

4. Качественная реакция. Около 2 мг испытуемой субстанции вносят в 2 мл серной кислоты концентрированной и взбалтывают до растворения. В течение 5 мин должно образоваться бледное красновато-коричневое окрашивание. Полученный раствор прибавляют к 10 мл воды и перемешивают. Окрашивание должно исчезнуть.

Удельное вращение. От +86 до +92 в пересчёте на сухое вещество (1 % раствор субстанции в безводном этаноле, ОФС «Поляриметрия»).

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

Растворы защищают от света и используют свежеприготовленными или хранят при температуре 4 °С не более суток.

Буферный раствор. 1,32 г аммония формиата растворяют в воде, доводят рН раствора муравьиной кислотой до 3,6 и доводят объём раствора водой до 1 л.

Подвижная фаза. Буферный раствор – ацетонитрил 67:33.

Испытуемый раствор. Около 100 мг (точная навеска) испытуемой субстанции растворяют в ацетонитриле и доводят объём раствора ацетонитрилом до 50 мл. 25,0 мл полученного раствора доводят ПФ до 100,0 мл.

Раствор сравнения. 1,0 мл испытуемого раствора доводят ПФ до 100,0 мл.

Условия хроматографирования

Колонка	25 × 0,46 см, фенилсиланизированный силикагель 5 мкм;
Температура колонки	45 °С;
Скорость потока	1,2 мл/мин;
Детектор	спектрофотометрический, 254 нм;
Объём вводимой пробы	10 мкл, ПФА в качестве контроля;
Время хроматографирования	3-кратное от времени удерживания основного пика.

Пригодность хроматографической системы. На хроматограмме испытуемого раствора: