

****Цветность раствора.** Раствор, полученный в испытании «Прозрачность раствора», должен выдерживать сравнение с эталоном Y_6 (ОФС «Степень окраски жидкостей», метод 2).

Вещества, нерастворимые в 96 % спирте. В 10 мл 96 % спирта 1 г субстанции должен полностью растворяться, образуя прозрачный бесцветный раствор.

pH. От 4,5 до 9,2 (5 % раствор, ОФС «Ионометрия», метод 3).

Барий. В 40 мл воды растворяют 2 г субстанции. К 10 мл полученного раствора прибавляют 5 мл кальция сульфата раствора насыщенного; в течение 1 ч не должно наблюдаться помутнения раствора.

Железо. Не более 0,001 % (ОФС «Железо», метод 1). В 20 мл воды растворяют 6 г субстанции.

Железо, алюминий, фосфаты. В 40 мл воды растворяют 2 г субстанции. К 10 мл полученного раствора прибавляют 1 мл аммония хлорида раствора 10 %, 1 каплю фенолфталеина раствора 1 % и аммиака раствора 10 % до появления розового окрашивания; в полученном растворе ни при комнатной температуре, ни при кипячении не должно наблюдаться помутнения.

Магний и щелочные металлы. Не более 0,5 %. В 40 мл воды растворяют 2 г субстанции и нагревают до кипения. К горячему раствору прибавляют 1 г аммония хлорида, аммиака раствора 10 % до щелочной реакции и 40 мл горячего аммония оксалата раствора 4 %. После охлаждения доводят объём смеси водой до 100 мл осадок отфильтровывают. К 50 мл фильтрата прибавляют 0,5 мл серной кислоты концентрированной и выпаривают досуха, остаток прокаливают до постоянной массы при температуре 600 ± 50 °С. Масса остатка не более 5 мг.

Мышьяк. Не более 0,0001 % (ОФС «Мышьяк», метод 1). Для определения используют 0,5 г субстанции.

Сульфаты. Не более 0,02 % (ОФС «Сульфаты», метод 1). В 20 мл воды растворяют 1 г субстанции. Для определения используют 10 мл полученного