

2. Спектрофотометрия. Спектр поглощения 0,002 % раствора субстанции в хлористоводородной кислоты растворе 0,1 М в области длин волн от 200 до 350 нм должен иметь максимум при 272 нм и минимум при 230 нм.

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

Температура плавления. От 167 до 172 °С (начало разложения, ОФС «Температура плавления»).

Прозрачность раствора. Раствор 1 г субстанции в 20 мл воды должен быть прозрачным (ОФС «Прозрачность и степень мутности жидкостей»).

Цветность раствора. Окраска раствора, полученного в испытании на «Прозрачность раствора», не должна превышать эталон ВУ₆ (ОФС «Степень окраски жидкостей», метод 2).

рН. От 4,2 до 5,2 (1 % раствор, ОФС «Ионометрия», метод 3).

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

0,01 М раствор натрия гептансульфоната рН 2,0. В химический стакан вместимостью 1 л помещают 2,02 г натрия гептансульфоната и 4,08 г калия фосфата однозамещенного, растворяют в 900 мл воды, доводят рН раствора до 2,0±0,1 фосфорной кислотой и доводят объём раствора водой до 1 л.

Подвижная фаза (ПФ). Ацетонитрил—0,01 М раствор натрия гептансульфоната рН 2,0 25:75.

Испытуемый раствор. Около 10 мг субстанции (точная навеска) помещают в мерную колбу вместимостью 10 мл, растворяют в ПФ и доводят объём раствора тем же растворителем до метки.

Раствор примесей. Около 10 мг (точная навеска) стандартного образца примеси А и около 5 мг (точная навеска) стандартного образца примеси Е помещают в мерную колбу вместимостью 100 мл, растворяют в ПФ и доводят объём раствора тем же растворителем до метки.