**Практическое занятие № 15**

**Итоговое занятие по разделу:**

**Лекарственные средства органической природы.**

**Итоговый контроль знаний. Тестирование**

**Вариант 1**

1.ЦВЕТ ОКРАШИВАНИЯ ПРИ ВЗАИМОДЕЙСТВИИ КИСЛОТЫ САЛИЦИЛОВОЙ С ХЛОРИДОМ ЖЕЛЕЗА(III)

1) фиолетовый

2) синий

3) черный

4) желтый

2. ЛЕКАРСТВЕННОЕ СРЕДСТВО НЕ РАСТВОРИМОЕ В ВОДЕ

1) димедрол

2) глюкоза

3) кислота салициловая

4) кислота аскорбиновая

3.МЕТОД КОЛИЧЕСТВЕННОГО ОПРЕДЕЛЕНИЯ КИСЛОТЫ АСКОРБИНОВОЙ ОСНОВАННЫЙ НА КИСЛОТНЫХ СВОЙСТВАХ

1) алкалиметрия

2) ацидиметрия

3) йодометрия

4) йодатометрия

4.РЕАГЕНТ НА ГЛЮКОНАТ ИОН

1) H2SO4

2) FeSO4

3) FeCI3

4) (NH4)2C2O4

5.МЕТОД АРГЕНТОМЕТРИИ ФАЯНСА ПРИМЕНЯЮТ ДЛЯ КОЛИЧЕСТВЕННОГО ОПРЕДЕЛЕНИЯ

1) димедрола

2) кислоты аскорбиновой

3) кислоты салициловой

4) натрия бензоата

6.ЭКОНОМИЧНЫЙ МЕТОД КОЛИЧЕСТВЕННОГО ОПРЕДЕЛЕНИЯ РАСТВОРА ГЛЮКОЗЫ 10%

1) йодометрии

2) рефрактометрии

3) аргентометрии

4) комплексонометрии

7.ФОРМУЛА ЛЕКАРСТВЕННОГО СРЕДСТВА



1) новокаин

2) димедрол

3) анестезин

4) дикаин

8.ТИП РЕАКЦИИ ПРИ ВЗАИМОДЕЙСТВИИ РАСТВОРА ФОРМАЛЬДЕГИДА С АММИАЧНЫМ РАСТВОРОМ СЕРЕБРА НИТРАТА

1) окисление

2) осаждения

3) разложения

4) гидролиза

9.ОБЩАЯ ФУНКЦИОНАЛЬНАЯ ГРУППА КИСЛОТЫ ГЛЮТАМИНОВОЙ, БЕНЗОЙНОЙ И САЛИЦИЛОВОЙ

1) аминогруппа

2) карбоксильная

3) сложно – эфирная

4) имидная

10.ЛЕКАРСТВЕННОЕ СРЕДСТВО ПРИ ВЗАИМОДЕЙСТВИИ С КОНЦЕНТРИРОВАННОЙ СЕРНОЙ КИСЛОТОЙ ОБРАЗУЕТ СОЛЬ ОКСОНИЯ

1) спирт этиловый

2) гексаметилентетрамин

3) димедрол

4) формалин

11.ЦВЕТ ОСАДКА ПРИ НАГРЕВАНИИ РАСТВОРА ГЛЮКОЗЫ С ЖИДКОСТЬ ФЕЛИНГА

1) желтый

2) кирпично-красный

3) белый

4) грязно-фиолетовый

12.ИНДИКАТОР МЕТОДА МЕРКУРИМЕТРИИ

1) дифенилкарбазон

2) дифениламин

3) кристаллический фиолетовый

4) калия хромат

13.ОБЩАЯ РЕАКЦИЯ НА СУЛЬФАНИЛАМИДЫ

1) образования азокрасителя

2) мурексидная проба

3) образования ауринового красителя

4) гидролитического разложения

14.МЕТОД КОЛИЧЕСТВЕННОГО ОПРЕДЕЛЕНИЯ МЕТЕНАМИНА ПРИ ВНУТРИАПТЕЧНОМ КОНТРОЛЕ

1) ацидиметрии

2) алкалиметрии

3) аргентометрии

4) меркуриметрии

15.РАСТВОР НИНГИДРИНА ПРМЕНЯЮТ ДЛЯ ОПРЕДЕЛЕНИЯ ПОДЛИННОСТИ

1) кислоты глютаминовой

2) кислоты аскорбиновой

3) кислоты бензойной

4) кислоты салициловой

16.ИНДИКАТОР МЕТОДА АЦИДИМЕТРИИ ПРИ ОПРЕДЕЛЕНИИ НАТРИЯ БЕНЗОАТА

1) бромтимоловый синий

2) бромфеноловый синий

3) метиловый оранжевый + метиленовая синь

4) топеолин 00+ метиленовая синь

17.ДЛЯ СОЗДАНИЕ КИСЛОЙ СРЕДЫ В МЕТОДЕ НИТРИТОМЕТРИИ ПРИМЕНЯЮТ

1) H2SO4

2) HNO3

3) HCI

4) H3PO4

18.РЕАКТИВЫ ДЛЯ ПРОВЕДЕНИЯ РЕАКЦИИ ДИАЗОТИРОВАНИЯ И АЗОСОЧЕТАНИЯ С ФЕНОЛАМИ НА ПЕРВИЧНУЮ АРОМАТИЧЕСКУЮ АМИНОГРУППУ

1) NaNO2,HCI, щелочной раствор β-нафтола

2) NaNO3,HCI, щелочной раствор β-нафтола

3) NaNO2,HCI, щелочной раствор ᾳ-нафтола

4) NaNO3,HCI

19.МЕТОД КОЛИЧЕСТВЕННОГО ОПРЕДЕЛЕНИЯ КАЛЬЦИЯ ГЛЮКОНАТА

1) йодометрии

2) броматометрии

3) аргентометрии

4) комплексонометрии

20.ИНДИКАТОР МЕТОДА КОМПЛЕКСОНОМЕТРИИ ПРИ ОПРЕДЕЛЕНИИ КАЛЬЦИЯ ГЛЮКОНАТА

1)эриохром черный

2) эриохром тёмно-синий

3) бромфеноловый синий

4) бромтимоловый синий

**Вариант 2**

1.МЕТОД БРОМАТОМЕТРИИ ПРЯМОГО ТИТРОВАНИЯ ПРИМЕНЯЮТ ДЛЯ КОЛИЧЕСТВЕННОГО ОПРЕДЕЛЕНИЯ

1) кальция глюконата

2) сульфацила натрия

3) кислоты салициловой

4) стрептоцида

2.СРЕДАМЕТОДА КОМПЛЕКСОНОМЕТРИИ

1) сернокислая

2) азотнокислая

3) аммиачно-буферная

4) нейтральная

3.ФУНКЦИОНАЛЬНЫЕ ГРУППЫ В ПРИВЕДЕННОЙ ФОРМУЛЕ



1) спиртовый гидроксил

2) фенольный гидрокс

3) карбоксильная группа

4) альдегидная группа

4.РЕАГЕНТ НА ФЕНОЛЬНЫЙ ГИДРОКСИЛ

1) CuSO4

2) FeCI3

3) AgNO3

4) FeSO4

5.РЕАКЦИЯ ОБРАЗОВАНИЯ ЙОДОФОРМА ХАРАКТЕРНА ДЛЯ

1) формалина

2) спирта этилового

3) димедрола

4) глюкозы

6.ОБЩАЯ ФУНКЦИОНАЛЬНАЯ ГРУППА АНЕСТЕЗИНА, НОВОКАИНА, СТРЕПТОЦИДА.

1)ароматическая аминогруппа

2) карбоксильная

3) альдегидная

4) алифатическая аминогруппа.

7.ПРОДУКТЫ РЕАКЦИИ ЩЕЛОЧНОГО ГИДРОЛИЗА АНЕСТЕЗИНА

1) натриевая соль парааминобензойной кислоты и этанол

2) натриевая соль парааминобензойной кислоты и натрия хлорид

3) бензойная кислота и этанол

4) натриевая соль парааминобензойной кислоты

8.НАЛИЧИЕ СЛОЖНОЭФИРНОЙ ГРУППИРОВКИ У АНЕСТЕЗИНА И НОВОКАИНА ДОКАЗЫВАЮТ ПО РЕАКЦИИ ОБРАЗОВАНИЯ

1) азокрасителя

2) гидроксамата железа

3) соли оксония

4) ауринового красителя

9.ИНДИКАТОР МЕТОДА АЛКАЛИМЕТРИИ ПРИ ОПРЕДЕЛЕНИИ НОВОКАИНА

1) фенолфталеин

2) метиловый красный

3) тимолфталеин

4) метиловый оранжевый

10.МЕТОД КОЛИЧЕСТВЕННОГО ОПРЕДЕЛЕНИЯ НАТРИЯ ЦИТРАТА

1) ионообменной хроматографии

2) алкалиметрии

3) кислотно- основного титрование в неводных средах

4) аргентометрии

11.ИНДИКАТОР МЕТОДА АЛКАЛИМЕТРИИ ПРИ ОПРЕДЕЛЕНИИ КИСЛОТЫ ГЛЮТАМИНОВОЙ

1) фенолфталеин

2) тимолфталеин

3) бромфеноловый синий

4) бромтимоловый синий

12.МЕТОД КОЛИЧЕСТВЕННОГО ОПРЕДЕЛЕНИЯ КИСЛОТЫ АСКОРБИНОВОЙ ОСНОВАННЫЙ НА ВОССТАНОВИТЕЛЬНЫХ СВОЙСТВАХ

1) алкалиметрия

2) ацидиметрия

3) йодометрия

4) йодатометрия

13.РЕАГЕНТ НА ЦИТРАТ ИОН

1) CaCI2

2) FeSO4

3) FeCI3

4) (NH4)2C2O4

14.УРАВНЕНИЕ РЕАКЦИИ МЕТОДА



1) алкалиметрии

2) комплексонометрии

3) аргентометрии

4) меркуриметрии

15.РОЗОВАЯ ОКРАСКА КАЛИЯ ПЕРМАНГАНАТА В СЕРНОКИСЛОЙ СРЕДЕ ОБЕСВЕЧИВАЕТСЯ ПРИ ВЗАИМОДЕИСТВИИ

1) сульфацилом натрия

2) новокаином

3) дикаином

4) стрептоцидом

16.МЕТОД КОЛИЧЕСТВЕНОГО ОПРЕДЕЛЕНИЯ ГЛЮКОЗЫ

1) йодометрии прямое титрование

2) йодометрии обратное титрование

3) йодатометрии

4) броматометрии

17.ПРОДУКТЫ КИСЛОТНОГО ГИДРОЛИЗА КИСЛОТЫ АЦЕТИЛСАЛИЦИЛОВОЙ

1) кислота бензойная и уксусная

2) кислота салициловая и уксусная

3) кислота уксусная

4) натрия хлорид и кислота салициловая

19.ФОРМУЛА ЛЕКАРСТВЕННОГО СРЕДСТВА



1) новокаин

2) анестезин

3)дикаин

4) сульфацил натрия

20. РЕАКЦИЯ ОБРАЗОВАНИЯ ОСНОВАНИЙ ШИФФА С АЛЬДЕГИДАМИ ХАРАКТЕРНА ДЛЯ СОЕДИНЕНИЙ СОДЕРЖАЩИХ

1) ароматическую аминогруппу

2) карбоксильную группу

3) фенольный гидроксил

4) спиртовый гидроксил

20. ИНДИКАТОР МЕТОДА ЙОДОМЕТРИИ

1) тимоловый синий

2) бромтимоловый синий

3) крахмал

4) феноловый красный

**Индивидуальные задания**

Описать внутриаптечный контроль лекарственных форм:

1) ППК

2) органолептический контроль

3) качественные реакции

4) метод количественного определения (титрант, среда, индикатор, точка эквивалентности)

5) расчеты ДО физического и химического контроля, объема ориентировочного

**Вариант 1.**

Возьми: Раствора глюкозы 5%-30 мл

 Дай. Обозначь. По 1 чайной ложке 3 раза в день

Рассчитайте концентрацию раствора, если показатель преломления раствора равен 1,340

**Вариант 2**

Возьми: Раствора метенамина 2%-120 мл

 Дай. Обозначь. Для обработки ног

**Вариант 3**

Возьми: Димедрола 0,04

 Глюкозы 0,3

Смешай, чтобы получился порошок

Дай таких доз №10

Обозначь. По 1 порошку 2 раза в день

**Вариант 4**

Возьми: Раствора натрия гидроцитрата 4%-10 мл

 Дай. Обозначь. Для лаборатории

**Вариант 5**

Тритурация димедрола 10% - 50,0

**Вариант 6**

Возьми: Раствора кислоты глютаминовой 1% - 30 мл

 Дай. Обозначь. По 1 чайной ложке 3 раза вдень

**Вариант 7**

 Возьми: Кислоты глютаминовой 0,03

 Глюкозы 0,2

 Смешай, чтобы получился порошок

 Дай таких доз №10

 Обозначь. По 1 порошку 2 раза в день

**Вариант 8**

Возьми: Кислоты аскорбиновой 0,1

Глюкозы 0,2

Смешай, чтобы получился порошок.

Дай таких доз №10

Обозначь. По 1 порошку 2 раза в день

**Вариант 9**

Возьми: Кислоты салициловой 0,2

Спирта этилового 70% - 20 мл

Смешай. Дай. Обозначь. Протирать лицо

**Вариант 10**

Возьми: Настоя травы термопсиса из 0,6 -200 мл

Натрия бензоата 2,0

Смешай. Дай. Обозначь. По 1 столовой ложке 3 раза в день

**Вариант 11**

Возьми: Раствора сульфацетамид натрия 10%-10 мл

 Дай. Обозначь. Капли в нос

**Вариант 12**

Возьми: Раствора натрия цитрата 5%-120 мл

Дай. Обозначь. Для лаборатории