

2. *Спектрофотометрия.* Спектр поглощения 0,001 % раствора субстанции в воде в области длин волн от 230 до 350 нм в кварцевой кювете с толщиной слоя 1 см должен иметь максимумы поглощения при 265 нм и 299 нм. Отношение оптических плотностей A_{265}/A_{299} должно составлять от 1,50 до 1,56.

3. *Качественная реакция.* В 10 мл воды растворяют 10 мг субстанции, прибавляют 0,1 мл хлористоводородной кислоты разведенной 8,3 % и 0,1 мл железа(III) хлорида раствора; должно появиться фиолетово-красное окрашивание. Полученный раствор выдерживают в течение 3 ч; не должно быть осадка.

4. *Качественная реакция.* В 10 мл воды растворяют 20 мг субстанции, прибавляют 1 мл хлористоводородной кислоты разведенной 8,3 % и 1 мл 0,1 М раствора натрия нитрита. К 5 мл β -нафтола щелочного раствора 2 % прибавляют 1 мл полученного раствора; должно появиться красное окрашивание.

5. *Качественная реакция.* Субстанция дает характерную реакцию Б на натрий (ОФС «Общие реакции на подлинность»).

Температура плавления сублимата. От 120 до 124 °С (ОФС «Температура плавления»). В фарфоровый тигель помещают 0,3 г субстанции и нагревают на малом пламени до появления пара. Тигель накрывают часовым стеклом и собирают сублимат.

****Прозрачность раствора.** Раствор 1 г субстанции в 10 мл воды должен быть прозрачным (ОФС «Прозрачность и степень мутности жидкостей»).

****Цветность раствора.** Раствор, полученный в испытании «Прозрачность раствора», должен выдерживать сравнение с эталоном В₅ (ОФС «Степень окраски жидкостей», метод 2). Определение необходимо проводить не позднее чем через 2 мин после растворения субстанции.

рН. От 6,5 до 8,5 (2 % раствор, ОФС «Ионометрия», метод 3).