

**Изменение № 2 ГОСТ 19096—73 Диоктилсебацинат термостабильный. Технические условия**

Утверждено и введено в действие Постановлением Государственного комитета СССР по стандартам от 09.11.87 № 4134

Дата введения 01.03.88

Вводную часть после слов «Химическая формула  $C_{28}H_{50}O_4$ » дополнить абзацем: «Молекулярная масса — 426,68».

Пункт 1.2. Таблица. Графа «Наименование показателя». Пункт 11. Исключить слова: «не более»; графу «Методы испытаний» для пункта 6 изложить в новой редакции: «По ГОСТ 4333—48, ГОСТ 12.1.044—84 и п. 3.5а настоящего стандарта»; графа «Норма». Заменить значение: 215 на 216; 2 на 2,0; 10000 на 8000—10000.

Пункт 3.2 дополнить словами: «Пробу, предназначенную для испытания, подвергают вакууммированию при температуре  $(100+2)$  °С, вакууме  $(-0,9 \pm \pm 0,05)$  кгс/см<sup>2</sup> и перемешиванию в течение 1 ч».

Пункт 3.4.1. Заменить слова: «натрия гидроокись по ГОСТ 4328—77 или калия гидроокись по ГОСТ 24363—80, 0,1 н. раствор» на «натрия гидроокись по ГОСТ 4328—77, х.ч., раствор концентрации  $c$  (NaOH) = 0,1 моль/дм<sup>3</sup> (0,1 н.) или калия гидроокись по ГОСТ 24363—80, х.ч., раствор концентрации  $c$  (KOH) = 0,1 моль/дм<sup>3</sup> (0,1 н.)».

Пункт 3.4.2. Первый абзац. Заменить слова: «0,1 н. раствором едкого кали или едкого натра» на «раствором гидроокиси калия концентрации  $c$  (KOH) = 0,1 моль/дм<sup>3</sup> (0,1 н.) или гидроокиси натрия концентрации  $c$  (NaOH) = 0,1 моль/дм<sup>3</sup> (0,1 н.)» (2 раза);

второй, третий абзацы экспликации изложить в новой редакции: « $V$  — объем раствора гидроокиси натрия концентрации точно  $c$  (NaOH) = 0,1 моль/дм<sup>3</sup> (0,1 н.), израсходованный на титрование навески, см<sup>3</sup>;

5,6 — количество едкого натра, содержащееся в 1 см<sup>3</sup> раствора гидроокиси натрия концентрации точно  $c$  (NaOH) = 0,1 моль/дм<sup>3</sup>, (0,1 н.), мг».

Пункт 3.5.1. Шестой абзац исключить;

седьмой, восьмой абзацы изложить в новой редакции: «Калия гидроокись по ГОСТ 24363—80, х.ч., спиртовой раствор концентрации  $c$  (KOH) = 1 моль/дм<sup>3</sup> (1 н.);

соляная кислота по ГОСТ 3118—77, х.ч., раствор концентрации  $c$  (HCl) = 1 моль/дм<sup>3</sup> (1 н.)».

Пункт 3.5.2 изложить в новой редакции:

**«3.5.2. Проведение анализа**

5,2—5,6 г термостабильного диоктилсебацината взвешивают в конической колбе и результат взвешивания записывают с точностью до четвертого десятичного знака, приливают к нему 50 см<sup>3</sup> спиртового раствора гидроокиси калия концентрации  $c$  (KOH) = 1 моль/дм<sup>3</sup> (1 н.) и 5 см<sup>3</sup> дистиллированной воды. Колбу соединяют с обратным холодильником и нагревают в течение 1 ч на кипящей водяной бане. После охлаждения до комнатной температуры через верхнюю часть холодильника добавляют две порции дистиллированной воды по 20 см<sup>3</sup> каждая и содержимое колбы титруют раствором соляной кислоты концентрации  $c$  (HCl) = 1 моль/дм<sup>3</sup> (1 н.) в присутствии фенолфталеина до обесцвечивания.

Число омыления ( $X_1$ ) в мг KOH на 1 г термостабильного диоктилсебацината вычисляют по формуле

$$X_1 = \frac{(V_0 - V) \cdot 56,1}{m},$$

где  $V_0$  — объем раствора соляной кислоты концентрации 1 моль/дм<sup>3</sup> (1 н.), израсходованный в контрольном опыте, см<sup>3</sup>;

$V$  — объем раствора соляной кислоты концентрации 1 моль/дм<sup>3</sup> (1 н.), израсходованной на титрование раствора анализируемой пробой, см<sup>3</sup>;

$m$  — масса пробы, г;

56,1 — масса гидроокиси калия, содержащаяся в 1 см<sup>3</sup> раствора концентрации точно 1 моль/дм<sup>3</sup>, мг».

(Продолжение см. с. 170)

Пункт 3.5а изложить в новой редакции: «3.5а. Определение температуры вспышки проводят по ГОСТ 12.1.044—84 или по ГОСТ 4333—48.

При возникновении разногласий в оценке качества продукта определение проводят по ГОСТ 12.1.044—84».

Пункты 3.7.1, 3.7.2. Заменить марку: БРАЖ 9—4 на БрА9 ЖЗЛ.

Пункт 3.7.3. Первый, второй абзацы изложить в новой редакции: «Определение проводят в термостате.

Термостат заполняют любым жидким теплоносителем, обеспечивающим температуру обогрева 200 °С. Теплоноситель в термостате перед испытанием должен быть нагрет до 200 °С. Пробирки с испытуемым термостабильным диоктилсебаццинатом помещают в термостат. Уровень теплоносителя в термостате должен быть выше уровня испытуемой жидкости в пробирке. Пробирки выдерживают в термостате при температуре  $(200 \pm 1)$  °С в течение 10 ч при непрерывном пропускании через испытуемый термостабильный диоктилсебаццинат потока воздуха со скоростью  $(50 \pm 20)$  см<sup>3</sup>/мин. По окончании испытания пробирки вынимают из термостата и охлаждают до комнатной температуры».

Пункт 3.8.1. Заменить слова: «Калия гидроокись по ГОСТ 24363—80, х.ч. или ч.д.а., 0,02 н. спиртовой титрованный раствор» на «раствор спиртовой титрованный гидроокиси калия по ГОСТ 24363—80, х.ч. или ч.д.а., концентрации  $c(\text{KOH}) = 0,02$  моль/дм<sup>3</sup> (0,02 н.)».

Пункт 3.8.2. Первый абзац до слов «Если кислотное число равно» изложить в новой редакции: «Для определения навески проводят предварительное титрование из каждой пробирки спиртовым раствором гидроокиси калия концентрации  $c(\text{KOH}) = 0,02$  моль/дм<sup>3</sup> (0,02 н.) из бюретки»;

второй абзац. Заменить слова: «0,02 н. спиртовым раствором едкого кали» на «спиртовым раствором гидроокиси калия концентрации  $c(\text{KOH}) = 0,02$  моль/дм<sup>3</sup> (0,02 н.)»;

четвертый абзац. Заменить слова: «точно 0,02 н. спиртового раствора щелочи» на «спиртового раствора гидроокиси калия концентрации точно  $c(\text{KOH}) = 0,02$  моль/дм<sup>3</sup> (0,02 н.)»;

третий абзац исключить.

Пункт 3.10. Заменить обозначения: ТМ2—1 и ТМ2—2 на «ТИН8—1 по ГОСТ 400—80 с ценой деления 0,5 °С».

Пункт 4.3. Предпоследний абзац исключить.

Пункт 4.4. Последний абзац исключить.

(ИУС № 2 1988 г.)