

относительно раствора сравнения. В качестве раствора сравнения используют раствор, состоящий из 2,0 мл раствора А испытуемого раствора, 0,1 мл уксусной кислоты разведенной 30 %, помещенный в мерную колбу вместимостью 25 мл и доведенный спиртом 96 % до метки.

Параллельно измеряют оптическую плотность раствора Б СО рутина в аналогичных условиях. В качестве раствора сравнения используют раствор, состоящий из 2 мл раствора А СО рутина, 0,1 мл уксусной кислоты разведенной 30 % и 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:

$$X = \frac{A \cdot a_0 \cdot 100 \cdot 2 \cdot 25 \cdot P \cdot 100 \cdot 100}{A_0 \cdot a \cdot 100 \cdot 25 \cdot 2 \cdot (100 - W)} = \frac{A \cdot a_0 \cdot 10000 \cdot P}{A_0 \cdot a \cdot (100 - W)}$$

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 вычислять с использованием удельного показателя поглощения комплекса рутин с алюминия хлоридом по формуле:

$$X = \frac{A \cdot 100 \cdot 25 \cdot 100}{A_{1\text{см}}^{1\%} \cdot a \cdot 1 \cdot (100 - W)} = \frac{A \cdot 250000}{A_{1\text{см}}^{1\%} \cdot a \cdot (100 - W)}$$

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

$A_{1\text{см}}^{1\%}$  – удельный показатель поглощения комплекса рутин с алюминия хлорида при длине волны 415 нм, равный 248;

$a$  – навеска сырья, г;

$W$  – влажность сырья, %.

**Примечание.** Содержание аскорбиновой кислоты определяют в сырье, предназначенном для производства лекарственных растительных препаратов