

слоя 10 мм. В качестве раствора сравнения используют раствор, состоящий из 5 мл испытуемого раствора А, 0,1 мл уксусной кислоты разведенной 30 %, доведенный спиртом 96 % до метки в мерной колбе вместимостью 25 мл.

Параллельно измеряют оптическую плотность раствора Б СО рутина в таких же условиях. В качестве раствора сравнения используют раствор, состоящий из 1,0 мл раствора А СО рутина, 0,1 мл уксусной кислоты разведенной 30 %, доведенный спиртом 96 % до метки в мерной колбе вместимостью 25 мл.

Содержание суммы флавоноидов в препарате в пересчете на рутин в процентах ( $X$ ) вычисляют по формуле:

$$X = \frac{A \cdot a_0 \cdot 1 \cdot 25 \cdot 25 \cdot P \cdot 100}{A_0 \cdot a \cdot 5 \cdot 100 \cdot 25 \cdot 100} = \frac{A \cdot a_0 \cdot 0,05 \cdot P}{A_0 \cdot a},$$

где  $A$  – оптическая плотность раствора Б испытуемого раствора;  
 $A_0$  – оптическая плотность раствора Б СО рутина;  
 $a$  – объем настойки, мл;  
 $a_0$  – навеска СО рутина, г;  
 $P$  – содержание основного вещества в СО рутина, %.

Допускается содержание суммы флавоноидов в пересчете на рутин вычислять с использованием удельного показателя поглощения комплекса рутина с алюминия хлоридом по формуле:

$$X = \frac{A \cdot 25}{A_{1\text{см}}^{1\%} \cdot a},$$

где  $A$  – оптическая плотность раствора Б испытуемого раствора;  
 $a$  – объем настойки, мл;  
 $A_{1\text{см}}^{1\%}$  – удельный показатель поглощения комплекса рутина с алюминия хлоридом при длине волны 410 нм, равный 260.

**Хранение.** В соответствии с требованиями ОФС «Настойки».