

объеме воды, выпаривают досуха на водяной бане при температуре 60 °С и вновь записывают спектры сухих остатков.

2. Качественная реакция. 20 мг субстанции растворяют при нагревании в 1 мл воды, прибавляют 1 мл свежеприготовленного раствора нингидрина и нагревают; должно появиться сине-фиолетовое окрашивание.

Прозрачность раствора. 1 г субстанции растворяют при нагревании в 1 М растворе хлористоводородной кислоты и доводят 1 М раствором хлористоводородной кислоты до 10 мл. Полученный раствор должен быть прозрачным (ОФС «Прозрачность и степень мутности жидкостей»).

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

Удельное вращение. От +30,5 до +32,5 в пересчете на сухое вещество (10 % раствор субстанции в 1 М растворе хлористоводородной кислоты, ОФС «Поляриметрия»).

рН. От 3,1 до 3,7 (3 г субстанции растворяют в 60 мл горячей воды и охлаждают, ОФС «Ионометрия», метод 3).

Родственные примеси. Определение проводят методом ТСХ (ОФС «Тонкослойная хроматография»).

Пластика. ТСХ пластинка со слоем силикагеля F₂₅₄.

Подвижная фаза (ПФ). Уксусная кислота ледяная – вода – бутанол 1:1:3.

Испытуемый раствор. 0,1 г субстанции растворяют в 5 мл 2 М раствора аммиака и доводят объём тем же растворителем до 10,0 мл.

Раствор сравнения А. 1 мл испытуемого раствора доводят водой до 200 мл.

Раствор сравнения Б. 10 мг стандартного образца аспарагиновой кислоты растворяют в воде, прибавляют 1 мл испытуемого раствора и доводят водой до 25,0 мл.