УДК 622.354.3-492 : 546.19.06 : 006.354 Группа А59

ГОСУДАРСТВЕННЫЙ СТАНДАРТ СОЮЗА ССР

ГОСТ 19728.15—74*

ТАЛЬК И ТАЛЬКОМАГНЕЗИТ

Метод определения мышьяка

Talc and talcmagnesite.
Method for determination of arsenic

ОКСТУ 5709

Взамен
ГОСТ 879—52 в части
разд. III, пп. 19 и 20

Постановлением Государственного комитета стандартов Совета Министров СССР от 25 апреля 1974 г. № 987 срок введения установлен
с 01.01.76

Проверен в 1985 г. Постановлением Госстандарта от 24.07.85 № 2342 срок действия продлен
до 01.01 91

Несоблюдение стандарта преследуется по закону

Настоящий стандарт распространяется на микротальк, молотые тальк и талькомагнезит и устанавливает метод качественного анализа на присутствие мышьяка.

Метод основан на реакции восстановления мышьяка фосфорноватистой кислотой в присутствии соляной кислоты при нагревании.

1. ОБЩИЕ ТРЕБОВАНИЯ

1.1. Общие требования к методу определения мышьяка — по ГОСТ 19728.0—74.

2. РЕАКТИВЫ И РАСТВОРЫ

2.1. Для проведения анализа применяют:

кислоту соляную по ГОСТ 3118—77;

натрий фосфорноватистокислый (гипофосфит натрия) по ГОСТ 200—76 или кальций фосфорноватистокислый (кальций гипофосфит) по ГОСТ 11678—75, раствор, приготовленный следующим образом: 20 г соли растворяют в 40 см^3 воды. К раствору приливают 180 см^3 соляной кислоты и оставляют на 24 ч. После выделения кристаллов хлористого натрия или хлористого кальция жидкость сливают с осадка. Раствор должен быть бесцветным. Его сохраняют в склянке с притертой пробкой.

Издание официальное Перепечатка воспрещена

* *Переиздание (февраль 1987 г.) с Изменением № 1, утвержденным в июле 1985 г. (ИУС 11—85).*

gost.e-ecolog.ru

3. ПРОВЕДЕНИЕ АНАЛИЗА

3.1. От раствора после определения нерастворимого в соляной кислоте остатка по ГОСТ 19728.1—74 отбирают аликвотную часть 100 см^3 в коническую колбу вместимостью 250 см^3, приливают 25 см^3 раствора фосфорноватистокислого натрия или кальция и нагревают на кипящей водяной бане 15 мин. В присутствии мышьяка раствор в колбе буреет. Открываемый минимум: 0,0001% мышьяка.

gost.e-ecolog.ru