МИНИСТЕРСТВО ЗДРАВООХРАНЕНИЯ РОССИЙСКОЙ ФЕДЕРАЦИИ

**ФАРМАКОПЕЙНАЯ СТАТЬЯ**

**Калия перманганат, порошок для ФС**

**приготовления раствора для местного**

**и наружного применения Взамен 42-3007-99**

Настоящая фармакопейная статья распространяется на лекарственный препарат калия перманганат, порошок для приготовления раствора для местного и наружного применения. Препарат должен соответствовать требованиям ОФС «Порошки» и ниже приведенным требованиям.

Содержит не менее 99,0 % калия перманганата KMnO4.

Описание. Темно-фиолетовые или красно-фиолетовые кристаллы или мелкокристаллический порошок с металлическим блеском.

При взаимодействии калия перманганата с некоторыми органическими или легко окисляющимися веществами может произойти взрыв.

**Подлинность**. *1. Качественная реакция*. 20 мг препарата растворяют в 20 мл воды и перемешивают. К 5 мл полученного раствора прибавляют 1 мл серной кислоты разведенной 16 % и 1,5 мл водорода пероксида раствора разведенного; раствор должен обесцветиться.

*2.* *Качественная реакция*. 0,5 г препарата растворяют в 20 мл воды, прибавляют 2 мл спирта 96 %, кипятят до полного обесцвечивания раствора и фильтруют. Объем фильтрата доводят водой до 25 мл и перемешивают; полученный раствор должен давать характерную реакцию А на калий (ОФС «Общие реакции на подлинность»).

**Масса содержимого упаковки**. Определение проводят в соответствии с ОФС «Масса (объем) содержимого упаковки».

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

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

Около 0,3 г препарата (точная навеска) помещают в мерную колбу вместимостью 100 мл, растворяют в воде, доводят объем раствора водой до метки и перемешивают. 25,0 мл полученного раствора переносят в коническую колбу с притертой пробкой, содержащую 10 мл 20 % раствора калия йодида, и прибавляют 5 мл серной кислоты разведенной 16 %. Колбу закрывают пробкой, смоченной 20 % раствором калия йодида, и выдерживают в темном месте в течение 10 мин, затем прибавляют 100 мл воды, обмывая пробку. Выделившийся йод титруют 0,1 М раствором натрия тиосульфата до обесцвечивания (индикатор – 1 мл 1 % раствора крахмала).

Параллельно проводят контрольный опыт.

1 мл 0,1 М раствора натрия тиосульфата соответствует 3,161 мг калия перманганата KMnO4.

**Хранение**. В плотно закрытой упаковке. Список IV перечня наркотических средств, психотропных веществ и их прекурсоров, подлежащих контролю в Российской Федерации.