

вместимостью 100 мл и доводят объем раствора 0,1 М раствором хлористоводородной кислоты до метки.

Стандартный раствор. Около 25 мг (точная навеска) стандартного образца никотиновой кислоты помещают в мерную колбу вместимостью 50 мл, растворяют в 40 мл 0,1 М раствора хлористоводородной кислоты и доводят объем раствора тем же растворителем до метки. 2,0 мл полученного раствора помещают в мерную колбу вместимостью 100 мл и доводят объем раствора 0,1 М раствором хлористоводородной кислоты до метки.

Раствор сравнения. 0,1 М раствор хлористоводородной кислоты.

Измеряют оптическую плотность испытуемого и стандартного растворов на спектрофотометре в максимуме поглощения при длине волны 261 нм в кювете с толщиной слоя 10 мм.

Содержание никотиновой кислоты $C_6H_5NO_2$ в процентах от заявленного количества (X) вычисляют по формуле:

$$X = \frac{A_1 \cdot a_0 \cdot 2 \cdot P \cdot 100 \cdot 100}{A_0 \cdot 50 \cdot 100 \cdot V \cdot 10 \cdot L} = \frac{A_1 \cdot a_0 \cdot P}{A_0 \cdot V \cdot L \cdot 2,5}$$

где A_1 – оптическая плотность испытуемого раствора;
 A_0 – оптическая плотность стандартного раствора;
 a_0 – навеска стандартного образца никотиновой кислоты, мг;
 V – объем препарата, взятый для приготовления испытуемого раствора, мл;
 P – содержание никотиновой кислоты в стандартном образце никотиновой кислоты, %;
 L – заявленное количество никотиновой кислоты в препарате, мг/мл.

Хранение. В защищенном от света месте.