

ультрафиолетовым светом сверху на поверхности раствора при определённом угле к лучам наблюдается выраженная синяя флуоресценция, исчезающая при подкислении раствора и возвращающаяся при его подщелачивании.

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

**\*Прозрачность раствора.** Раствор 2,5 г субстанции в 25 мл воды должен быть прозрачным (ОФС «Прозрачность и степень мутности жидкостей»).

**\*Цветность раствора.** Окраска раствора, полученного в испытании «Прозрачность раствора», должна выдерживать сравнение с эталоном Y<sub>7</sub> (ОФС «Степень окраски жидкостей»).

**pH.** От 6,7 до 7,6 (5 % раствор, ОФС «Ионометрия», метод 3).

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

*Раствор А.* Ацетонитрил—метанол 2:3.

*Раствор Б.* 0,005 М раствор натрия октансульфоната в уксусной кислоте, разведённой водой 1:100.

*Подвижная фаза (ПФ):* Раствор А—раствор Б 40:60.

*Раствор внутреннего стандарта.* В мерную колбу вместимостью 10 мл помещают около 0,200 г метилбензоата, растворяют в метаноле и доводят объём раствора метанолом до метки.

*Испытуемый раствор.* В мерную колбу вместимостью 100 мл помещают около 0,1 г субстанции, растворяют в ПФ и доводят объём раствора ПФ до метки.

*Раствор сравнения.* В мерную колбу вместимостью 100 мл помещают 1,0 мл испытуемого раствора и доводят объём ПФ до метки.

*Раствор для проверки пригодности хроматографической системы.* В мерную колбу вместимостью 50 мл помещают 50,0 мг стандартного образца тиамин нитрата, растворяют в ПФ и доводят объём раствора ПФ до метки. В