

раствора; должно появиться красное окрашивание, исчезающее при прибавлении серной кислоты разведенной 16 %.

4. Качественная реакция. В сухую пробирку вносят 5 мг субстанции и 10 мг резорцина, прибавляют 0,1 мл серной кислоты концентрированной и осторожно нагревают над пламенем горелки до тех пор, пока смесь не окрасится в темно-коричневый цвет. После охлаждения прибавляют 0,5 мл воды, затем натрия гидроксида раствор 10 % до щелочной реакции, после чего доводят объем раствора водой до 20 мл; должно наблюдаться образование раствора оранжевого цвета, имеющего интенсивную зелёную флуоресценцию.

***Прозрачность раствора.** Раствор 0,5 г субстанции в 10 мл воды должен быть прозрачным (ОФС «Прозрачность и степень мутности жидкостей»).

***Цветность раствора.** Раствор, полученный в испытании «Прозрачность раствора», должен выдерживать сравнение с эталоном Y_6 или VY_6 (ОФС «Степень окраски жидкостей», метод 2).

pH. От 4,0 до 5,0 (5 % раствор, ОФС «Ионометрия», метод 3).

Родственные примеси. Определение проводят методом ТСХ (ОФС «Тонкослойная хроматография»).

Пластика. ТСХ пластинка со слоем силикагеля F_{254} .

Подвижная фаза (ПФ). Ацетон—этилацетат—аммиак водный 5:5:0,1.

Испытуемый раствор. 0,2 г субстанции помещают в мерную колбу вместимостью 10 мл, растворяют в спирте 96 % и доводят объём раствора тем же растворителем до метки.

Раствор сравнения. 1 мл испытуемого раствора помещают в мерную колбу вместимостью 200 мл и доводят спиртом 96 % до метки.

На линию старта пластинки наносят 10 мкл (200 мкг) испытуемого раствора, 10 мкл (1 мкг) и 6 мкл (0,6 мкг) раствора сравнения. Пластинку с нанесенными пробами сушат на воздухе, помещают в камеру с ПФ и хроматографируют восходящим способом. Когда фронт ПФ пройдет около