|  |
| --- |
|  |

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| **Мочевина** |  | **ФС** |
| **Мочевина** |  |  |
| **Ureum** |  | **Вводится впервые** |

|  |
| --- |
|  |

|  |  |
| --- | --- |
| Мочевина | |
|  | |
| CH4N2O | М.м. 60,06 |

Cодержит не менее 98,5 % и не более 101,5 % мочевины CH4N2O в пересчете на сухое вещество.

Описание. Белый или почти белый кристаллический порошок или прозрачные кристаллы.

\*Слегка гигроскопичен.

**Растворимость**. Очень легко растворим в воде, растворим в спирте 96 %, практически нерастворим в метиленхлориде.

**Подлинность**

*1. ИК-спектроскопия* (ОФС «Спектрометрия в инфракрасной области»). Инфракрасный спектр субстанции, снятый в диске калия бромида, в области от 4000 до 400 см-1 по положению полос поглощения должен соответствовать спектру стандартного образца мочевины.

*2. Качественная реакция.* Растворяют 0,1 г субстанции в 1 мл воды, прибавляют 1 мл азотной кислоты концентрированной; должен образоваться белый кристаллический осадок.

*3. Качественная реакция.* Нагревают в пробирке 0,5 г субстанции до расплавления и образования мутной жидкости, охлаждают и растворяют в смеси 1 мл натрия гидроксида раствора 8,5 % и 10 мл воды. К полученному раствору прибавляют 0,05 мл меди(II)сульфата раствора 12,5 %; должно появиться красно-фиолетовое окрашивание.

Температура плавления. От 132 до 135 °С (ОФС «Температура плавления», метод 1).

Прозрачность раствора. В мерную колбу вместимостью 50 мл помещают 10,0 г субстанции, растворяют в воде и доводят объем раствора тем же растворителем до метки. Полученный раствор должен быть прозрачным (ОФС «Прозрачность и степень мутности жидкостей»).

**Цветность раствора.** Раствор, полученный в испытании «Прозрачность раствора», должен быть бесцветным (ОФС «Степень окраски жидкостей», метод 2).

**Щелочность.** Разводят 2,5 мл раствора, полученного в испытании «Прозрачность раствора», водой до 10 мл. К полученному раствору прибавляют 0,1 мл метилового красного раствора 0,05 % и 0,4 мл 0,01 М раствора хлористоводородной кислоты; окраска раствора должна быть от красного до оранжевого цвета.

**Потеря в массе при высушивании.** Не более 1,0 % (ОФС «Потеря в массе при высушивании», способ 1). Для определения используют около 1 г (точная навеска) субстанции.

**Аммоний.** Не более 0,05 % (ОФС «Аммоний»). Разводят 0,2 мл раствора, полученного в испытании «Прозрачность раствора», водой до 10 мл.

**Биурет.** Не более 0,1 %.

*Раствор биурета.* В мерную колбу вместимостью 100 мл помещают 20 мг биурета, растворяют в воде и доводят объем раствора тем же растворителемдо метки.

*Меди(II) сульфата раствор 0,5 %.* В мерную колбу вместимостью 10 мл помещают 1,0 мл меди(II) сульфата раствора 5 % и доводят объем раствора тем же растворителем до метки.

К 10 мл раствора, полученного в испытании «Прозрачность раствора», прибавляют 5 мл воды, 0,5 мл меди(II) сульфата раствор 0,5 % и 0,5 мл натрия гидроксида раствора концентрированного и оставляют на 5 мин. Окраска полученного раствора по интенсивности не должна превышать окраску эталонного раствора, приготовленного одновременно таким же образом с использованием 10 мл раствора биурета.

**Сульфатная зола.** Не более 0,1 % (ОФС «Сульфатная зола»). Для определения используют около 1 г (точная навеска) субстанции.

**Тяжёлые металлы.** Не более 0,001 %. Определение проводят в соответствии с ОФС «Тяжёлые металлы», метод 1, в зольном остатке, полученном после сжигания 1,0 г субстанции, с использованием эталонного раствора 1.

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

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

В мерную колбу вместимостью 50 мл помещают около 0,2 г (точная навеска) субстанции, растворяют в воде и доводят объем раствора тем же растворителем до метки. В коблу Кьельдаля помещают 1,0 мл полученного раствора, три стеклянных шарика и 4 г растертой смеси калия сульфат—меди сульфат—селен 10:0,5:0,25. Смывают оставшиеся на стенках колбы частицы 5 мл серной кислоты концентрированной и перемешивают. Далее поступают, как указано в ОФС «Определение азота в органических соединениях методом Кьельдаля (микрометод Кьельдаля)». В качестве титранта используют 0,01 М раствор хлористоводородной кислоты.

1 мл 0,01 М раствор хлористоводородной кислоты соответствует 0,3003 мг мочевины CH4N2O.

**Хранение**. В герметично укупоренной упаковке.

\*Приводится для информации.