

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

**Щелочность.** К 12,5 мл раствора, полученного в испытании «Прозрачность раствора», прибавляют 0,1 мл 0,05 % раствора бромтимолового синего. Цвет раствора должен измениться от прибавления не более 0,7 мл 0,01 М раствора хлористоводородной кислоты.

**Барий.** В 10 мл воды растворяют 0,5 г субстанции, прибавляют 1 мл хлористоводородной кислоты разведенной 8,3 % и 1 мл серной кислоты разведенной 16 %; раствор должен оставаться прозрачным в течение 15 мин.

**Железо.** Не более 0,002 % (ОФС «Железо», метод 2). В 10 мл воды растворяют 0,5 г субстанции.

**Йодноватая кислота, тиосульфаты, сульфиты.** В 10 мл свежепрокипяченной и охлажденной воды растворяют 0,5 г субстанции, прибавляют по крахмала раствора 0,1 мл и серной кислоты разведенной 16 %. В течение 30 с не должно появляться синее окрашивание, заметное при рассмотрении жидкости по оси пробирки. Синее окрашивание должно появиться от прибавления не более 1 капли 0,1 М раствора йода.

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

**Нитраты.** К 1 г субстанции прибавляют 5 мл 10 % раствора натрия гидроксида, 0,5 г цинковых и 0,5 г железных опилок и нагревают. Выделяющиеся пары не должны вызывать посинения влажной красной лакмусовой бумаги.

**Сульфаты.** Не более 0,015 % (ОФС «Сульфаты», метод 2). В 15 мл воды растворяют 1,0 г субстанции.

Примечание. Если после прибавления хлористоводородной кислоты разведенной 8,3 % в анализируемом растворе появляется желтая окраска, для ее обесцвечивания прибавляют 0,05–0,10 мл 0,1 М раствора натрия тиосульфата; равный объем 0,1 М раствора натрия тиосульфата прибавляют в раствор сравнения.