**МИНИСТЕРСТВО ЗДРАВООХРАНЕНИЯ РОССИЙСКОЙ ФЕДЕРАЦИИ**

**ОБЩАЯ ФАРМАКОПЕЙНАЯ СТАТЬЯ**

|  |
| --- |
|  |

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| **Хлориды** |  | **ОФС.1.2.2.2.0009** |
|  |  | **Взамен ОФС.1.2.2.2.0009.15** |

|  |
| --- |
|  |

Метод определения хлоридов основан на их реакции с серебра нитрата раствором 2 % с образованием белого творожистого осадка, с появлением белого помутнения или опалесценции, не исчезающих при прибавлении азотной кислоты и легко исчезающих при прибавлении аммиака раствора. Предельная чувствительность реакции – 0,1 мкг/мл хлорид-иона. При концентрации хлорид-иона 2 мкг/мл наблюдается выраженная опалесценция.

Испытание применяют для полуколичественного определения хлоридов.

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

*Эталонный раствор.* 10 мл хлорида стандартного раствора 2 мкг/мл.

К испытуемому иэталонному растворам прибавляют по 0,5 мл азотной кислоты и 0,5 мл серебра нитрата раствора 2 %. Перемешивают и помещают пробирки в тёмное место. Через 5 мин сравнивают опалесценцию растворов.

Опалесценция, появившаяся в испытуемом растворе, не должна превышать опалесценцию эталонного раствора.