

охлаждают до комнатной температуры. Прибавляют 10 мл воды и перемешивают. К 5 мл полученного раствора прибавляют 6 мл раствора натрия гидроксида 8,5 %. Раствор должен окраситься в фиолетовый цвет с зеленовато-жёлтой флуоресценцией. Через несколько минут цвет должен измениться сначала на оранжевый, а затем на жёлтый с сохранением интенсивной флуоресценции.

**\*\*Прозрачность раствора.** 10% раствор субстанции в воде должен быть прозрачным (ОФС «Прозрачность и степень мутности жидкостей»).

**\*\*Цветность раствора.** 10% раствор субстанции в воде должен выдерживать сравнение с эталоном Y<sub>7</sub> (ОФС «Степень окраски жидкостей»).

**pH.** От 5,9 до 6,4 (5 % раствор, ОФС «Ионометрия», метод 3).

**Родственные примеси.** Испытание проводят методом ТСХ в условиях, описанных в разделе «Подлинность». На хроматограмме испытуемого раствора А любая зона адсорбции, кроме основной, не должна быть более интенсивно окрашенной, чем основная зона адсорбции на хроматограмме раствора сравнения Б (не более 0,5 %). Сумма интенсивностей всех посторонних зон адсорбции не должна превышать 2,0 %.

**Хлориды.** Не более 0,0075 % (ОФС «Хлориды»). 0,267 г субстанции растворяют в воде и доводят объём раствора водой до 10 мл.

**Сульфаты.** Не более 0,0065 % (ОФС «Сульфаты», метод 1). 1,54 г субстанции растворяют в воде при нагревании на водяной бане до 40 °С и доводят водой до 10,0 мл.

**\*\*\*Аммоний.** Не более 0,01 %. 1,0 г субстанции помещают в мерную колбу вместимостью 50 мл, растворяют в воде и доводят объём раствора водой до метки.

**Сульфатная зола.** Не более 0,1 % (ОФС «Сульфатная зола»). Для определения используют около 1,0 г (точная навеска) субстанции.

**Тяжёлые металлы.** Не более 0,002 %. Определение проводят в соответствии с требованиями ОФС «Тяжёлые металлы» в зольном остатке,