|  |  |
| --- | --- |
| **Ацидум пикриникум**  **Acidum picrinicum** | **Вводится впервые** |

Настоящая фармакопейная статья распространяется на фармацевтическую субстанцию Ацидум пикриникум **-** Acidum picrinicum и получаемые из нее разведения, используемые в качестве субстанции для производства/изготовления гомеопатических лекарственных препаратов.

Пикриновая кислота

2,4,6-тринитрофенол

|  |  |
| --- | --- |
| C6H3N3O7 | М.м. 229,1 |

Субстанция содержит не менее 99,5 и не более 100,5 % 2,4,6-тринитрофенола, в пересчете на высушенную субстанцию.

**Описание.** Светло-желтые кристаллы. Сухая пикриновая кислота взрывается при быстром нагревании и ударе. Хранят, увлажняя водой.

**Растворимость**. Умеренно растворима в воде при 20 оС, растворима в кипящей воде, спирте 96 %. и толуоле.

**Подлинность**

10,0 г субстанции высушивают до постоянной массы в эксикаторе (испытуемая субстанция).

1. Температура плавления: от 122 до 128 оС, определение на испытуемой субстанции.

2. К 1 мл раствора субстанции 0,1 % в воде прибавляют 0,5 мл калия цианида раствора 10 %. Появляется темно-красное окрашивание.

**Прозрачность**. 0,250 г испытуемой субстанции растворяют в 10,0 мл толуола при нагревании на водяной бане, затем оставляют охлаждаться. Полученный раствор должен быть прозрачным (ОФС «Прозрачность и степень мутности жидкостей»).

**Сульфаты**. К 2,00 г испытуемой субстанции прибавляют 10,0 мл азотной кислоты концентрированной и выпаривают досуха на водяной бане. К остатку прибавляют 0,1 мл хлористоводородной кислоты 25 % и продолжают нагрев, затем растворяют в 100 мл кипящей воды. Оставляют до охлаждения, затем фильтруют, фильтрат нагревают до кипения и прибавляют 5,0 мл бария хлорида раствора 6,1 %. Оставляют на 12 ч, затем отфильтровывают образовавшийся осадок, промывают водой, высушивают и прокаливают до постоянной массы при примерно 600 оС. Масса остатка после прокаливания должна быть не более 2 мг (400 ppm).

**Количественное определение**. Около 0,10 г (точная навеска) испытуемой субстанции растворяют в 100 мл воды. Прибавляют 0,25 мл фенолфталеина раствора 0,1 % и титруют 0,5 М раствором натрия гидроксида до появления красного окрашивания.

1 мл 0,5 М раствора натрия гидроксида соответствует 114,6 мг C6H3N3O7.

**Разведения**

Раствор D2 (второе десятичное разведение) содержит не менее 0,95 % и не более 1,05 % C6H3N3O7.

**Особенности технологии разведений.** Раствор D2 готовят в соответствии с ОФС «Растворы и жидкие разведения гомеопатические» из увлажненной субстанции, с учетом фактического содержания, с использованием спирта этилового 43 % (по массе).

**Описание.** Раствор D2 – прозрачная жидкость, желтого или зеленовато-желтого цвета.

**Подлинность**

К 0,1 мл раствора D2 прибавляют 2,0 мл воды и 0,5 мл калия цианида раствора 10 %. Появляется красное окрашивание.

**Плотность.** Раствор D2: от 0,931 до 0,938 (в соответствии с требованиями ОФС «Плотность»).

**Прозрачность**. Раствор D2 должен быть прозрачным (в соответствии с требованиями ОФС «Прозрачность и степень мутности жидкостей»).

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

**Количественное определение.** К10,0 г (точная навеска) раствора D2 прибавляют 90,0 мл воды. Прибавляют 0,1 мл фенолфталеина раствора 0,1 % и титруют 0,05 М раствором натрия гидроксида до появления красного окрашивания.

1 мл 0,05 М раствора натрия гидроксида соответствует 11,46 мг C6H3N3O7.

**Хранение**. В воздухонепроницаемой емкости.