

тартратного реактива и смесь нагревают до кипения; должен выпасть желтый осадок, переходящий затем в коричневатокрасный.

Удельное вращение. От +54,4 до +55,9 в пересчёте на безводное вещество (5 % раствор субстанции в воде, ОФС «Поляриметрия»). 10 г субстанции растворяют в 80 мл воды при нагревании до 50 °С. Охлаждают и прибавляют 0,2 мл 6 М раствора аммиака. Выдерживают 30 минут и доводят объём раствора водой до 100 мл.

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

Цветность раствора. Раствор, полученный в испытании «Прозрачность раствора», должен выдерживать сравнение с эталоном ВУ₇ (ОФС «Степень окраски жидкостей», метод 2).

Оптическая плотность

Испытуемый раствор А. 2,0 г субстанции растворяют в кипящей воде и доводят объём раствора водой до 20,0 мл.

Испытуемый раствор Б. 2,0 мл испытуемого раствора А доводят водой до 20,0 мл.

Оптическая плотность раствора А, измеренная в кювете с толщиной слоя 1 см при длине волны 400 нм не должна превышать 0,04 (ОФС «Спектрофотометрия в ультрафиолетовой и видимой областях»).

Оптическая плотность раствора Б, измеренная в кювете с толщиной слоя 1 см в области от 210 до 220 нм не должна превышать 0,25 (ОФС «Спектрофотометрия в ультрафиолетовой и видимой областях»).

Оптическая плотность раствора Б, измеренная в кювете с толщиной слоя 1 см в области от 270 до 300 нм не должна превышать 0,07 (ОФС «Спектрофотометрия в ультрафиолетовой и видимой областях»).

Кислотность. 2,5 г субстанции растворяют в 50 мл воды и прибавляют несколько капель раствора фенолфталеина; красное окрашивание должно появиться от прибавления не более 0,1 мл натрия гидроксида раствора 0,1 М.