

350 нм должен иметь максимумы поглощения при 245 нм и 310 нм. Отношение оптических плотностей A_{245}/A_{310} должно составлять от 3,2 до 3,4.

3. Качественная реакция. 25 мг субстанции растворяют в 2,5 мл воды, прибавляют 1,0 мл раствора аммиака 10%, перемешивают, выдерживают в течение 5 мин и фильтруют. Фильтрат, подкисленный азотной кислотой разведенной 12,5 %, дает характерную реакцию на хлориды с раствором нитрата серебра 4,25 %.

***Прозрачность раствора.** Раствор 1,0 г субстанции в 20 мл метанола должен быть прозрачным (ОФС «Прозрачность и степень мутности жидкостей»).

***Цветность раствора.** Окраска раствора, полученного в испытании «Прозрачность раствора», не должна превышать эталон сравнения Y_6 (ОФС «Степень окраски жидкостей»).

рН. От 4,5 до 6,0 (1 % раствор, ОФС «Ионометрия», метод 3).

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

Растворы, содержащие испытуемую субстанцию или стандартные образцы, защищают от света и используют свежеприготовленными.

Метод 1.

Подвижная фаза (ПФ). Буферный раствор – ацетонитрил 50:50.

Буферный раствор. 1,32 г аммония фосфата растворяют в 900 мл воды, доводят рН раствора до $7,5 \pm 0,1$ фосфорной кислотой концентрированной и доводят объём раствора водой до 1 л, перемешивают.

Испытуемый раствор. Около 50 мг (точная навеска) испытуемой субстанции растворяют в воде и доводят объём раствора водой до 50,0 мл.

Раствор сравнения А. Около 20 мг (точная навеска) стандартного образца амброксола гидрохлорида растворяют в воде и доводят объём водой до 20,0 мл. 1,0 мл полученного раствора доводят ПФ до 50,0 мл.

1,0 мл полученного раствора доводят ПФ до 20,0 мл.