

раствора на спектрофотометре при длине волны 408 нм в кювете с толщиной слоя 10 мм. В качестве раствора сравнения используют раствор, состоящий из 1 мл раствора А, 0,5 мл уксусной кислоты разведенной 30 %, доведенный спиртом 96 % до метки в мерной колбе вместимостью 25 мл.

Параллельно измеряют оптическую плотность раствора Б СО рутина, состоящего из 1,0 мл раствора А СО рутина, 0,5 мл уксусной кислоты разведенной 30%, 1 мл алюминия хлорида спиртового раствора 2 %, доведенного спиртом 96 % до метки в мерной колбе вместимостью 25 мл. В качестве раствора сравнения используют раствор, состоящий из 1 мл раствора А испытуемого раствора СО рутина, 0,5 мл уксусной кислоты разведенной 30 %, доведенный спиртом 96 % до метки в мерной колбе вместимостью 25 мл.

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

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

где:  $A$  – оптическая плотность раствора Б 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 в абсолютно сухом сырье вычислять с использованием удельного показателя поглощения комплекса рутин с алюминия хлоридом по формуле:

$$X = \frac{A \cdot 50 \cdot 25 \cdot 100}{A_{1\text{см}}^{1\%} \cdot a \cdot 1 \cdot (100 - W)} = \frac{A \cdot 125000}{A_{1\text{см}}^{1\%} \cdot a \cdot 1 \cdot (100 - W)}$$

где  $A$  – оптическая плотность раствора Б испытуемого раствора;

$A_{1\text{см}}^{1\%}$  – удельный показатель поглощения комплекса рутин с алюминия хлоридом при длине волны 408 нм, равный 248;

$a$  – навеска сырья, г;