

МЕЛ

**Метод определения массовой доли
сульфат-ионов в водной вытяжке****Chalk. Method for determination of
sulphate ions content in water extract****ГОСТ
21138.2—85****Взамен
ГОСТ 21138.2—75**

ОКСТУ 0709

Постановлением Государственного комитета СССР по стандартам от 28 ноября 1985 г. № 3746 срок действия установлен

с 01.01.87
до 01.01.92

Несоблюдение стандарта преследуется по закону

Настоящий стандарт распространяется на природный мел и устанавливает весовой метод определения массовой доли сульфат-ионов в водной вытяжке.

Метод основан на осаждении из водной вытяжки мела сульфат-ионов в виде сернокислого бария и прокаливании осадка сернокислого бария при температуре $(825 \pm 25)^\circ\text{C}$.

1. ОБЩИЕ ТРЕБОВАНИЯ

1.1. Общие требования к методу — по ГОСТ 21138.0—85.

2. АППАРАТУРА, РЕАКТИВЫ И РАСТВОРЫ

2.1. Для проведения анализа применяют:

- весы лабораторные по ГОСТ 24104—80;
- печь муфельную с терморегулятором, обеспечивающую температуру нагрева до 1000°C ;
- эксикатор по ГОСТ 25336—82;
- тигли фарфоровые по ГОСТ 9147—80;
- стакан вместимостью 250 см³ по ГОСТ 25336—82;
- кислоту соляную по ГОСТ 3118—77;
- барий хлористый двухводный по ГОСТ 4108—72, раствор с массовой долей 10%;
- серебро азотнокислое по ГОСТ 1277—75, раствор с массовой долей 1%.

Издание официальное**Перепечатка воспрещена**

навески мела производят с погрешностью до второго десятичного знака. Затем раствор отстаивают и фильтруют, не взмучивая осадка, через двойной фильтр «белая лента», уплотненный фильтробумажной массой, в мерную колбу вместимостью 500 см³. Осадок в стакане промывают горячей водой сначала декантацией 3—4 раза, затем переносят на фильтр и промывают. До заполнения мерной колбы до метки колба с раствором должна быть охлаждена до комнатной температуры. Раствор в колбе (основной раствор — водная вытяжка) перемешивают.

Отбирают аликвотную часть основного раствора 50 см³ в предварительно высушенную и взвешенную фарфоровую чашку и выпаривают на водяной бане досуха. Сухой остаток сушат в сушильном шкафу при температуре 105—110°C в течение 2 ч. Далее чашку с остатком охлаждают в эксикаторе до температуры, отличающейся от комнатной не более чем на 3°C, и взвешивают.

Основной раствор сохраняют для определения сульфат-ионов и хлорид-ионов.

4. ОБРАБОТКА РЕЗУЛЬТАТОВ

4.1. Массовую долю водорастворимых веществ (X) в процентах вычисляют по формуле

$$X = \frac{m_1 \cdot V \cdot 100}{V_1 \cdot m},$$

где m_1 — масса сухого остатка, г;

V — объем всего анализируемого раствора, см³;

V_1 — объем аликвотной части анализируемого раствора, см³;

m — масса навески пробы, г.

4.2. Допускаемое расхождение между результатами двух параллельных определений при доверительной вероятности $P=0,95$ не должно превышать 0,02% — при массовой доле водорастворимых веществ до 0,1% и 0,03% — при массовой доле водорастворимых веществ от 0,1 до 0,25%.