

3. *Качественная реакция.* 50 мг субстанции помещают в тигель, растворяют в 1 мл окислительной смеси, содержащей 0,5 г калия нитрата в 25 мл азотной кислоты концентрированной, и озоляют сначала на электрической плитке до прекращения выделения паров, затем в муфельной печи при температуре 600 °С до получения белого остатка. К остатку прибавляют 2 мл воды. Содержимое тигля переносят в пробирку, к полученному раствору прибавляют 0,5 мл хлористоводородной кислоты разведенной 8,3 % и 0,5 мл бария хлорида раствора 5 %; должен образоваться белый осадок, нерастворимый в разведенных минеральных кислотах.

***Прозрачность раствора.** Раствор 0,4 г субстанции в 10 мл воды должен быть прозрачным (ОФС «Прозрачность и степень мутности жидкостей»).

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

рН. От 4,8 до 6,0 (4 % раствор, ОФС «Ионометрия», метод 3).

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

Пластинка. ТСХ пластинка со слоем силикагеля.

Подвижная фаза (ПФ). Спирт 96 %—хлороформ—аммиак водный—вода 6:2:0,5:1,5.

Испытуемый раствор А. 0,4 г субстанции растворяют в 100 мл хлористоводородной кислоты раствора 0,1 М.

Испытуемый раствор Б. 50 мл раствора А помещают в колбу вместимостью 100 мл, кипятят с обратным холодильником в течение 3 ч и охлаждают до комнатной температуры.

Растворы сравнения. 40 мг этаноламина растворяют в 100 мл 0,1 М раствора хлористоводородной кислоты.