УДК 622.23/.24.001.4:006.354 Группа Л79

ГОСУДАРСТВЕННЫЙ СТАНДАРТ СОЮЗА ССР

Взрывчатые вещества промышленные

МЕТОД ОПРЕДЕЛЕНИЯ СОДЕРЖАНИЯ АЗОТНОКИСЛОГО НАТРИЯ (КАЛИЯ)

Industrial explosives.
Method for determination
of sodium (potassium) nitrate content

ГОСТ 14839.7—69*

Постановлением Комитета стандартов, мер и измерительных приборов при Совете Министров СССР от 14 июля 1969 г. № 800 срок введения установлен с 01.01.70

Несоблюдение стандарта преследуется по закону

Настоящий стандарт распространяется на промышленные взрывчатые вещества (углениты), выпускаемые по стандартам и техническим условиям, и устанавливает метод определения содержания азотнокислого натрия (калия).

Метод основан на растворении азотнокислого натрия (калия) в воде и определении его содержания по потере в навеске взрывчатого вещества.

1. ПРОВЕДЕНИЕ ИСПЫТАНИЯ

1.1. Остаток на фильтре, полученный после удаления нитроэфиров по ГОСТ 14839.1—69, обрабатывают водой при температуре около 50° С до полного растворения азотнокислого натрия и других солей, растворимых в воде (проба с раствором дифениламина в серной кислоте и с раствором азотнокислого серебра).

1.2. Остаток на фильтре высушивают в течение 2 ч при температуре 95—100° С, охлаждают в эксикаторе не менее 40 мин и взвешивают с точностью до 0,0002 г.

(Измененная редакция, Изм. № 1).

2. ПОДСЧЕТ РЕЗУЛЬТАТОВ ИСПЫТАНИЯ

2.1. Содержание азотнокислого натрия (калия) или суммарное содержание растворимых в воде солей в процентах (X) вычисляют по формуле

$$X = \frac{m_1 - m_2}{m} \cdot 100,$$

Издание официальное Перепечатка воспрещена

* *Переиздание (март 1986 г.) с Изменением № 1, утвержденным в январе 1980 г. (ИУС 3—80).*

gost.e-ecolog.ru

где m — навеска взрывчатого вещества, г;

m_1 — масса фильтра с остатком до обработки водой, г;

m_2 — масса фильтра с остатком после обработки водой, г.

2.2. Производят два параллельных определения, из результатов которых вычисляют среднее арифметическое, округляемое до 0,1%. Расхождение между результатами параллельных определений не должно превышать 0,3% при доверительной вероятности 0,95.

(Измененная редакция, Изм. № 1).

2.3. Во взрывчатых веществах, содержащих одновременно азотнокислый натрий (калий) и другие растворимые в воде соли, определение содержания азотнокислого натрия (калия) производят по разности содержаний компонентов и вычисляют в процентах (X_1) по формуле

$$X_1 = X - (X_2 + X_3 + X_4),$$

где X — суммарное содержание растворимых в воде солей, в процентах, определенное по п. 2.1;

X_2 — содержание аммиачной селитры в процентах, определенное по ГОСТ 14839.3—69;

X_3 — содержание хлористого аммония в процентах, определенное по ГОСТ 14839.4—69;

X_4 — содержание хлористого натрия (калия) в процентах, определенное по ГОСТ 14839.4—69.

2.4. Во взрывчатых веществах (угленит Н), содержащих одновременно хлористый натрий, хлористый калий и азотнокислый натрий, определение содержания последнего производят суммарно с хлористым натрием и хлористым калием. Расчет производят по п. 2.1.

2.5. Во взрывчатых веществах (акванит 3), содержащих натриевую соль карбоксиметилцеллюлозы, содержание азотнокислого натрия определяют суммарно с натриевой солью карбоксиметилцеллюлозы по ГОСТ 14839.6—69.

gost.e-ecolog.ru