

Окраска раствора должна изменяться при прибавлении не более 0,5 мл 0,01 М раствора натрия гидроксида или 0,01 М раствора хлористоводородной кислоты.

Потеря в массе при высушивании. Не более 3,0 % (ОФС «Потеря в массе при высушивании», способ 1). Для определения используют около 1,0 г (точная навеска) субстанции.

Тяжёлые металлы. Не более 0,001 % (ОФС «Тяжёлые 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 помутнение 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 0,5 М серной кислоты. Выдерживают в темноте в течение 5 мин. Не должно появляться синей или фиолетовой окраски.

Йодиды. В мерную колбу вместимостью 10 мл помещают 5,0 мл раствора, полученного в испытании «Сульфаты» и доведенные объём раствора водой до метки. Полученный раствор не должен окрашиваться в синий цвет в течение 10 мин от прибавления 3 капель железа(III) хлорида раствора 3 % и 0,1 мл крахмала раствора 1 %.

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 гидроксилamina гидрохлорида, 10 мл буферного раствора аммония хлорида pH 10,0, 1 мл 0,1 М раствора цинка сульфата и 15 мг индикаторной смеси эриохрома черного Т. Нагревают до 40 °С. Титруют 0,01 М раствором натрия эдетата до перехода фиолетовой