГОСТ 13979.9—69 Жмыхи и шроты. Методика выполнения измерений активности уреазы**

В каком месте	Напечатано	Должно быть
Пункт 9б. Таблица 2*. Головка таблицы. Графа «Масса двузамещенной соли, г « $\text{Na}_2\text{HPO}_4 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$ ». Подзаголовок	$\text{Na}_2\text{HPO}_4 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$	$\text{Na}_2\text{HPO}_4 \cdot 12\text{H}_2\text{O}$

(ИУС № 9 2021 г.)

## 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

## ЖМЫХИ И ШРОТЫ

ГОСТ  
13979.9-69

## Методика выполнения измерений активности уреазы

Взамен ГОСТ 12220-66  
в части определения  
активности уреазыOilcakes and oilmeals.  
Measurement of urease activity

ОКСТУ 9146

с 01.01.70

Постановлением Комитета стандартов, мер и измерительных приборов при Совете Министров СССР от 17 февраля 1969 г. № 204 срок введения установлен

Ограничение срока действия снято по протоколу № 2-92 Межгосударственного Совета по стандартизации, метрологии и сертификации (ИУС 2-93)

1. Настоящий стандарт распространяется на жмыхи и шроты, получаемые при переработке соевых семян, и устанавливает методику выполнения потенциометрического измерения активности уреазы в интервале значений 0,05—2,0 рН.

Сущность метода заключается в изменении pH фосфатного буферного раствора, который образуется в результате воздействия уреазы на содержащуюся в растворе мочевину.

(Измененная редакция, Изм. № 1, 2, 3).

2. Отбор проб — по ГОСТ 13979.0-86.

(Измененная редакция, Изм. № 1).

2а, 3—7. (Исключены, Изм. № 2).

## 8. МЕТОДИКА ВЫПОЛНЕНИЯ ПОТЕНЦИАЛЬНОГО ИЗМЕРЕНИЯ АКТИВНОСТИ УРЕАЗЫ

8а. Для проведения испытания должны применяться следующие аппаратура, материалы и реактивы:

весы лабораторные по ГОСТ 24104-88\* класса точности 2 с наибольшим пределом взвешивания 200 г или другие весы с таким же классом точности;

весы лабораторные по ГОСТ 24104-88 класса точности 3 с наибольшим пределом взвешивания 500 г, или другие весы с таким же классом точности;

pH-метр или аналогичный прибор, с пределами измерений от минус 1 до 14 единиц pH с ценой деления индикатора от 0,01 до 0,1;

электрохомометка бытовая по ГОСТ 19423-81 или аналогичное измельчающее устройство;

бани водяная с терморегулятором или другое терmostатирующее устройство, позволяющее поддерживать температуру  $(30 \pm 2)^\circ\text{C}$ ;

электроплитка бытовая по ГОСТ 14919-83;

термометр жидкостный стеклянный по ГОСТ 28498-90, позволяющий измерять температуру в диапазоне 0—50 °C, с ценой деления 1—2 °C;

колба мерная 1—100—2 по ГОСТ 1770—74;

стаканы В-1—100 или В-1—150 ТС по ГОСТ 25336—82;

колбы конические Кн-2—500 (1000)—34 ТХС или колбы плоскодонные К-2—500 (1000)—34 ТХС по ГОСТ 25336—82;

цилиндр 1—50, 3—50 по ГОСТ 1770—74;

сито с отверстиями 0,25 мм из набора лабораторных сит;

\*С 1 июля 2002 года вводится в действие ГОСТ 24104—2001 (здесь и далее).

Издание официальное

Перепечатка воспрещена

Издание с Изменениями № 1, 2, 3, утвержденными в марте 1983 г.,  
июне 1987 г., апреле 1995 г. (ИУС 7-83, 10-87, 6-95)

мочевина по ГОСТ 6691—77;  
известь натронная;  
раствор фосфатный буферный образцовый с pH около 7 по ГОСТ 8.135—74;  
калий фосфорнокислый однозамещенный ( $\text{KH}_2\text{PO}_4$ ) по ГОСТ 4198—75 или натрий фосфорнокислый однозамещенный 2-водный ( $\text{NaH}_2\text{PO}_4 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$ ) по ГОСТ 245—76;  
калий фосфорнокислый двузамещенный 3-водный ( $\text{K}_2\text{HPO}_4 \cdot 3\text{H}_2\text{O}$ ) по ГОСТ 2493—75 или натрий фосфорнокислый двузамещенный безводный ( $\text{Na}_2\text{HPO}_4$ ) по ГОСТ 11773—76, или натрий фосфорнокислый двузамещенный 12-водный ( $\text{Na}_2\text{HPO}_4 \cdot 12\text{H}_2\text{O}$ ) по ГОСТ 4172—76;  
вода дистиллированная по ГОСТ 6709—72, не содержащая углекислого газа.  
Допускается применение другой аппаратуры и реактивов, по качеству и метрологическим характеристикам не уступающих перечисленным выше.

(Измененная редакция, Изм. № 1, 2, 3).

## 9. ПОДГОТОВКА К ИЗМЕРЕНИЯМ

### 9а. О б р а б о т к а д и с т и л л и р о в а н н о й в о д ы

Дистиллиированную воду кипятят на электроплитке в течение 15 мин для удаления углекислого газа и охлаждают в колбе, закрывающейся пробкой, снабженной трубкой с натронной известью.

(Введен дополнительно, Изм. № 1).

### 9б. П р и г о т о в л е н и е б у ф е р н ы х р а с т в о р о в

При отсутствии стандарт-титров буферный раствор готовят следующим образом.

На весах класса точности 2 с записью результата до третьего знака взвешивают две пробы однозамещенной и двузамещенной солей калия или натрия в количествах, соответствующих приведенным в табл. 2, растворяют в дистиллированной воде, подготовленной по п. 9а, в мерной колбе вместимостью 1000 см<sup>3</sup> и доводят объем раствора до 1000 см<sup>3</sup>.

Полученный буферный раствор А хранят в темном месте не более 1 мес.

Для приготовления буферного раствора Б с мочевиной растворяют мочевину в растворе А в колбе вместимостью 500 или 1000 см<sup>3</sup> из расчета 1,5 г мочевины на 50 см<sup>3</sup> раствора А.

Раствор Б хранят в темном месте не более 10 дней.

Таблица 2\*

Масса однозамещенной соли, г		Масса двузамещенной соли, г		
$\text{KH}_2\text{PO}_4$	$\text{NaH}_2\text{PO}_4 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$	$\text{NaHPO}_4$ безводный	$\text{K}_2\text{HPO}_4 \cdot 3\text{H}_2\text{O}$	$\text{Na}_2\text{HPO}_4 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$
3,4	—	3,5	—	—
3,4	—	—	5,7	—
3,4	—	—	—	8,95
—	3,9	3,5	—	—
—	3,9	—	5,7	—
—	3,9	—	—	8,95

### 9в. П о д г о т о в к а о б р а з ц а

Из средней пробы методом диагонального деления отбирают пробу для анализа массой около 10 г.

Пробу измельчают до прохода не менее 60 % ее через сито с отверстиями диаметром 0,5 мм. Просеянный материал вновь смешивают с остатком на сите и используют для взятия пробы.

При масличности продукта более 2 %, после измельчения его обезжирают в соответствии с ГОСТ 13979.2—94.

Допускается использовать содержимое патронов, оставшееся после определения масличности жмыхов и шротов, по ГОСТ 13979.2—94.

9б, 9в. (Измененная редакция, Изм. № 1, 3).

\* Табл. 1 исключена.

## 10. ПРОВЕДЕНИЕ ИЗМЕРЕНИЙ

На весах классов точности 2 или 3 с записью результата до второго знака берут три пробы измельченного материала массой ( $1 \pm 0,01$ ) г и помещают в стеклянные стаканы вместимостью 100 и 150 см<sup>3</sup>.

В один стакан приливают 50 см<sup>3</sup> раствора А и помещают его в водянную баню с температурой ( $30 \pm 2$ ) °С.

Во второй и третий стаканы с интервалом в 5 мин приливают по 50 см<sup>3</sup> раствора Б и помещают их немедленно после приливания раствора в ту же водянную баню.

Время терmostатирования — 30 мин, при этом следует каждые 5 мин перемешивать содержимое стаканов стеклянной палочкой, заканчивая перемешивания за 5 мин до конца нагрева. По истечении 30 мин выдержки жидкость над осадком из каждого стакана декантируют в стаканчики прибора и определяют pH каждого раствора в соответствии с прилагаемой к прибору инструкцией.

(Измененная редакция, Изм. № 1, 3).

## 11. ОБРАБОТКА РЕЗУЛЬТАТОВ ИЗМЕРЕНИЙ

Активность уреазы в единицах pH вычисляют по формуле

$$A = pH_1 - pH_0,$$

где  $pH_1$  — значение pH в основном измерении (с раствором Б);

$pH_0$  — значение pH в контрольном измерении (с раствором А).

За окончательный результат измерения принимают среднее арифметическое результатов двух параллельных измерений, расхождения между которыми не должны превышать 30 % от среднего арифметического значения pH при доверительной вероятности 0,95. Все вычисления проводят с записью результата до второго десятичного знака.

(Измененная редакция, Изм. № 1, 3).

**Поправка к ГОСТ 13979.9—69 Жмыхи и шроты. Методика выполнения измерений активности уреазы**

В каком месте	Напечатано	Должно быть
Раздел 1	Настоящий стандарт распространяется на жмыхи и шроты, получаемые при переработке соевых семян, и устанавливает методику выполнения потенциометрического измерения активности уреазы в интервале значений 0,05—2,0 pH	Настоящий стандарт распространяется на жмыхи и шроты, получаемые при переработке соевых семян, и устанавливает методику выполнения потенциометрического измерения активности уреазы в интервале значений 0,01—3,00 pH
Раздел 8. Заголовок	<b>МЕТОДИКА ВЫПОЛНЕНИЯ ПОТЕНЦИАЛЬНОГО ИЗМЕРЕНИЯ АКТИВНОСТИ УРЕАЗЫ</b>	<b>МЕТОДИКА ВЫПОЛНЕНИЯ ПОТЕНЦИОМЕТРИЧЕСКОГО ИЗМЕРЕНИЯ АКТИВНОСТИ УРЕАЗЫ</b>
Пункт 8а. Четвертый абзац	pH-метр или аналогичный прибор, с пределами измерений от минус 1 до 14 единиц pH с ценой деления индикатора от 0,01 до 0,1	pH-метр или аналогичный прибор, позволяющий измерять pH в пределах от 0 до 14 единиц pH, с разрешающей способностью не менее 0,01 единиц pH

(ИУС № 3 2010 г.)

**Поправка к ГОСТ 13979.9—69 Жмыхи и шроты. Методика выполнения измерений активности уреазы**

В каком месте	Напечатано	Должно быть
Пункт 9в. Второй абзац	0,5 мм	0,25 мм

(ИУС № 2 2018 г.)

**Поправка к ГОСТ 13979.9—69 Жмыхи и шроты. Методика выполнения измерений активности уреазы**

В каком месте	Напечатано	Должно быть
Пункт 9б. Таблица 2*. Головка таблицы. Графа «Масса двузамещенной соли, г « $\text{Na}_2\text{HPO}_4 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$ ». Подзаголовок	$\text{Na}_2\text{HPO}_4 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$	$\text{Na}_2\text{HPO}_4 \cdot 12\text{H}_2\text{O}$

(ИУС № 9 2021 г.)