МИНИСТЕРСТВО ЗДРАВООХРАНЕНИЯ РОССИЙСКОЙ ФЕДЕРАЦИИ

|  |
| --- |
| **ФАРМАКОПЕЙНАЯ СТАТЬЯ** |

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| **Цинка хлорид** |  | **ФС** |
| **Цинка хлорид** |  |  |
| **Zinci chloridum** |  | **Вводится впервые** |

|  |
| --- |
|  |

|  |
| --- |
| Хлорид цинка |
|  |
| ZnCl2 | М.м. 136,3 |

Содержит не менее 95,0 % и не более 100,5 % цинка хлорида ZnCl2.

**Описание.** Белый кристаллический порошок или кристаллы. Гигроскопичен.

**Растворимость.** Легко растворим в воде, растворим в спирте 96 % и глицерине.

**Подлинность**

*1. Качественная реакция.* Субстанция должна давать характерные реакции А и Б на цинк (ОФС «Общие реакции на подлинность»).

*2.* *Качественная реакция*. Субстанция должна давать характерную реакцию на хлориды (ОФС «Общие реакции на подлинность»).

**рН.** От 4,6 до 5,5 (1 % раствор, ОФС «Ионометрия», метод 3).

**Алюминий, железо, кальций, магний**

*Испытуемый раствор.* Растворяют 2,0 г субстанции в 38 мл воды, свободной от углерода диоксида. К полученному раствору по каплям прибавляют хлористоводородную кислоту разведённую 7,3 % до растворения. Доводят объём полученного раствора водой, свободной от углерода диоксида, до 40 мл и перемешивают.

К 8 мл испытуемого раствора прибавляют 2 мл аммиака раствора концентрированного 25 % и встряхивают. К 1 мл полученного раствора прибавляют 1 мл динатрия гидрофосфата раствора 0,5 М. Раствор должен быть прозрачным (ОФС «Прозрачность и степень мутности жидкостей») и бесцветным (ОФС «Степень окраски жидкостей», метод 2). К полученному раствору прибавляют 0,2 мл натрия сульфида водно-глицеринового раствора. Должно наблюдаться образование белого осадка, при этом органический слой раствора должен оставаться бесцветным.

**Аммоний.** Не более 0,04 % (ОФС «Аммоний»). В колбу вместимостью 15 мл помещают 0,5 мл испытуемого раствора, полученного в испытании «Алюминий, железо, кальций, магний», доводят объём водой до 15 мл и перемешивают.

**Оксогалогениды.** Растворяют 2,0 г субстанции в 2 мл воды, свободной от углерода диоксида. Опалесценция раствора не должна превышать эталон сравнения II (ОФС «Прозрачность и степень мутности жидкостей»). К 1,5 мл полученного раствора прибавляют 7,5 мл спирта 96 %. Полученный раствор может мутнеть в течение 10 мин. Мутность раствора должна исчезнуть при прибавлении 0,2 мл хлористоводородной кислоты разведённой 7,3 %.

**Сульфаты.** Не более 0,02 % (ОФС «Сульфаты», метод 2). В колбу вместимостью 15 мл помещают 5 мл испытуемого раствора, полученного в испытании «Алюминий, железо, кальций, магний», доводят объём водой до 15 мл и перемешивают.

**Микробиологическая чистота.** В соответствии с ОФС «Микробиологическая чистота».

**Количественное определение.** Определение проводят методом титриметрии.

Около 0,25 г (точная навеска) субстанции растворяют в 5 мл уксусной кислоты разведённой 12 % и далее поступают, как указано в ОФС «Комплексонометрическое титрование» (цинк). В качестве титранта используют 0,1 М раствор натрия эдетата.

1 мл 0,1 М раствора натрия эдетата соответствует 13,63 мг цинка хлорида ZnCl2.

**Хранение.** В неметаллической упаковке.