

**Изменение № 2 ГОСТ 23527—79 Кислоты и спирты жирные синтетические. Метод определения карбонильного числа**

Утверждено и введено в действие Постановлением Государственного комитета СССР по стандартам от 06.03.89 № 413

Дата введения 01.09.89

Наименование стандарта изложить в новой редакции: «Кислоты жирные синтетические. Метод определения карбонильного числа

Synthetic fatty acids. Method of carbonyl value determination».

Вводная часть. Первый абзац. Исключить слова: «и синтетических первичных и вторичных жирных спиртов»;

третий абзац исключить.

Раздел 1. Двенадцатый абзац. Заменить значение: 50 на 150;

пятнадцатый абзац изложить в новой редакции: «Калия гидроокись по ГОСТ 24363—80, х. ч. или ч. д. а., спиртовой раствор концентрации  $c$  (КОН) = = 0,1 моль/дм<sup>3</sup>».

Пункт 3.1. Первый абзац. Исключить слова: «или спиртов»;

второй абзац. Исключить слова: «и спиртов»;

таблицу 1 изложить в новой редакции:

Таблица 1

Карбонильное число, мг КОН г	Масса кислоты, г
Св. 1 до 5 включ.	6
» 5 » 10 »	4
» 10 » 20 »	2

третий абзац изложить в новой редакции: «К колбе присоединяют обратный холодильник и нагревают на водяной бане при 80—85 °С в течение 30 мин. Параллельно ставят контрольный опыт (20 см<sup>3</sup> раствора солянокислого гидроксиламина без навески). После нагревания колбу вынимают из бани, охлаждают до комнатной температуры. Холодильник промывают 10 см<sup>3</sup> этилового спирта и сливают в реакционную колбу. Содержимое колбы переносят в стакан для титрования. Колбу промывают двумя порциями этилового спирта по 10 см<sup>3</sup> и затем 15 см<sup>3</sup> хлороформа.

Промывание жидкости сливают в стакан для титрования.

Одновременно в тех же условиях и с теми же количествами реактивов готовят контрольный раствор и измеряют его рН.

Раздел 3 дополнить пунктом — 3.2: «3.2. Электроды перед титрованием промывают спиртом, дистиллированной водой и протирают фильтровальной бума-

(Продолжение см. с. 188)

(Продолжение изменения к ГОСТ 23527—79)

гой. Титруют потенциометрически спиртовым раствором гидроокиси калия до значения pH контрольного опыта.

Раздел 4 изложить в новой редакции:

#### «4. Обработка результатов

4.1. Карбонильное число ( $X$ ) в мг КОН/г анализируемого продукта вычисляют по формуле

$$X = \frac{V \cdot 5,61}{m},$$

где  $V$  — объем спиртового раствора гидроокиси калия концентрации 0,1 моль/дм<sup>3</sup>, израсходованный на титрование анализируемого продукта, см<sup>3</sup>;

5,61 — масса гидроокиси калия, соответствующая 1 см<sup>3</sup> спиртового раствора гидроокиси калия концентрации 0,1 моль/дм<sup>3</sup>, мг;

$m$  — масса пробы анализируемого продукта, г.

4.2. За результат анализа принимают среднее арифметическое значение двух параллельных определений, допускаемые расхождения между которыми не должны превышать значений, указанных в табл. 2.

Таблица 2

Карбонильное число, мг КОН/г	Допускаемые расхождения мг КОН/г
До 5 включ.	0,2
Св. 5 до 20 включ.	0,6

(ИУС № 5 1989 г.)