

Цианиды. В 5 мл воды растворяют 0,5 г субстанции, прибавляют 0,25 мл раствора железа(II) сульфата в серной кислоте, 0,1 мл железа(III) хлорида раствора 3 %, 1 мл натрия гидроксида раствора 10 % и нагревают. После подкисления хлористоводородной кислотой разведённой 8,3 % раствор не должен окрашиваться в синий цвет.

Примечание. Приготовление раствора железа(II) сульфата в серной кислоте. 3,0 г железа(II) сульфата растворяют в смеси 3 мл свежeproкипячённой и охлажденной воды и 3 мл серной кислоты разведенной 9,8 %.

Потеря в массе при высушивании. Не более 3,0 % (ОФС «Потеря в массе при высушивании», способ 1). Для определения используют около 1,0 г (точная навеска) субстанции.

Тяжелые металлы. Не более 0,001 % (ОФС «Тяжелые металлы»). В 10 мл воды растворяют 1 г субстанции.

****Бактериальные эндотоксины.** Не более 0,35 ЕЭ на 1 мг высушенной субстанции (ОФС «Бактериальные эндотоксины»).

Микробиологическая чистота. В соответствии с требованиями ОФС «Микробиологическая чистота».

Количественное определение. Определение проводят методом титриметрии.

Около 0,3 г (точная навеска) субстанции растворяют в 30 мл воды, прибавляют 1,5 мл уксусной кислоты разведенной 30 % и титруют 0,1 М раствором серебра нитрата до изменения цвета осадка от желтой к розовому (индикатор – 0,3 мл 0,1 % раствора эозина Н).

Параллельно проводят контрольный опыт.

1 мл 0,1 М раствора серебра нитрата соответствует 14,99 мг натрия йодида NaI.

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

*Приводится для информации.

****Контроль по показателям качества** «Прозрачность раствора», «Цветность раствора» и «Бактериальные эндотоксины» проводят в