

раствора натрия гидроксида или 0,01 М раствора хлористоводородной кислоты.

Кислоторастворимые вещества. Не более 0,3 %. 20 г субстанции кипятят в течение 5 мин со смесью 90 мл воды и 10 мл уксусной кислоты ледяной. Охлаждают, доводят объём раствора до первоначального и фильтруют. 25 мл фильтрата упаривают сначала на водяной бане, а затем высушивают при температуре от 100 до 105 °С до постоянной массы. Масса полученного осадка не должна превышать 15 мг.

Растворимые соли бария. К 10 мл фильтрата, полученного в испытании «Кислоторастворимые вещества», прибавляют 1 мл серной кислоты разведенной 16 %.

Через 1 ч опалесценция раствора не должна превышать опалесценцию смеси 10 мл того же фильтрата и 1 мл воды.

Железо. Не более 0,003 % (ОФС «Железо»). 2 г субстанции нагревают до кипения со смесью 5 мл хлористоводородной кислоты 25 % и 15 мл воды и фильтруют. Для определения используют 10 мл фильтрата.

Сульфиды. 10 г субстанции кипятят со смесью 30 мл воды и 10 мл хлористоводородной кислоты 25 %, закрыв колбу свинцово-ацетатной бумагой; бумага в течение 5 мин не должна темнеть.

Хлориды. Не более 0,02 % (ОФС «Хлориды»). 1 г субстанции кипятят в течение 5 мин с 20 мл свежeproкипяченной воды и фильтруют. К фильтрату прибавляют 80 мл воды. Для определения используют 10 мл полученного раствора.

Сульфаты. Не более 0,1 % (ОФС «Сульфаты»). Для определения используют 10 мл раствора, полученного в испытании «Хлориды».

Сульфиты и другие восстанавливающие вещества. 1 г субстанции смешивают с 10 мл воды, прибавляют 1 мл серной кислоты разведенной 16 % и 0,1 мл 0,1 % раствора калия перманганата; в течение 10 мин не должно наблюдаться обесцвечивание раствора.