

Одну растёртую в порошок таблетку помещают в мерную колбу вместимостью 25 мл, прибавляют 15 мл воды и растворяют, периодически встряхивая, при нагревании на водяной бане при температуре около 80° С в течение 10 мин, охлаждают до комнатной температуры, доводят объём раствора водой до метки, фильтруют.

Определяют содержание действующего вещества (натрия фторида) в условиях испытания «Количественное определение».

Содержание натрия фторида в миллиграммах в одной таблетке ( $X$ ) вычисляют по формуле:

$$X = \frac{C \cdot 25 \cdot 2,21}{1000} = C \cdot 0,05525$$

где  $C$  – концентрация фторид-ионов, найденная и рассчитанная по калибровочному графику, мкг/мл;  
1000 – пересчет мкг в мг;  
2,21 – коэффициент пересчета фторид-ионов в натрия фторид.

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

**Количественное определение.** Определение проводят в соответствии с ОФС «Ионометрия» (метод градуировочного графика) с использованием фторселективного индикаторного электрода.

Примечание. Все растворы, кроме буферного, необходимо хранить в пластмассовой посуде.

*Буферный раствор.* 5,7 мл уксусной кислоты, 58 г натрия хлорида и 4 г циклогексиленидинитрилтетрауксусной кислоты растворяют в 500 мл воды, доводят рН раствора 20 % раствором натрия гидроксида до  $5,25 \pm 0,25$  и доводят объём раствора водой до 1 л. Раствор выдерживают в течение 24 ч.

*Испытуемый раствор.* Точную навеску порошка растертых таблеток, содержащую около 22 мг натрия фторида (что соответствует около 10 мг фторид-ионов), помещают в мерную колбу вместимостью 500 мл, прибавляют 400 мл воды и выдерживают в течение 20 мин на водяной бане