

60 °С. На стенках пробирки должно выпасть металлическое серебро в виде зеркала.

Кислотность. 1 г субстанции растворяют в 10 мл воды и прибавляют 50 мкл метилового красного спиртового раствора 0,1 %; должно появиться розовое окрашивание, переходящее в желтое от прибавления не более 0,1 мл 0,05 М раствора натрия гидроксида.

Висмут, медь, свинец. К 10 мл 10 % раствора субстанции прибавляют 5 мл аммиака раствора 10 %. Полученный раствор должен быть бесцветным и прозрачным.

Потеря в массе при высушивании. Не более 0,2 % (ОФС «Потеря в массе при высушивании», способ 1). Для определения используют около 1,0 г (точная навеска) субстанции.

Количественное определение. Определение проводят методом титриметрии.

Около 0,3 г (точная навеска) субстанции растворяют в 50 мл воды, прибавляют 5 мл азотной кислоты разведенной 16 % и титруют 0,1 М раствором аммония тиоцианата до перехода окраски в оранжевую (индикатор – 2 мл железа(III) аммония сульфата раствора 10 %).

1 мл 0,1 М раствора аммония тиоцианата соответствует 16,99 мг серебра нитрата AgNO_3 .

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

*Приводится для информации.