|  |  |
| --- | --- |
| **Аурум иодатум**  **Аурум йодатум**  **Aurum iodatum**  **Aurum jodatum** | **Вводится впервые** |

Настоящая фармакопейная статья распространяется на фармацевтическую субстанцию Аурум иодатум (Аурум йодатум) - Aurum iodatum (Aurum jodatum) и получаемые из нее разведения, используемые в качестве субстанции для производства/изготовления гомеопатических лекарственных препаратов.

Субстанция - смесь золота (I) йодида и золота (II) йодида.

Субстанция содержит не менее 34,0 % и не более 39,5 % Au (А.м. 197,0).

**Описание.** Желто-зеленая кристаллическая масса.

**Растворимость**. Нерастворим в холодной воде, разлагается в горячей воде и органических растворителях.

**Подлинность**

1. 10 мг субстанции растворяют в 0,5 мл смеси из 1 мл азотной кислоты концентрированной и 3 мл хлористоводородной кислоты концентрированной со слабым нагреванием. 0,1 мл полученного раствора разбавляют до 20 мл водой и прибавляют 0,5 мл олова(II) хлорида раствора (1). Сразу появляется коричневато-красное или фиолетовое окрашивание.

2. 10 мг субстанции помещают в фарфоровый тигель, накрывают часовым стеклом с прикрепленной к нижней части полоской йодкрахмальной бумаги, смоченной водой. Нагревают на горелке Бунзена со светящимся пламенем. Выделяющиеся фиолетовые пары окрашивают йодкрахмальную бумагу в синий цвет.

**Калий.**0,1 г субстанции смешивают с 10 мл воды в течение 5 мин и фильтруют. Фильтрат разбавляют водой до 10 мл. прибавляют 0,1 м раствор натрия тиосульфата до исчезновения фиолетового окрашивания, затем подкисляют уксусной кислотой разведенной 30 %, используя лакмусовую бумагу синюю для контроля величины рН. Затем прибавляют 0,5 мл спирта 96 % и 0,2 мл натрия кобальтинитрита раствора 10 %. Помутнение не образуется в течение 5 мин.

**Тяжёлые металлы.** Не более 0,01 % (100 ppm, ОФС «Тяжёлые металлы», Определение тяжёлых металлов в растворах лекарственных средств, метод 2). К остатку, полученному при количественном определении, прибавляют 0,1 мл хлористоводородной кислоты концентрированной, смешивают в течение 5 мин и фильтруют, фильтр промывают 5 мл воды. Выпаривают фильтрат досуха, остаток растворяют в смеси из 0,2 мл уксусной кислотыразведенной 12 % и 4 мл воды и фильтруют. Фильтрат разбавляют до 15 мл водой. Для определения используют 10 млфильтрата.

**Количественное определение**. Около 0,15 г субстанции озоляют в фарфоровом тигле, затем прокаливают остаток до постоянной массы при температуре около 800°С.

**Разведения**

Тритурация D2 (вторая десятичная тритурация) содержит количество субстанции «Aurum iodatum», соответствующее не менее 0,32 % и не более 0,42 % Au.

**Особенности технологии разведений.**

Тритурации готовят в соответствии с ОФС «Тритурации гомеопатические».

**Описание.** Тритурация D2 – от слегка желтоватого до слегка красноватого цвета порошок.

**Подлинность.** 1. 50 мг тритурации D2 растворяют в 0,5 мл смеси из 1 мл азотной кислоты концентрированной и 3 мл хлористоводородной кислоты концентрированной со слабым нагреванием. Полученный раствор разбавляют до 10 мл водой, прибавляют 0,5 мл олова(II) хлорида раствора (1). Сразу появляется коричневато-красное или фиолетовое окрашивание.

2. 0,5 г тритурации D2 дают реакцию подлинности (2) для субстанции.

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

**Количественное определение.** Метод, приведенный для субстанции**,** используя около 10,0 г (точная навеска) тритурации D2.

**Хранение**. В защищенном от света месте в герметичном контейнере.