

2. *Спектрофотометрия.* Спектр поглощения 0,001 % раствора субстанции в 0,1 М растворе хлористоводородной кислоты в области длин волн от 250 до 300 нм должен иметь максимум поглощения при 273 нм.

3. *Качественная реакция.* 10 мг субстанции помещают в фарфоровую чашку, прибавляют 0,5 мл водорода пероксида, 0,5 мл хлористоводородной кислоты разведенной 8,3 % и выпаривают на водяной бане досуха. Остаток смачивают 0,1 мл раствора аммиака; должно появиться красно-фиолетовое окрашивание, переходящее через 10 мин в пурпурно-красное.

4. *Качественная реакция.* 50 мг субстанции растворяют в 5 мл горячей воды, охлаждают, прибавляют 0,2 мл 0,1 М раствора йода; не должно появиться ни осадка, ни помутнения. При прибавлении нескольких капель хлористоводородной кислоты разведенной 8,3 % должен образоваться бурый осадок, растворимый в 2 М растворе натрия гидроксида.

Температура плавления. От 235 до 238 °С (ОФС «Температура плавления», метод 1, в запаянном капилляре). Субстанцию предварительно высушивают при 105 °С до постоянной массы.

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

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

Кислотность или щёлочность. 0,2 г субстанции растворяют в 10 мл горячей воды. К охлажденному раствору прибавляют 0,1 мл 0,05% раствора бромтимолового синего; появившееся жёлтое или зелёное окрашивание должно переходить в синее от прибавления не более 0,1 мл 0,02 М раствора натрия гидроксида. При появлении синего окрашивания оно должно переходить в жёлтое от прибавления не более 0,1 мл 0,02 М раствора хлористоводородной кислоты.