

аммиак, обнаруживаемый по запаху и по посинению влажной лакмусовой бумаги.

3. 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 вносят натрия гидроксида раствор 10 % до появления щелочной реакции, после чего доводят объем раствора водой до 20,0 мл; должно наблюдаться образование раствора оранжевого цвета, имеющего интенсивную зеленую флуоресценцию.

4. Качественная реакция. Субстанция дает характерную реакцию Б на натрий (ОФС «Общие реакции на подлинность»).

Удельное вращение. От +5,0 до +8,0 в пересчете на безводное вещество (5 % раствор субстанции в воде, ОФС «Поляриметрия»).

****Прозрачность раствора.** Раствор 5,0 г субстанции в 100 мл воды должен быть прозрачным (ОФС «Прозрачность и степень мутности жидкостей»).

рН. От 6,4 до 7,0 (25 % раствор, ОФС «Ионометрия», метод 3).

Родственные примеси. Определение проводят методом ВЭЖХ (ОФС «Высокоэффективная жидкостная хроматография»).

Подвижная фаза (ПФ). Фосфорная кислота разведённая 2,0 %—метанол—вода 5:40:55.

Испытуемый раствор. В мерную колбу вместимостью 100,0 мл помещают 25 мг субстанции, растворяют в ПФ и доводят объем раствора ПФ до метки.

Раствор сравнения А. В мерную колбу вместимостью 100,0 мл помещают 10 мг стандартного образца хлорамфеникола, растворяют в ПФ и доводят объем раствора ПФ до метки. В мерную колбу вместимостью 100,0 мл помещают 5,0 мл полученного раствора и доводят ПФ до метки.