

## **ОСТ НКЛес 235 Кислота уксусная лесохимическая**

### **Раздел В. «Технические условия»**

Пункт 4 «Концентрация уксусной кислоты и допустимые колебания». Для сорта УКП показатель концентрации заменен:  
« $80 \pm 0,5\%$ » на « $70 \pm 0,5\%$ ,  $80 \pm 0,5\%$ ».

### **Раздел Г. «Упаковка»**

Пункт 2. Примечание 2 изложено в новой редакции:

«2. При отсутствии корковых пробок укупорку бутылей разрешается производить деревянными коническими пробками, изготовленными из мягких пород дерева и обернутыми в два слоя пергаментом. Сверху пробки и горла бутылки обертываются прочной материей, обвязываются бечевкой и заливаются сургучной смолкой».

(Пост. № 29 7/1—41 г.)

### **Раздел Г. «Упаковка» дополнен пунктом 4:**

«4. Уксусная кислота пищевая, предназначенная для распределения через розничную торговую сеть, должна быть расфасована в стеклянные трехгранные бутылки емкостью 40, 60 и 100 мл, предусматриваемые постановлением Государственной санитарной инспекции Наркомздрава СССР за № П-01 от 23 февраля 1937 г.

На бутылки наклеивают этикетки с обозначением:

- а) наименования завода-изготовителя или расфасовочной базы;
- б) названия продукта, сорта и концентрации;
- в) степени разбавления перед употреблением;
- г) веса нетто.

Кроме того на этикетке делают надпись: «Опасно — обращаться осторожно».

(Пост. № 720 7/IV—41 г.)

#### Раздел Д. «Методы испытаний»

Пункт 13 изложен в новой редакции:

«13. Определение содержания муравьиной кислоты HCOOH. Навеска испытуемой кислоты в количестве 1—1,5 г берется на аналитических весах в эrlenмейеровскую колбу с притертой пробкой, емкостью 500 мл, куда предварительно наливают 15 мл дистиллированной воды. В колбу добавляют 60 мл 5%-ного раствора соды (Na<sub>2</sub>CO<sub>3</sub>) и 50 мл 0,1 н раствора перманганата, нагревают на кипящей водяной бане в течение 3 минут, быстро охлаждают струей воды и по охлаждении добавляют из бюретки 50 мл 5%-ного раствора соли Мора.

Полученный раствор светложелтого цвета титруют 0,1 н раствором перманганата до слабозеленого окрашивания. Параллельно ставят глухой опыт при тех же условиях, но без кислоты.

Содержание муравьиной кислоты в испытуемой кислоте в % вычисляют по формуле:

$$x = \frac{0,23 (a-b)}{n} - 0,15,$$

где:

- a* — количество мл 0,1 н раствора KMnO<sub>4</sub>, израсходованное при титровании кислоты;
- b* — количество мл 0,1 н раствора KMnO<sub>4</sub>, израсходованное в глухом опыте;
- n* — навеска испытуемой кислоты;
- 0,15 — поправка».

(Пост. № 1895 29/VIII—41 г.)