

Фармацевтическая химия и фармакогнозия (ВО) Вторая категория

1. КАКАЯ ФИЗИЧЕСКАЯ КОНСТАНТА НЕ ИСПОЛЬЗУЕТСЯ ГФ ДЛЯ ОЦЕНКИ КАЧЕСТВА ЛЕКАРСТВЕННОГО СРЕДСТВА

- а) окислительно-восстановительный потенциал
- б) температура плавления
- в) показатель удельного вращения
- г) показатель преломления

2. КАКАЯ ФУНКЦИОНАЛЬНАЯ ГРУППА ПРИДАЕТ СОЕДИНЕНИЯМ КИСЛОТНЫЕ СВОЙСТВА

- а) карбоксильная
- б) простая эфирная
- в) амино
- г) имидная

3. КАКАЯ ФУНКЦИОНАЛЬНАЯ ГРУППА ПРИДАЕТ СОЕДИНЕНИЯМ ОСНОВНЫЕ СВОЙСТВА

- а) карбоксильная
- б) простая эфирная
- в) нитро
- г) амино

4. КАКАЯ ФУНКЦИОНАЛЬНАЯ ГРУППА НЕ ПРИДАЕТ СОЕДИНЕНИЯМ ВОССТАНОВИТЕЛЬНЫХ СВОЙСТВ

- а) карбоксильная
- б) эндиольная
- в) альдегидная
- г) фенольный гидроксил

5. ПРИ ПРОВЕДЕНИИ КОНТРОЛЯ ПРИ ОТПУСКЕ ЭКСТЕМПОРАЛЬНОГО ЛЕКАРСТВЕННОГО ПРЕПАРАТА ПРОВЕРЯЕТСЯ

- а) соответствие упаковки физикохимическим свойствам лекарственных веществ
- б) общая масса или объем
- в) отсутствие механических включений

г) внешний вид

6. В ТЕЧЕНИЕ КАКОГО ПЕРИОДА ВРЕМЕНИ ХРАНЯТСЯ ПАСПОРТА ПИСЬМЕННОГО КОНТРОЛЯ СО ДНЯ ИЗГОТОВЛЕНИЯ ЛЕКАРСТВЕННЫХ ПРЕПАРАТОВ

а) двух месяцев

б) одного месяца

в) одного квартала

г) одного года

7. В ТЕЧЕНИЕ КАКОГО ПЕРИОДА ВРЕМЕНИ ХРАНЯТСЯ ЖУРНАЛЫ РЕЗУЛЬТАТОВ КОНТРОЛЯ КАЧЕСТВА ЭКСТЕМПОРАЛЬНЫХ ЛЕКАРСТВЕННЫХ ПРЕПАРАТОВ ПО ОКОНЧАНИИ КАЛЕНДАРНОГО ГОДА

а) одного года

б) двух лет

в) шести месяцев

г) двух месяцев

8. С ПОМОЩЬЮ КАКОГО РЕАКТИВА ГФ РЕКОМЕНДУЕТ ОТКРЫВАТЬ ПРИМЕСЬ НИТРАТОВ И НИТРИТОВ В ВОДЕ ОЧИЩЕННОЙ

а) с раствором калия пермангоната

б) с концентрированной серной кислотой

в) с раствором дифениламина

г) с раствором дифениламина в среде концентрированной серной кислоты

9. ПРИ ПРОВЕДЕНИИ ИСПЫТАНИЙ НА ХЛОРИДЫ В ВОДЕ ОЧИЩЕННОЙ ОДНОВРЕМЕННО МОЖЕТ БЫТЬ ОБНАРУЖЕН

а) фосфат

б) бромид

в) сульфид

г) гидрокарбонат

10. КОНЦЕНТРАЦИЯ ТИТРОВАННЫХ РАСТВОРОВ ПО ГФ ВЫРАЖАЕТСЯ В

а) молярности

б) моляльности

- в) процентном соотношении
- г) граммах на кубический сантиметр

11. ОДИН МОЛЯРНЫЙ РАСТВОР СОДЕРЖИТ

- а) один моль вещества в тысяче миллилитров растворителя
- б) один моль вещества в ста миллилитрах раствора
- в) один моль вещества в тысяче миллилитров раствора
- г) один эквивалент вещества в тысяче миллилитров раствора

12. ТИТР ТИТРАНТА ПО ОПРЕДЕЛЯЕМОМУ ВЕЩЕСТВУ ХАРАКТЕРИЗУЕТСЯ КОЛИЧЕСТВОМ ГРАММОВ ВЕЩЕСТВА

- а) соответствующих одному миллилитру титранта
- б) в одном миллилитре раствора
- в) в тысяче миллилитров раствора
- г) в ста миллилитров растворителя

13. ЦВЕТ ПЛАМЕНИ ГОРЕЛКИ ПРИ ВНЕСЕНИИ НАТРИЯ ГИДРОКАРБОНАТА СТАНОВИТСЯ

- а) фиолетовым
- б) кирпично-красным
- в) желтым
- г) карминово-красным

14. РАЦИОНАЛЬНЫЙ СПОСОБ КИСЛОТНО-ОСНОВНОГО ТИТРОВАНИЯ В ВОДНОЙ СРЕДЕ НАТРИЯ ГИДРОКАРБОНАТА

- а) прямой
- б) обратный
- в) заместительный
- г) косвенный

15. АДРЕНАЛИНА ГИДРОХЛОРИД ОПРЕДЕЛЯЮТ МЕТОДОМ

- а) фаянса с бромфеноловым синим
- б) мора
- в) фольгарда

г) фаянса с эозинатом натрия

16. ПРЯМОЕ ТИТРОВАНИЕ В ПРИСУТСТВИИ АММИАЧНОГО БУФЕРНОГО РАСТВОРА С КИСЛОТНЫМ ХРОМ ЧЕРНЫМ СПЕЦИАЛЬНЫМ ЯВЛЯЕТСЯ УСЛОВИЕМ ТИТРИМЕТРИЧЕСКОГО ОПРЕДЕЛЕНИЯ

а) цинка сульфата

б) кальция хлорида

в) магния сульфата

г) висмута нитрата основного

17. ПРЯМОЕ ТИТРОВАНИЕ В ПРИСУТСТВИИ АММИАЧНОГО БУФЕРНОГО РАСТВОРА С КИСЛОТНЫМ ХРОМ ТЕМНО-СИНИМ ЯВЛЯЕТСЯ УСЛОВИЕМ ТИТРИМЕТРИЧЕСКОГО ОПРЕДЕЛЕНИЯ

а) кальция хлорида

б) меди сульфата

в) висмута нитрата основного

г) магния сульфата

18. УСЛОВИЕ НИТРИТОМЕТРИЧЕСКОГО ОПРЕДЕЛЕНИЯ

а) скорость титрования

б) добавление органического растворителя

в) отсутствие индикатора

г) щелочная среда

19. МЕТОДОМ РАЦИОНАЛЬНОГО ОПРЕДЕЛЕНИЯ КАЛИЯ ИОДИД В ПРИСУТСТВИИ НАТРИЯ БРОМИДА ЯВЛЯЕТСЯ

а) аргентометрия по кольтгофу

б) трилонометрия

в) алкалиметрия

г) нитритометрия

20. МЕТОД РАЦИОНАЛЬНОГО ОПРЕДЕЛЕНИЯ КАЛЬЦИЯ ХЛОРИД В ПРИСУТСТВИИ КАЛИЯ БРОМИДА

а) аргентометрия по кольтгофу

б) алкалиметрия

в) трилонометрия

г) нитритометрия

21. МЕТОД РАЦИОНАЛЬНОГО ОПРЕДЕЛЕНИЯ ТИАМИНА БРОМИД В ПРИСУТСТВИИ НАТРИЯ ХЛОРИДА

а) алкалиметрия

б) аргентометрия по кольтофу

в) нитритометрия

г) трилонометрия

22. МЕТОД В СОЧЕТАНИИ С НИТРИТОМЕТРИЕЙ, ПОЗВОЛЯЮЩИЙ ОПРЕДЕЛИТЬ ДИКАИН И ЦИНКА СУЛЬФАТ РАЗДЕЛЬНО

а) трилонометрия

б) алкалиметрия

в) аргентометрия

г) нитритометрия после восстановления

23. МЕТОД В СОЧЕТАНИИ С НИТРИТОМЕТРИЕЙ, ПОЗВОЛЯЮЩИЙ ОПРЕДЕЛИТЬ НОВОКАИН И КИСЛОТУ БОРНУЮ РАЗДЕЛЬНО

а) алкалиметрия

б) аргентометрия

в) нитритометрия после восстановления

г) трилонометрия

24. МЕТОД В СОЧЕТАНИИ С НИТРИТОМЕТРИЕЙ, ПОЗВОЛЯЮЩИЙ ОПРЕДЕЛИТЬ ДИКАИН И НАТРИЯ ХЛОРИД РАЗДЕЛЬНО?

а) аргентометрия

б) алкалиметрия

в) трилонометрия

г) нитритометрия после восстановления

25. МЕТОД В СОЧЕТАНИИ С НИТРИТОМЕТРИЕЙ, ПОЗВОЛЯЮЩИЙ ОПРЕДЕЛИТЬ ИЗОНИАЗИД И НАТРИЯ ХЛОРИД РАЗДЕЛЬНО

а) аргентометрия

б) трилонометрия

в) нитритометрия после восстановления

г) алкалиметрия

26. КОНСТАНТА, ПОЗВОЛЯЮЩАЯ ОПРЕДЕЛЯТЬ КАЛЬЦИЯ ХЛОРИД И МАГНИЯ ХЛОРИД РАЗДЕЛЬНО В ЛЕКАРСТВЕННОЙ СМЕСИ

а) устойчивость комплексов

б) ионизации

в) окислительно-восстановительный потенциал

г) произведение растворимости

27. КОНСТАНТА, ПОЗВОЛЯЮЩАЯ ОПРЕДЕЛЯТЬ КИСЛОТУ АСКОРБИНОВУЮ И КАЛИЯ ИОДИД РАЗДЕЛЬНО В ЛЕКАРСТВЕННОЙ СМЕСИ

а) устойчивости комплексов

б) произведения растворимости

в) ионизации

г) окислительно-восстановительный потенциал

28. МЕТОД РЕФРАКТОМЕТРИИ ОСНОВАН НА

а) разделении смеси веществ

б) изменении величины индикаторного электрода

в) преломлении света

г) поглощении света

29. МЕТОД ПОЛЯРИМЕТРИИ ОСНОВАН НА

а) отклонении плоскости поляризации

б) поглощении света

в) разделении смеси веществ

г) преломлении света

30. МЕТОД ФОТОМЕТРИИ ОСНОВАН НА

а) преломлении света

б) отклонении плоскости поляризации

в) разделении смеси веществ

г) поглощении света

31. МЕТОД ХРОМАТОГРАФИИ ОСНОВАН НА

а) разделении смеси веществ их непрерывного распределения между подвижной и неподвижной фазой

б) изменении величины индикаторного электрода

в) отклонении плоскости поляризации

г) преломлении света

32. МЕТОД ПОТЕНЦИОМЕТРИИ ОСНОВАН НА

а) изменении величины индикаторного электрода

б) преломлении света

в) разделении смеси веществ

г) поглощении света

33. ПОКАЗАТЕЛЬ, ОПРЕДЕЛЯЮЩИЙ СПОСОБНОСТЬ ВЕЩЕСТВА ОТКЛОНЯТЬ ПЛОСКОТЬ ПОЛЯРИЗАЦИИ ПОЛЯРИЗОВАННОГО СВЕТА

а) угол вращения

б) оптическая плотность

в) показатель преломления

г) электродвижущая сила

34. ПОКАЗАТЕЛЬ, ОПРЕДЕЛЯЮЩИЙ СПОСОБНОСТЬ ВЕЩЕСТВА ПОГЛОЩАТЬ СВЕТ

а) угол вращения

б) показатель преломления

в) электродвижущая сила

г) оптическая плотность

35. ПОКАЗАТЕЛЬ, ОПРЕДЕЛЯЮЩИЙ СПОСОБНОСТЬ ВЕЩЕСТВА ИЗМЕНЯТЬ ВЕЛИЧИНУ ИНДИКАТОРНОГО ЭЛЕКТРОДА

а) электродвижущая сила

б) оптическая плотность

в) показатель преломления

г) угол вращения

36. РЕАГЕНТ, ПОЗВОЛЯЮЩИЙ ДИФФЕРЕНЦИРОВАТЬ НАТРИЯ ТИОСУЛЬФАТ, НАТРИЯ НИТРИТ И НАТРИЯ ГИДРОКАРБОНАТ

а) кислота хлористоводородная

б) раствор аммиака

в) калия перманганат

г) серебра нитрат

37. ПРИМЕСЬ ЙОДИДОВ В ПРЕПАРАТАХ КАЛИЯ БРОМИД И НАТРИЯ БРОМИД ОПРЕДЕЛЯЮТ

а) с хлоридом железа со степень валентности три

б) с нитратом серебра

в) с перманганатом калия

г) с концентрированной серной кислотой

38. РЕАКЦИЯ СРЕДЫ ПРИ ТИТРОВАНИИ ХЛОРИДОВ И БРОМИДОВ МЕТОДОМ МОРА

а) близкая к нейтральной

б) слабо кислая

в) щелочная

г) сильно - кислая

39. ОКРАСКА РАСТВОРА В ТОЧКЕ ЭКВИВАЛЕНТНОСТИ ПРИ КОМПЛЕКСОМЕТРИЧЕСКОМ ТИТРОВАНИИ ОБУСЛОВЛЕНА ОБРАЗОВАНИЕМ

а) комплекса металла с титрантом

б) комплекса металла с индикатором

в) свободного индикатора

г) комплекса металла с буферным раствором

40. ПРИ ИДЕНТИФИКАЦИИ БЕНЗОЙНОЙ КИСЛОТЫ РЕАКЦИЕЙ С ЖЕЛЕЗА ХЛОРИДОМ СО СТЕПЕНЬЮ ЭКВИВАЛЕНТНОСТИ ТРИ ЛЕКАРСТВЕННЫЙ ПРЕПАРАТ РАСТВОРЯЮТ

а) в деци нормальном растворе натрия гидроксида

- б) в воде
- в) в спирте
- г) в десяти нормальном растворе хлористоводородной кислоты

41. ГЕКСАМЕТИЛЕНТЕТРАМИН И КИСЛОТА АЦЕТИЛСАЛИЦИЛОВАЯ РЕАГИРУЮТ МЕЖДУ СОБОЙ С ОБРАЗОВАНИЕМ ОКРАШЕННОГО СОЕДИНЕНИЯ В ПРИСУТСТВИИ

- а) разбавленной хлористоводородной кислоты
- б) раствора аммиака
- в) концентрированной серной кислоты
- г) концентрированной хлористоводородной кислоты

42. ПРИ ОПРЕДЕЛЕНИИ ПРИМЕСИ ХЛОРИД ИОНОВ В НАТРИЯ ТИОСУЛЬФАТЕ НЕОБХОДИМО ПРЕДВАРИТЕЛЬНО ПРОВЕСТИ РЕАКЦИЮ

- а) с азотной кислотой
- б) с аммиаком
- в) с натрия гидроксидом
- г) с уксусной кислотой

43. ИНЪЕКЦИОННЫЕ РАСТВОРЫ АСКОРБИНОВОЙ КИСЛОТЫ СТАБИЛИЗИРУЮТ

- а) натрия гидрокарбонатом и натрия метабисульфитом
- б) натрия гидрокарбонатом и натрия хлоридом
- в) натрия хлоридом и натрия метабисульфитом
- г) натрия гидроксидом и натрия метабисульфитом

44. КОЛИЧЕСТВЕННОЕ ОПРЕДЕЛЕНИЕ ФУРАЦИЛИНА ЙОДОМЕТРИЧЕСКИМ МЕТОДОМ ОСНОВАНО НА ЕГО СПОСОБНОСТИ К

- а) окислению
- б) комплексообразованию
- в) восстановлению
- г) реакции электрофильного замещения

45. РАСТВОР НАТРИЯ ТИОСУЛЬФАТА ДЛЯ ИНЪЕКЦИЙ СТАБИЛИЗИРУЮТ С ПОМОЩЬЮ

- а) натрия метабисульфита
- б) хлористоводородной кислоты
- в) натрия гидроксида
- г) натрия гидрокарбоната

46. СПЕЦИФИЧЕСКОЙ ПРИМЕСЬЮ В КИСЛОТЕ АЦЕТИЛСАЛИЦИЛОВОЙ МОЖЕТ БЫТЬ

- а) фенол
- б) пара-аминофенол
- в) салициловая кислота
- г) пара-аминосалициловая кислота

47. ПРИ ОБНАРУЖЕНИИ ДОПУСТИМОЙ ПРИМЕСИ В ДАННОЙ КОНЦЕНТРАЦИИ ПРЕПАРАТА СРАВНЕНИЕ ПРОВОДЯТ

- а) с эталонным раствором на данную примесь
- б) с эталоном мутности
- в) с эталоном окраски
- г) с растворителем

48. МЕТОД, ПОЗВОЛЯЮЩИЙ ИСПОЛЬЗОВАТЬ ДЛЯ КОЛИЧЕСТВЕННОГО АНАЛИЗА ЛЕКАРСТВЕННЫЕ ВЕЩЕСТВА С ПЕРВИЧНОЙ АРОМАТИЧЕСКОЙ АМИНОГРУППОЙ?

- а) нитритометрии
- б) нейтрализации
- в) аргентометрии
- г) комплексонометрии

49. РЕАКЦИЯ СРЕДЫ ПРИ ТИТРОВАНИИ ГАЛОГЕНИДОВ МЕТОДОМ ФАЯНСА

- а) нейтральная
- б) сильно кислая
- в) сильно щелочая
- г) слабо кислая

50. РЕАКЦИЯ СРЕДЫ ПРИ КОЛИЧЕСТВЕННОМ ОПРЕДЕЛЕНИИ

**ПРЕПАРАТОВ, ПРОИЗВОДНЫХ ПЕРВИЧНЫХ АРОМАТИЧЕСКИХ АМИНОВ,
ДЛЯ ПОВЫШЕНИЯ ВОСПРОИЗВОДИМОСТИ РЕЗУЛЬТАТОВ**

- а) кислая
- б) нейтральная
- в) щелочная
- г) сильно щелочная

**51. В МЕТОД КОЛИЧЕСТВЕННОГО АНАЛИЗА, В КОТОРОМ ПРИМЕНЯЮТСЯ
АДСОРБЦИОННЫЕ ИНДИКАТОРЫ**

- а) комплексонометрия
- б) кислотно основной в водных средах
- в) аргентометрия
- г) кислотно-основной в неводных средах

**52. В ОТЛИЧИЕ УЛЬТРОФИОЛЕТОВОЙ СПЕКТРОФОТОМЕТРИИ ОТ
ФОТОКОЛОРИМЕТРИИ**

- а) в используемой области оптического спектра
- б) в толщине кюветы
- в) в способах расчета концентрации вещества
- г) в концентрации вещества в растворе

53. ПО ОПИСАНИЮ КАЛЬЦИЯ ХЛОРИД ПРЕДСТАВЛЯЕТ СОБОЙ

- а) белый мелкий легкий порошок, без запаха
- б) бесцветные призматические выветривающиеся кристаллы
- в) белый или белый с желтоватым оттенком аморфный порошок
- г) бесцветные кристаллы без запаха, горько-соленого вкуса, очень гигроскопичные, расплываются на воздухе

54. СОЕДИНЕНИЕ, НЕ РАСТВОРЯЮЩИЕСЯ В ВОДЕ

- а) натрия хлорида
- б) натрия тетраборат
- в) цинка оксид
- г) натрия йодид

55. МЕТОД АНАЛИЗА, ИСПОЛЬЗУЕМЫЙ ДЛЯ КОЛИЧЕСТВЕННОГО

ОПРЕДЕЛЕНИЯ НАТРИЯ ТЕТРАБОРАТА

- а) ацидиметрия в водной среде
- б) косвенная нейтрализация
- в) алкалиметрия
- г) ацидиметрия в водно-глицериновой среде

56. УГОЛ ВРАЩЕНИЯ ИЗМЕРЯЮТ С ПОМОЩЬЮ

- а) поляриметра
- б) иономера
- в) спектрофотометра
- г) рефрактометра

57. МЕТОД ПОЛЯРИМЕТРИИ МОЖЕТ БЫТЬ ИСПОЛЬЗОВАН ДЛЯ ПОДТВЕРЖДЕНИЯ ПОДЛИННОСТИ ЛЕКАРСТВЕННЫХ ВЕЩЕСТВ, СОДЕРЖАЩИХ В ХИМИЧЕСКОЙ СТРУКТУРЕ

- а) ассиметричные атомы
- б) атомы галогенов
- в) ауксохромные группы
- г) углерода хромофорные группы

58. ПРИ ОПРЕДЕЛЕНИИ ПОСТОРОННИХ ПРИМЕСЕЙ В ФАРМАЦЕВТИЧЕСКИХ СУБСТАНЦИЯХ МЕТОДОМ ХРОМАТОГРАФИИ В ТОНКОМ СЛОЕ СОРБЕНТА ЗНАЧЕНИЕ R_F ИСПОЛЬЗУЕТСЯ ДЛЯ

- а) идентификации определяемых примесей
- б) расчета удельного показателя светопоглощения определяемой примеси
- в) расчета величины удельного вращения определяемой примеси
- г) расчета количественного содержания определяемых примесей

59. ПРИМЕСЬ ХЛОРИДОВ В ФАРМАЦЕВТИЧЕСКИХ СУБСТАНЦИЯХ ОБНАРУЖИВАЮТ С ПОМОЩЬЮ РАСТВОРА

- а) бария хлорида
- б) серебра нитрата
- в) аммония оксалата
- г) калия ферроцианида

60. СЛАБОЩЕЛОЧНУЮ РЕАКЦИЮ СРЕДЫ ИМЕЕТ ВОДНЫЙ РАСТВОР

- а) натрия гидрокарбоната
- б) калия хлорида
- в) натрия хлорида
- г) кальция хлорида

61. КОЛИЧЕСТВЕННОЕ ОПРЕДЕЛЕНИЕ КАЛЬЦИЯ ХЛОРИДА ПРОВОДЯТ МЕТОДОМ

- а) комплексонометрии
- б) перманганатометрии
- в) ацидиметрии
- г) алкалиметрии

62. КОЛИЧЕСТВЕННОЕ ОПРЕДЕЛЕНИЕ РАСТВОРА ПЕРЕКИСИ ВОДРОДА ПРОВОДЯТ МЕТОДОМ

- а) перманганатометрии
- б) ацидиметрии
- в) алкалиметрии
- г) комплексонометрии

63. НЕБХОДИМЫМ УСЛОВИЕМ КОЛИЧЕСТВЕННОГО ОПРЕДЕЛЕНИЯ МАГНИЯ СУЛЬФАТА МЕТОДОМ КОМПЛЕКСОНОМЕТРИИ ЯВЛЯЕТСЯ ТИТРОВАНИЕ В ПРИСУТСТВИИ

- а) уксусной кислоты
- б) аммиачного буферного раствора
- в) серной кислоты разведенной
- г) раствора глицерина

64. ДЛЯ ПОДТВЕРЖДЕНИЯ ПОДЛИННОСТИ ЛЕКАРСТВЕННЫХ ВЕЩЕСТВ, СОДЕРЖАЩИХ В ХИМИЧЕСКОЙ СТРУКТУРЕ ФЕНОЛЬНЫЙ ГИДРОКСИЛ, МОЖНО ИСПОЛЬЗОВАТЬ РЕАКЦИЮ С

- а) раствором формальдегида в концентрированной серной кислоте
- б) нингидрином
- в) разведенной хлористоводородной кислотой

г) гидроксиламином

65. ДЛЯ ПОДТВЕРЖДЕНИЯ ПОДЛИННОСТИ ЛЕКАРСТВЕННЫХ ВЕЩЕСТВ, СОДЕРЖАЩИХ В ХИМИЧЕСКОЙ СТРУКТУРЕ АЛЬДЕГИДНУЮ ГРУППУ, МОЖНО ИСПОЛЬЗОВАТЬ РЕАКЦИЮ

а) образования серебряного зеркала

б) образования йодоформа

в) образования азокрасителя

г) образования солей

66. ДЛЯ ПОДТВЕРЖДЕНИЯ ПОДЛИННОСТИ ЛЕКАРСТВЕННЫХ ВЕЩЕСТВ, СОДЕРЖАЩИХ В ХИМИЧЕСКОЙ СТРУКТУРЕ АРОМАТИЧЕСКУЮ НИТРОГРУППУ, МОЖНО ИСПОЛЬЗОВАТЬ РЕАКЦИЮ ОБРАЗОВАНИЯ

а) азокрасителя после реакции восстановления

б) оксима

в) еребряного зеркала

г) два четыре динитрофенилгидразона

67. ПОДЛИННОСТЬ КИСЛОТЫ САЛИЦИЛОВОЙ, КАЛЬЦИЯ ГЛЮКОНАТА И КИСЛОТЫ БЕНЗОЙНОЙ МОЖНО ПРОВЕСТИ С РАСТВОРОМ

а) железа хлорида со степенью валентности три

б) меди сульфата

в) калия гидроксида в среде диметилформамида

г) серебра нитрата

68. С РАСТВОРОМ НИТРАТА СЕРЕБРА ОБРАЗУЕТ ЖЕЛТЫЙ ОСАДОК, РАСТВОРИМЫЙ В РАЗВЕДЕННОЙ АЗОТНОЙ КИСЛОТЕ

а) иамина бромид

б) промедол

в) кодеина фосфат

г) апаверина гидрохлорид

69. ЗЕЛЕНОВАТО-ЖЕЛТУЮ ОКРАСКУ С ЗЕЛеной ФЛУОРЕСЦЕНЦИЕЙ ИМЕЕТ ВОДНЫЙ РАСТВОР ЛЕКАРСТВЕННОГО ВЕЩЕСТВА

а) рибофлавина

- б) нозепама
- в) этилморфина гидрохлорида
- г) аминазина

70. ПРИ УВЕЛИЧЕНИИ КОНЦЕНТРАЦИИ РАСТВОРА В СТО РАЗ И ПРИ УМЕНЬШЕНИИ ТОЛЩИНЫ КЮВЕТЫ В ДЕСЯТЬ РАЗ ПРИ НЕИЗМЕНЕННОЙ ДЛИНЕ СВЕТОВОЙ ВОЛНЫ ОПТИЧЕСКАЯ ПЛОТНОСТЬ РАСТВОРА

- а) увеличивается в десять раз
- б) не изменится
- в) уменьшится в десять раз
- г) уменьшится в сто раз

71. ПРИ ТИТРОВАНИИ РАСТВОРА СОЛЯНОЙ КИСЛОТЫ РАСТВОРОМ НАТРИЯ ГИДРОКСИДА РЕАКЦИЯ СРЕДЫ В ТОЧКЕ ЭКВИВАЛЕНТНОСТИ БУДЕТ

- а) нейтральная
- б) сильнокислая
- в) сильнощелочная
- г) слабокислая

72. ПРИ ТИТРОВАНИИ НАТРИЯ КАРБОНАТА КИСЛОТНО ОСНОВНЫМ МЕТОДОМ ПРИМЕНЯЮТ ТИТРАНТ

- а) кислоту хлороводородную
- б) калия гидроксид
- в) кислоту уксусную
- г) бария хлорид

73. ГАЗОЖИДКОСТНАЯ ХРОМАТОГРАФИЯ ПО МЕХАНИЗМУ РАЗДЕЛЕНИЯ ВЕЩЕСТВ ЯВЛЯЕТСЯ

- а) адсорбционной
- б) ситовой
- в) распределительной
- г) осадочной

74. С ЭКВИМОЛЯРНЫМ КОЛИЧЕСТВОМ НАТРИЯ ГИДРОКСИДА В МОЛЕКУЛЕ

ПАРААМИНОСАЛИЦИЛОВОЙ КИСЛОТЫ ВЗАМОДЕЙСТВУЕТ

- а) карбосильная группа
- б) аминогруппа
- в) бензольное кольцо
- г) фенольный гидроксил

75. ДЛЯ КАЧЕСТВЕННОГО ОБНАРУЖЕНИЯ ГЛЮКОЗЫ В РАСТВОРАХ МОЖНО ИСПОЛЬЗОВАТЬ РЕАКЦИЮ

- а) восстановления борогидридом натрия
- б) окисления азотной кислотой
- в) с реактивом фелинга
- г) со спиртами в присутствии кислотного катализатора

76. ДЛЯ ПОДТВЕРЖДЕНИЯ ПОДЛИННОСТИ ФОРМАЛЬДЕГИДА, ГЛЮКОЗЫ И КИСЛОТЫ АСКОРБИНОВОЙ, ОБЛАДАЮЩИХ ВОССТАНОВИТЕЛЬНЫМИ СВОЙСТВАМИ, ИСПОЛЬЗУЮТ

- а) реактив фелинга
- б) пикриновую кислоту
- в) реактив драгендорфа
- г) салициловую кислоту

77. ПРЕПАРАТ, КОТОРЫЙ НЕ ДАЕТ ПОЛОЖИТЕЛЬНУЮ РЕАКЦИЮ ОБРАЗОВАНИЯ СОЛЕЙ С МЕДИ СУЛЬФАТОМ

- а) норсульфазол
- б) норсульфазол-натрия
- в) стрептоцид
- г) сульфацил-натрия

78. ПРОТОФИЛЬНЫМ РАСТВОРИТЕЛЕМ ЯВЛЯЕТСЯ

- а) диметилформамид
- б) метанол
- в) хлоруксусная кислота
- г) сульфарилхлорид

79. РАССТОЯНИЕ ОТ ОТОПИТЕЛЬНЫХ ПРИБОРОВ ПРИ РАЗМЕЩЕНИИ

**ГИГРОМЕТРОВ И ТЕРМОМЕТРОВ ДЛЯ КОНТРОЛЯ ТЕМПЕРАТУРЫ И
ВЛАЖНОСТИ В ПОМЕЩЕНИИ ХРАНЕНИЯ ЛЕКАРСТВЕННЫХ СРЕДСТВ**

- а) три метра
- б) один метр
- в) два метра
- г) полтора метра

**80. ПО ТИПУ ОБРАЗОВАНИЯ ЭМУЛЬСИОННОЙ СИСТЕМЫ В СОСТАВ МАЗИ
НА ВАЗЕЛИН-ЛАНОЛИНОВОЙ ОСНОВЕ ВВОДЯТ**

- а) тальк
- б) новокаин
- в) ксероформ
- г) цинка оксид

**81. ФИЗИКО-ХИМИЧЕСКИЕ СВОЙСТВА ВЕЩЕСТВА НА ХАРАКТЕР
ТЕХНОЛОГИЧЕСКОГО ПРОЦЕССА**

- а) влияют
- б) практически не влияют
- в) влияют в незначительной степени
- г) не влияют

**82. ЕСЛИ ОСНОВА В РЕЦЕПТЕ НЕ УКАЗАНА, ДЛЯ ИЗГОТОВЛЕНИЯ ГЛАЗНЫХ
МАЗЕЙ ПРИМЕНЯЮТ**

- а) сплав ланолина безводного с вазелином в соотношении один к девяти
- б) вазелин
- в) сплав вазелина и ланолина в соотношении один к двум
- г) сплав вазелина с ланолином безводным в соотношении шесть к четырем

**83. ОСНОВА, СОДЕРЖАЩАЯ ЛАНОЛИН ВОДНЫЙ, МАСЛО ПОДСОЛНЕЧНОЕ
И ВАЗЕЛИН ОТНОСИТСЯ К ГРУППЕ**

- а) дифильных эмульсионных
- б) гидрофильных
- в) липофильных
- г) интетических комбинированных

84. ЕСЛИ В РЕЦЕПТЕ УКАЗАН ЛАНОЛИН, ТО ИСПОЛЬЗУЮТ ДЛЯ ПРИГОТОВЛЕНИЯ МАЗИ ЛАНОЛИН

- а) одержащий двадцать пять процентов воды
- б) безводный
- в) содержащий двадцать процентов воды
- г) содержащий тридцать процентов воды

85. ДЛЯ ИЗГОТОВЛЕНИЯ РАСТВОРОВ ДЛЯ ИНЪЕКЦИЙ ИСПОЛЬЗУЮТ РАСТВОРИТЕЛЬ

- а) спирт этиловый
- б) глицерин
- в) бензиловый спирт
- г) полиэтиленгликоль четыреста

86. КОЛИЧЕСТВЕННОЕ ОПРЕДЕЛЕНИЕ КАЛЬЦИЯ ХЛОРИДА ПРОВОДЯТ МЕТОДОМ

- а) перманганатометрии
- б) ацидиметрии
- в) комплексонометрии
- г) алкалиметрии

87. РЕАКЦИЯ, ПОДТВЕРЖДАЮЩАЯ НАЛИЧИЕ В СТРУКТУРЕ ЛЕКАРСТВЕННОГО ВЕЩЕСТВА АЛЬДЕГИДНОЙ ГРУППЫ

- а) серебряного зеркала
- б) образования озокрасителя
- в) солеобразования
- г) нейтрализация

88. Кислотные свойства кислоты аскорбиновой обусловлены наличием в структуре

- а) фенольных гидроксидов
- б) одного енольного гидроксидила
- в) двух енольных гидроксидов
- г) лактонного кольца снований шиффа

89. При количественном определении метионина йодометрическим методом

образуется

- а) сероводород
- б) дисульфид метионина
- в) сульфоксид метионина
- г) четыре сульфат метионина

90. При добавлении к раствору лекарственного вещества раствора хлорамина в присутствии кислоты хлороводородной и хлороформа (при взбалтывании) хлороформный слой окрашивается в желто-бурый цвет

- а) калия йодида
- б) натрия хлорида
- в) натрия фторида
- г) натрия бромида

91. При количественном определении парацетамола методом нитритометрии необходима стадия предварительного кислотного гидролиза потому, что

- а) в химическую структуру парацетамола входит простая эфирная группа
- б) в химическую структуру парацетамола входит сложная эфирная группа
- в) кислотный гидролиз проводят для деблокирования первичной аминогруппы
- г) при нитритометрическом количественном определении парацетамола предварительный кислотный гидролиз не проводят

92. Хлорид-ионы обнаруживают

- а) раствором серебра нитрата водным
- б) раствором серебра нитрата в присутствии аммиака
- в) раствором серебра нитрата в присутствии кислоты азотной
- г) раствором серебра нитрата в присутствии кислоты серной

93. Один из перечисленных ионов дает белый осадок с раствором бария хлорида в присутствии кислоты хлороводородной

- а) нитрат
- б) сульфат
- в) фосфат
- г) сульфид

94. Синее окрашивание раствора в присутствии аммиака дает

- а) ион серебра
- б) ион цинка
- в) ион железа
- г) ион меди

95. Розовая окраска калия перманганата исчезает

- а) в присутствии кислоты азотной
- б) в присутствии кислоты серной
- в) в присутствии натрия сульфата и кислоты серной
- г) в присутствии натрия нитрита и кислоты серной

96. Из перечисленных лекарственных веществ проявляют как окислительные, так и восстановительные свойства

- а) калия перманганат
- б) водорода пероксид
- в) натрия нитрит
- г) калия йодид

97. Ион аммония можно обнаружить

- а) раствором бария хлорида
- б) реактивом несслера
- в) раствором калия йодида
- г) раствором калия перманганата

98. Кислую реакцию среды имеет раствор

- а) натрия гидрокарбоната
- б) кальция хлорида
- в) цинка сульфата
- г) натрия хлорида

99. Одно из лекарственных веществ темнеет при действии восстановителей

- а) калия иодид

- б) серебра нитрат
- в) натрия бромид
- г) фенол

100. Одно из лекарственных веществ при хранении розовеет вследствие окисления

- а) резорцин
- б) натрия хлорид
- в) серебра нитрат
- г) бария сульфат для рентгеноскопии

101. Внешний вид резорцина изменился при хранении вследствие окисления. Метод для определения допустимого предела изменения данного лекарственного вещества

- а) определение рН
- б) определение степени мутности
- в) определение окраски
- г) определение золы

102. Одним из перечисленных реактивов можно определить примесь йодидов в ЛС калия бромид, основываясь на различной способности этих двух веществ к окислению

- а) калия перманганатом
- б) железа три хлоридом
- в) раствором йода
- г) серебра нитратом

103. Одно из перечисленных лекарственных веществ при хранении изменяет внешний вид вследствие потери кристаллизационной воды

- а) кальция хлорид
- б) меди сульфат
- в) натрия йодид
- г) калия хлорид

104. Окрашенным лекарственным веществом является

- а) йод

- б) калия хлорид
- в) натрия хлорид
- г) натрия йодид

105. При добавлении к раствору лекарственного вещества кислоты азотной разведенной и раствора серебра нитрата образуется белый творожистый осадок, растворимый в растворе аммиака

- а) натрия йодида
- б) калия йодида
- в) натрия хлорида
- г) раствора йода спиртового

106. При добавлении растворов кислоты виннокаменной и натрия ацетата к раствору какого лекарственного вещества постепенно выпадает белый кристаллический осадок, растворимый в разведенных минеральных кислотах и щелочах

- а) калия хлорида
- б) натрия фторида
- в) кислоты хлористоводородной разведенной
- г) натрия бромида

107. От прибавления к подкисленному раствору калия бромида нескольких капель раствора железа хлорида и раствора крахмала появляется синее окрашивание. Это свидетельствует о наличии в лекарственном средстве примеси

- а) сульфатов
- б) йодидов
- в) броматов
- г) хлоридов

108. От прибавления к раствору натрия бромида кислоты серной концентрированной раствор окрашивается в желтый цвет. Это свидетельствует о наличии примеси

- а) броматов
- б) йодидов
- в) сульфатов

г) лоридов

109. От прибавления к раствору калия хлорида кислоты серной разведенной наблюдается помутнение. Это свидетельствует о наличии в ЛС следующей примеси

а) солей бария

б) солей железа

в) солей аммония

г) хлоридов

110. К раствору ЛС прибавляют раствор йодида калия и титруют раствором натрия тиосульфата до обесцвечивания без индикатора. Это метод количественного определения

а) раствора йода спиртового

б) кислоты хлористоводородной разведенной

в) натрия хлорида

г) натрия бромида

111. К раствору лекарственного вещества добавляют уксусный ангидрид, кипятят, охлаждают и титруют кислотой хлорной. Это метод количественного определения

а) натрия хлорида

б) натрия фторида

в) натрия бромида

г) натрия йодида

112. Необходимым условием титрования лекарственных веществ группы хлоридов и бромидов методом Мора является

а) кислая реакция среды

б) щелочная реакция среды

в) присутствие кислоты азотной

г) реакция среды близкая к нейтральной

113. Щелочную реакцию среды водного раствора имеют

а) натрия хлорид

б) магния сульфат

в) натрия тетраборат

г) натрия гидрокарбонат

114. Выделение пузырьков газа наблюдают при добавлении кислоты хлороводородной к

а) лития карбонату

б) магния сульфату

в) натрия тетраборату

г) раствору водорода пероксида

115. Количество примеси карбонатов в натрия гидрокарбонате устанавливают

а) титрованием кислотой

б) по реакции с насыщенным раствором магния сульфата

в) по окраске фенолфталеина

г) прокаливанием

116. Количественное определение натрия гидрокарбоната проводят методом

а) алкалиметрии

б) ацидиметрии (прямое титрование)

в) ацидиметрии (обратное титрование)

г) комплексонометрии

117. Количественное определение ацидиметрическим методом (обратное титрование) проводят для

а) натрия тетрабората

б) натрия гидрокарбоната

в) лития карбоната

г) натрия нитрита

118. Завышенный результат количественного определения вследствие неправильного хранения может быть у

а) кальция хлорида

б) натрия тетрабората

в) магния сульфата

г) кислоты борной

119. При количественном определении кислоты борной для усиления кислотных свойств добавляют

- а) глицерин
- б) спирт этиловый
- в) раствор аммиака
- г) хлороформ

120. С раствором аммиака комплекс синего цвета образует лекарственное вещество

- а) серебра нитрат
- б) цинка сульфат
- в) висмута нитрат основной
- г) меди сульфат