

Изменение № 2 ГОСТ 19792—87 Мед натуральный. Технические условия

Утверждено и введено в действие Постановлением Государственного комитета СССР по управлению качеством продукции и стандартам от 30.05.90 № 1358

Дата введения 01.10.90

Пункт 1.1.4. Таблицу 1 дополнить показателем:

| Наименование показателя  | Характеристика и значение для меда                  |                |               |
|--|---|----------------|---------------|
|  | всех видов, кроме меда с белой акации и хлопчатника | с белой акации | с хлопчатника |
| Общая кислотность, см <sup>3</sup> гидроокиси натрия, раствора концентрации $c(\text{NaOH}) = 1,0$ моль/дм <sup>3</sup> , в 100 г меда, не более | 4,0   | 4,0            | 4,0           |

Раздел 3 дополнить пунктами — 3.11—3.11.3:

«3.11. Определение общей кислотности

Метод основан на титровании исследуемого раствора меда раствором гидроокиси натрия концентрации  $c(\text{NaOH}) = 0,1$  моль/дм<sup>3</sup> в присутствии индикатора фенолфталеина.

3.11.1. Аппаратура, посуда и реактивы

Весы лабораторные 1-го класса точности с наибольшим пределом взвешивания 200 г по ГОСТ 24104—88.

(Продолжение см. с. 324)

Мешалка магнитная.

Колбы мерные исполнений 1, 2 вместимостью 100 см<sup>3</sup> по ГОСТ 1770—74.

Стаканы стеклянные вместимостью 50 см<sup>3</sup> по ГОСТ 25336—82.

Пипетки вместимостью 20 см<sup>3</sup> по ГОСТ 20292—74.

Колбы конические вместимостью 200 и 250 см<sup>3</sup> по ГОСТ 25336—82.

Микробюретка вместимостью 2 см<sup>3</sup> с ценой деления 0,02 см<sup>3</sup> по ГОСТ 20292—74.

Натрия гидроксид по ГОСТ 4328—77, х. ч. или ч. д. а., раствор концентрации  $c(\text{NaOH}) = 0,1$  моль/дм<sup>3</sup>.

Фенолфталеин, спиртовой раствор с массовой долей 1%.

Вода дистиллированная по ГОСТ 6709—72.

#### 3.11.2. Проведение испытания

Навеску меда массой 10 г, взвешенную с погрешностью не более 0,01 г, растворяют в дистиллированной воде, в мерной колбе вместимостью 100 см<sup>3</sup>. В коническую колбу вместимостью 200 см<sup>3</sup> вносят пипеткой 20 см<sup>3</sup> раствора меда. Прибавляют 4—5 капель спиртового раствора фенолфталеина с массовой долей 1% и титруют раствором гидроксида натрия концентрации  $c(\text{NaOH}) = 0,1$  моль/дм<sup>3</sup> до появления розового окрашивания, устойчивого в течение 10—20 с.

#### 3.11.3. Обработка результатов

Общую кислотность меда ( $X_6$ ), см<sup>3</sup> гидроксида натрия, раствора концентрации  $c(\text{NaOH}) = 1,0$  моль/дм<sup>3</sup>, в 100 г меда, вычисляют по формуле

$$X_6 = 50,0 \cdot 0,1 \cdot V,$$

где 50,0 — коэффициент пересчета на массу меда 100 г;

0,1 — концентрация раствора гидроксида натрия, моль/дм<sup>3</sup>;

$V$  — объем раствора гидроксида натрия концентрации  $c(\text{NaOH}) = 0,1$  моль/дм<sup>3</sup>, израсходованный на титрование, см<sup>3</sup>.

За окончательный результат испытания принимают среднее арифметическое результатов двух параллельных определений, допускаемые расхождения между которыми не должны превышать 0,5 см<sup>3</sup> раствора гидроксида натрия концентрации  $c(\text{NaOH}) = 1,0$  моль/дм<sup>3</sup>.