

фильтр промывают водой до исчезновения реакции на хлориды, сушат при комнатной температуре и прокаливают при температуре 600 ± 50 °С. Масса остатка не должна превышать 5 мг.

Потеря в массе при прокаливании. Не более 10,0 %. Около 0,5 г (точная навеска) субстанции помещают в платиновый тигель и прокаливают при температуре 850 ± 50 °С до постоянной массы.

Тяжёлые металлы. Не более 0,0025 % (ОФС «Тяжёлые металлы», метод 2). К 4 г субстанции прибавляют 10 мл воды, 25 мл уксусной кислоты разведённой 30 % и нагревают до кипения. После охлаждения доводят объём раствора водой до 100,0 мл. Для определения используют 10,0 мл полученного раствора.

Железо. Не более 0,1 % (ОФС «Железо», метод 1). 0,3 г субстанции растворяют в 4 мл хлористоводородной кислоты разведённой 8,3 %, избыток последней нейтрализуют аммиаком водным (проба на лакмусовую бумагу) и доводят объём раствора водой до 100,0 мл. Для определения используют 10,0 мл полученного раствора.

Кальций. Не более 1,5 % (ОФС «Кальций», метод 1). К 2,0 г субстанции прибавляют 10 мл воды, 25 мл уксусной кислоты разведённой 30 % и нагревают до кипения. После охлаждения доводят объём раствора водой до 100,0 мл. 5,0 мл полученного раствора доводят водой до 50,0 мл. Для определения используют 10,0 мл полученного раствора.

Карбонаты щелочных металлов. На нейтрализацию 25 мл фильтрата, полученного в испытании «Растворимые соли» должно расходоваться не более 1,3 мл 0,05 М раствора хлористоводородной кислоты (индикатор – 0,1 мл 1 % раствора фенолфталеина).

Мышьяк. Не более 0,0004 % (ОФС «Мышьяк», метод 1). Для определения используют 0,125 г субстанции.

Сульфаты. Не более 1,0 % (ОФС «Сульфаты», метод 1). К 2,0 г субстанции прибавляют 10 мл воды, 25 мл уксусной кислоты разведённой 30 % и нагревают до кипения. После охлаждения доводят объём раствора