

2. *Спектрофотометрия.* Спектр поглощения 0,002 % раствора субстанции в 0,01 М хлористоводородной кислоте в области длин волн от 220 до 350 нм должен иметь максимумы при 233 и 273 нм с удельным показателем поглощения при 233 нм от 378 до 402.

3. *Качественная реакция.* На часовое стекло помещают 10 мг субстанции, растворяют в 1 капле воды, прибавляют 0,1 мл 1 % раствора перманганата калия; образуется кристаллический фиолетовый осадок.

4. *Качественная реакция.* С 0,1 г субстанции нагревают 1 мл концентрированной серной кислоты в пробирке на кипящей водяной бане в продолжение 5 мин, после чего осторожно прибавляют 2 мл воды; ощущается ароматный запах метилового эфира бензойной кислоты. После охлаждения при длительном стоянии выпадают кристаллы бензойной кислоты, растворяющиеся в спирте.

5. *Качественная реакция.* Субстанция дает характерную реакцию на хлориды.

Температура плавления. Не ниже 195 °С (с разложением, ОФС «Температура плавления», субстанцию предварительно сушат при 100–105 °С).

Удельное вращение от -71 до -73 (ОФС «Поляриметрия», 2,5 % водный раствор).

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

Подвижная фаза (ПФ). Триэтиламин — тетрагидрофуран — ацетонитрил — вода 0,5:100:430:479,5.

Испытуемый раствор. В мерную колбу вместимостью 50 мл помещают 25 мг субстанции, растворяют в ПФ и доводят объем раствора тем же растворителем до метки.

Раствор сравнения А. В мерную колбу вместимостью 50 мл помещают 1,0 мл испытуемого раствора и доводят объем раствора ПФ до метки. В