

8,3 %; не должно появляться синее окрашивание.

Хлориды и бромиды. Не более 0,02 % (ОФС «Хлориды»). 0,5 г субстанции растирают с 20 мл воды и фильтруют. К 10 мл фильтрата прибавляют по каплям раствор сернистой кислоты до обесцвечивания, 1 мл раствора аммиака концентрированного 25 % и 4 мл 2 % раствора серебра нитрата, взбалтывают и фильтруют. Объём фильтрата доводят водой до 25 мл. Для определения используют 10 мл полученного раствора, к которому прибавляют 1,5 мл азотной кислоты.

Нелетучий остаток. Не более 0,05 %. 1 г субстанции нагревают в выпарительной чашке на водяной бане до прекращения выделения фиолетовых паров и сушат при температуре 100 – 105 °С до постоянной массы.

Количественное определение. определение проводят методом титриметрии.

Около 0,2 г (точная навеска) растертой субстанции помещают в колбу с притертой пробкой с 10 мл 10 % раствора калия йодида, прибавляют 10 мл воды и 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 12,69 мг йода I₂.

Хранение. В плотно закрытой упаковке, в прохладном, защищённом от света месте.