

хроматограмме раствора для проверки пригодности хроматографической системы наблюдается четкое разделение 4 зон адсорбции.

3. Качественная реакция. 0,5 г субстанции растворяют в 1 мл воды, прибавляют 1 мл 5 % раствора кобальта нитрата и 2 мл 10 % раствора натрия гидроксида; должно появиться фиолетовое окрашивание.

Удельное вращение. От +66,3 до +67,0 в пересчете на сухое вещество (26 % раствор в воде, ОФС «Поляриметрия»).

Инвертированный сахар и другие восстанавливающие вещества. 1 г субстанции растворяют в 5 мл воды, прибавляют 5 мл медно-тарtratного реактива и нагревают до кипения. Жёлтый или красный осадок не должен выпадать сразу.

Барий, стронций. 2 г субстанции растворяют в 10 мл воды, прибавляют 1 мл серной кислоты разведенной 16 %. Полученный раствор должен быть прозрачным в течение 10 мин.

Кальций. ОФС «Кальций». 2 г субстанции растворяют в 10 мл воды. Не должно быть опалесценции.

Сульфаты. ОФС «Сульфаты». 2 г субстанции растворяют в 10 мл воды. Не должно быть опалесценции.

Хлориды. ОФС «Хлориды». 2 г субстанции растворяют в 10 мл воды. Не должно быть опалесценции.

Потеря в массе при высушивании. Не более 0,1 % (ОФС «Потеря в массе при высушивании», способ 1). Для определения используют около 2,0 г (точная навеска) субстанции.

Сульфатная зола. Не более 0,1 % (ОФС «Сульфатная зола»). Для определения используют около 0,5 г (точная навеска) субстанции.

Тяжёлые металлы. Не более 0,0005 % (ОФС «Тяжёлые металлы»). 2 г субстанции растворяют в 10 мл воды.

Вещества, осаждаемые спиртом. 4 г субстанции растворяют в 6 мл воды. К 2 мл полученного раствора прибавляют 5 мл спирта 96 %. Раствор должен быть прозрачным.