

раствора фенолфталеина может появиться розовое окрашивание, которое должно исчезнуть от прибавления не более 0,1 мл 0,1 М раствора соляной кислоты.

Хлориды. Не более 0,05 % (ОФС «Хлориды»). 0,4 г субстанции растворяют в 10 мл азотной кислоты разведенной 12,5 %, доводят водой до 100,0 мл и фильтруют. Для определения используют 10 мл фильтрата.

Сульфаты. Не более 0,05 % (ОФС «Сульфаты»). 1 г субстанции растворяют при нагревании в 30 мл хлористоводородной кислоты разведенной 8,3 %, по охлаждении доводят водой до 50,0 мл и фильтруют. Для определения используют 10 мл фильтрата.

Железо. Не более 0,03 % (ОФС «Железо»). 1 г субстанции растворяют при нагревании в 30 мл хлористоводородной кислоты разведенной 8,3 %, по охлаждении доводят водой до 50,0 мл и фильтруют. Для определения используют 5 мл фильтрата доведенного водой до 10,0 мл.

Аммиак. Не более 0,01 % (ОФС «Аммиак»). 1 г субстанции растворяют при нагревании в 30 мл хлористоводородной кислоты разведенной 8,3 %, после охлаждения доводят водой до 50,0 мл и фильтруют. Для определения используют 10 мл фильтрата.

Тяжелые металлы. Не более 0,001 %. Определение проводят в соответствии с ОФС «Тяжелые металлы», метод 2, с использованием эталонного раствора 1. 0,5 г субстанции растворяют при нагревании в 5 мл уксусной кислоты, доводят водой до 10,0 мл и фильтруют.

Мышьяк. Не более 0,0001 % (ОФС «Мышьяк»). Для определения используют 0,5 г субстанции.

***Бактериальные эндотоксины.** Не более 5 ЕЭ на 1 мг субстанции (ОФС «Бактериальные эндотоксины»).

Количественное определение. Около 2 г (точная навеска) субстанции растворяют при нагревании в 15 мл хлористоводородной кислоты концентрированной. После охлаждения доводят объем раствора водой до