

гидроксида. Выпавший осадок фильтруют и промывают на фильтре водой. Половину осадка растворяют в 1 мл спирта 96 % и прибавляют 0,5 мл 5 % раствора кобальта нитрата; должен образоваться голубовато-зеленый осадок.

3. Качественная реакция. Субстанция должна давать характерную реакцию на хлориды (ОФС «Общие реакции на подлинность»).

Температура плавления. От 74 до 79 °С (ОФС «Температура плавления», метод 1, без предварительного высушивания).

***Прозрачность раствора.** Раствор 0,5 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», метод 2).

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

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

Подвижная фаза (ПФ). Ацетонитрил—буферный раствор 30:70.

Буферный раствор. 4,85 г калия дигидрофосфата растворяют в воде, доводят рН раствора до $8,0 \pm 0,1$ с помощью 30% раствора натрия гидроксида и доводят объем раствора до 1,0 л водой.

Испытуемый раствор. Около 100 мг (точная навеска) субстанции растворяют в ПФ и доводят объем раствора ПФ до 20,0 мл.

Раствор сравнения А. Около 50 мг (точная навеска) примеси А растворяют в ПФ и доводят объем раствора ПФ до 100,0 мл. 10,0 мл полученного раствора доводят ПФ до 100,0 мл.

Раствор сравнения Б. 5 мг примеси Н растворяют в ПФ и доводят объем ПФ до 10,0 мл.

Раствор сравнения В. 2,0 мл испытуемого раствора доводят ПФ до 20,0 мл.