**Вариант 1.**

Количественное определение раствора анальгина 50%-10мл было проведено следующим образом: к 1 мл лекарственной формы, взятой из разведения 1:10, прибавили 1 каплю раствора HCI 0,01 моль/л, 2 мл этанола,5-6 капель индикатора раствора крахмала и оттитровали раствором йода 0,1 моль/л до синего окрашивания. На титрование израсходовалось 2,84мл.

*Задание:*

1.Назовите метод количественного определения, напишите уравнение реакции метода.

2.Рассчитайте содержание анальгина и оцените качество лекарственной формы по количественному определению.

**Вариант 2.**

В аптеку поступило требование медицинской организации

Rp.: Sol. Pilocarpini hydrochloridi 1%-10ml

D.S. Глазные капли

После изготовления фармацевтом лекарственной формы был проведен количественный анализ. Содержание пилокарпина гидрохлорида определили методом алкалиметрии, сумму хлоридов определили методом аргентометрии.

*Задание:*

1.Напишите уравнение реакции, условия проведения метода аргентометрии.

2.Рассчитайте содержание натрия хлорида, если на титрования 1мл лекарственной формы раствора 0,1 моль/л Аg(NO3)израсходовано 1,59 мл, раствора 0,1 моль/л NaOH израсходовано 0,4 мл.

Тх/у = 0,005844

**Вариант 3.**

В аптеке по рецепту была изготовлена лекарственная форма

Rp.: Bendazoli 0,005

Dextrosi 0,2

M. f. pulv.

D. t. d. №10

S. По 1 порошку 2 раза в день

После изготовления лекарственной формы, был проведен количественный анализ, на титрование 0,1 порошка израсходовалось 0,52мл раствора

0,02 моль/л NaOH.

*Задание:*

1.Назовите метод количественного определения, условия проведения, напишите уравнение реакции метода

2.Рассчитайте содержание дибазола в лекарственной форме и сравните с допустимыми отклонениями.

Тх/у =0,00489

**Вариант 4.**

В аптеке были изготовлены порошки с кислотой никотиновой, провизор-аналитик провел количественный анализ по следующей методике: отвешал 0,1 г порошка, растворил в 4 мл горячей воды, прибавил 1-2 капли индикатора фенолфталеина и оттитровал раствором 0,1 моль/л NaOH до розового окрашивания.

*Задание:*

1.Назовите метод количественного определения, напишите уравнение реакции метода.

2.Рассчитайте содержание кислоты никотиновой в одном порошке, если на титрование титранта израсходовалось 0,72мл. Рсред.=0,22

Мм=123,0

**Вариант 5.**

В аптеке №323 была изготовлена лекарственная форма по рецепту.

Rp.: Papaverini 0,02

Dextrosi 0,2

M.f.pulv.

D.t.d №10

S.По 1 порошку2раза в день

После изготовления лекарственной формы, был проведен количественный анализ папаверина методом аргентометрии (метод Фаянса). На анализ взят 0,1г порошка.

*Задание:*

1.Напишите уравнение реакции метода, условия проведения (титрант, среда, индикатор, точка эквивалентности).

2.Рассчитайте ориентировочный объем титранта 0,1 моль/л AgNO3 для титрования взятой навески.

Мм =375,0