**Практическое занятие № 12.**

**Производные ненасыщенных полиокси-γ-лактонов.**

**Аминокислоты алифатического ряда**

**Итоговый контроль знаний**. Решение ситуационных задач.

**Вариант 1**

1. На анализ поступил раствор кислоты глютаминовой. Аналитик взял 1 мл лекарственной формы, прибавил индикатор\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_и оттитровал раствором 0, 1 моль/л до голубого окрашивания. Титранта израсходовалось 0,7 мл.

Назовите метод количественного определения, напишите уравнение реакции. Рассчитайте содержания кислоты глютаминовой в лекарственной форме. Объём лекарственной формы 150 мл.

Т=0,0147

2.Кислота аскорбиновая: латинское название, описание, реакции подлинности.

**Вариант 2**

1.Кислота глютаминовая: латинское название, описание, реакции подлинности.

2.На анализ поступили порошки следующего состава:

Acidi ascorbinici 0,07

Dextrosi 0,3

Провизор-аналитик для проведения количественного анализа взял 0,05 порошка, растворил в 6 мл воды, прибавил индикатор \_\_\_\_\_\_\_ и оттитровал раствором 0,1 моль/л J2. Титранта израсходовалось 1,3 мл. Напишите уравнение реакции метода.

Рассчитайте содержание кислоты аскорбиновой в одном порошке.

По результатам анализа оцените качество изготовленной лекарственной формы.

Т=0,0088

**Вариант 3**

1.:В аптеку поступил рецепт:

|  |  |
| --- | --- |
| Rp.: | Sol. Kalii iodidi 2%-10 mlAcidi ascorbinici 0,05M.D.S. По 1 капли в оба глаза |

Провизор-аналитик провел качественный анализ следующим образом:

на фильтровальную бумагу поместил 1 каплю лекарственной формы и 1 каплю раствора калия иодата , 1 каплю раствора HCI, появилось бурое пятно, обесцвечивающееся внутри.

Напишите уравнение реакции данного химического процесса.

2. Рассчитайте объем титранта раствора 0,1 моль/л NaOH, который израсходуется на титрование 2 мл раствора кислоты глютаминовой 1% - 50 мл.

T=0, 0147

Напишите уравнение реакции метода, укажите индикатор.