**МИНИСТЕРСТВО ЗДРАВООХРАНЕНИЯ РОССИЙСКОЙ ФЕДЕРАЦИИ**

**ОБЩАЯ ФАРМАКОПЕЙНАЯ СТАТЬЯ**

|  |
| --- |
| [2] |

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| Сульфаты |  | **ОФС.1.2.2.2.0007** |
|  |  | **Взамен ОФС.1.2.2.2.0007.15**  |

|  |
| --- |
| [ |

Методы определения сульфатов основаны на способности этих ионов образовывать с растворами солей бария помутнение раствора или белый осадок, нерастворимый в кислотах. Предельная чувствительность реакции – 3 мкг/мл сульфат-иона. При концентрации 10 мкг/мл сульфат-иона через 10 мин наблюдают помутнение раствора.

Метод 1

*Испытуемый раствор*. 10 мл раствора, приготовленного, как указано в фармакопейной статье.

*Эталонный раствор.* 10 мл сульфата стандартного раствора 10 мкг/мл.

К испытуемому иэталонному растворам прибавляют по 0,5 мл хлористоводородной кислоты разведённой 8,3 % и 1 мл бария хлорида раствора 5 %, перемешивают.

Через 10 мин сравнивают мутность испытуемого и эталонного растворов. Мутность, появившаяся в испытуемом растворе, не должна превышать мутность эталонного раствора.

Метод 2

*Испытуемый раствор*. В колбу помещают 4,5 мл сульфата стандартного раствора спиртового 10 мкг/мл, прибавляют 3 мл бария хлорида раствора 25 %, встряхивают и выдерживают в течение 1 мин. К 2,5 мл полученного раствора прибавляют 15 мл раствора испытуемого образца, приготовленного, как указано в фармакопейной статье, и 0,5 мл уксусной кислоты разведённой 30 %.

*Эталонный раствор* готовят аналогично испытуемому раствору, используя вместо раствора испытуемого образца 15 мл сульфата стандартного раствора 10 мкг/мл.

Через 5 мин сравнивают мутность испытуемого и эталонного растворов. Мутность, появившаяся в испытуемом растворе, не должна превышать мутность эталонного раствора.