|  |  |
| --- | --- |
| **Гепар сульфурис** **Гепар сульфурис калькареум****Hepar sulfuris****Hepar sulfuris calcareum** | ФС**Вводится впервые** |

Настоящая фармакопейная статья распространяется на фармацевтическую субстанцию Гепар сульфурис (Гепар сульфурис калькареум) - Hepar sulfuris (Hepar sulfuris calcareum), и получаемые из нее разведения, используемые в качестве субстанции для производства/изготовления гомеопатических лекарственных препаратов.

Субстанция, получаемая путем обжига смеси Calcium carbonicum Hahnemanni и Sulfur, содержит не менее 24,0 % и не более 33,0 % S (А.м. 32,0), в виде сульфидов.

**Получение.** Смешивают равные части Sulfur (ФС «Сульфур – Sulfur») и Calcium carbonicum Hahnemanni (ФС «Кальциум карбоникум Ганеманни (Конхэ) - Calcium carbonicum Hahnemanni (Conchae)») и тщательно растирают. Заполняют фарфоровый тигель (верхний диаметр около 70 мм) почти до края этой смесью, используя пестик, чтобы утрамбовать массу, затем накрывают тигель фарфоровой крышкой и помещают в разогретую печь. Прокаливают при температуре от 1100 до 1150oC в течение 1 ч, охлаждают и затем измельчают до размера частиц, проходящих сквозь сито (180).

**Описание.** Серо-белый, аморфный порошок с более или менее сильным запахом сероводорода.

**Растворимость**. Очень мало растворимый в воде, растворимый в холодных разведенных минеральных кислотах и легко растворимый в горячих разведенных минеральных кислотах с выделением сероводорода.

**Подлинность**

1. К 0,1 г субстанции прибавляют 2 мл кислоты уксусной разведенной 30 %, выделяющийся сероводород окрашивает влажную свинцово-ацетатную бумагу в коричневый цвет. Смесь сохраняют для реакции подлинности (2).

2. К суспензии, полученной для реакции подлинности (1), прибавляют 3 мл воды и смесь фильтруют. К фильтрату прибавляют 0,5 мл аммония оксалата раствора 4 %, образуется белый осадок, который не должен растворяться после прибавления 1 мл аммиака раствора*.* Затем прибавляют 2 мл хлористоводородной кислоты концентрированной; осадок должен раствориться.

3. К 0,1 г субстанции прибавляют 5 мл хлористоводородной кислоты концентрированной*.* Смесь нагревают до кипения до тех пор, пока больше не будет ощущаться запах сероводорода. К смеси прибавляют 10 мл воды и 0,5 мл бария хлорида раствора 6,1 %; должен образоваться мелкий белый осадок.

**Количественное определение**

Около 0,10 г (точная навеска) субстанции помещают в коническую колбу с притертой пробкой вместимостью 250 мл, прибавляют 40,0 мл 0,05 М раствора йода и 1 мл кислоты хлористоводородной разведенной 7,3 %*.* Смесь оставляют в закрытом сосуде при многократном перемешивании на 30 мин в защищенном от света месте. Затем разбавляют смесь водой до примерно 100 мл, прибавляют 1 мл крахмала раствора 1 %, содержащего 0,01 % ртути(II) йодида, и титруют 0,1 М раствором натрия тиосульфата.

1 мл 0,05 М раствора йода соответствует 1,6 мг S в виде сульфида.

**Разведения**

Тритурация D1 (первая десятичная тритурация) содержит не менее 2,3 и не более 3,6 % S в виде сульфида**.**

**Особенности технологии разведений**

Тритурации готовят в соответствии с ОФС «Тритурации гомеопатические».

**Описание**

Тритурация D1 - порошок белого или серо-белого цвета с запахом сероводорода.

**Подлинность**

0,50 г тритурации D1 дают реакции подлинности (1) и (2) для субстанции.

**Количественное определение**

Определение проводят по методике, приведенной для субстанции в разделе «Количественное определение», используя около 1,0 г (точная навеска) тритурации D1.

**Хранение**

Хранить в плотно закрытой емкости.