

перемешивают (раствор Б испытуемого раствора).

5,0 мл раствора Б испытуемого раствора помещают в мерную колбу вместимостью 25 мл, прибавляют 10 мл спирта 96 %, 0,5 мл уксусной кислоты разведенной 30 %, 1,5 мл алюминия хлорида раствора 10 %, доводят объем раствора спиртом 70 % до метки и тщательно перемешивают (раствор В испытуемого раствора).

Оптическую плотность раствора В испытуемого раствора измеряют через 30 мин на спектрофотометре при длине волны 408 нм в кювете с толщиной слоя 10 мм. В качестве раствора сравнения используют раствор, состоящий из 5,0 мл раствора Б испытуемого раствора, 10 мл спирта 96 %, 0,5 мл уксусной кислоты разведенной 30 %, доведенный спиртом 70 % до метки в мерной колбе вместимостью 25 мл.

Параллельно измеряют оптическую плотность раствора Б СО рутина. В качестве раствора сравнения используют раствор, состоящий из 1,0 мл раствора А СО рутина, 10 мл спирта 96 %, 0,5 мл уксусной кислоты разведенной 30 %, доведенный спиртом 70 % до метки в мерной колбе вместимостью 25 мл.

Содержание суммы флавоноидов в пересчете на рутин и абсолютно сухое сырье в процентах ( $X$ ) вычисляют по формуле:

$$X = \frac{A \cdot a_0 \cdot 100 \cdot 25 \cdot 25 \cdot 1 \cdot P \cdot 100 \cdot 100}{A_0 \cdot a \cdot 5 \cdot 5 \cdot 50 \cdot 25 \cdot 100 \cdot (100 - W)} = \frac{A \cdot a_0 \cdot P \cdot 200}{A_0 \cdot a \cdot (100 - W)}$$

где:  $A$ —оптическая плотность раствора В испытуемого раствора;  
 $A_0$ —оптическая плотность раствора Б СО рутина;  
 $A$ —навеска сырья, г;  
 $a_0$ — навеска СО рутина, г;  
 $P$ —содержание основного вещества в СО рутина, %;  
 $W$ — влажность сырья, %.

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