

## Группа Н69

Изменение № 2 ГОСТ 5475—69 Масла растительные. Методы определения йодного числа

Утверждено и введено в действие Постановлением Государственного комитета СССР по стандартам от 24.09.87 № 3654

Дата введения 01.04.88

Под наименованием стандарта проставить код: ОКСТУ 9141.

Пункт 2.1. Заменить слова: «колбы конические по ГОСТ 10394—72, вместимостью 500 или 750 см<sup>3</sup> с шлифованными пробками» на «колбы Кн-1—500—29/32 по ГОСТ 25336—82, Кн-2—500—34 (40,50) по ГОСТ 25336—82 с шлифованными пробками и колбы Кн-1—750—29/32 (34/35, 45/40) по ГОСТ 25336—82, Кн-2—750—34 (40,50) с шлифованными пробками»; «стаканы стеклянные по ГОСТ 10394—72, низкие без носика, вместимостью 250 см<sup>3</sup>» на «стаканы Н-2—250 по ГОСТ 25336—82»; «стаканчики для взвешивания (бюксы) по ГОСТ 7148—70, тип СВ» на «стаканчики СВ-14/8 по ГОСТ 25336—82»; «капельницы по ГОСТ 9876—73» на «капельницы 1—50 по ГОСТ 25336—82»; «воронки—стеклянные по ГОСТ 8613—75» на «воронки В-100—150 ХС по ГОСТ 25336—82»; «калий йодистый по ГОСТ 4232—74, х. ч., кристаллический и 10%-ный бесцветный раствор» на «калий йодистый по ГОСТ 4232—74, х. ч., кристаллический и бесцветный раствор с массовой долей 10 %»; «натрий серноватистокислый (тиосульфат натрия) по СТ СЭВ 223—75, ч. д. а., 01, н, раствор с точно установленным титром» на «натрий серноватистокислый (тиосульфат натрия), ч. д. а., раствор концентрацией  $c(\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_3) = 0,1$  моль/дм<sup>3</sup> (0,1 н.)»;

По всему тексту стандарта заменить слова: «0,1 н. концентрацию раствора тиосульфата натрия» на «раствор концентрацией  $c(\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_3) = 0,1$  моль/дм<sup>3</sup> (0,1 н.)»; «хлороформ (трихлорметан) по ГОСТ 3160—50, х. ч.» на «хлороформ

*(Продолжение см. с. 334)*

(Продолжение изменения к ГОСТ 5475—69)

(трихлорметан) по ГОСТ 20015—74, свежеперегранный»; «крахмал растворимый по ГОСТ 10163—72, 1 %-ный раствор» на «крахмал растворимый по ГОСТ 10163—76, раствор с массовой долей 1 %»;

Пункт 2.2.6. Первый, третий, пятый абзацы. Заменить слова: «титр приготовленного раствора тиосульфата натрия» на «массовую концентрацию раствора тиосульфата натрия в г/см<sup>3</sup>»;

формулу и экспликацию изложить в новой редакции:

$$T = \frac{m}{V} ,$$

где  $m$  — масса навески йода;

$V$  — объем испытуемого раствора тиосульфата натрия, пошедшего на титрование раствора йода, см<sup>3</sup>.

Пункты 2.2.6, 2.3, 3.3, 4.3. Заменить слова: «знака после запятой» на «десятичного знака».

Пункты 2.2.6 (последний абзац), 2.4 (шестой абзац) изложить в новой редакции: «0,01269 — номинальное значение массовой концентрации раствора тиосульфата натрия с  $(\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_3) = 0,1$  моль/дм<sup>3</sup> (0,1 н.)».

Пункт 3.2.2. Второй абзац. Заменить слово: «титр» на «массовая концентрация раствора йодистой ртути в г/см<sup>3</sup>».

Пункт 4.1. Пятый абзац изложить в новой редакции: «кислота соляная по ГОСТ 3118—77, х. ч., раствор с массовой долей 25 %».

Пункт 4.2.3. Заменить слова: «титр», «титр раствора» на «массовую концентрацию раствора галогена в г/см<sup>3</sup>».

(ИУС № 1 1983 г.)