

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

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

Тяжелые металлы. Не более 0,001 % (ОФС «Тяжелые металлы, метод 2»). Для определения 5 мл раствора, полученного в испытании «Сульфаты», доводят водой до 10 мл.

Барий. В 10 мл воды растворяют 0,5 г субстанции, прибавляют 0,5 мл хлористоводородной кислоты разведенной 8,3 % и 1 мл калия сульфата раствора 1 %, выдерживают в течение 10 мин; не должно наблюдаться помутнения раствора.

Броматы. К 10 мл исходного раствора, полученного в испытании «Кислотность и щелочность» прибавляют 1 мл крахмала раствора 0,1 %, 0,1 мл калия йодида раствора 10 % и 0,25 мл серной кислоты раствора 0,5 М. Выдерживают в темноте в течение 5 мин; раствор не должен приобретать синюю или фиолетовую окраску.

Йодиды. При прибавлении 3 капель железа(III) хлорида раствора 3 % и 3 капель крахмала раствора 1 % к 5 мл раствора, полученного в испытании «Сульфаты», доведенные водой до 10 мл, не должно происходить окрашивания раствора в синий цвет в течение 10 мин.

Железо. Не более 0,001 % (ОФС «Железо», метод 1). Для определения 3 г субстанции растворяют в 10 мл воды.

Магний и щелочноземельные металлы. Не более 0,02 % в пересчете на кальций. К 200 мл воды прибавляют 0,1 г гидроксидов гидрохлорида, 10 мл аммония хлорида буферного раствора рН 10,0, 1 мл цинка сульфата раствора 0,1 М и 15 мг эриохрома черного Т индикаторной смеси. Нагревают до температуры 40 °С. Титруют 0,01 М раствором натрия эдетата до перехода окраски из фиолетовой в синюю. К полученному раствору прибавляют 100 мл раствора, содержащего 10,0 г субстанции, и перемешивают. Если цвет