

Федеральное государственное бюджетное образовательное
учреждение высшего образования
**«Рязанский государственный медицинский университет
имени академика И.П. Павлова»**
Министерства здравоохранения Российской Федерации
(ФГБОУ ВО РязГМУ Минздрава России)

**СБОРНИК
ТЕСТОВЫХ ЗАДАНИЙ
ГОСУДАРСТВЕННОЙ ИТОГОВОЙ
АТТЕСТАЦИИ
ПО СПЕЦИАЛЬНОСТИ
33.05.01 Фармация**

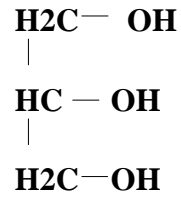
по дисциплине «Фармацевтическая химия»

Учебно-методическое пособие

Рекомендовано Учебно-методическим Советом
ФГБОУ ВО РязГМУ Минздрава России
«24 » ноября 2016 г., протокол № 3

Рязань, 2016

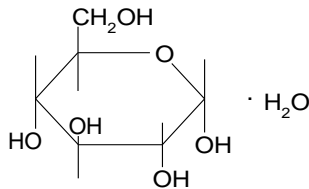
1. ЛЕКАРСТВЕННОЕ СРЕДСТВО, ВЫРАЖЕННОЕ ФОРМУЛОЙ



ПО ХИМИЧЕСКОЙ КЛАССИФИКАЦИИ ОТНОСИТСЯ К

- А) спиртам
- Б) альдегидам
- В) фенолам
- Г) углеводам

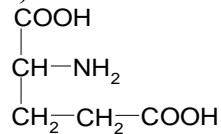
2. ЛЕКАРСТВЕННОЕ СРЕДСТВО, ВЫРАЖЕННОЕ ФОРМУЛОЙ



ПО ХИМИЧЕСКОЙ КЛАССИФИКАЦИИ ОТНОСИТСЯ К

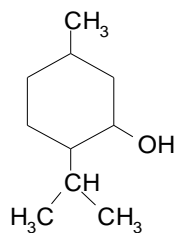
- А) углеводам
- Б) фенолам
- В) терпенам
- Г) ароматическим кислотам

3. ЛЕКАРСТВЕННОЕ СРЕДСТВО, ВЫРАЖЕННОЕ ФОРМУЛОЙ

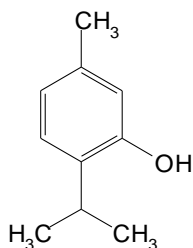


ПО ХИМИЧЕСКОЙ КЛАССИФИКАЦИИ ОТНОСИТСЯ К ПРОИЗВОДНЫМ

- А) аминокислот
- Б) аминспиртов
- В) терпенов
- Г) углеводов

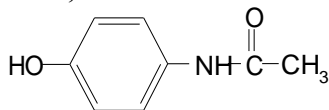
4. ЛЕКАРСТВЕННОЕ СРЕДСТВО, ВЫРАЖЕННОЕ ФОРМУЛОЙ**ПО ХИМИЧЕСКОЙ КЛАССИФИКАЦИИ ОТНОСИТСЯ К ПРОИЗВОДНЫМ**

- А) терпенов
- Б) фенолов
- В) углеводов
- Г) альдегидов

5. ЛЕКАРСТВЕННОЕ СРЕДСТВО, ВЫРАЖЕННОЕ ФОРМУЛОЙ**ПО ХИМИЧЕСКОЙ КЛАССИФИКАЦИИ ОТНОСИТСЯ К**

- А) фенолам
- Б) углеводам
- В) спиртам
- Г) терпенам

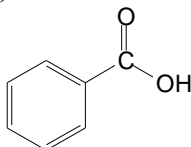
6. ЛЕКАРСТВЕННОЕ СРЕДСТВО, ВЫРАЖЕННОЕ ФОРМУЛОЙ



ПО ХИМИЧЕСКОЙ КЛАССИФИКАЦИИ ОТНОСИТСЯ К ПРОИЗВОДНЫМ

- А) пара-аминофенола
- Б) спиртов
- В) мета-аминофенола
- Г) пара-аминобензойной кислоты

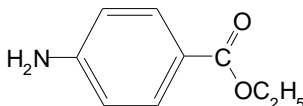
7. ЛЕКАРСТВЕННОЕ СРЕДСТВО, ВЫРАЖЕННОЕ ФОРМУЛОЙ



ПО ХИМИЧЕСКОЙ КЛАССИФИКАЦИИ ОТНОСИТСЯ К

- А) ароматическим кислотам
- Б) терпенам
- В) фенолам
- Г) углеводам

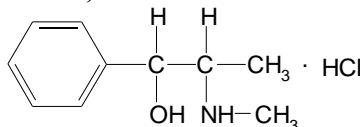
8. ЛЕКАРСТВЕННОЕ СРЕДСТВО, ВЫРАЖЕННОЕ ФОРМУЛОЙ



ПО ХИМИЧЕСКОЙ КЛАССИФИКАЦИИ ОТНОСИТСЯ К ПРОИЗВОДНЫМ

- А) пара-аминобензойной кислоты
- Б) пара-аминофенола
- В) пара-аминосалициловой кислоты
- Г) мета-аминофенола

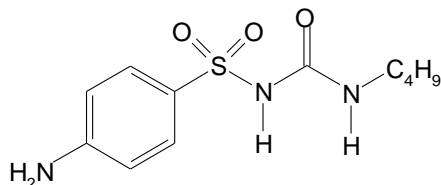
9. ЛЕКАРСТВЕННОЕ СРЕДСТВО, ВЫРАЖЕННОЕ ФОРМУЛОЙ



ПО ХИМИЧЕСКОЙ КЛАССИФИКАЦИИ ОТНОСИТСЯ К

- А) арилалкиламинам
- Б) аминокислотам
- В) фенолам
- Г) ароматическим кислотам

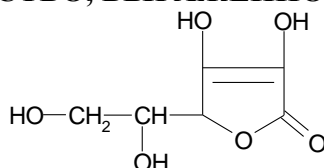
10. ЛЕКАРСТВЕННОЕ СРЕДСТВО, ВЫРАЖЕННОЕ ФОРМУЛОЙ



ПО ХИМИЧЕСКОЙ КЛАССИФИКАЦИИ ОТНОСИТСЯ К ПРОИЗВОДНЫМ

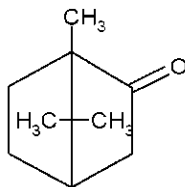
- А) бензолсульфонилмочевины
- Б) пара-аминосалициловой кислоты
- В) пара-аминофенола
- Г) амида пара-аминобензойной кислоты

11. ЛЕКАРСТВЕННОЕ СРЕДСТВО, ВЫРАЖЕННОЕ ФОРМУЛОЙ



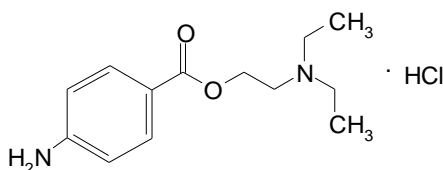
- А) аскорбиновая кислота
- Б) глутаминовая кислота
- В) салициловая кислота
- Г) ацетилсалициловая кислота

12. ЛЕКАРСТВЕННОЕ СРЕДСТВО, ВЫРАЖЕННОЕ ФОРМУЛОЙ



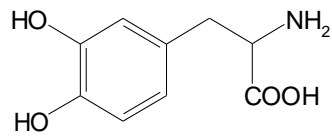
- А) камфора
- Б) салициловая кислота
- В) аскорбиновая кислота
- Г) ментол

13. ЛЕКАРСТВЕННОЕ СРЕДСТВО, ВЫРАЖЕННОЕ ФОРМУЛОЙ



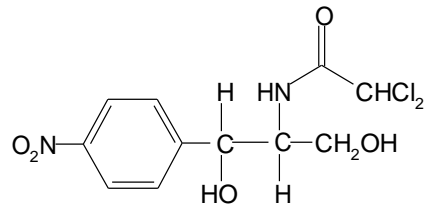
- А) прокаин (новокаин)
- Б) лидокаин
- В) эфедрин
- Г) пропранолол (анаприлин)

14. ЛЕКАРСТВЕННОЕ СРЕДСТВО, ВЫРАЖЕННОЕ ФОРМУЛОЙ



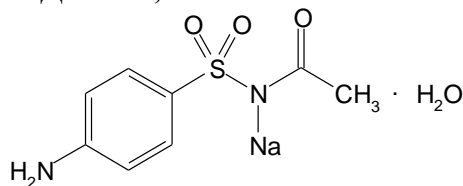
- А) леводопа
- Б) парацетамол
- В) глюкозамин
- Г) бензокаин (анестезин)

15. ЛЕКАРСТВЕННОЕ СРЕДСТВО, ВЫРАЖЕННОЕ ФОРМУЛОЙ



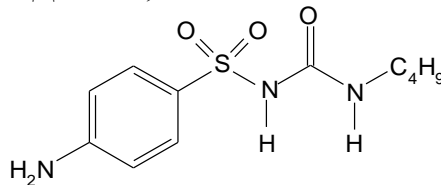
- А) хлорамфеникол (левомицетин)
- Б) бензокаин (анестезин)
- В) парацетамол
- Г) эфедрин

16. ЛЕКАРСТВЕННОЕ СРЕДСТВО, ВЫРАЖЕННОЕ ФОРМУЛОЙ



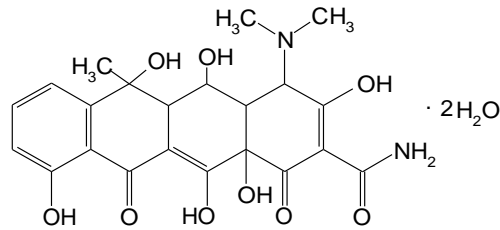
- А) сульфацетамид натрия (сульфацил-натрий)
- Б) диклофенак-натрий (ортофен)
- В) вальпроат натрия
- Г) викасол (менадиона натрия бисульфита)

17. ЛЕКАРСТВЕННОЕ СРЕДСТВО, ВЫРАЖЕННОЕ ФОРМУЛОЙ



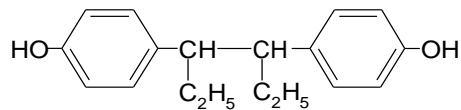
- А) карбутаид (букарбан)
- Б) метионин
- В) сульфален
- Г) сульфокамфорная кислота

18. ЛЕКАРСТВЕННОЕ СРЕДСТВО, ВЫРАЖЕННОЕ ФОРМУЛОЙ



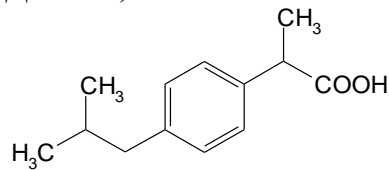
- А) окситетрациклин
- Б) ибупрофен
- В) глибенкламид
- Г) ретинол

19. ЛЕКАРСТВЕННОЕ СРЕДСТВО, ВЫРАЖЕННОЕ ФОРМУЛОЙ



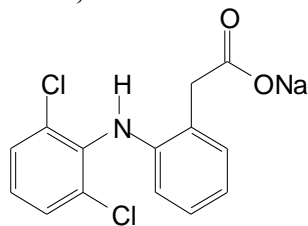
- А) гексэстрол (синэстрол)
- Б) ибупрофен
- В) парацетамол
- Г) глибенкламид

20. ЛЕКАРСТВЕННОЕ СРЕДСТВО, ВЫРАЖЕННОЕ ФОРМУЛОЙ



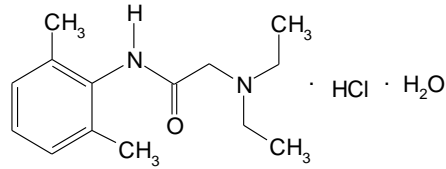
- А) ибупрофен
- Б) ацетилсалициловая кислота
- В) амидотризоевая кислота
- Г) фенотерол

21. ЛЕКАРСТВЕННОЕ СРЕДСТВО, ВЫРАЖЕННОЕ ФОРМУЛОЙ



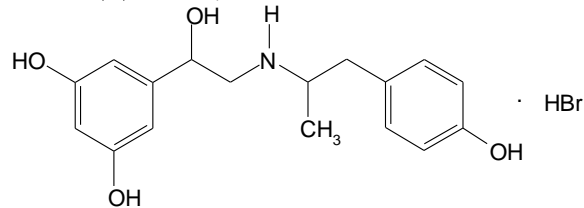
- А) диклофенак-натрий (ортофен)
- Б) сульфациламид натрий (сульфацил-натрий)
- В) вальпроат натрия
- Г) натрия пара-аминосалицилат

22. ЛЕКАРСТВЕННОЕ СРЕДСТВО, ВЫРАЖЕННОЕ ФОРМУЛОЙ



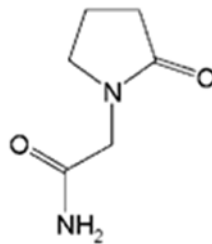
- А) лидокаин
- Б) прокаин (новокаин)
- В) глибенкламид
- Г) эфедрин

23. ЛЕКАРСТВЕННОЕ СРЕДСТВО, ВЫРАЖЕННОЕ ФОРМУЛОЙ



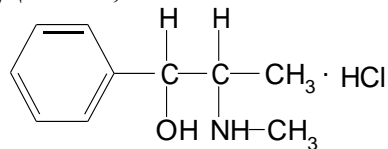
- А) фенотерол
- Б) фуросемид
- В) левотироксин (тироксин)
- Г) гликлазид (предиан)

24. ЛЕКАРСТВЕННОЕ СРЕДСТВО, ВЫРАЖЕННОЕ ФОРМУЛОЙ



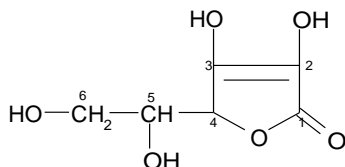
- А) пирацетам
- Б) аминалон
- В) парацетамол
- Г) аскорбиновая кислота

25. ЛЕКАРСТВЕННОЕ СРЕДСТВО, ВЫРАЖЕННОЕ ФОРМУЛОЙ



- А) эфедрина гидрохлорид
- Б) новокаина гидрохлорид
- В) бендазола гидрохлорид
- Г) адреналина гидрохлорид

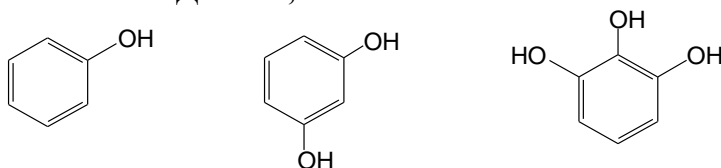
26. КИСЛОТНЫЕ СВОЙСТВА ЛЕКАРСТВЕННОГО ВЕЩЕСТВА



ОБУСЛОВЛЕНА НАЛИЧИЕМ В СТРУКТУРЕ

- А) енольных гидроксильных групп в 2 и 3 положениях
- Б) карбоксильной группы
- В) спиртовых гидроксильных групп в 5 и 6 положениях
- Г) лактонного кольца

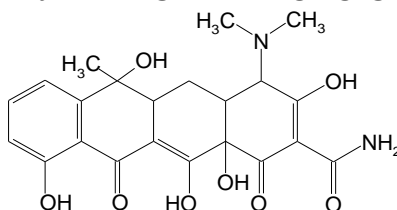
27. ЛЕКАРСТВЕННЫЕ СРЕДСТВА, ВЫРАЖЕННЫЕ ФОРМУЛАМИ



ПРОЯВЛЯЮТ КИСЛОТНО-ОСНОВНЫЕ СВОЙСТВА

- А) слабые кислотные
- Б) сильные основные
- В) слабые основные
- Г) амфотерные

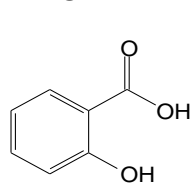
28. ОСНОВНЫЕ СВОЙСТВА ЛЕКАРСТВЕННОГО СРЕДСТВА



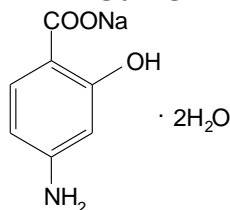
ОБУСЛОВЛЕНА НАЛИЧИЕМ В СТРУКТУРЕ

- А) диметиламиногруппы
- Б) спиртового гидроксильного
- В) енольного гидроксильного
- Г) фенольного гидроксильного

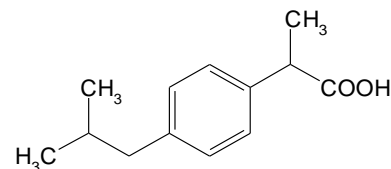
29. АМФОТЕРНЫЕ СВОЙСТВА ПРИСУТСТВУЮТ



А



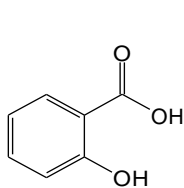
Б



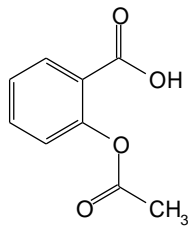
В

- А) только у лекарственного средства Б
- Б) у лекарственных средств А и Б
- В) только у лекарственного средства В
- Г) у лекарственных средств А и В

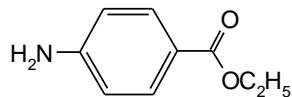
30. ОСНОВНЫМИ СВОЙСТВАМИ ОБЛАДАЕТ



А



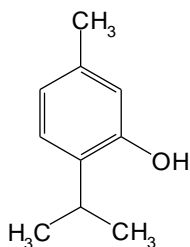
Б



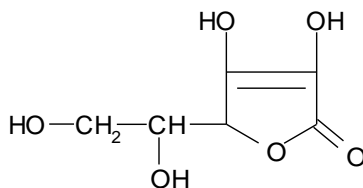
В

- А) только лекарственное средство В
 Б) лекарственные средства В и Б
 В) только лекарственное средство А
 Г) лекарственные средства А и Б

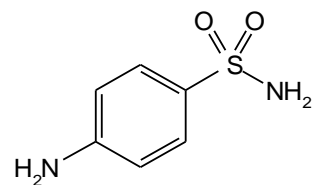
31. АМФОТЕРНЫМИ СВОЙСТВАМИ ОБЛАДАЕТ



А



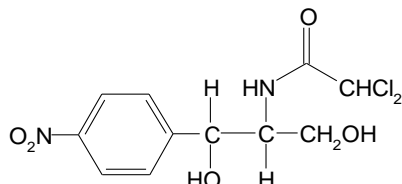
Б



В

- А) только лекарственное средство В
 Б) лекарственные средства Б и В
 В) только лекарственное средство А
 Г) лекарственные средства Б и А

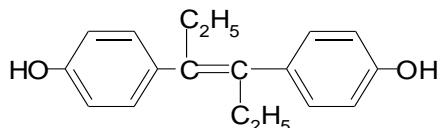
32. ТРЕО- И ЭРИТРО-СТЕРЕОИЗОМЕРИЯ ЛЕКАРСТВЕННОГО СРЕДСТВА



СВЯЗАНА С НАЛИЧИЕМ В СТРУКТУРЕ

- А) двух асимметрических атомов углерода
 Б) двух спиртовых гидроксидов
 В) вторичного спиртового гидроксидов
 Г) нитрогруппы

33. ЦИС- И ТРАНС-ИЗОМЕРИЯ ЛЕКАРСТВЕННОГО СРЕДСТВА



СВЯЗАНА С НАЛИЧИЕМ В СТРУКТУРЕ

- А) двойной связи
 Б) двух асимметрических атомов углерода
 В) двух фенольных гидроксидов
 Г) цепи из шести углеродных атомов

34. ПУТЕМ ОМЫЛЕНИЯ ЖИРОВ ПОЛУЧАЮТ

- А) глицерол
- Б) этанол
- В) галотан
- Г) формальдегид

35. ИЗ СЫРЬЯ, СОДЕРЖАЩЕГО САХАР ИЛИ КРАХМАЛ, ПУТЕМ БРОЖЕНИЯ ПОЛУЧАЮТ

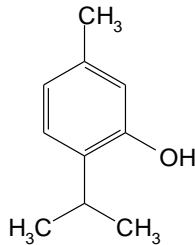
- А) этанол
- Б) глицерол
- В) галотан
- Г) формальдегид

36. ДЛЯ ПОЛУЧЕНИЯ НАТРИЯ ЦИТРАТА НЕЙТРАЛИЗУЮТ (ДО СЛАБОЩЕЛОЧНОЙ РЕАКЦИИ) РАСТВОР

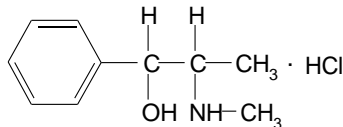
- А) лимонной кислоты
- Б) молочной кислоты
- В) щавелевой кислоты
- Г) уксусной кислоты

37. ПУТЕМ ГИДРОЛИЗА КРАХМАЛА В ПРИСУТСТВИИ МИНЕРАЛЬНЫХ КИСЛОТ ПОЛУЧАЮТ

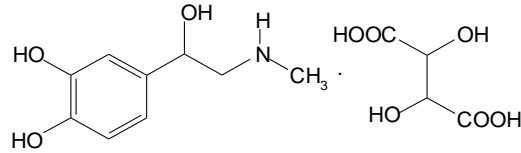
- А) глюкозу
- Б) лактозу
- В) сахарозу
- Г) глицерол

38. ПРИРОДНЫЙ ИСТОЧНИК ПОЛУЧЕНИЯ ЛЕКАРСТВЕННОГО СРЕДСТВА

- А) эфирное масло чабреца
- Б) мятное масло
- В) щитовидные железы убойного скота
- Г) надпочечники крупного рогатого скота

39. ПРИРОДНЫЙ ИСТОЧНИК ПОЛУЧЕНИЯ ЛЕКАРСТВЕННОГО СРЕДСТВА

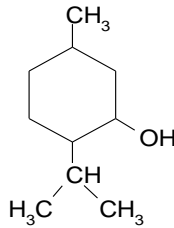
- А) различные виды эфедры, семейства эфедровых
- Б) листья люцерны, шпината, цветной капусты
- В) надпочечники крупного рогатого скота
- Г) трава крестовника плосколистного

40. ПРИРОДНЫЙ ИСТОЧНИК ПОЛУЧЕНИЯ ЛЕКАРСТВЕННОГО СРЕДСТВА

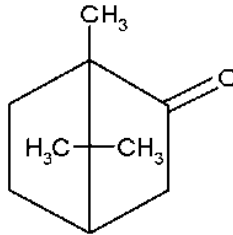
- А) надпочечники крупного рогатого скота
- Б) различные виды эфедры, семейства эфедровых
- В) печень рыб
- Г) щитовидные железы убойного скота

41. ЛЕКАРСТВЕННЫЙ ПРЕПАРАТ ТИРЕОИДИН ПОЛУЧАЮТ ИЗ

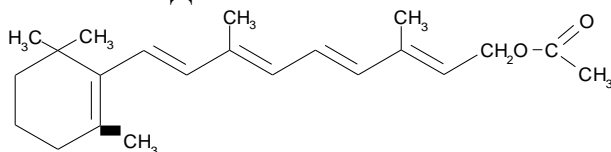
- А) щитовидных желез убойного скота
- Б) надпочечников крупного рогатого скота
- В) печени рыб
- Г) различных видов эфедры, семейства эфедровых

42. ПРИРОДНЫЙ ИСТОЧНИК ПОЛУЧЕНИЯ ЛЕКАРСТВЕННОГО СРЕДСТВА

- А) мятное масло
- Б) эфирное масло чабреца
- В) скипидар
- Г) камфорное дерево

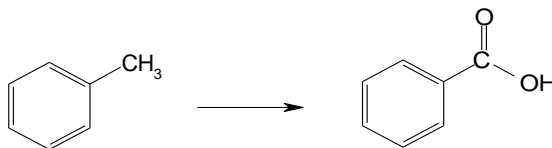
43. ПРИРОДНЫЙ ИСТОЧНИК ПОЛУЧЕНИЯ ЛЕКАРСТВЕННОГО СРЕДСТВА

- А) камфорное дерево
- Б) мятное масло
- В) надпочечников крупного рогатого скота
- Г) эфирное масло чабреца

44. ОСНОВНОЙ ПРИРОДНЫЙ ИСТОЧНИК ПОЛУЧЕНИЯ ЛЕКАРСТВЕННОГО СРЕДСТВА

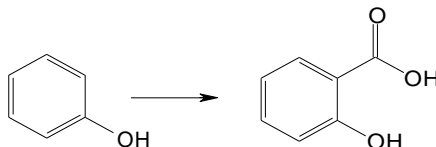
- А) печень рыб
- Б) надпочечники крупного рогатого скота
- В) различные виды эфедры, семейства эфедровых
- Г) щитовидные железы убойного скота

45. СОВРЕМЕННЫЙ ПРОМЫШЛЕННЫЙ СПОСОБ ПОЛУЧЕНИЯ БЕНЗОЙНОЙ КИСЛОТЫ ИЗ ТОЛУОЛА ОСНОВАН НА



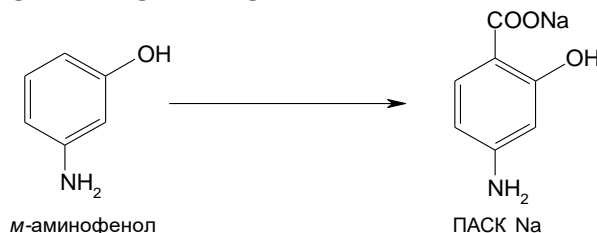
- А) жидкофазном окислении кислородом воздуха
- Б) восстановлении каталитическим гидрированием
- В) карбоксилировании по реакции Кольбе–Шмидта
- Г) дегидратации

46. САЛИЦИЛОВУЮ КИСЛОТУ ПОЛУЧАЮТ ИЗ ФЕНОЛА ПУТЕМ



- А) карбоксилирования по реакции Кольбе–Шмидта
- Б) восстановления каталитическим гидрированием
- В) жидкофазного окисления кислородом воздуха
- Г) дегидратации

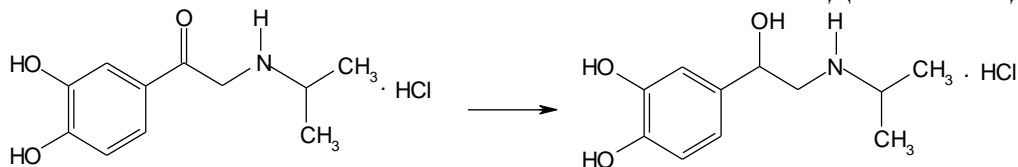
47. НА КОНЕЧНОМ ЭТАПЕ СИНТЕЗА НАТРИЯ ПАРААМИНОСАЛИЦИЛАТА



ПРОВОДЯТ

- А) карбоксилирование по реакции Кольбе–Шмидта
- Б) окисление хромовой смесью
- В) восстановление каталитическим гидрированием
- Г) дегидратацию

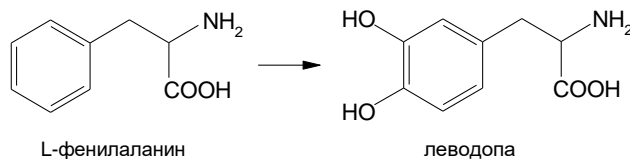
48. НА КОНЕЧНОМ ЭТАПЕ СИНТЕЗА ИЗОПРЕНАЛИНА ГИДРОХЛОРИДА



ПРОВОДЯТ

- А) восстановление каталитическим гидрированием
- Б) окисление хромовой смесью
- В) карбоксилирование по реакции Кольбе–Шмидта
- Г) дегидратацию

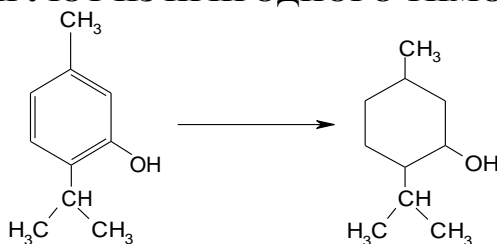
49. ИСТОЧНИКОМ ПОЛУЧЕНИЯ ЛЕВОДОПЫ МОЖЕТ СЛУЖИТЬ L-ФЕНИЛАЛАНИН



КОТОРЫЙ ПОДВЕРГАЮТ

- А) ферментативному гидроксигированию
- Б) окислению хромовой смесью
- В) восстановлению каталитическим гидрированием
- Г) карбоксилированию по реакции Кольбе–Шмидта

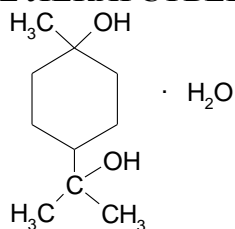
50. МЕНТОЛ СИНТЕЗИРУЮТ ИЗ ПРИРОДНОГО ТИМОЛА



ПУТЕМ

- А) восстановления каталитическим гидрированием
- Б) ферментативного гидроксигирования
- В) окисления хромовой смесью
- Г) карбоксилирования по реакции Кольбе–Шмидта

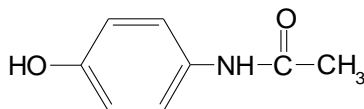
51. В СТРУКТУРНОЙ ФОРМУЛЕ ЛЕКАРСТВЕННОГО СРЕДСТВА



СОДЕРЖИТСЯ

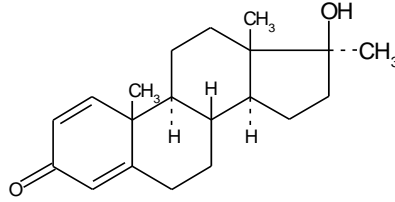
- А) спиртовый гидроксил
- Б) карбоксильная группа
- В) фенольный гидроксил
- Г) кетонная группа

52. В СТРУКТУРНОЙ ФОРМУЛЕ ЛЕКАРСТВЕННОГО СРЕДСТВА

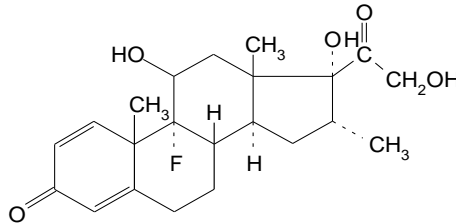


СОДЕРЖИТСЯ

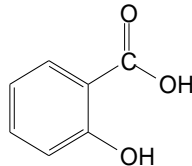
- А) фенольный гидроксил
- Б) спиртовый гидроксил
- В) альдегидная группа
- Г) кетонная группа

53. В СТРУКТУРНОЙ ФОРМУЛЕ ЛЕКАРСТВЕННОГО СРЕДСТВА**СОДЕРЖИТСЯ**

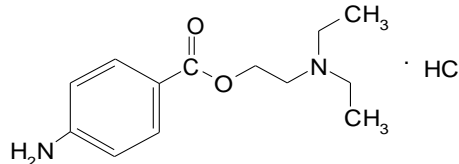
- А) кетонная группа
- Б) карбоксильная группа
- В) альдегидная группа
- Г) фенольный гидроксил

54. В СТРУКТУРНОЙ ФОРМУЛЕ ЛЕКАРСТВЕННОГО СРЕДСТВА**СОДЕРЖИТСЯ**

- А) гидроксиацетильная (α -кетольная) группа
- Б) фенольный гидроксил
- В) карбоксильная группа
- Г) альдегидная группа

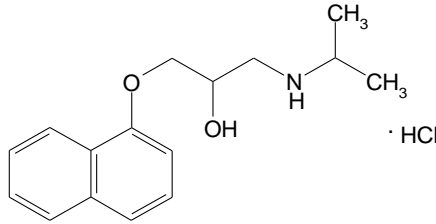
55. В СТРУКТУРНОЙ ФОРМУЛЕ ЛЕКАРСТВЕННОГО СРЕДСТВА**СОДЕРЖИТСЯ**

- А) карбоксильная группа
- Б) спиртовый гидроксил
- В) альдегидная группа
- Г) кетонная группа

56. В СТРУКТУРНОЙ ФОРМУЛЕ ЛЕКАРСТВЕННОГО СРЕДСТВА**СОДЕРЖИТСЯ**

- А) сложноэфирная группа
- Б) кетонная группа
- В) простая эфирная группа
- Г) альдегидная группа

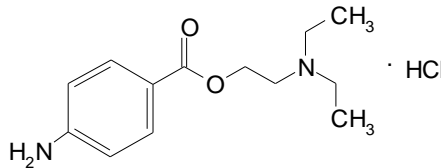
57. В СТРУКТУРНОЙ ФОРМУЛЕ ЛЕКАРСТВЕННОГО СРЕДСТВА



СОДЕРЖИТСЯ

- А) простая эфирная группа
- Б) сложноэфирная группа
- В) карбоксильная группа
- Г) альдегидная группа

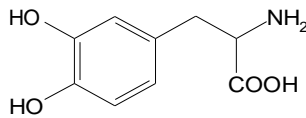
58. В СТРУКТУРНОЙ ФОРМУЛЕ ЛЕКАРСТВЕННОГО СРЕДСТВА



СОДЕРЖИТСЯ

- А) первичная ароматическая аминогруппа
- Б) первичная алифатическая аминогруппа
- В) вторичная ароматическая аминогруппа
- Г) амидная группа

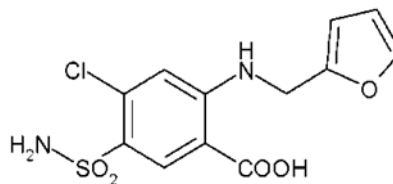
59. В СТРУКТУРНОЙ ФОРМУЛЕ ЛЕКАРСТВЕННОГО СРЕДСТВА



СОДЕРЖИТСЯ

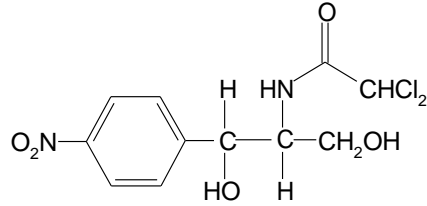
- А) первичная алифатическая аминогруппа
- Б) первичная ароматическая аминогруппа
- В) вторичная ароматическая аминогруппа
- Г) амидная группа

60. В СТРУКТУРНОЙ ФОРМУЛЕ ЛЕКАРСТВЕННОГО СРЕДСТВА

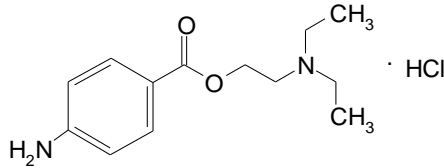


СОДЕРЖИТСЯ

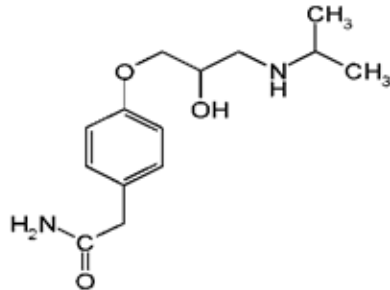
- А) вторичная ароматическая аминогруппа
- Б) первичная алифатическая аминогруппа
- В) первичная ароматическая аминогруппа
- Г) третичная аминогруппа (третичный атом азота)

61. В СТРУКТУРНОЙ ФОРМУЛЕ ЛЕКАРСТВЕННОГО СРЕДСТВА**СОДЕРЖИТСЯ**

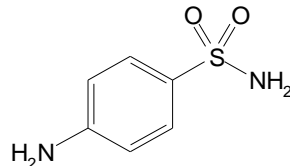
- А) ароматическая нитрогруппа
- Б) первичная ароматическая аминогруппа
- В) первичная алифатическая аминогруппа
- Г) третичная аминогруппа (третичный атом азота)

62. В СТРУКТУРНОЙ ФОРМУЛЕ ЛЕКАРСТВЕННОГО СРЕДСТВА**СОДЕРЖИТСЯ**

- А) третичная алифатическая аминогруппа (третичный атом азота)
- Б) амидная группа
- В) вторичная ароматическая аминогруппа
- Г) первичная алифатическая аминогруппа

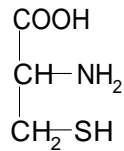
63. В СТРУКТУРНОЙ ФОРМУЛЕ ЛЕКАРСТВЕННОГО СРЕДСТВА**СОДЕРЖИТСЯ**

- А) амидная группа
- Б) третичная аминогруппа (третичный атом азота)
- В) первичная ароматическая аминогруппа
- Г) первичная алифатическая аминогруппа

64. В СТРУКТУРНОЙ ФОРМУЛЕ ЛЕКАРСТВЕННОГО СРЕДСТВА**СОДЕРЖИТСЯ**

- А) сульфамидная группа
- Б) сульфгидрильная группа
- В) вторичная ароматическая аминогруппа
- Г) первичная алифатическая аминогруппа

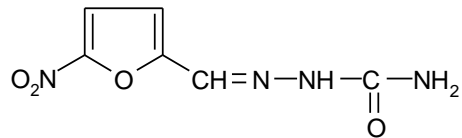
65. В СТРУКТУРНОЙ ФОРМУЛЕ ЛЕКАРСТВЕННОГО СРЕДСТВА



СОДЕРЖИТСЯ

- А) сульфгидрильная группа
- Б) сульфамидная группа
- В) третичная аминогруппа (третичный атом азота)
- Г) первичная ароматическая аминогруппа

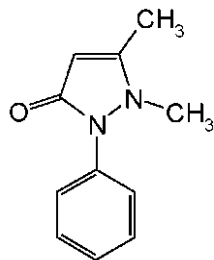
66. ЛЕКАРСТВЕННОЕ СРЕДСТВО



ПО ХИМИЧЕСКОЙ КЛАССИФИКАЦИИ ОТНОСИТСЯ К ПРОИЗВОДНЫМ

- А) фурана
- Б) имидазола
- В) пиразола
- Г) пиррола

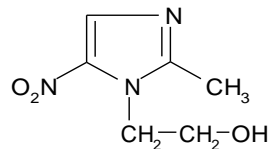
67. ЛЕКАРСТВЕННОЕ СРЕДСТВО



ПО ХИМИЧЕСКОЙ КЛАССИФИКАЦИИ ОТНОСИТСЯ К ПРОИЗВОДНЫМ

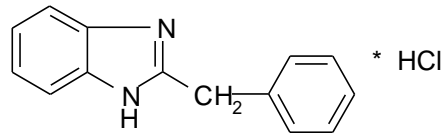
- А) пиразола
- Б) бензимидазола
- В) имидазола
- Г) пирролизидина

68. ЛЕКАРСТВЕННОЕ СРЕДСТВО



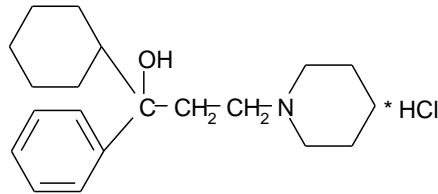
ПО ХИМИЧЕСКОЙ КЛАССИФИКАЦИИ ОТНОСИТСЯ К ПРОИЗВОДНЫМ

- А) имидазола
- Б) пиррола
- В) фурана
- Г) пиразола

69. ЛЕКАРСТВЕННОЕ СРЕДСТВО

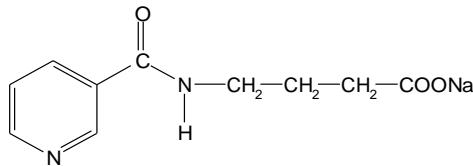
ПО ХИМИЧЕСКОЙ КЛАССИФИКАЦИИ ОТНОСИТСЯ К ПРОИЗВОДНЫМ

- А) бензимидазола
- Б) бензопирана
- В) пиразола
- Г) бензофурана

70. В ХИМИЧЕСКОЙ СТРУКТУРЕ ЛЕКАРСТВЕННОГО СРЕДСТВА

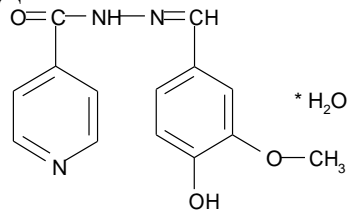
СОДЕРЖИТСЯ ГЕТЕРОЦИКЛ

- А) пиперидин
- Б) пиразол
- В) пиран
- Г) имидазол

71. ЛЕКАРСТВЕННОЕ СРЕДСТВО

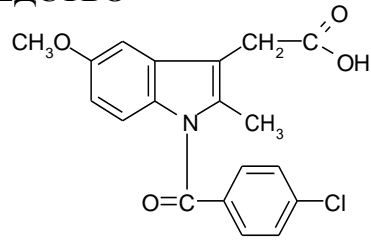
ПО ХИМИЧЕСКОЙ КЛАССИФИКАЦИИ ОТНОСИТСЯ К ПРОИЗВОДНЫМ

- А) пиридин-3-карбоновой кислоты
- Б) имидазола
- В) пиридин-4-карбоновой кислоты
- Г) пиразола

72. ЛЕКАРСТВЕННОЕ СРЕДСТВО

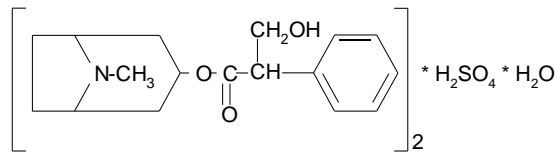
ПО ХИМИЧЕСКОЙ КЛАССИФИКАЦИИ ОТНОСИТСЯ К ПРОИЗВОДНЫМ

- А) пиридин-4-карбоновой кислоты
- Б) имидазола
- В) пиридин-3-карбоновой кислоты
- Г) пиразола

73. ЛЕКАРСТВЕННОЕ СРЕДСТВО

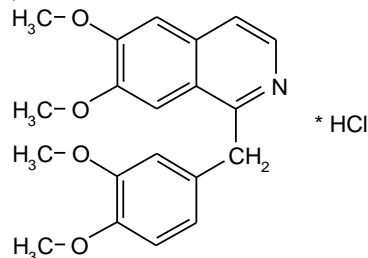
ПО ХИМИЧЕСКОЙ КЛАССИФИКАЦИИ ОТНОСИТСЯ К ПРОИЗВОДНЫМ

- А) индола
- Б) пирролизидина
- В) бензофурана
- Г) бензимидазола

74. ЛЕКАРСТВЕННОЕ СРЕДСТВО

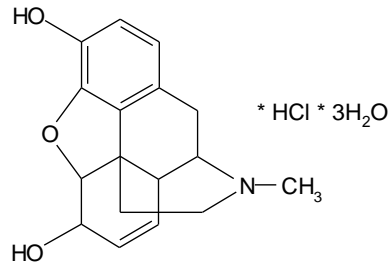
ПО ХИМИЧЕСКОЙ КЛАССИФИКАЦИИ ОТНОСИТСЯ К ПРОИЗВОДНЫМ

- А) тропана
- Б) хинолина
- В) фенантренизохинолина
- Г) изоаллоксазина

75. ЛЕКАРСТВЕННОЕ СРЕДСТВО

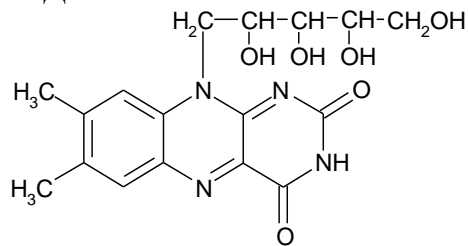
ПО ХИМИЧЕСКОЙ КЛАССИФИКАЦИИ ОТНОСИТСЯ К ПРОИЗВОДНЫМ

- А) бензилизохинолина
- Б) изоаллоксазина
- В) бензимидазола
- Г) индола

76. ЛЕКАРСТВЕННОЕ СРЕДСТВО

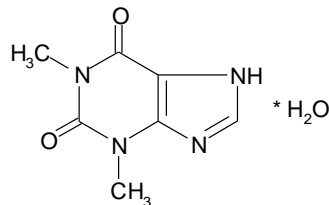
ПО ХИМИЧЕСКОЙ КЛАССИФИКАЦИИ ОТНОСИТСЯ К ПРОИЗВОДНЫМ

- А) фенантренизохинолина
- Б) индола
- В) изоаллоксазина
- Г) тропана

77. ЛЕКАРСТВЕННОЕ СРЕДСТВО

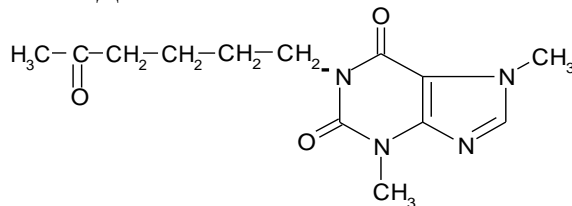
ПО ХИМИЧЕСКОЙ КЛАССИФИКАЦИИ ОТНОСИТСЯ К ПРОИЗВОДНЫМ

- А) изоаллоксазина
- Б) фенантренизохинолина
- В) хинолина
- Г) тропана

78. ЛЕКАРСТВЕННОЕ СРЕДСТВО

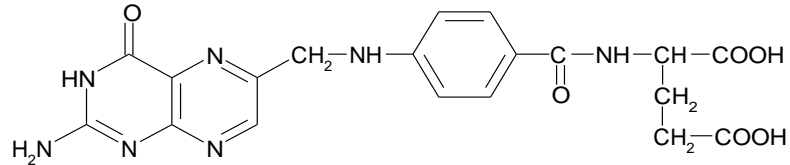
ПО ХИМИЧЕСКОЙ КЛАССИФИКАЦИИ ОТНОСИТСЯ К ПРОИЗВОДНЫМ

- А) ксантина
- Б) тропана
- В) фенотиазина
- Г) хинолина

79. ЛЕКАРСТВЕННОЕ СРЕДСТВО

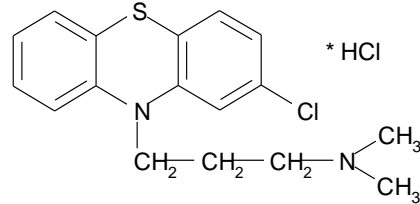
ПО ХИМИЧЕСКОЙ КЛАССИФИКАЦИИ ОТНОСИТСЯ К ПРОИЗВОДНЫМ

- А) ксантина
- Б) хинолина
- В) тропана
- Г) изоаллоксазина

80. ЛЕКАРСТВЕННОЕ СРЕДСТВО

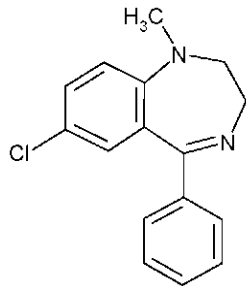
ПО ХИМИЧЕСКОЙ КЛАССИФИКАЦИИ ОТНОСИТСЯ К ПРОИЗВОДНЫМ

- А) птеридина
- Б) фенотиазина
- В) фенантренизохинолина
- Г) тропана

81. ЛЕКАРСТВЕННОЕ СРЕДСТВО

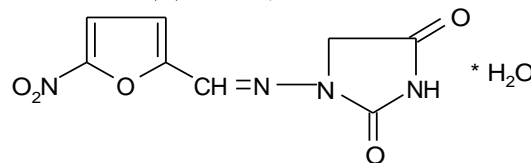
ПО ХИМИЧЕСКОЙ КЛАССИФИКАЦИИ ОТНОСИТСЯ К ПРОИЗВОДНЫМ

- А) фенотиазина
- Б) изоаллоксазина
- В) бензодиазепина
- Г) фенантренизохинолина

82. ЛЕКАРСТВЕННОЕ СРЕДСТВО

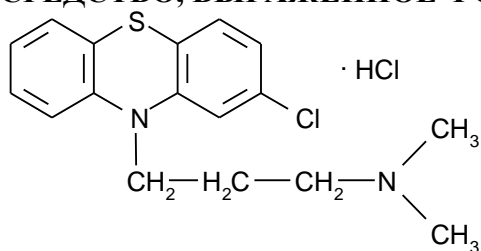
ПО ХИМИЧЕСКОЙ КЛАССИФИКАЦИИ ОТНОСИТСЯ К ПРОИЗВОДНЫМ

- А) бензодиазепина
- Б) фенантренизохинолина
- В) изоаллоксазина
- Г) фенотиазина

83. ЭТО ЛЕКАРСТВЕННОЕ СРЕДСТВО, ВЫРАЖЕННОЕ ФОРМУЛОЙ

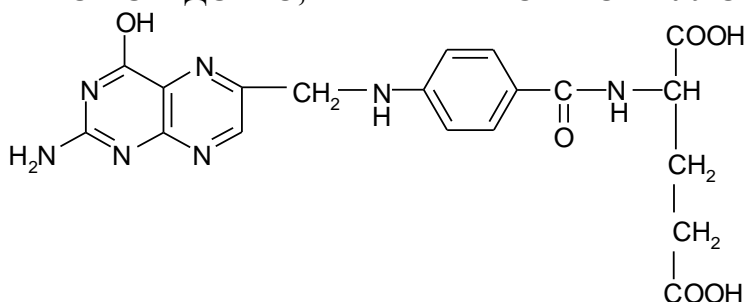
- А) нитрофурантоин (фурадонин)
- Б) бендазол (дибазол)
- В) нитроксолин
- Г) фтивазид

84. ЛЕКАРСТВЕННОЕ СРЕДСТВО, ВЫРАЖЕННОЕ ФОРМУЛОЙ



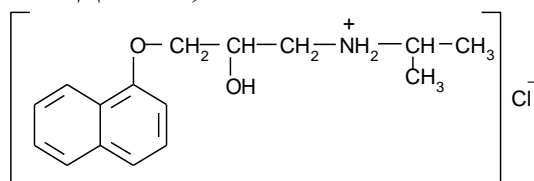
- А) аминазин Б)
эрготамин В)
циннаризин
Г) индометацин

85. ЛЕКАРСТВЕННОЕ СРЕДСТВО, ВЫРАЖЕННОЕ ФОРМУЛОЙ



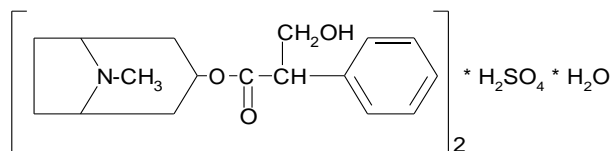
- А) фолиевая кислота
Б) пикамилон
В) метамизол-натрий (анальгин)
Г) нафазолин (нафтизин)

86. ЛЕКАРСТВЕННОЕ СРЕДСТВО, ВЫРАЖЕННОЕ ФОРМУЛОЙ



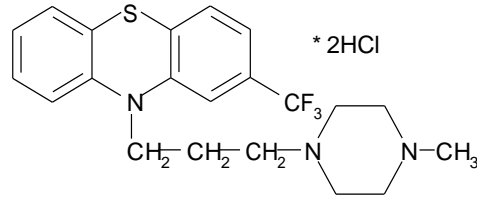
- А) анаприлин
Б) пилокарпин
В) фенилбутазон (бутадион)
Г) пиридоксин

87. ЛЕКАРСТВЕННОЕ СРЕДСТВО, ВЫРАЖЕННОЕ ФОРМУЛОЙ



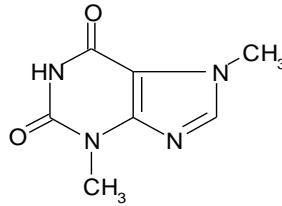
- А) атропина сульфат
Б) стрептомицина сульфат
В) амикацина сульфат
Г) хинина сульфат

88. ЛЕКАРСТВЕННОЕ СРЕДСТВО, ВЫРАЖЕННОЕ ФОРМУЛОЙ



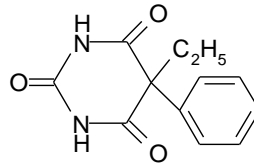
- А) трифлуоперазин (трифтазин)
- Б) тегафур (фторафур)
- В) циннаризин
- Г) атропин

89. ЛЕКАРСТВЕННОЕ СРЕДСТВО, ВЫРАЖЕННОЕ ФОРМУЛОЙ



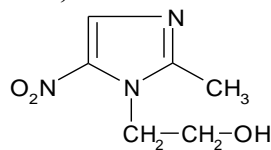
- А) теобромин
- Б) тримеперидин (промедол)
- В) дротаверин
- Г) кодеин

90. ЛЕКАРСТВЕННОЕ СРЕДСТВО, ВЫРАЖЕННОЕ ФОРМУЛОЙ



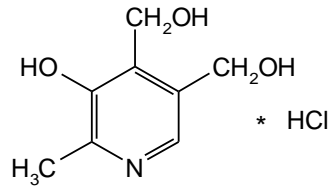
- А) фенобарбитал
- Б) глауцин
- В) теобромин
- Г) феназепам

91. ЛЕКАРСТВЕННОЕ СРЕДСТВО, ВЫРАЖЕННОЕ ФОРМУЛОЙ



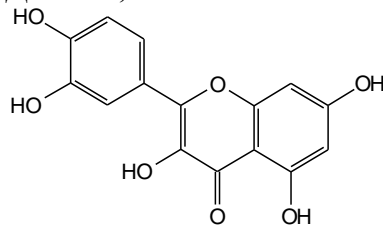
- А) метронидазол
- Б) кофеин
- В) фенобарбитал
- Г) пирацетам

92. ЛЕКАРСТВЕННОЕ СРЕДСТВО, ВЫРАЖЕННОЕ ФОРМУЛОЙ



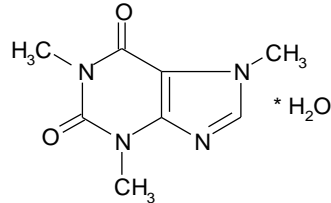
- А) пиридоксина гидрохлорид
- Б) бендазола гидрохлорид
- В) новокаина гидрохлорид
- Г) клонидина гидрохлорид

93. ЛЕКАРСТВЕННОЕ СРЕДСТВО, ВЫРАЖЕННОЕ ФОРМУЛОЙ



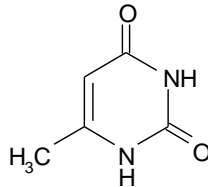
- А) кверцетин
- Б) платифиллин
- В) пиридоксин
- Г) кофеин

94. ЛЕКАРСТВЕННОЕ СРЕДСТВО, ВЫРАЖЕННОЕ ФОРМУЛОЙ



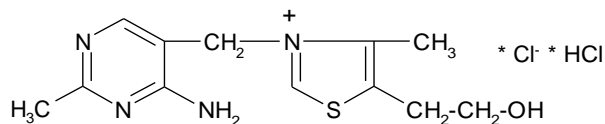
- А) кофеин
- Б) фенобарбитал
- В) пиридоксин
- Г) глауцин

95. ЛЕКАРСТВЕННОЕ СРЕДСТВО, ВЫРАЖЕННОЕ ФОРМУЛОЙ



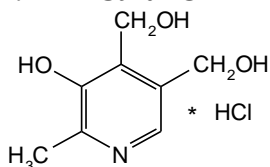
- А) метилурацил
- Б) фенобарбитал
- В) пиридоксин
- Г) папаверин

96. ЛЕКАРСТВЕННОЕ СРЕДСТВО, ВЫРАЖЕННОЕ ФОРМУЛОЙ

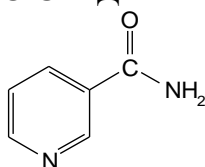


- А) тиамин хлорид
 Б) папаверина гидрохлорид
 В) морфина гидрохлорид
 Г) дротаверина гидрохлорид

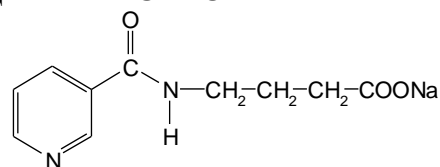
97. КИСЛУЮ РЕАКЦИЮ СРЕДЫ ИМЕЕТ ВОДНЫЙ РАСТВОР



А



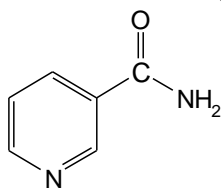
Б



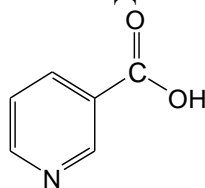
В

- А) только лекарственного средства А
 Б) лекарственных средств Б и В
 В) только лекарственного средства В
 Г) лекарственных средств А и В

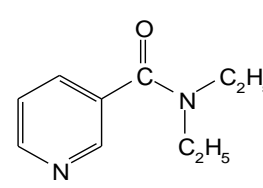
98. КИСЛУЮ РЕАКЦИЮ СРЕДЫ ИМЕЕТ ВОДНЫЙ РАСТВОР



А



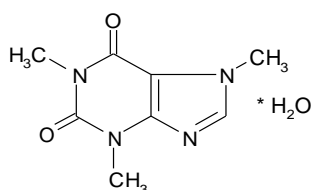
Б



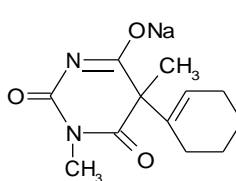
В

- А) только лекарственного средства Б
 Б) только лекарственного средства А
 В) только лекарственного средства В
 Г) лекарственных средств А и В

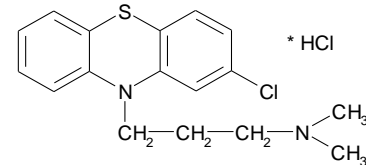
99. КИСЛУЮ РЕАКЦИЮ СРЕДЫ ИМЕЕТ ВОДНЫЙ РАСТВОР



А



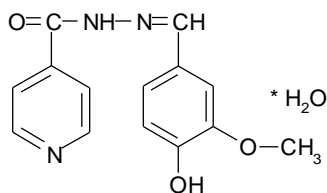
Б



В

- А) только лекарственного средства В
 Б) только лекарственного средства Б
 В) только лекарственного средства А
 Г) лекарственных средств А и В

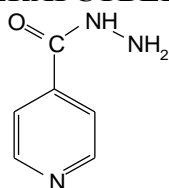
100. ОСНОВНЫЕ СВОЙСТВА ЛЕКАРСТВЕННОГО СРЕДСТВА



ОБУСЛОВЛЕННЫ НАЛИЧИЕМ

- А) пиридинового атома азота
- Б) метокси-группы
- В) фенольного гидроксила
- Г) амидной группы

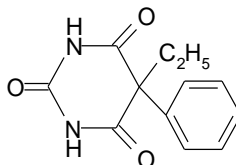
101. КИСЛОТНЫЕ СВОЙСТВА ЛЕКАРСТВЕННОГО СРЕДСТВА



ОБУСЛОВЛЕННЫ НАЛИЧИЕМ

- А) амидной группы
- Б) пиридинового атома азота
- В) аминогруппы в гидразиновом фрагменте
- Г) спиртового гидроксила

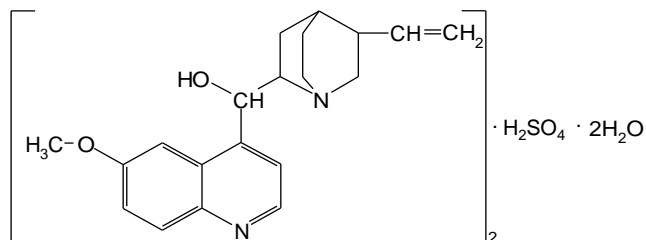
102. КИСЛОТНЫЕ СВОЙСТВА ЛЕКАРСТВЕННОГО СРЕДСТВА



ОБУСЛОВЛЕННЫ

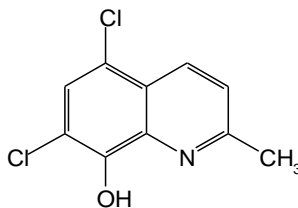
- А) лактам-лактимной (имидо-имидольной) таутомерией
- Б) этильным радикалом
- В) фенильным радикалом
- Г) кето-фенольной таутомерией

103. ОСНОВНЫЕ СВОЙСТВА ЛЕКАРСТВЕННОГО СРЕДСТВА

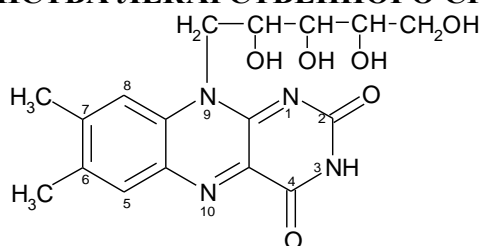


ОБУСЛОВЛЕННЫ

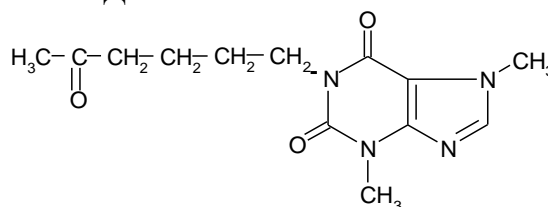
- А) третичными атомами азота
- Б) винильным радикалом
- В) метокси-группой
- Г) спиртовым гидроксилом

104. ОСНОВНЫЕ СВОЙСТВА ЛЕКАРСТВЕННОГО СРЕДСТВА**ОБУСЛОВЛЕННЫ**

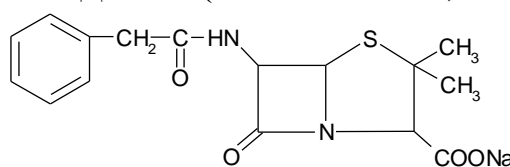
- А) третичным атомом азота
- Б) лактам-лактимной (имидо-имидольной) таутомерией
- В) фенольным гидроксилом
- Г) метильным радикалом

105. КИСЛОТНЫЕ СВОЙСТВА ЛЕКАРСТВЕННОГО СРЕДСТВА**СВЯЗАНЫ С НАЛИЧИЕМ**

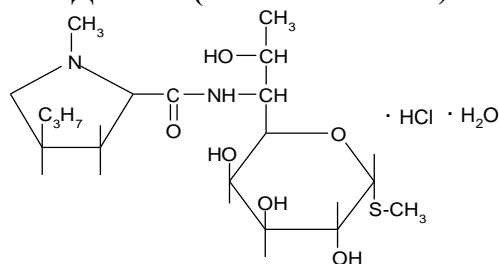
- А) имидной группы
- Б) атома азота в положении 10
- В) метильных групп
- Г) атома азота в положении 9

106. ЛЕКАРСТВЕННОЕ СРЕДСТВО**ПОЛУЧАЮТ ПУТЕМ ДЕЙСТВИЯ БРОМИСТОГО ГЕКСАНОНА-2 НА**

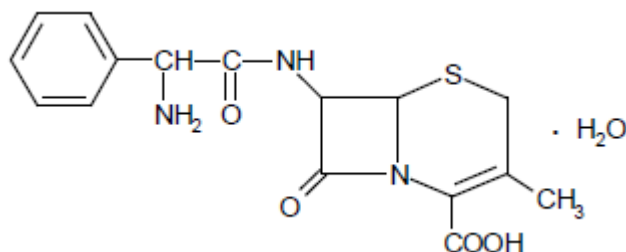
- А) теобромин
- Б) папаверин
- В) морфин
- Г) хинин

107. ЛЕКАРСТВЕННОЕ СРЕДСТВО (АНТИБИОТИК)**ПО ХИМИЧЕСКОМУ СТРОЕНИЮ ОТНОСИТСЯ К ГРУППЕ ПРОИЗВОДНЫХ**

- А) β -лактамов
- Б) аминогликозидов
- В) макролидов
- Г) азалидов

108. ЛЕКАРСТВЕННОЕ СРЕДСТВО (АНТИБИОТИК)**ПО ХИМИЧЕСКОМУ СТРОЕНИЮ ОТНОСИТСЯ К ГРУППЕ ПРОИЗВОДНЫХ**

- А) аминогликозидов
- Б) 7-аминоцефалоспоровой кислоты
- В) макролидов
- Г) 6-аминопенициллановой кислоты

109. ЛЕКАРСТВЕННОЕ СРЕДСТВО (АНТИБИОТИК)**ПО ХИМИЧЕСКОМУ СТРОЕНИЮ ОТНОСИТСЯ К ГРУППЕ**

- А) цефалоспоринов
- Б) природных пенициллинов
- В) аминогликозидов
- Г) макролидов

110. ОСАДОК ПАРАФОРМА В РАСТВОРЕ ФОРМАЛЬДЕГИДА ОБРАЗУЕТСЯ ПРИ ХРАНЕНИИ ПРИ ТЕМПЕРАТУРЕ

- А) ниже + 9° С
- Б) выше +18° С
- В) выше + 9° С
- Г) ниже +18° С

111. ПРИ ХРАНЕНИИ МЕДИ СУЛЬФАТА (CuSO₄·5H₂O) НАРЯДУ С СИНИМИ КРИСТАЛЛАМИ ПОЯВИЛИСЬ БЕЛЫЕ ВКРАПЛЕНИЯ ВСЛЕДСТВИЕ

- А) выветривания кристаллизационной воды
- Б) взаимодействия с диоксидом углерода воздуха
- В) поглощения влаги
- Г) восстановление иона меди на свету

112. ПО ГОСУДАРСТВЕННОЙ ФАРМАКОПЕЕ СОДЕРЖАНИЕ НАТРИЯ ТИОСУЛЬФАТА НОРМИРУЕТСЯ В ПРЕДЕЛАХ ОТ 99 ДО 102%. ПРИ КОЛИЧЕСТВЕННОМ ОПРЕДЕЛЕНИИ СОДЕРЖАНИЕ НАТРИЯ ТИОСУЛЬФАТА ОКАЗАЛОСЬ ВЫШЕ ВЕРХНЕГО ПРЕДЕЛА НОРМЫ, ЭТО СВЯЗАНО С ТЕМ, ЧТО ПРЕПАРАТ

- А) выветривается
- Б) разлагается
- В) поглощает углекислый газ из воздуха
- Г) поглощает воду из воздуха

- 113. ПРЕПАРАТ «НАТРИЯ БРОМИД» СЛЕДУЕТ ХРАНИТЬ В СУХОМ МЕСТЕ В ХОРОШО УКУПОРЕННОЙ ТАРЕ, ТАК КАК ОН**
- А) гигроскопичен
 - Б) восстанавливается
 - В) летуч при комнатной температуре
 - Г) разлагается во влажном воздухе
- 114. БЕСЦВЕТНЫЕ КРИСТАЛЛЫ, НА ВОЗДУХЕ РАСПЛЫВАЮТСЯ В СОБСТВЕННОЙ КРИСТАЛЛИЗАЦИОННОЙ ВОДЕ**
- А) кальция хлорид
 - Б) бария сульфат
 - В) натрия тетраборат
 - Г) магния сульфат
- 115. ОБЩЕЙ ПРИЧИНОЙ ИЗМЕНЕНИЯ ВНЕШНЕГО ВИДА ПРИ НЕСОБЛЮДЕНИИ УСЛОВИЙ ХРАНЕНИЯ ЛЕКАРСТВЕННЫХ ВЕЩЕСТВ: НАТРИЯ ТИОСУЛЬФАТА, МАГНИЯ СУЛЬФАТА, МЕДИ СУЛЬФАТА, НАТРИЯ ТЕТРАБОРАТА – ЯВЛЯЕТСЯ**
- А) выветривание кристаллизационной воды
 - Б) окисление
 - В) восстановление
 - Г) гигроскопичность
- 116. ИЗМЕНЕНИЕ ВНЕШНЕГО ВИДА ЛЕКАРСТВЕННЫХ СОЕДИНЕНИЙ ПРОИЗВОДНЫХ ФЕНОЛОВ ПРИ ХРАНЕНИИ СВЯЗАНО С**
- А) окислением
 - Б) гидролизом
 - В) дегидратацией
 - Г) восстановлением
- 117. ИЗМЕНЕНИЕ ВНЕШНЕГО ВИДА СУЛЬФАНИЛАМИДОВ ПРИ ХРАНЕНИИ НАИБОЛЕЕ ВЕРОЯТНО СВЯЗАНО С**
- А) окислением
 - Б) гидролизом
 - В) дегидратацией
 - Г) восстановлением
- 118. УСЛОВИЯ ХРАНЕНИЯ НАТРИЯ ЙОДИДА ОБУСЛОВЛЕННЫ ТЕМ, ЧТО ЭТО ЛЕКАРСТВЕННОЕ СРЕДСТВО**
- А) увлажняется и окисляется кислородом воздуха
 - Б) взаимодействует с CO_2 воздуха
 - В) теряет кристаллизационную воду
 - Г) восстанавливается
- 119. УМЕНЬШЕНИЕ РАСТВОРИМОСТИ В ВОДЕ НАТРИЕВЫХ СОЛЕЙ БАРБИТУРАТОВ МОЖЕТ ПРОИСХОДИТЬ ПОД ВЛИЯНИЕМ**
- А) влаги и углекислоты воздуха
 - Б) влаги воздуха и щелочности стекла
 - В) кислорода воздуха и света
 - Г) влаги и кислорода воздуха

- 120. ХРАНЕНИЕ: «В СТЕКЛЯННЫХ ФЛАКОНАХ ПО 0,5 Г ИЛИ 1 Г, ГЕРМЕТИЧЕСКИ ЗАКРЫТЫХ РЕЗИНОВЫМИ ПРОБКАМИ, ОБЖАТЫМИ АЛЮМИНИЕВЫМИ КОЛПАЧКАМИ В СУХОМ, ПРОХЛАДНОМ МЕСТЕ» ХАРАКТЕРНО ДЛЯ**
- А) тиопентала-натрия
 - Б) фенобарбитала
 - В) фторафура
 - Г) метилурацила
- 121. ПРИ ХРАНЕНИИ РАСТВОРА ФОРМАЛЬДЕГИДА В НЕМ ОБРАЗОВАЛСЯ БЕЛЫЙ ОСАДОК. ЭТО ОБУСЛОВЛЕНО ХРАНЕНИЕМ ПРЕПАРАТА**
- А) при температуре ниже 9 градусов
 - Б) при температуре выше 9 градусов
 - В) при доступе влаги
 - Г) в светлом стекле
- 122. ЛЕКАРСТВЕННОЕ СРЕДСТВО УСТОЙЧИВО В СУХОМ ВОЗДУХЕ, МЕДЛЕННО РАЗЛАГАЕТСЯ ВО ВЛАЖНОМ**
- А) натрия гидрокарбонат
 - Б) натрия бензоат
 - В) натрия хлорид
 - Г) натрия цитрат
- 123. ПРИ НЕПРАВИЛЬНОМ ХРАНЕНИИ ЛЕКАРСТВЕННОЕ СРЕДСТВО НАТРИЯ ЙОДИД УВЛАЖНИЛОСЬ И ПОБУРЕЛО ВСЛЕДСТВИЕ**
- А) гигроскопичности и окисления кислородом воздуха
 - Б) окисления кислородом воздуха
 - В) восстановления
 - Г) поглощения диоксида углерода воздуха
- 124. РАСПЛЫВАЕТСЯ НА ВОЗДУХЕ ПРИ НЕПРАВИЛЬНОМ ХРАНЕНИИ**
- А) кальция хлорид
 - Б) резорцин
 - В) меди сульфат
 - Г) натрия йодид
- 125. ПРИ НЕПРАВИЛЬНОМ ХРАНЕНИИ ПОЯВЛЯЮТСЯ БЕЛЫЕ ВКРАПЛЕНИЯ СРЕДИ БЕСЦВЕТНЫХ ПРОЗРАЧНЫХ КРИСТАЛЛОВ У**
- А) натрия тиосульфата
 - Б) кальция хлорида
 - В) меди сульфата
 - Г) натрия йодида
- 126. ПРИ НЕПРАВИЛЬНОМ ХРАНЕНИИ ПОЯВЛЯЕТСЯ РЕЗКИЙ ЗАПАХ УКСУСНОЙ КИСЛОТЫ У**
- А) кислоты ацетилсалициловой
 - Б) кислоты никотиновой
 - В) кислоты салициловой
 - Г) кислоты аскорбиновой

- 127. ИЗМЕНЕНИЕ ХИМИЧЕСКОГО СОСТАВА И ВНЕШНЕГО ВИДА ПРИ НЕПРАВИЛЬНОМ ХРАНЕНИИ НАБЛЮДАЮТСЯ У НАТРИЯ ТЕТРАБОРАТА ПО ПРИЧИНЕ**
- А) выветривания кристаллизационной воды
 - Б) восстановления
 - В) окисления
 - Г) гидролиза
- 128. ИЗМЕНЕНИЕ ХИМИЧЕСКОГО СОСТАВА И ВНЕШНЕГО ВИДА ПРИ НЕПРАВИЛЬНОМ ХРАНЕНИИ НАБЛЮДАЮТСЯ У КИСЛОТЫ АСКОРБИНОВОЙ ПО ПРИЧИНЕ**
- А) окисления
 - Б) восстановления
 - В) выветривания кристаллизационной воды
 - Г) гидролиза
- 129. ИЗМЕНЕНИЕ ХИМИЧЕСКОГО СОСТАВА И ВНЕШНЕГО ВИДА ПРИ НЕПРАВИЛЬНОМ ХРАНЕНИИ НАБЛЮДАЮТСЯ У МАГНИЯ СУЛЬФАТА ПО ПРИЧИНЕ**
- А) выветривания кристаллизационной воды
 - Б) восстановления
 - В) окисления
 - Г) гидролиза
- 130. ИЗМЕНЕНИЕ ХИМИЧЕСКОГО СОСТАВА И ВНЕШНЕГО ВИДА ПРИ НЕПРАВИЛЬНОМ ХРАНЕНИИ НАБЛЮДАЮТСЯ У АМИНАЗИНА ПО ПРИЧИНЕ**
- А) окисления
 - Б) восстановления
 - В) выветривания кристаллизационной воды
 - Г) гидролиза
- 131. ИЗМЕНЕНИЕ ХИМИЧЕСКОГО СОСТАВА И ВНЕШНЕГО ВИДА ПРИ НЕПРАВИЛЬНОМ ХРАНЕНИИ НАБЛЮДАЮТСЯ У АНАЛЬГИНА ПО ПРИЧИНЕ**
- А) окисления
 - Б) восстановления
 - В) выветривания кристаллизационной воды
 - Г) гигроскопичности
- 132. ХРАНЯТ В СТЕКЛЯННЫХ БАНКАХ С ПРОБКАМИ, ЗАЛИТЫМИ ПАРАФИНОМ, В СУХОМ МЕСТЕ**
- А) кальция хлорид
 - Б) натрия тетраборат
 - В) магния сульфат
 - Г) натрия гидрокарбонат

- 133. ПРИ НЕСОБЛЮДЕНИИ УСЛОВИЙ ХРАНЕНИЯ ИЗМЕНЯЕТ СВОЙ ВНЕШНИЙ ВИД ВСЛЕДСТВИЕ ПОТЕРИ КРИСТАЛЛИЗАЦИОННОЙ ВОДЫ**
- А) цинка сульфат
 - Б) натрия йодид
 - В) калия хлорид
 - Г) кальция хлорид
- 134. ОБЩЕЙ ПРИЧИНОЙ ИЗМЕНЕНИЯ ВНЕШНЕГО ВИДА ПРИ НЕСОБЛЮДЕНИИ УСЛОВИЙ ХРАНЕНИЯ ЛЕКАРСТВЕННЫХ СРЕДСТВ РЕЗОРЦИНА, АДРЕНАЛИНА ГИДРОТАРТРАТА – ЯВЛЯЕТСЯ**
- А) окисление
 - Б) гигроскопичность
 - В) восстановление
 - Г) выветривание кристаллизационной воды
- 135. ПРИ ХРАНЕНИИ НОРАДРЕНАЛИНА ГИДРОТАРТРАТА СЛЕДУЕТ УЧИТЫВАТЬ ЕГО СВОЙСТВО**
- А) окисляться на свету
 - Б) гигроскопичности
 - В) терять кристаллизационную влагу
 - Г) восстанавливаться
- 136. ПРИ ХРАНЕНИИ КАЛЬЦИЯ ГЛЮКОНАТА СЛЕДУЕТ УЧИТЫВАТЬ ЕГО СВОЙСТВО**
- А) терять кристаллизационную влагу
 - Б) гигроскопичности
 - В) окисляться на свету
 - Г) восстанавливаться
- 137. ИЗМЕНЕНИЕ ВНЕШНЕГО ВИДА ЛЕКАРСТВЕННЫХ СРЕДСТВ, СОДЕРЖАЩИХ ПЕРВИЧНУЮ АРОМАТИЧЕСКУЮ АМИНОГРУППУ, ПРИ ХРАНЕНИИ НАИБОЛЕЕ ВЕРОЯТНО СВЯЗАНО С**
- А) окислением
 - Б) гидролизом
 - В) дегидратацией
 - Г) восстановлением
- 138. ПОД ВЛИЯНИЕМ ВЛАГИ ВОЗДУХА, ЩЕЛОЧНОСТИ СТЕКЛА ПРИ ХРАНЕНИИ ИЗОМЕРИЗУЕТСЯ ЛЕКАРСТВЕННОЕ СРЕДСТВО**
- А) пилокарпина гидрохлорид
 - Б) индометацин
 - В) бутадион
 - Г) дибазол
- 139. ЛЕКАРСТВЕННОЕ СРЕДСТВО В ТЕПЛОМ СУХОМ ВОЗДУХЕ ВЫВЕТРИВАЕТСЯ, ВО ВЛАЖНОМ ВОЗДУХЕ СЛЕГКА РАСПЛЫВАЕТСЯ**
- А) натрия тиосульфат
 - Б) кальция хлорид
 - В) натрия тетраборат
 - Г) кальция глюконат

140. ЛЕКАРСТВЕННОЕ СРЕДСТВО ПРИ ХРАНЕНИИ НА СВЕТУ ВСТУПАЕТ В РЕАКЦИЮ ДИСПРОПОРЦИОНИРОВАНИЯ

- А) водорода пероксид
- Б) кислота аскорбиновая
- В) викасол
- Г) метионин

141. ВЕЛИЧИНУ PH ИНЪЕКЦИОННЫХ РАСТВОРОВ ОПРЕДЕЛЯЮТ МЕТОДОМ

- А) ионометрии
- Б) поляриметрии
- В) хроматографии
- Г) рефрактометрии

142. ПРИ ПОТЕНЦИОМЕТРИЧЕСКОМ ОПРЕДЕЛЕНИИ PH В КАЧЕСТВЕ ИЗМЕРИТЕЛЬНОГО ЭЛЕКТРОДА ИСПОЛЬЗУЮТ

- А) ионоселективный электрод, чувствительный к ионам водорода
- Б) инертный электрод, нечувствительный к ионам водорода
- В) ионоселективный электрод, чувствительный к гидроксид-ионам
- Г) стандартный электрод с известной величиной потенциала

143. МЕТОДЫ АБСОРБЦИОННОЙ СПЕКТРОФОТОМЕТРИИ (СПЕКТРОСКОПИЧЕСКИЕ МЕТОДЫ АНАЛИЗА) ОСНОВАНЫ НА

- А) избирательном поглощении электромагнитного излучения
- Б) зависимости величины показателя преломления света от концентрации раствора
- В) способности вещества вращать плоскость поляризованного света
- Г) измерении силы тока между погруженными в раствор электродами

144. МЕТОД ХРОМАТОГРАФИИ ОСНОВАН НА

- А) разделении смесей, в котором разделяемые компоненты распределены между двумя фазами
- Б) измерении силы тока между погруженными в раствор электродами
- В) избирательном поглощении электромагнитного излучения
- Г) свойстве вещества вращать плоскость поляризации при прохождении через него поляризованного света

145. МЕТОД РЕФРАКТОМЕТРИИ ОСНОВАН НА

- А) зависимости величины показателя преломления света от концентрации раствора вещества
- Б) способности вещества вращать плоскость поляризованного света
- В) избирательном поглощении электромагнитного излучения
- Г) измерении силы тока между погруженными в раствор электродами

146. МЕТОД ПОЛЯРИМЕТРИИ ОСНОВАН НА

- А) способности вещества вращать плоскость поляризованного света
- Б) избирательном поглощении электромагнитного излучения
- В) зависимости величины показателя преломления света от концентрации раствора вещества
- Г) измерении силы тока между погруженными в раствор электродами

147. В МЕТОДЕ СПЕКТРОФОТОМЕТРИИ В УЛЬТРАФИОЛЕТОВОЙ (УФ) ОБЛАСТИ ИЗМЕРЯЮТ

- А) оптическую плотность
- Б) показатель преломления
- В) угол вращения
- Г) величину силы тока между погруженными в раствор электродами

148. В МЕТОДЕ ПОЛЯРИМЕТРИИ ИЗМЕРЯЮТ

- А) угол вращения
- Б) показатель преломления
- В) оптическую плотность
- Г) пропускание

149. В МЕТОДЕ РЕФРАКТОМЕТРИИ ИЗМЕРЯЮТ

- А) показатель преломления
- Б) угол вращения
- В) оптическую плотность
- Г) пропускание

150. ПОКАЗАТЕЛЬ ПРЕЛОМЛЕНИЯ ИЗМЕРЯЮТ С ПОМОЩЬЮ

- А) рефрактометра
- Б) спектрофотометра
- В) поляриметра
- Г) иономера

151. УГОЛ ВРАЩЕНИЯ ИЗМЕРЯЮТ С ПОМОЩЬЮ

- А) поляриметра
- Б) спектрофотометра
- В) рефрактометра
- Г) иономера

152. УГЛОМ ВРАЩЕНИЯ НАЗЫВАЮТ

- А) величину отклонения плоскости поляризации при прохождении через испытуемое вещество поляризованного света
- Б) отношение скорости света в воздухе к скорости света в испытуемом веществе
- В) уменьшение величины интенсивности монохроматического излучения при прохождении через испытуемое вещество
- Г) величину интенсивности флуоресцентного света, излучаемого испытуемым веществом в возбужденном состоянии

153. ОПТИЧЕСКОЕ ВРАЩЕНИЕ - ЭТО

- А) свойство вещества вращать плоскость поляризации при прохождении через него поляризованного света
- Б) избирательное поглощение электромагнитного излучения
- В) отношение скорости света в вакууме к скорости света в испытуемом веществе
- Г) зависимость величины оптической плотности от концентрации раствора

154. ОТНОСИТЕЛЬНЫМ ПОКАЗАТЕЛЕМ ПРЕЛОМЛЕНИЯ НАЗЫВАЮТ

- А) отношение скорости света в воздухе к скорости света в испытуемом веществе величину
- Б) отклонение плоскости поляризации при прохождении через испытуемое вещество поляризованного света
- В) уменьшение величины интенсивности монохроматического излучения при прохождении через испытуемое вещество
- Г) величину интенсивности флуоресцентного света, излучаемого испытуемым веществом в возбужденном состоянии

155. ОДНИМ ИЗ ОСНОВНЫХ ХРОМАТОГРАФИЧЕСКИХ ПАРАМЕТРОВ ЯВЛЯЕТСЯ

- А) время удерживания
- Б) угол вращения
- В) показатель преломления
- Г) оптическая плотность

156. ВЕЛИЧИНА R_F , ИСПОЛЬЗУЕМАЯ В МЕТОДЕ ХРОМАТОГРАФИИ В ТОНКОМ СЛОЕ СОРБЕНТА, ПРЕДСТАВЛЯЕТ СОБОЙ ОТНОШЕНИЕ РАССТОЯНИЯ

- А) пройденного определяемым веществом к расстоянию, пройденному элюентом
- Б) пройденного определяемым веществом к расстоянию, пройденному стандартным веществом
- В) пройденного стандартным веществом к расстоянию, пройденному определяемым веществом
- Г) пройденного элюентом к расстоянию, пройденному определяемым веществом

157. УДЕЛЬНЫЙ ПОКАЗАТЕЛЬ ПОГЛОЩЕНИЯ – ЭТО

- А) оптическая плотность 1% раствора вещества в кювете с толщиной слоя 1 см
- Б) оптическая плотность 1% раствора вещества в кювете с толщиной слоя 10 см
- В) угол вращения 1% раствора вещества в кювете с толщиной слоя 10 см
- Г) фактор α , равный величине прироста показателя преломления при увеличении концентрации на 1%

158. УДЕЛЬНОЕ ВРАЩЕНИЕ ПРЕДСТАВЛЯЕТ СОБОЙ ВЕЛИЧИНУ

- А) угла поворота плоскости поляризации на пути длиной 1 дм при концентрации вещества 1 г/мл
- Б) показателя преломления 1% раствора вещества
- В) оптической плотности 1% раствора вещества в кювете с толщиной слоя 1 см
- Г) оптической плотности 1% раствора вещества в кювете с толщиной слоя 10 см

159. ИНФРАКРАСНЫЕ (ИК) СПЕКТРЫ ВОЗНИКАЮТ ЗА СЧЕТ

- А) поглощения электромагнитной энергии при колебаниях ядер атомов в молекулах
- Б) отклонения плоскости поляризации при прохождении через испытуемое вещество поляризованного света
- В) изменения скорости света в воздухе к скорости света в испытуемом веществе
- Г) способности электронов на некоторых орбиталях поглощать кванты света и переходить на более высокие энергетические уровни

**160. ВОЗНИКНОВЕНИЕ СПЕКТРОВ ПОГЛОЩЕНИЯ В
УЛЬТРАФИОЛЕТОВОЙ И ВИДИМОЙ ОБЛАСТЯХ ОБЪЯСНЯЕТСЯ**

- А) способностью электронов на некоторых орбиталях поглощать кванты света и переходить на более высокие энергетические уровни
- Б) изменением скорости света в воздухе к скорости света в испытуемом веществе
- В) отклонением плоскости поляризации при прохождении через испытуемое вещество поляризованного света
- Г) поглощением электромагнитной энергии при колебаниях ядер атомов в молекулах

161. ОПТИЧЕСКАЯ ПЛОТНОСТЬ (A) - ЭТО

- А) логарифм отношения интенсивности монохроматического потока излучения, прошедшего через исследуемый объект, к интенсивности первоначального потока излучения
- Б) длина волны, при которой интенсивность поглощения достигает максимума
- В) отрицательный десятичный логарифм активности ионов водорода
- Г) величина смещение полосы поглощения в сторону длинных волн

162. МАКСИМУМ ПОГЛОЩЕНИЯ (λ_{MAX}) - ЭТО

- А) длина волны, при которой интенсивность поглощения достигает максимума
- Б) логарифм отношения интенсивности монохроматического потока излучения, прошедшего через исследуемый объект, к интенсивности первоначального потока излучения
- В) величина смещение полосы поглощения в коротковолновую часть спектра
- Г) величина смещение полосы поглощения в сторону длинных волн

163. СТРУКТУРНЫЕ ЭЛЕМЕНТЫ, ОБУСЛОВЛИВАЮЩИЕ ИЗБИРАТЕЛЬНОЕ ПОГЛОЩЕНИЕ ЭЛЕКТРОМАГНИТНОГО ИЗЛУЧЕНИЯ, ПОЛУЧИЛИ НАЗВАНИЕ ХРОМОФОРОВ, К ИХ ЧИСЛУ ОТНОСИТСЯ

- А) азогруппа (-N=N-)
- Б) гидроксильная группа (-ОН)
- В) аминогруппа (-NH₂)
- Г) сульфгидрильная группа (-SH)

164. СТРУКТУРНЫЕ ЭЛЕМЕНТЫ, ОБУСЛОВЛИВАЮЩИЕ ИЗБИРАТЕЛЬНОЕ ПОГЛОЩЕНИЕ ЭЛЕКТРОМАГНИТНОГО ИЗЛУЧЕНИЯ, ПОЛУЧИЛИ НАЗВАНИЕ ХРОМОФОРОВ, К ИХ ЧИСЛУ ОТНОСИТСЯ

- А) нитрогруппа (-NO₂)
- Б) аминогруппа (-NH₂)
- В) гидроксильная группа (-ОН)
- Г) сульфгидрильная группа (-SH)

165. СТРУКТУРНЫЕ ЭЛЕМЕНТЫ, ОБУСЛОВЛИВАЮЩИЕ ИЗБИРАТЕЛЬНОЕ ПОГЛОЩЕНИЕ ЭЛЕКТРОМАГНИТНОГО ИЗЛУЧЕНИЯ, ПОЛУЧИЛИ НАЗВАНИЕ ХРОМОФОРОВ, К ИХ ЧИСЛУ ОТНОСИТСЯ

- А) азометиновая группа (-CH=N-)
- Б) гидроксильная группа (-ОН)
- В) аминогруппа (-NH₂)
- Г) сульфгидрильная группа (-SH)

- 166. МЕТОД ПОЛЯРИМЕТРИИ МОЖЕТ БЫТЬ ИСПОЛЬЗОВАН ДЛЯ ПОДТВЕРЖДЕНИЯ ПОДЛИННОСТИ (ИДЕНТИФИКАЦИИ) ЛЕКАРСТВЕННЫХ ВЕЩЕСТВ, СОДЕРЖАЩИХ В ХИМИЧЕСКОЙ СТРУКТУРЕ**
- А) асимметрические атомы углерода
 - Б) хромофорные группы
 - В) ауксохромные группы
 - Г) атомы галогенов
- 167. ДЛЯ ОПРЕДЕЛЕНИЯ ВЕЛИЧИНЫ УДЕЛЬНОГО ВРАЩЕНИЯ ЛЕКАРСТВЕННЫХ ВЕЩЕСТВ ИСПОЛЬЗУЮТ МЕТОД**
- А) поляриметрии
 - Б) рефрактометрии
 - В) высокоэффективной жидкостной хроматографии
 - Г) спектрофотометрии в ультрафиолетовой области
- 168. ДЛЯ ПОДТВЕРЖДЕНИЯ ПОДЛИННОСТИ (ИДЕНТИФИКАЦИИ) ЛЕКАРСТВЕННЫХ ВЕЩЕСТВ МЕТОДОМ СПЕКТРОФОТОМЕТРИИ В УФ-ОБЛАСТИ ИЗМЕРЯЮТ**
- А) зависимость величины оптической плотности от длины волны
 - Б) зависимость величины оптической плотности от концентрации раствора
 - В) показатель преломления раствора вещества
 - Г) значение удельного вращения вещества
- 169. ДЛЯ ПОДТВЕРЖДЕНИЯ ПОДЛИННОСТИ (ИДЕНТИФИКАЦИИ) ЛЕКАРСТВЕННЫХ ВЕЩЕСТВ МЕТОДОМ СПЕКТРОФОТОМЕТРИИ В ИК-ОБЛАСТИ ИЗМЕРЯЮТ**
- А) зависимость величины пропускания от значения волнового числа
 - Б) показатель преломления раствора вещества
 - В) зависимость величины пропускания от концентрации раствора вещества
 - Г) значение удельного вращения вещества
- 170. ПРИ КОЛИЧЕСТВЕННОМ ОПРЕДЕЛЕНИИ ЛЕКАРСТВЕННЫХ СРЕДСТВ МЕТОДОМ СПЕКТРОФОТОМЕТРИИ В УФ-ОБЛАСТИ РАСЧЕТ СОДЕРЖАНИЯ ПРОВОДЯТ ПО**
- А) значению удельного показателя светопоглощения
 - Б) величине показателя преломления раствора вещества
 - В) площадям основных пиков у испытуемого и стандартного растворов
 - Г) величине удельного вращения вещества
- 171. ПРИ КОЛИЧЕСТВЕННОМ ОПРЕДЕЛЕНИИ ЛЕКАРСТВЕННЫХ СРЕДСТВ МЕТОДОМ СПЕКТРОФОТОМЕТРИИ В УФ-ОБЛАСТИ РАСЧЕТ СОДЕРЖАНИЯ ПРОВОДЯТ ПО**
- А) значениям оптических плотностей испытуемого и стандартного растворов
 - Б) фактору показателя преломления раствора испытуемого вещества
 - В) величине удельного вращения вещества
 - Г) площадям основных пиков у испытуемого и стандартного растворов

- 172. В МЕТОДЕ ХРОМАТОГРАФИИ В ТОНКОМ СЛОЕ СОРБЕНТА ЗНАЧЕНИЕ R_f ИСПОЛЬЗУЕТСЯ ДЛЯ**
- А) подтверждения подлинности (идентификации) веществ
 - Б) расчета количественного содержания веществ
 - В) расчета удельного показателя светопоглощения веществ
 - Г) расчета величины удельного вращения веществ
- 173. ПРИ ПОДТВЕРЖДЕНИИ ПОДЛИННОСТИ ЛЕКАРСТВЕННЫХ СРЕДСТВ МЕТОДОМ ВЫСОКОЭФФЕКТИВНОЙ ЖИДКОСТНОЙ ХРОМАТОГРАФИИ СРАВНИВАЮТ**
- А) время удерживания основных пиков у испытуемого и стандартного растворов
 - Б) высоту основных пиков у испытуемого и стандартного растворов
 - В) площадь основных пиков у испытуемого и стандартного растворов
 - Г) величину удельного вращения у испытуемого и стандартного растворов
- 174. ПРИ ПОДТВЕРЖДЕНИИ ПОДЛИННОСТИ ЛЕКАРСТВЕННЫХ СРЕДСТВ МЕТОДОМ ТОНКОСЛОЙНОЙ ХРОМАТОГРАФИИ СРАВНИВАЮТ**
- А) значения R_f у испытуемого и стандартного растворов
 - Б) высоту основных пиков у испытуемого и стандартного растворов
 - В) площадь основных пиков у испытуемого и стандартного растворов
 - Г) время удерживания основных пиков у испытуемого и стандартного растворов
- 175. 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
- 176. ДЛЯ ОПРЕДЕЛЕНИЯ ПОСТОРОННИХ ПРИМЕСЕЙ В ФАРМАЦЕВТИЧЕСКИХ СУБСТАНЦИЯХ ИСПОЛЬЗУЮТ МЕТОД**
- А) высокоэффективной жидкостной хроматографии
 - Б) рефрактометрии
 - В) спектрометрии в инфракрасной области
 - Г) поляриметрии
- 177. ДЛЯ ОПРЕДЕЛЕНИЯ ПОСТОРОННИХ ПРИМЕСЕЙ В ФАРМАЦЕВТИЧЕСКИХ СУБСТАНЦИЯХ ИСПОЛЬЗУЮТ МЕТОД**
- А) тонкослойной хроматографии
 - Б) спектрометрии в инфракрасной области
 - В) рефрактометрии
 - Г) поляриметрии
- 178. ДЛЯ ОПРЕДЕЛЕНИЯ ОСТАТОЧНЫХ ОРГАНИЧЕСКИХ РАСТВОРИТЕЛЕЙ В ФАРМАЦЕВТИЧЕСКИХ СУБСТАНЦИЯХ ИСПОЛЬЗУЮТ МЕТОД**
- А) газовой хроматографии
 - Б) рефрактометрии
 - В) тонкослойной хроматографии
 - Г) поляриметрии

- 179. ПРИ КОЛИЧЕСТВЕННОМ ОПРЕДЕЛЕНИИ ЛЕКАРСТВЕННЫХ СРЕДСТВ МЕТОДОМ ВЫСОКОЭФФЕКТИВНОЙ ЖИДКОСТНОЙ ХРОМАТОГРАФИИ РАСЧЕТ СОДЕРЖАНИЯ ПРОВОДЯТ ПО**
- А) величине площадей основных пиков у испытуемого и стандартного растворов
 - Б) значению удельного показателя светопоглощения
 - В) времени удерживания основных пиков у испытуемого и стандартного растворов
 - Г) величине удельного вращения вещества
- 180. ПРИ КОЛИЧЕСТВЕННОМ ОПРЕДЕЛЕНИИ ЛЕКАРСТВЕННЫХ СРЕДСТВ В РАСТВОРАХ МЕТОДОМ РЕФРАКТОМЕТРИИ РАСЧЕТ КОНЦЕНТРАЦИИ ПРОВОДЯТ ПО ВЕЛИЧИНЕ**
- А) показателя преломления испытуемого раствора
 - Б) угла вращения испытуемого раствора
 - В) площадей основных пиков у испытуемого и стандартного растворов
 - Г) оптической плотности испытуемого раствора
- 181. ИСПЫТАНИЕ ЛЕКАРСТВЕННЫХ ПРЕПАРАТОВ ДЛЯ ИНЪЕКЦИЙ НА ТОКСИЧНОСТЬ ПРОВОДЯТ**
- А) на белых мышах
 - Б) методом диффузии в агар
 - В) на кроликах
 - Г) на лягушках или кошках
- 182. ИСПЫТАНИЕ ЛЕКАРСТВЕННЫХ ПРЕПАРАТОВ ДЛЯ ИНЪЕКЦИЙ НА ПИРОГЕННОСТЬ ПРОВОДЯТ**
- А) на кроликах
 - Б) методом диффузии в агар
 - В) на белых мышах
 - Г) на лягушках или кошках
- 183. РАСТВОРИМОСТЬ ЛЕКАРСТВЕННЫХ ВЕЩЕСТВ В ГОСУДАРСТВЕННОЙ ФАРМАКОПЕИ ВЫРАЖАЮТ В УСЛОВНЫХ ТЕРМИНАХ, КОТОРЫЕ УКАЗЫВАЮТ**
- А) объем растворителя (мл), необходимый для растворения 1 г вещества
 - Б) массу растворителя (г), необходимую для растворения 1 г вещества
 - В) массу вещества (г), способную раствориться в 100 мл растворителя
 - Г) массу вещества (г), способную раствориться в 1 мл растворителя
- 184. В ФАРМАКОПЕЙНОМ АНАЛИЗЕ ОПРЕДЕЛЕНИЕ ТЕМПЕРАТУРЫ ПЛАВЛЕНИЯ ПОЗВОЛЯЕТ ПОЛУЧИТЬ ИНФОРМАЦИЮ О**
- А) степени чистоты и подлинности испытуемого вещества
 - Б) влажности испытуемого вещества
 - В) растворимости испытуемого вещества
 - Г) количественном содержании испытуемого вещества
- 185. ТИТРОВАНИЕ РЕАКТИВОМ К. ФИШЕРА ОСНОВАНО НА ХИМИЧЕСКОЙ РЕАКЦИИ**
- А) $I_2 + SO_2 + 2H_2O \rightarrow 2HI + H_2SO_4$
 - Б) $NaCl + NH_3 + CO_2 + H_2O \rightarrow NaHCO_3 + NH_4Cl$
 - В) $Na_2CO_3 + H_2O \leftrightarrow NaOH + NaHCO_3$
 - Г) $2KI + O_3 + H_2O \rightarrow I_2 + 2KOH + O_2 \uparrow$

186. ПРИВЕДЕННАЯ ФОРМУЛА

$$X = \frac{(V - V_k) \cdot T \cdot 100}{m}$$

ИСПОЛЬЗУЕТСЯ ДЛЯ РАСЧЕТА

- А) содержания воды при определении методом К. Фишера
- Б) потери в массе при высушивании
- В) содержания воды при определении методом дистилляции
- Г) плотности жидкости

187. ПРИ АНАЛИЗЕ ФАРМАЦЕВТИЧЕСКОЙ СУБСТАНЦИИ «КИСЛОТА АСКОРБИНОВАЯ» ПРОВОДЯТ ОПРЕДЕЛЕНИЕ

- А) сульфатной золы
- Б) золы, нерастворимой в кислоте хлористоводородной
- В) потери в массе после прокаливания
- Г) общей золы

188. В ВОДЕ ОЧИЩЕННОЙ ПО ФС РЕГЛАМЕНТИРУЕТСЯ КОЛИЧЕСТВО ПРИМЕСИ

- А) ионов аммония
- Б) ионов тяжелых металлов
- В) ионов кальция
- Г) восстанавливающих веществ

189. СУЛЬФАТНАЯ ЗОЛА ПОКАЗЫВАЕТ СТЕПЕНЬ ЗАГРЯЗНЕНИЯ ОРГАНИЧЕСКИХ ЛЕКАРСТВЕННЫХ ВЕЩЕСТВ

- А) катионами тяжелых металлов
- Б) остаточными органическими растворителями
- В) промежуточными продуктами синтеза органического вещества
- Г) продуктами разложения органического вещества

190. ПРИ ОПРЕДЕЛЕНИИ КИСЛОТНОСТИ И ЩЕЛОЧНОСТИ В ВОДЕ ОЧИЩЕННОЙ ИСПОЛЬЗУЮТ ИНДИКАТОР

- А) феноловый красный
- Б) калия хромат
- В) крахмал
- Г) железа(III) аммония сульфат (квасцы железомониевые)

191. ПРИ ПРИГОТОВЛЕНИИ ИСХОДНЫХ РАСТВОРОВ ДЛЯ ОПРЕДЕЛЕНИЯ СТЕПЕНИ ОКРАСКИ ЖИДКОСТЕЙ ИСПОЛЬЗУЮТ

- А) железа(III) хлорид
- Б) гидразина сульфат
- В) магния сульфат
- Г) кальция хлорид

192. БЕСЦВЕТНОЙ СЧИТАЕТСЯ ЖИДКОСТЬ, ЕСЛИ ОНА ОКРАШЕНА НЕ БОЛЕЕ ИНТЕНСИВНО, ЧЕМ

- А) эталон В₉
- Б) стандартный раствор В
- В) эталон В₁
- Г) эталон В₇

- 193. ИСХОДНЫЙ ЭТАЛОН ДЛЯ ОПРЕДЕЛЕНИЯ ПРОЗРАЧНОСТИ И СТЕПЕНИ МУТНОСТИ ЖИДКОСТЕЙ ПРЕДСТАВЛЯЕТ СОБОЙ ВЗВЕСЬ**
- А) смеси гидразина сульфата и гексаметилентетрамина в воде
 - Б) смеси бария сульфата и кальция карбоната в воде
 - В) бария сульфата в воде
 - Г) кальция карбоната в воде
- 194. ПРИМЕСЬ ХЛОРИДОВ В ФАРМАЦЕВТИЧЕСКИХ СУБСТАНЦИЯХ ОБНАРУЖИВАЮТ С ПОМОЩЬЮ РАСТВОРА**
- А) серебра нитрата
 - Б) калия ферроцианида
 - В) бария хлорида
 - Г) аммония оксалата
- 195. ПРИМЕСЬ СУЛЬФАТ-ИОНОВ В ФАРМАЦЕВТИЧЕСКИХ СУБСТАНЦИЯХ ОБНАРУЖИВАЮТ С ПОМОЩЬЮ РАСТВОРА**
- А) бария хлорида
 - Б) серебра нитрата
 - В) аммония оксалата
 - Г) сульфосалициловой кислоты
- 196. ПРИМЕСЬ ИОНОВ АММОНИЯ В ФАРМАЦЕВТИЧЕСКИХ СУБСТАНЦИЯХ ОБНАРУЖИВАЮТ С ПОМОЩЬЮ**
- А) щелочного раствора калия тетраiodомеркурата(II) (реактив Несслера)
 - Б) раствора калия ферроцианида
 - В) раствора аммония оксалата
 - Г) раствора натрия сульфида
- 197. ПРИМЕСЬ СОЛЕЙ КАЛЬЦИЯ В ФАРМАЦЕВТИЧЕСКИХ СУБСТАНЦИЯХ ОБНАРУЖИВАЮТ С ПОМОЩЬЮ**
- А) раствора аммония оксалата
 - Б) раствора бария хлорида
 - В) щелочного раствора калия тетраiodомеркурата(II) (реактив Несслера)
 - Г) раствора натрия сульфида
- 198. ПРИМЕСЬ СОЛЕЙ ЦИНКА В ФАРМАЦЕВТИЧЕСКИХ СУБСТАНЦИЯХ ОБНАРУЖИВАЮТ С ПОМОЩЬЮ РАСТВОРА**
- А) гексацианоферрат(II) калия
 - Б) бария хлорида
 - В) аммония оксалата
 - Г) сульфосалициловой кислоты
- 199. ПРИМЕСЬ ЖЕЛЕЗА В ФАРМАЦЕВТИЧЕСКИХ СУБСТАНЦИЯХ ОБНАРУЖИВАЮТ С ПОМОЩЬЮ РАСТВОРА**
- А) сульфосалициловой кислоты
 - Б) бария хлорида
 - В) серебра нитрата
 - Г) аммония оксалата

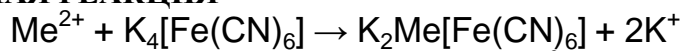
200. ПРИМЕСЬ ТЯЖЕЛЫХ МЕТАЛЛОВ В ФАРМАЦЕВТИЧЕСКИХ СУБСТАНЦИЯХ ОБНАРУЖИВАЮТ С ПОМОЩЬЮ РАСТВОРА

- А) натрия сульфида
- Б) аммония оксалата
- В) сульфосалициловой кислоты
- Г) серебра нитрата

201. НАЛИЧИЕ ПРИМЕСИ МЫШЬЯКА В ФАРМАЦЕВТИЧЕСКИХ СУБСТАНЦИЯХ УСТАНОВЛИВАЕТСЯ ПО ОКРАШИВАНИЮ В ЖЕЛТО-БУРЫЙ ЦВЕТ

- А) ртутно-хлоридной бумаги
- Б) йодкрахмальной бумаги
- В) куркумовой бумаги
- Г) лакмусовой бумаги

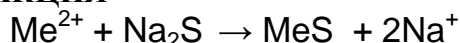
202. ПРИВЕДЕННАЯ РЕАКЦИЯ



ЛЕЖИТ В ОСНОВЕ ИСПЫТАНИЯ НА ПРИМЕСЬ (ME²⁺)

- А) солей цинка
- Б) солей кальция
- В) солей железа
- Г) тяжелых металлов

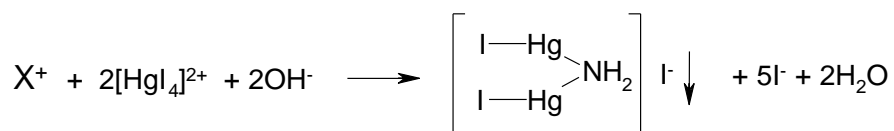
203. ПРИВЕДЕННАЯ РЕАКЦИЯ



ЛЕЖИТ В ОСНОВЕ ИСПЫТАНИЯ НА ПРИМЕСЬ (ME²⁺)

- А) тяжелых металлов
- Б) солей кальция
- В) солей цинка
- Г) солей аммония

204. ПРИВЕДЕННАЯ РЕАКЦИЯ



ЛЕЖИТ В ОСНОВЕ ИСПЫТАНИЯ НА ПРИМЕСЬ (X⁺)

- А) солей аммония
- Б) солей кальция
- В) солей цинка
- Г) тяжелых металлов

205. СЛАБО ЩЕЛОЧНУЮ РЕАКЦИЮ СРЕДЫ ИМЕЕТ ВОДНЫЙ РАСТВОР

- А) натрия гидрокарбоната
- Б) калия хлорида
- В) натрия хлорида
- Г) кальция хлорида

206. СЛАБОКИСЛУЮ РЕАКЦИЮ СРЕДЫ ИМЕЕТ ВОДНЫЙ РАСТВОР

- А) цинка сульфата
- Б) калия хлорида
- В) натрия тетрабората
- Г) натрия гидрокарбоната

207. АМФОТЕРНЫЕ СВОЙСТВА ПРОЯВЛЯЕТ

- А) цинка оксид
- Б) магния оксид
- В) натрия хлорид
- Г) кальция хлорид

208. ЩЕЛОЧНУЮ РЕАКЦИЮ (ВСЛЕДСТВИЕ ГИДРОЛИЗА) ИМЕЕТ ВОДНЫЙ РАСТВОР

- А) натрия тетрабората
- Б) кислоты борной
- В) калия хлорида
- Г) натрия хлорида

209. СВОЙСТВА ВОССТАНОВИТЕЛЯ ПРИ ВЗАИМОДЕЙСТВИИ С РАСТВОРОМ НАТРИЯ НИТРИТА В КИСЛОЙ СРЕДЕ ПРОЯВЛЯЕТ

- А) калия йодид
- Б) натрия бромид
- В) калия хлорид
- Г) натрия хлорид

210. СВОЙСТВА ВОССТАНОВИТЕЛЯ ПРИ ВЗАИМОДЕЙСТВИИ С РАСТВОРОМ ХЛОРАМИНА В КИСЛОЙ СРЕДЕ ПРОЯВЛЯЕТ

- А) калия бромид
- Б) натрия хлорид
- В) кальция хлорид
- Г) магния сульфат

211. СВОЙСТВА ОКИСЛИТЕЛЯ ПРИ ВЗАИМОДЕЙСТВИИ С РАСТВОРОМ КАЛИЯ ЙОДИДА В КИСЛОЙ СРЕДЕ ПРОЯВЛЯЕТ

- А) водорода пероксид
- Б) калия хлорид
- В) магния сульфат
- Г) натрия тиосульфат

212. РАСТВОР НАТРИЯ КОБАЛЬТИНИТРИТА ИСПОЛЬЗУЮТ КАК РЕАКТИВ ДЛЯ ПОДТВЕРЖДЕНИЯ ПОДЛИННОСТИ

- А) калия хлорида
- Б) натрия хлорида
- В) магния сульфата
- Г) кальция хлорида

213. РАСТВОР ГЕКСАГИДРОКСОСТИБАТА КАЛИЯ (КАЛИЯ ПИРОАНТИМОНАТА) ИСПОЛЬЗУЮТ КАК РЕАКТИВ ДЛЯ ПОДТВЕРЖДЕНИЯ ПОДЛИННОСТИ

- А) натрия хлорида
- Б) калия хлорида
- В) магния сульфата
- Г) кальция хлорида

214. РАСТВОР НАТРИЯ СУЛЬФИДА ИСПОЛЬЗУЮТ КАК РЕАКТИВ ДЛЯ ПОДТВЕРЖДЕНИЯ ПОДЛИННОСТИ

- А) висмута нитрата основного
- Б) кальция хлорида
- В) натрия бромида
- Г) калия хлорида

215. РАСТВОР КАЛИЯ ФЕРРОЦИАНИДА [КАЛИЯ ГЕКСАЦИАНОФЕРАТА(II)] ИСПОЛЬЗУЮТ КАК РЕАКТИВ ДЛЯ ПОДТВЕРЖДЕНИЯ ПОДЛИННОСТИ

- А) цинка сульфата
- Б) магния сульфата
- В) калия хлорида
- Г) натрия хлорида

216. РАСТВОР АММОНИЯ ОКСАЛАТА ИСПОЛЬЗУЮТ КАК РЕАКТИВ ДЛЯ ПОДТВЕРЖДЕНИЯ ПОДЛИННОСТИ

- А) кальция хлорида
- Б) калия хлорида
- В) магния сульфата
- Г) цинка сульфата

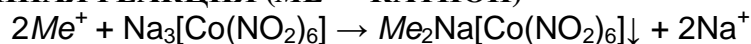
217. РАСТВОР НАТРИЯ СУЛЬФИДА ИСПОЛЬЗУЮТ КАК РЕАКТИВ ДЛЯ ПОДТВЕРЖДЕНИЯ ПОДЛИННОСТИ

- А) цинка сульфата
- Б) кальция хлорида
- В) калия хлорида
- Г) магния сульфата

218. РЕАКЦИЯ ОБРАЗОВАНИЯ НАДХРОМОВЫХ КИСЛОТ ИСПОЛЬЗУЕТСЯ ДЛЯ ПОДТВЕРЖДЕНИЯ ПОДЛИННОСТИ

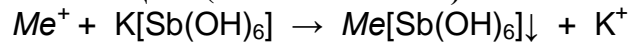
- А) водорода пероксида
- Б) калия хлорида
- В) натрия гидрокарбоната
- Г) натрия тиосульфата

219. ПРИВЕДЕННАЯ РЕАКЦИЯ (Me^+ – КАТИОН)

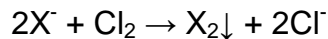
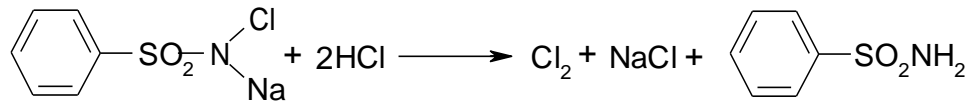


ИСПОЛЬЗУЕТСЯ ДЛЯ ПОДТВЕРЖДЕНИЯ ПОДЛИННОСТИ

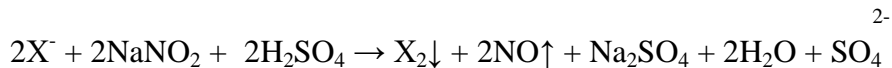
- А) калия хлорида
- Б) натрия гидрокарбоната
- В) магния сульфата
- Г) натрия хлорида

220. ПРИВЕДЕННАЯ РЕАКЦИЯ (ME^+ – КАТИОН)**ИСПОЛЬЗУЕТСЯ ДЛЯ ПОДТВЕРЖДЕНИЯ ПОДЛИННОСТИ**

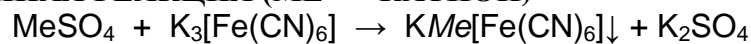
- А) натрия хлорида
- Б) кальция хлорида
- В) калия хлорида
- Г) калия бромида

221. ПРИВЕДЕННЫЕ РЕАКЦИИ (X^- – АНИОН)**ЛЕЖАТ В ОСНОВЕ ПОДТВЕРЖДЕНИЯ ПОДЛИННОСТИ**

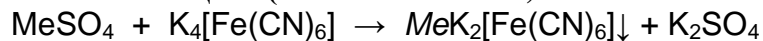
- А) калия бромида
- Б) натрия фторида
- В) калия хлорида
- Г) натрия гидрокарбоната

222. ПРИВЕДЕННАЯ РЕАКЦИЯ (X^- – АНИОН)**ИСПОЛЬЗУЕТСЯ ДЛЯ ПОДТВЕРЖДЕНИЯ ПОДЛИННОСТИ**

- А) калия йодида
- Б) натрия фторида
- В) калия хлорида
- Г) натрия бромида

223. ПРИВЕДЕННАЯ РЕАКЦИЯ (ME^{2+} – КАТИОН)**ИСПОЛЬЗУЕТСЯ ДЛЯ ПОДТВЕРЖДЕНИЯ ПОДЛИННОСТИ**

- А) железа(II) сульфата
- Б) цинка сульфата
- В) бария сульфата
- Г) магния сульфата

224. ПРИВЕДЕННАЯ РЕАКЦИЯ (ME^{2+} – КАТИОН)**ИСПОЛЬЗУЕТСЯ ДЛЯ ПОДТВЕРЖДЕНИЯ ПОДЛИННОСТИ**

- А) цинка сульфата
- Б) магния сульфата
- В) бария сульфата
- Г) железа(II) сульфата

225. 100 МЛ ВОДЫ ОЧИЩЕННОЙ ДОВЕЛИ ДО КИПЕНИЯ, ПРИБАВИЛИ 1 МЛ 0,01 М РАСТВОРА КАЛИЯ ПЕРМАНГАНАТА И 2 МЛ СЕРНОЙ КИСЛОТЫ РАЗВЕДЕННОЙ 16 %, РОЗОВАЯ ОКРАСКА ИСЧЕЗЛА. ЭТО СВИДЕТЕЛЬСТВУЕТ О НАЛИЧИИ ПРИМЕСИ

- А) восстанавливающих веществ
- Б) диоксида углерода
- В) сульфатов
- Г) кальция и магния

226. К 5 мл воды очищенной осторожно прибавили 1 мл свежеприготовленного раствора дифениламина, появилось голубое окрашивание. Это свидетельствует о наличии примеси

- А) нитратов и нитритов
- Б) диоксида углерода
- В) кальция и магния
- Г) восстанавливающих веществ

227. Помутнение образуется при стоянии в течение часа равных объемов воды очищенной и воды известковой в плотно закрытой пробирке при наличии примеси

- А) диоксида углерода
- Б) ионов тяжелых металлов
- В) ионов кальция
- Г) хлорид-ионов

228. К раствору фармацевтической субстанции натрия хлорид добавили серную кислоту разведенную и появилось помутнение, что свидетельствует о наличии примеси

- А) бария
- Б) сульфатов
- В) калия
- Г) хлоридов

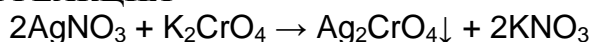
229. Укажите примесь, являющуюся недопустимой в лекарственном препарате бария сульфат для рентгеноскопии

- А) растворимые соли бария и карбонат бария
- Б) тяжелые металлы
- В) хлориды
- Г) железо

230. Количественное определение натрия хлорида проводят методом

- А) аргентометрии по Мору
- Б) ацидиметрии
- В) комплексонометрии
- Г) алкалометрии

231. Приведенная реакция



лежит в основе определения конечной точки титрования в методе

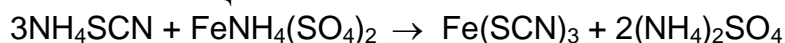
- А) аргентометрии по Мору
- Б) аргентометрии по Фольгарду
- В) аргентометрии по Фаянсу
- Г) комплексонометрии

232. КОЛИЧЕСТВЕННОЕ ОПРЕДЕЛЕНИЕ КАЛИЯ ЙОДИДА ПРОВОДЯТ МЕТОДОМ

- А) аргентометрии по Фаянсу
- Б) ацидиметрии
- В) аргентометрии по Мору
- Г) алкалиметрии

233. ПРИ КОЛИЧЕСТВЕННОМ ОПРЕДЕЛЕНИИ КАЛИЯ ЙОДИДА МЕТОДОМ АРГЕНТОМЕТРИИ ПО ФАЯНСУ ИСПОЛЬЗУЮТ ИНДИКАТОР

- А) эозин Н
- Б) крахмал
- В) железа (III) аммония сульфат (квасцы железоаммониевые)
- Г) калия хромат

234. ПРИВЕДЕННАЯ РЕАКЦИЯ**ЛЕЖИТ В ОСНОВЕ ОПРЕДЕЛЕНИЯ КОНЕЧНОЙ ТОЧКИ ТИТРОВАНИЯ В МЕТОДЕ**

- А) аргентометрии по Фольгарду
- Б) комплексонометрии
- В) аргентометрии по Мору
- Г) аргентометрии по Фаянсу

235. КОЛИЧЕСТВЕННОЕ ОПРЕДЕЛЕНИЕ РАСТВОРА ВОДОРОДА ПЕРОКСИДА ПРОВОДЯТ МЕТОДОМ

- А) перманганатометрии
- Б) комплексонометрии
- В) ацидиметрии
- Г) алкалиметрии

236. ИСПОЛЬЗУЯ ВОССТАНОВИТЕЛЬНЫЕ СВОЙСТВА ОПРЕДЕЛЯЕМОГО ВЕЩЕСТВА, МЕТОДОМ ПРЯМОЙ ЙОДОМЕТРИИ ПРОВОДЯТ КОЛИЧЕСТВЕННОЕ ОПРЕДЕЛЕНИЕ

- А) натрия тиосульфата
- Б) натрия йодида
- В) раствора водорода пероксида
- Г) натрия бромида

237. ИСПОЛЬЗУЯ ОКИСЛИТЕЛЬНЫЕ СВОЙСТВА ОПРЕДЕЛЯЕМОГО ВЕЩЕСТВА, МЕТОДОМ КОСВЕННОЙ (ЗАМЕСТИТЕЛЬНОЙ) ЙОДОМЕТРИИ МОЖНО ПРОВЕСТИ КОЛИЧЕСТВЕННОЕ ОПРЕДЕЛЕНИЕ

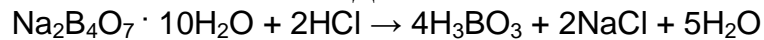
- А) раствора водорода пероксида
- Б) натрия хлорида
- В) натрия тиосульфата
- Г) натрия бромида

238. СОДЕРЖАНИЕ ХЛОРОВОДОРОДА В ХЛОРИСТОВОДОРОДНОЙ КИСЛОТЕ РАЗВЕДЕННОЙ ОПРЕДЕЛЯЮТ МЕТОДОМ

- А) алкалиметрии
- Б) йодометрии
- В) комплексонометрии
- Г) ацидиметрии

239. МЕТОДОМ ПРЯМОЙ АЦИДИМЕТРИИ ПРОВОДЯТ КОЛИЧЕСТВЕННОЕ ОПРЕДЕЛЕНИЕ

- А) натрия гидрокарбоната
- Б) кальция хлорида
- В) магния сульфата
- Г) натрия хлорида

240. ПРИ КОЛИЧЕСТВЕННОМ ОПРЕДЕЛЕНИИ НАТРИЯ ТЕТРАБОРАТА**ИСПОЛЬЗУЮТ ИНДИКАТОР**

- А) метиловый оранжевый
- Б) эозин Н
- В) хромовый темно-синий
- Г) крахмал

241. МЕТОДОМ КОМПЛЕКСОНОМЕТРИИ ПРОВОДЯТ КОЛИЧЕСТВЕННОЕ ОПРЕДЕЛЕНИЕ

- А) магния сульфата
- Б) натрия хлорида
- В) калия йодида
- Г) натрия гидрокарбоната

242. КОЛИЧЕСТВЕННОЕ ОПРЕДЕЛЕНИЕ КАЛЬЦИЯ ХЛОРИДА ПРОВОДЯТ МЕТОДОМ

- А) комплексонометрии
- Б) ацидиметрии
- В) перманганатометрии
- Г) алкалиметрии

243. НЕОБХОДИМЫМ УСЛОВИЕМ КОЛИЧЕСТВЕННОГО ОПРЕДЕЛЕНИЯ МАГНИЯ СУЛЬФАТА МЕТОДОМ КОМПЛЕКСОНОМЕТРИИ ЯВЛЯЕТСЯ ТИТРОВАНИЕ В ПРИСУТСТВИИ

- А) аммиачного буферного раствора
- Б) серной кислоты разведенной
- В) глицерина
- Г) уксусной кислоты

244. ПРИ КОЛИЧЕСТВЕННОМ ОПРЕДЕЛЕНИИ МАГНИЯ СУЛЬФАТА МЕТОДОМ КОМПЛЕКСОНОМЕТРИИ ИСПОЛЬЗУЮТ ИНДИКАТОР

- А) кислотный хром черный специальный
- Б) железа(III) аммония сульфат (квасцы железомониевые)
- В) метиловый оранжевый
- Г) калия хромат

245. ПРИ КОЛИЧЕСТВЕННОМ ОПРЕДЕЛЕНИИ КАЛЬЦИЯ ХЛОРИДА МЕТОДОМ КОМПЛЕКСОНОМЕТРИИ ИСПОЛЬЗУЮТ ИНДИКАТОР

- А) хромовый темно-синий
- Б) крахмал
- В) калия хромат
- Г) железа(III) аммония сульфат (квасцы железомониевые)

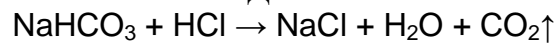
246. ПРИ ОПРЕДЕЛЕНИИ МАГНИЯ СУЛЬФАТА МЕТОДОМ КОМПЛЕКСОНОМЕТРИИ РАСТВОР ОКРАШИВАЕТСЯ В КРАСНО-ФИОЛЕТОВЫЙ ЦВЕТ ЗА СЧЕТ ОКРАСКИ

- А) комплекса магния с индикатором
- Б) свободного катиона магния
- В) свободного индикатора
- Г) комплекса магния с Трилоном Б

247. ПОСЛЕ ДОСТИЖЕНИЯ ТОЧКИ ЭКВИВАЛЕНТНОСТИ ПРИ ОПРЕДЕЛЕНИИ МАГНИЯ СУЛЬФАТА МЕТОДОМ КОМПЛЕКСОНОМЕТРИИ РАСТВОР ОКРАШИВАЕТСЯ В СИНИЙ ЦВЕТ ЗА СЧЕТ ОКРАСКИ

- А) свободного индикатора
- Б) свободного Трилона Б
- В) комплекса магния с индикатором
- Г) комплекса магния с Трилоном Б

248. ПРИ КОЛИЧЕСТВЕННОМ ОПРЕДЕЛЕНИИ НАТРИЯ ГИДРОКАРБОНАТА



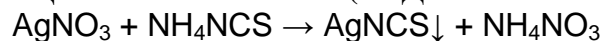
ИСПОЛЬЗУЮТ ИНДИКАТОР

- А) метиловый оранжевый
- Б) крахмал
- В) железа(III) аммония сульфат (квасцы железомониевые)
- Г) калия хромат

249. ПУТЕМ ТИТРОВАНИЯ 0,1 М РАСТВОРОМ НАТРИЯ ТИОСУЛЬФАТА ПРОВОДЯТ КОЛИЧЕСТВЕННОЕ ОПРЕДЕЛЕНИЕ

- А) раствора йода спиртового 5%
- Б) натрия хлорида
- В) натрия тетрабората
- Г) кислоты хлористоводородной разведенной

250. ПРИ КОЛИЧЕСТВЕННОМ ОПРЕДЕЛЕНИИ СЕРЕБРА НИТРАТА МЕТОДОМ ТИОЦИАНОМЕТРИИ (РОДАНОМЕТРИИ)



ИСПОЛЬЗУЮТ ИНДИКАТОР

- А) железа(III) аммония сульфат (квасцы железомониевые)
- Б) метиловый оранжевый
- В) фенолфталеин
- Г) кислотный хром черный специальный

251. МЕТОДОМ АРГЕНТОМЕТРИИ ПО МОРУ МОЖНО ПРОВЕСТИ КОЛИЧЕСТВЕННОЕ ОПРЕДЕЛЕНИЕ

- А) кальция хлорида
- Б) калия йодида
- В) магния сульфата
- Г) цинка сульфата

252. ИСПОЛЬЗУЯ ВОССТАНОВИТЕЛЬНЫЕ СВОЙСТВА ОПРЕДЕЛЯЕМОГО ВЕЩЕСТВА, МЕТОДОМ ПЕРМАНГАТОМЕТРИИ ПРОВОДЯТ КОЛИЧЕСТВЕННОЕ ОПРЕДЕЛЕНИЕ

- А) железа(II) сульфата
- Б) цинка сульфат
- В) магния сульфата
- Г) натрия хлорида

253. НЕОБХОДИМЫМ УСЛОВИЕМ КОЛИЧЕСТВЕННОГО ОПРЕДЕЛЕНИЯ РАСТВОРА ВОДОРОДА ПЕРОКСИДА МЕТОДОМ ПЕРМАНГАТОМЕТРИИ ЯВЛЯЕТСЯ ТИТРОВАНИЕ В ПРИСУТСТВИИ

- А) серной кислоты
- Б) глицерина
- В) натрия гидроксида
- Г) аммиачного буферного раствора

254. ДЛЯ ПОДТВЕРЖДЕНИЯ ПОДЛИННОСТИ ЛЕКАРСТВЕННЫХ ВЕЩЕСТВ, СОДЕРЖАЩИХ В ХИМИЧЕСКОЙ СТРУКТУРЕ СПИРТОВЫЙ ГИДРОКСИЛ, МОЖНО ИСПОЛЬЗОВАТЬ РЕАКЦИЮ

- А) этерификации
- Б) образования азокрасителя
- В) гидролиза
- Г) образования "серебряного зеркала"

255. ДЛЯ ПОДТВЕРЖДЕНИЯ ПОДЛИННОСТИ ЛЕКАРСТВЕННЫХ ВЕЩЕСТВ, СОДЕРЖАЩИХ В ХИМИЧЕСКОЙ СТРУКТУРЕ ФЕНОЛЬНЫЙ ГИДРОКСИЛ, ИСПОЛЬЗУЮТ РЕАКЦИЮ С

- А) раствором железа(III) хлорида
- Б) разведенной хлористоводородной кислотой
- В) нингидрином
- Г) аммиачным раствором нитрата серебра

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

- А) бромной водой
- Б) разведенной хлористоводородной кислотой
- В) гидроксиламино
- Г) нингидрином

- 257. ДЛЯ ПОДТВЕРЖДЕНИЯ ПОДЛИННОСТИ ЛЕКАРСТВЕННЫХ ВЕЩЕСТВ, СОДЕРЖАЩИХ В ХИМИЧЕСКОЙ СТРУКТУРЕ ФЕНОЛЬНЫЙ ГИДРОКСИЛ, МОЖНО ИСПОЛЬЗОВАТЬ РЕАКЦИЮ С**
- А) раствором формальдегида в концентрированной серной кислоте
 - Б) разведенной хлористоводородной кислотой
 - В) нингидрином
 - Г) гидроксиламином
- 258. ДЛЯ ПОДТВЕРЖДЕНИЯ ПОДЛИННОСТИ ЛЕКАРСТВЕННЫХ ВЕЩЕСТВ, СОДЕРЖАЩИХ В ХИМИЧЕСКОЙ СТРУКТУРЕ ФЕНОЛЬНЫЙ ГИДРОКСИЛ, МОЖНО ИСПОЛЬЗОВАТЬ РЕАКЦИЮ**
- А) образования арилметанового (ауринового) красителя
 - Б) образования йодоформа
 - В) образования "серебряного зеркала"
 - Г) образования мурексида
- 259. ДЛЯ ПОДТВЕРЖДЕНИЯ ПОДЛИННОСТИ ЛЕКАРСТВЕННЫХ ВЕЩЕСТВ, СОДЕРЖАЩИХ В ХИМИЧЕСКОЙ СТРУКТУРЕ КАРБОКСИЛЬНУЮ ГРУППУ, МОЖНО ИСПОЛЬЗОВАТЬ РЕАКЦИЮ**
- А) этерификации
 - Б) конденсации и окисления
 - В) диазотирования и азосочетания
 - Г) гидролиза
- 260. ДЛЯ ПОДТВЕРЖДЕНИЯ ПОДЛИННОСТИ ЛЕКАРСТВЕННЫХ ВЕЩЕСТВ, СОДЕРЖАЩИХ В ХИМИЧЕСКОЙ СТРУКТУРЕ АЛЬДЕГИДНУЮ ГРУППУ, МОЖНО ИСПОЛЬЗОВАТЬ РЕАКЦИЮ**
- А) образования "серебряного зеркала"
 - Б) образования азокрасителя
 - В) образования йодоформа
 - Г) образования солей
- 261. ДЛЯ ПОДТВЕРЖДЕНИЯ ПОДЛИННОСТИ ЛЕКАРСТВЕННЫХ ВЕЩЕСТВ, СОДЕРЖАЩИХ В ХИМИЧЕСКОЙ СТРУКТУРЕ АЛЬДЕГИДНУЮ ГРУППУ, МОЖНО ИСПОЛЬЗОВАТЬ РЕАКЦИЮ С РЕАКТИВОМ**
- А) Фелинга
 - Б) Марме
 - В) Марки
 - Г) Драгендорфа
- 262. ДЛЯ ПОДТВЕРЖДЕНИЯ ПОДЛИННОСТИ ЛЕКАРСТВЕННЫХ ВЕЩЕСТВ, СОДЕРЖАЩИХ В ХИМИЧЕСКОЙ СТРУКТУРЕ АЛЬДЕГИДНУЮ ГРУППУ, МОЖНО ИСПОЛЬЗОВАТЬ РЕАКЦИЮ С РЕАКТИВОМ**
- А) Несслера
 - Б) Майера
 - В) Марки
 - Г) Драгендорфа

- 263. ДЛЯ ИДЕНТИФИКАЦИИ В ХИМИЧЕСКОЙ СТРУКТУРЕ КЕТОННОЙ ГРУППЫ МОЖНО ИСПОЛЬЗОВАТЬ РЕАКЦИЮ ОБРАЗОВАНИЯ**
- А) фенилгидразонов
 - Б) азокрасителя
 - В) "серебряного зеркала"
 - Г) йодоформа
- 264. ДЛЯ ИДЕНТИФИКАЦИИ В ХИМИЧЕСКОЙ СТРУКТУРЕ КЕТОННОЙ ГРУППЫ МОЖНО ИСПОЛЬЗОВАТЬ РЕАКЦИЮ ОБРАЗОВАНИЯ**
- А) оксима
 - Б) азокрасителя
 - В) "серебряного зеркала"
 - Г) йодоформа
- 265. ДЛЯ ИДЕНТИФИКАЦИИ В ХИМИЧЕСКОЙ СТРУКТУРЕ КЕТОННОЙ ГРУППЫ МОЖНО ИСПОЛЬЗОВАТЬ РЕАКЦИЮ ОБРАЗОВАНИЯ**
- А) 2,4-динитрофенилгидразона
 - Б) "серебряного зеркала"
 - В) индофенола
 - Г) азокрасителя
- 266. С ПОМОЩЬЮ РЕАКЦИИ ОБРАЗОВАНИЯ "СЕРЕБРЯНОГО ЗЕРКАЛА" МОЖНО ПОДТВЕРДИТЬ ПОДЛИННОСТЬ ЛЕКАРСТВЕННЫХ ВЕЩЕСТВ, СОДЕРЖАЩИХ В ХИМИЧЕСКОЙ СТРУКТУРЕ**
- А) гидроксиацетильную (α -кетольную) группу
 - Б) карбоксильную группу
 - В) кетонную группу
 - Г) сложноэфирную группу
- 267. С РЕАКТИВОМ ФЕЛИНГА ОБРАЗУЕТСЯ КИРПИЧНО-КРАСНЫЙ ОСАДОК У ЛЕКАРСТВЕННЫХ ВЕЩЕСТВ, СОДЕРЖАЩИХ В ХИМИЧЕСКОЙ СТРУКТУРЕ**
- А) гидроксиацетильную (α -кетольную) группу
 - Б) кетонную группу
 - В) карбоксильную группу
 - Г) сложноэфирную группу
- 268. ДЛЯ ПОДТВЕРЖДЕНИЯ ПОДЛИННОСТИ ЛЕКАРСТВЕННЫХ ВЕЩЕСТВ, СОДЕРЖАЩИХ В ХИМИЧЕСКОЙ СТРУКТУРЕ СЛОЖНОЭФИРНУЮ ГРУППУ, МОЖНО ИСПОЛЬЗОВАТЬ**
- А) гидроксамовую пробу
 - Б) нингидриновую пробу
 - В) лигниновую пробу
 - Г) биуретовую пробу
- 269. ДЛЯ ИДЕНТИФИКАЦИИ В ХИМИЧЕСКОЙ СТРУКТУРЕ СЛОЖНОЭФИРНОЙ ГРУППЫ МОЖНО ИСПОЛЬЗОВАТЬ РЕАКЦИЮ**
- А) гидролиза
 - Б) этерификации
 - В) диазотирования и азосочетания
 - Г) окисления

- 270. ДЛЯ ИДЕНТИФИКАЦИИ В ХИМИЧЕСКОЙ СТРУКТУРЕ ПРОСТОЙ ЭФИРНОЙ ГРУППЫ МОЖНО ИСПОЛЬЗОВАТЬ РЕАКЦИЮ ОБРАЗОВАНИЯ**
- А) оксониевых солей
 - Б) оснований Шиффа
 - В) "серебряного зеркала"
 - Г) гидразонов
- 271. ДЛЯ ПОДТВЕРЖДЕНИЯ ПОДЛИННОСТИ ЛЕКАРСТВЕННЫХ ВЕЩЕСТВ, СОДЕРЖАЩИХ В ХИМИЧЕСКОЙ СТРУКТУРЕ ПЕРВИЧНУЮ АРОМАТИЧЕСКУЮ АМИНОГРУППУ, ИСПОЛЬЗУЮТ РЕАКЦИЮ**
- А) диазотирования и азосочетания
 - Б) гидролиза
 - В) конденсации и окисления
 - Г) этерификации
- 272. ДЛЯ ПОДТВЕРЖДЕНИЯ ПОДЛИННОСТИ ЛЕКАРСТВЕННЫХ ВЕЩЕСТВ, СОДЕРЖАЩИХ В ХИМИЧЕСКОЙ СТРУКТУРЕ ПЕРВИЧНУЮ АРОМАТИЧЕСКУЮ АМИНОГРУППУ, МОЖНО ИСПОЛЬЗОВАТЬ РЕАКЦИЮ ОБРАЗОВАНИЯ**
- А) оснований Шиффа
 - Б) оксониевых солей
 - В) 2,4-динитрофенилгидразона
 - Г) образования "серебряного зеркала"
- 273. ПОДЛИННОСТЬ ЛЕКАРСТВЕННЫХ ВЕЩЕСТВ, ПРОИЗВОДНЫХ АЛИФАТИЧЕСКИХ АЛЬФА-АМИНОКИСЛОТ, МОЖНО ИСПОЛЬЗОВАТЬ РЕАКЦИЮ С РАСТВОРОМ**
- А) нингидрина
 - Б) гидроксилamina
 - В) щелочного бета-нафтола
 - Г) йода
- 274. ОБЩИМ МЕТОДОМ КОЛИЧЕСТВЕННОГО ОПРЕДЕЛЕНИЯ АЛЬДЕГИДОВ ЯВЛЯЕТСЯ**
- А) йодометрия (обратное титрование)
 - Б) метод поляриметрии
 - В) йодометрия (прямое титрование)
 - Г) алкалиметрия после предварительного кислотного гидролиза
- 275. ДЛЯ ИДЕНТИФИКАЦИИ В ХИМИЧЕСКОЙ СТРУКТУРЕ ВТОРИЧНОЙ АРОМАТИЧЕСКОЙ АМИНОГРУППЫ МОЖНО ИСПОЛЬЗОВАТЬ РЕАКЦИЮ С**
- А) натрия нитритом в кислой среде
 - Б) п-диметиламинобензальдегидом
 - В) аммиачным раствором серебра нитрата
 - Г) фенолами

276. ДЛЯ ПОДТВЕРЖДЕНИЯ ПОДЛИННОСТИ ЛЕКАРСТВЕННЫХ ВЕЩЕСТВ, СОДЕРЖАЩИХ В ХИМИЧЕСКОЙ СТРУКТУРЕ АМИДНУЮ ГРУППУ, ИСПОЛЬЗУЮТ РЕАКЦИЮ ОБРАЗОВАНИЯ

- А) гидроксаматов железа или меди
- Б) "серебряного зеркала"
- В) азокрасителя
- Г) оксониевых солей

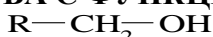
277. ДЛЯ ПОДТВЕРЖДЕНИЯ ПОДЛИННОСТИ ЛЕКАРСТВЕННЫХ ВЕЩЕСТВ, СОДЕРЖАЩИХ В ХИМИЧЕСКОЙ СТРУКТУРЕ АРОМАТИЧЕСКУЮ НИТРОГРУППУ, ИСПОЛЬЗУЮТ РЕАКЦИЮ

- А) образования азокрасителя после реакции восстановления
- Б) образования оксима
- В) образования "серебряного зеркала"
- Г) образования 2,4-динитрофенилгидразона

278. ДЛЯ ПОДТВЕРЖДЕНИЯ ПОДЛИННОСТИ ЛЕКАРСТВЕННЫХ ВЕЩЕСТВ, СОДЕРЖАЩИХ В ХИМИЧЕСКОЙ СТРУКТУРЕ СУЛЬФИДРИЛЬНУЮ ГРУППУ, МОЖНО ИСПОЛЬЗОВАТЬ РЕАКЦИЮ

- А) образования осадка с солями тяжелых металлов
- Б) образования оснований Шиффа
- В) образования 2,4-динитрофенилгидразона
- Г) образования азокрасителя после реакции восстановления

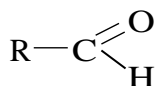
279. ЛЕКАРСТВЕННЫЕ СРЕДСТВА С ФУНКЦИОНАЛЬНОЙ ГРУППОЙ



ДАЮТ РЕАКЦИЮ ИДЕНТИФИКАЦИИ

- А) этерификация с органическими кислотами
- Б) образование "серебряного зеркала"
- В) гидроксамовая проба
- Г) гидролиз

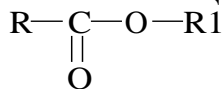
280. ЛЕКАРСТВЕННЫЕ СРЕДСТВА С ФУНКЦИОНАЛЬНОЙ ГРУППОЙ



ДАЮТ РЕАКЦИЮ ИДЕНТИФИКАЦИИ

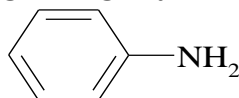
- А) образование "серебряного зеркала"
- Б) этерификация с органическими кислотами
- В) этерификация со спиртами
- Г) образование азокрасителя

281. ЛЕКАРСТВЕННЫЕ СРЕДСТВА С ФУНКЦИОНАЛЬНОЙ ГРУППОЙ

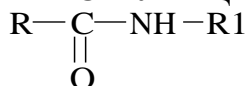


ДАЮТ РЕАКЦИЮ ИДЕНТИФИКАЦИИ

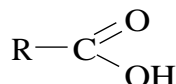
- А) гидроксамовая проба
- Б) нингидриновая проба
- В) этерификация с органическими кислотами
- Г) образование азокрасителя

282. ЛЕКАРСТВЕННЫЕ СРЕДСТВА С ФУНКЦИОНАЛЬНОЙ ГРУППОЙ**ДАЮТ РЕАКЦИЮ ИДЕНТИФИКАЦИИ**

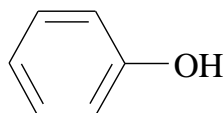
- А) образование азокрасителя
- Б) этерификация с органическими кислотами
- В) гидроксамовая проба
- Г) этерификация со спиртами

283. ЛЕКАРСТВЕННЫЕ СРЕДСТВА С ФУНКЦИОНАЛЬНОЙ ГРУППОЙ**ДАЮТ РЕАКЦИЮ ИДЕНТИФИКАЦИИ**

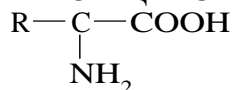
- А) гидроксамовая проба
- Б) этерификация с органическими кислотами
- В) этерификация со спиртами
- Г) образование азокрасителя

284. ЛЕКАРСТВЕННЫЕ СРЕДСТВА С ФУНКЦИОНАЛЬНОЙ ГРУППОЙ**ДАЮТ РЕАКЦИЮ ИДЕНТИФИКАЦИИ**

- А) этерификация со спиртами
- Б) этерификация с органическими кислотами
- В) образование "серебряного зеркала"
- Г) образование азокрасителя

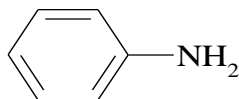
285. ЛЕКАРСТВЕННЫЕ СРЕДСТВА С ФУНКЦИОНАЛЬНОЙ ГРУППОЙ**ДАЮТ РЕАКЦИЮ ИДЕНТИФИКАЦИИ**

- А) образование азокрасителя с диазореактивом
- Б) нингидриновая проба
- В) этерификация со спиртами
- Г) гидроксамовая проба

286. ЛЕКАРСТВЕННЫЕ СРЕДСТВА ОБЩЕГО ХИМИЧЕСКОГО СТРОЕНИЯ**ДАЮТ РЕАКЦИЮ ИДЕНТИФИКАЦИИ**

- А) нингидриновая проба
- Б) образование "серебряного зеркала"
- В) образование азокрасителя
- Г) гидроксамовая проба

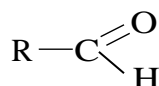
287. ЛЕКАРСТВЕННЫЕ СРЕДСТВА С ФУНКЦИОНАЛЬНОЙ ГРУППОЙ



ДАЮТ РЕАКЦИЮ ИДЕНТИФИКАЦИИ

- А) образование основания Шиффа
- Б) этерификация с органическими кислотами
- В) гидроксамовая проба
- Г) этерификация со спиртами

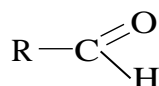
288. ИДЕНТИФИКАЦИЮ ЛЕКАРСТВЕННЫХ СРЕДСТВ, СОДЕРЖАЩИХ ФУНКЦИОНАЛЬНУЮ ГРУППУ



МОЖНО ПРОВОДИТЬ С РЕАКТИВОМ

- А) Фелинга
- Б) Драгендорфа
- В) Майера
- Г) Марки

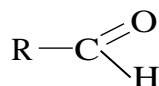
289. ИДЕНТИФИКАЦИЮ ЛЕКАРСТВЕННЫХ СРЕДСТВ, СОДЕРЖАЩИХ ФУНКЦИОНАЛЬНУЮ ГРУППУ



МОЖНО ПРОВОДИТЬ С РЕАКТИВОМ

- А) Нesslerа
- Б) Майера
- В) Драгендорфа
- Г) Марки

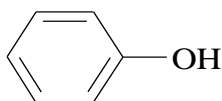
290. ИДЕНТИФИКАЦИЮ ЛЕКАРСТВЕННЫХ СРЕДСТВ, СОДЕРЖАЩИХ ФУНКЦИОНАЛЬНУЮ ГРУППУ



МОЖНО ПРОВОДИТЬ С

- А) аммиачным раствором серебра нитрата
- Б) нингидрином
- В) бета-нафтолом
- Г) *n*-диметиламинобензальдегидом

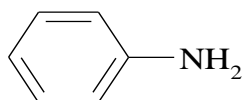
291. ИДЕНТИФИКАЦИЮ ЛЕКАРСТВЕННЫХ СРЕДСТВ, СОДЕРЖАЩИХ ФУНКЦИОНАЛЬНУЮ ГРУППУ



МОЖНО ПРОВОДИТЬ С

- А) diazo-реактивом
- Б) реактивом Драгендорфа
- В) реактивом Толленса
- Г) реактивом Фелинга

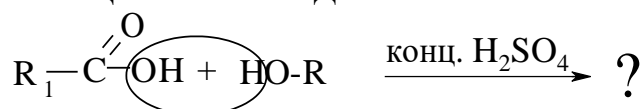
292. ИДЕНТИФИКАЦИЮ ЛЕКАРСТВЕННЫХ СРЕДСТВ, СОДЕРЖАЩИХ ФУНКЦИОНАЛЬНУЮ ГРУППУ



МОЖНО ПРОВОДИТЬ С РАСТВОРОМ

- А) *n*-диметиламинобензальдегида
- Б) гидроксилamina гидрохлорида
- В) 2,4-динитрофенилгидразина
- Г) натрия гидроксида

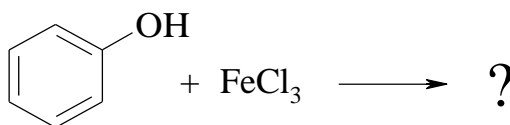
293. ПРОДУКТОМ РЕАКЦИИ ВЗАИМОДЕЙСТВИЯ



ЯВЛЯЕТСЯ

- А) сложный эфир
- Б) азокраситель
- В) ауриновый краситель
- Г) простой эфир

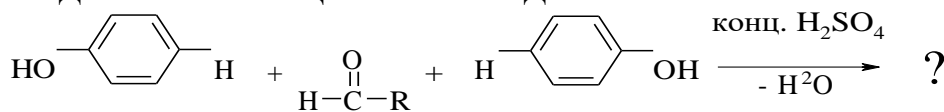
294. ПРОДУКТОМ РЕАКЦИИ ВЗАИМОДЕЙСТВИЯ ЯВЛЯЕТСЯ



ЯВЛЯЕТСЯ

- А) комплексная соль
- Б) оксониевая соль
- В) гидроксамовая кислота
- Г) соль диазония

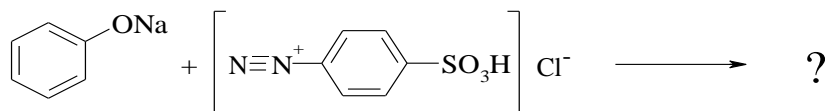
295. ПРОДУКТОМ РЕАКЦИИ ВЗАИМОДЕЙСТВИЯ



ЯВЛЯЕТСЯ

- А) ауриновый краситель
- Б) индофеноловый краситель
- В) сложный эфир
- Г) азокраситель

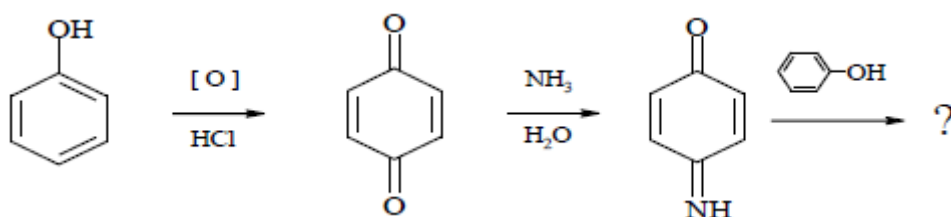
296. ПРОДУКТОМ РЕАКЦИИ ВЗАИМОДЕЙСТВИЯ



ЯВЛЯЕТСЯ

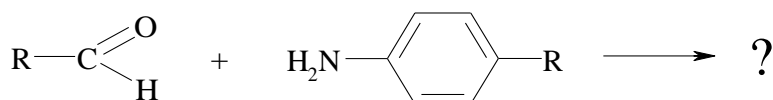
- А) азокраситель
- Б) ауриновый краситель
- В) сложный эфир
- Г) индофеноловый краситель

297. ПРОДУКТОМ РЕАКЦИИ ВЗАИМОДЕЙСТВИЯ

**ЯВЛЯЕТСЯ**

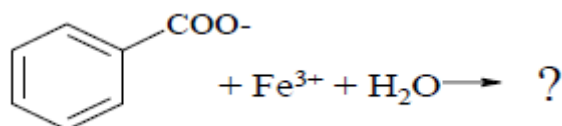
- А) индофеноловый краситель
- Б) ауриновый краситель
- В) сложный эфир
- Г) азокраситель

298. ПРОДУКТОМ РЕАКЦИИ ВЗАИМОДЕЙСТВИЯ

**ЯВЛЯЕТСЯ**

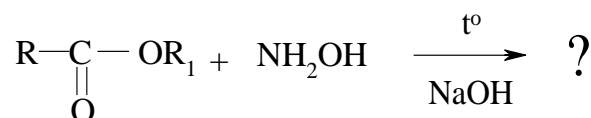
- А) основание Шиффа
- Б) сложный эфир
- В) ауриновый краситель
- Г) азокраситель

299. ПРОДУКТОМ РЕАКЦИИ ВЗАИМОДЕЙСТВИЯ

**ЯВЛЯЕТСЯ**

- А) комплексная соль
- Б) соль диазония
- В) оксониевая соль
- Г) гидроксамовая кислота

300. ПРОДУКТОМ РЕАКЦИИ ВЗАИМОДЕЙСТВИЯ

**ЯВЛЯЕТСЯ**

- А) гидроксамовая кислота
- Б) соль диазония
- В) оксониевая соль
- Г) основание Шиффа

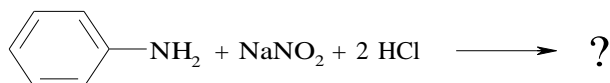
301. ПРОДУКТОВ РЕАКЦИИ ВЗАИМОДЕЙСТВИЯ



ЯВЛЯЕТСЯ

- А) оксониевая соль
- Б) основание Шиффа
- В) сложный эфир
- Г) гидроксамовая кислота

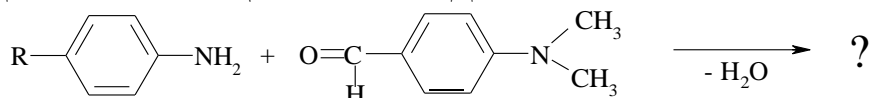
302. ПРОДУКТОВ РЕАКЦИИ ВЗАИМОДЕЙСТВИЯ



ЯВЛЯЕТСЯ

- А) соль диазония
- Б) основание Шиффа
- В) оксониевая соль
- Г) гидроксамовая кислота

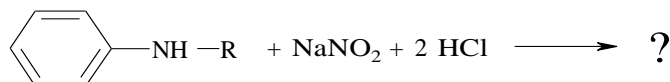
303. ПРОДУКТОВ РЕАКЦИИ ВЗАИМОДЕЙСТВИЯ



ЯВЛЯЕТСЯ

- А) основание Шиффа
- Б) соль диазония
- В) оксониевая соль
- Г) гидроксамовая кислота

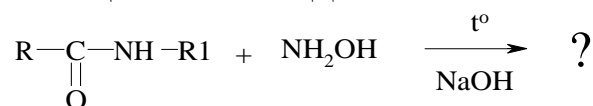
304. ПРОДУКТОВ РЕАКЦИИ ВЗАИМОДЕЙСТВИЯ



ЯВЛЯЕТСЯ

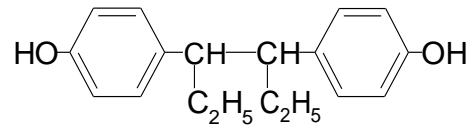
- А) нитрозосоединение
- Б) соль диазония
- В) основание Шиффа
- Г) гидроксамовая кислота

305. ПРОДУКТОВ РЕАКЦИИ ВЗАИМОДЕЙСТВИЯ

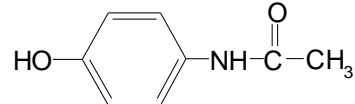


ЯВЛЯЕТСЯ

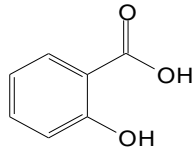
- А) гидроксамовая кислота
- Б) соль диазония
- В) оксониевая соль
- Г) азокраситель

306. ПОДЛИННОСТЬ ЛЕКАРСТВЕННОГО СРЕДСТВА**МОЖНО ПОДТВЕРДИТЬ С ПОМОЩЬЮ РЕАКЦИИ ОБРАЗОВАНИЯ**

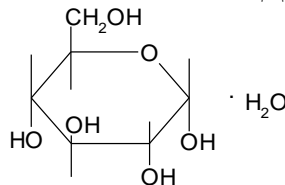
- А) азокрасителя
- Б) "серебряного зеркала"
- В) соли диазония
- Г) основания Шиффа

307. ПОДЛИННОСТЬ ЛЕКАРСТВЕННОГО СРЕДСТВА**МОЖНО ПОДТВЕРДИТЬ С ПОМОЩЬЮ РЕАКЦИИ ОБРАЗОВАНИЯ**

- А) азокрасителя
- Б) основания Шиффа
- В) йодоформа
- Г) "серебряного зеркала"

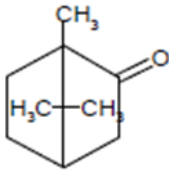
308. ПОДЛИННОСТЬ ЛЕКАРСТВЕННОГО СРЕДСТВА**МОЖНО ПОДТВЕРДИТЬ С ПОМОЩЬЮ РЕАКЦИИ ОБРАЗОВАНИЯ**

- А) арилметанового (ауринового) красителя
- Б) йодоформа
- В) "серебряного зеркала"
- Г) этилацетата

309. ПОДЛИННОСТЬ ЛЕКАРСТВЕННОГО СРЕДСТВА**МОЖНО ПОДТВЕРДИТЬ РЕАКЦИЕЙ С РЕАКТИВОМ**

- А) Фелинга
- Б) Марме
- В) Бушарда
- Г) Марки

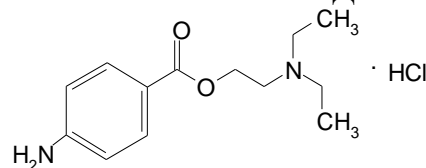
310. ПОДЛИННОСТЬ ЛЕКАРСТВЕННОГО СРЕДСТВА



МОЖНО ПОДТВЕРДИТЬ РЕАКЦИЕЙ ОБРАЗОВАНИЯ

- А) 2,4-динитрофенилгидразона
- Б) комплексных солей
- В) сложных эфиров
- Г) азокрасителя

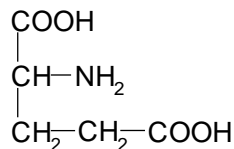
311. ПОДЛИННОСТЬ ЛЕКАРСТВЕННОГО СРЕДСТВА



МОЖНО ПОДТВЕРДИТЬ С ПОМОЩЬЮ РЕАКЦИИ ОБРАЗОВАНИЯ

- А) азокрасителя
- Б) йодоформа
- В) 2,4-динитрофенилгидразона
- Г) этилацетата

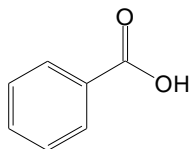
312. ПОДЛИННОСТЬ ЛЕКАРСТВЕННОГО СРЕДСТВА



МОЖНО ПОДТВЕРДИТЬ С ПОМОЩЬЮ

- А) нингидриновой пробы
- Б) реакции образования йодоформа
- В) реакции образования азокрасителя
- Г) реакции образования "серебряного зеркала"

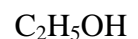
313. ПО РЕАКЦИИ ОБРАЗОВАНИЯ СЛОЖНОГО ЭФИРА С УКСУСНОЙ КИСЛОТОЙ МОЖНО ПОДТВЕРДИТЬ ПОДЛИННОСТЬ



А



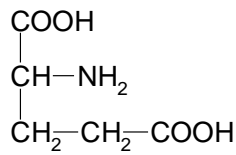
Б



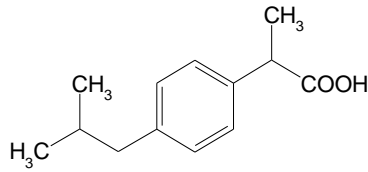
В

- А) только лекарственного средства В
- Б) лекарственных средств Б и В
- В) только лекарственного средства А
- Г) лекарственных средств А и В

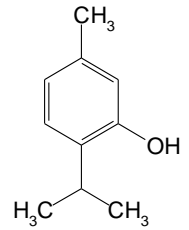
314. С НИНГИДРИНОМ МОЖНО ПОДТВЕРДИТЬ ПОДЛИННОСТЬ



А



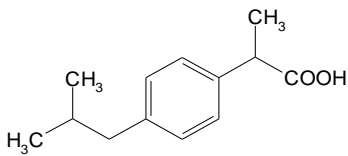
Б



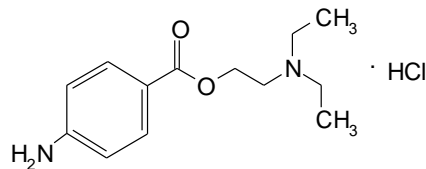
В

- А) только лекарственного средства А
 Б) только лекарственного средства Б
 В) только лекарственного средства В
 Г) лекарственных средств Б и В

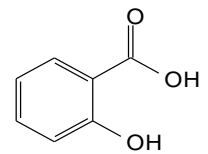
315. С ПОМОЩЬЮ «ОБЩЕАЛКАЛОИДНЫХ ОСАДИТЕЛЬНЫХ РЕАКТИВОВ» (БУШАРДА, ДРАГЕНДОРФА, МАЙЕРА) МОЖНО ПОДТВЕРДИТЬ ПОДЛИННОСТЬ



А



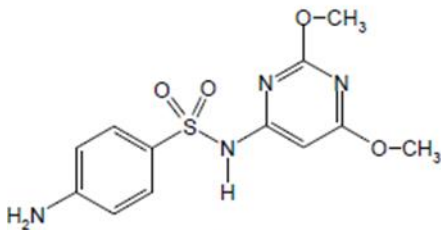
Б



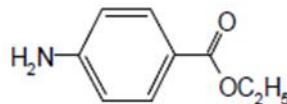
В

- А) только лекарственного средства Б
 Б) только лекарственного средства А
 В) только лекарственного средства В
 Г) лекарственных средств А и В

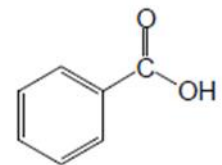
316. ПО РЕАКЦИИ ОБРАЗОВАНИЯ АЗОКРАСИТЕЛЯ МОЖНО ПОДТВЕРДИТЬ ПОДЛИННОСТЬ



А



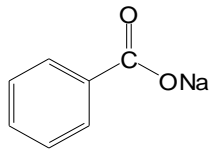
Б



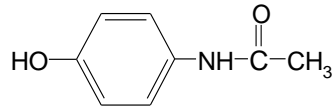
В

- А) лекарственных средств А и Б
 Б) лекарственных средств Б и В
 В) только лекарственного средства В
 Г) лекарственных средств А и В

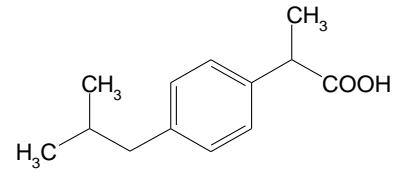
317. ПО РЕАКЦИИ ОБРАЗОВАНИЯ АЗОКРАСИТЕЛЯ МОЖНО ПОДТВЕРДИТЬ ПОДЛИННОСТЬ



A



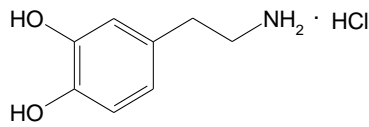
Б



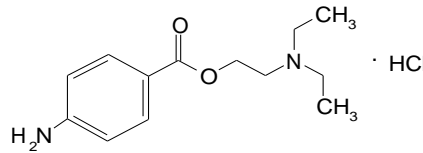
В

- A) только лекарственного средства Б
 Б) только лекарственного средства А
 В) только лекарственного средства В
 Г) лекарственных средств А и Б

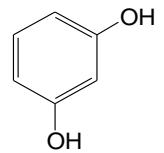
318. С ПОМОЩЬЮ ГИДРОКСАМОВОЙ ПРОБЫ МОЖНО ПОДТВЕРДИТЬ ПОДЛИННОСТЬ



A



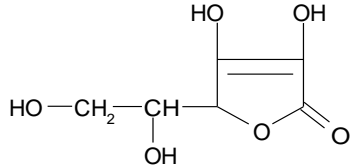
Б



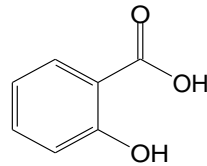
В

- A) только лекарственного средства Б
 Б) только лекарственного средства А
 В) только лекарственного средства В
 Г) лекарственных средств А и Б

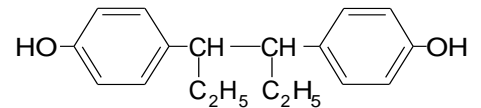
319. ОБЕСЦВЕЧИВАЕТ РАСТВОР 2,6-ДИХЛОРФЕНОЛИНДОФЕНОЛА



A



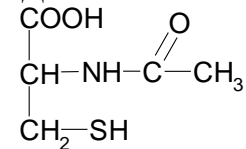
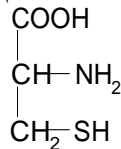
Б



В

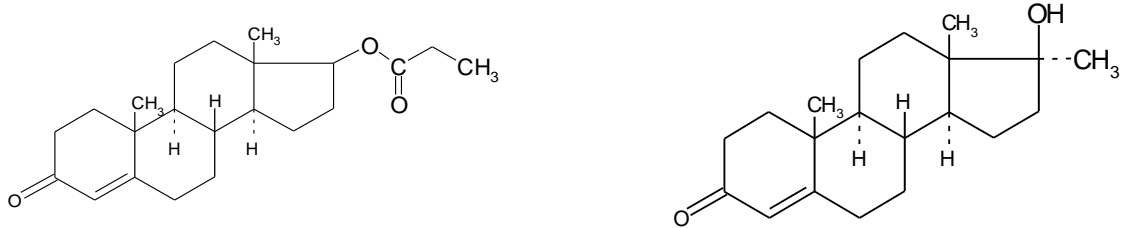
- A) только лекарственного средства А
 Б) только лекарственного средства Б
 В) только лекарственного средства В
 Г) лекарственных средств А и Б

320. ОТЛИЧИТЬ ДРУГ ОТ ДРУГА ЛЕКАРСТВЕННЫЕ СРЕДСТВА

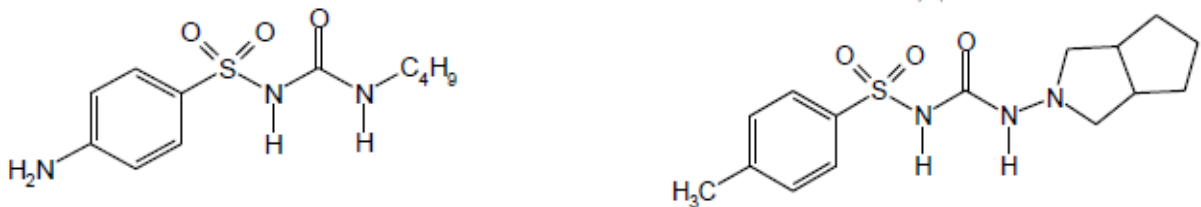


МОЖНО С ПОМОЩЬЮ РЕАКЦИИ ОБРАЗОВАНИЯ

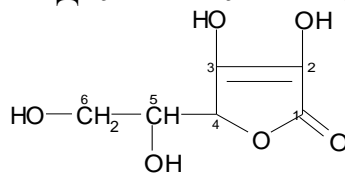
- A) этилацетата
 Б) комплексных солей
 В) азокрасителя
 Г) "серебряного зеркала"

321. ОТЛИЧИТЬ ДРУГ ОТ ДРУГА ЛЕКАРСТВЕННЫЕ СРЕДСТВА**МОЖНО С ПОМОЩЬЮ РЕАКЦИИ**

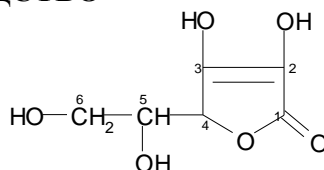
- А) гидроксамовая проба
- Б) реакции образования азокрасителя
- В) реакции образования "серебряного зеркала"
- Г) нингидриновая проба

322. ОТЛИЧИТЬ ДРУГ ОТ ДРУГА ЛЕКАРСТВЕННЫЕ СРЕДСТВА**МОЖНО С ПОМОЩЬЮ РЕАКЦИИ ОБРАЗОВАНИЯ**

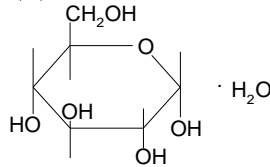
- А) азокрасителя
- Б) этилацетата
- В) комплексных солей
- Г) йодоформа

323. КОЛИЧЕСТВЕННОЕ ОПРЕДЕЛЕНИЕ ЛЕКАРСТВЕННОГО СРЕДСТВА**МЕТОДОМ ЙОДОМЕТРИИ ВОЗМОЖНО ЗА СЧЕТ**

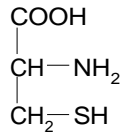
- А) окисления до дегидроаскорбиновой кислоты
- Б) разрыва лактонного цикла
- В) окисления спиртовых гидроксильных групп в 5 и 6 положениях
- Г) нейтрализации фенольных гидроксильных групп в 2 и 3 положениях

324. ЛЕКАРСТВЕННОЕ СРЕДСТВО**ПРИ КОЛИЧЕСТВЕННОМ ОПРЕДЕЛЕНИИ МЕТОДОМ АЛКАЛИМЕТРИИ ТИТРУЕТСЯ КАК**

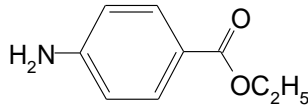
- А) одноосновная кислота по фенольному гидроксильной группе в 3-ем положении
- Б) одноосновная кислота по фенольному гидроксильной группе в 2-м положении
- В) двухосновная кислота по спиртовым гидроксильным группам в 5 и 6 положениях
- Г) двухосновная кислота по фенольным гидроксильным группам в 2 и 3 положениях

325. КОЛИЧЕСТВЕННОЕ ОПРЕДЕЛЕНИЕ ЛЕКАРСТВЕННОГО СРЕДСТВА**МЕТОДОМ ОБРАТНОЙ ЙОДОМЕТРИИ ОСНОВАНО НА ХИМИЧЕСКОМ СВОЙСТВЕ ЛЕКАРСТВЕННОГО СРЕДСТВА**

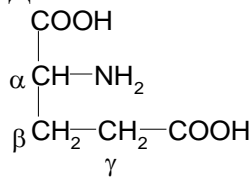
- А) восстановительном
- Б) окислительном
- В) основном
- Г) кислотном

326. КОЛИЧЕСТВЕННОЕ ОПРЕДЕЛЕНИЕ ЛЕКАРСТВЕННОГО СРЕДСТВА**МЕТОДОМ ЙОДОМЕТРИИ ОСНОВАНО НА**

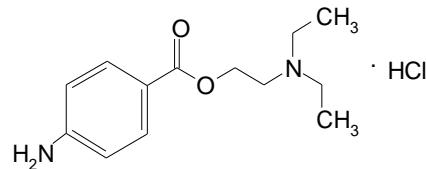
- А) окислению сульфгидрильной группы
- Б) солеобразованию по аминогруппе
- В) солеобразованию по карбоксильной группе
- Г) восстановлению карбоксильной группы

327. КОЛИЧЕСТВЕННОЕ ОПРЕДЕЛЕНИЕ ЛЕКАРСТВЕННОГО СРЕДСТВА**МЕТОДОМ БРОМАТОМЕТРИИ ОСНОВАНО НА**

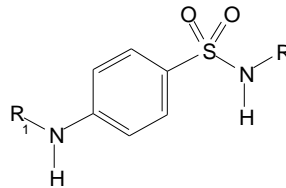
- А) бромировании ароматического ядра
- Б) диазотировании первичной ароматической аминогруппы
- В) окислении до гидроксиаминопроизводного
- Г) гидролитическом расщеплении сложноэфирной группы

328. КОЛИЧЕСТВЕННОЕ ОПРЕДЕЛЕНИЕ ЛЕКАРСТВЕННОГО СРЕДСТВА**МЕТОДОМ ПРЯМОЙ АЛКАЛИМЕТРИИ ВОЗМОЖНО ЗА СЧЕТ**

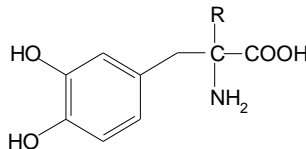
- А) кислотных свойств карбоксильной группы в γ -положении
- Б) кислотных свойств двух карбоксильных групп в α - и γ -положении
- В) кислотных свойств карбоксильной группы в α -положении
- Г) основных свойств аминогруппы

329. КОЛИЧЕСТВЕННОЕ ОПРЕДЕЛЕНИЕ ЛЕКАРСТВЕННОГО СРЕДСТВА**МЕТОДОМ ПРЯМОЙ АЛКАЛИМЕТРИИ ВОЗМОЖНО ЗА СЧЕТ**

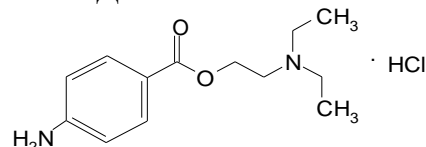
- А) кислотных свойств связанной хлористоводородной кислоты
- Б) основных свойств третичного атома азота
- В) основных свойств первичной ароматической аминогруппы
- Г) гидролитического расщепления сложноэфирной группы

330. КОЛИЧЕСТВЕННОЕ ОПРЕДЕЛЕНИЕ ЛЕКАРСТВЕННЫХ СРЕДСТВ ПРОИЗВОДНЫХ АМИДА П-АМИНОБЕНЗОЛСУЛЬФОНОВОЙ КИСЛОТЫ (СУЛЬФАНИЛАМИДОВ)**МЕТОДОМ НЕВОДНОГО ТИТРОВАНИЯ В СРЕДЕ ПРОТОФИЛЬНЫХ РАСТВОРИТЕЛЕЙ (ДИМЕТИЛФОРМАМИД) ВОЗМОЖНО ЗА СЧЕТ ИХ**

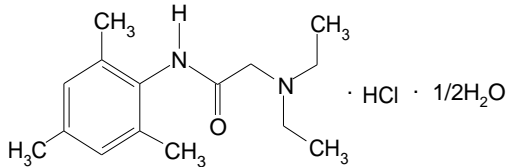
- А) кислотных свойств
- Б) основных свойств
- В) восстановительных свойств
- Г) окислительных свойств

331. КОЛИЧЕСТВЕННОЕ ОПРЕДЕЛЕНИЕ ЛЕКАРСТВЕННЫХ СРЕДСТВ ПРОИЗВОДНЫХ ГИДРОКСИФЕНИЛАЛИФАТИЧЕСКИХ АМИНОКИСЛОТ**МЕТОДОМ НЕВОДНОГО ТИТРОВАНИЯ В СРЕДЕ ПРОТОГЕННЫХ РАСТВОРИТЕЛЕЙ (БЕЗВОДНАЯ УКСУСНАЯ КИСЛОТЫ, УКСУСНЫЙ АНГИДРИД) ВОЗМОЖНО ЗА СЧЕТ ИХ**

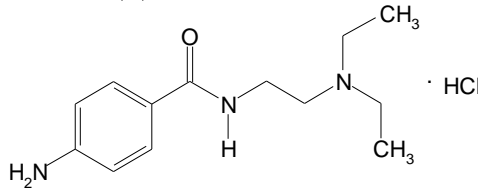
- А) основных свойств
- Б) кислотных свойств
- В) восстановительных свойств
- Г) окислительных свойств

332. КОЛИЧЕСТВЕННОЕ ОПРЕДЕЛЕНИЕ ЛЕКАРСТВЕННОГО СРЕДСТВА**МЕТОДОМ НЕВОДНОГО ТИТРОВАНИЯ В СРЕДЕ БЕЗВОДНОЙ УКСУСНОЙ КИСЛОТЫ В ПРИСУТСТВИИ РТУТИ(II) АЦЕТАТА ВОЗМОЖНО ЗА СЧЕТ**

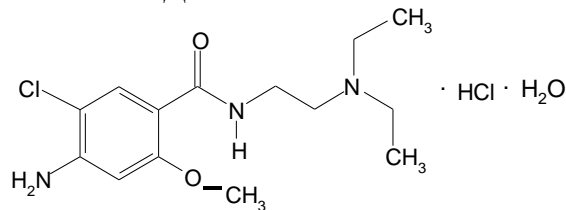
- А) основных свойств третичного атома азота
- Б) кислотных свойств связанной хлористоводородной кислоты
- В) гидролитического расщепления сложноэфирной группы
- Г) восстановительных свойств первичной ароматической аминогруппы

333. КОЛИЧЕСТВЕННОЕ ОПРЕДЕЛЕНИЕ ЛЕКАРСТВЕННОГО СРЕДСТВА**МЕТОДОМ НЕВОДНОГО ТИТРОВАНИЯ В СРЕДЕ УКСУСНОГО АНГИДРИДА ВОЗМОЖНО ЗА СЧЕТ**

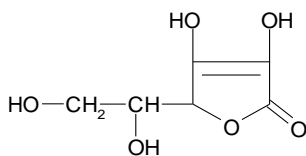
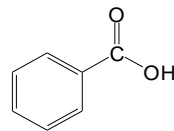
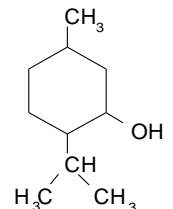
- А) основных свойств третичного атома азота
- Б) кислотных свойств амидной группы
- В) кислотных свойств связанной хлористоводородной кислоты
- Г) гидролитического расщепления амидной группы

334. КОЛИЧЕСТВЕННОЕ ОПРЕДЕЛЕНИЕ ЛЕКАРСТВЕННОГО СРЕДСТВА**МЕТОДОМ НИТРИТОМЕТРИИ ВОЗМОЖНО ЗА СЧЕТ**

- А) диазотирования нитритом натрия в кислой среде
- Б) основных свойств третичного атома азота
- В) кислотных свойств связанной хлористоводородной кислоты
- Г) кислотных свойств амидной группы

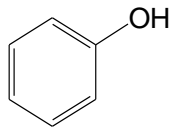
335. КОЛИЧЕСТВЕННОЕ ОПРЕДЕЛЕНИЕ ЛЕКАРСТВЕННОГО СРЕДСТВА**МЕТОДОМ АРГЕНТОМЕТРИИ ВОЗМОЖНО ЗА СЧЕТ**

- А) хлорид иона в остатке кислоты
- Б) кислотных свойств амидной группы
- В) основных свойств третичного атома азота
- Г) основных свойств первичной ароматической аминогруппы

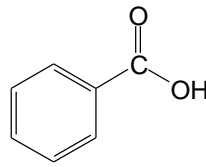
336. МЕТОД ПРЯМОЙ ЙОДОМЕТРИИ МОЖНО ИСПОЛЬЗОВАТЬ ДЛЯ КОЛИЧЕСТВЕННОГО ОПРЕДЕЛЕНИЯ**А****Б****В**

- А) только лекарственного средства А
- Б) только лекарственного средства Б
- В) только лекарственного средства В
- Г) лекарственных средств А и Б

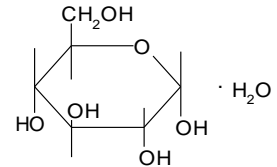
337. МЕТОД ОБРАТНОЙ ЙОДОМЕТРИИ МОЖНО ИСПОЛЬЗОВАТЬ ДЛЯ КОЛИЧЕСТВЕННОГО ОПРЕДЕЛЕНИЯ



А



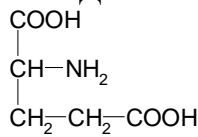
Б



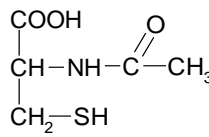
В

- А) лекарственных средств А и В
 Б) только лекарственного средства Б
 В) лекарственных средств А и Б
 Г) лекарственных средств Б и В

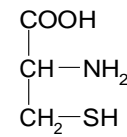
338. МЕТОД ЙОДОМЕТРИИ ИСПОЛЬЗУЮТ ДЛЯ КОЛИЧЕСТВЕННОГО ОПРЕДЕЛЕНИЯ



А



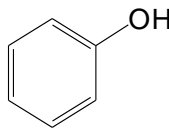
Б



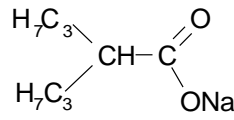
В

- А) лекарственных средств Б и В
 Б) только лекарственного средства А
 В) лекарственных средств А и В
 Г) лекарственных средств А и Б

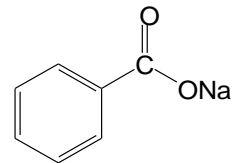
339. МЕТОД ЙОДХЛОРОМЕТРИИ МОЖНО ИСПОЛЬЗОВАТЬ ДЛЯ КОЛИЧЕСТВЕННОГО ОПРЕДЕЛЕНИЯ



А



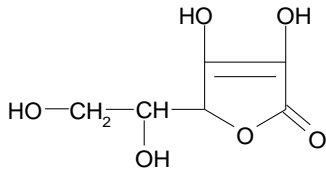
Б



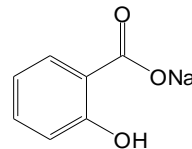
В

- А) только лекарственного средства А
 Б) лекарственных средств А и Б
 В) лекарственных средств А и В
 Г) лекарственных средств Б и В

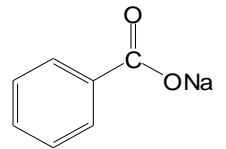
340. МЕТОД ЙОДХЛОРОМЕТРИИ МОЖНО ИСПОЛЬЗОВАТЬ ДЛЯ КОЛИЧЕСТВЕННОГО ОПРЕДЕЛЕНИЯ



А



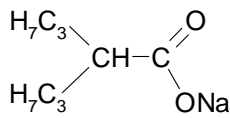
Б



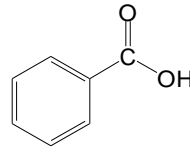
В

- А) лекарственных средств А и Б
 Б) только лекарственного средства В
 В) лекарственных средств А и В
 Г) лекарственных средств Б и В

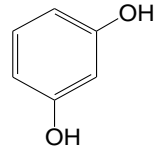
341. МЕТОД БРОМАТОМЕТРИИ ИСПОЛЬЗУЮТ ДЛЯ КОЛИЧЕСТВЕННОГО ОПРЕДЕЛЕНИЯ



А



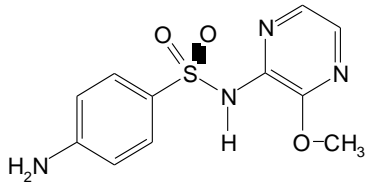
Б



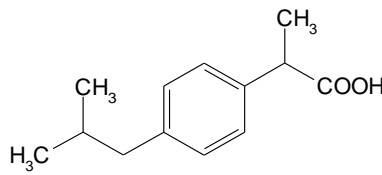
В

- А) только лекарственного средства В
 Б) только лекарственного средства Б
 В) только лекарственного средства А
 Г) лекарственных средств Б и В

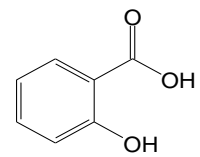
342. МЕТОД БРОМАТОМЕТРИИ МОЖНО ИСПОЛЬЗОВАТЬ ДЛЯ КОЛИЧЕСТВЕННОГО ОПРЕДЕЛЕНИЯ



А



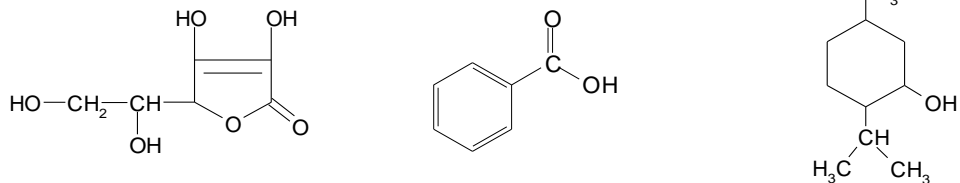
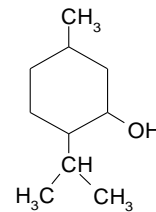
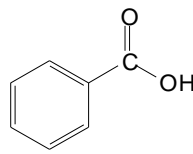
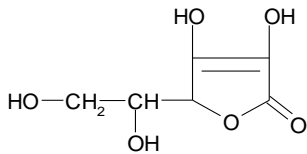
Б



В

- А) лекарственных средств А и В
 Б) только лекарственного средства Б
 В) лекарственных средств А и Б
 Г) лекарственных средств Б и В

343. МЕТОД ЙОДАТОМЕТРИИ ИСПОЛЬЗУЮТ ДЛЯ КОЛИЧЕСТВЕННОГО ОПРЕДЕЛЕНИЯ



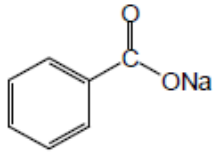
А

Б

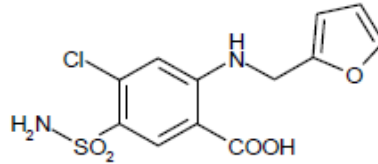
В

- А) только лекарственного средства А
 Б) лекарственных средств А и Б
 В) только лекарственного средства Б Г)
 только лекарственного средства В

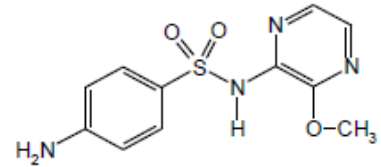
344. МЕТОД КИСЛОТНО-ОСНОВНОГО ТИТРОВАНИЯ В СРЕДЕ БЕЗВОДНОЙ УКСУСНОЙ КИСЛОТЫ ИСПОЛЬЗУЮТ ДЛЯ КОЛИЧЕСТВЕННОГО ОПРЕДЕЛЕНИЯ



А



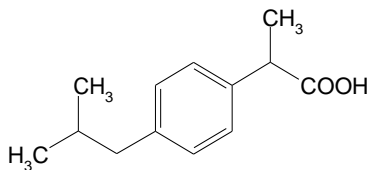
Б



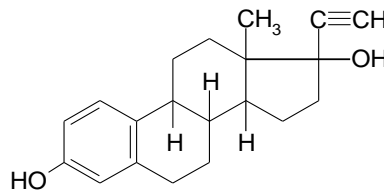
В

- А) лекарственных средств Б и В
 Б) только лекарственного средства А В)
 лекарственных средств А и В
 Г) лекарственных средств А и Б

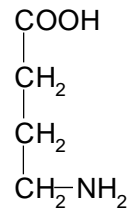
345. МЕТОД КИСЛОТНО-ОСНОВНОГО ТИТРОВАНИЯ В СРЕДЕ БЕЗВОДНОЙ УКСУСНОЙ КИСЛОТЫ ИСПОЛЬЗУЮТ ДЛЯ КОЛИЧЕСТВЕННОГО ОПРЕДЕЛЕНИЯ



А



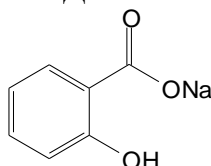
Б



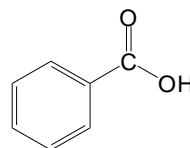
В

- А) только лекарственного средства В
 Б) только лекарственного средства А
 В) только лекарственного средства Б
 Г) лекарственных средств А и Б

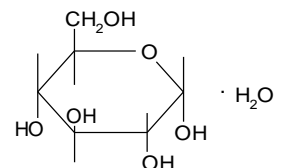
346. МЕТОД КИСЛОТНО-ОСНОВНОГО ТИТРОВАНИЯ В СРЕДЕ БЕЗВОДНОЙ УКСУСНОЙ КИСЛОТЫ ИСПОЛЬЗУЮТ ДЛЯ КОЛИЧЕСТВЕННОГО ОПРЕДЕЛЕНИЯ



А



Б

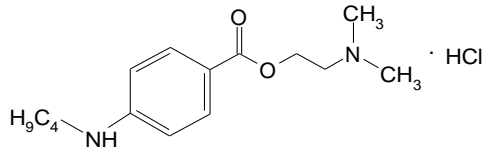


В

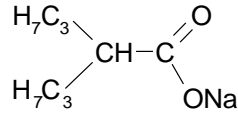
- А) только лекарственного средства А
 Б) лекарственных средств А и Б
 В) только лекарственного средства Б

Г) только лекарственного средства В

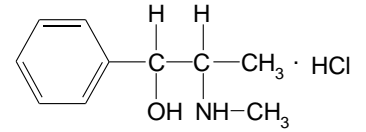
347. МЕТОД КИСЛОТНО-ОСНОВНОГО ТИТРОВАНИЯ В СРЕДЕ БЕЗВОДНОЙ УКСУСНОЙ КИСЛОТЫ БЕЗ ДОБАВЛЕНИЯ РТУТИ(II) АЦЕТАТА МОЖНО ИСПОЛЬЗОВАТЬ ДЛЯ КОЛИЧЕСТВЕННОГО ОПРЕДЕЛЕНИЯ



А



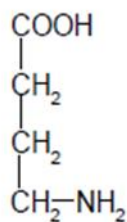
Б



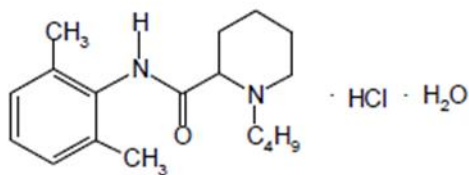
В

- А) только лекарственного средства Б
 Б) только лекарственного средства А
 В) лекарственных средств А и Б
 Г) только лекарственного средства В

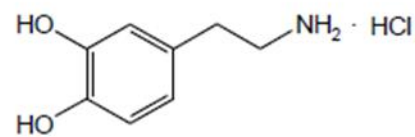
348. РАСТВОР РТУТИ(II) АЦЕТАТА ОБЯЗАТЕЛЬНО ТРЕБУЕТСЯ ДОБАВЛЯТЬ ПРИ КИСЛОТНО-ОСНОВНОМ ТИТРОВАНИИ В СРЕДЕ БЕЗВОДНОЙ УКСУСНОЙ КИСЛОТЫ



А



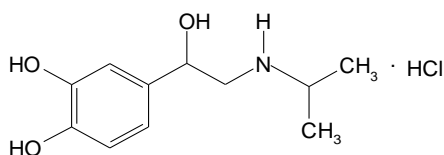
Б



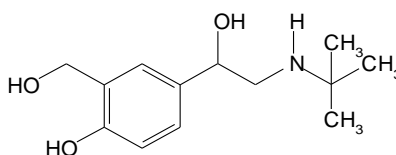
В

- А) лекарственных средств Б и В
 Б) только лекарственного средства А
 В) лекарственных средств А и В
 Г) лекарственных средств А и Б

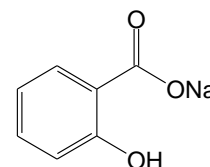
349. РАСТВОР РТУТИ(II) АЦЕТАТА ОБЯЗАТЕЛЬНО ТРЕБУЕТСЯ ДОБАВЛЯТЬ ПРИ КИСЛОТНО-ОСНОВНОМ ТИТРОВАНИИ В СРЕДЕ БЕЗВОДНОЙ УКСУСНОЙ КИСЛОТЫ



А



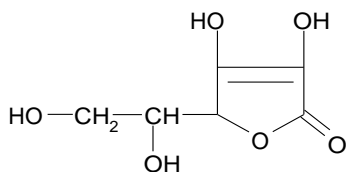
Б



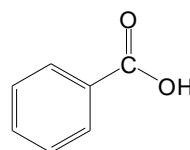
В

- А) только лекарственного средства А
 Б) лекарственных средств А и Б
 В) только лекарственного средства Б
 Г) только лекарственного средства В

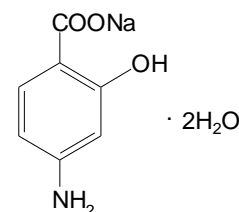
350. МЕТОД ПРЯМОЙ АЛКАЛИМЕТРИИ МОЖНО ИСПОЛЬЗОВАТЬ ДЛЯ КОЛИЧЕСТВЕННОГО ОПРЕДЕЛЕНИЯ



А



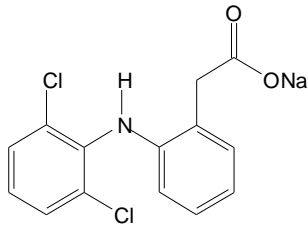
Б



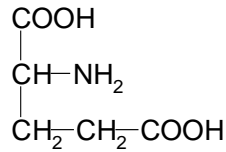
В

- А) лекарственных средств А и Б
 Б) только лекарственного средства В
 В) лекарственных средств А и В
 Г) лекарственных средств Б и В

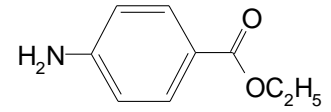
351. МЕТОД ПРЯМОЙ АЛКАЛИМЕТРИИ ИСПОЛЬЗУЮТ ДЛЯ КОЛИЧЕСТВЕННОГО ОПРЕДЕЛЕНИЯ



А



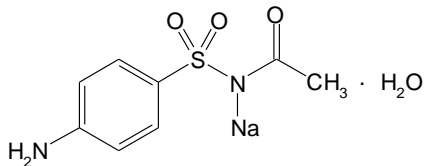
Б



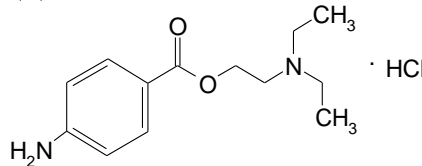
В

- А) только лекарственного средства Б
 Б) только лекарственного средства А
 В) лекарственных средств А и Б
 Г) только лекарственного средства В

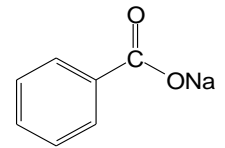
352. МЕТОД ПРЯМОЙ АЛКАЛИМЕТРИИ В ПРИСУТСТВИИ ХЛОРОФОРМА МОЖНО ИСПОЛЬЗОВАТЬ ДЛЯ КОЛИЧЕСТВЕННОГО ОПРЕДЕЛЕНИЯ



А



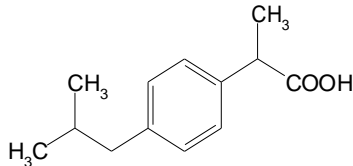
Б



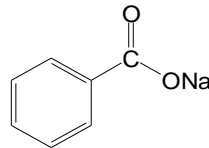
В

- А) только лекарственного средства Б
 Б) только лекарственного средства А
 В) лекарственных средств А и В
 Г) только лекарственного средства В

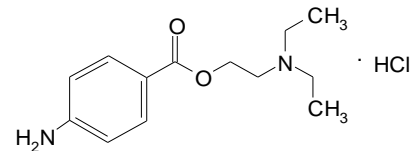
353. МЕТОД ПРЯМОЙ АЦИДИМЕТРИИ В ПРИСУТСТВИИ ЭФИРА ИСПОЛЬЗУЮТ ДЛЯ КОЛИЧЕСТВЕННОГО ОПРЕДЕЛЕНИЯ



А



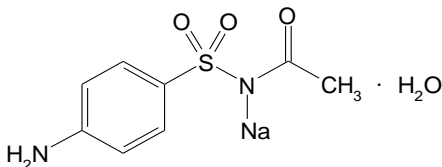
Б



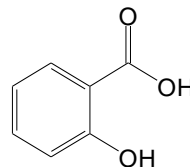
В

- А) только лекарственного средства Б
 Б) только лекарственного средства А
 В) лекарственных средств А и Б
 Г) только лекарственного средства В

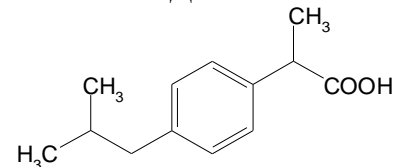
354. МЕТОД ПРЯМОЙ АЦИДИМЕТРИИ В СПИРТО-АЦЕТОНОВОЙ СРЕДЕ МОЖНО ИСПОЛЬЗОВАТЬ ДЛЯ КОЛИЧЕСТВЕННОГО ОПРЕДЕЛЕНИЯ



А



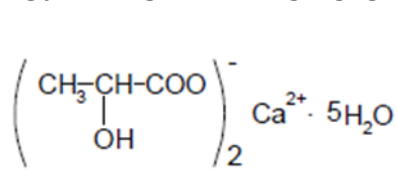
Б



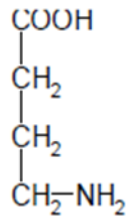
В

- А) только лекарственного средства А
 Б) лекарственных средств Б и В
 В) только лекарственного средства Б
 Г) только лекарственного средства В

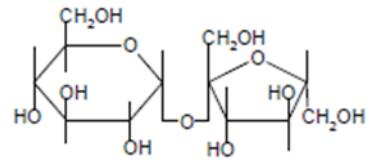
355. МЕТОД КЬЕЛЬДАЛЯ МОЖНО ИСПОЛЬЗОВАТЬ ДЛЯ КОЛИЧЕСТВЕННОГО ОПРЕДЕЛЕНИЯ



А



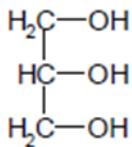
Б



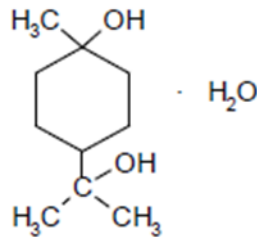
В

- А) только лекарственного средства Б
 Б) только лекарственного средства А
 В) лекарственных средств А и В
 Г) только лекарственного средства В

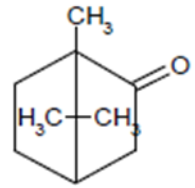
356. МЕТОД КОСВЕННОЙ (ЗАМЕСТИТЕЛЬНОЙ) АЛКАЛИМЕТРИИ (ОСНОВАННЫЙ НА ВЗАИМОДЕЙСТВИИ ОПРЕДЕЛЯЕМОГО ВЕЩЕСТВА С ГИДРОКСИЛАМИНА ГИДРОХЛОРИДОМ) МОЖНО ИСПОЛЬЗОВАТЬ ДЛЯ КОЛИЧЕСТВЕННОГО ОПРЕДЕЛЕНИЯ



А



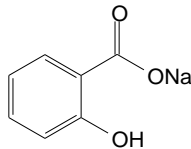
Б



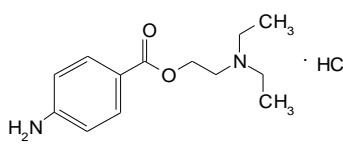
В

- А) только лекарственного средства В
 Б) лекарственных средств А и Б
 В) только лекарственного средства Б
 Г) лекарственных средств Б и В

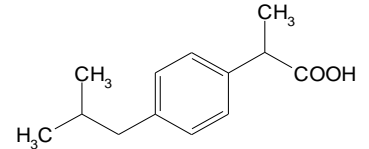
357. МЕТОД НИТРИТОМЕТРИИ ИСПОЛЬЗУЮТ ДЛЯ КОЛИЧЕСТВЕННОГО ОПРЕДЕЛЕНИЯ



А



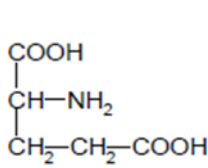
Б



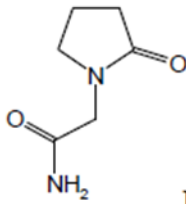
В

- А) только лекарственного средства Б
 Б) только лекарственного средства А
 В) лекарственных средств Б и В
 Г) только лекарственного средства В

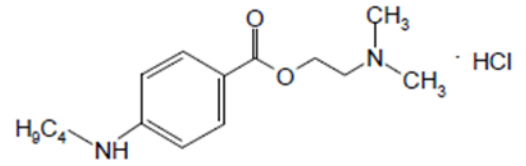
358. МЕТОД НИТРИТОМЕТРИИ ИСПОЛЬЗУЮТ ДЛЯ КОЛИЧЕСТВЕННОГО ОПРЕДЕЛЕНИЯ



А



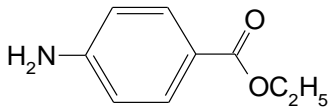
Б



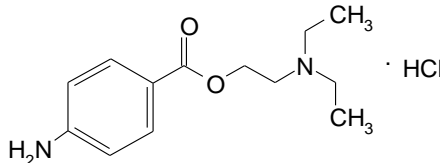
В

- А) только лекарственного средства В
 Б) только лекарственного средства А
 В) только лекарственного средства Б
 Г) лекарственных средств А и Б

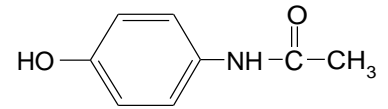
359. МЕТОД АРГЕНТОМЕТРИИ МОЖНО ИСПОЛЬЗОВАТЬ ДЛЯ КОЛИЧЕСТВЕННОГО ОПРЕДЕЛЕНИЯ



А



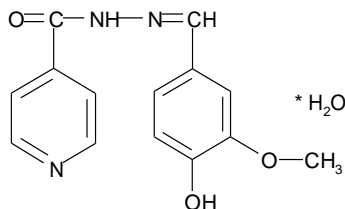
Б



В

- А) только лекарственного средства Б
 Б) только лекарственного средства А
 В) лекарственных средств А и В
 Г) только лекарственного средства В

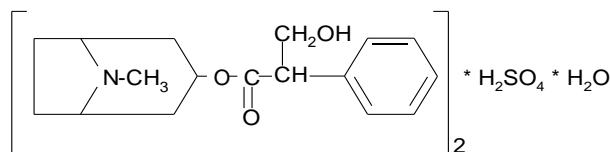
360. ПРИ ОЦЕНКЕ ДОБРОКАЧЕСТВЕННОСТИ ФАРМАЦЕВТИЧЕСКОЙ СУБСТАНЦИИ



ОПРЕДЕЛЯЮТ ПРИМЕСЬ

- А) гидразида изоникотиновой кислоты
 Б) семикарбазида
 В) кверцетина
 Г) γ -аминомасляной кислоты

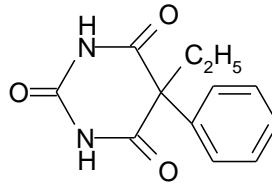
361. ПРИ ОЦЕНКЕ ДОБРОКАЧЕСТВЕННОСТИ ФАРМАЦЕВТИЧЕСКОЙ СУБСТАНЦИИ



ОПРЕДЕЛЯЮТ ПРИМЕСЬ

- А) апоатропина
 Б) морфина и кодеина
 В) теобромина и теофиллина
 Г) кофеина

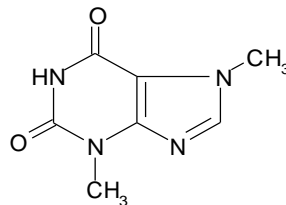
362. ПРИ ОЦЕНКЕ ДОБРОКАЧЕСТВЕННОСТИ ФАРМАЦЕВТИЧЕСКОЙ СУБСТАНЦИИ



ОПРЕДЕЛЯЮТ ПРИМЕСЬ

- А) фенилбарбитуровой кислоты
- Б) теобромина и теофиллина
- В) кодеина
- Г) кофеина

363. ПРИ ОЦЕНКЕ ДОБРОКАЧЕСТВЕННОСТИ ФАРМАЦЕВТИЧЕСКОЙ СУБСТАНЦИИ



ОПРЕДЕЛЯЮТ ПРИМЕСЬ

- А) кофеина
- Б) кодеина
- В) морфина
- Г) папаверина

364. ОБЩЕГРУППОВЫМ РЕАКТИВОМ ДЛЯ ПОДТВЕРЖДЕНИЯ ПОДЛИННОСТИ ЛЕКАРСТВЕННЫХ СРЕДСТВ, ПРОИЗВОДНЫХ 5-НИТРОФУРАНА ЯВЛЯЕТСЯ

- А) натрия гидроксида
- Б) концентрированная серная кислота
- В) безводная уксусная кислота
- Г) концентрированная азотная кислота

365. ОБЩЕГРУППОВОЙ РЕАКЦИЕЙ ДЛЯ ПОДТВЕРЖДЕНИЯ ПОДЛИННОСТИ ЛЕКАРСТВЕННЫХ СРЕДСТВ, ПРОИЗВОДНЫХ ПИРИДИНА ЯВЛЯЕТСЯ РЕАКЦИЯ

- А) Цинке
- Б) Витали-Морена
- В) Либермана-Бурхардта
- Г) Пезеца

366. ОБЩЕГРУППОВОЙ РЕАКЦИЕЙ ДЛЯ ПОДТВЕРЖДЕНИЯ ПОДЛИННОСТИ ЛЕКАРСТВЕННЫХ СРЕДСТВ СОЛЕЙ ХИНИНА ЯВЛЯЕТСЯ

- А) талейохинная проба
- Б) лигниновая проба
- В) гидроксамовая проба
- Г) мурексидная проба

- 367. ОБЩЕГРУППОВОЙ РЕАКЦИЕЙ ДЛЯ ПОДТВЕРЖДЕНИЯ ПОДЛИННОСТИ ЛЕКАРСТВЕННЫХ СРЕДСТВ ГРУППЫ ТРОПАНА ЯВЛЯЕТСЯ**
- А) реакция Витали-Морена
 - Б) реакция Цинке (с 2,4-динитрохлорбензолом)
 - В) талейохинная проба
 - Г) мурексидная проба
- 368. ОБЩЕГРУППОВОЙ РЕАКЦИЕЙ ДЛЯ ПОДТВЕРЖДЕНИЯ ПОДЛИННОСТИ ЛЕКАРСТВЕННЫХ СРЕДСТВ, ПРОИЗВОДНЫХ ПУРИНА, ЯВЛЯЕТСЯ**
- А) мурексидная проба
 - Б) реакция Цинке (с 2,4-динитрохлорбензолом)
 - В) реакция Витали-Морена
 - Г) гидроксамоновая проба
- 369. РЕАКТИВ БУШАРДА ПРЕДСТАВЛЯЕТ СОБОЙ РАСТВОР**
- А) йода в растворе калия йодида
 - Б) формальдегида в концентрированной кислоте серной
 - В) висмута йодида в растворе калия йодида
 - Г) раствор аммония молибдата в концентрированной кислоте серной
- 370. РЕАКТИВ ДРАГЕНДОРФА ПО ГОСУДАРСТВЕННОЙ ФАРМАКОПЕЕ ПРЕДСТАВЛЯЕТ СОБОЙ РАСТВОР**
- А) висмута йодида в растворе калия йодида в среде уксусной кислоты
 - Б) аммония ванадата в концентрированной кислоте серной
 - В) формальдегида в концентрированной кислоте серной
 - Г) аммония молибдата в концентрированной кислоте серной
- 371. РЕАКТИВ МАЙЕРА ПРЕДСТАВЛЯЕТ СОБОЙ РАСТВОР**
- А) ртути(II) йодида в растворе калия йодида
 - Б) формальдегида в концентрированной кислоте серной
 - В) висмута йодида в растворе калия йодида
 - Г) аммония молибдата в концентрированной кислоте серной
- 372. РЕАКТИВ ЭРДМАНА ПРЕДСТАВЛЯЕТ СОБОЙ**
- А) смесь концентрированных серной и азотной кислот
 - Б) смесь растворов висмута нитрата основного; уксусной кислоты и калия йодида
 - В) раствор йода в растворе калия йодида
 - Г) раствор ртути(II) йодида в растворе калия йодида
- 373. РЕАКТИВ МАРКИ ПРЕДСТАВЛЯЕТ СОБОЙ**
- А) раствор формальдегида в концентрированной кислоте серной
 - Б) щелочной раствор калия тетраiodомеркурата(II)
 - В) раствор ртути(II) йодида в растворе калия йодида
 - Г) раствор висмута йодида в растворе калия йодида
- 374. РЕАКТИВ ФРЕДЕ ПРЕДСТАВЛЯЕТ СОБОЙ**
- А) раствор аммония молибдата в концентрированной кислоте серной
 - Б) раствор висмута йодида в растворе калия йодида
 - В) раствор ртути(II) йодида в растворе калия йодида
 - Г) щелочной раствор калия тетраiodомеркурата(II)

375. РЕАКТИВ МАНДЕЛИНА ПРЕДСТАВЛЯЕТ СОБОЙ

- А) раствор аммония ванадата в концентрированной кислоте серной
- Б) щелочной раствор калия тетраiodомеркурата(II)
- В) раствор висмута йодида в растворе калия йодида
- Г) раствор ртути(II) йодида в растворе калия йодида

376. К ГРУППЕ ОСАДИТЕЛЬНЫХ (ОБЩЕАЛКАЛОИДНЫХ) РЕАКТИВОВ ОТНОСИТСЯ РЕАКТИВ

- А) Драгендорфа
- Б) Марки
- В) Фелинга
- Г) Нesslerа

377. К ГРУППЕ ОСАДИТЕЛЬНЫХ (ОБЩЕАЛКАЛОИДНЫХ) РЕАКТИВОВ ОТНОСИТСЯ РЕАКТИВ

- А) Майера
- Б) Марки
- В) Фелинга
- Г) Фелинга

378. К ГРУППЕ ОСАДИТЕЛЬНЫХ (ОБЩЕАЛКАЛОИДНЫХ) РЕАКТИВОВ ОТНОСИТСЯ РЕАКТИВ

- А) Бушарда
- Б) Фелинга
- В) Фреде
- Г) Нesslerа

379. РЕАКЦИЯ С КОНЦЕНТРИРОВАННОЙ АЗОТНОЙ КИСЛОТОЙ, ИСПОЛЬЗУЕМАЯ ДЛЯ ПОДТВЕРЖДЕНИЯ ПОДЛИННОСТИ ТОКОФЕРОЛА АЦЕТАТА, ОСНОВАНА НА ЕГО СПОСОБНОСТИ К

- А) окислению
- Б) солеобразованию
- В) восстановлению
- Г) гидролизу

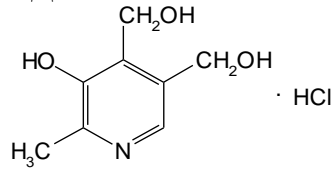
380. ПОДТВЕРЖДЕНИЕ ПОДЛИННОСТИ ПЛАТИФИЛЛИНА ГИДРОТАРТРАТА С ПОМОЩЬЮ РЕАКТИВА ДРАГЕНДОРФА ВОЗМОЖНО ЗА СЧЕТ

- А) основных свойств третичного атома азота
- Б) наличия в структуре карбоксильной группы
- В) способности окисляться с образованием окрашенных продуктов
- Г) наличия в структуре сложноэфирной группы

381. ОБРАЗОВАНИЕ ОКРАШЕННЫХ КОМПЛЕКСНЫХ СОЕДИНЕНИЙ С ИОНАМИ ТЯЖЕЛЫХ МЕТАЛЛОВ (Cu^{2+} , Co^{2+} , Ag^+) ДЛЯ ПРОИЗВОДНЫХ 5-НИТРОФУРАНА ОБУСЛОВЛЕНО ИХ

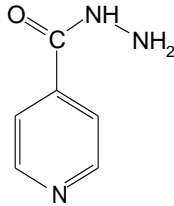
- А) кислотными свойствами
- Б) восстановительными свойствами
- В) основными свойствами
- Г) окислительными свойствами

382. ВОЗМОЖНОСТЬ ПРОВЕДЕНИЯ РЕАКЦИИ ОБРАЗОВАНИЯ АЗОКРАСИТЕЛЯ СВЯЗАНА С НАЛИЧИЕМ В МОЛЕКУЛЕ ЛЕКАРСТВЕННОГО СРЕДСТВА



- А) фенольного гидроксила
- Б) метильного радикала
- В) спиртового гидроксила
- Г) третичной аминогруппы (третичного атома азота)

383. ПОДТВЕРЖДЕНИЕ ПОДЛИННОСТИ ЛЕКАРСТВЕННОГО СРЕДСТВА



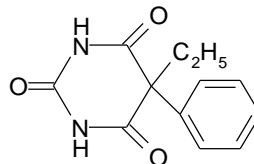
С ПОМОЩЬЮ РЕАКЦИИ «СЕРЕБРЯНОГО ЗЕРКАЛА» ВОЗМОЖНО ЗА СЧЕТ

- А) восстановительных свойств остатка гидразина
- Б) основных свойств атома азота в пиридиновом цикле
- В) кислотных свойств амидной группы
- Г) основных свойств аминогруппы в гидразиновом фрагменте

384. ПОДТВЕРЖДЕНИЕ ПОДЛИННОСТИ МОРФИНА ГИДРОХЛОРИДА С ПОМОЩЬЮ РЕАКТИВА МАЙЕРА ВОЗМОЖНО ЗА СЧЕТ

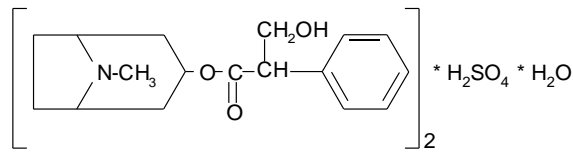
- А) основных свойств третичного атома азота
- Б) способности окисляться с образованием окрашенных продуктов
- В) наличия фенольного гидроксила
- Г) наличия спиртового гидроксила

385. ВЗАИМОДЕЙСТВИЕ ЛЕКАРСТВЕННОГО СРЕДСТВА

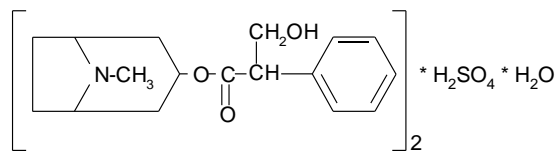


С СОЛЯМИ ТЯЖЕЛЫХ МЕТАЛЛОВ (Cu^{2+} , Co^{2+} , Ag^+) ОБУСЛОВЛЕНО ЕГО

- А) кислотными свойствами
- Б) окислительными свойствами
- В) основными свойствами
- Г) восстановительными свойствами

386. ПОДТВЕРЖДЕНИЕ ПОДЛИННОСТИ ЛЕКАРСТВЕННОГО СРЕДСТВА**С ПОМОЩЬЮ РЕАКТИВА ДРАГЕНДОРФА ВОЗМОЖНО ЗА СЧЕТ**

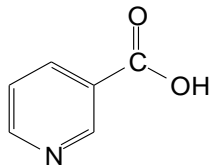
- А) основных свойств третичного атома азота
- Б) наличия спиртового гидроксила
- В) наличия сложноэфирной группы
- Г) способности окисляться с образованием окрашенных продуктов

387. ПОДТВЕРЖДЕНИЕ ПОДЛИННОСТИ ЛЕКАРСТВЕННОГО СРЕДСТВА**С ПОМОЩЬЮ ГИДРОКСАМОВОЙ ПРОБЫ ВОЗМОЖНО ЗА СЧЕТ**

- А) наличия сложноэфирной группы
- Б) основных свойств третичного атома азота
- В) способности окисляться с образованием окрашенных продуктов
- Г) наличия спиртового гидроксила

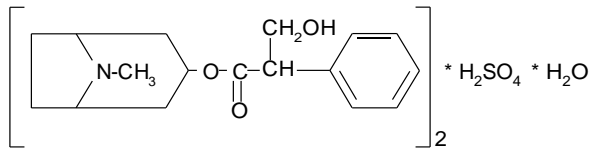
388. ПОДЛИННОСТЬ КИСЛОТЫ САЛИЦИЛОВОЙ, КАЛЬЦИЯ ГЛЮКОНАТА И КИСЛОТЫ БЕНЗОЙНОЙ МОЖНО ПРОВЕСТИ С РАСТВОРОМ

- А) железа (III) хлорида
- Б) меди сульфата
- В) серебра нитрата
- Г) калия гидроксида в среде диметилформаида

389. ПОДЛИННОСТЬ ЛЕКАРСТВЕННОГО СРЕДСТВА, ВЫРАЖЕННОГО ФОРМУЛОЙ**МОЖНО ПОДТВЕРДИТЬ С ПОМОЩЬЮ РЕАКЦИИ**

- А) с 2,4-динитрохлорбензолом
- Б) образования азокрасителя
- В) образования окрашенных гидроксаматов
- Г) образования «серебряного зеркала»

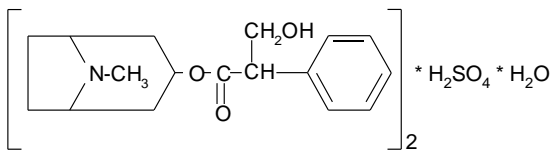
390. ПОДЛИННОСТЬ ЛЕКАРСТВЕННОГО СРЕДСТВА ВЫРАЖЕННОГО ФОРМУЛОЙ



МОЖНО ПОДТВЕРДИТЬ С ПОМОЩЬЮ

- А) реактива Драгендорфа
- Б) талейохинной пробы
- В) реактива Фелинга
- Г) реакции образования азокрасителя

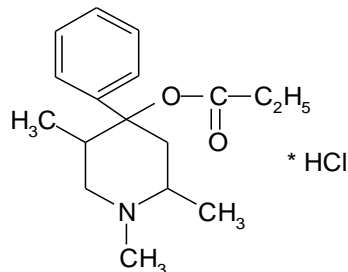
391. ПОДЛИННОСТЬ ЛЕКАРСТВЕННОГО СРЕДСТВА, ВЫРАЖЕННОГО ФОРМУЛОЙ



ПОДТВЕРЖДАЮТ С ПОМОЩЬЮ РЕАКЦИИ

- А) Витали-Морена
- Б) образования азокрасителя
- В) образования тиохрома
- Г) образования таллейохина

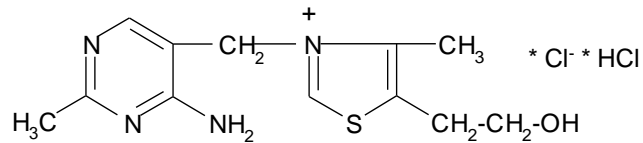
392. ПОДЛИННОСТЬ ЛЕКАРСТВЕННОГО СРЕДСТВА, ВЫРАЖЕННОГО ФОРМУЛОЙ



МОЖНО ПОДТВЕРДИТЬ С ПОМОЩЬЮ

- А) гидроксамовой пробы
- Б) пробы Бельштейна
- В) талейохинной пробы
- Г) мурексидной пробы

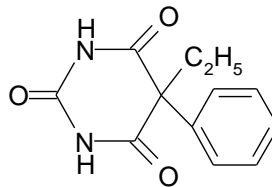
393. ПОДЛИННОСТЬ ЛЕКАРСТВЕННОГО СРЕДСТВА ВЫРАЖЕННОГО ФОРМУЛОЙ



МОЖНО ПОДТВЕРДИТЬ С ПОМОЩЬЮ РЕАКЦИИ ОБРАЗОВАНИЯ

- А) тиохрома
- Б) мурексида
- В) эритрохина
- Г) окрашенных гидроксаматов

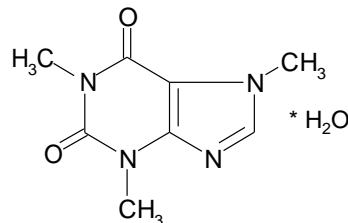
394. ПОДЛИННОСТЬ ЛЕКАРСТВЕННОГО СРЕДСТВА, ВЫРАЖЕННОГО ФОРМУЛОЙ



ПОДТВЕРЖДАЮТ С ПОМОЩЬЮ РЕАКЦИИ ОБРАЗОВАНИЯ

- А) комплексных соединений с солями тяжелых металлов
- Б) мурексида
- В) талейохинна
- Г) гидроксаматов

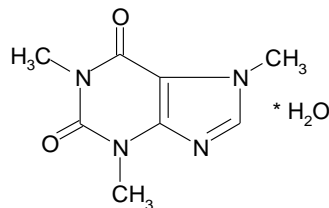
395. ПОДЛИННОСТЬ ЛЕКАРСТВЕННОГО СРЕДСТВА, ВЫРАЖЕННОГО ФОРМУЛОЙ



ПОДТВЕРЖДАЮТ С ПОМОЩЬЮ РЕАКЦИИ ОБРАЗОВАНИЯ

- А) мурексида
- Б) талейохинна
- В) гидроксаматов
- Г) тиохрома

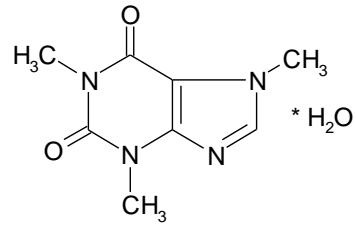
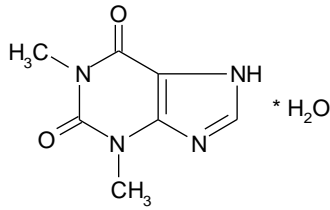
396. ПОДЛИННОСТЬ ЛЕКАРСТВЕННОГО СРЕДСТВА, ВЫРАЖЕННОГО ФОРМУЛОЙ



МОЖНО ПОДТВЕРДИТЬ С ПОМОЩЬЮ РАСТВОРА

- А) йода в кислой среде
- Б) йода в щелочной среде
- В) серебра нитрата в кислой среде
- Г) кобальта хлорида в щелочной среде

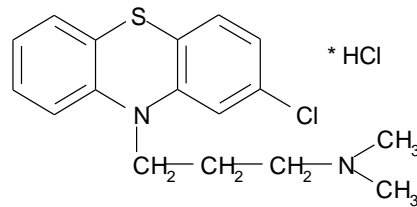
**397. ОТЛИЧИТЬ ДРУГ ОТ ДРУГА ЛЕКАРСТВЕННЫЕ СРЕДСТВА
ВЫРАЖЕННЫЕ ФОРМУЛАМИ**



МОЖНО С ПОМОЩЬЮ РАСТВОРА

- А) кобальта хлорида
- Б) водорода пероксида
- В) кислоты азотной
- Г) бромной воды

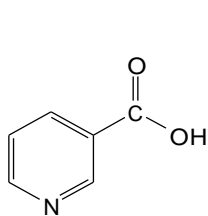
**398. ПОДЛИННОСТЬ ЛЕКАРСТВЕННОГО СРЕДСТВА, ВЫРАЖЕННОГО
ФОРМУЛОЙ**



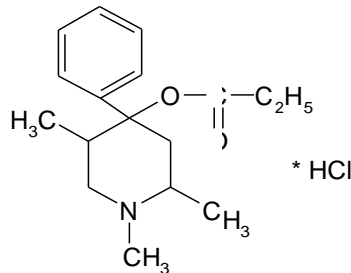
МОЖНО ПОДТВЕРДИТЬ С ПОМОЩЬЮ

- А) реакции соле-комплексобразования с реактивом Драгендорфа
- Б) мурексидной пробы
- В) таллейохинной пробы
- Г) реакции образования азокрасителя

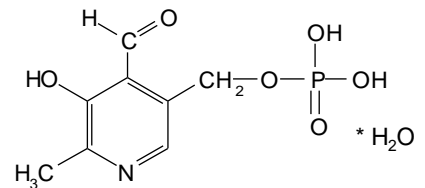
**399. С ПОМОЩЬЮ РЕАКЦИИ «СЕРЕБРЯНОГО ЗЕРКАЛА» МОЖНО
ПОДТВЕРДИТЬ ПОДЛИННОСТЬ**



А



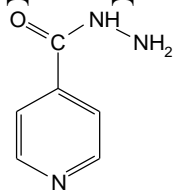
Б



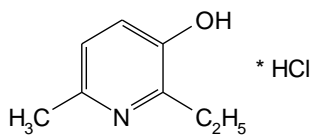
В

- А) только лекарственного средства В
- Б) только лекарственного средства Б
- В) только лекарственного средства А
- Г) лекарственных средств Б и В

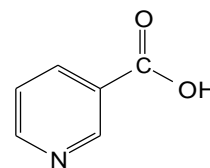
400. С ПОМОЩЬЮ РЕАКЦИИ «СЕРЕБРЯНОГО ЗЕРКАЛА» МОЖНО ПОДТВЕРДИТЬ ПОДЛИННОСТЬ



А



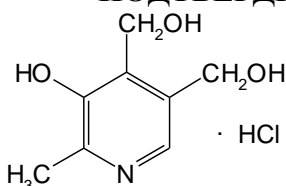
Б



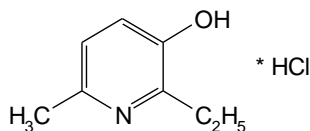
В

- А) только лекарственного средства А
 Б) только лекарственного средства Б
 В) только лекарственного средства В
 Г) лекарственных средств Б и В

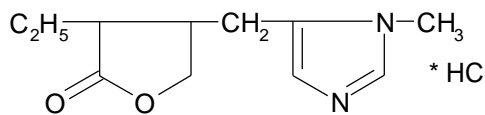
401. С ПОМОЩЬЮ РЕАКЦИИ «ГИДРОКСАМОВАЯ ПРОБА» МОЖНО ПОДТВЕРДИТЬ ПОДЛИННОСТЬ



А



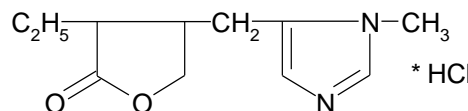
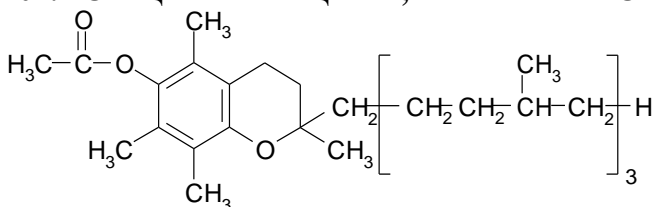
Б



В

- А) только лекарственного средства В
 Б) только лекарственного средства Б
 В) только лекарственного средства А
 Г) лекарственных средств Б и В

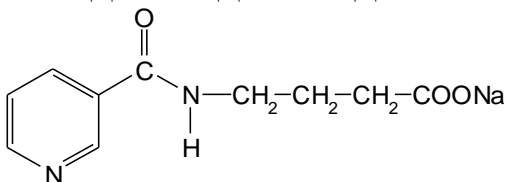
402. ОБЩЕЙ РЕАКЦИЕЙ, ХАРАКТЕРНОЙ ДЛЯ ЛЕКАРСТВЕННЫХ СРЕДСТВ



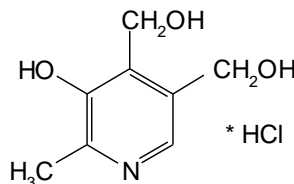
ЯВЛЯЕТСЯ

- А) гидроксамовая проба
 Б) мурексидная проба
 В) лигнинная проба
 Г) таллейохинная проба

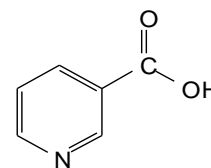
403. РЕАКЦИЮ ОБРАЗОВАНИЯ АЗОКРАСИТЕЛЯ МОЖНО ИСПОЛЬЗОВАТЬ ДЛЯ ПОДТВЕРЖДЕНИЯ ПОДЛИННОСТИ



А



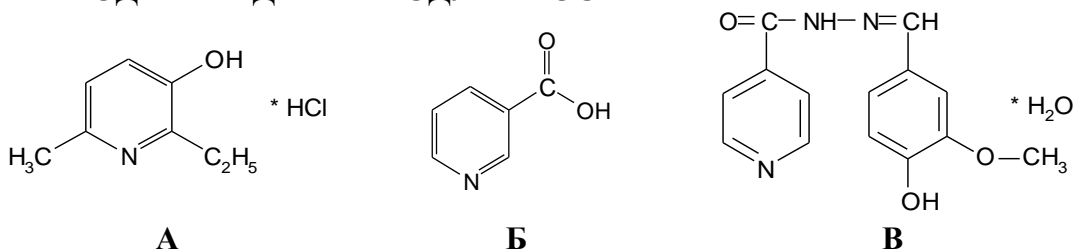
Б



В

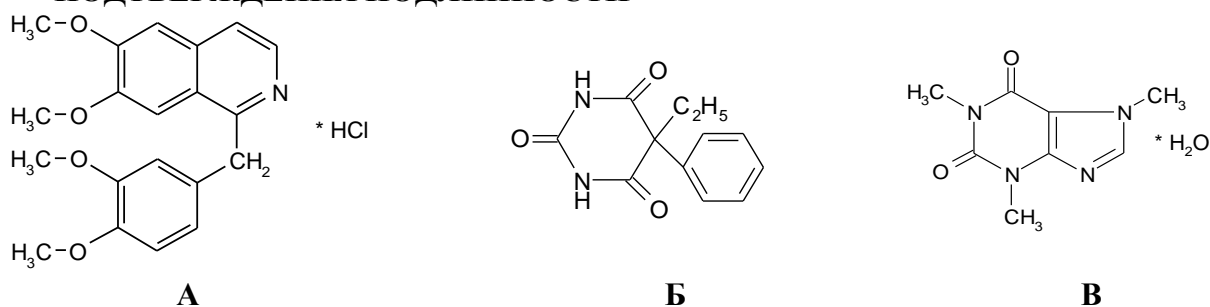
- А) только лекарственного средства Б
 Б) только лекарственного средства А
 В) только лекарственного средства В
 Г) лекарственных средств Б и В

404. РЕАКЦИЮ КИСЛОТНОГО ГИДРОЛИЗА ИСПОЛЬЗУЮТ ПРИ ПОДТВЕРЖДЕНИИ ПОДЛИННОСТИ



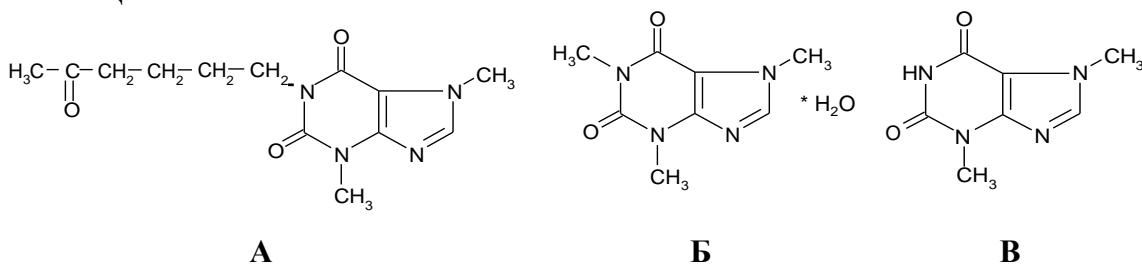
- А) только лекарственного средства В
 Б) только лекарственного средства Б
 В) только лекарственного средства А
 Г) лекарственных средств Б и В

405. РЕАКЦИЮ "МУРЕКСИДНАЯ ПРОБА" ИСПОЛЬЗУЮТ ДЛЯ ПОДТВЕРЖДЕНИЯ ПОДЛИННОСТИ



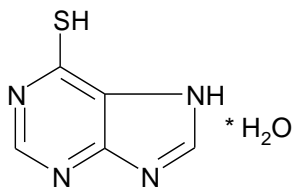
- А) только лекарственного средства В
 Б) только лекарственного средства Б
 В) только лекарственного средства А
 Г) лекарственных средств Б и В

406. С РАСТВОРОМ КОБАЛЬТА ХЛОРИДА ПОСЛЕ ДОБАЛЕНИЯ 0, 1М РАСТВОРА НАТРИЯ ГИДРОКСИДА ОБРАЗУЕТСЯ БЫСТРО ИСЧЕЗАЮЩЕЕ ИНТЕНСИВНОЕ ФИОЛЕТОВОЕ ОКРАШИВАНИЕ И ПОЧТИ СРАЗУ ЖЕ ОБРАЗУЕТСЯ ОСАДОК СЕРОВАТО-ГОЛУБОГО ЦВЕТА

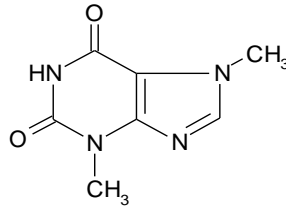


- А) только лекарственное средство В
 Б) только лекарственное средство Б
 В) только лекарственное средство А
 Г) лекарственные средства Б и В

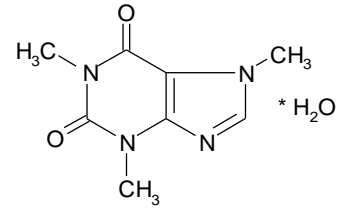
407. РЕАКЦИЮ С РАСТВОРОМ НАТРИЯ НИТРОПРУССИДА ИСПОЛЬЗУЮТ ДЛЯ ПОДТВЕРЖДЕНИЯ ПОДЛИННОСТИ



А



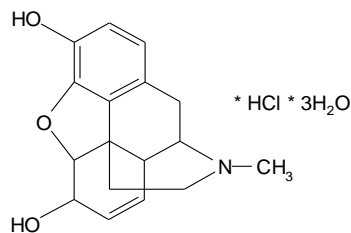
Б



В

- А) только лекарственного средства А
 Б) только лекарственного средства Б
 В) только лекарственного средства В
 Г) лекарственных средств Б и В

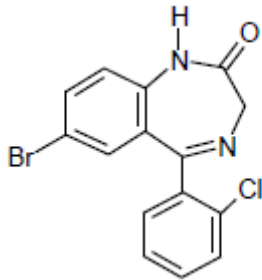
408. ДЛЯ ПОДТВЕРЖДЕНИЯ ПОДЛИННОСТИ ЛЕКАРСТВЕННОГО СРЕДСТВА



МОЖНО ИСПОЛЬЗОВАТЬ РЕАКЦИЮ ОБРАЗОВАНИЯ

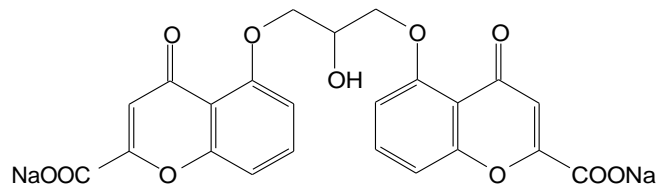
- А) азокрасителя с диазореактивом
 Б) гидроксаматов
 В) талейохинна
 Г) мурексида

409. ДЛЯ ПОДТВЕРЖДЕНИЯ ПОДЛИННОСТИ ЛЕКАРСТВЕННОГО СРЕДСТВА



МОЖНО ИСПОЛЬЗОВАТЬ

- А) пробу Бейльштейна
 Б) талейохинная пробу
 В) мурексидная пробу
 Г) гидроксамовую пробу

410. ПОДЛИННОСТЬ ЛЕКАРСТВЕННОГО СРЕДСТВА**МОЖНО ПОДТВЕРДИТЬ С ПОМОЩЬЮ РЕАКЦИИ С РАСТВОРОМ**

- А) калия пироантимоната
- Б) натрия кобальтинитрита
- В) натрия сульфида
- Г) йода

411. ПРИ ТИТРОВАНИИ В НЕВОДНЫХ СРЕДАХ В КАЧЕСТВЕ ПРОТОФИЛЬНОГО (ОСНОВНОГО) РАСТВОРИТЕЛЯ ИСПОЛЬЗУЮТ

- А) диметилформаид
- Б) уксусный ангидрид
- В) раствор натрия гидроксида
- Г) раствор натрия метилата

412. ПРИ ТИТРОВАНИИ В НЕВОДНЫХ СРЕДАХ В КАЧЕСТВЕ ПРОТОГЕННОГО (КИСЛОТНОГО) РАСТВОРИТЕЛЯ ИСПОЛЬЗУЮТ

- А) уксусный ангидрид
- Б) раствор хлористоводородной кислоты
- В) раствор хлорной кислоты
- Г) диметилформаид

413. ПРИ КОЛИЧЕСТВЕННОМ ОПРЕДЕЛЕНИИ ЛЕКАРСТВЕННЫХ СРЕДСТВ МЕТОДОМ КИСЛОТНО-ОСНОВНОГО ТИТРОВАНИЯ В СРЕДЕ БЕЗВОДНОЙ УКСУСНОЙ КИСЛОТЫ В КАЧЕСТВЕ ТИТРАНТА ИСПОЛЬЗУЮТ

- А) 0,1 М раствор хлорной кислоты
- Б) 0,1 М раствор хлористоводородной кислоты
- В) 0,1 М раствор натрия нитрита
- Г) 0,1 М раствор натрия гидроксида

414. ПРИ КОЛИЧЕСТВЕННОМ ОПРЕДЕЛЕНИИ ЛЕКАРСТВЕННЫХ СРЕДСТВ МЕТОДОМ АЛКАЛИМЕТРИИ В ВОДНО-СПИРТОВОЙ СРЕДЕ В КАЧЕСТВЕ ТИТРАНТА ИСПОЛЬЗУЮТ

- А) 0,1 М раствор натрия гидроксида
- Б) 0,1 М раствор хлорной кислоты
- В) 0,1 М раствор хлористоводородной кислоты
- Г) 0,1 М раствор натрия нитрита

415. ПРИ КОЛИЧЕСТВЕННОМ ОПРЕДЕЛЕНИИ ЛЕКАРСТВЕННЫХ СРЕДСТВ МЕТОДОМ АРГЕНТОМЕТРИИ ПО ФОЛЬГАРДУ В КАЧЕСТВЕ ВТОРОГО ТИТРАНТА ИСПОЛЬЗУЮТ

- А) 0,1 М раствор аммония тиоцианата
- Б) 0,1 М раствор хлористоводородной кислоты
- В) 0,1 М раствор натрия нитрита
- Г) 0,1 М раствор натрия гидроксида

416. ПРИ КОЛИЧЕСТВЕННОМ ОПРЕДЕЛЕНИИ ЛЕКАРСТВЕННЫХ СРЕДСТВ МЕТОДОМ КИСЛОТНО-ОСНОВНОГО ТИТРОВАНИЯ В СРЕДЕ УКСУСНОГО АНГИДРИДА В КАЧЕСТВЕ ТИТРАНТА ИСПОЛЬЗУЮТ

- А) 0,1 М раствор хлорной кислоты
- Б) 0,1 М раствор хлористоводородной кислоты
- В) 0,1 М раствор аммония тиоцианата
- Г) 0,1 М раствор натрия гидроксида

417. ПРИ КОЛИЧЕСТВЕННОМ ОПРЕДЕЛЕНИИ ЛЕКАРСТВЕННЫХ СРЕДСТВ МЕТОДОМ ОБРАТНОЙ ЙОДОМЕТРИИ В КАЧЕСТВЕ ТИТРАНТА ИСПОЛЬЗУЮТ

- А) 0,1 М раствор натрия тиосульфата
- Б) 1 М раствор натрия нитрита
- В) 0,1 М раствор аммония тиоцианата
- Г) 0,1 М раствор натрия метилата

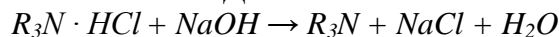
418. ПРИ КОЛИЧЕСТВЕННОМ ОПРЕДЕЛЕНИИ ЛЕКАРСТВЕННЫХ СРЕДСТВ МЕТОДОМ ОБРАТНОЙ БРОМАТОМЕТРИИ В КАЧЕСТВЕ ТИТРАНТА ИСПОЛЬЗУЮТ

- А) 0,1 М раствор натрия тиосульфата
- Б) 0,1 М раствор натрия нитрита
- В) 0,1 М раствор аммония тиоцианата
- Г) 0,1 М раствор натрия метилата

419. ПРИ КОЛИЧЕСТВЕННОМ ОПРЕДЕЛЕНИИ ЛЕКАРСТВЕННЫХ СРЕДСТВ МЕТОДОМ КЪЕЛЬДАЛЯ В КАЧЕСТВЕ ТИТРАНТА ИСПОЛЬЗУЮТ

- А) 0,1 М раствор хлористоводородной кислоты
- Б) 0,1 М раствор хлорной кислоты
- В) 0,1 М раствор натрия гидроксида
- Г) 0,1 М раствор натрия метилата

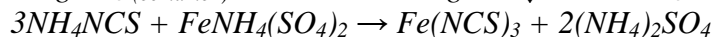
420. ПРИ ТИТРОВАНИИ ПО ПРИВЕДЕННОЙ СХЕМЕ



В КАЧЕСТВЕ ИНДИКАТОРА ИСПОЛЬЗУЮТ

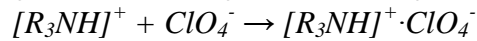
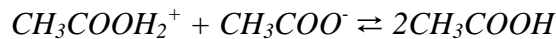
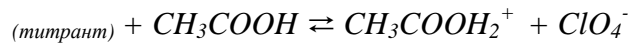
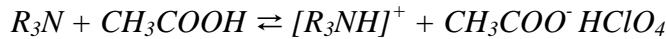
- А) фенолфталеин
- Б) железа(III) аммония сульфат (квасцы железомониевые)
- В) кристаллический фиолетовый
- Г) крахмал

421. ПРИ ТИТРОВАНИИ ПО ПРИВЕДЕННОЙ СХЕМЕ:



РОЛЬ ИНДИКАТОРА ВЫПОЛНЯЕТ

- А) железа(III) аммония сульфат (квасцы железомониевые)
- Б) кристаллический фиолетовый
- В) кислотный хром черный специальный
- Г) ферроин [комплекс о-фенантролина сульфата с железом(II)]

422. ПРИ ТИТРОВАНИИ ПО ПРИВЕДЕННОЙ СХЕМЕ:**В КАЧЕСТВЕ ИНДИКАТОРА ИСПОЛЬЗУЮТ**

- А) кристаллический фиолетовый
- Б) железа(III) аммония сульфат (квасцы железоммониевые)
- В) кислотный хром черный специальный
- Г) ферроин [комплекс о-фенантролина сульфата с железом(II)]

423. ПРИ КОЛИЧЕСТВЕННОМ ОПРЕДЕЛЕНИИ ЛЕКАРСТВЕННЫХ СРЕДСТВ МЕТОДОМ ПРЯМОЙ ЦЕРИМЕТРИИ В КАЧЕСТВЕ ИНДИКАТОРА ИСПОЛЬЗУЮТ

- А) ферроин [комплекс о-фенантролина сульфата с железом(II)]
- Б) железа(III) аммония сульфат (квасцы железоммониевые)
- В) кислотный хром черный специальный
- Г) кристаллический фиолетовый

424. ПРИ КОЛИЧЕСТВЕННОМ ОПРЕДЕЛЕНИИ ЛЕКАРСТВЕННЫХ СРЕДСТВ МЕТОДОМ ПРЯМОЙ БРОМАТОМЕТРИИ В КАЧЕСТВЕ ИНДИКАТОРА ИСПОЛЬЗУЮТ

- А) метиловый красный
- Б) фенолфталеин
- В) кристаллический фиолетовый
- Г) ферроин [комплекс о-фенантролина сульфата с железом(II)]

425. ПРИ КОЛИЧЕСТВЕННОМ ОПРЕДЕЛЕНИИ ЛЕКАРСТВЕННЫХ СРЕДСТВ МЕТОДОМ ОБРАТНОЙ БРОМАТОМЕТРИИ В КАЧЕСТВЕ ИНДИКАТОРА ИСПОЛЬЗУЮТ

- А) крахмал
- Б) фенолфталеин
- В) метиловый красный
- Г) кристаллический фиолетовый

426. ПРИ КОЛИЧЕСТВЕННОМ ОПРЕДЕЛЕНИИ ЛЕКАРСТВЕННЫХ СРЕДСТВ МЕТОДОМ АЦИДИМЕТРИИ В ВОДНОЙ СРЕДЕ В КАЧЕСТВЕ ИНДИКАТОРА ИСПОЛЬЗУЮТ

- А) метиловый оранжевый
- Б) кислотный хром черный специальный
- В) железа(III) аммония сульфат (квасцы железоммониевые)
- Г) крахмал

427. ПРИ КОЛИЧЕСТВЕННОМ ОПРЕДЕЛЕНИИ ЛЕКАРСТВЕННЫХ СРЕДСТВ МЕТОДОМ АЛКАЛИМЕТРИИ В ВОДНО-СПИРТОВОЙ СРЕДЕ В КАЧЕСТВЕ ИНДИКАТОРА ИСПОЛЬЗУЮТ

- А) фенолфталеин
- Б) калия хромат
- В) железа(III) аммония сульфат (квасцы железоммониевые)
- Г) крахмал

428. ПРИ КИСЛОТНО-ОСНОВНОМ ТИТРОВАНИИ В СРЕДЕ УКСУСНОГО АНГИДРИДА ИСПОЛЬЗУЮТ ИНДИКАТОР

- А) кристаллический фиолетовый
- Б) фенолфталеин
- В) метиловый красный
- Г) железа(III) аммония сульфат (квасцы железомониевые)

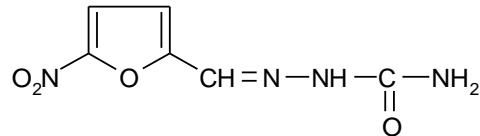
429. ПРИ КИСЛОТНО-ОСНОВНОМ ТИТРОВАНИИ В СРЕДЕ ДИМЕТИЛФОРМАМИДА ИСПОЛЬЗУЮТ ИНДИКАТОР

- А) тимоловый синий
- Б) кристаллический фиолетовый
- В) кислотный хром черный специальный
- Г) железа(III) аммония сульфат (квасцы железомониевые)

430. КОЛИЧЕСТВЕННОЕ ОПРЕДЕЛЕНИЕ ТОКОФЕРОЛА АЦЕТАТА МЕТОДОМ ЦЕРИМЕТРИИ ОСНОВАНО НА ЕГО СПОСОБНОСТИ К

- А) окислению
- Б) комплексообразованию
- В) реакции электрофильного замещения
- Г) восстановлению

431. КОЛИЧЕСТВЕННОЕ ОПРЕДЕЛЕНИЕ ЛЕКАРСТВЕННОГО СРЕДСТВА



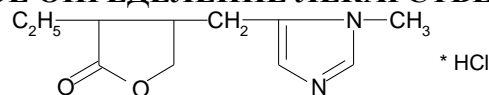
МЕТОДОМ ЙОДОМЕТРИИ ВОЗМОЖНО ЗА СЧЕТ

- А) окисления остатка гидразина после щелочного гидролиза
- Б) кислотных свойств амидной группы в остатке семикарбида
- В) восстановления нитрогруппы
- Г) кислотных свойств нитрогруппы

432. КОЛИЧЕСТВЕННОЕ ОПРЕДЕЛЕНИЕ ЛЕКАРСТВЕННЫХ СРЕДСТВ ПРОИЗВОДНЫХ 5-НИТРОФУРАНА МЕТОДОМ НЕВОДНОГО ТИТРОВАНИЯ В СРЕДЕ ПРОТОФИЛЬНЫХ РАСТВОРИТЕЛЕЙ (ДИМЕТИЛФОРМАМИД) ВОЗМОЖНО ЗА СЧЕТ ИХ СВОЙСТВ

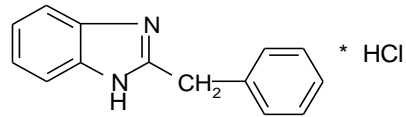
- А) кислотных
- Б) восстановительных
- В) основных
- Г) окислительных

433. КОЛИЧЕСТВЕННОЕ ОПРЕДЕЛЕНИЕ ЛЕКАРСТВЕННОГО СРЕДСТВА



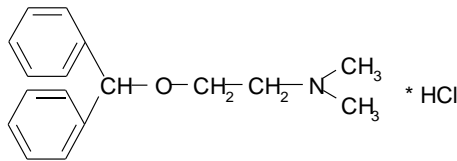
МЕТОДОМ АЛКАЛИМЕТРИИ В ВОДНО-СПИРТОВОЙ СРЕДЕ ВОЗМОЖНО ЗА СЧЕТ

- А) остатка хлороводородной кислоты
- Б) кислотных свойств атома азота в положении 1
- В) основных свойств атома азота в положении 3
- Г) гидролитического расщепления лактонного цикла

434. КОЛИЧЕСТВЕННОЕ ОПРЕДЕЛЕНИЕ ЛЕКАРСТВЕННОГО СРЕДСТВА

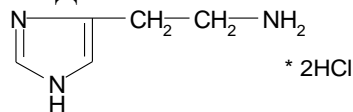
МЕТОДОМ НЕВОДНОГО ТИТРОВАНИЯ В СРЕДЕ УКСУСНОГО АНГИДРИДА ВОЗМОЖНО ЗА СЧЕТ

- А) основных свойств атома азота в положении 3
- Б) кислотных свойств связанной хлористоводородной кислоты
- В) кислотных свойств атома азота в положении 1
- Г) образования комплексной соли

435. КОЛИЧЕСТВЕННОЕ ОПРЕДЕЛЕНИЕ ЛЕКАРСТВЕННОГО СРЕДСТВА

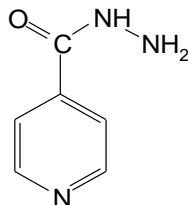
МЕТОДОМ НЕВОДНОГО ТИТРОВАНИЯ В СРЕДЕ УКСУСНОГО АНГИДРИДА ВОЗМОЖНО ЗА СЧЕТ

- А) основных свойств атома азота в третичной аминогруппе
- Б) образования оксониевой соли
- В) реакции гидролиза с образованием бензгидрола
- Г) кислотных свойств связанной хлористоводородной кислоты

436. КОЛИЧЕСТВЕННОЕ ОПРЕДЕЛЕНИЕ ЛЕКАРСТВЕННОГО СРЕДСТВА

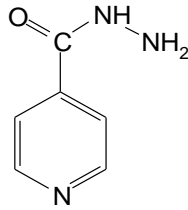
МЕТОДОМ ОБРАТНОЙ АРГЕНТОМЕТРИИ ПО ФОЛЬГАРДУ ВОЗМОЖНО ЗА СЧЕТ НАЛИЧИЯ

- А) хлорид-ионов остатка хлористоводородной кислоты
- Б) кислотных свойств атома азота в положении 1
- В) основных свойств атома азота в положении 3
- Г) кислотных свойств связанной хлористоводородной кислоты

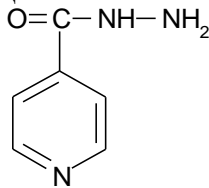
437. КОЛИЧЕСТВЕННОЕ ОПРЕДЕЛЕНИЕ ЛЕКАРСТВЕННОГО СРЕДСТВА

МЕТОДОМ ОБРАТНОЙ ЙОДОМЕТРИИ ВОЗМОЖНО ЗА СЧЕТ

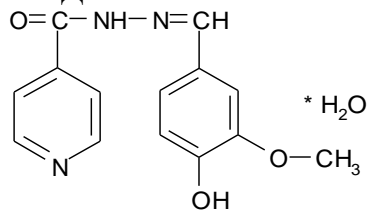
- А) восстановительных свойств остатка гидразина
- Б) основных свойств аминогруппы в гидразиновом фрагменте
- В) кислотных свойств амидной группы
- Г) основных свойств атома азота в пиридиновом цикле

438. КОЛИЧЕСТВЕННОЕ ОПРЕДЕЛЕНИЕ ЛЕКАРСТВЕННОГО СРЕДСТВА**МЕТОДОМ БРОМАТОМЕТРИИ ВОЗМОЖНО ЗА СЧЕТ**

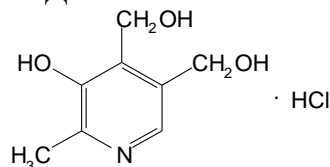
- А) восстановительных свойств остатка гидразина
- Б) основных свойств аминогруппы в гидразиновом фрагменте
- В) кислотных свойств амидной группы
- Г) основных свойств атома азота в пиридиновом цикле

439. КОЛИЧЕСТВЕННОЕ ОПРЕДЕЛЕНИЕ ЛЕКАРСТВЕННОГО СРЕДСТВА**МЕТОДОМ ЙОДАТОМЕТРИИ ВОЗМОЖНО ЗА СЧЕТ**

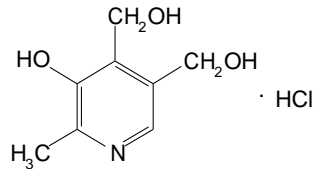
- А) восстановительных свойств гидразина
- Б) основных свойств атома азота в пиридиновом цикле
- В) кислотных свойств амидной группы
- Г) кислотных свойств фенольного гидроксила

440. КОЛИЧЕСТВЕННОЕ ОПРЕДЕЛЕНИЕ ЛЕКАРСТВЕННОГО СРЕДСТВА**МЕТОДОМ НЕВОДНОГО ТИТРОВАНИЯ В СРЕДЕ УКСУСНОГО АНГИДРИДА ВОЗМОЖНО ЗА СЧЕТ**

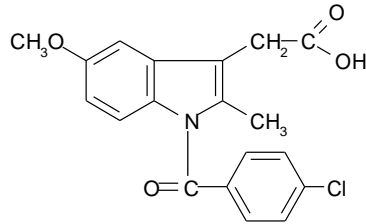
- А) основных свойств атома азота в пиридиновом цикле
- Б) кислотных свойств амидной группы
- В) восстановительных свойств гидразина
- Г) кислотных свойств фенольного гидроксила

441. КОЛИЧЕСТВЕННОЕ ОПРЕДЕЛЕНИЕ ЛЕКАРСТВЕННОГО СРЕДСТВА**МЕТОДОМ НЕВОДНОГО ТИТРОВАНИЯ В СРЕДЕ БЕЗВОДНОЙ УКСУСНОЙ КИСЛОТЫ ВОЗМОЖНО ЗА СЧЕТ**

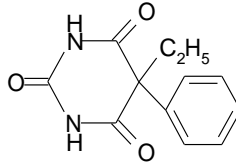
- А) основных свойств атома азота в пиридиновом цикле
- Б) кислотных свойств связанной хлористоводородной кислоты
- В) кислотных свойств фенольного гидроксила
- Г) кислотных свойств спиртовых гидроксидов

442. КОЛИЧЕСТВЕННОЕ ОПРЕДЕЛЕНИЕ ЛЕКАРСТВЕННОГО СРЕДСТВА**МЕТОДОМ АЛКАЛИМЕТРИИ В ВОДНО-СПИРТОВОЙ СРЕДЕ ВОЗМОЖНО ЗА СЧЕТ**

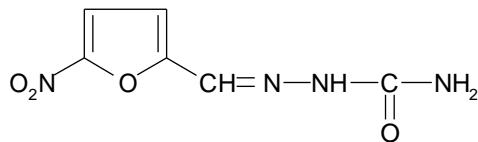
- А) кислотных свойств остатка хлористоводородной кислоты
- Б) основных свойств атома азота в пиридиновом цикле
- В) кислотных свойств фенольного гидроксила
- Г) кислотных свойств спиртовых гидроксидов

443. КОЛИЧЕСТВЕННОЕ ОПРЕДЕЛЕНИЕ ЛЕКАРСТВЕННОГО СРЕДСТВА**МЕТОДОМ АЛКАЛИМЕТРИИ В СРЕДЕ АЦЕТОНА ВОЗМОЖНО ЗА СЧЕТ**

- А) нейтрализации кислотных свойств карбоксильной группы
- Б) нейтрализации основных свойств атома азота
- В) образования комплексных солей
- Г) гидролиза метокси-группы

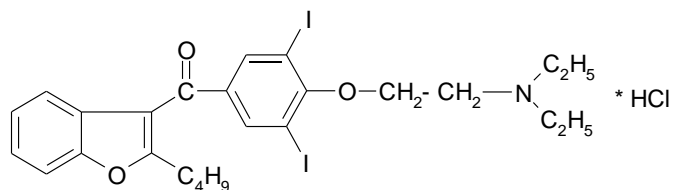
444. КОЛИЧЕСТВЕННОЕ ОПРЕДЕЛЕНИЕ ЛЕКАРСТВЕННОГО СРЕДСТВА**МЕТОДОМ НЕВОДНОГО ТИТРОВАНИЯ В СРЕДЕ ДИМЕТИЛФОРМАМИДА ВОЗМОЖНО ЗА СЧЕТ**

- А) кислотных свойств имидных групп
- Б) восстановительных свойств имидных групп
- В) основных свойств имидных групп
- Г) гидролитического расщепления с разрывом амидных связей

445. ДЛЯ КОЛИЧЕСТВЕННОГО ОПРЕДЕЛЕНИЯ ЛЕКАРСТВЕННОГО СРЕДСТВА**МОЖНО ИСПОЛЬЗОВАТЬ МЕТОД**

- А) обратной йодометрии в щелочной среде
- Б) прямой йодометрии в слабокислой среде
- В) прямой ацидиметрии в водной среде
- Г) прямой алкалиметрии в водной среде

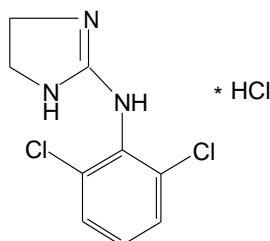
446. ДЛЯ КОЛИЧЕСТВЕННОГО ОПРЕДЕЛЕНИЯ ЛЕКАРСТВЕННОГО СРЕДСТВА



ИСПОЛЬЗУЮТ МЕТОД

- А) алкалометрии в водно-спиртовой среде
- Б) кислотно-основного титрования в среде безводной уксусной кислоты без добавления ртути(II) ацетата
- В) ацидиметрии в водной среде
- Г) прямой йодометрии в слабодкислой среде

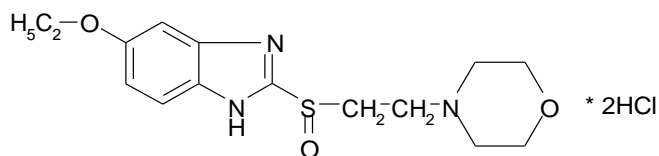
447. ДЛЯ КОЛИЧЕСТВЕННОГО ОПРЕДЕЛЕНИЯ ЛЕКАРСТВЕННОГО СРЕДСТВА



ИСПОЛЬЗУЮТ МЕТОД

- А) кислотно-основного титрования в среде безводной уксусной кислоты в присутствии ртути(II) ацетата
- Б) кислотно-основного титрования в среде безводной уксусной кислоты без добавления ртути(II) ацетата
- В) ацидиметрии в водной среде
- Г) прямой йодометрии в слабодкислой среде

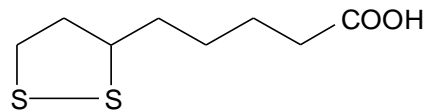
448. ДЛЯ КОЛИЧЕСТВЕННОГО ОПРЕДЕЛЕНИЯ ЛЕКАРСТВЕННОГО СРЕДСТВА



ИСПОЛЬЗУЮТ МЕТОД

- А) кислотно-основного титрования в среде уксусного ангидрида
- Б) ацидиметрии в водной среде
- В) нитритометрии
- Г) кислотно-основного титрования в среде безводной уксусной кислоты без добавления ртути(II) ацетата

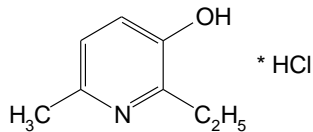
449. ДЛЯ КОЛИЧЕСТВЕННОГО ОПРЕДЕЛЕНИЯ ЛЕКАРСТВЕННОГО СРЕДСТВА



ИСПОЛЬЗУЮТ МЕТОД

- А) алкалиметрии в водно-спиртовой среде
- Б) Кьельдаля
- В) ацидиметрии в водной среде
- Г) нитритометрии

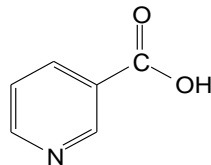
450. ДЛЯ КОЛИЧЕСТВЕННОГО ОПРЕДЕЛЕНИЯ ЛЕКАРСТВЕННОГО СРЕДСТВА



МОЖНО ИСПОЛЬЗОВАТЬ МЕТОД

- А) алкалиметрии в водно-спиртовой среде
- Б) прямой ацидиметрии в водной среде
- В) кислотно-основного титрования в среде безводной уксусной кислоты без добавления ртути(II) ацетата
- Г) нитритометрии

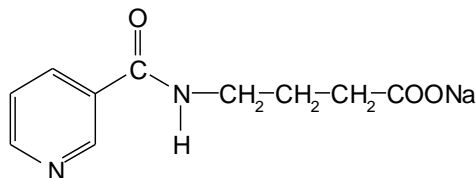
451. ДЛЯ КОЛИЧЕСТВЕННОГО ОПРЕДЕЛЕНИЯ ЛЕКАРСТВЕННОГО СРЕДСТВА



ИСПОЛЬЗУЮТ МЕТОД

- А) алкалиметрии в водной среде
- Б) аргентометрии по Мору
- В) ацидиметрии в водной среде
- Г) нитритометрии

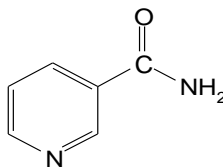
452. ДЛЯ КОЛИЧЕСТВЕННОГО ОПРЕДЕЛЕНИЯ ЛЕКАРСТВЕННОГО СРЕДСТВА



ИСПОЛЬЗУЮТ МЕТОД

- А) кислотно-основного титрования в смеси безводной уксусной кислоты и уксусного ангидрида
- Б) аргентометрии по Мору
- В) нитритометрии
- Г) алкалиметрии в водно-спиртовой среде

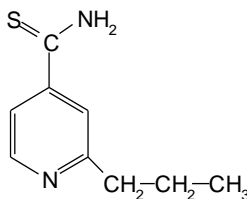
453. ДЛЯ КОЛИЧЕСТВЕННОГО ОПРЕДЕЛЕНИЯ ЛЕКАРСТВЕННОГО СРЕДСТВА



МОЖНО ИСПОЛЬЗОВАТЬ МЕТОД

- А) Кьельдаля
- Б) прямой ацидиметрии в водной среде
- В) алкалиметрии в водно-спиртовой среде
- Г) нитритометрии

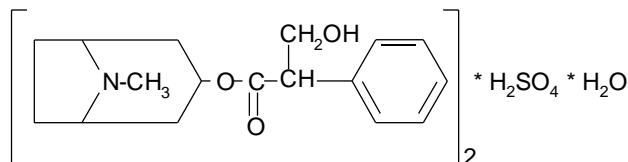
454. ДЛЯ КОЛИЧЕСТВЕННОГО ОПРЕДЕЛЕНИЯ ЛЕКАРСТВЕННОГО СРЕДСТВА



ИСПОЛЬЗУЮТ МЕТОД

- А) кислотно-основного титрования в среде безводной уксусной кислоты без добавления ртути(II) ацетата
- Б) нитритометрии
- В) ацидиметрии в водной среде
- Г) алкалиметрии в водно-спиртовой среде

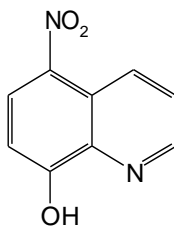
455. ДЛЯ КОЛИЧЕСТВЕННОГО ОПРЕДЕЛЕНИЯ ЛЕКАРСТВЕННОГО СРЕДСТВА



ИСПОЛЬЗУЮТ МЕТОД

- А) кислотно-основного титрования в среде безводной уксусной кислоты без добавления ртути(II) ацетата
- Б) кислотно-основного титрования в среде диметилформаида
- В) аргентометрии по Фольгарду
- Г) ацидиметрии в водной среде

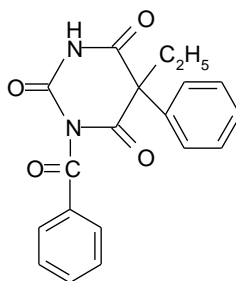
456. ДЛЯ КОЛИЧЕСТВЕННОГО ОПРЕДЕЛЕНИЯ ЛЕКАРСТВЕННОГО СРЕДСТВА



МОЖНО ИСПОЛЬЗОВАТЬ МЕТОД

- А) кислотно-основного титрования в среде уксусного ангидрида
- Б) алкалиметрии в водно-спиртовой среде
- В) аргентометрии по Фольгарду
- Г) прямой ацидиметрии в водной среде

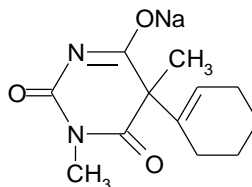
457. ДЛЯ КОЛИЧЕСТВЕННОГО ОПРЕДЕЛЕНИЯ ЛЕКАРСТВЕННОГО СРЕДСТВА



ИСПОЛЬЗУЮТ МЕТОД

- А) алкалиметрии в водно-спиртовой среде
- Б) ацидиметрии в водной среде
- В) кислотно-основного титрования в среде безводной уксусной кислоты
- Г) прямой йодометрии в слабокислой среде

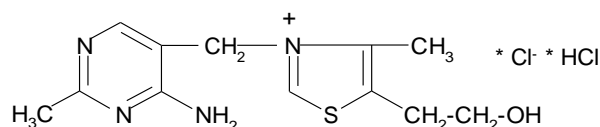
458. ДЛЯ КОЛИЧЕСТВЕННОГО ОПРЕДЕЛЕНИЯ ЛЕКАРСТВЕННОГО СРЕДСТВА



ИСПОЛЬЗУЮТ МЕТОД

- А) ацидиметрии в водной среде
- Б) алкалиметрии в водно-спиртовой среде
- В) нитритометрии
- Г) кислотно-основного титрования в среде диметилформамида

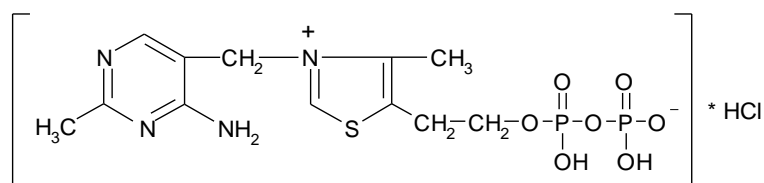
459. ДЛЯ КОЛИЧЕСТВЕННОГО ОПРЕДЕЛЕНИЯ ЛЕКАРСТВЕННОГО СРЕДСТВА



ИСПОЛЬЗУЮТ МЕТОД

- А) кислотно-основного титрования в безводной уксусной кислоте в присутствии ртути(II) ацетата
- Б) кислотно-основного титрования в безводной уксусной кислоте без добавления ртути(II) ацетата
- В) обратной ацидиметрии в водной среде
- Г) прямой ацидиметрии в водной среде

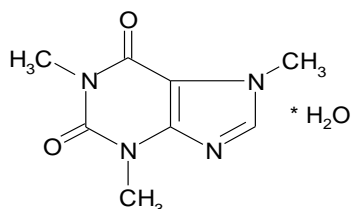
460. ДЛЯ КОЛИЧЕСТВЕННОГО ОПРЕДЕЛЕНИЯ ЛЕКАРСТВЕННОГО СРЕДСТВА



ИСПОЛЬЗУЮТ МЕТОД

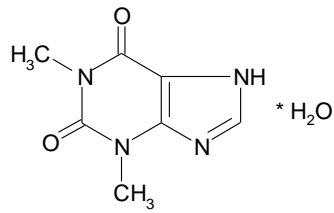
- А) алкалиметрии в водно-спиртовой среде
- Б) прямой ацидиметрии в водной среде
- В) кислотно-основного титрования в безводной уксусной кислоте без добавления ртути(II) ацетата
- Г) кислотно-основного титрования в среде диметилформаида

461. ДЛЯ КОЛИЧЕСТВЕННОГО ОПРЕДЕЛЕНИЯ ЛЕКАРСТВЕННОГО СРЕДСТВА

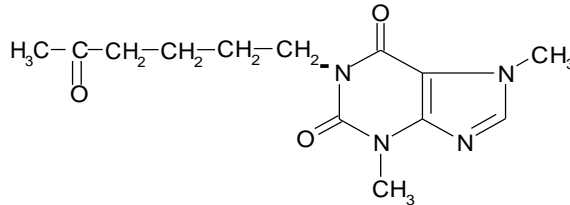


ИСПОЛЬЗУЮТ МЕТОД

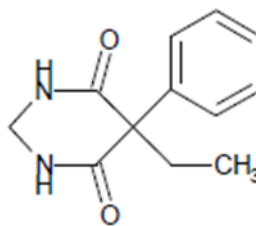
- А) кислотно-основного титрования в среде уксусного ангидрида
- Б) косвенной (заместительной) алкалиметрии, после взаимодействия с раствором серебра нитрата
- В) кислотно-основного титрования в среде диметилформаида
- Г) прямой ацидиметрии в водной среде

462. ДЛЯ КОЛИЧЕСТВЕННОГО ОПРЕДЕЛЕНИЯ ЛЕКАРСТВЕННОГО СРЕДСТВА**ИСПОЛЬЗУЮТ МЕТОД**

- А) косвенной (заместительной) алкалиметрии, после взаимодействия с раствором серебра нитрата
- Б) прямой алкалиметрии в водно-спиртовой среде
- В) обратной ацидиметрии в водной среде
- Г) прямой ацидиметрии в водной среде

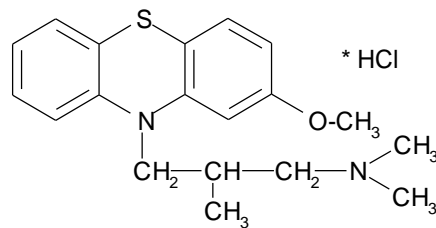
463. ДЛЯ КОЛИЧЕСТВЕННОГО ОПРЕДЕЛЕНИЯ ЛЕКАРСТВЕННОГО СРЕДСТВА**ИСПОЛЬЗУЮТ МЕТОД**

- А) кислотно-основного титрования в среде уксусного ангидрида
- Б) прямой ацидиметрии в водной среде
- В) кислотно-основного титрования в среде диметилформаида
- Г) косвенной (заместительной) алкалиметрии, после взаимодействия с раствором серебра нитрата

464. ДЛЯ КОЛИЧЕСТВЕННОГО ОПРЕДЕЛЕНИЯ ЛЕКАРСТВЕННОГО СРЕДСТВА**МОЖНО ПРИМЕНИТЬ МЕТОД**

- А) Кьельдаля
- Б) неводное титрование в среде безводной уксусной кислоты
- В) ацидиметрии в водной среде
- Г) нитритометрии

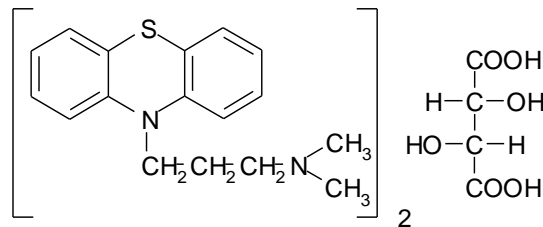
465. ДЛЯ КОЛИЧЕСТВЕННОГО ОПРЕДЕЛЕНИЯ ЛЕКАРСТВЕННОГО СРЕДСТВА



ИСПОЛЬЗУЮТ МЕТОД

- А) алкалиметрии в водно-спиртовой среде
- Б) кислотно-основного титрования в безводной уксусной кислоте без добавления ртути(II) ацетата
- В) ацидиметрии в водной среде
- Г) нитритометрии

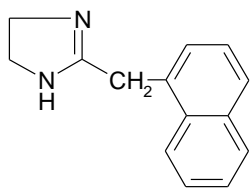
466. ДЛЯ КОЛИЧЕСТВЕННОГО ОПРЕДЕЛЕНИЯ ЛЕКАРСТВЕННОГО СРЕДСТВА



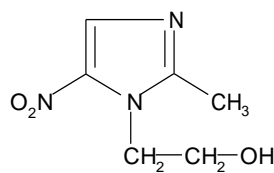
ИСПОЛЬЗУЮТ МЕТОД

- А) кислотно-основного титрования в безводной уксусной кислоте без добавления ртути(II) ацетата
- Б) ацидиметрии в водной среде
- В) нитритометрии
- Г) аргентометрии по Фольгарду

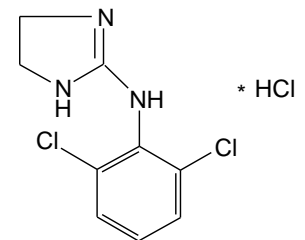
467. РАСТВОР РТУТИ(II) АЦЕТАТА ТРЕБУЕТСЯ ДОБАВЛЯТЬ ПРИ КИСЛОТНО-ОСНОВНОМ ТИТРОВАНИИ В СРЕДЕ БЕЗВОДНОЙ УКСУСНОЙ КИСЛОТЫ



А



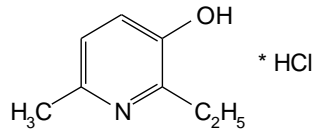
Б



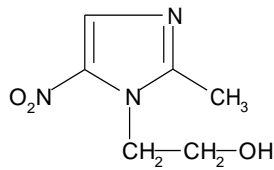
В

- А) только лекарственного средства В
- Б) только лекарственного средства Б
- В) только лекарственного средства А
- Г) лекарственных средств А и В

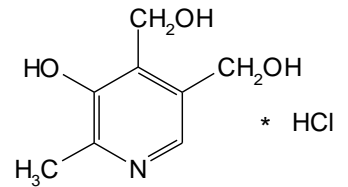
468. МЕТОДОМ НЕВОДНОГО ТИТРОВАНИЯ В СРЕДЕ БЕЗВОДНОЙ УКСУСНОЙ КИСЛОТЫ БЕЗ ДОБАВЛЕНИЯ РАСТВОРА РТУТИ(II) АЦЕТАТА МОЖНО ПРОВЕСТИ КОЛИЧЕСТВЕННОЕ ОПРЕДЕЛЕНИЕ



А



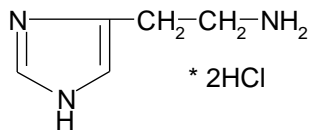
Б



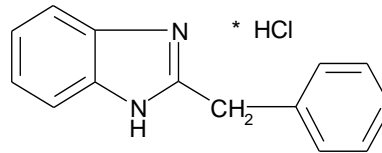
В

- А) только лекарственного средства Б
 Б) только лекарственного средства А
 В) только лекарственного средства В
 Г) лекарственных средств А и В

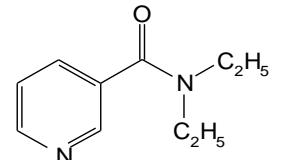
469. МЕТОД АРГЕНТОМЕТРИИ ПО ФОЛЬГАРДУ МОЖНО ИСПОЛЬЗОВАТЬ ДЛЯ КОЛИЧЕСТВЕННОГО ОПРЕДЕЛЕНИЯ



А



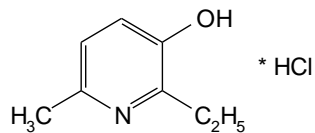
Б



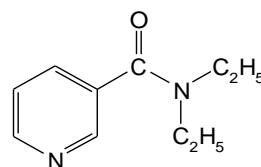
В

- А) лекарственных средств А и Б
 Б) лекарственных средств А и В
 В) только лекарственного средства Б
 Г) лекарственных средств Б и В

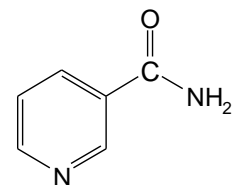
470. МОДИФИЦИРОВАННЫЙ ВАРИАНТ МЕТОДА КЪЕЛЬДАЛЯ (БЕЗ СТАДИИ ПРЕДВАРИТЕЛЬНОЙ МИНЕРАЛИЗАЦИИ) МОЖНО ИСПОЛЬЗОВАТЬ ДЛЯ КОЛИЧЕСТВЕННОГО ОПРЕДЕЛЕНИЯ



А



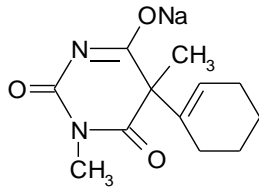
Б



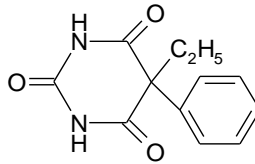
В

- А) лекарственных средств Б и В
 Б) лекарственных средств А и В
 В) лекарственных средств А и Б
 Г) только лекарственного средства А

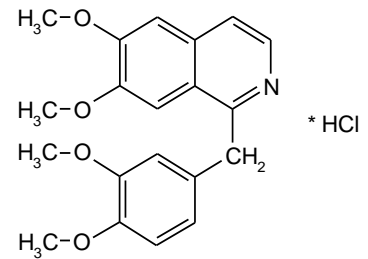
471. МЕТОД АЛКАЛИМЕТРИИ В ВОДНО-СПИРТОВОЙ СРЕДЕ ИСПОЛЬЗУЮТ ДЛЯ КОЛИЧЕСТВЕННОГО ОПРЕДЕЛЕНИЯ



А



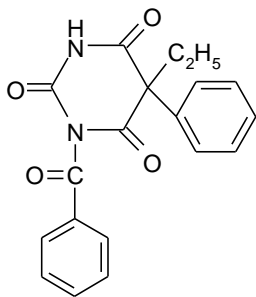
Б



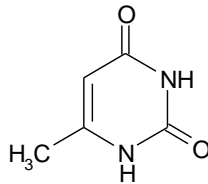
В

- А) лекарственных средств Б и В
 Б) лекарственных средств А и В
 В) лекарственных средств А и Б
 Г) только лекарственного средства А

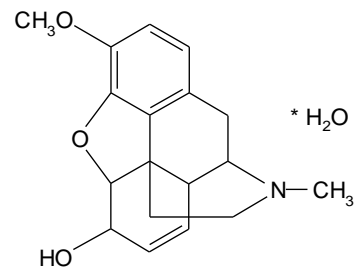
472. МЕТОД ПРЯМОЙ АЦИДИМЕТРИИ В ВОДНО-СПИРТОВОЙ СРЕДЕ ИСПОЛЬЗУЮТ ДЛЯ КОЛИЧЕСТВЕННОГО ОПРЕДЕЛЕНИЯ



А



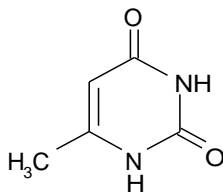
Б



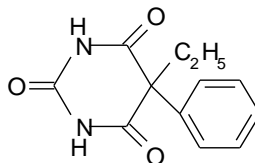
В

- А) только лекарственного средства В
 Б) только лекарственного средства Б
 В) только лекарственного средства А
 Г) лекарственных средств А и Б

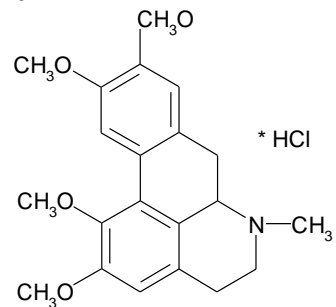
473. МЕТОД НЕВОДНОГО ТИТРОВАНИЯ В СРЕДЕ ДИМЕТИЛФОРМАМИДА ИСПОЛЬЗУЮТ ДЛЯ КОЛИЧЕСТВЕННОГО ОПРЕДЕЛЕНИЯ



А



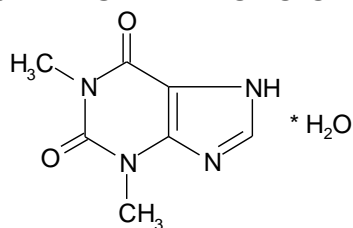
Б



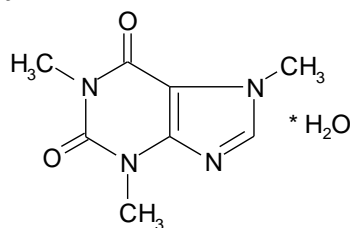
В

- А) лекарственных средств А и Б
 Б) лекарственных средств А и В
 В) только лекарственного средства В
 Г) лекарственных средств Б и В

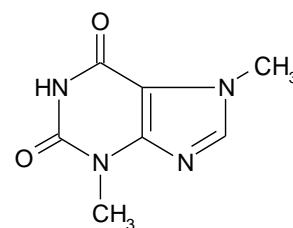
474. МЕТОД КОСВЕННОЙ (ЗАМЕСТИТЕЛЬНОЙ) АЛКАЛИМЕТРИИ, ПОСЛЕ ВЗАИМОДЕЙСТВИЯ С РАСТВОРОМ СЕРЕБРА НИТРАТА, ИСПОЛЬЗУЮТ ДЛЯ КОЛИЧЕСТВЕННОГО ОПРЕДЕЛЕНИЯ



А



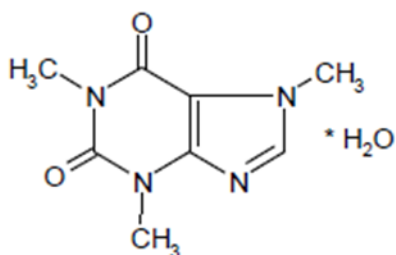
Б



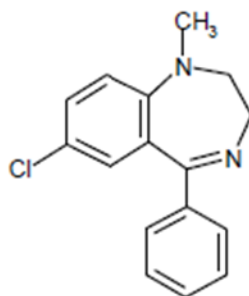
В

- А) лекарственных средств А и В
 Б) только лекарственного средства Б
 В) лекарственных средств А и Б
 Г) лекарственных средств Б и В

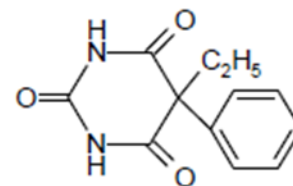
475. МЕТОД КИСЛОТНО-ОСНОВНОГО ТИТРОВАНИЯ В СРЕДЕ ДИМЕТИЛФОРМАМИДА ИСПОЛЬЗУЮТ ДЛЯ КОЛИЧЕСТВЕННОГО ОПРЕДЕЛЕНИЯ



А



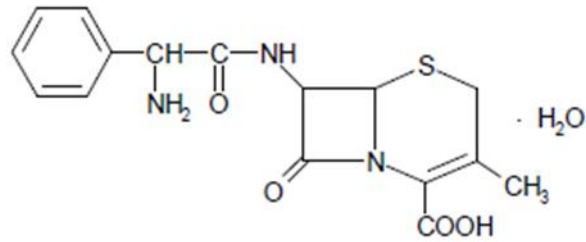
Б



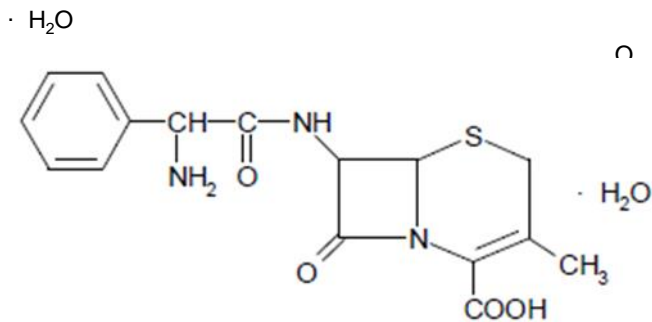
В

- А) только лекарственного средства В
 Б) только лекарственного средства Б
 В) только лекарственного средства А
 Г) лекарственных средств А и В

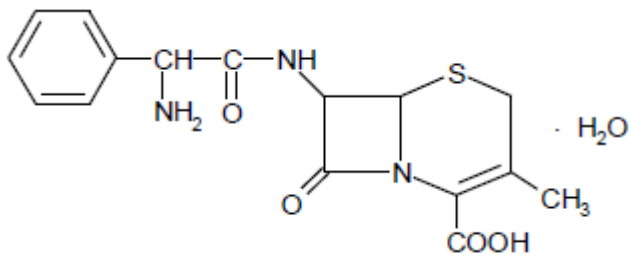
476. КИСЛОТНЫЕ СВОЙСТВА ЛЕКАРСТВЕННОГО СРЕДСТВА

**ОБУСЛОВЛЕНА**

- А) карбоксильной группой
- Б) алифатической аминогруппой
- В) гетероатомом серы
- Г) β-лактамым кольцом

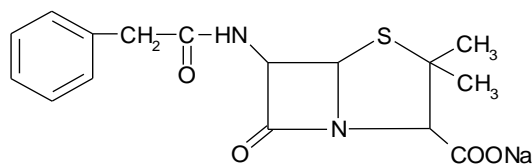
477. ОСНОВНЫЕ СВОЙСТВА ЛЕКАРСТВЕННОГО СРЕДСТВА**ОБУСЛОВЛЕНА**

- А) алифатической аминогруппой
- Б) карбоксильной группой
- В) гетероатомом серы
- Г) β-лактамым кольцом

478. ВОССТАНОВИТЕЛЬНЫЕ СВОЙСТВА ЛЕКАРСТВЕННОГО СРЕДСТВА**ОБУСЛОВЛЕНА**

- А) гетероатомом серы
- Б) алифатической аминогруппой
- В) карбоксильной группой
- Г) β-лактамым кольцом

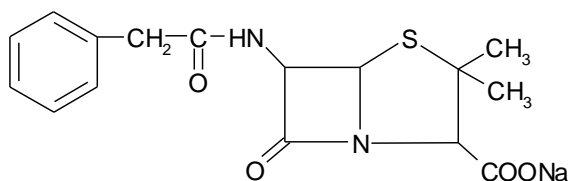
479. НАЛИЧИЕ β -ЛАКТАМНОГО ЦИКЛА В СТРУКТУРЕ ЛЕКАРСТВЕННОГО СРЕДСТВА



МОЖНО ДОКАЗАТЬ С ПОМОЩЬЮ РЕАКЦИИ ОБРАЗОВАНИЯ

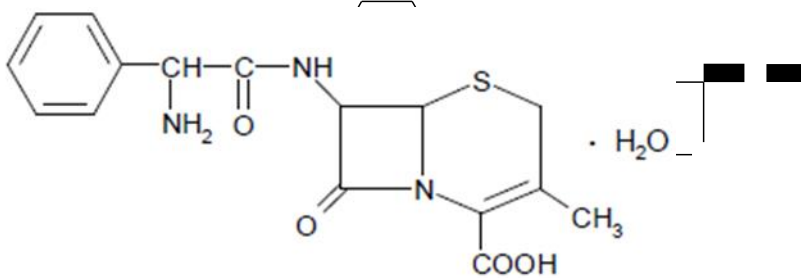
- А) гидроксаматов металлов
- Б) индофенола
- В) ауринового красителя
- Г) азокрасителя

480. ГИДРОКСАМОВАЯ ПРОБА ПРОТЕКАЕТ ЗА СЧЕТ НАЛИЧИЯ В СТРУКТУРЕ МОЛЕКУЛЫ ЛЕКАРСТВЕННОГО СРЕДСТВА



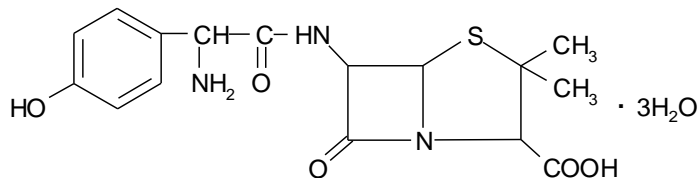
- А) β -лактамного кольца
- Б) тиазолидинового цикла
- В) фенильного радикала
- Г) гетероатома серы

481. РЕАКЦИЯ С НИНГИДРИНОМ ПРОТЕКАЕТ ЗА СЧЕТ НАЛИЧИЯ В СТРУКТУРЕ МОЛЕКУЛЫ ЛЕКАРСТВЕННОГО СРЕДСТВА



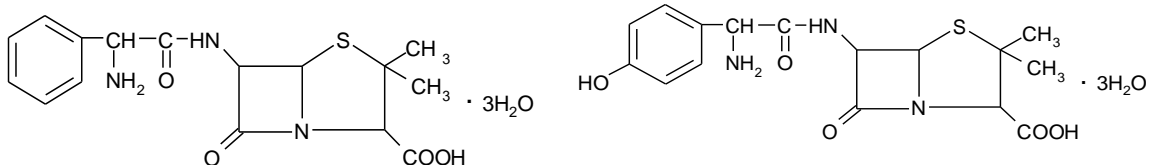
- А) остатка аминокислоты
- Б) карбоксильной группы
- В) β -лактамного кольца
- Г) гетероатома серы

482. РЕАКЦИЯ ОБРАЗОВАНИЯ АЗОКРАСИТЕЛЯ ПРОТЕКАЕТ ЗА СЧЕТ НАЛИЧИЯ В СТРУКТУРЕ МОЛЕКУЛЫ ЛЕКАРСТВЕННОГО СРЕДСТВА



- А) фенольного гидроксила
- Б) карбоксильной группы
- В) алифатической аминогруппы
- Г) амидной группы

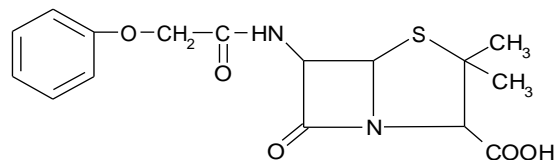
483. ОТЛИЧИТЬ ДРУГ ОТ ДРУГА ЛЕКАРСТВЕННОГО СРЕДСТВА



МОЖНО С ПОМОЩЬЮ РЕАКЦИИ ОБРАЗОВАНИЯ

- А) азокрасителя с солью диазония
- Б) окрашенных гидроксаматов
- В) комплексной соли с меди сульфатом
- Г) пенилловой кислоты

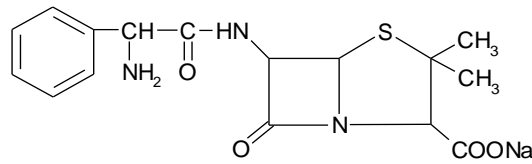
484. ДЛЯ ПОДТВЕРЖДЕНИЯ ПОДЛИННОСТИ ЛЕКАРСТВЕННОГО СРЕДСТВА



МОЖНО ИСПОЛЬЗОВАТЬ

- А) гидроксамовую пробу
- Б) мальтольную пробу
- В) нингидриновую пробу
- Г) пробу Бельштейна

485. ДЛЯ ПОДТВЕРЖДЕНИЯ ПОДЛИННОСТИ ЛЕКАРСТВЕННОГО СРЕДСТВА



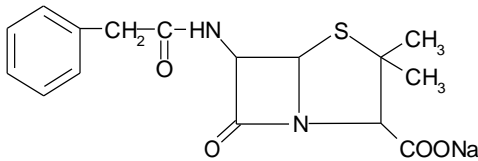
МОЖНО ИСПОЛЬЗОВАТЬ РЕАКЦИЮ ОБРАЗОВАНИЯ

- А) окрашенных соединений с нингидрином
- Б) мальтола
- В) азокрасителя
- Г) мурексида

486. ОРГАНИЧЕСКИ СВЯЗАННУЮ СЕРУ В ПРЕПАРАТАХ ПЕНИЦИЛЛИНА ПОСЛЕ СПЛАВЛЕНИЯ С ЕДКИМИ ЩЕЛОЧАМИ ОПРЕДЕЛЯЮТ РЕАКЦИЕЙ С РАСТВОРОМ

- А) натрия нитропрусида
- Б) аммония оксалата
- В) калия пироантимоната
- Г) натрия сульфида

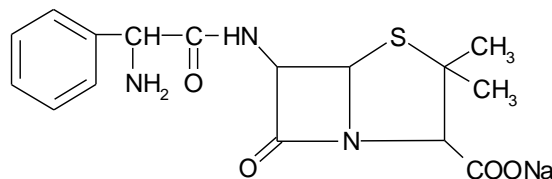
487. ДЛЯ КОЛИЧЕСТВЕННОГО ОПРЕДЕЛЕНИЯ ЛЕКАРСТВЕННОГО СРЕДСТВА



ИСПОЛЬЗУЮТ МЕТОД

- А) йодометрии после щелочного гидролиза
- Б) нитритометрии
- В) аргентометрии
- Г) прямой алкалиметрии в водной среде

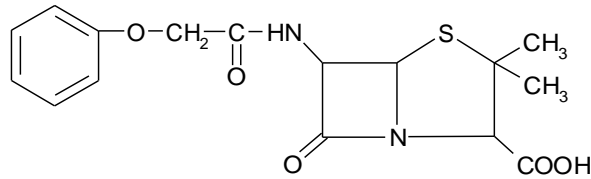
488. ДЛЯ КОЛИЧЕСТВЕННОГО ОПРЕДЕЛЕНИЯ ЛЕКАРСТВЕННОГО СРЕДСТВА



МОЖНО ИСПОЛЬЗОВАТЬ МЕТОД

- А) неводного титрования в среде безводной уксусной кислоты
- Б) аргентометрии
- В) нитритометрии
- Г) прямой алкалиметрии в водной среде

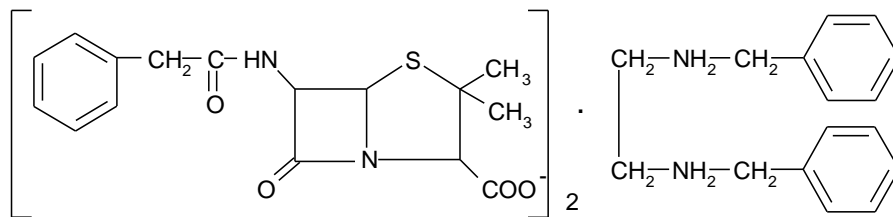
489. ДЛЯ КОЛИЧЕСТВЕННОГО ОПРЕДЕЛЕНИЯ ЛЕКАРСТВЕННОГО СРЕДСТВА



МОЖНО ИСПОЛЬЗОВАТЬ МЕТОД

- А) неводного титрования в среде диметилформаида
- Б) аргентометрии
- В) прямой ацидиметрии в водной среде
- Г) нитритометрии

490. ДЛЯ КОЛИЧЕСТВЕННОГО ОПРЕДЕЛЕНИЯ ДИБЕНЗИЛЭТИЛЕНДИАМИНА В ЛЕКАРСТВЕННОМ СРЕДСТВЕ



МОЖНО ИСПОЛЬЗОВАТЬ МЕТОД

- А) неводного титрования в среде безводной уксусной кислоты
- Б) нитритометрии
- В) неводного титрования в среде диметилфармаида
- Г) прямой алкаиметрии в водной среде

491. СУММУ ПЕНИЦИЛЛИНОВ В СОЛЯХ БЕНЗИЛПЕНИЦИЛЛИНА И ФЕНОКСИМЕТИЛПЕНИЦИЛЛИНЕ ОПРЕДЕЛЯЮТ МЕТОДОМ

- А) йодометрии после щелочного гидролиза
- Б) нитритометрии
- В) прямой алкаиметрии в водной среде
- Г) прямой ацидиметрии в водной среде

492. ОПРЕДЕЛЕНИЕ БЕНЗИЛПЕНИЦИЛЛИНА В ЕГО СОЛЯХ ГРАВИМЕТРИЧЕСКИМ МЕТОДОМ ОСНОВАНО НА

- А) образовании N-этилпиперидиновой соли бензилпенициллина
- Б) щелочном гидролизе бензилпенициллина
- В) образовании пикриновой соли бензилпенициллина
- Г) кислотном гидролизе бензилпенициллина

493. ОПРЕДЕЛЕНИЕ АНТИМИКРОБНОЙ АКТИВНОСТИ АНТИБИОТИКОВ ОСНОВАНО НА

- А) способности угнетать рост микроорганизмов
- Б) способности повышать температуру тела у кроликов после инъекции
- В) определении количества погибших животных
- Г) способности вызывать систолическую остановку сердца животных

494. ПОД ДЕЙСТВИЕМ ФЕРМЕНТА ПЕНИЦИЛЛИНАЗЫ НА ПЕНИЦИЛЛИНЫ

- А) разрушается β -лактамный цикл
- Б) разрушается тиазолидиновый цикл
- В) отщепляется радикал в положении 6
- Г) отщепляется радикал в положении 2

495. НЕУСТОЙЧИВОСТЬ ЦЕФАЛОСПОРИНОВ ОБУСЛОВЛЕНА, ПРЕЖДЕ ВСЕГО, НАЛИЧИЕМ В ИХ СТРУКТУРЕ

- А) β -лактамного цикла
- Б) карбоксильной группы
- В) карбамидной группы
- Г) метильных групп

496. ПРОЛОНГИРОВАННОЕ ДЕЙСТВИЕ НЕКОТОРЫХ ПЕНИЦИЛЛИНОВ (БИЦИЛЛИНЫ, БЕНЗИЛПЕНИЦИЛЛИНА НОВОКАИНОВАЯ СОЛЬ) ОБУСЛОВЛЕНО

- А) созданием депо препаратов в мышечной ткани вследствие их плохой растворимости
- Б) увеличением дозы вводимого антибиотика
- В) устойчивостью к действию пенициллиназы
- Г) кислотоустойчивостью препаратов

497. ВЗАИМОДЕЙСТВИЕ КОФЕИНА С РАСТВОРОМ ЙОДА В КИСЛОЙ СРЕДЕ ОСНОВАНО НА РЕАКЦИИ

- А) образования комплексной соли
- Б) электрофильного замещения
- В) восстановления
- Г) окисления

498. КОФЕИН НЕ ОБРАЗУЕТ ОСАДКА С РЕАКТИВОМ

- А) Майера
- Б) Бушарда
- В) Драгендорфа
- Г) Люголя

499. ФОРМУЛА ДЛЯ РАСЧЕТА КОНЦЕНТРАЦИИ РАСТВОРА $C = (n - n_0)/F$ ПРИМЕНЯЮТСЯ ПРИ ИСПОЛЬЗОВАНИИ

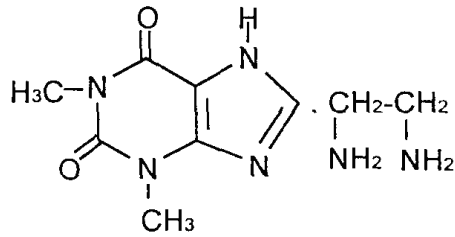
- А) рефрактометрии
- Б) поляриметрии
- В) полярографии
- Г) спектрофотометрии

500. РЕАКТИВ ФЕЛИНГА ПРЕДСТАВЛЯЕТ СОБОЙ

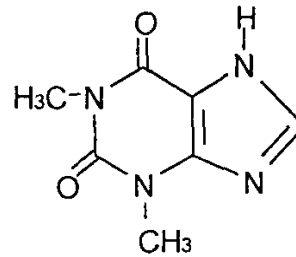
- А) смесь равных объемов раствора меди сульфата в серной кислоте и средней соли виннокаменной кислоты с гидроксидом натрия
- Б) смесь равных объемов раствора меди сульфата и виннокаменной кислоты в натрия гидроксиде
- В) раствор меди сульфата в серной кислоте
- Г) раствор виннокаменной кислоты в гидроксиде натрия

501. ФИОЛЕТОВОЕ ОКРАШИВАНИЕ С РАСТВОРОМ МЕДИ СУЛЬФАТА ОБРАЗУЕТ ЛЕКАРСТВЕННОЕ СРЕДСТВО

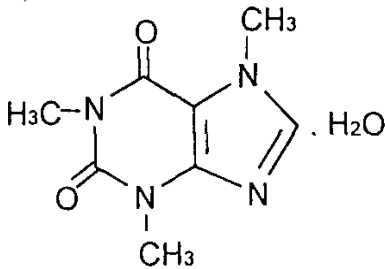
А)



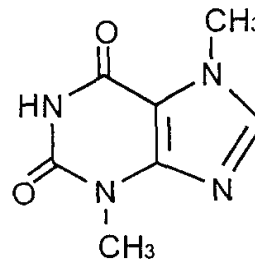
Б)



В)



Г)



502. НЕВОЗМОЖНО ОПРЕДЕЛИТЬ ТЕМПЕРАТУРУ ПЛАВЛЕНИЯ У

- А) гексаметиленetetрамина
- Б) хлоралгидрата
- В) кислоты аскорбиновой
- Г) ментола

503. ЛЕКАРСТВЕННОЕ СРЕДСТВО ЯВЛЯЕТСЯ СЛОЖНЫМ ЭФИРОМ

- А) новокаина гидрохлорид
- Б) парацетамол
- В) натрия пара-аминoсалицилат
- Г) тримекаин

504. ПРИ ВНЕСЕНИИ КРИСТАЛЛА ЛЕКАРСТВЕННОГО ВЕЩЕСТВА В БЕСЦВЕТНОЕ ПЛАМЯ, ПЛАМЯ ОКРАСИЛОСЬ В КИРПИЧНО – КРАСНЫЙ ЦВЕТ, ЧТО ХАРАКТЕРНО ДЛЯ

- А) кальция хлорида
- Б) натрия бромида
- В) калия хлорида
- Г) лития карбоната

505. ИОН МАГНИЯ ДОКАЗЫВАЮТ ПО РЕАКЦИИ С РАСТВОРОМ

- А) натрия фосфата
- Б) натрия гидрокарбоната
- В) натрия глюконата
- Г) натрия цитрата

506. ОБЩИМ МЕТОДОМ КОЛИЧЕСТВЕННОГО ОПРЕДЕЛЕНИЯ АЛЬДЕГИДОВ ЯВЛЯЕТСЯ

- А) йодометрия (обратное титрование)
- Б) метод поляриметрии
- В) йодометрия (прямое титрование)
- Г) алкалиметрия после предварительного кислотного гидролиза

507. ПРИ ПРОВЕДЕНИИ РЕАКЦИИ НА КАТИОН КАЛИЯ С КИСЛОТОЙ ВИННОКАМЕННОЙ НЕОБХОДИМО СОБЛЮДАТЬ УСЛОВИЕ ДОБАВЛЕНИЯ РАСТВОРА

- А) натрия ацетата, спирта этилового и охлаждения
- Б) кислоты уксусной, спирта этилового и охлаждения
- В) натрия ацетата
- Г) кислоты уксусной и осторожного нагревания

508. ИЗ ПЕРЕЧИСЛЕННЫХ ЛЕКАРСТВЕННЫХ ВЕЩЕСТВ ГИДРОКСАМОВУЮ РЕАКЦИЮ ДАЕТ

- А) парацетам
- Б) аминалон
- В) кальция лактат
- Г) калия ацетат

509. ПРИ СЖИГАНИИ ЛЕКАРСТВЕННОГО ВЕЩЕСТВА ОБРАЗУЕТСЯ ЗАПАХ ЖЖЁНОГО РОГА, ЧТО ХАРАКТЕРНО ДЛЯ

- А) колларгола
- Б) висмута нитрата основного
- В) натрия тиосульфата
- Г) цинка оксида

510. КОЛИЧЕСТВЕННОЕ ОПРЕДЕЛЕНИЕ ВОДОРОДА ПЕРОКСИДА ПЕРМАНГАНОМЕТРИЧЕСКИМ МЕТОДОМ ПРОВОДЯТ В СЛЕДУЮЩИХ УСЛОВИЯХ

- А) титрант калия перманганат, среда серная кислота, без индикатора
- Б) титрант калия бромат, среда серная кислота, без индикатора
- В) титрант калия перманганат, среда хлороводородная кислота, без индикатора
- Г) титрант калия перманганат, среда серная кислота, индикатор метиловый оранжевый

511. ПРИ ПРЯМОМ АРГЕНТОМЕТРИЧЕСКОМ ТИТРОВАНИИ РАСТВОРА КАЛЬЦИЯ ХЛОРИДА МОЖНО ИСПОЛЬЗОВАТЬ ИНДИКАТОР

- А) калия хромат
- Б) эозинат натрия
- В) квасцы железоаммониевые
- Г) бромтимоловый синий

512. ОСАДОК БЕЛОГО ЦВЕТА С РАСТВОРОМ НАТРИЯ СУЛЬФИДА, НЕРАСТВОРИМЫЙ В УКСУСНОЙ КИСЛОТЕ И РАСТВОРИМЫЙ В МИНЕРАЛЬНЫХ КИСЛОТАХ, ДАЁТ ЛЕКАРСТВЕННОЕ СРЕДСТВО

- А) цинка сульфат
- Б) висмута нитрат основной
- В) меди сульфат
- Г) серебра нитрат

513. ИДЕНТИФИКАЦИЮ И КОЛИЧЕСТВЕННОЕ ОПРЕДЕЛЕНИЕ ПРОВОДЯТ ПОСЛЕ МИНЕРАЛИЗАЦИИ ДЛЯ

- А) протаргола
- Б) висмута нитрата основного
- В) цинка оксида
- Г) аминалона

514. ПРИРОДНЫМ ПЕНИЦИЛЛИНОМ ЯВЛЯЕТСЯ

- А) феноксиметилпенициллин
- Б) амоксицилина натриевая соль
- В) ампицилина натриевая соль
- Г) оксацилина натриевая соль

515. ОБЩИМ МЕТОДОМ КОЛИЧЕСТВЕННОГО ОПРЕДЕЛЕНИЯ КАЛИЯ АЦЕТАТА, НАТРИЯ ЦИТРАТА ДЛЯ ИНЪЕКЦИЙ, АМИНАЛОНА ЯВЛЯЕТСЯ МЕТОД

- А) кислотно-основного титрования в неводной среде
- Б) алкалиметрии
- В) комплексонометрии
- Г) Кьельдаля

516. ИСПОЛЬЗУЕТСЯ ДЛЯ ПРИГОТОВЛЕНИЯ РЕАКТИВА ДРАГЕНДОРФА И КАК ЛЕКАРСТВЕННОЕ СРЕДСТВО

- А) висмута нитрат основной
- Б) железа (II) сульфат
- В) серебра нитрат
- Г) меди сульфат

517. РЕАКЦИЮ БАЛЬЕ ДАЕТ ЛЕКАРСТВЕННОЕ СРЕДСТВО

- А) дигитоксин
- Б) преднизолон
- В) медроксипрогестерона ацетат
- Г) метилтестостерон

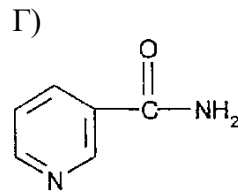
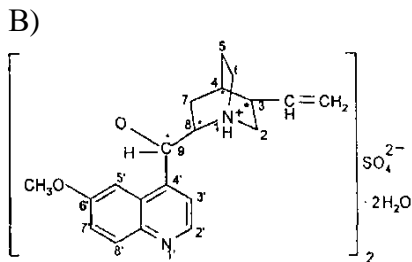
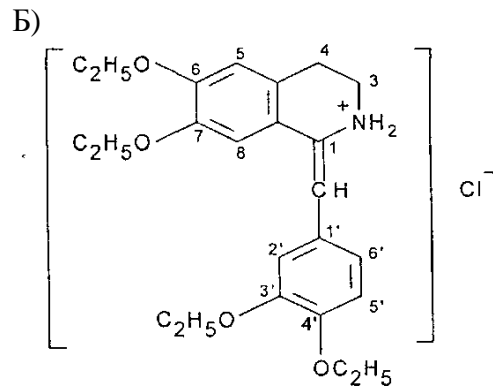
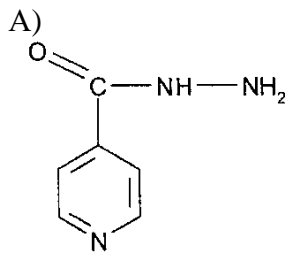
518. МЕТОД КИСЛОТНО-ОСНОВНОГО ТИТРОВАНИЯ В СРЕДЕ ПРОТОГЕННОГО РАСТВОРИТЕЛЯ ПРИМЕНЯЕТСЯ ДЛЯ КОЛИЧЕСТВЕННОГО ОПРЕДЕЛЕНИЯ ЛЕКАРСТВЕННОГО СРЕДСТВА

- А) натрия диклофенака
- Б) фталазола
- В) ацетилсалициловой кислоты
- Г) бензойной кислоты

519. ДЛЯ ДОКАЗАТЕЛЬСТВА ПРИНАДЛЕЖНОСТИ ЛЕКАРСТВЕННОГО СРЕДСТВА К ГРУППЕ СОЛЕЙ АЗОТИСТЫХ ОСНОВАНИЙ СЛЕДУЕТ ИСПОЛЬЗОВАТЬ РЕАКЦИЮ С РЕАКТИВОМ

- А) Драгендорфа
- Б) Толленса
- В) Фелинга
- Г) Марки

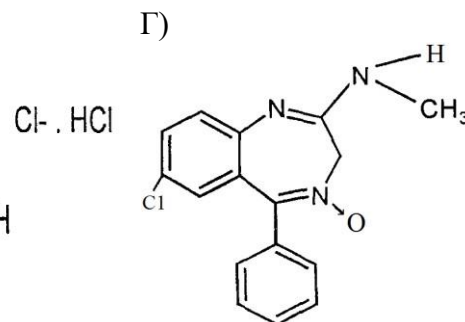
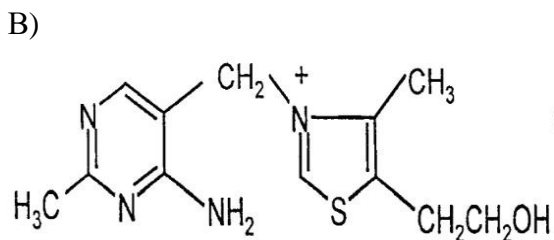
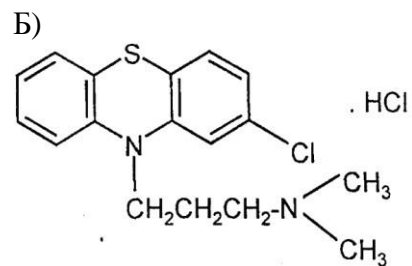
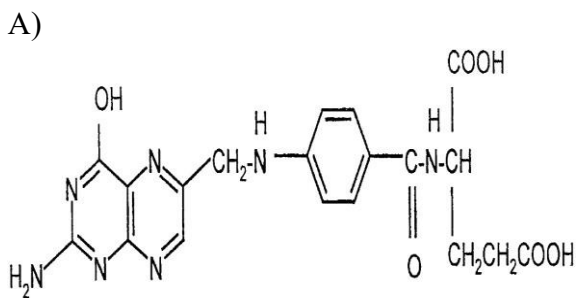
520. ГИДРАЗИДОМ ПО ХИМИЧЕСКОМУ СТРОЕНИЮ ЯВЛЯЕТСЯ



521. ЛЕКАРСТВЕННОЕ СРЕДСТВО НЕ ЯВЛЯЕТСЯ ОКРАШЕННЫМ ВЕЩЕСТВОМ

- А) аминазин
- Б) рутин
- В) фолиевая кислота
- Г) рибофлавин

522. ЛЕКАРСТВЕННОЕ СРЕДСТВО РАСТВОРЯЕТСЯ И В ЩЕЛОЧАХ И В КИСЛОТАХ



523. РЕАКЦИЯ ОБРАЗОВАНИЯ ТИОХРОМА ХАРАКТЕРНА ДЛЯ

- А) тиамина бромида
- Б) аминазина
- В) атропина сульфата
- Г) феназепам

524. ПРИ КОЛИЧЕСТВЕННОМ ОПРЕДЕЛЕНИИ КИСЛОТЫ БОРНОЙ ДОБАВЛЯЮТ ДЛЯ УСИЛЕНИЯ КИСЛОТНЫХ СВОЙСТВ

- А) глицерин
- Б) спирт этиловый
- В) раствор аммиака
- Г) хлороформ

525. КОЛИЧЕСТВЕННОЕ ОПРЕДЕЛЕНИЕ МЕТОДОМ КОМПЛЕКСОНОМЕТРИИ ПРОВОДЯТ В ПРИСУТСТВИИ ИНДИКАТОРА

- А) эриохром черный Т
- Б) фенолфталеин
- В) метиловый оранжевый
- Г) тропеолин 00

526. В АНАЛИЗЕ НА ЧИСТОТУ ВОДЫ ОЧИЩЕННОЙ ПРОВОДИТСЯ ОПРЕДЕЛЕНИЕ ИОНОВ АММОНИЯ ПО

- А) реакции с реактивом Несслера (эталонным методом)
- Б) отрицательной реакции с раствором нитрата серебра
- В) отрицательной реакции с дифениламином в концентрированной серной кислоте
- Г) обесцвечиванию раствора калия перманганата

527. В КАЧЕСТВЕ СТАБИЛИЗАТОРА В ТАБЛЕТКАХ «ГИДРОПЕРИТ» ИСПОЛЬЗУЮТ

- А) мочевины
- Б) натрия бензоат
- В) щавелевую кислоту
- Г) лимонную кислоту

528. В СОСТАВ РАСТВОРА ЙОДА 5% СПИРТОВОГО ВХОДЯТ

- А) йод, калия йодид, спирта 95% и воды поровну
- Б) йод, спирт 75%, калия йодид
- В) йод, спирт 80%, калия йодид
- Г) йод, спирта 75% и воды поровну

529. РАСТВОР ПРЕПАРАТА «КАЛИЯ БРОМИД» ОКРАСИЛСЯ В СИНИЙ ЦВЕТ ПОСЛЕ ПРИБАВЛЕНИЯ К НЕМУ РАСТВОРА ЖЕЛЕЗА (III) ХЛОРИДА И РАСТВОРА КРАХМАЛА. ЭТО ГОВОРИТ О НАЛИЧИИ ПРИМЕСЕЙ

- А) йодидов
- Б) фторидов
- В) хлоридов
- Г) броматов

530. ОБЩИМ МЕТОДОМ КОЛИЧЕСТВЕННОГО ОПРЕДЕЛЕНИЯ ДЛЯ МАГНИЯ ОКСИДА, КАЛЬЦИЯ ХЛОРИДА, ВИСМУТА НИТРАТА ОСНОВНОГО, ЦИНКА СУЛЬФАТА ЯВЛЯЕТСЯ

- А) комплексонометрия
- Б) гравиметрия по образованию оксалатов
- В) перманганатометрия
- Г) йодометрия

531. ЦВЕТ ПЛАМЕНИ ГОРЕЛКИ ПРИ ВНЕСЕНИИ КАЛИЯ ХЛОРИДА СТАНОВИТСЯ

- А) фиолетовым
- Б) кирпично-красным
- В) желтым
- Г) карминово-красным

532. ЦВЕТ ПЛАМЕНИ ГОРЕЛКИ ПРИ ВНЕСЕНИИ НАТРИЯ ГИДРОКАРБОНАТА СТАНОВИТСЯ

- А) желтым
- Б) кирпично-красным
- В) фиолетовым
- Г) карминово-красным

533. ПРИМЕСЬ ИОНОВ КАЛЬЦИЯ, БАРИЯ И БРОМАТОВ В ПРЕПАРАТЕ «КАЛИЯ БРОМИД» ОПРЕДЕЛЯЮТ С КОНЦЕНТРИРОВАННОЙ КИСЛОТОЙ

- А) серной
- Б) азотной
- В) уксусной
- Г) хлороводородной

534. ПРИ ДОБАВЛЕНИИ К ПРЕПАРАТУ «КАЛИЯ ЙОДИД» КИСЛОТЫ СЕРНОЙ РАСТВОР ОКРАСИЛСЯ В ЖЕЛТЫЙ ЦВЕТ. ЭТО ГОВОРIT О НАЛИЧИИ ПРИМЕСЕЙ

- А) йодатов
- Б) хлоридов
- В) фторидов
- Г) бромидов

535. ДЛЯ МИНЕРАЛИЗАЦИИ ФТОРСОДЕРЖАЩИХ ЛЕКАРСТВЕННЫХ ВЕЩЕСТВ ОРГАНИЧЕСКОЙ ПРИРОДЫ ИСПОЛЬЗУЮТ

- А) сплавление с металлическим натрием
- Б) сплавление с натрия карбонатом
- В) нагревание со спиртовым раствором натрия гидроксида
- Г) нагревание с водным раствором натрия гидроксида

536. ДЛЯ ИДЕНТИФИКАЦИИ БАРИЯ СУЛЬФАТА СУБСТАНЦИЮ ПРЕДВАРИТЕЛЬНО КИПЯТЯТ С

- А) раствором натрия карбоната
- Б) раствором натрия гидрокарбоната
- В) насыщенным раствором магния сульфата
- Г) хлороводородной кислотой разведенной

537. ГОРИТ ПЛАМЕНЕМ С ЗЕЛеноЙ КАЙМОЙ СПИРТОВОЙ РАСТВОР

- А) борной кислоты
- Б) кальция хорида
- В) лития карбоната
- Г) натрия тиосульфата

538. ПЕРЕД ОПРЕДЕЛЕНИЕМ ТЕМПЕРАТУРЫ КИПЕНИЯ И НЕЛЕТУЧЕГО ОСТАТКА В «ЭФИРЕ МЕДИЦИНСКОМ» НЕОБХОДИМО

- А) проверить на наличие примесей перекисных соединений
- Б) проверить на наличие примесей альдегидов
- В) провести пробу Бельштейна
- Г) определить содержание влаги

539. ЛЕКАРСТВЕННОЕ СРЕДСТВО РАСТВОРИМО КАК В КИСЛОТАХ, ТАК И В ЩЕЛОЧАХ

- А) цинка оксид
- Б) магния оксид
- В) висмута нитрат основной
- Г) натрия гидрокарбонат

540. БЕСЦВЕТНЫЙ РАСТВОРИМЫЙ КОМПЛЕКС С РАСТВОРОМ АММИАКА ОБРАЗУЕТ

- А) цинка сульфат
- Б) железа (II) сульфат
- В) меди сульфат
- Г) кальция хлорид

541. КАЛИЯ ЙОДИД ОБРАЗУЕТ ЧЕРНЫЙ ОСАДОК, РАСТВОРИМЫЙ В ИЗБЫТКЕ РЕАКТИВА ПРИ ВЗАИМОДЕЙСТВИИ В ОПРЕДЕЛЕННЫХ УСЛОВИЯХ С

- А) висмута нитратом основным
- Б) меди сульфатом
- В) натрия нитритом
- Г) серебра нитратом

542. ПРИНАДЛЕЖНОСТЬ ПРЕПАРАТА К АЛЬДЕГИДАМ МОЖНО ДОКАЗАТЬ РЕАКЦИЕЙ С РЕАКТИВОМ

- А) Толленса
- Б) Марки
- В) Майера
- Г) Люголя

543. РЕАКТИВ НЕССЛЕРА ИСПОЛЬЗУЕТСЯ ДЛЯ ОПРЕДЕЛЕНИЯ

- А) примеси аммиака и параформа в гексаметилентетраминe
- Б) ионов калия
- В) ионов серебра
- Г) примеси свободного хлора и брома во фторотане

544. ЛЕКАРСТВЕННОЕ СРЕДСТВО ПО СТРОЕНИЮ И ХИМИЧЕСКИМ СВОЙСТВАМ ЯВЛЯЕТСЯ АЛЬДЕГИДОСПИРТОМ

- А) глюкоза
- Б) нитроглицерин
- В) глицерин
- Г) хлоралгидрат

545. ЯВЛЕНИЕ МУТАРОТАЦИИ ХАРАКТЕРНО ДЛЯ СВЕЖЕПРИГОТОВЛЕННЫХ РАСТВОРОВ

- А) глюкозы
- Б) формальдегида
- В) спирта этилового
- Г) гексаметиленetetрамина

546. КОЛИЧЕСТВЕННОЕ ОПРЕДЕЛЕНИЕ РАСТВОРА ГЛЮКОЗЫ МОЖНО ПРОВОДИТЬ МЕТОДОМ

- А) рефрактометрии
- Б) перманганатометрии
- В) прямой йодометрии
- Г) обратной алкалиметрии

547. ОБЩИМ ТИТРИМЕТРИЧЕСКИМ МЕТОДОМ КОЛИЧЕСТВЕННОГО ОПРЕДЕЛЕНИЯ ГЕКСАМЕТИЛЕНТЕТРАМИНА И НАТРИЯ ГИДРОКАРБОНАТА ЯВЛЯЕТСЯ

- А) ацидиметрия
- Б) аргентометрия
- В) тиоционатометрия
- Г) йодометрия

548. ОБЩИМ МЕТОДОМ КОЛИЧЕСТВЕННОГО ОПРЕДЕЛЕНИЯ ДЛЯ МАГНИЯ СУЛЬФАТА, КАЛЬЦИЯ ХЛОРИДА, КАЛЬЦИЯ ЛАКТАТА, КАЛЬЦИЯ ГЛЮКОНАТА ЯВЛЯЕТСЯ

- А) комплексонометрия
- Б) аргентометрия
- В) ацидиметрия (прямой способ)
- Г) ацидиметрия (обратный способ)

549. ФАРМАКОПЕЙНЫМ МЕТОДОМ КОЛИЧЕСТВЕННОГО ОПРЕДЕЛЕНИЯ АСКОРБИНОВОЙ КИСЛОТЫ ЯВЛЯЕТСЯ

- А) йодатометрия
- Б) йодометрия
- В) алкалиметрия
- Г) перманганатометрия

550. ПРИ СПЛАВЛЕНИИ С РЕЗОРЦИНОМ И ПОСЛЕДУЮЩЕМ ДОБАВЛЕНИИ ПЛАВА К РАСТВОРУ АММИАКА, РАСТВОР С ЗЕЛЕННОЙ ФЛУОРЕСЦЕНЦИЕЙ ОБРАЗУЕТ

- А) глутаминовая кислота
- Б) пирацетам
- В) калия ацетат
- Г) аминалон

551. ДЛЯ ОПРЕДЕЛЕНИЯ КОЛИЧЕСТВЕННОГО СОДЕРЖАНИЯ АМИНАЛОНА МЕТОДОМ АЛКАЛИМЕТРИИ НЕОБХОДИМО

- А) заблокировать аминогруппу раствором формальдегида
- Б) растворить препарат в спирте
- В) растворить препарат в хлороформе
- Г) добавить аммиачный буфер

552. ПО ХИМИЧЕСКОМУ СТРОЕНИЮ ГЛИКОЗИДОМ ЯВЛЯЕТСЯ

- А) стрептомицина сульфат
- Б) феноксиметилпенициллин
- В) бензилпенициллина натриевая соль
- Г) оксациллина натриевая соль

553. ОБЩЕЙ РЕАКЦИЕЙ ПОДЛИННОСТИ НА ПЕНИЦИЛЛИНЫ И ЦЕФАЛОСПОРИНЫ ЯВЛЯЕТСЯ РЕАКЦИЯ ОБРАЗОВАНИЯ

- А) гидроксаматов железа или меди
- Б) азокрасителя
- В) ауринового красителя
- Г) перйодида

554. ПОЛУЧЕНИЕ ГИДРОКСАМАТОВ ЖЕЛЕЗА (III) ИЛИ МЕДИ (II) ВОЗМОЖНО ДЛЯ

- А) феноксиметилпенициллина
- Б) канамицина сульфата
- В) стрептомицина сульфата
- Г) амикацина сульфата

555. К МОНОЦИКЛИЧЕСКИМ ТЕРПЕНАМ ОТНОСИТСЯ

- А) валидол
- Б) камфора
- В) сульфокамфокаин
- Г) нитроглицерин

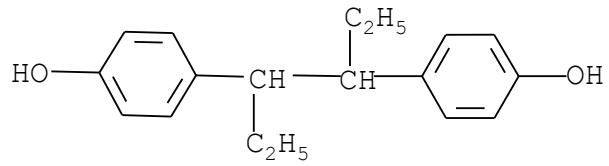
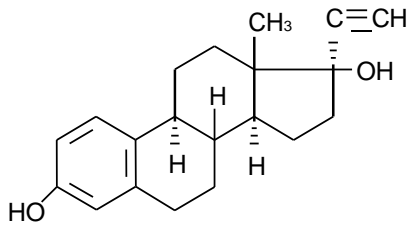
556. В МЕТОДЕ НИТРИТОМЕТРИИ КОНЕЧНУЮ ТОЧКУ ТИТРОВАНИЯ МОЖНО ОПРЕДЕЛИТЬ С ПОМОЩЬЮ ИНДИКАТОРА

- А) тропеолина ОО
- Б) метилового красного
- В) кристаллического фиолетового
- Г) бромтимолового синего

557. ПО ХИМИЧЕСКОМУ СТРОЕНИЮ О-ГЛИКОЗИДНАЯ СВЯЗЬ СЕРДЕЧНЫХ ГЛИКОЗИДОВ ЯВЛЯЕТСЯ

- А) ацетальной
- Б) полуацетальной
- В) простой эфирной
- Г) сложно-эфирной

558. ОБЩЕЙ РЕАКЦИЕЙ ИДЕНТИФИКАЦИИ ДЛЯ ДАННЫХ СОЕДИНЕНИЙ ЯВЛЯЕТСЯ



- А) образование азокрасителя
- Б) образование оксима
- В) взаимодействие с раствором серебра нитрата
- Г) взаимодействие с реактивом Фелинга

559. ОБЩЕЙ РЕАКЦИЕЙ ДЛЯ ТИМОЛА И МЕНТОЛА ЯВЛЯЕТСЯ

- А) ацетилирование
- Б) комплексообразование с железа (III) хлоридом
- В) образование азокрасителя
- Г) образование индофенового красителя

560. КОЛИЧЕСТВЕННОЕ ОПРЕДЕЛЕНИЕ ТИМОЛА БРОМАТОМЕТРИЧЕСКИМ МЕТОДОМ ОСНОВАНО НА ЕГО СПОСОБНОСТИ К РЕАКЦИИ

- А) электрофильного замещения
- Б) комплексообразования
- В) полимеризации
- Г) конденсации

561. ПРОИЗВОДНЫМ АРОМАТИЧЕСКОЙ КИСЛОТЫ ЯВЛЯЕТСЯ

- А) натрия пара-аминосалицилат
- Б) викасол
- В) резорцин
- Г) левомицетин

562. ДЛЯ ПОДТВЕРЖДЕНИЯ СЛОЖНО-ЭФИРНОЙ ГРУППЫ В НОВОКАИНА ГИДРОХЛОРИДЕ ИСПОЛЬЗУЮТ РЕАКЦИЮ С

- А) гидроксиламином в щелочной среде с последующим добавлением железа (III) хлорида
- Б) железа (III) хлоридом
- В) бромной водой
- Г) натрия нитритом

563. ПРОДУКТ ГИДРОЛИТИЧЕСКОГО РАСЩЕПЛЕНИЯ АНЕСТЕЗИНА (ЭТИЛОВЫЙ СПИРТ) МОЖНО ИДЕНТИФИЦИРОВАТЬ РЕАКЦИЕЙ ОБРАЗОВАНИЯ

- А) йодоформа
- Б) индофенолового красителя
- В) азокрасителя
- Г) комплексных соединений с солями тяжелых металлов

564. ПРИ ВЗАИМОДЕЙСТВИИ С САЛИЦИЛОВОЙ КИСЛОТОЙ В ПРИСУТСТВИИ СЕРНОЙ КИСЛОТЫ КОНЦЕНТРИРОВАННОЙ ОКРАШЕННОЕ СОЕДИНЕНИЕ ОБРАЗУЕТ

- А) гексаметиленetetрамин
- Б) резорцин
- В) магния сульфат

Г) тимол

565. ОБРАЗОВАНИЕ МАСЛЯНИСТОЙ ЖИДКОСТИ ПРИ ДЕЙСТВИИ РАСТВОРА ЩЕЛОЧИ ХАРАКТЕРНО ДЛЯ

- А) новокаина гидрохлорида
- Б) натрия диклофенака
- В) натрия салицилата
- Г) натрия пара-аминосалицилата

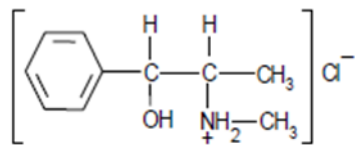
566. ПРИ ДЕЙСТВИИ КАЛИЯ ПЕРМАНГАТА НА ВОДНЫЙ РАСТВОР НОВОКАИНА ГИДРОХЛОРИДА НАБЛЮДАЕТСЯ

- А) обесцвечивание калия перманганата
- Б) выделение зеленого осадка
- В) выделение газа
- Г) синее окрашивание

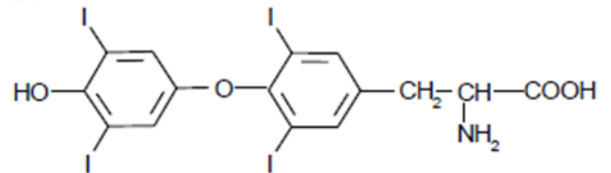
567. ДЛЯ ВЫДЕЛЕНИЯ ОСНОВАНИЯ АДРЕНАЛИНА ИЗ ЕГО СОЛИ ЦЕЛЕСООБРАЗНО ИСПОЛЬЗОВАТЬ РАСТВОР

- А) аммиака
- Б) натрия гидроксида
- В) натрия ацетата
- Г) натрия гидрокарбоната

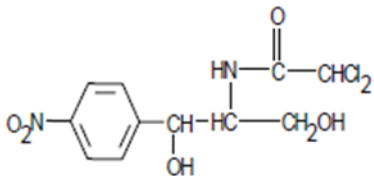
А



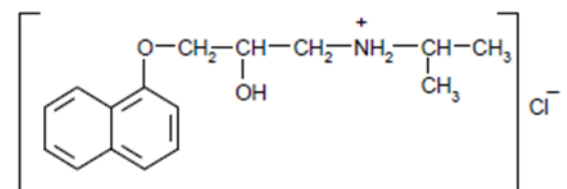
Б.



В



Г



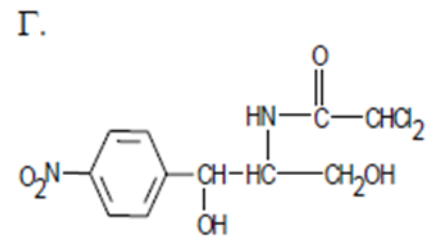
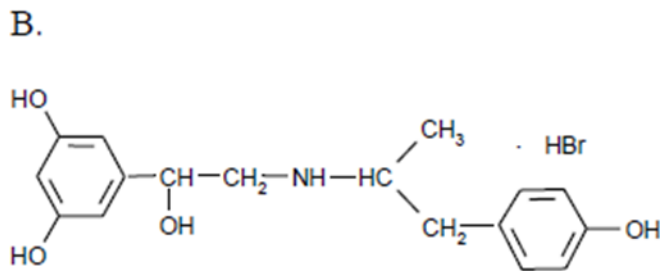
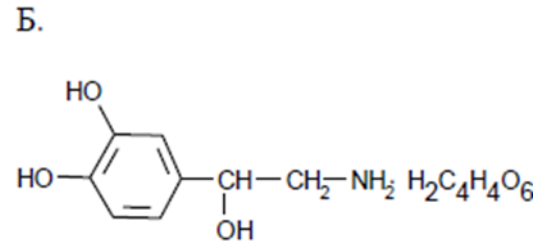
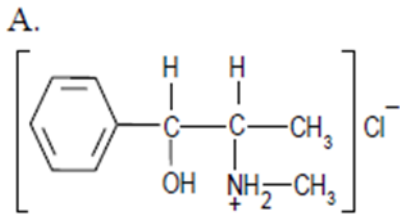
568. МИНЕРАЛИЗАЦИЯ ИСПОЛЬЗУЕТСЯ В АНАЛИЗЕ ЛЕКАРСТВЕННЫХ СРЕДСТВ

- А) Б и В
- Б) А и Б
- В) А и Г
- Г) Г и В

569. ЛЕКАРСТВЕННЫЕ СРЕДСТВА ГРУППЫ СУЛЬФАНИАМИДОВ НЕ СТАНДАРТИЗУЮТСЯ ПО ПОКАЗАТЕЛЮ

- А) удельное вращение
- Б) прозрачность и цветность раствора
- В) растворимость в воде
- Г) кислотность и щелочность

570. ОБРАЗОВАНИЕ АРИЛМЕТАНОВОГО КРАСИТЕЛЯ ХАРАКТЕРНО ДЛЯ ЛЕКАРСТВЕННЫХ СРЕДСТВ



- А) Б и В
 Б) А и Г
 В) Б и Г
 Г) А и В

571. ЛЕКАРСТВЕННЫЕ СРЕДСТВА ГРУППЫ СУЛЬФАНИАМИДОВ НЕ СТАНДАРТИЗУЮТСЯ ПО ПОКАЗАТЕЛЮ

- А) удельное вращение
 Б) прозрачность и цветность раствора
 В) растворимость в воде
 Г) кислотность и щелочность

572. НАИБОЛЕЕ РАЦИОНАЛЬНЫМ ОБЪЕМНЫМ МЕТОДОМ КОЛИЧЕСТВЕННОГО ОПРЕДЕЛЕНИЯ СУЛЬФАНИАМИДОВ, ИМЕЮЩИХ ПЕРВИЧНУЮ АРОМАТИЧЕСКУЮ АМИНОГРУППУ, ЯВЛЯЕТСЯ МЕТОД

- А) нитритометрии
 Б) йодиметрии
 В) нейтрализации
 Г) аргентометрии

573. ПРИ ФОТОМЕТРИЧЕСКОМ ОПРЕДЕЛЕНИИ СУЛЬФАНИАМИДОВ ПО РЕАКЦИИ ОБРАЗОВАНИЯ АЗОКРАСИТЕЛЯ НАИБОЛЕЕ ЦЕЛЕСООБРАЗНО ИСПОЛЬЗОВАТЬ АЗОСОСТАВЛЯЮЩУЮ

- А) N-(1-нафтил)этилендиамин дигидрохлорид
 Б) бета-нафтол
 В) альфа-нафтол
 Г) фенол

574. ПРИ НИТРИТОМЕТРИЧЕСКОМ ОПРЕДЕЛЕНИИ ЛЕКАРСТВЕННЫХ СРЕДСТВ НЕОБХОДИМО

- А) регламентирование скорости титрования
- Б) использование обратного способа титрования
- В) нагревание
- Г) добавление натрия ацетата

575. В ОСНОВЕ КОЛИЧЕСТВЕННОГО ОПРЕДЕЛЕНИЯ ФУРАЦИЛИНА ИОДОМЕТРИЧЕСКИМ МЕТОДОМ ЛЕЖИТ РЕАКЦИЯ

- А) окисления гидразина после щелочного гидролиза
- Б) соле-комплексобразования
- В) окисления альдегида 5-нитрофурфурола
- Г) электрофильного замещения

576. ГЛИКОЗИДОМ ПО СТРОЕНИЮ ЯВЛЯЕТСЯ

- А) рутин
- Б) кверцетин
- В) фурацилин
- Г) токоферола ацетат

577. ДЛЯ ИДЕНТИФИКАЦИИ БУТАДИОНА РЕАКЦИЕЙ С МЕДИ СУЛЬФАТОМ ЛЕКАРСТВЕННОЕ СРЕДСТВО РАСТВОРЯЮТ В

- А) 0,1 М растворе натрия гидроксида
- Б) ацетоне
- В) концентрированном растворе натрия гидроксида
- Г) спирте

578. ОБРАЗОВАНИЕ БЕЛОГО ОСАДКА И БЫСТРОЕ ЕГО ПОТЕМНЕНИЕ ХАРАКТЕРНО ПРИ ДЕЙСТВИИ РАСТВОРА СЕРЕБРА НИТРАТА НА РАСТВОР

- А) метамизола натрия
- Б) бутадиона
- В) дибазола
- Г) неодикумарина

579. ОКИСЛЯЕТСЯ РАСТВОРОМ ЖЕЛЕЗА (III) ХЛОРИДА

- А) анальгин
- Б) бутадион
- В) резорцин
- Г) фурацилин

580. В ОСНОВЕ КОЛИЧЕСТВЕННОГО ОПРЕДЕЛЕНИЯ АНАЛЬГИНА ИОДОМЕТРИЧЕСКИМ МЕТОДОМ ЛЕЖИТ РЕАКЦИЯ

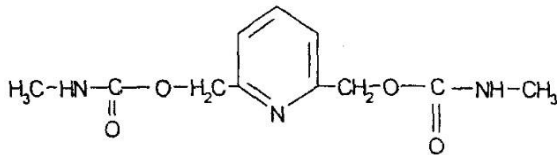
- А) окисления серы сульфитной до сульфатной
- Б) соле-комплексобразования
- В) электрофильного замещения
- Г) окисление пиразолонового цикла

581. БЕЛЫЙ ОСАДОК ВЫПАДАЕТ ПРИ ДОБАВЛЕНИИ РАСТВОРА НАТРИЯ АЦЕТАТА К ВОДНОМУ РАСТВОРУ

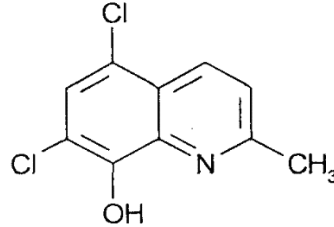
- А) папаверина гидрохлорида
- Б) промедола
- В) скополамина гидробромида
- Г) пиридоксина гидрохлорида

582. ПО ХИМИЧЕСКОМУ СТРОЕНИЮ К УРЕТАНАМ ОТНОСИТСЯ

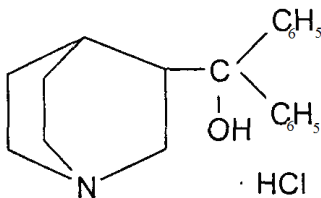
А) пармидин



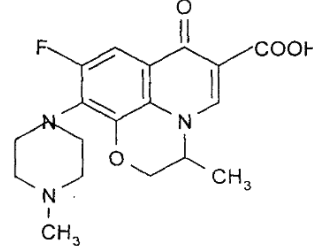
Б) хлорхинальдол



В) фенкарол



Г) офлоксацин

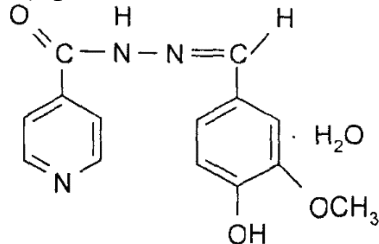


583. ОБРАЗОВАНИЕ ОСАДКА НАБЛЮДАЕТСЯ ПРИ ДЕЙСТВИИ НА ВОДНЫЕ РАСТВОРЫ СОЛЕВЫХ ФОРМ БАРБИТУРАТОВ РАСТВОРА

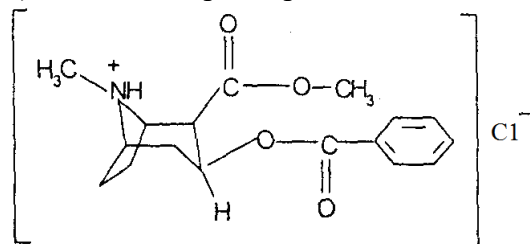
- А) хлороводородной кислоты
- Б) натрия гидроксида
- В) аммония гидроксида
- Г) натрия карбоната

584. ОКРАШЕННЫМ ЛЕКАРСТВЕННЫМ СРЕДСТВОМ ЯВЛЯЕТСЯ

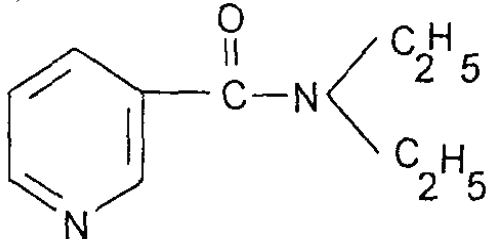
А) фтивазид



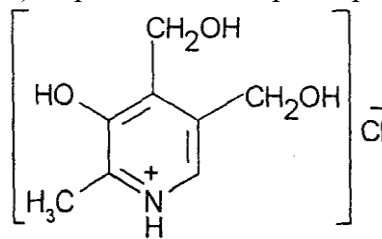
Б) кокаина гидрохлорид



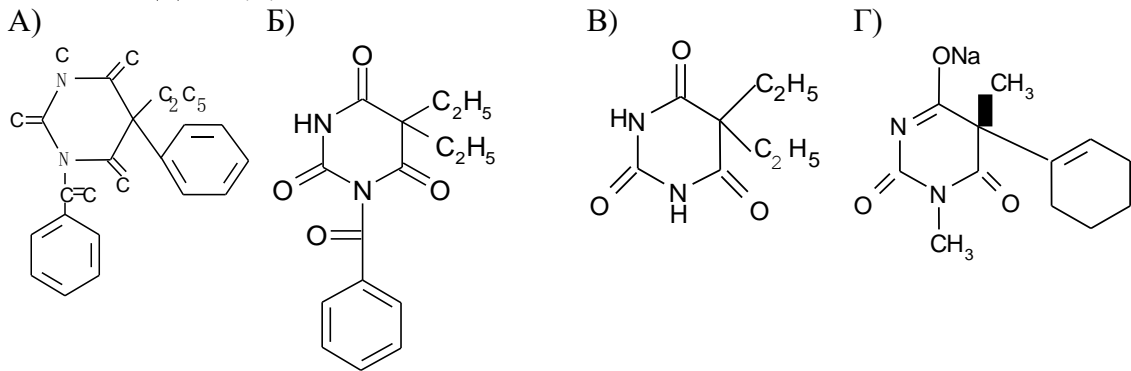
В) диэтиламин кислоты никотиновой



Г) пиридоксина гидрохлорид



585. РАЦИОНАЛЬНОЕ НАЗВАНИЕ 1-БЕНЗОИЛ 5-ЭТИЛ-5-ФЕНИЛ - (1Н,3Н,5Н) ПИРИМИДИН-2,4,6-ТРИОН СООТВЕТСТВУЕТ ХИМИЧЕСКОЙ СТРУКТУРЕ



586. ПРИ КОЛИЧЕСТВЕННОМ ОПРЕДЕЛЕНИИ КИСЛОТНЫХ ФОРМ БАРБИТУРАТОВ МЕТОДОМ КИСЛОТНО-ОСНОВНОГО ТИТРОВАНИЯ В НЕВОДНЫХ СРЕДАХ В КАЧЕСТВЕ РАСТВОРИТЕЛЯ ИСПОЛЬЗУЕТСЯ

- А) диметилформамид
- Б) уксусная кислота ледяная
- В) уксусный ангидрид
- Г) ацетон

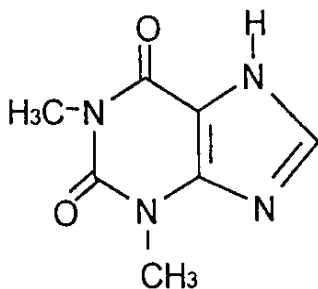
587. ДЛЯ КОЛИЧЕСТВЕННОГО ОПРЕДЕЛЕНИЯ СОЛЕВЫХ ФОРМ БАРБИТУРАТОВ ИСПОЛЬЗУЕТСЯ МЕТОД

- А) ацидиметрии в водной среде
- Б) алкалиметрии в водной среде
- В) ацидиметрии в неводной среде
- Г) алкалиметрии в неводной среде

588. ОКРАШЕННЫМ ПРОДУКТОМ РЕАКЦИИ В МУРЕКСИДНОЙ ПРОБЕ ЯВЛЯЕТСЯ

- А) аммонийная соль пурпуровой кислоты
- Б) 5-аминобарбитуровая кислота
- В) пурпуровая кислота
- Г) диметилаллоксан

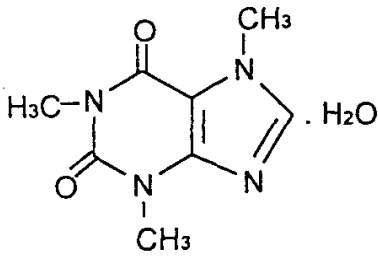
589. КИСЛОТНЫЕ СВОЙСТВА ЛЕКАРСТВЕННОГО СРЕДСТВА ОБУСЛОВЛЕННЫ



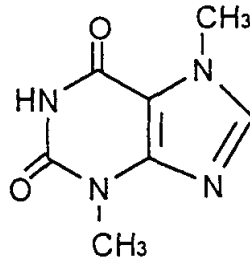
- А) енольным гидроксилом
- Б) амидной группой
- В) фенольным гидроксилом
- Г) иминогруппой

590. КОСВЕННЫЙ МЕТОД НЕЙТРАЛИЗАЦИИ ПРИМЕНЯЮТ ДЛЯ КОЛИЧЕСТВЕННОГО ОПРЕДЕЛЕНИЯ ЛЕКАРСТВЕННЫХ СРЕДСТВ

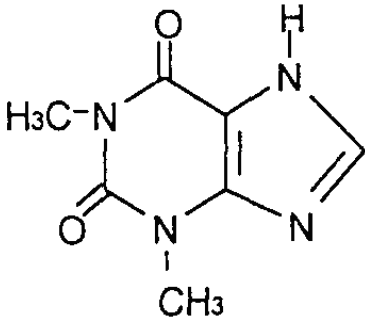
А.



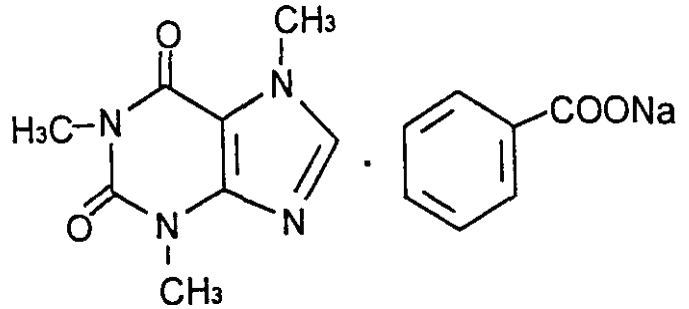
Б.



В.



Г.



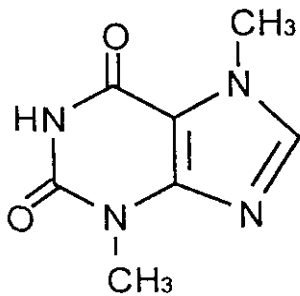
А) Б и В

Б) А и Б

В) В и Г

Г) А и Г

591. КИСЛОТНЫЕ СВОЙСТВА ЛЕКАРСТВЕННОГО СРЕДСТВА ОБУСЛОВЛЕННЫ



А) имидной группой

Б) енольным гидроксилом

В) фенольным гидроксилом

Г) иминогруппой

592. АРГЕНТОМЕТРИЧЕСКИМ МЕТОДОМ КОЛИЧЕСТВЕННО МОЖНО ОПРЕДЕЛИТЬ

А) натрия хлорид

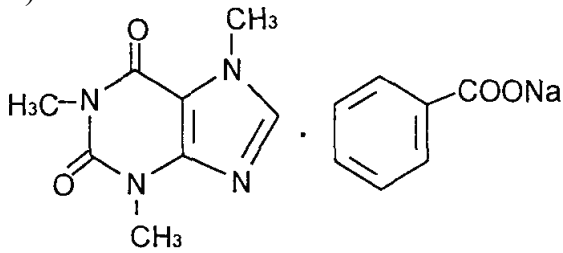
Б) магния оксид

Г) натрия гидрокарбонат

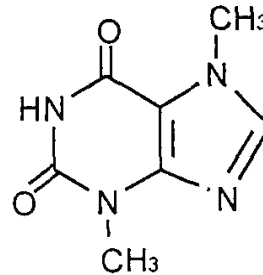
Д) магния сульфат

**593. ОБРАЗОВАНИЕ ОСАДКА ВЫЗЫВАЕТ ДОБАВЛЕНИЕ
ХЛОРОВОДОРОДНОЙ КИСЛОТЫ К ВОДНОМУ РАСТВОРУ
ЛЕКАРСТВЕННОГО СРЕДСТВА**

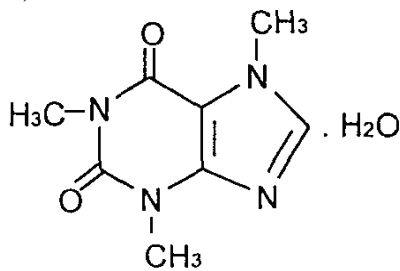
А)



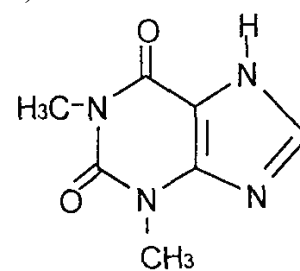
Б)



В)



Г)



594. ЛЕКАРСТВЕННЫЕ СРЕДСТВА НАТРИЯ ТИОСУЛЬФАТ, НАТРИЯ НИТРИТ, НАТРИЯ ГИДРОКАРБОНАТ ОБРАЗУЮТ ХАРАКТЕРНЫЕ ПРОДУКТЫ РЕАКЦИИ С РАСТВОРОМ

- А) кислоты хлороводородной
- Б) аммиака
- В) йода
- Д) натрия гидроксида

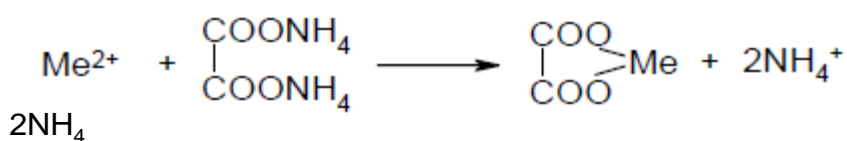
595. ПРИ КОЛИЧЕСТВЕННОМ ОПРЕДЕЛЕНИИ БОРНОЙ КИСЛОТЫ МЕТОДОМ АЛКАЛИМЕТРИИ ИСПОЛЬЗУЮТ ИНДИКАТОР

- А) фенолфталеин
- Б) кислотный хром черный специальный
- В) эозин Н
- Г) железа(III) аммония сульфат (квасцы железоммониевые)

596. К БИЦИКЛИЧЕСКИМ ТЕРПЕНАМ ОТНОСИТСЯ

- А) камфора
- Б) терпингидрат
- В) викасол
- Г) ментол

597. ПРИВЕДЕННАЯ РЕАКЦИЯ



+

ЛЕЖИТ В ОСНОВЕ ИСПЫТАНИЯ НА ПРИМЕСЬ (ME^{2+})

- А) солей кальция
- Б) солей аммония
- В) солей цинка
- Г) тяжелых металлов