

К сухому остатку в колбе прибавляют 5 мл натрия хлорида раствора 10 %, нагревают на кипящей водяной бане в течение 2 мин, растирая осадок стеклянной палочкой до растворения. После охлаждения раствор количественно переносят на колонку с полиамидным сорбентом. Операцию проводят два раза. Слив производят через воронку с ватным тампоном, предварительно смоченным водой.

Колонку промывают 10 мл воды, затем убирают ватный тампон и промывают колонку еще 20 мл воды. Водный элюат отбрасывают. Флавоноиды элюируют 50 мл спирта 96 % со скоростью 4 мл/мин. Когда темно-желтая зона (в УФ-свете) подойдет к нижней части сорбента, элюат собирают в мерную колбу вместимостью 50 мл. Объем извлечения доводят спиртом 96 % до метки и тщательно перемешивают.

1 мл полученного элюата переносят в мерную колбу вместимостью 50 мл, объем доводят раствором спиртом 96 % до метки и перемешивают (испытываемый раствор). Измеряют оптическую плотность испытуемого раствора на спектрофотометре при длине волны 338 нм в кювете с толщиной слоя 10 мм по сравнению с контрольным раствором.

Параллельно измеряют оптическую плотность стандартного раствора калия бихромата. В качестве раствора сравнения используют серной кислоты раствор 0,005 М.

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

$$X = \frac{A \cdot 0,2020 \cdot 50 \cdot 50 \cdot 1,03 \cdot a_0 \cdot 100 \cdot 100}{A_0 \cdot a \cdot 1 \cdot 1000 \cdot (100 - W)} = \frac{A \cdot 5,201 \cdot a_0}{A_0 \cdot a \cdot (100 - W)},$$

где A – оптическая плотность испытуемого раствора;

A<sub>0</sub> – оптическая плотность стандартного раствора калия бихромата;

a<sub>0</sub> – навеска калия бихромата, г;

a – навеска сырья, г;

0,2020 – коэффициент пересчета калия бихромата на гнафалозид А;

1,03 – поправочный коэффициент на неполное элюирование гнафалозид А с полиамидного сорбента;