

где S_1 – площадь пика оксалата на хроматограмме испытуемого раствора;
 S_0 – площадь пика оксалата на хроматограмме раствора сравнения.

***Фосфаты.** Не более 0,01 % (ОФС «Фосфаты»). Для определения 1,0 мл раствора, полученного в испытании «Цветность раствора», доводят водой до 100 мл.

***Железо.** Не более 0,0005 %. Определение проводят методом атомно-абсорбционной спектроскопии.

Испытуемый раствор. 2,0 г субстанции помещают в тefлоновый стакан вместимостью 100 мл и прибавляют 5 мл азотной кислоты концентрированной. Кипятят, упаривая почти досуха. Прибавляют 1 мл водорода пероксида 30 % и снова упаривают почти досуха. Повторяют обработку водорода пероксидом 30 % до тех пор, пока не получится прозрачный раствор. При помощи 2 мл азотной кислоты концентрированной переносят полученный раствор в мерную колбу вместимостью 25 мл. Доводят объем раствора хлористоводородной кислотой разведенной 7,3 % до метки и перемешивают.

Компенсационный раствор готовят таким же образом, используя вместо субстанции 0,65 г кальция хлорида безводного, предварительно проверенного на содержание железа (не более 0,0005 %).

Растворы сравнения. Растворы сравнения с концентрациями ионов железа 0,4 мкг/мл, 1,0 мкг/мл, 2,0 мкг/мл готовят соответствующими разведениями стандартного раствора 20 мкг/мл железо(III)-иона хлористоводородной кислотой разведенной 7,3 %.

Интенсивность излучения измеряют при длине волны 248,3 нм, используя лампу с полым катодом на железо в качестве источника излучения и воздушно-ацетиленовое пламя. Проводят основную коррекцию, используя дейтериевую лампу.

Потеря в массе при высушивании. Не более 1,0 % (ОФС «Потеря в массе при высушивании», способ 1). Для определения используют около 0,5 г (точная навеска) субстанции.