

2,0 мл раствора А помещают в мерную колбу вместимостью 25 мл, прибавляют 2 мл алюминия хлорида спиртового раствора 1 %, объем раствора доводят спиртом 96 % до метки и перемешивают (раствор Б).

Параллельно готовят раствор сравнения: в мерную колбу вместимостью 100 мл прибавляют 30 мл спирта 90 %, подкисленного 1,5 мл хлористоводородной кислоты концентрированной и 2 мл алюминия хлорида раствора 1 %, доводят объем раствора спиртом 96 % до метки, перемешивают. Раствор сравнения используют свежеприготовленным.

Через 30 мин измеряют оптическую плотность раствора Б на спектрофотометре при длине волны 410 нм в кювете с толщиной слоя 10 мм относительно раствора сравнения.

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

$$X = \frac{A \cdot 25 \cdot 100}{A_{1\text{см}}^{1\%} \cdot a \cdot 2}$$

где A – оптическая плотность раствора Б;

$A_{1\text{см}}^{1\%}$ – удельный показатель поглощения комплекса кверцетина с алюминия хлоридом при длине волны 410 нм равный 764,5;

a – навеска настойки, г.

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