

Карбонаты и нерастворимые в кислотах примеси. К 0,5 г субстанции прибавляют 5 мл хлористоводородной кислоты разведенной 8,3 %; не должны выделяться пузырьки газа. Полученный раствор должен быть прозрачным и бесцветным.

Железо, медь и алюминий. К раствору, полученному в испытании «Карбонаты и нерастворимые примеси», прибавляют 10 мл аммиака раствора 10 %; полученный раствор должен быть бесцветным и прозрачным.

Потеря в массе при прокаливании. Не более 1 %. Около 1,0 г (точная навеска) субстанции прокалывают до постоянной массы при температуре 500 °С.

Свинец. 2 г субстанции растворяют в 25 мл уксусной кислоты разведенной 30 %, прибавляют 5 капель калия хромата раствора 5 %. Полученный раствор должен оставаться прозрачным.

Мышьяк. Не более 0,0002 % (ОФС «Мышьяк»). Для определения используют 0,25 г субстанции.

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

Количественное определение. Определение проводят методом титриметрии.

Около 0,7 г (точная навеска) субстанции помещают в мерную колбу вместимостью 100 мл, растворяют в 50 мл хлористоводородной кислоты разведенной 8,3 % и доводят объём раствора водой до метки. 10,0 мл полученного раствора помещают в колбу вместимостью 250 мл, нейтрализуют аммиака раствором 10 % в присутствии 50 мкл метилового красного спиртового раствора 0,1 %, прибавляют 5 мл аммония хлорида буферного раствора рН 10,0, 0,90 мл воды и титруют 0,05 М раствором натрия эдетата до синего окрашивания (индикатор – 0,1 г индикаторной смеси или 0,3 мл кислотного хром черного специального).

Параллельно проводят контрольный опыт.

1 мл 0,05 М раствора натрия эдетата соответствует 4,070 мг цинка