**Контроль исходного уровня:** Тестирование

**ВАРИАНТ 1**

**Выберите один или несколько правильных ответов**

1.МЕТОД КОЛИЧЕСТВЕННОГО ОПРЕДЕЛЕНИЯ КИСЛОТЫ АЦЕТИЛСАЛИЦИЛОВОЙ

1) алкалиметрии

2) ацидиметрии

3) аргентометрии

4) комплексонометрии

2.ЛЕКАРСТВЕННОЕ СРЕДСТВО ПРИ КИСЛОТНОМ ГИДРОЛИЗЕ ОБРАЗУЕТ ФЕНОЛ

1) фенилсалицилат

2) ацетилсалициловая кислота

3) натрия бензоат

4) натрия салицилат

3.ИНДИКАТОР МЕТОДА АЦИДИМЕТРИИ ПРИ ОПРЕДЕЛЕНИИ НАТРИЯ БЕНЗОАТА

1) метиловый оранжевый + метиленовая синь

2) фенолфталеин

3) бромтимоловый синий

4) метиловый красный+ метиленовая синь

4.ЛЕКАРСТВЕННОЕСРЕДСТВО С РАСТВОРОМ ХЛОРИДА ЖЕЛЕЗА(III) ОБРАЗУЕТ РОЗОВАТО-ЖЕЛТОВАТЫЙ ОСАДОК

1) натрия салицилат

2) натрия бензоат

3) фенилсалицилат

4) кислота ацетилсалициловая

5.ОДНОВРЕМЕННО КАРБОКСИЛЬНУЮ ГРУППУ И СЛОЖНО-ЭФИРНУЮСОДЕРЖИТ

1) фенилсалицилат

2) кислота ацетилсалициловая

3) кислота салициловая

4) кислота бензойная

6.РЕАГЕНТЫ ДЛЯ ПРОВЕДЕНИЯ РЕАКЦИИ ОБРАЗОВАНИЯ АУРИНОВОГО КРАСИТЕЛЯ

1) k.H2SO4

2)HCOH

3)k.HNO3

4) k.HCI

7.ЗЕЛЕНОЕ ОКРАШИВАНИЕ С РАСТВОРОМ МЕДИ СУЛЬФАТА ОБРАЗУЕТ

1) кислота бензойная

2) натрия салицилат

3) натрия бензоат

4) кислота ацетилсалициловая

8.ПРОДУКТЫ КИСЛОТНОГО ГИДРОЛИЗА КИСЛОТЫ АЦЕТИЛСАЛИЦИЛОВОЙ

1) фенол

2) кислота салициловая

3) кислота уксусная

4) кислота бензойная

9.ЦВЕТ ОКРАШИВАНИЯ ПРИ ВЗАИМОДЕЙСТВИИ НАТРИЯ САЛИЦИЛАТА С РАСТВОРОМ ХЛОРИДА ЖЕЛЕЗА(III)

1) зелёное

2) фиолетовое

3) розовато-желтоватое

4) синее

10.ЭФИРЫ САЛИЦИЛОВОЙ КИСЛОТЫ

1) натрия бензоат

2) кислота ацетилсалициловая

3) кислота бензойная

4) фенилсалицилат

**ВАРИАНТ 2**

**Выберите один или несколько правильных ответов**

1. СВОБОДНУЮ КАРБОКСИЛЬНУЮ ГРУППУ СОДЕРЖАТ

1) кислота ацетилсалициловая

2) фенилсалицилат

3) резорцин

4) кислота бензойная

2.ЛЕКАРСТВЕННЫЕ СРЕДСТВА,КОТОРЫЕ СОДЕРЖАТ СЛОЖНО- ЭФИРНУЮ ГРУППУ

1) натрия бензоат

2) натрия салицилат

3) кислота ацетилсалициловая

4) фенилсалицилат

3. МЕТОДОМ АЦИДИМЕТРИИ ОПРЕДЕЛЯЮТ

1) кислоту ацетилсалициловую

2) натрия салицилат

3) натрия бензоат

4) фенилсалицилат

4.ПРОДУКТЫ КИСЛОТНОГО ГИДРОЛИЗА ФЕНИЛСАЛИЦИЛАТА

1) фенол

2) кислота бензойная

3) кислота салициловая

4) натрия салицилат

5.МЕТОД АЛКАЛИМЕТРИИ ПРЯМОГО ТИТРОВАНИЯ ПРИМЕНЯЮТДЛЯ КОЛИЧЕСТВЕННОГО ОПРЕДЕЛЕНИЯ

1) кислоты бензойной

2) натрия бензоат

3) натрия салицилат

4) фенилсалицилат

ЛЕКАРСТВЕННОЕ СРЕДСТВО С РАСТВОРОМ МЕДИ СУЛФАТА ОБРАЗУЕТ ГОЛУБОЙ ОСАДОК

1) кислота ацетилсалициловая

2) кислота салициловая

3) натрия салицилат

4) натрия бензоат

**7.**ОДНОВРЕМЕННО ФЕНОЛЬНЫЙ ГИДРОКСИЛ И СЛОЖНО-ЭФИРНУЮ ГРУППУ СОДЕРЖИТ

1) кислота ацетилсалициловая

2) фенилсалицилат

3) резорцин

4) натрия бензоат

8. ИНДИКАТОР КОЛИЧЕСТВЕННОГО ОПРЕДЕЛЕНИЯ КИСЛОТЫ САЛИЦИЛОВОЙ МЕТОДОМ АЛКАЛИМЕТРИИ

1) метиловый оранжевый

2) фенолфталеин

3) бромтимоловый синий

4) метиловый красный

9.МЕТОД НЕЙТРАЛИЗАЦИИ ОБРАТНОГО ТИТРОВАНИЯ ПРИМЕНЯЮТ ДЛЯ КОЛИЧЕСТВЕННОГО ОПРЕДЕЛЕНИЯ

1) кислоты бензойной

2) натрия бензоата

3) фенилсалицилат

4) кислоты салициловой

10. ОБЩИЙ МЕТОД КОЛИЧЕСТВЕННОГО ОПРЕДЕЛЕНИЯ КИСЛОТЫ БЕНЗОЙНОЙ, САЛИЦИЛОВОЙ И АЦЕТИЛСАЛИЦИЛОВОЙ

1) ацидиметрии

2) алкалиметрии

3) нейтрализации обратное титрование

4) броматометрии

**Итоговый контроль знаний.** Решение ситуационных задач

**Вариант 1**

1. Лекарственное средство (порошок) поместили в фарфоровую чашечку, прибавили концентрированную серную кислоту и воду, перемешали и слегка нагрели, появился запах уксусной кислоты.

Напишите латинское название лекарственного средства, укажите тип реакции и напишите уравнения реакции химического процесса.

2. В аптеке был изготовлен раствор натрия бензоата 10%-100мл.

 Провизор-аналитик провел количественное определение методом рефрактометрии, показатель преломления n=1,3544.

Рассчитайте концентрацию натрия бензоата и оцените качество изготовленного концентрированного раствора.

**Вариант 2**

1. К водному раствору лекарственного средства прибавили раствор хлорида железа(III), появилось фиолетовое окрашивание.

Напишите латинское название лекарственного средства и уравнение реакции. Какими реакциями ещё можно подтвердить подлинность данного лекарственного средства?

2. При анализе порошка кислоты ацетилсалициловой по 0.5, содержание кислоты ацетилсалициловой одном порошке оказалось равно 0.47. Соответствуют ли порошки требованиям? Укажите метод количественного определения, условия проведения, напишите уравнение реакции*.*

**Вариант 3**

1. К водному раствору лекарственного средства прибавили раствор хлорида железа (III) появился осадок розовато-желтоватый.

Напишите латинское название лекарственного средства и уравнение реакции. Какими реакциями ещё можно подтвердить подлинность данного лекарственного средства.

 2*.*На анализ поступила лекарственная форма следующего состава:

Acidi salicylici 0,1

Aethanoli 70% - 10ml

Назовите метод количественного определение, титрант, индикатор. Напишите уравнение реакции метода. Рассчитайте объём ориентировочный, который израсходуется на титрование 1мл лекарственной формы.