

3. Спектрофотометрия. Спектр поглощения 0,08 % раствора субстанции в смеси 0,1 М раствор натрия гидроксида—вода—метанол 1:4:95 в области длин волн от 250 до 350 нм должен иметь максимумы при 263 нм, 269 нм, 277 нм и 302 нм и минимум при 282 нм.

4. Качественная реакция. Субстанция должна давать характерную реакцию на хлориды (ОФС «Общие реакции на подлинность»).

Угол вращения. От $-0,2^{\circ}$ до $+0,2^{\circ}$ (2 % раствор субстанции в воде, свободной от диоксида углерода, ОФС «Поляриметрия»).

Температура плавления. От 258 до 262 °С (с разложением, ОФС «Температура плавления», метод 1, без предварительного подсушивания).

Прозрачность раствора. Раствор 2 г субстанции в 10 мл воды должен быть прозрачным (ОФС «Прозрачность и степень мутности жидкостей»).

Цветность раствора. Раствор, полученный в испытании на «Прозрачность раствора», должен быть бесцветным (ОФС «Степень окраски жидкостей», метод 2).

рН. От 3,5 до 4,1 (10 % раствор, ОФС «Ионометрия», метод 3).

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

Подвижная фаза (ПФ). 0,95 г натрия гексансульфоната растворяют в 1000 мл смеси ацетонитрил—вода 25:75, прибавляют 4 мл уксусной кислоты ледяной и перемешивают.

Испытуемый раствор. 50 мг субстанции помещают в мерную колбу вместимостью 50 мл, растворяют в ПФ и доводят объём раствора тем же растворителем до метки.

Раствор сравнения. 1,0 мл испытуемого раствора помещают в мерную колбу вместимостью 200 мл и доводят объём раствора ПФ до метки.

Раствор для проверки пригодности хроматографической системы. 5 мг стандартного образца примеси А помещают в мерную колбу вместимостью 5 мл, растворяют в ПФ и доводят объём раствора тем же