

**КАРБАМИД****ГОСТ****Метод определения свободного аммиака****27749.2—88****Carbamid. Method of free  
ammonia content determination****(СТ СЭВ 5894—87)**

ОКСТУ 2109

Срок действия с 01.07.90  
до 01.07.2000

Несоблюдение стандарта преследуется по закону

Настоящий стандарт устанавливает титриметрический метод определения свободного аммиака в карбамиде.

Метод заключается в титровании свободного аммиака раствором соляной кислоты и потенциометрическим определением конца титрования.

**1. ОТБОР ПРОБ**

Отбор проб — по ГОСТ 2081—75.

**2. АППАРАТУРА, РЕАКТИВЫ**

Допускается применение импортной аппаратуры по классу точности и реактивов по качеству не ниже отечественных.

Цилиндр 1 (3)-250 по ГОСТ 1770—74.

Иономер универсальный или рН-метр с погрешностью измерения  $\pm 0,05$  единиц рН со стеклянным и хлорсеребряным электродами.

Мешалка магнитная типа ММ-3М или ММ-5, или аналогичного типа.

Бюретка 1 (3)-2-25 по ГОСТ 20292—74.

Весы лабораторные общего назначения 3-го класса точности с наибольшим пределом взвешивания 1000 г.

Набор гирь Г-3-1110 по ГОСТ 7328—82.

Кислота соляная по ГОСТ 3118—77, раствор концентрации  $c(\text{HCl}) = 0,01$  моль/дм<sup>3</sup>.

Издание официальное

Перепечатка воспрещена.

10

Вода дистиллированная по ГОСТ 6709—72.

Индикатор кислотно-основной смешанный (рН 5,4), приготовленный по ГОСТ 4919.1—77.

### 3. ПРОВЕДЕНИЕ ИСПЫТАНИЯ

10 г карбамида взвешивают (результат взвешивания в граммах записывают с точностью до второго десятичного знака) в стеклянном стакане вместимостью 400 см<sup>3</sup> и растворяют в 200 см<sup>3</sup> воды, подкисленной раствором соляной кислоты до рН 5,4. Затем в стакан помещают электроды и титруют, постоянно перемешивая, раствором соляной кислоты до рН 5,4 (конечной точки титрования).

Допускается определять конечную точку титрования по изменению окраски смешанного индикатора с рН 5,4 от зеленой до фиолетово-красной.

### 4. ОБРАБОТКА РЕЗУЛЬТАТОВ

Массовую долю свободного аммиака ( $X$ ) в процентах вычисляют по формуле

$$X = \frac{V \cdot 0,00017 \cdot 100}{m},$$

где  $V$  — объем раствора соляной кислоты концентрации точно 0,01 моль/дм<sup>3</sup>, израсходованный на титрование, см<sup>3</sup>;

0,00017 — масса аммиака, соответствующая 1 см<sup>3</sup> раствора соляной кислоты концентрации точно 0,01 моль/дм<sup>3</sup>, г;

$m$  — масса навески карбамида, г.

За результат анализа принимают среднее арифметическое результатов двух параллельных определений, допускаемое расхождение между которыми не должно превышать 0,0005% при доверительной вероятности  $P=0,95$ .

Результат округляют до количества значащих цифр, равного количеству значащих цифр нормы.

## ИНФОРМАЦИОННЫЕ ДАННЫЕ

1. РАЗРАБОТАН И ВНЕСЕН Министерством по производству минеральных удобрений СССР

## ИСПОЛНИТЕЛИ

Е. Н. Бойцов, Э. А. Мишина, В. А. Гальперин, Н. К. Гаврилова

2. УТВЕРЖДЕН И ВВЕДЕН В ДЕЙСТВИЕ Постановлением Государственного комитета СССР по стандартам от 22.06.88 № 2117

3. Срок первой проверки — 1999 г.

4. Соответствует СТ СЭВ 5894—87 в части метода определения содержания свободного аммиака

5. ССЫЛОЧНЫЕ НОРМАТИВНО-ТЕХНИЧЕСКИЕ ДОКУМЕНТЫ

Обозначение НТД, на который дана ссылка	Номер раздела
ГОСТ 1770—74	2
ГОСТ 2081—75	1
ГОСТ 3118—77	2
ГОСТ 4919.1—77	2
ГОСТ 5845—79	2
ГОСТ 6709—72	2
ГОСТ 7328—82	2
ГОСТ 20292—74	2