

## 2. Метициллин натрия

*Испытуемый раствор.* Около 70 мг (точная навеска) субстанции помещают в мерную колбу вместимостью 100 мл и доводят объем раствора водой до метки. Помещают 5,0 мл полученного раствора в мерную колбу вместимостью 50 мл и доводят объем раствора водой до метки.

Измеряют оптическую плотность испытуемого раствора на спектрофотометре в максимуме поглощения при 280 нм в кювете с толщиной слоя 10 мм.

Содержание метициллина натрия  $C_{17}H_{19}N_2NaO_6S$  в процентах ( $X$ ) в пересчете на безводное и свободное от остаточных органических растворителей вещество вычисляют по формуле:

$$X = \frac{A \cdot 100 \cdot 50 \cdot 100 \cdot 402,4}{58,5 \cdot a \cdot 5 \cdot (100 - W) \cdot 420,4} = \frac{A \cdot 1636}{a \cdot (100 - W)}$$

- где  $A$  – оптическая плотность испытуемого раствора;  
 $a$  – навеска субстанции, г.  
 $W$  – содержание воды и остаточных органических растворителей в субстанции, %;  
58,5 – удельный показатель поглощения метициллина натрия моногидрата  $A_{1\text{см}}^{1\%}$ ;  
420,4 – молекулярная масса метициллина натрия моногидрата;  
402,4 – молекулярная масса метициллина натрия.

**Хранение.** В плотно закрытой упаковке.