

соответствующая зоне адсорбции на хроматограмме раствора сравнения. Результаты испытания считаются достоверными, если на хроматограмме контрольного раствора наблюдаются две зоны адсорбции, которые могут быть не полностью разделены.

3. Качественная реакция. К 2 мг субстанции прибавляют 2 мл серной кислоты концентрированной и перемешивают. В течение 5 мин должно появиться интенсивное красно-коричневое окрашивание. Раствор осторожно выливают при перемешивании в 10 мл воды. Окрашивание должно исчезнуть и должен остаться прозрачный раствор.

4. Качественные реакции. К 40 мг субстанции прибавляют 2 мл серной кислоты концентрированной и осторожно нагревают до появления белого дыма. По каплям прибавляют азотную кислоту и продолжают нагревание до тех пор, пока раствор не станет почти прозрачным, и охлаждают. Прибавляют 2 мл воды, нагревают до повторного появления белого дыма и охлаждают. Прибавляют 10 мл воды и нейтрализуют раствор по красной лакмусовой бумаге разбавленным раствором аммиака. Полученный раствор дает характерные реакции на натрий и фосфаты.

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

****Цветность раствора.** Окраска раствора, полученного в испытании «Прозрачность раствора», не должна превышать эталон сравнения В₇ (ОФС «Степень окраски жидкостей»).

рН. От 7,5 до 9,0 (1 % раствор, ОФС «Ионометрия», метод 3).

Удельное вращение. От +98 до +104 в пересчете на безводное и свободное от остаточных органических растворителей вещество (1 % раствор субстанции, ОФС «Поляриметрия»).

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