

**Вещества, нерастворимые в воде.** 0,5 г субстанции растворяют в 50 мл воды, нагревают до кипения и фильтруют через стеклянный фильтр ПОР 16, предварительно высушенный до постоянной массы и взвешенный. Осадок на фильтре промывают водой до получения бесцветного фильтрата. Фильтр с осадком высушивают при температуре от 100 до 105 °С до постоянной массы. Масса остатка не должна превышать 1,0 %.

**Сульфаты.** Не более 0,05 % (ОФС «Сульфаты», метод 1). Для определения используют раствор, приготовленный в разделе «Подлинность» для испытания на калий.

**Хлориды.** Не более 0,02 % (ОФС «Хлориды»). Для определения 5 мл раствора, полученного в разделе «Подлинность» для испытания на калий, доводят водой до 10 мл.

**Количественное определение.** Определение проводят методом титриметрии.

Около 0,3 г (точная навеска) субстанции помещают в мерную колбу вместимостью 100 мл, растворяют в воде, доводят объем раствора водой до метки и перемешивают. 25,0 мл полученного раствора переносят в коническую колбу с притертой пробкой, содержащую 10 мл 20 % раствора калия йодида, и прибавляют 5 мл серной кислоты разведенной 16 %. Колбу закрывают пробкой, смоченной 20 % раствором калия йодида, и выдерживают в темном месте в течение 10 мин, затем прибавляют 100 мл воды, обмывая пробку. Выделившийся йод титруют 0,1 М раствором натрия тиосульфата до обесцвечивания (индикатор – 1 мл 1 % раствора крахмала).

Параллельно проводят контрольный опыт.

1 мл 0,1 М раствора натрия тиосульфата соответствует 3,161 мг калия перманганата  $\text{KMnO}_4$ .

**Хранение.** В плотно закрытой упаковке.

\*Приводится для информации.