

***Цветность раствора.** Раствор, полученный в испытании «Прозрачность раствора», должен быть бесцветным (ОФС «Степень окраски жидкостей», метод 2).

pH. От 7,8 до 8,3 (10 % раствор, ОФС «Ионометрия», метод 3).

Вода. Не менее 11,0 % и не более 13,0 % (ОФС «Определение воды», метод 1). Для определения используют около 0,3 г (точная навеска) субстанции и, в качестве растворителя, смесь 20 мл метанола, 30 мл формамида и 5 г салициловой кислоты.

Тяжёлые металлы. Не более 0,001 %. Определение проводят в соответствии с ОФС «Тяжелые металлы», метод 2 с использованием раствора, приготовленного в испытании «Прозрачность раствора» и эталонного раствора 1.

Железо. Не более 0,005 %. Определение проводят в соответствии с ОФС «Железо», подраздел «Определение солей железа в зольном остатке органических соединений», метод 1, с использованием 0,6 г субстанции и стандартного раствора железа(III)-иона 30 мкг/мл»

Кальций. Не более 0,03 % (ОФС «Кальций», метод 1). В платиновый тигель помещают 2 г субстанции, осторожно обугливают и прокаливают при температуре 600 ± 50 °C. Остаток в тигле растворяют в 4 мл уксусной кислоты разведенной 30 %, промывают тигель водой 2 раза порциями по 6 мл, присоединяя промывочный раствор к основному, и доводят объем раствора водой до 20,0 мл. Раствор фильтруют, отбрасывая первые 5 мл фильтрата. Для определения используют 10 мл фильтрата.

Легко обугливающиеся вещества. К 0,2 г субстанции прибавляют 10 мл серной кислоты концентрированной и нагревают на водяной бане при температуре 90 ± 1 °C в течение 60 мин. Быстро охлаждают. Раствор должен выдерживать сравнение с эталоном Y_2 или GY_2 (ОФС «Степень окраски жидкостей», метод 2).

Мышьяк. Не более 0,0002 % (ОФС «Мышьяк», метод 1). Для определения используют 0,25 г субстанции.