|  |  |
| --- | --- |
| **Бариум хлоратум**  **Barium chloratum** | **Вводится впервые** |

Настоящая фармакопейная статья распространяется на фармацевтическую субстанцию Бариум хлоратум - Barium chloratum, и получаемые из нее разведения, используемые в качестве субстанции для производства/изготовления гомеопатических лекарственных препаратов.

Бария хлорид

|  |  |
| --- | --- |
| BaCl2 ∙ 2H2O | М.м. 244,3 |

Субстанция содержит не менее 99,0 % и не более 101,0 % BaCl2 ∙ 2H2O.

**Описание.** Белый или почти белый, кристаллический порошок или бесцветные кристаллы.

**Растворимость**. Легко растворим в воде, очень мало растворим или практически нерастворим в спирте 96 %.

**Подлинность**

1. 0,1 г субстанции растворяют в 1,0 мл воды, прибавляют 0,3 мл серной кислоты разведенной 9,8 %. Должен образоваться белый осадок, нерастворимый в хлористоводородной кислоте разведенной 7,3 % и азотной кислоте разведенной 12,5 %.

2. Субстанция дает реакцию подлинности на хлориды (ОФС «Общие реакции на подлинность»)

*Приготовление испытуемого раствора.* 10,0 г субстанции растворяют в воде и доводят объем до 100,0 мл тем же растворителем.

**Прозрачность раствора**. Испытуемый раствор должен быть прозрачным (ОФС «Прозрачность и степень мутности жидкостей»).

**Цветность раствора**. Испытуемый раствор должен быть бесцветным (в соответствии с требованиями ОФС «Степень окраски жидкостей», метод 2).

**Кислотность или щелочность**. К 10,0 мл испытуемого раствора прибавляют 0,1 мл фенолфталеина раствора 0,1 %. Для изменения окраски индикатора должно потребоваться не более 0,2 мл 0,01 М раствора хлористоводородной кислоты или 0,01 М раствора натрия гидроксида.

**Тяжёлые металлы.** Не более 0,001 % (10 ppm, ОФС «Тяжёлые металлы», Определение тяжёлых металлов в растворах лекарственных средств, метод 2).Для определения используют 10 мл испытуемого раствора.

**Количественное определение**. Около 0,20 г (точная навеска) субстанции растворяют в 100,0 мл воды. Прибавляют 100,0 мл метанола, 10,0 мл аммиака раствора концентрированного 25 % и 2,0 мг фталеинового пурпурового. Титруют 0,1 М раствором натрия эдетата до перехода окраски от фиолетовой до бесцветной.

1,0 мл 0,1 М раствора натрия эдетата соответствует 24,43 мг BaCl2 ∙ 2H2O.

**Разведения**

Раствор D1 и тритурация D1 (первая десятичная тритурация) содержат не менее 9,4 % и не более 10,6 % BaCl2 ∙ 2H2O.

**Особенности технологии разведений.**

Раствор D1 готовят в соответствии с ОФС «Растворы и жидкие разведения гомеопатические» с использованием спирта этилового 15 % (м/м), для получения разведения D2 используют спирт этиловый 15 % (м/м), а для последующих разведений - спирт этиловый 43 % (м/м).

Тритурации от D1 и далее готовят в соответствии с ОФС «Тритурации гомеопатические».

**Описание**

Раствор D1 – прозрачная, бесцветная жидкость.

Тритурация D1 – белый порошок.

**Подлинность**

5,0 мл раствора D1 или раствор, приготовленный из 2,0 г тритурации D1 и 20,0 мл воды, дают реакции подлинности на субстанцию.

**Плотность.** Раствор D1: от 1,051 до 1,060. В соответствии с требованиями ОФС «Плотность».

**Прозрачность**. Раствор D1 должен быть прозрачным (в соответствии с требованиями ОФС «Прозрачность и степень мутности жидкостей»).

**Цветность раствора**. Раствор D1 должен быть бесцветным (в соответствии с требованиями ОФС «Степень окраски жидкостей», метод 2).

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

**Количественное определение.**

Около 12,2 г (точная навеска) раствора D1 разбавляют водой до 100,0 мл.

Около 12,20 г (точная навеска) тритурации D1 растворяют в 100,0 мл воды.

Используют метод, приведенный для субстанции**.**

**Хранение**. В защищенном от света месте.