

1,0 мл раствора Аиспытываемого раствора помещают в мерную колбу вместимостью 50 мл, доводят объем раствора спиртом 96 % до метки и перемешивают (раствор Б испытываемого раствора).

1,0 мл раствора Биспытываемого раствора помещают в мерную колбу вместимостью 25 мл, доводят объем раствора спиртом 96 % до метки и перемешивают (раствор В испытываемого раствора).

Измеряют оптическую плотность раствора Виспытываемого раствора на спектрофотометре при длине волны 289 нм в кювете с толщиной слоя 10 мм. В качестве раствора сравнения используют спирт 96 %.

Параллельно измеряют оптическую плотность раствора Б СО пиностробина в тех же условиях.

Содержание суммы фенольных соединений в пересчете на пиностробинв абсолютно сухом сырье в процентах ( $X$ ) вычисляют по формуле:

$$X = \frac{A \cdot 40 \cdot 25 \cdot 50 \cdot a_0 \cdot 1 \cdot P \cdot 100 \cdot 100}{A_0 \cdot a \cdot 1 \cdot 1 \cdot 100 \cdot 50 \cdot 100 \cdot (100 - W)} = \frac{A \cdot a_0 \cdot P \cdot 1000}{A_0 \cdot a \cdot (100 - W)}$$

где  $A$  – оптическая плотность раствора В испытываемого раствора;

$A_0$  – оптическая плотность раствора Б СО пиностробина;

$a$  – навеска сырья, г;

$a_0$  – навеска СО пиностробина, г;

$P$  – содержание основного вещества в СО пиностробина, %;

$W$  – влажность сырья, %.

Допускается содержание суммы флавоноидов в пересчете на пиностробин вычислять с использованием удельного показателя поглощения по формуле:

$$X = \frac{A \cdot 40 \cdot 25 \cdot 50 \cdot 100}{A_{1\text{см}}^{1\%} \cdot a \cdot 1 \cdot 1 \cdot (100 - W)} = \frac{A \cdot 5000000}{A_{1\text{см}}^{1\%} \cdot a \cdot (100 - W)}$$

где  $A$  – оптическая плотность раствора В испытываемого раствора;

$A_{1\text{см}}^{1\%}$  – удельный показатель поглощения пиностробина при длине волны 289 нм, равный 700;

$a$  – навеска сырья, г;