

Через 40 мин измеряют оптическую плотность испытуемого раствора при длине волны 410 нм в кювете с толщиной слоя 10 мм. В качестве раствора сравнения используют раствор, приготовленный в тех же условиях без добавления раствора алюминия хлорида.

Параллельно измеряют оптическую плотность раствора Б СО рутина. В качестве раствора сравнения используют раствор, приготовленный в тех же условиях без добавления раствора алюминия хлорида.

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

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

где A – оптическая плотность испытуемого раствора;
 A_0 – оптическая плотность раствора Б СО рутина;
 a – объем испытуемой 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 испытуемого раствора;
 $A_{1\text{см}}^{1\%}$ – удельный показатель поглощения комплекса рутина с алюминия хлоридом при длине волны 410 нм, равный 260;
 a – объем испытуемой настойки, мл;

Хранение. В соответствии с требованиями ОФС «Настойки гомеопатические матричные».