

**федеральное государственное автономное образовательное учреждение высшего
образования**

**Первый Московский государственный медицинский университет им. И.М.
Сеченова Министерства здравоохранения Российской Федерации
(Сеченовский Университет)**

Институт Фармации им. А.П. Нелюбина

Кафедра фармацевтической и токсикологической химии им. А.П. Арзамасцева

**Методические материалы по дисциплине:
Токсикологическая химия**

**основная профессиональная образовательная программа высшего
образования - программа специалитета**

33.05.01. Фармация

ПРАВИЛЬНЫЕ ОТВЕТЫ ПОД БУКВОЙ «А»

ДЕ-1 ОБЩИЕ ВОПРОСЫ ТОКСИКОЛОГИИ

1. ПОСТАНОВЛЕНИЕ ПРАВИТЕЛЬСТВА РФ ОТ 30.06.1998 г №681 ИМЕЕТ НАЗВАНИЕ
 - А. «Об утверждении перечня наркотических средств, психотропных веществ и их прекурсоров, подлежащих контролю в Российской Федерации».
 - В. «О введении нового перечня токсикологических веществ, подлежащих судебно-химическому исследованию в лабораториях бюро судебно-медицинской экспертизы».
 - С. «Об утверждении порядка организации и производства судебно-медицинских экспертиз в государственных судебно-экспертных учреждениях Российской Федерации».
 - Д. «О разработке, производстве, изготовлении, переработке, хранении, перевозке, пересылке, отпуске, реализации, распределении, приобретении, использовании, ввозе на территорию Российской Федерации, вывозе с территории Российской Федерации, уничтожении наркотических средств, психотропных веществ, разрешенных и контролируемых в соответствии с законодательством Российской Федерации».
2. НОРМАТИВНЫЙ ДОКУМЕНТ, УТВЕРЖДАЮЩИЙ РАЗДЕЛЕНИЕ НАРКОТИЧЕСКИХ И ПСИХОТРОПНЫХ ВЕЩЕСТВ НА СПИСКИ В СООТВЕТСТВИИ С УРОВНЕМ МЕР ОГРАНИЧЕНИЯ ОБОРОТА.
 - А. ФЗ РФ №3 от 08.01.1998 г.
 - В. Постановление Правительства РФ от 30.06.1998 г №681.
 - С. Приказ по МЗСССР от 25.12.1973 №1021.
 - Д. ФЗ РФ № 73 от 31.05.2001 г.
3. ПОСТАНОВЛЕНИЕ ПРАВИТЕЛЬСТВА РФ ОТ 30.06.1998 г №681 СОДЕРЖИТ В СЕБЕ ИНФОРМАЦИЮ:
 - А. перечень наркотических и психотропных веществ, а также их прекурсоров, разделенный на списки в соответствии с уровнем мер ограничения оборота.
 - В. определения понятий «судебная экспертиза», «заключение эксперта» и т.п..
 - С. список веществ, на которые необходимо проводить анализ в случае общей судебно-химической экспертизы.
 - Д. определения понятий «наркотическое вещество», «оборот наркотических средств», «прекурсор» и т.п.
4. ПОСТАНОВЛЕНИЕ ПРАВИТЕЛЬСТВА РФ ОТ 30.06.1998 г №681 СОДЕРЖИТ В СЕБЕ ИНФОРМАЦИЮ:
 - А. перечень наркотических и психотропных веществ, а также их прекурсоров, разделенный на списки в соответствии с уровнем мер ограничения оборота.
 - В. определения понятий «наркотическое вещество», «оборот наркотических средств», «прекурсор» и т.п..
 - С. форма, заполняемая по результатам химико-токсикологического исследования при освидетельствовании факта употребления наркотических средств.
 - Д. порядок обращения с веществами с различной степенью ограничения оборота.
5. ПОСТАНОВЛЕНИЕ ПРАВИТЕЛЬСТВА РФ ОТ 30.06.1998 г №681 СОДЕРЖИТ В СЕБЕ ИНФОРМАЦИЮ:
 - А. перечень наркотических и психотропных веществ, а также их прекурсоров, разделенный на списки в соответствии с уровнем мер ограничения оборота.
 - В. форма, заполняемая по результатам химико-токсикологического исследования при освидетельствовании факта употребления наркотических средств.

- C. определения понятий «наркотическое вещество», «оборот наркотических средств», «прекурсор» и т.п..
 - D. порядок освидетельствования на состояние алкогольного опьянения.
6. СОГЛАСНО ПОСТАНОВЛЕНИЯ ПРАВИТЕЛЬСТВА РФ ОТ 30.06.1998 г №681 ЗАПРЕЩЕН ОБОРОТ
- A. героин, гашиш, опий, эфедрон.
 - B. героин, кокаин, гашиш, ангидрид уксусной кислоты.
 - C. морфин, кодеин, норкодеин, героин, гашиш.
 - D. героин, гашиш, гидрокодон, ангидрид уксусной кислоты.
7. СОГЛАСНО ПОСТАНОВЛЕНИЯ ПРАВИТЕЛЬСТВА РФ ОТ 30.06.1998 г №681 К ПРЕКУРСОРАМ, ОБОРОТ КОТОРЫХ ОГНАЧЕН И К КОТОРЫМ УСТАНОВЛИВАЮТСЯ ОСОБЫЕ МЕРЫ КОНТРОЛЯ ОТНОСИТСЯ
- A. уксусный ангидрид с концентрацией более 10%.
 - B. любые реактивы, содержащие уксусный ангидрид.
 - C. уксусная кислота с концентрацией более 30%.
 - D. гашишное масло.
8. СОГЛАСНО ПОСТАНОВЛЕНИЯ ПРАВИТЕЛЬСТВА РФ ОТ 30.06.1998 г №681 ЗАПРЕЩЕН ОБОРОТ
- A. опия.
 - B. омнопона.
 - C. этилморфина.
 - D. морфина.
9. СОГЛАСНО ПОСТАНОВЛЕНИЯ ПРАВИТЕЛЬСТВА РФ ОТ 30.06.1998 г №681 В СПИСОК ВЕЩЕСТВ, ОБОРОТ КОТОРЫХ ОГРАНИЧЕН И В ОТНОШЕНИИ КОТОРЫХ УСТАНОВЛИВАЮТСЯ МЕРЫ КОНТРОЛЯ, ВХОДЯТ
- A. морфин, промедол, кокаин, фентанил.
 - B. морфин, кокаин, промедол, гашишное масло.
 - C. морфин, кодеин, кокаин, диацетилморфин.
 - D. морфин, кокаин, кодеин, метадон.
10. ПОСТАНОВЛЕНИЕ ПРАВИТЕЛЬСТВА РФ ОТ 30.06.1998 г №681 СОДЕРЖИТ В СЕБЕ ИНФОРМАЦИЮ:
- A. перечень наркотических и психотропных веществ, а также их прекурсоров, разделенный на списки в соответствии с уровнем мер ограничения оборота.
 - B. меры наказания за оборот запрещенных в РФ наркотических и психотропных веществ.
 - C. определения понятий «прекурсор», «наркотическое средство», «психотропное средство», «оборот наркотических средств».
 - D. перечень наркотических и психотропных веществ, подлежащих анализу при судебно-химических экспертизах.
11. ФЕДЕРАЛЬНЫЙ ЗАКОН ОТ 08.01.1998 Г №3-ФЗ ИМЕЕТ НАЗВАНИЕ
- A. «О наркотических средствах и психотропных веществах».
 - B. «Об аналитической диагностике наркотических средств, психотропных и других токсических веществ в организме человека».
 - C. «Об утверждении перечня наркотических средств, психотропных веществ и их прекурсоров, подлежащих контролю в Российской Федерации».

- D. «О разработке, производстве, изготовлении, переработке, хранении, перевозке, пересылке, отпуске, реализации, распределении, приобретении, использовании, ввозе на территорию Российской Федерации, вывозе с территории Российской Федерации, уничтожении наркотических средств, психотропных веществ, разрешенных и контролируемых в соответствии с законодательством Российской Федерации».

12. ФЕДЕРАЛЬНЫЙ ЗАКОН ОТ 08.01.1998 Г №3-ФЗ СОДЕРЖИТ ИНФОРМАЦИЮ

- A. определение понятий «наркотическое средство», «психотропное вещество», «прекурсор», «аналог наркотических средств».
- B. перечень наркотических и психотропных веществ, а также их прекурсоров, разделенный на списки в соответствии с уровнем мер ограничения оборота.
- C. перечень наркотических веществ, разрешенных к медицинскому применению на территории РФ.
- D. высшие разовые и суточные дозы для наркотических и психотропных веществ, разрешенных к медицинскому применению на территории РФ.

13. ВЕЩЕСТВА ИЗ СПИСКА I ПОСТАНОВЛЕНИЯ ПРАВИТЕЛЬСТВА РФ ОТ 30.06.1998 Г №681 МОГУТ ИСПОЛЬЗОВАТЬСЯ ДЛЯ

- A. лечения пациентов от наркотической зависимости.
- B. лечения пациентов в стационаре.
- C. ветеринарных нужд.
- D. производства наркотических и психотропных веществ из списков II и III, разрешенных к медицинскому применению.

14. ВЕЩЕСТВА ИЗ СПИСКА I ПОСТАНОВЛЕНИЯ ПРАВИТЕЛЬСТВА РФ ОТ 30.06.1998 Г №681 МОГУТ ИСПОЛЬЗОВАТЬСЯ ДЛЯ

- A. научных и учебных целей.
- B. экспорта в другие страны, где данные вещества разрешены к обороту.
- C. лечения пациентов в стационаре.
- D. не имеют никакого законного применения.

15. ДОПУСК К ПРОИЗВОДСТВУ И ИСПОЛЬЗОВАНИЮ ПСИХОТРОПНЫХ И НАРКОТИЧЕСКИХ ВЕЩЕСТВ СПИСКА I ПОСТАНОВЛЕНИЯ ПРАВИТЕЛЬСТВА РФ ОТ 30.06.1998 Г №681 ИМЕЮТ УЧРЕЖДЕНИЯ:

- A. государственные унитарные предприятия и государственные учреждения, имущество которых находится в федеральной собственности, имеющие специальную лицензию на работу с конкретными веществами, в пределах установленных государством квот.
- B. специализированные центры по лечению онкологических заболеваний, имеющие статус государственных учреждений, имеющие лицензию на работу с наркотическими и психотропными препаратами.
- C. центры по лечению от наркотической зависимости, имеющие статус государственных учреждений, имеющие лицензию на работу с наркотическими и психотропными препаратами.
- D. медицинские учреждения с любой формой собственности, получившие специальную лицензию, в пределах государственных квот.

16. ПРИМЕНЯТЬ ДЛЯ ЛЕЧЕНИЯ ПАЦИЕНТОВ НАРКОТИЧЕСКИЕ И ПСИХОТРОПНЫЕ ВЕЩЕСТВА СПИСКА I ПОСТАНОВЛЕНИЯ ПРАВИТЕЛЬСТВА РФ ОТ 30.06.1998 Г №681 ИМЕЮТ ПРАВО УЧРЕЖДЕНИЯ

- A. никакие.

- В. медицинские учреждения с любой формой собственности, получившие специальную лицензию, в пределах государственных квот.
- С. государственные унитарные предприятия и государственные учреждения, имущество которых находится в федеральной собственности, имеющие специальную лицензию для работы с конкретными веществами, в пределах установленных государством квот.
- Д. государственные унитарные предприятия и государственные учреждения, имущество которых находится в федеральной собственности, имеющие специальную лицензию на работу с наркотическими веществами, в пределах установленных государством квот.

17. ПО ОПРЕДЕЛЕНИЮ ФЗ-№3 НАРКОТИЧЕСКИЕ СРЕДСТВА - ЭТО

- А. вещества синтетического или естественного происхождения, препараты, включенные в Перечень наркотических средств, психотропных веществ и их прекурсоров, подлежащих контролю в Российской Федерации.
- В. смесь веществ в любом физическом состоянии, содержащая одно или несколько наркотических средств или психотропных веществ либо один или несколько прекурсоров, включенных в Перечень наркотических средств, психотропных веществ и их прекурсоров, подлежащих контролю в Российской Федерации.
- С. вещества, часто используемые при производстве, изготовлении, переработке наркотических средств и психотропных веществ, включенные в Перечень наркотических средств, психотропных веществ и их прекурсоров, подлежащих контролю в Российской Федерации.
- Д. вещества синтетического или естественного происхождения, включенные в Реестр новых потенциально опасных психоактивных веществ, оборот которых в Российской Федерации запрещен.

18. ПО ОПРЕДЕЛЕНИЮ ФЗ-№3 НАРКОТИЧЕСКИЕ СРЕДСТВА - ЭТО

- А. вещества синтетического или естественного происхождения, препараты, включенные в Перечень наркотических средств, психотропных веществ и их прекурсоров, подлежащих контролю в Российской Федерации.
- В. химические агенты, вызывающие кому, ступор или нечувствительность к боли.
- С. химические вещества, вызывающие наркотическое опьянение, сопровождающееся эйфорией, запрещенные к медицинскому применению.
- Д. химические вещества, воздействующие на функции ЦНС.

19. НАРКОТИЧЕСКИЕ И ПСИХОТРОПНЫЕ СРЕДСТВА СПИСКА I
ПОСТАНОВЛЕНИЯ ПРАВИТЕЛЬСТВА РФ ОТ 30.06.1998 Г №681.

- А. не имеют медицинского применения.
- В. применяются для лечения пациентов профиля «онкология» в специализированных учреждениях, имеющих соответствующую лицензию.
- С. применяются для лечения пациентов в государственных учреждениях, имущество которых находится в федеральной собственности, имеющих специальную лицензию для работы с конкретными веществами, в пределах установленных государством квот.
- Д. применяются для лечения пациентов профиля «наркология» в специализированных учреждениях, имеющих соответствующую лицензию.

20. НА КАКОЕ КОЛИЧЕСТВО ГРУПП ПОДРАЗДЕЛЯЕТ ПРЕКУРСОРЫ
ПОСТАНОВЛЕНИЕ ПРАВИТЕЛЬСТВА РФ ОТ 30.06.1998 Г №681?

- А. 3.
- В. 1.

- С. 2.
- Д. данный НД не имеет отношения к прекурсoram.

21. РЕКОМЕНДАЦИИ ПО ОРГАНИЗАЦИИ РАБОТЫ ПО ОТБОРУ, ТРАНСПОРТИРОВКЕ И ХРАНЕНИЮ БИОЛОГИЧЕСКИХ ОБЪЕКТОВ ДЛЯ ПРОВЕДЕНИЯ ХИМИКО-ТОКСИКОЛОГИЧЕСКИХ ИССЛЕДОВАНИЙ НА НАЛИЧИЕ АЛКОГОЛЯ И ЕГО СУРРОГАТОВ, НАРКОТИЧЕСКИХ СРЕДСТВ, ПСИХОТРОПНЫХ И ДРУГИХ ТОКСИЧЕСКИХ ВЕЩЕСТВ, ВЫЗЫВАЮЩИХ ОПЬЯНЕНИЕ (ИНТОКСИКАЦИЮ), И ИХ МЕТАБОЛИТОВ ПРИВЕДЕНЫ В НОРМАТИВНОМ ДОКУМЕНТЕ.

- А. Приказ Минздравсоцразвития РФ от 27.01.2006 г. №40.
- В. Постановление Правительства РФ от 30.06.1998 г №681.
- С. ФЗ РФ № 73 от 31.05.2001 г.
- Д. ФЗ РФ №3 от 08.01.1998 г.

22. ПРИКАЗ МИНЗДРАВСОЦРАЗВИТИЯ РФ ОТ 27.01.2006 Г. №40 ИМЕЕТ НАЗВАНИЕ.

- А. "Об организации проведения химико-токсикологических исследований при аналитической диагностике наличия в организме человека алкоголя, наркотических средств, психотропных и других токсических веществ".
- В. «О наркотических средствах и психотропных веществах».
- С. «Об утверждении перечня наркотических средств, психотропных веществ и их прекурсоров, подлежащих контролю в Российской Федерации».
- Д. «Об аналитической диагностике наркотических средств, психотропных и других токсических веществ в организме человека».

23. ПРИКАЗ МИНЗДРАВСОЦРАЗВИТИЯ РФ ОТ 27.01.2006 Г. №40 СОДЕРЖИТ ИНФОРМАЦИЮ.

- А. рекомендации по организации работы по отбору, транспортировке и хранению биологических объектов для проведения химико-токсикологических исследований на наличие алкоголя и его суррогатов, наркотических средств, психотропных и других токсических веществ, вызывающих опьянение (интоксикацию), и их метаболитов.
- В. перечень наркотических и психотропных веществ, а также их прекурсоров, разделенный на списки в соответствии с уровнем мер ограничения оборота.
- С. рекомендованные методики подготовки объектов и анализа на отдельные наркотические и психотропные средства, алкоголь и его суррогаты.
- Д. перечень наркотических и психотропных веществ, на которые необходимо проводить общую судебно-наркологическую экспертизу.

24. ПРИКАЗ МИНЗДРАВСОЦРАЗВИТИЯ РФ ОТ 27.01.2006 Г. №40 СОДЕРЖИТ ИНФОРМАЦИЮ.

- А. функции химико-токсикологической лаборатории в составе наркологического диспансера (больницы, центра).
- В. перечень наркотических и психотропных веществ, на которые необходимо проводить общую судебно-наркологическую экспертизу.
- С. стандартные операционные процедуры работы в химико-токсикологической лаборатории наркологического диспансера (больницы, центра).
- Д. рекомендованные методики подготовки объектов и анализа на отдельные наркотические и психотропные средства, алкоголь и его суррогаты.

25. ФОРМА ДОКУМЕНТА, ЗАПОЛНЯЕМОГО ПО РЕЗУЛЬТАТАМ ХИМИКО-ТОКСИКОЛОГИЧЕСКОГО ИССЛЕДОВАНИЯ ПРИ ОСВИДЕТЕЛЬСТВОВАНИИ СОСТОЯНИЯ НАРКОТИЧЕСКОГО/АЛКОГОЛЬНОГО ОПЬЯНЕНИЯ ЗАКРЕПЛЕНА НОРМАТИВНЫМ ДОКУМЕНТОМ:
- А. Приказ Минздравсоцразвития РФ от 27.01.2006 г. №40.
 - В. ФЗ РФ №3 от 08.01.1998 г.
 - С. ФЗ РФ № 73 от 31.05.2001 г.
 - Д. Постановление Правительства РФ от 30.06.1998 г №681.

ДЕ-2 БИОХИМИЧЕСКАЯ ТОКСИКОЛОГИЯ

1. Понятие «фармакокинетика» включает:
 - А. Распределение лекарственных веществ в организме.
 - В. Фармацевтическую несовместимость.
 - С. Фармакологические эффекты.
 - Д. Взаимодействие лекарственных веществ со специфическими рецепторами.
2. Понятие «фармакокинетика» включает:
 - А. Всасывание лекарственных веществ.
 - В. Фармацевтическую несовместимость.
 - С. Фармакологические эффекты.
 - Д. Взаимодействие лекарственных веществ со специфическими рецепторами.
3. Понятие «фармакокинетика» включает:
 - А. Депонирование лекарственных веществ в организме.
 - В. Фармацевтическую несовместимость.
 - С. Фармакологические эффекты.
 - Д. Взаимодействие лекарственных веществ со специфическими рецепторами.
4. Понятие «фармакокинетика» включает:
 - А. Биотрансформацию лекарственных веществ.
 - В. Фармацевтическую несовместимость.
 - С. Фармакологические эффекты.
 - Д. Взаимодействие лекарственных веществ со специфическими рецепторами.
5. Понятие «фармакокинетика» включает:
 - А. Выведение лекарственных веществ из организма.
 - В. Фармацевтическую несовместимость.
 - С. Фармакологические эффекты.
 - Д. Взаимодействие лекарственных веществ со специфическими рецепторами.
6. Введение лекарственных средств через пищеварительный тракт обозначают термином:
 - А. Энтеральное введение.
 - В. Парентеральное введение.
 - С. Трансдермальное введение
 - Д. Интраназальное введение
7. Введение лекарственных средств, минуя пищеварительный тракт, обозначают термином:

- A. Парентеральное введение.
 - B. Энтеральное введение.
 - C. Ректальное введение
 - D. Сублингвальное введение
8. Энтеральные пути введения лекарственных средств, все кроме:
- A. Ингаляционно.
 - B. Сублингвально.
 - C. Трансбуккально.
 - D. Ректально.
9. Парентеральные пути введения лекарственных средств, все кроме:
- A. Сублингвально.
 - B. Внутримышечно.
 - C. Внутриаarterиально.
 - D. Внутривенно.
10. При введении внутрь лекарственные вещества всасываются преимущественно из:
- A. Тонкого кишечника.
 - B. Толстого кишечника.
 - C. Желудка.
 - D. Пищевода
11. Всасывание лекарственного вещества при введении внутрь не зависит от:
- A. Элиминации лекарственного вещества при первом прохождении через печень (пресистемная элиминация).
 - B. Содержимого желудочно-кишечного тракта.
 - C. Моторики желудочно-кишечного тракта.
 - D. Лекарственной формы препарата.
12. При введении внутрь лекарственные вещества:
- A. Могут метаболизироваться при первом прохождении через печень.
 - B. Непосредственно всасываются в системный кровоток, минуя печень.
 - C. Не могут метаболизироваться в энтероцитах.
 - D. Попадают непосредственно в воротную вену.
13. Лекарственные вещества всасываются непосредственно в системный кровоток при введении:
- A. Внутривенно.
 - B. Внутрь.
 - C. Сублингвально.
 - D. Трансдермально.
14. Лекарственные препараты должны быть стерильными при введении:
- A. Подкожно.
 - B. Сублингвально.

- C. Интраназально.
 - D. Ингаляционно.
15. Пассивная диффузия липофильных веществ через мембраны клеток не определяется:
- A. Концентрацией Р-гликопротеина.
 - B. Степенью липофильности вещества.
 - C. рН-среды.
 - D. Величиной всасывающей поверхности.
16. Проникновение лекарственных веществ через мембраны против градиента концентрации осуществляется путем:
- A. Активного транспорта.
 - B. Пассивной диффузии.
 - C. Фильтрации.
 - D. Растворения.
17. Активный транспорт лекарственных веществ через мембраны:
- A. Требует затраты энергии.
 - B. Осуществляется по градиенту концентрации.
 - C. Неспецифичен по отношению к определенным веществам.
 - D. Является ненасыщаемым процессом.
18. Основные механизмы всасывания лекарственных веществ при подкожном и внутримышечном введении:
- A. Пассивная диффузия.
 - B. Активный транспорт.
 - C. Облегченная диффузия.
 - D. Растворение.
19. Путем фильтрации при введении веществ внутрь всасываются:
- A. Липофильные соединения.
 - B. Как липофильные, так и гидрофильные соединения.
 - C. Гидрофильные соединения.
 - D. Нерастворимые соединения.
20. Всасывание лекарственных веществ путем фильтрации:
- A. Характерно для липофильных неполярных веществ.
 - B. Характерно для гидрофильных полярных веществ.
 - C. Не зависит от величины пор.
 - D. Не зависит от размера молекулы.
21. Всасывание из желудочно-кишечного тракта слабых электролитов при повышении степени их ионизации:
- A. Ослабляется.
 - B. Усиливается.
 - C. Не изменяется.

- D. Инверсируется.
22. Всасывание слабых кислот из желудочно-кишечного тракта увеличивается при изменении pH среды:
- A. В кислую сторону.
 - B. В щелочную сторону.
 - C. Не увеличивается.
 - D. Не изменяется.
23. Всасывание слабых оснований из желудочно-кишечного тракта увеличивается при изменении pH среды:
- A. В щелочную сторону.
 - B. В кислую сторону.
 - C. Не увеличивается.
 - D. Не изменяется.
24. При внутримышечном введении всасываются:
- A. Как липофильные, так и гидрофильные соединения.
 - B. Только неполярные липофильные соединения.
 - C. Только полярные гидрофильные соединения.
 - D. Не происходит всасывания.
25. Всасывание веществ при внутримышечном и подкожном введении больше всего зависит от:
- A. Интенсивности кровоснабжения тканей в месте инъекции.
 - B. Степени ионизации вещества.
 - C. Связывания с белками плазмы крови.
 - D. Липофильности вещества.
26. Р-гликопротеиновый транспортер:
- A. Способствует выведению из клеток различных ксенобиотиков.
 - B. Препятствует абсорбции веществ из тонкого кишечника.
 - C. Обеспечивает проникновение веществ в центральную нервную систему.
 - D. Способствует абсорбции веществ из тонкого кишечника.
27. Пресистемная элиминация – это:
- A. потеря части лекарственного вещества при всасывании и первом прохождении через печень
 - B. биотрансформация лекарственного вещества в организме
 - C. распределение лекарственного вещества с мочой
 - D. выведение лекарственного вещества с желчью
28. Биодоступность лекарственного средства – это:
- A. часть введенной в организм дозы, которая достигла системного кровотока в неизменном виде или в виде метаболитов
 - B. часть введенной в организм дозы, попавшая в большой орган

- C. часть введённой в организм дозы, подвергшаяся биотрансформации
 - D. часть введённой в организм дозы, оказавшая биологические эффекты
29. Для каких препаратов биотрансформация в печени наиболее значима
- A. липофильных
 - B. гидрофильных
 - C. газообразных
 - D. нерастворимых
30. Как изменится выведение с мочой слабых кислот при смещении pH первичной мочи в щелочную сторону
- A. увеличится
 - B. уменьшится
 - C. не изменится
 - D. Прекратится
31. Особенности транспорта лекарственных веществ через гематоэнцефалический барьер (ГЭБ)
- A. липидорастворимые лекарственные вещества проникают через ГЭБ путём простой диффузии
 - B. водорастворимые лекарственные вещества хорошо проникают через ГЭБ
 - C. при воспалении проницаемость ГЭБ снижается
 - D. некоторые вещества (например, аминокислоты) могут проходить через ГЭБ путём фильтрации
32. Наиболее значимым результатом биотрансформации лекарственных веществ в организме является:
- A. увеличение гидрофильности лекарственных веществ
 - B. увеличение липофильности лекарственных веществ
 - C. увеличение экскреции лекарственных веществ печенью
 - D. увеличение экскреции лекарственных веществ почками
33. Какое из перечисленных ниже лекарственных средств является клинически значимым индуктором микросомальных ферментов печени?
- A. фенobarбитал (*)
 - B. циметидин
 - C. эритромицин
 - D. эналаприл
34. Вещества, обладающие аффинитетом и внутренней активностью, называют:
- A. агонистами
 - B. антагонистами
 - C. протогонистами
 - D. афинистами
35. Действие веществ, развившееся после его поступления в системный кровоток, называется:

- A. резорбтивным
- B. местным
- C. побочным
- D. рефлекторным

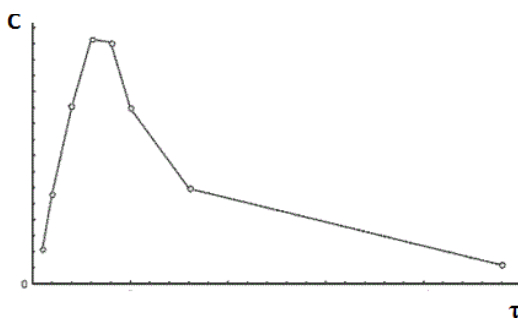
36. Как называется действие вещества, если оно взаимодействует только с функционально однозначными рецепторами определенной локализацией и не влияют на другие рецепторы?
- A. избирательное
 - B. обратимое
 - C. необратимое
 - D. рефлекторное
37. Как называется накопление в организме лекарственных веществ, при повторном его введении?
- A. материальная кумуляция
 - B. тахифилаксия
 - C. идиосинкразия
 - D. сенсibilизация
38. Как называется снижение эффективности действия вещества при повторном его введении?
- A. толерантность (привыкание)
 - B. кумуляция
 - C. идиосинкразия
 - D. пристрастие
39. Как называется явление, когда отмена препарата вызывает психические и соматические нарушения, связанные с нарушениями функций многих систем организма вплоть до смертельного исхода?
- A. абстиненция
 - B. синдром отмены
 - C. сенсibilизация
 - D. идиосинкразия
40. Какой из процессов протекает в фазу биотрансформации, которая называется конъюгацией?
- A. ацетилирование
 - B. восстановление
 - C. окисление
 - D. гидролиз
41. Какой ответ наиболее соответствует термину «рецептор»?
- A. активные группировки макромолекул субстратов, с которыми лекарственное вещество взаимодействует
 - B. транспортные системы, активированные лекарственным веществом
 - C. ферменты окислительно-восстановительных реакций, активированные лекарством
 - D. ионные каналы биологических мембран, проницаемость которых изменяет лекарственное вещество

42. Какой параметр фармакокинетики обозначается как « $T_{1/2}$ »:
- A. период полувыведения (полужизни, полуэлиминации) веществ
 - B. константа скорости элиминации
 - C. абсорбция из места введения 50% вещества
 - D. общий клиренс
43. Объем распределения лекарств отражает:
- A. гипотетический объем жидкости, в котором распределяется лекарство
 - B. соотношение разовой и суточной доз лекарственного вещества
 - C. рассчитанное количество лекарства, достигшее системного кровотока
 - D. соотношение дозы и массы тела
44. Объем распределения оказывается низким, если:
- A. вещество накапливается в плазме крови
 - B. вещество находится в плазме и в интерстициальной жидкости
 - C. вещество находится в плазме, в интерстициальной и внутриклеточной жидкости
 - D. вещество находится в плазме, в интерстициальной и внутриклеточной жидкости и накапливается в тканях
45. Отметить основной механизм всасывания лекарственных веществ:
- A. пассивная диффузия
 - B. пиноцитоз
 - C. активный транспорт
 - D. фильтрация
46. Фармакокинетика включает в себя:
- A. биотрансформацию лекарственных веществ в организме
 - B. Влияние лекарств на генетический аппарат
 - C. осложнения лекарственной терапии
 - D. Влияние лекарств на обмен веществ в организме
47. Что включает в себя понятие фармакодинамика?
- A. биологические эффекты лекарственных средств
 - B. условия хранения лекарственных средств
 - C. метаболизм лекарственных веществ в организме
 - D. способ введения лекарственных средств
48. Что входит в понятие «Биотрансформация»:
- A. комплекс физико-химических и биохимических превращений лекарственного вещества, направленных на выведение его из организма
 - B. кумуляция веществ в жировой ткани
 - C. связывание веществ с белками плазмы крови
 - D. накопление лекарственного вещества в мышечной ткани
49. Что называется внутренней активностью вещества?
- A. способность вещества при взаимодействии с рецептором стимулировать его и вызывать биологический эффект
 - B. способность вещества взаимодействовать с транспортными системами
 - C. способность вещества при взаимодействии с рецептором узнавать его
 - D. способность вещества взаимодействовать с белками плазмы

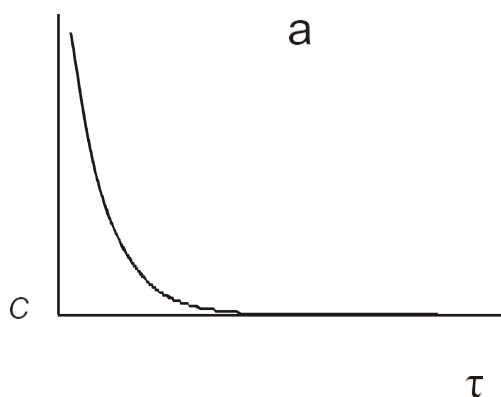
50. Что означает термин «аффинитет»?
- A. сродство вещества к рецептору, приводящее к образованию с ним комплекса «вещество – рецептор» организма
 - B. сродство вещества к альбуминам плазмы крови
 - C. сродство лекарственных веществ к микросомальным ферментам печени
 - D. сродство вещества к транспортным системам
51. Что означает термин «биодоступность»:
- A. количество неизмененного вещества, которое достигло плазмы крови, относительно исходной дозы препарата
 - B. количество вещества в моче относительно исходной дозы препарата
 - C. способность проходить через гематоэнцефалический барьер
 - D. степень связывания веществ с белками плазмы
52. Что соответствует понятию «активные транспорт»:
- A. транспорт против градиента концентрации с затратой энергии
 - B. инвагинация клеточной мембраны с образованием вакуоли
 - C. транспорт по градиенту концентрации без затраты энергии
 - D. облегченная диффузия
53. Основным механизмом всасывания ЛС в тонком кишечнике является:
- A. пассивная диффузия
 - B. активный транспорт;
 - C. пиноцитоз
 - D. фильтрация;
54. Какие из перечисленных веществ нецелесообразно вводить энтерально:
- A. инсулин;
 - B. глюкоза;
 - C. нимисулид;
 - D. анальгин.
55. При каких способах введения ЛС не минует при первом пассаже печеночный барьер:
- A. энтерально;
 - B. per rectum (через прямую кишку);
 - C. сублингвально;
 - D. парентерально;
56. В каких направлениях не может происходить изменение фармакологической активности ЛС в результате биотрансформации:
- A. вещество меняет свое фармакологическое действие на качественно противоположное;
 - B. фармакологически активное вещество превращается в неактивное;
 - C. фармакологически активное вещество превращается в другое фармакологически активное вещество;
 - D. неактивное вещество превращается в активное (пролекарство).
 - E. Активным метаболитом диазепама является:
 - F. оксазепам;
 - G. дезэтилфлуразепам;
 - H. морфин;
 - I. нормеперидин.

57. Основной целью создания пролекарств является:
- A. улучшить фармакокинетические свойства, ускоряющие и увеличивающие всасывание;
 - B. упростить синтез ЛС;
 - C. расширить избирательность действия ЛС;
 - D. нивелировать эффект первого прохождения через печень.
58. К ЛС – пролекарствам относятся:
- A. лозартан;
 - B. нимисулид
 - C. парацетамол;
 - D. новакаин.
59. К реакциям I фазы биотрансформации ЛС не относятся:
- A. ацетилирование;
 - B. окисление;
 - C. гидролиз;
 - D. восстановление.
60. Главной целью реакций биотрансформации является:
- A. увеличение полярности и гидрофильности ЛС;
 - B. увеличение биодоступности ЛС;
 - C. увеличение фармакологической активности ЛС;
 - D. увеличение липофильных свойств ЛС.
61. К реакциям II фазы биотрансформации относятся:
- A. глюкуронирование;
 - B. гидролиз;
 - C. восстановление;
 - D. окисление.
62. Непрямой способ изучения активности биотрансформации ЛС:
- A. генотипирование;
 - B. drug-мониторинг;
 - C. фенотипирование;
 - D. назначение ингибиторов ферментов.
63. Основным изоферментом CYP, принимающим участие в биотрансформации большинства ЛС, является:
- A. CYP3A4;
 - B. CYP1B1;
 - C. CYP1A1;
 - D. CYP2A6.
64. Фармакокинетический параметр, изучаемый для корректировки кратности приема ЛС:
- A. период полувыведения;
 - B. константа элиминации;
 - C. биодоступность;
 - D. почечный клиренс.
65. Главная цель drug-мониторинга:
- A. корректировка дозы ЛС в процессе применения;
 - B. наблюдение за побочными явлениями;
 - C. наблюдение за концентрацией ЛС в крови;

- D. изучение метаболизма ЛС.
66. К факторам, влияющим на биодоступность ЛС, относятся:
- A. все перечисленное.
 - B. пища;
 - C. заболевания почек, печени;
 - D. физ-хим свойства молекулы ЛС;
67. ПРОЦЕССЫ, ПРОИСХОДЯЩИЕ С КСЕНОБИОТИКОМ В ЖИВОМ ОРГАНИЗМЕ (ЗА ИСКЛЮЧЕНИЕМ ИНТРАВАСКУЛЯРНОГО ВВЕДЕНИЯ) СОСТОИТ ИЗ ЭТАПОВ
- A. всасывание, распределение, биотрансформация, выведение
 - B. всасывание, биотрансформация, выведение
 - C. всасывание, биодоступность, распределение, выведение
 - D. распределение, биотрансформация, выведение
68. В СЛУЧАЕ ИНТРАВАСКУЛЯРНОГО ВВЕДЕНИЯ ТОКСИКАНТА В ОРГАНИЗМ ОТСУТСТВУЕТ ТОКСИКОКИНЕТИЧЕСКАЯ СТАДИЯ
- A. всасывание
 - B. распределение
 - C. метаболизм
 - D. выведение
69. МЕТАБОЛИЗМ ЛЕКАРСТВЕННЫХ ВЕЩЕСТВ В ОРГАНИЗМЕ ПРОИСХОДИТ ПОД ДЕЙСТВИЕМ
- A. низко специфичных ферментов гепатоцитов, цитохрома P450
 - B. белков альбуминов крови
 - C. специфических белков, находящихся в органах-мишенях (можно отнести АД можно заменить на: Белки-переносчики
 - D. специфических антител
70. КАКУЮ ВЕЛИЧИНУ ИСПОЛЬЗУЮТ ПРИ РАСЧЕТЕ БИОДОСТУПНОСТИ ВЕЩЕСТВА
- A. площадь под токсикокинетической кривой
 - B. максимальная концентрация вещества в крови
 - C. общий клиренс
 - D. константа элиминации
71. ПРИВЕДЕННАЯ НА РИСУНКЕ ФОРМА ТОКСИКОКИНЕТИЧЕСКОЙ КРИВОЙ ХАРАКТЕРНА ДЛЯ ВСЕХ СПОСОБОВ ВВЕДЕНИЯ ТОКСИКАНТА КРОМЕ



- A. внутривенного
 - B. перорального
 - C. ректального
 - D. подкожного
72. ПРИВЕДЕННАЯ НА РИСУНКЕ ФОРМА ТОКСИКОКИНЕТИЧЕСКОЙ ПРЯМОЙ ХАРАКТЕРНА ДЛЯ СПОСОБА ВВЕДЕНИЯ ТОКСИКАНТА В ОРГАНИЗМ



- А. внутривенного
 - В. перорального
 - С. ректального
 - Д. подкожного
73. ТИП СВЯЗИ МЕЖДУ ЛЕКАРСТВЕННЫМ/НАРКОТИЧЕСКИМ ВЕЩЕСТВОМ И ТРАНСПОРТНЫМИ БЕЛКАМИ КРОВИ
- А. водородная
 - В. ковалентная полярная
 - С. ковалентная неполярная
 - Д. ионная
74. ВЕЛИЧИНА КАЖУЩЕГОСЯ ОБЪЕМА РАСПРЕДЕЛЕНИЯ 25 Л ОЗНАЧАЕТ, ЧТО ВЕЩЕСТВО НАХОДИТСЯ В ОСНОВНОМ
- А. в тканях органов
 - В. в плазме крови
 - С. в конкретном органе
 - Д. отсутствует в организме
75. РЕАКЦИИ МЕТАБОЛИЗМА ЛЕКАРСТВЕННЫХ И НАРКОТИЧЕСКИХ ВЕЩЕСТВ НАПРАВЛЕННЫ НА
- А. повышение гидрофильности
 - В. снижение токсичности вещества
 - С. повышение липофильности
 - Д. расщепление до более мелких структурных элементов
76. Биотрансформация — это
- А. комплекс физико-химических и биохимических превращений чужеродных соединений, в процессе которых образуются метаболиты (гидрофильные вещества), легковыводящиеся из организма.
 - В. последовательность биохимических превращений чужеродных соединений, в результате которых образуются промежуточные продукты (метаболиты), обладающие более выраженной фармакологической активностью.
 - С. комплекс физико-химических и биохимических превращений чужеродных соединений, в процессе которых образуются метаболиты, ускоряющие почечную экскрецию исходного соединения.
 - Д. совокупность химических реакций с участием чужеродных соединений, в процессе которых образуются метаболиты (липофильные вещества), накапливающиеся в организме.
77. Кинетикой первого порядка называется:
- А. Зависимость скорости выведения лекарственного средства от концентрации в плазме крови – чем больше концентрация, тем выше скорость выведения препарата.
 - В. Выведение лекарственного средства с постоянной скоростью.

- C. Зависимость скорости выведения лекарственного средства от концентрации в плазме крови – чем меньше концентрация, тем выше скорость выведения препарата.
 - D. Поддержание постоянной концентрации препарата в плазме крови.
78. Нагрузочная доза препарата необходима:
- A. Для быстрого достижения равновесной концентрации препарата
 - B. Для сохранения максимально допустимой концентрации в плазме крови.
 - C. Для постепенного достижения равновесной концентрации препарата.
 - D. Для уменьшения риска развития побочных эффектов препарата.
79. Клиренс – это:
- A. Часть дозы лекарственного препарата, выводимая из организма в единицу времени
 - B. Параметр, характеризующий скорость введения лекарственного вещества в организм.
 - C. Часть дозы лекарственного препарата, достигшая системного кровотока после внесосудистого введения.
 - D. Объем плазмы или крови, полностью освобождающийся от лекарственного препарата в единицу времени.
80. Что такое период полувыведения?
- A. время, за которое концентрация препарата в плазме крови уменьшается в два раза
 - B. время, за которое эффект препарата уменьшается в два раза
 - C. время, за которое концентрация препарата в плазме крови повышается в два раза
 - D. время, за которое эффект препарата повышается в два раза
81. При фармакокинетическом взаимодействии одно лекарственное средство влияет на такие процессы другого, как:
- A. Все перечисленное
 - B. распределение;
 - C. метаболизм (биотрансформация);
 - D. всасывание;
82. При фармакодинамическом взаимодействии одно лекарственное средство влияет на такие процессы другого, как:
- A. механизм действия
 - B. распределение;
 - C. метаболизм (биотрансформация);
 - D. выведение;
83. Не всасывающиеся комплексные соединения образуют с препаратами кальция, магния, железа, цинка, висмута следующие лекарственные средства:
- A. все перечисленные;
 - B. фторхинолоны;
 - C. тетрациклины;
 - D. макролиды;
84. Межлекарственного взаимодействия при всасывании, развивающегося по механизму образования не всасывающихся соединений, можно полностью избежать при назначении лекарственных средств с интервалом в:

- A. 2 ч и более;
 - B. 1 час;
 - C. 30 мин;
 - D. избежать нельзя.
85. Всасывание лекарственных средств, метаболизирующихся под действием нормальной микрофлоры кишечника, при их совместном применении с антибиотиками:
- A. усиливается;
 - B. угнетается;
 - C. не изменяется;
 - D. полностью останавливается.
86. Всасывание лекарственных средств, при их совместном применении препаратами, повышающими моторику ЖКТ:
- A. угнетается;
 - B. усиливается;
 - C. не изменяется;
 - D. меняется вид транспорта.
87. Всасывание лекарственных средств, являющихся субстратами гликопротеина-P при их совместном применении с препаратами-ингибиторами гликопротеина-P:
- A. усиливается;
 - B. угнетается;
 - C. не изменяется;
 - D. полностью останавливается.
88. Метаболизм лекарственного средства, являющегося субстратом определенного фермента биотрансформации, при их совместном применении с препаратами ингибиторами:
- A. угнетается;
 - B. усиливается;
 - C. не изменяется;
 - D. полностью прекращается.
89. Выведение лекарственных средств, являющихся слабыми кислотами, при их совместном применении с препаратами, повышающими pH мочи:
- A. усиливается;
 - B. угнетается;
 - C. не изменяется.
 - D. прекращается
90. При одновременном применении с молоком угнетается всасывание, вследствие образования не всасывающихся хелатных соединений следующих лекарственных средств:
- A. тетрациклины;
 - B. пенициллины;
 - C. цефалоспорины;
 - D. макролиды;
91. Укажите определение термина «местное или топикальное действие» лекарств:
- A. Действие ЛС проявляется на месте контакта его с кожными покровами, слизистыми оболочками, эндотелием сосудов
 - B. В действии ЛС принимает участие нервная система (ЦНС и ПНС)

- C. Действие ЛС возникает после его всасывания в кровь
 - D. Действие ЛС проявляется избирательно
92. Укажите определение термина «рефлекторное действие» лекарства:
- A. В действии ЛС принимает участие нервная система (ЦНС и ПНС)
 - B. Действие ЛС проявляется на месте контакта его с кожными покровами, слизистыми оболочками, эндотелием сосудов
 - C. Действие ЛС возникает после его всасывания в кровь
 - D. Действие ЛС проявляется избирательно
93. Укажите определение термина «резорбтивное действие» лекарства:
- A. Действие ЛС возникает после его всасывания или непосредственного введения в кровь
 - B. В действии ЛС принимает участие нервная система (ЦНС и ПНС)
 - C. В действии ЛС обязательным является участие ЦНС
 - D. Действие ЛС проявляется в виде локальной потери чувствительности
94. Относительное количество лекарственного средства, которое доходит с места введения до системного кровотока, называется:
- A. Биодоступность
 - B. Период полувыведения
 - C. Объем распределения
 - D. Период полуабсорбции
95. Уменьшение всасывания препаратов группы тетрациклинов при их одновременном применении с антацидными средствами является примером:
- A. Фармакокинетической несовместимости
 - B. Фармакодинамической несовместимости
 - C. Синергизма препаратов
 - D. Фармацевтической несовместимости
96. Какое из указанных свойств лекарственных веществ является необходимым для проникновения его через гематоэнцефалитический барьер?
- A. Липофильность
 - B. Растворимость в воде
 - C. Стойкая связь с белками
 - D. Ионизированное состояние
97. При длительном применении фенobarбитала у больного с эпилепсией развилась толерантность к препарату. Что лежит в основе развития данного явления?
- A. Ускорение биотрансформации
 - B. Уменьшение процесса всасывания
 - C. Повышение чувствительности рецепторов
 - D. Угнетение биотрансформации
98. Объясните, почему снижается антикоагулянтный эффект синкумара при одновременном применении его с фенobarбиталом?
- A. Фенobarбитал активирует микросомальные ферменты печени
 - B. Фенobarбитал ингибирует микросомальные ферменты печени
 - C. Развивается аллергия к синкумару

D. Происходит взаимная инактивация

99. Объясните, почему одновременно с препаратами железа не целесообразно использовать антацидные средства?

- A. Ухудшается всасывание препаратов железа
- B. Увеличивается связывание с белками крови
- C. Нарушается депонирование железа в организме
- D. Усиливается интоксикация препаратами железа

100. Как называется накопление ЛС в организме при повторном его введении?

- A. Материальная кумуляция
- B. Функциональная кумуляция
- C. Сенсибилизация
- D. Синергизм

101. Как называется явление, когда в организме накапливается не само ЛС, а его фармакологические эффекты?

- A. Функциональная кумуляция
- B. Материальная кумуляция
- C. Привыкание
- D. Тахифилаксия

102. Какой термин соответствует явлению быстрого привыкания к лекарствам?

- A. Тахифилаксия
- B. Синергизм потенцированный
- C. Синергизм суммированный
- D. Идиосинкразия

103. Какое явление может наблюдаться при повторном введении лекарств?

- A. Привыкание
- B. Синергизм суммированный
- C. Синергизм потенцированный
- D. Антагонизм

104. Какое явление может наблюдаться при повторном введении лекарств, вызывающих эйфорию?

- A. Лекарственная зависимость
- B. Синергизм потенцированный
- C. Синергизм суммированный
- D. Идиосинкразия

105. Какое явление лежит в основе комбинированного введения лекарств, если конечный эффект превышает их сумму?

- A. Синергизм потенцированный
- B. Синергизм суммированный
- C. Аддитивное действие
- D. Антагонизм

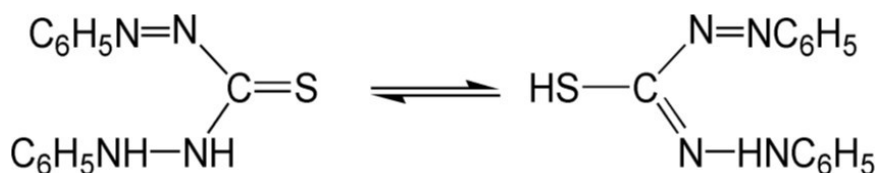
106. Как называется явление, когда один препарат усиливает действие другого?

- A. Потенцирование
 - B. Сенситизация
 - C. Тахифилаксия
 - D. Антагонизм
107. Как называется явление, когда один препарат ослабляет действие другого?
- A. Антагонизм
 - B. Сенситизация
 - C. Потенцирование
 - D. Привыкание
108. Какие патологические состояния способствуют кумуляции лекарств?
- A. Заболевания печени и почек
 - B. Заболевания дыхательных путей
 - C. Заболевания ЦНС
 - D. Заболевания соединительной ткани
109. Специфичность – это:
- A. Способность аналитической методики достоверно определять анализируемое вещество в присутствии других компонентов
 - B. Способность методики сохранять свои характеристики при небольших изменениях в условиях испытаний
 - C. Степень близости между серией измерений, при анализе однородного образца в определенных условиях
 - D. Способность методики сохранять свои характеристики при небольших изменениях в условиях испытаний
110. Прецизионность – это:
- A. Степень близости между серией измерений, при анализе однородного образца в определенных условиях
 - B. Степень близости полученных результатов к истинному значению
 - C. Способность методики сохранять свои характеристики при небольших изменениях в условиях испытаний
 - D. Способность аналитической методики достоверно определять анализируемое вещество в присутствии других компонентов
111. Правильность – это:
- A. Степень близости полученных результатов к истинному значению
 - B. Способность методики сохранять свои характеристики при небольших изменениях в условиях испытаний
 - C. Степень близости между серией измерений, при анализе однородного образца в определенных условиях
 - D. Способность аналитической методики достоверно определять анализируемое вещество в присутствии других компонентов

ДЕ-3 ХТА «МЕТАЛЛИЧЕСКИХ» ЯДОВ

1. В ХИМИКО-ТОКСИКОЛОГИЧЕСКОМ АНАЛИЗЕ МЕТАЛЛИЧЕСКИХ ЯДОВ В КАЧЕСТВЕ ПРЕДВАРИТЕЛЬНОГО МЕТОДА ПРИМЕНЯЕТСЯ
- A. химический метод
 - B. атомно-абсорбционная спектроскопия
 - C. спектрофотометрия

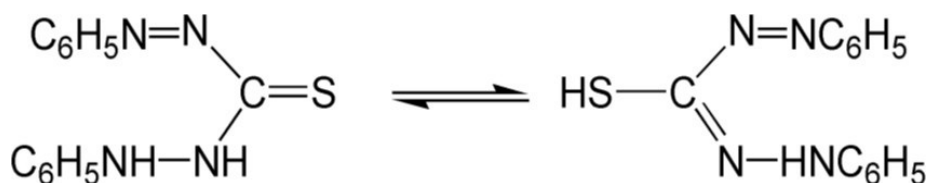
- D. фотоэлектроколориметрия
2. СХЕМА АНАЛИЗА МИНЕРАЛИЗАТА ХИМИЧЕСКИМ МЕТОДОМ В ХТА МЕТАЛЛИЧЕСКИХ ЯДОВ НОСИТ НАЗВАНИЕ
- A. дробный метод
 - B. минерализация
 - C. общий анализ
 - D. судебно-химический анализ
3. В КАЧЕСТВЕ ПРЕДВАРИТЕЛЬНОГО МЕТОДА В ХТА МЕТАЛЛОВ ПРИМЕНЯЕТСЯ
- A. дробный метод
 - B. фотоэлектроколориметрия
 - C. атомно-абсорбционная спектроскопия
 - D. титрование
4. КАКОЙ ИЗ МЕТАЛЛОВ МОЖЕТ СОДЕРЖАТЬСЯ В ОСАДКЕ, ВЫПАДАЮЩЕМ ПОСЛЕ РАЗБАВЛЕНИЯ МИНЕРАЛИЗАТА ВОДОЙ?
- A. свинец
 - B. серебро
 - C. таллий
 - D. марганец
5. КАКОЙ ИЗ МЕТАЛЛОВ МОЖЕТ СОДЕРЖАТЬСЯ В ОСАДКЕ, ВЫПАДАЮЩЕМ ПОСЛЕ РАЗБАВЛЕНИЯ МИНЕРАЛИЗАТА ВОДОЙ?
- A. барий
 - B. серебро
 - C. кадмий
 - D. ртуть
6. ПРИ ПРОМЫВАНИИ ОСАДКА, ОТДЕЛЕННОГО ОТ МИНЕРАЛИЗАТА, ГОРЯЧИМ РАСТВОРОМ АЦЕТАТА АММОНИЯ ОБРАЗУЕТСЯ РАСТВОРИМАЯ СОЛЬ
- A. $Pb(CH_3COO)_2$
 - B. $Ba(CH_3COO)_2$
 - C. CH_3COOAg
 - D. $Cr(CH_3COO)_3$
7. ОСАДОК, ОБРАЗУЮЩИЙСЯ В МИНЕРАЛИЗАТЕ ПОСЛЕ ЕГО РАЗБАВЛЕНИЯ ВОДОЙ, ИССЛЕДУЮТ НА
- A. свинец, барий
 - B. ртуть, свинец
 - C. барий, марганец
 - D. свинец, серебро
8. КАКОЙ ИЗ РЕАТИВОВ ИСПОЛЬЗУЕТСЯ ДЛЯ РАЗДЕЛЕНИЯ СУЛЬФАТОВ СВИНЦА И БАРИЯ ПРИ ПРОМЫВАНИИ ОСАДКА:
- A. CH_3COONH_4
 - B. H_2SO_4
 - C. $(NH_4)_2S_2O_8$
 - D. Горячая вода
9. НА РИСУНКЕ



ИЗОБРАЖЕНА ФОРМУЛА

- A. дифенилтиокарбазона
- B. диэтилдитиокарбаминовой кислоты
- C. 8-оксихинолоина
- D. дифенилкарбазида

10. НА РИСУНКЕ



ИЗОБРАЖЕНА ФОРМУЛА

- A. дитизона
- B. диэтилдитиокарбаминовой кислоты
- C. 8-оксихинолоина
- D. дифенилкарбазида

11. ПРЕДВАРИТЕЛЬНАЯ РЕАКЦИЯ - ОБРАЗОВАНИЕ ДИТИЗОНАТА ПРИМЕНЯЕТСЯ В ХТА

- A. ртути, серебра, свинца, цинка
- B. сурьмы, таллия
- C. серебра, висмута, кадмия
- D. кадмия, меди, цинка

12. В ХТА СВИНЦА ПРИМЕНЯЕТСЯ ОРГАНИЧЕСКИЙ КОМПЛЕКСООБРАЗОВАТЕЛЬ

- A. дитизон
- B. ДДТК
- C. 8-оксихинолин
- D. малахитовый зеленый

13. В ХТА СЕРЕБРА ПРИМЕНЯЕТСЯ ОРГАНИЧЕСКИЙ КОМПЛЕКСООБРАЗОВАТЕЛЬ

- A. дитизон
- B. ДДТК
- C. 8-оксихинолин
- D. малахитовый зеленый

14. В ХТА РТУТИ ПРИМЕНЯЕТСЯ ОРГАНИЧЕСКИЙ КОМПЛЕКСООБРАЗОВАТЕЛЬ

- A. дитизон
- B. ДДТК
- C. 8-оксихинолин
- D. малахитовый зеленый

15. В ХТА ЦИНКА ПРИМЕНЯЮТСЯ РЕАКЦИИ ОБРАЗОВАНИЯ КОМПЛЕКСА С

- A. дитизоном и солями ДДТК
 - B. дитизоном
 - C. солями ДДТК
 - D. реакции комплексообразования не применяются
16. В ХТА ТАЛЛИЯ ПРИМЕНЯЮТСЯ РЕАКЦИИ ОБРАЗОВАНИЯ КОМПЛЕКСА С
- A. дитизоном и солями ДДТК
 - B. дитизоном и малахитовым зеленым
 - C. дитизоном и 8-оксихинолином
 - D. дитизоном
17. В ХТА СВИНЦА ПРИМЕНЯЮТСЯ РЕАКЦИИ ОБРАЗОВАНИЯ КОМПЛЕКСА С
- A. дитизоном
 - B. дитизоном и солями ДДТК
 - C. солями ДДТК
 - D. реакции комплексообразования не применяются
18. В ХТА РТУТИ ПРИМЕНЯЮТСЯ РЕАКЦИИ ОБРАЗОВАНИЯ КОМПЛЕКСА С
- A. дитизоном
 - B. дитизоном и солями ДДДТК
 - C. солями ДДТК
 - D. реакции комплексообразования не применяются
19. В ХТА СЕРЕБРА ПРИМЕНЯЮТСЯ РЕАКЦИИ ОБРАЗОВАНИЯ КОМПЛЕКСА С
- A. дитизоном
 - B. дитизоном и солями ДДДТК
 - C. солями ДДТК
 - D. реакции комплексообразования не применяются
20. ДИТИЗОН ХОРОШО РАСТВОРИМ В
- A. хлороформе
 - B. подкисленной воде
 - C. подщелоченной воде
 - D. этаноле
21. ДИТИЗОН МАЛО РАСТВОРИМ В
- A. воде, этаноле, диэтиловом эфире
 - B. диэтиловом эфире и хлороформе
 - C. этаноле и хлороформе
 - D. воде и этаноле
22. В КАЧЕСТВЕ РЕАГЕНТА ДЛЯ РЕАКЦИЙ КОМПЛЕКСООБРАЗОВАНИЯ ДИТИЗОН ПРИМЕНЯЕТСЯ В ВИДЕ
- A. 0,01% хлороформного раствора
 - B. 1% водно-спиртового раствора
 - C. 0,01% водно-спиртового раствора
 - D. 0,01% раствора в концентрированной серной кислоте
23. ХЛОРОФОРМНЫЙ РАСТВОР ДИТИЗОНА ИМЕЕТ ОКРАСКУ
- A. темно-зеленую
 - B. голубую
 - C. красную

D. бесцветен

24. ДИТИЗОН

- A. со многими ионами металлов образует окрашенные соединения
- B. с большинством ионов металлов образует бесцветные комплексы
- C. со многими ионами металлов образует окрашенные осадки
- D. образует окрашенные комплексы только с серебром, ртутью и свинцом

25. ДИТИЗОНАТЫ МЕТАЛЛОВ РАСТВОРИМЫ В

- A. хлороформе
- B. подкисленной воде
- C. водно-спиртовой смеси
- D. горячей воде

26. ДИТИЗОНАТЫ КАКИХ МЕТАЛЛОВ ОБРАЗУЮТСЯ В СХОДНЫХ УСЛОВИЯХ И ИМЕЮТ ОДИНАКОВУЮ ОКРАСКУ?

- A. серебро и ртуть
- B. свинец и барий
- C. кадмий и цинк
- D. сурьма и таллий

27. ПРИ ПРОТЕКАНИИ РЕАКЦИИ КОМПЛЕКСООБРАЗОВАНИЯ С ДИТИЗОНОМ

- A. ионы металла из водной фазы связываются с дитизоном из органической фазы и переходят в виде дитизоната в органическую фазу
- B. ионы металла из органической фазы связываются с дитизоном из водной фазы и переходят в виде дитизоната в водную фазу
- C. ионы металла из водной фазы связываются с дитизоном в комплекс, извлекая его в виде дитизоната в водную фазу
- D. ионы металла из органической фазы связываются с дитизоном в комплекс, извлекая его в виде дитизоната в органическую фазу

28. ПРИ РАЗРУШЕНИИ КОМПЛЕКСА МЕТАЛЛА С ДИТИЗОНОМ

- A. катионы металла переходят в водный слой
- B. катионы металла переходят в органический слой
- C. дитизон переходит в водный слой, ионы металла остаются в органической фазе
- D. дитизон переходит в органический слой, ионы металла остаются в водной фазе

29. ПРАВИЛЬНАЯ ПОСЛЕДОВАТЕЛЬНОСТЬ ДЕЙСТВИЙ ПРИ ПРОВЕДЕНИИ РЕАКЦИЙ ОБРАЗОВАНИЯ ДИТИЗОНА МЕТАЛЛА

- A. создание необходимого значения pH в аликвоте минерализата → прибавление хлороформа → прибавление хлороформного раствора дитизона → встряхивание 5 мин → наблюдают изменение цвета органического слоя
- B. аликвота минерализата → прибавление хлороформного раствора дитизона → прибавление хлороформа → создание необходимого значения pH → встряхивание 5 мин → наблюдают изменение цвета органического слоя
- C. аликвота минерализата → прибавление хлороформного раствора дитизона → прибавление хлороформа → создание необходимого значения pH → встряхивание 5 мин → наблюдают появление окраски органического слоя
- D. создание необходимого значения pH в аликвоте минерализата → прибавление хлороформного раствора дитизона → встряхивание 5 мин → прибавление хлороформа → наблюдают изменение цвета органического слоя

30. ЕНТИОЛЬНАЯ ФОРМА ДИТИЗОНА ВСТУПАЕТ В РЕАКЦИЮ ОБРАЗОВАНИЯ ДИТИЗОНАТА ПРИ УСЛОВИИ
- A. щелочное значение среды
 - B. комплексообразование происходит с двухвалентными металлами
 - C. комплексообразование происходит с одновалентными металлами
 - D. кислое значение среды
31. ТИОНОВАЯ ФОРМА ДИТИЗОНА ВСТУПАЕТ В РЕАКЦИЮ ОБРАЗОВАНИЯ ДИТИЗОНАТА ПРИ УСЛОВИИ
- A. кислое значение среды
 - B. комплексообразование происходит с двухвалентными металлами
 - C. комплексообразование происходит с одновалентными металлами
 - D. щелочное значение среды
32. ДИТИЗОНАТ СВИНЦА ИМЕЕТ ОКРАСКУ
- A. красную
 - B. голубую
 - C. коричневую
 - D. желтую
33. ДИТИЗОНАТ СЕРЕБРА ИМЕЕТ ОКРАСКУ
- A. желтую
 - B. голубую
 - C. коричневую
 - D. красную
34. ДИТИЗОНАТ РТУТИ ИМЕЕТ ОКРАСКУ
- A. желтую
 - B. голубую
 - C. коричневую
 - D. красную
35. ДИТИЗОНАТ ТАЛЛИЯ ИМЕЕТ ОКРАСКУ
- A. красную
 - B. голубую
 - C. коричневую
 - D. желтую
36. ДИТИЗОНАТ ЦИНКА ИМЕЕТ ОКРАСКУ
- A. красную
 - B. голубую
 - C. коричневую
 - D. желтую
37. В КИСЛОЙ СРЕДЕ ($\text{pH}=1-2$) ОБРАЗУЮТСЯ ДИТИЗОНАТЫ
- A. серебра и ртути
 - B. сурьмы и кадмия
 - C. свинца и серебра
 - D. цинка и свинца
38. В СРЕДЕ БЛИЗКОЙ К НЕЙТРАЛЬНОЙ ($\text{pH}=5$) ОБРАЗУЕТСЯ ДИТИЗОНАТ
- A. цинка

- В. кадмия
- С. таллия
- Д. свинца

39. В ЩЕЛОЧНОЙ СРЕДЕ ОБРАЗУЮТСЯ ДИТИЗОНАТЫ

- А. свинца, таллия
- В. ртути, серебра
- С. цинка, кадмия
- Д. сурьмы, таллия

40. РЕАКЦИЯ ОБРАЗОВАНИЯ ДИТИЗОНАТА ПРИМЕНЯЕТСЯ В ХТА

- А. свинца
- В. кадмия
- С. меди
- Д. мышьяка

41. РЕАКЦИЯ ОБРАЗОВАНИЯ ДИТИЗОНАТА ПРИМЕНЯЕТСЯ В ХТА

- А. серебра
- В. марганца
- С. бария
- Д. мышьяка

42. РЕАКЦИЯ ОБРАЗОВАНИЯ ДИТИЗОНАТА ПРИМЕНЯЕТСЯ В ХТА

- А. ртути
- В. сурьмы
- С. висмута
- Д. мышьяка

43. РЕАКЦИЯ ОБРАЗОВАНИЯ ДИТИЗОНАТА ПРИМЕНЯЕТСЯ В ХТА

- А. таллия
- В. сурьмы
- С. висмута
- Д. мышьяка

44. РЕАКЦИЯ ОБРАЗОВАНИЯ ДИТИЗОНАТА ПРИМЕНЯЕТСЯ В ХТА

- А. цинка
- В. кадмия
- С. меди
- Д. хром

45. РЕАКЦИЯ ОБРАЗОВАНИЯ ДИТИЗОНАТА ПРИМЕНЯЕТСЯ В ХТА СВИНЦА КАК

- А. предварительная; для выделения иона из минерализата; фотометрическая
- В. предварительная; фотометрическая
- С. предварительная; для выделения иона из минерализата
- Д. предварительная

46. РЕАКЦИЯ ОБРАЗОВАНИЯ ДИТИЗОНАТА ПРИМЕНЯЕТСЯ В ХТА СЕРЕБРА КАК

- А. предварительная; фотометрическая
- В. предварительная; для выделения иона из минерализата; фотометрическая
- С. предварительная; для выделения иона из минерализата
- Д. предварительная

47. РЕАКЦИЯ ОБРАЗОВАНИЯ ДИТИЗОНАТА ПРИМЕНЯЕТСЯ В ХТА РТУТИ КАК
- A. предварительная; фотометрическая
 - B. предварительная; для выделения иона из минерализата; фотометрическая
 - C. предварительная; для выделения иона из минерализата
 - D. предварительная
48. РЕАКЦИЯ ОБРАЗОВАНИЯ ДИТИЗОНАТА ПРИМЕНЯЕТСЯ В ХТА ЦИНКА КАК
- A. предварительная
 - B. предварительная; фотометрическая
 - C. предварительная; для выделения иона из минерализата; фотометрическая
 - D. предварительная; для выделения иона из минерализата
49. РЕАКЦИЯ ОБРАЗОВАНИЯ ДИТИЗОНАТА ПРИМЕНЯЕТСЯ В ХТА ТАЛЛИЯ КАК
- A. подтверждающая
 - B. подтверждающая; фотометрическая
 - C. предварительная; для выделения иона из минерализата; фотометрическая
 - D. предварительная; для выделения иона из минерализата
50. РЕАКЦИЯ ОБРАЗОВАНИЯ ДИТИЗОНАТА ПРИМЕНЯЕТСЯ В КАЧЕСТВЕ ФОТОМЕТРИЧЕСКОЙ В АНАЛИЗЕ МЕТАЛЛОВ
- A. серебро, ртуть, свинец
 - B. барий, таллий, свинец
 - C. кадмий, цинк, медь
 - D. серебро, ртуть, мышьяк
51. НА КАКОЙ СПОСОБНОСТИ ИОНОВ МАРГАНЦА ОСНОВАНЫ РЕАКЦИИ ЕГО ХТА
- A. окисляться
 - B. восстанавливаться
 - C. образовывать окрашенные комплексные соединения
 - D. образовывать характерные микрокристаллические осадки
52. ВЫБЕРИТЕ ХИМИЧЕСКУЮ РЕАКЦИЮ, ПРИМЕНЯЕМУЮ В ХТА НА ИОНЫ МАРГАНЦА
- A. с перйодатом калия в кислой среде
 - B. комплексообразование с дитизоном в кислой среде
 - C. комплексообразование с тиомочевинной
 - D. образование осадка с сульфидом натрия
53. ВЫБЕРИТЕ ХИМИЧЕСКУЮ РЕАКЦИЮ, ПРИМЕНЯЕМУЮ В ХТА НА ИОНЫ МАРГАНЦА
- A. с персульфатом аммония в кислой среде
 - B. комплексообразование с дитизоном в кислой среде
 - C. комплексообразование с тиомочевинной
 - D. образование осадка с сульфидом натрия
54. ПЕРЕД ПРОВЕДЕНИЕМ РЕАКЦИЙ ИДЕНТИФИКАЦИИ КАТИОНОВ ХРОМА
- A. окисляют Cr (III) до Cr(VI)
 - B. восстанавливают Cr(VI) до Cr(III)
 - C. восстанавливают Cr(III) до Cr(II)
 - D. окисляют Cr(II) до Cr(III)

55. ВЫБЕРИТЕ ПРЕДВАРИТЕЛЬНУЮ РЕАКЦИЮ В ХТА НА ХРОМ
- A. образование комплекса с дифенилкарбазоном
 - B. образование дитизоната
 - C. комплексообразование с тиомочевинной
 - D. перекристаллизация
56. ВЫБЕРИТЕ ПОДТВЕРЖДАЮЩУЮ РЕАКЦИЮ В ХТА НА ХРОМ
- A. образование надхромовых кислот
 - B. образование дитизоната
 - C. комплексообразование с тиомочевинной
 - D. окисление персульфатом аммония
57. КАКИМ РЕАКТИВОМ ПРОВОДЯТ ОКИСЛЕНИЕ ХРОМА (III) ДО ХРОМА (VI) ПЕРЕД ПРОВЕДЕНИЕМ КАЧЕСТВЕННЫХ РЕАКЦИЙ?
- A. персульфат аммония
 - B. перекись водорода
 - C. перманганат калия
 - D. формальдегид
58. КАКОЙ РЕАКТИВ ИСПОЛЬЗУЮТ ДЛЯ ОКИСЛЕНИЯ ХРОМА ПРИ РЕАКЦИИ ОБРАЗОВАНИЯ НАДХРОМОВОЙ КИСЛОТЫ?
- A. пероксид водорода в щелочной среде
 - B. дифенилкарбазид
 - C. перманганат калия
 - D. тиосульфат натрия
59. КАКИЕ ИОНЫ ЯВЛЯЮТСЯ МЕШАЮЩИМИ ПРИ ПРОВЕДЕНИИ РЕАКЦИЙ ДРОБНОГО МЕТОДА НА МАРГАНЕЦ И ХРОМ
- A. Fe^{3+} , Sb(III)
 - B. Fe^{3+} , Ca^{2+}
 - C. Ag^{+}
 - D. Sb(III) , As(V)
60. КАКИМ РЕАКТИВОМ МОЖНО ОТМЫТЬ ОТ ОСАДКА В МИНЕРАЛИЗАТЕ СООСАДИВШИЕСЯ ИОНЫ ХРОМА?
- A. горячий раствор персульфата аммония
 - B. горячая вода
 - C. 1% раствор серной кислоты
 - D. кипящий раствор ацетата аммония
61. ВЫБЕРИТЕ ХИМИЧЕСКУЮ РЕАКЦИЮ, ПРИМЕНЯЕМУЮ В ХТА НА ИОНЫ БАРИЯ
- A. перекристаллизация сульфата бария
 - B. образование сульфида бария
 - C. комплексообразование с тиомочевинной
 - D. окисление перойдатом калия
62. ИОНЫ БАРИЯ ОКРАШИВАЮТ ПЛАМЯ ГОРЕЛКИ В _____ ЦВЕТ
- A. зеленый
 - B. красный
 - C. желтый
 - D. не окрашивают

63. МИКРОКРИСТАЛЛОСКОПИЧЕСКУЮ РЕАКЦИЮ НА ИОНЫ БАРИЯ ПРОВОДЯТ ПОСЛЕ

- A. образования растворимой соли бария в восстановительной части пламени горелки
- B. образования растворимой соли бария при промывании осадка в минерализате горячим раствором ацетата аммония
- C. перекристаллизации в присутствии концентрированной серной кислоты
- D. окисления при кипячении с персульфатом аммония

64. МИКРОКРИСТАЛЛОСКОПИЧЕСКУЮ РЕАКЦИЮ НА ИОНЫ БАРИЯ ПРОВОДЯТ С

- A. йодатом калия в присутствии соляной кислоты
- B. тиомочевинной и пикратом
- C. хлоридами золота и рубидия
- D. пиридин-родановым реактивом

65. ПОДТВЕРЖДАЮЩИЕ РЕАКЦИИ НА СЕРЕБРО ПРОВОДЯТ

- A. с раствором, полученным после растворения в аммиаке осажденного из минерализата хлорида серебра
- B. непосредственно с минерализатом после маскировки мешающих ионов
- C. с резкстрактом после разрушения комплекса с ДДТК
- D. с резкстрактом после разрушения комплекса с дитизоном

66. ПОДТВЕРЖДАЮЩУЮ РЕАКЦИЮ НА ИОНЫ СЕРЕБРА ПРОВОДЯТ С

- A. солями железа (II)
- B. дитизоном
- C. сульфидом натрия
- D. хлоридом натрия

67. РЕАКЦИЯ НА ИОНЫ СЕРЕБРА С СОЛЯМИ ЖЕЛЕЗА (II) ОСНОВАНА НА СПОСОБНОСТИ ИОНОВ СЕРЕБРА

- A. восстанавливаться
- B. окисляться
- C. образовывать двойные соли
- D. образовывать комплексные соединения

68. ПОДТВЕРЖДАЮЩУЮ МИКРОКРИСТАЛЛОСКОПИЧЕСКУЮ РЕАКЦИЮ НА ИОНЫ СЕРЕБРА ПРОВОДЯТ С

- A. тиомочевинной и пикриновой кислотой
- B. кристаллическим йодом
- C. раствором аммиака
- D. солями железа (II)

69. ПОДТВЕРЖДАЮЩУЮ МИКРОКРИСТАЛЛОСКОПИЧЕСКУЮ РЕАКЦИЮ НА ИОНЫ СЕРЕБРА ПРОВОДЯТ С

- A. хлоридами золота и рубидия
- B. кристаллическим йодом
- C. пиридин-родановым реактивом
- D. солями железа (II)

70. ПОДТВЕРЖДАЮЩУЮ РЕАКЦИЮ В ХТА ИОНОВ СЕРЕБРА ПРОВОДЯТ С
- А. йодидом калия
 - В. перманганатом калия
 - С. персульфатом аммония
 - Д. дитизоном
71. ПРИ ПРОВЕДЕНИИ ПОДТВЕРЖДАЮЩИХ РЕАКЦИЙ В ХТА СЕРЕБРА ТРЕБУЕТСЯ УСТРАНЯТЬ ДЕЙСТВИЕ МЕШАЮЩИХ ИОНОВ
- А. нет мешающих ионов
 - В. железа
 - С. меди
 - Д. ртути
72. ПОДТВЕРЖДАЮЩИЕ РЕАКЦИИ В ХТА СВИНЦА ПРОВОДЯТ С
- А. реэкстрактом после разрушения комплекса с дитизоном
 - В. реэкстрактом после разрушения комплекса с ДДТК
 - С. минерализатом
 - Д. раствором, образующимся при промывании осадка в минерализате горячим раствором ацетата аммония
73. ПРИ ПРОВЕДЕНИИ ПОДТВЕРЖДАЮЩИХ РЕАКЦИЙ В ХТА СВИНЦА ТРЕБУЕТСЯ УСТРАНЯТЬ ДЕЙСТВИЕ МЕШАЮЩИХ ИОНОВ
- А. нет мешающих ионов
 - В. железа
 - С. меди
 - Д. ртути
74. ПОДТВЕРЖДАЮЩУЮ МАКРОХИМИЧЕСКУЮ РЕАКЦИЮ В ХТА ИОНОВ СВИНЦА ПРОВОДЯТ С
- А. калия йодидом при нагревании, а затем охлаждении
 - В. персульфатом аммония при кипячении
 - С. сульфидом аммония
 - Д. ацетатом аммония
75. ПОДТВЕРЖДАЮЩУЮ МАКРОХИМИЧЕСКУЮ РЕАКЦИЮ В ХТА ИОНОВ СВИНЦА ПРОВОДЯТ С
- А. дихроматом калия
 - В. персульфатом аммония при кипячении
 - С. йодатом калия
 - Д. перманганатом калия
76. ПОДТВЕРЖДАЮЩУЮ МИКРОКРИСТАЛЛОСКОПИЧЕСКУЮ РЕАКЦИЮ В ХТА СВИНЦА ПРОВОДЯТ С
- А. ацетатом меди в присутствии калия нитрита и уксусной кислоты
 - В. дихроматом калия
 - С. йодидом калия
 - Д. хлоридами рубидия и цезия
77. ПОДТВЕРЖДАЮЩУЮ МИКРОКРИСТАЛЛОСКОПИЧЕСКУЮ РЕАКЦИЮ В ХТА СВИНЦА ПРОВОДЯТ С
- А. кристаллическими калия йодидом и хлоридом цезия в присутствии нитрита натрия и уксусной кислоты

- В. пикратом и тиомочевинной
- С. калия дихроматом
- Д. хлоридами рубидия и цезия

78. ПОДТВЕРЖДАЮЩИЕ РЕАКЦИИ В ХТА РТУТИ ПРОВОДЯТ С

- А. деструктатом
- В. минерализатом
- С. реэкстрактом после разрушения комплекса с ДДТК
- Д. реэкстрактом после разрушения комплекса с дитизоном

79. ПРЕДВАРИТЕЛЬНАЯ РЕАКЦИЯ В ХТА РТУТИ

- А. с дитизоном
- В. со взвесью йодида меди (I)
- С. Зангер-Блека
- Д. с тиомочевинной

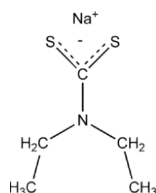
80. ПОДТВЕРЖДАЮЩАЯ РЕАКЦИЯ В ХТА НА ИОНЫ РТУТИ ПРОВОДИТСЯ С

- А. взвесью йодида меди
- В. серебра нитратом
- С. тиомочевинной
- Д. пикратом и тиомочевинной

81. ДИТИЗОНАТЫ РТУТИ И СЕРЕБРА РАЗЛИЧАЮТ ПО

- А. устойчивости к прибавлению хлористоводородной кислоты
- В. цвету
- С. устойчивости в щелочной среде
- Д. цвету осадка, образующегося при прибавлении хлористоводородной кислоты

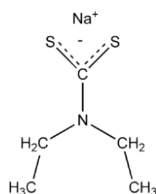
82. НА РИСУНКЕ



ИЗОБРАЖЕНА ФОРМУЛА

- А. соли ДДТК
- В. дитизона
- С. 8-оксихинолина
- Д. малахитового зеленого

83. НА РИСУНКЕ



ИЗОБРАЖЕНА ФОРМУЛА

- А. диэтилдитиокарбамата
- В. дифенилтиокарбазона
- С. дифениламина
- Д. дифенилкарбазона

84. РЕАКЦИЯ ОБРАЗОВАНИЯ КОМПЛЕКСА С СОЛЯМИ ДДТК ПРИМЕНЯЕТСЯ В ХТА
- A. цинка, меди, кадмия, висмута
 - B. свинца, бария, марганца
 - C. цинка, меди, хрома, серебра
 - D. свинца, серебра, ртути, цинка
85. РЕАКЦИЯ ОБРАЗОВАНИЯ КОМПЛЕКСА С ДДТК ПРИМЕНЯЕТСЯ В ХТА
- A. цинка
 - B. марганца
 - C. хрома
 - D. свинца
86. РЕАКЦИЯ ОБРАЗОВАНИЯ КОМПЛЕКСА С ДДТК ПРИМЕНЯЕТСЯ В ХТА
- A. кадмия
 - B. ртути
 - C. серебра
 - D. сурьмы
87. РЕАКЦИЯ ОБРАЗОВАНИЯ КОМПЛЕКСА С ДДТК ПРИМЕНЯЕТСЯ В ХТА
- A. меди
 - B. серебра
 - C. свинца
 - D. ртути
88. РЕАКЦИЯ ОБРАЗОВАНИЯ КОМПЛЕКСА С ДДТК ПРИМЕНЯЕТСЯ В ХТА
- A. висмута
 - B. хрома
 - C. мышьяка
 - D. свинца
89. В ХТА КАДМИЯ ПРИМЕНЯЕТСЯ РЕАГЕНТ-КОМПЛЕКСООБРАЗОВАТЕЛЬ
- A. соль ДДТК
 - B. дитизион
 - C. 8-оксихинолин
 - D. малахитовый зеленый
90. В ХТА КАДМИЯ ПРИМЕНЯЕТСЯ РЕАГЕНТ-КОМПЛЕКСООБРАЗОВАТЕЛЬ
- A. ДДТКNa
 - B. $(\text{ДДТК})_2\text{Pb}$
 - C. $(\text{ДДТК})_2\text{Hg}$
 - D. кислотная форма ДДТК
91. В ХТА ЦИНКА ПРИМЕНЯЕТСЯ РЕАГЕНТ-КОМПЛЕКСООБРАЗОВАТЕЛЬ
- A. соль ДДТК
 - B. дифенилкарбазон
 - C. 8-оксихинолин
 - D. малахитовый зеленый
92. В ХТА ЦИНКА ПРИМЕНЯЕТСЯ РЕАГЕНТ-КОМПЛЕКСООБРАЗОВАТЕЛЬ
- A. ДДТКNa

- В. $(\text{ДДТК})_2\text{Pb}$
- С. $(\text{ДДТК})_2\text{Hg}$
- Д. кислотная форма ДДТК

93. В ХТА МЕДИ ПРИМЕНЯЕТСЯ РЕАГЕНТ-КОМПЛЕСООБРАЗОВАТЕЛЬ

- А. соль ДДТК
- В. дитизион
- С. 8-оксихинолин
- Д. малахитовый зеленый

94. В ХТА МЕДИ ПРИМЕНЯЕТСЯ РЕАГЕНТ-КОМПЛЕСООБРАЗОВАТЕЛЬ

- А. $(\text{ДДТК})_2\text{Pb}$
- В. ДДТКNa
- С. $(\text{ДДТК})_2\text{Hg}$
- Д. кислотная форма ДДТК

95. В ХТА ВИСМУТА ПРИМЕНЯЕТСЯ РЕАГЕНТ-КОМПЛЕСООБРАЗОВАТЕЛЬ

- А. соль ДДТК
- В. дитизон
- С. бриллиантовый зеленый
- Д. малахитовый зеленый

96. В ХТА ВИСМУТА ПРИМЕНЯЕТСЯ РЕАГЕНТ-КОМПЛЕСООБРАЗОВАТЕЛЬ

- А. ДДТКNa
- В. $(\text{ДДТК})_2\text{Pb}$
- С. $(\text{ДДТК})_2\text{Hg}$
- Д. кислотная форма ДДТК

97. В ХТА ВИСМУТА ПРИМЕНЯЮТСЯ РЕАГЕНТЫ-КОМПЛЕСООБРАЗОВАТЕЛИ

- А. соль ДДТК и 8-оксихинолин
- В. соль ДДТК и дитизон
- С. дитизон и 8-оксихинолин
- Д. дитизон и малахитовый зеленый

98. В ХТА ВИСМУТА ПРИМЕНЯЮТСЯ РЕАКЦИИ ОБРАЗОВАНИЯ КОМПЛЕКСА С

- А. солью ДДТК и 8-оксихинолином
- В. солью ДДТК и дитизоном
- С. дитизоном и 8-оксихинолином
- Д. дитизоном и малахитовым зеленым

99. В ХТА МЕДИ ПРИМЕНЯЕТСЯ РЕАКЦИЯ ОБРАЗОВАНИЯ КОМПЛЕКСА С

- А. соль ДДТК
- В. дитизион
- С. 8-оксихинолин
- Д. малахитовый зеленый

100. В ХТА МЕДИ ПРИМЕНЯЕТСЯ РЕАКЦИЯ ОБРАЗОВАНИЯ КОМПЛЕКСА С

- А. $(\text{ДДТК})_2\text{Pb}$
- В. ДДТКNa
- С. $(\text{ДДТК})_2\text{Hg}$
- Д. кислотная форма ДДТК

101. В ХТА КАДМИЯ ПРИМЕНЯЕТСЯ РЕАКЦИЯ ОБРАЗОВАНИЯ КОМПЛЕКСА С
А. соль ДДТК
В. дитизион
С. 8-оксихинолин
D. малахитовый зеленый
102. В ХТА КАДМИЯ ПРИМЕНЯЕТСЯ РЕАКЦИЯ ОБРАЗОВАНИЯ КОМПЛЕКСА С
А. ДДТКNa
В. $(\text{ДДТК})_2\text{Pb}$
С. $(\text{ДДТК})_2\text{Hg}$
D. кислотная форма ДДТК
103. В ХТА ЦИНКА ПРИМЕНЯЕТСЯ РЕАКЦИЯ ОБРАЗОВАНИЯ КОМПЛЕКСА С
А. солью ДДТК
В. дифенилкарбазоном
С. 8-оксихинолином
D. малахитовым зеленым
104. В ХТА ЦИНКА ПРИМЕНЯЕТСЯ РЕАКЦИЯ ОБРАЗОВАНИЯ КОМПЛЕКСА С
А. ДДТКNa
В. $(\text{ДДТК})_2\text{Pb}$
С. $(\text{ДДТК})_2\text{Hg}$
D. кислотная форма ДДТК
105. ХЛОРОФОРМНЫЙ РАСТВОР ДДТКА ИМЕЕТ ОКРАСКУ
А. бесцветен
В. коричневую
С. красную
D. темно-зеленую
106. ХЛОРОФОРМНЫЙ РАСТВОР $(\text{ДДТК})_2\text{Pb}$ ИМЕЕТ ОКРАСКУ
А. бесцветен
В. коричневую
С. красную
D. темно-зеленую
107. $(\text{ДДТК})_2\text{Pb}$ РАСТВОРИМ В
А. воде, этаноле, хлороформе
В. только в воде
С. воде и этаноле
D. хлороформе
108. КАКАЯ СОЛЬ ДДТК ПРИМЕНЯЕТСЯ В ХТА МЕДИ
А. $(\text{ДДТК})_2\text{Pb}$
В. $(\text{ДДТК})_2\text{Hg}$
С. ДДТКNa
D. кислотная форма ДДТК
109. ДДТК
А. с большинством ионов металлов образует бесцветные комплексы
В. со многими ионами металлов образует окрашенные соединения

- C. со многими ионами металлов образует окрашенные осадки
 - D. со многими металлами образует микрокристаллические осадки характерной формы и окраски
110. КОМПЛЕКСЫ МЕТАЛЛОВ С ДДТК РАСТВОРИМЫ В
- A. хлороформе
 - B. подкисленной воде
 - C. водно-спиртовой смеси
 - D. горячей воде
111. В КАЧЕСТВЕ РЕАГЕНТА ДЛЯ РЕАКЦИЙ КОМПЛЕКСООБРАЗОВАНИЯ (ДДТК)₂РВ ПРИМЕНЯЕТСЯ В ВИДЕ
- A. 1% хлороформного раствора
 - B. 0,01% хлороформного раствора
 - C. 0,01% водно-спиртового раствора
 - D. 0,01% раствора в концентрированной серной кислоте
112. КАКОЙ МЕТАЛЛ ОБРАЗУЕТ ОКРАШЕННЫЙ КОМПЛЕКС С ДДТК
- A. медь
 - B. кадмий
 - C. цинк
 - D. висмут
113. КАКОЙ МЕТАЛЛ ОБРАЗУЕТ ОКРАШЕННЫЙ КОМПЛЕКС С ДДТК
- A. медь
 - B. свинец
 - C. серебро
 - D. хром
114. ПРИ ПРОТЕКАНИИ РЕАКЦИИ КОМПЛЕКСООБРАЗОВАНИЯ С ДДТК
- A. ионы металла из водной фазы связываются с ДДТК из органической фазы и переходят в виде комплекса в органическую фазу
 - B. ионы металла из органической фазы связываются с ДДТК из водной фазы и переходят в виде комплекса в водную фазу
 - C. ионы металла из водной фазы связываются с ДДТК в комплекс, извлекая его в водную фазу
 - D. ионы металла из органической фазы связываются с ДДТК в комплекс, извлекая его в органическую фазу
115. ПРИ РАЗРУШЕНИИ КОМПЛЕКСА МЕТАЛЛА С ДДТК
- A. катионы металла переходят в водный слой
 - B. катионы металла переходят в органический слой
 - C. ДДТК переходит в водный слой, ионы металла остаются в органической фазе
 - D. ДДТК переходит в органический слой, ионы металла остаются в водной фазе
116. ПРАВИЛЬНАЯ ПОСЛЕДОВАТЕЛЬНОСТЬ ДЕЙСТВИЙ ПРИ ПРОВЕДЕНИИ РЕАКЦИЙ ОБРАЗОВАНИЯ КОМПЛЕКСА ДДТК С ИОНАМИ МЕТАЛЛОВ
- A. создание необходимого значения рН в аликвоте минерализата → прибавление хлороформа → прибавление раствора соли ДДТК → встряхивание 5 мин
 - B. аликвота минерализата → прибавление раствора соли ДДТК → прибавление хлороформа → создание необходимого значения рН → встряхивание 5 мин

- С. аликвота минерализата → прибавление раствора соли ДДТК → прибавление хлороформа → создание необходимого значения рН → встряхивание 5 мин
- Д. создание необходимого значения рН в аликвоте минерализата → прибавление раствора соли ДДТК → встряхивание 5 мин → прибавление хлороформа

117. ПРАВИЛО Н.А. ТАНАНАЕВА РАСПРЕДЕЛЯЕТ ИОНЫ МЕТАЛЛОВ ПО ПРИЗНАКУ

- А. устойчивость комплекса с ДДТК
- В. устойчивость комплекса с дитизоном
- С. константа растворимости комплекса с ДДТК
- Д. константа растворимости комплекса с дитизоном

118. ПРАВИЛО Н.А. ТАНАНАЕВА РАСПРЕДЕЛЯЕТ ИОНЫ МЕТАЛЛОВ ПО ПРИЗНАКУ ИХ КОМПЛЕКСОВ С ДДТК

- А. устойчивость в присутствии других ионов металлов
- В. устойчивость при прибавлении HCl
- С. устойчивость при нагревании
- Д. устойчивость при прибавлении хлороформа

119. СОГЛАСНО ПРАВИЛУ РЯДОМ Н.А. ТАНАНАЕВА САМЫЙ УСТОЙЧИВЫЙ КОМПЛЕКС С ДДТК ОБРАЗУЕТ МЕТАЛЛ:

- А. ртуть
- В. медь
- С. свинец
- Д. натрий

120. СОГЛАСНО ПРАВИЛУ РЯДОМ Н.А. ТАНАНАЕВА САМЫЙ УСТОЙЧИВЫЙ КОМПЛЕКС С ДДТК ОБРАЗУЕТ МЕТАЛЛ:

- А. ртуть
- В. кадмий
- С. свинец
- Д. натрий

121. СОГЛАСНО ПРАВИЛУ РЯДОМ Н.А. ТАНАНАЕВА САМЫЙ УСТОЙЧИВЫЙ КОМПЛЕКС С ДДТК ОБРАЗУЕТ МЕТАЛЛ:

- А. ртуть
- В. цинк
- С. свинец
- Д. натрий

122. СОГЛАСНО ПРАВИЛУ РЯДОМ Н.А. ТАНАНАЕВА САМЫЙ УСТОЙЧИВЫЙ КОМПЛЕКС С ДДТК ОБРАЗУЕТ МЕТАЛЛ:

- А. ртуть
- В. висмут
- С. свинец
- Д. натрий

123. ПРАВИЛО РЯДОВ Н.А. ТАНАНАЕВА ПРИМЕНЯЕТСЯ В ХТА ДЛЯ

- А. повышения селективности реакций комплексообразования
- В. повышения чувствительности реакций комплексообразования
- С. маскирования мешающих ионов
- Д. количественного расчета при анализе методом ФЭК

124. КОМПЛЕКС МЕДИ С ДДТК ИМЕЕТ ОКРАСКУ
А. коричневую
В. красную
С. голубую
D. бесцветен
125. КОМПЛЕКС КАДМИЯ С ДДТК ИМЕЕТ ОКРАСКУ
А. бесцветен
В. красную
С. голубую
D. коричневую
126. КОМПЛЕКС ЦИНКА С ДДТК ИМЕЕТ ОКРАСКУ
А. бесцветен
В. красную
С. голубую
D. коричневую
127. КОМПЛЕКС ВИСМУТА С ДДТК ИМЕЕТ ОКРАСКУ
А. бесцветен
В. красную
С. голубую
D. коричневую
128. ДЛЯ РЕЭКСТРАКЦИИ ИОНОВ МЕДИ ИЗ КОМПЛЕКСОВ С ДДТК ПРИМЕНЯЮТ РЕАКТИВ
А. HgCl_2
В. $(\text{ДДТК})_2\text{Hg}$
С. $(\text{ДДТК})_2\text{Pb}$
D. HCl
129. ДЛЯ РЕЭКСТРАКЦИИ ИОНОВ МЕДИ ИЗ КОМПЛЕКСОВ С ДДТК ПРИМЕНЯЮТ РЕАКТИВ
А. 1% раствор хлорида ртути (II)
В. 5M HNO_3
С. 2M HCl
D. 10% NaOH
130. РЕАКЦИЯ ОБРАЗОВАНИЯ КОМПЛЕКСА С ДДТК ПРИМЕНЯЕТСЯ В ХТА МЕДИ
А. предварительная; для выделения иона из минерализата; фотометрическая
В. предварительная; фотометрическая
С. предварительная; для выделения иона из минерализата
D. предварительная
131. РЕАКЦИЯ ОБРАЗОВАНИЯ КОМПЛЕКСА С ДДТК ПРИМЕНЯЕТСЯ В ХТА КАДМИЯ
А. для выделения иона из минерализата
В. подтверждающая
С. предварительная; для выделения иона из минерализата
D. предварительная; для выделения иона из минерализата; фотометрическая

132. РЕАКЦИЯ ОБРАЗОВАНИЯ КОМПЛЕКСА С ДДТК ПРИМЕНЯЕТСЯ В ХТА ЦИНКА
- A. для выделения иона из минерализата
 - B. подтверждающая
 - C. предварительная; для выделения иона из минерализата
 - D. предварительная; для выделения иона из минерализата; фотометрическая
133. РЕАКЦИЯ ОБРАЗОВАНИЯ КОМПЛЕКСА С ДДТК ПРИМЕНЯЕТСЯ В ХТА ВИСМУТА
- A. для выделения иона из минерализата
 - B. подтверждающая
 - C. предварительная; для выделения иона из минерализата
 - D. предварительная; для выделения иона из минерализата; фотометрическая
134. РЕАКЦИЯ ОБРАЗОВАНИЯ КОМПЛЕКСА С ДДТК ПРИМЕНЯЕТСЯ В КАЧЕСТВЕ ПРЕДВАРИТЕЛЬНОЙ В ХТА НА
- A. медь
 - B. свинец
 - C. серебро
 - D. марганец
135. РЕАКЦИЯ ОБРАЗОВАНИЯ КОМПЛЕКСА С ДДТК ПРИМЕНЯЕТСЯ В КАЧЕСТВЕ ПРЕДВАРИТЕЛЬНОЙ В ХТА НА
- A. медь
 - B. медь, кадмий
 - C. медь, кадмий, цинк, висмут
 - D. медь, цинк
136. РЕАКЦИЯ ОБРАЗОВАНИЯ КОМПЛЕКСА С ДДТК ПРИМЕНЯЕТСЯ В КАЧЕСТВЕ ФОТОМЕТРИЧЕСКОЙ В АНАЛИЗЕ НА
- A. медь
 - B. свинец
 - C. серебро
 - D. марганец
137. РЕАКЦИЯ ОБРАЗОВАНИЯ КОМПЛЕКСА С ДДТК ПРИМЕНЯЕТСЯ В КАЧЕСТВЕ ФОТОМЕТРИЧЕСКОЙ В АНАЛИЗЕ НА
- A. медь
 - B. медь, кадмий
 - C. медь, кадмий, цинк, висмут
 - D. медь, цинк
138. ПРЕДВАРИТЕЛЬНУЮ РЕАКЦИЮ В ХТА НА ИОНЫ МЕДИ ПРОВОДЯТ С
- A. $(\text{ДДТК})_2\text{Pb}$
 - B. ДДТКNa
 - C. дитизоном
 - D. пиридин-родановым реактивом
139. В ХТА МЕДИ ПОДТВЕРЖДАЮЩИЕ РЕАКЦИИ ПРОВОДЯТ С
- A. резкстрактом после разрушения комплекса с ДДТК
 - B. минерализатом

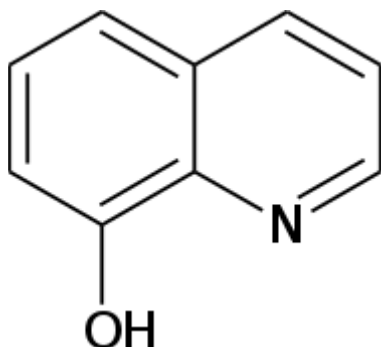
- С. резкстрактом после разрушения комплекса с дитизоном
 - Д. с раствором, полученным после растворения в серной кислоте осажденного из минерализата йодида меди (I)
140. ПОТВЕРЖДАЮЩУЮ РЕАКЦИЮ В ХТА МЕДИ ПРОВОДЯТ С
- А. тетрароданомеркуриатом аммония в присутствии ионов цинка
 - В. ДДТКNa
 - С. дитизоном
 - Д. тиомочевинной и пикриновой кислотой
141. ПОТВЕРЖДАЮЩУЮ РЕАКЦИЮ В ХТА МЕДИ ПРОВОДЯТ С
- А. пиридин-родановым реактивом
 - В. сульфатом железа (II) на фильтровальной бумаге
 - С. сульфидом аммония
 - Д. реактивом Фелинга
142. ПОТВЕРЖДАЮЩУЮ РЕАКЦИЮ В ХТА МЕДИ ПРОВОДЯТ С
- А. гексацианоферратом (IV) калия в присутствии солей кадмия
 - В. кристаллическим дихроматом калия в концентрированной серной кислоте
 - С. дитизоном
 - Д. 8-оксихинолином
143. КОРИЧНЕВУЮ ОКРАСКУ ИМЕЕТ КОМПЛЕКС ДДТК С ИОНОМ МЕТАЛЛА
- А. медью
 - В. ртутью
 - С. свинцом
 - Д. кадмием
144. В ХТА ЦИНКА ПОДТВЕРЖДАЮЩИЕ РЕАКЦИИ ПРОВОДЯТ С
- А. резкстрактом после разрушения комплекса с ДДТК
 - В. минерализатом
 - С. резкстрактом после разрушения комплекса с дитизоном
 - Д. с раствором, полученным после растворения в серной кислоте осажденного из минерализата купрированного цинка
145. ПРЕДВАРИТЕЛЬНУЮ РЕАКЦИЮ В ХТА ЦИНКА ПРОВОДЯТ С
- А. дитизоном
 - В. ДДТКNa
 - С. сульфидом аммония
 - Д. серной кислотой
146. ПОДТВЕРЖДАЮЩУЮ РЕАКЦИЮ В ХТА ЦИНКА ПРОВОДЯТ С
- А. сульфидом аммония
 - В. пиридин-родановым реактивом
 - С. сульфатом железа (II) на фильтровальной бумаге
 - Д. тиомочевинной
147. ПОДТВЕРЖДАЮЩУЮ РЕАКЦИЮ В ХТА ЦИНКА ПРОВОДЯТ С
- А. гексацианоферратом (IV) калия
 - В. соляной кислотой и хлоридом олова
 - С. дитизоном
 - Д. бруцином и бромидом калия

148. ПОДТВЕРЖДАЮЩУЮ РЕАКЦИЮ В ХТА ЦИНКА ПРОВОДЯТ С
- A. тетрароданомеркуриатом аммония
 - B. пиридин-родановым реактивом
 - C. сульфатом железа (II) на фильтровальной бумаге
 - D. тиомочевинной
149. ИССЛЕДОВАНИЕ НА КАДМИЙ ДРОБНЫМ МЕТОДОМ АНАЛИЗА НАЧИНАЮТ С РЕАКЦИИ
- A. образования комплекса с ДДТК
 - B. образование дитизоната кадмия
 - C. образование сульфида кадмия
 - D. с бруцином и калия бромидом
150. ПРЕДВАРИТЕЛЬНУЮ РЕАКЦИЮ В ХТА КАДМИЯ ПРОВОДЯТ С
- A. сульфидом аммония
 - B. персульфатом аммония
 - C. ДДТКNa
 - D. дифенилкарбазидом
151. В ХТА КАДМИЯ ПОДТВЕРЖДАЮЩИЕ РЕАКЦИИ ПРОВОДЯТ С
- A. резекстрактом после разрушения комплекса с ДДТК
 - B. минерализатом
 - C. резекстрактом после разрушения комплекса с дитизоном
 - D. с раствором, полученным после растворения в серной кислоте осажденного из минерализата сульфида кадмия
152. ПОДТВЕРЖДАЮЩУЮ МИКРОКРИСТАЛЛОСКОПИЧЕСКУЮ РЕАКЦИЮ В ХТА КАДМИЯ ПРОВОДЯТ С
- A. пиридином и бромидом калия
 - B. ДДТКNa
 - C. хлоридами золота и цезия
 - D. реактивом Марки
153. ПОДТВЕРЖДАЮЩУЮ МИКРОКРИСТАЛЛОСКОПИЧЕСКУЮ РЕАКЦИЮ В ХТА КАДМИЯ ПРОВОДЯТ С
- A. бруцином и бромидом калия
 - B. ДДТКNa
 - C. хлоридами золота и цезия
 - D. реактивом Марки
154. ПОДТВЕРЖДАЮЩУЮ РЕАКЦИЮ В ХТА КАДМИЯ ПРОВОДЯТ С
- A. гексацианоферратом (IV) калия
 - B. дихроматом калия
 - C. тиомочевинной
 - D. глицерином
155. ДЛЯ ПОВЫШЕНИЯ УСТОЙЧИВОСТИ КОМПЛЕКСА ИОНОВ КАДМИЯ С ДДТК В РЕАКЦИОННУЮ СМЕСЬ ПРИБАВЛЯЮТ
- A. глицерин
 - B. хлороформ
 - C. концентрированную серную кислоту

- D. пероксид водорода
156. В ХТА ВИСМУТА ПОДТВЕРЖДАЮЩИЕ РЕАКЦИИ ПРОВОДЯТ С
- A. реэкстрактом после разрушения комплекса с ДДТК
 - B. минерализатом
 - C. реэкстрактом после разрушения комплекса с дитизоном
 - D. реэкстрактом после разрушения комплекса с 8-оксихинолином
157. В ХТА ВИСМУТА ПОДТВЕРЖДАЮЩИЕ РЕАКЦИИ ПРОВОДЯТ С
- A. раствором, полученным после растворения в азотной кислоте металлического висмута, осажденного из раствора
 - B. минерализатом
 - C. реэкстрактом после разрушения комплекса с дитизоном
 - D. реэкстрактом после разрушения комплекса с 8-оксихинолином
158. ПРЕДВАРИТЕЛЬНУЮ РЕАКЦИЮ В ХТА ВИСМУТА ПРОВОДЯТ С
- A. 8-оксихинолином
 - B. дитизоном
 - C. ДДТКNa
 - D. калия йодидом в кислой среде
159. ПРЕДВАРИТЕЛЬНУЮ РЕАКЦИЮ В ХТА ВИСМУТА ПРОВОДЯТ С
- A. тиомочевинной
 - B. дитизоном
 - C. сульфидом аммония
 - D. азотной кислотой
160. ПОДТВЕРЖДАЮЩУЮ МИКРОКРИСТАЛЛОСКОПИЧЕСКУЮ РЕАКЦИЮ В ХТА ВИСМУТА ПРОВОДЯТ С
- A. бруцином и бромидом калия
 - B. пиридин-родановым реактивом
 - C. взвесью йодида меди
 - D. тиомочевинной и пикратом калия
161. ПОДТВЕРЖДАЮЩУЮ МИКРОКРИСТАЛЛОСКОПИЧЕСКУЮ РЕАКЦИЮ В ХТА ВИСМУТА ПРОВОДЯТ С
- A. хлоридом цезия, калия йодидом в присутствии хлорид-ионов
 - B. соляной кислотой и хлоридом олова
 - C. гексацианоферратом (IV) калия
 - D. подкисленным йодплатинатом
162. ДЛЯ ВЫДЕЛЕНИЯ ИОНОВ ВИСМУТА В ВИДЕ МЕТАЛЛИЧЕСКОГО ВИСМУТА К МИНЕРАЛИЗАТУ ПРИБАВЛЯЮТ
- A. цинковую пыль и серную кислоту
 - B. соли ДДТК и хлороформ
 - C. концентрированную азотную кислоту
 - D. аскорбиновую кислоту
163. ПОСЛЕ ОСАЖДЕНИЯ ИЗ МИНЕРАЛИЗАТА МЕТАЛЛИЧЕСКОГО ВИСМУТА ДЛЯ ПРОВЕДЕНИЯ ПОДТВЕРЖДАЮЩИХ РЕАКЦИЙ ЕГО РАСТВОРЯЮТ В
- A. азотной кислоте
 - B. глицерине

- C. хлороформе
- D. серной кислоте

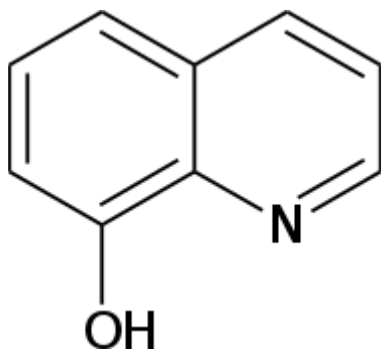
164. НА РИСУНКЕ



ИЗОБРАЖЕНА ФОРМУЛА

- A. 8-оксихинолина
- B. малахитового зеленого
- C. дитизона
- D. диэтилдитиокарбаминовой кислоты

165. НА РИСУНКЕ



ИЗОБРАЖЕНА ФОРМУЛА

- A. оксина
- B. нафталина
- C. фенола
- D. дитизона

166. ПРЕДВАРИТЕЛЬНАЯ РЕАКЦИЯ – ОБРАЗОВАНИЕ КОМПЛЕКСА С 8-ОКСИХИНОЛИНОМ ПРИМЕНЯЕТСЯ В ХТА

- A. висмута
- B. таллия
- C. сурьмы
- D. мышьяка

167. ПРЕДВАРИТЕЛЬНАЯ РЕАКЦИЯ – ОБРАЗОВАНИЕ КОМПЛЕКСА С 8-ОКСИХИНОЛИНОМ ПРИМЕНЯЕТСЯ В ХТА

- A. висмута
- B. свинца
- C. марганца

D. ртути

168. В ХТА ВИСМУТА ПРИМЕНЯЕТСЯ ОРГАНИЧЕСКИЙ КОМПЛЕКСООБРАЗОВАТЕЛЬ

- A. 8-оксихинолин
- B. дитизон
- C. малахитовый зеленый
- D. дифенилкарбазид

169. В ХТА ВИСМУТА ПРИМЕНЯЮТСЯ РЕАКЦИИ ОБРАЗОВАНИЯ КОМПЛЕКСА
C

- A. 8-оксихинолином
- B. дитизоном
- C. дитизоном и солями ДДТК
- D. реакции комплексообразования не применяются

170. В ХТА ВИСМУТА ПРИМЕНЯЮТСЯ РЕАКЦИИ ОБРАЗОВАНИЯ КОМПЛЕКСА
C

- A. 8-оксихинолином и солями ДДТК
- B. дитизоном и 8-оксихинолином
- C. дитизоном и солями ДДТК
- D. малахитовым зеленым и солями ДДТК

171. 8-ОКСИХИНОЛИН РАСТВОРИМ В

- A. органических растворителях
- B. подкисленной воде
- C. подщелоченной воде
- D. горячей воде

172. 8-ОКСИХИНОЛИН МАЛО РАСТВОРИМ В

- A. водных растворах
- B. хлороформе
- C. амилацетате
- D. четыреххлористом углероде

173. В КАЧЕСТВЕ РЕАГЕНТА ДЛЯ РЕАКЦИЙ КОМПЛЕКСООБРАЗОВАНИЯ 8-ОКСИХИНОЛИН ПРИМЕНЯЕТСЯ В ВИДЕ

- A. 2% раствор в 2М HCl
- B. 0,01% раствор в хлороформе
- C. 1% раствор в хлороформе
- D. 2% раствор в 6М HNO₃

174. В РЕАКЦИЮ ОБРАЗОВАНИЯ КОМПЛЕКСА С 8-ОКСИХИНОЛИНОМ ВСТУПАЕТ

- A. тетрагид висмутат
- B. металлический висмут
- C. висмута субнитрат основной
- D. ионы Bi³⁺

175. В ВОДНЫХ РАСТВОРАХ КОМПЛЕКС ТЕТРАГИДВИСМУТАТА С 8-ОКСИХИНОЛИНОМ ПРЕДСТАВЛЯЕТ СОБОЙ

- A. оранжево-красный осадок

- В. раствор розовой окраски
- С. черный осадок
- Д. белый осадок

176. ПРИ ПРОВЕДЕНИИ РЕАКЦИИ В ХТА ВИСМУТА С 8-ОКСИХИНОЛИНОМ ОБРАЗУЮЩИЙСЯ КОМПЛЕКС ЭКСТРАГИРУЮТ В

- А. смесь ацетона и амилацетата
- В. бензол
- С. хлороформ
- Д. смесь этанола и воды

177. КОМПЛЕКСНОЕ СОЕДИНЕНИЕ ВИСМУТА С 8-ОКСИХИНОЛИНОМ В ОРГАНИЧЕСКИХ РАСТВОРИТЕЛЯХ ПРЕДСТАВЛЯЕТ СОБОЙ

- А. оранжево-розовый раствор
- В. красно-оранжевый осадок
- С. фиолетовый осадок
- Д. желтый раствор

178. РЕАКТИВ – 2% РАСТВОР 8-ОКСИХИНОЛИНА В 2М НСL ИМЕЕТ ОКРАСКУ

- А. бесцветен
- В. темно-зеленую
- С. коричневую
- Д. фиолетовую

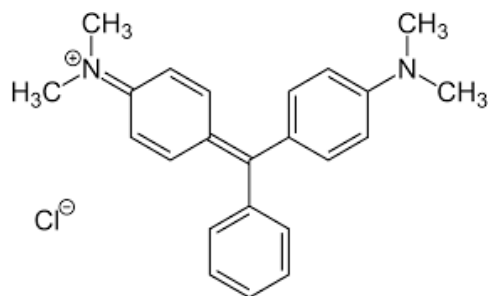
179. КОМПЛЕКС ТЕТРАЙОДВИСМУТАТА С 8-ОКСИХИНОЛИНОВ В ОРГАНИЧЕСКИХ РАСТВОРИТЕЛЯХ ИМЕЕТ ОКРАСКУ

- А. оранжево-розовую
- В. зеленую
- С. голубую
- Д. фиолетовую

180. РЕАКЦИЯ ОБРАЗОВАНИЯ КОМПЛЕКСА С 8-ОКСИХИНОЛИНОМ ПРИМЕНЯЕТСЯ В ХТА ВИСМУТА КАК

- А. предварительная
- В. предварительная; фотометрическая
- С. предварительная; для выделения иона из минерализата; фотометрическая
- Д. предварительная; для выделения иона из минерализата

181. НА РИСУНКЕ

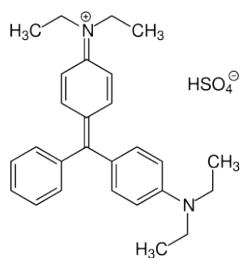


ИЗОБРАЖЕНА ФОРМУЛА

- А. малахитового зеленого
- В. тиомочевины
- С. дитизона

D. 8-оксихинолина

182. НА РИСУНКЕ



ИЗОБРАЖЕНА ФОРМУЛА

- A. бриллиантового зеленого
 - B. тиомочевины
 - C. дитизона
 - D. 8-оксихинолина
183. К ГРУППЕ ТРИФЕНИЛМЕТАНОВЫХ КРАСИТЕЛЕЙ ОТНОСИТСЯ
- A. малахитовый зеленый
 - B. дитизон
 - C. ДДТК
 - D. 8-оксихинолин
184. К ГРУППЕ ТРИФЕНИЛМЕТАНОВЫХ КРАСИТЕЛЕЙ ОТНОСИТСЯ
- A. бриллиантовый зеленый
 - B. дитизон
 - C. ДДТК
 - D. 8-оксихинолин
185. РЕАКЦИЯ ОБРАЗОВАНИЯ КОМПЛЕКСА С ТРИФЕНИЛМЕТАНОВЫМ КРАСИТЕЛЕМ ПРИМЕНЯЕТСЯ В ХТА
- A. сурьмы
 - B. мышьяка
 - C. висмута
 - D. свинца
186. РЕАКЦИЯ ОБРАЗОВАНИЯ КОМПЛЕКСА С ТРИФЕНИЛМЕТАНОВЫМ КРАСИТЕЛЕМ ПРИМЕНЯЕТСЯ В ХТА
- A. таллия
 - B. бария
 - C. висмута
 - D. ртути
187. РЕАКЦИЯ ОБРАЗОВАНИЯ КОМПЛЕКСА С ТРИФЕНИЛМЕТАНОВЫМ КРАСИТЕЛЕМ ПРИМЕНЯЕТСЯ В ХТА
- A. сурьмы, таллия
 - B. висмута, таллия
 - C. сурьмы, мышьяка
 - D. ртути, мышьяка
188. РЕАКЦИЯ ОБРАЗОВАНИЯ КОМПЛЕКСА С МАЛАХИТОВЫМ ЗЕЛЕНЫМ ПРИМЕНЯЕТСЯ В ХТА

- A. сурьмы
- B. мышьяка
- C. висмута
- D. свинца

189. РЕКАЦИЯ ОБРАЗОВАНИЯ КОМПЛЕКСА С МАЛАХИТОВЫМ ЗЕЛЕНЫМ ПРИМЕНЯЕТСЯ В ХТА

- A. таллия
- B. бария
- C. висмута
- D. ртути

190. РЕКАЦИЯ ОБРАЗОВАНИЯ КОМПЛЕКСА С МАЛАХИТОВЫМ ЗЕЛЕНЫМ ПРИМЕНЯЕТСЯ В ХТА

- A. сурьмы, таллия
- B. висмута, таллия
- C. сурьмы, мышьяка
- D. ртути, мышьяка

191. РЕКАЦИЯ ОБРАЗОВАНИЯ КОМПЛЕКСА С БРИЛЛИАНТОВЫМ ЗЕЛЕНЫМ ПРИМЕНЯЕТСЯ В ХТА

- A. сурьмы
- B. мышьяка
- C. висмута
- D. свинца

192. РЕКАЦИЯ ОБРАЗОВАНИЯ КОМПЛЕКСА С БРИЛЛИАНТОВЫМ ЗЕЛЕНЫМ ПРИМЕНЯЕТСЯ В ХТА

- A. таллия
- B. бария
- C. висмута
- D. ртути

193. РЕКАЦИЯ ОБРАЗОВАНИЯ КОМПЛЕКСА С БРИЛЛИАНТОВЫМ ЗЕЛЕНЫМ ПРИМЕНЯЕТСЯ В ХТА

- A. сурьмы, таллия
- B. висмута, таллия
- C. сурьмы, мышьяка
- D. ртути, мышьяка

194. В ХТА СУРЬМЫ ПРИМЕНЯЕТСЯ РЕАГЕНТ-КОМПЛЕСООБРАЗОВАТЕЛЬ

- A. малахитовый зеленый
- B. дитизон
- C. соль ДДТК
- D. 8-оксихинолин

195. В ХТА СУРЬМЫ ПРИМЕНЯЕТСЯ РЕАГЕНТ-КОМПЛЕСООБРАЗОВАТЕЛЬ

- A. бриллиантовый зеленый
- B. дитизон
- C. соль ДДТК
- D. 8-оксихинолин

196. В ХТА ТАЛЛИЯ ПРИМЕНЯЕТСЯ РЕАГЕНТ-КОМПЛЕСООБРАЗОВАТЕЛЬ
А. бриллиантовый зеленый
В. соль ЭДТА
С. соль ДДТК
D. 8-оксихинолин
197. В ХТА ТАЛЛИЯ ПРИМЕНЯЕТСЯ РЕАГЕНТ-КОМПЛЕСООБРАЗОВАТЕЛЬ
А. малахитовый зеленый
В. соль ЭДТА
С. соль ДДТК
D. 8-оксихинолин
198. В ХТА СУРЬМЫ ПРИМЕНЯЕТСЯ РЕАКЦИЯ ОБРАЗОВАНИЯ КОМПЛЕКСА С
А. малахитовым зеленым
В. дитизоном
С. солями ДДТК
D. 8-оксихинолином
199. В ХТА СУРЬМЫ ПРИМЕНЯЕТСЯ РЕАКЦИЯ ОБРАЗОВАНИЯ КОМПЛЕКСА С
А. бриллиантовым зеленым
В. дитизоном
С. солями ДДТК
D. 8-оксихинолином
200. В ХТА ТАЛЛИЯ ПРИМЕНЯЮТСЯ РЕАКЦИИ ОБРАЗОВАНИЯ КОМПЛЕКСА С
А. бриллиантовым зеленым, дитизоном
В. бриллиантовым зеленым, 8-оксихинолином
С. дитизоном, 8-оксихинолином
D. дитизоном, солями ДДТК
201. В ХТА ТАЛЛИЯ ПРИМЕНЯЮТСЯ РЕАКЦИИ ОБРАЗОВАНИЯ КОМПЛЕКСА С
А. малахитовым зеленым, дитизоном
В. малахитовым зеленым, 8-оксихинолином
С. дитизоном, 8-оксихинолином
D. дитизоном, солями ДДТК
202. В ХТА ТАЛЛИЯ ПРИМЕНЯЕТСЯ РЕАКЦИЯ ОБРАЗОВАНИЯ КОМПЛЕКСА С
А. бриллиантовым зеленым
В. солью ДДТК
С. трилоном Б
D. 8-оксихинолином
203. В ХТА ТАЛЛИЯ ПРИМЕНЯЕТСЯ РЕАКЦИЯ ОБРАЗОВАНИЯ КОМПЛЕКСА С
А. малахитовым зеленым
В. солью ДДТК
С. трилоном Б
D. 8-оксихинолином
204. В КАЧЕСТВЕ РЕАГЕНТА ДЛЯ РЕАКЦИЙ КОМПЛЕКСООБРАЗОВАНИЯ
МАЛАХИТОВЫЙ ЗЕЛЕНЫЙ ПРИМЕНЯЕТСЯ В ВИДЕ
А. 0,5% водно-спиртового раствора

- В. 0,5% хлороформного раствора
 - С. 0,01% водно-спиртового раствора
 - Д. 0,01% раствора в концентрированной серной кислоте
205. В КАЧЕСТВЕ РЕАГЕНТА ДЛЯ РЕАКЦИЙ КОМПЛЕКСООБРАЗОВАНИЯ БРИЛЛИАНТОВЫЙ ЗЕЛЕНый ПРИМЕНЯЕТСЯ В ВИДЕ
- А. 0,5% водно-спиртового раствора
 - В. 0,5% хлороформного раствора
 - С. 0,01% водно-спиртового раствора
 - Д. 0,01% раствора в концентрированной серной кислоте
206. РЕАКТИВ 0,5% ВОДНО-СПИРТОВОЙ РАСТВОР МАЛАХИТОВОГО ЗЕЛЕНОГО ИМЕЕТ ОКРАСКУ
- А. светло-зеленую
 - В. коричневую
 - С. голубую
 - Д. бесцветен
207. РЕАКТИВ 0,5% ВОДНО-СПИРТОВОЙ РАСТВОР БРИЛЛИАНТОВОГО ЗЕЛЕНОГО ИМЕЕТ ОКРАСКУ
- А. светло-зеленую
 - В. коричневую
 - С. голубую
 - Д. бесцветен
208. КОМПЛЕКСЫ ИОНОВ МЕТАЛЛОВ С ТРИФЕНИЛМЕТАНОВЫМИ КРАСИТЕЛЯМИ ХОРОШО РАСТВОРИМЫ В
- А. толуоле
 - В. подкисленной воде
 - С. подщелоченной воде
 - Д. ацетоне
209. КОМПЛЕКС ГОЛУБОГО ЦВЕТА ОБРАЗУЕТ С ТРИФЕНИЛМЕТАНОВЫМИ КРАСИТЕЛЯМИ
- А. сурьма, таллий, железо
 - В. только сурьма
 - С. сурьма, железо
 - Д. сурьма, таллий
210. КОМПЛЕКС ГОЛУБОГО ЦВЕТА С БРИЛЛИАНТОВЫМ ЗЕЛЕНЫМ ОБРАЗУЕТ
- А. сурьма, таллий, железо
 - В. только сурьма
 - С. сурьма, железо
 - Д. сурьма, таллий
211. КОМПЛЕКС ГОЛУБОГО ЦВЕТА С МАЛАХИТОВЫМ ЗЕЛЕНЫМ ОБРАЗУЕТ
- А. сурьма, таллий, железо
 - В. только сурьма
 - С. сурьма, железо
 - Д. сурьма, таллий

212. КОМПЛЕКС СУРЬМЫ С ТРИФЕНИЛМЕТАНОВЫМ КРАСИТЕЛЕМ ИМЕЕТ ОКРАСКУ
- A. голубую
 - B. темно-зеленую
 - C. красную
 - D. бесцветен
213. КОМПЛЕКС СУРЬМЫ С МАЛАХИТОВЫМ ЗЕЛЕНЫМ ИМЕЕТ ОКРАСКУ
- A. голубую
 - B. темно-зеленую
 - C. красную
 - D. бесцветен
214. КОМПЛЕКС СУРЬМЫ С БРИЛЛИАНТОВЫМ ЗЕЛЕНЫМ ИМЕЕТ ОКРАСКУ
- A. голубую
 - B. темно-зеленую
 - C. красную
 - D. бесцветен
215. КОМПЛЕКС ТАЛЛИЯ С ТРИФЕНИЛМЕТАНОВЫМ КРАСИТЕЛЕМ ИМЕЕТ ОКРАСКУ
- A. голубую
 - B. темно-зеленую
 - C. красную
 - D. бесцветен
216. КОМПЛЕКС ТАЛЛИЯ С МАЛАХИТОВЫМ ЗЕЛЕНЫМ ИМЕЕТ ОКРАСКУ
- A. голубую
 - B. темно-зеленую
 - C. красную
 - D. бесцветен
217. КОМПЛЕКС ТАЛЛИЯ С БРИЛЛИАНТОВЫМ ЗЕЛЕНЫМ ИМЕЕТ ОКРАСКУ
- A. голубую
 - B. темно-зеленую
 - C. красную
 - D. бесцветен
218. МЕШАЮЩЕЕ ДЕЙСТВИЕ ИОНОВ ЖЕЛЕЗА ПРИ ПРОВЕДЕНИИ РЕАКЦИИ КОМПЛЕКСООБРАЗОВАНИЯ С ТРИФЕНИЛМЕТАНОВЫМИ КРАСИТЕЛЯМИ ЗАКЛЮЧАЕТСЯ В ТОМ, ЧТО
- A. железо образует с трифенилметановыми красителями комплексы голубого цвета
 - B. железо окисляет ионы сурьмы до $Sb(V)$, которые не способны вступать в реакцию с трифенилметановыми красителями
 - C. железо окисляет ионы таллия до $Pb(IV)$, которые не способны вступать в реакцию с трифенилметановыми красителями
 - D. железо осаждает трифенилметановые красители из раствора
219. МЕШАЮЩЕЕ ДЕЙСТВИЕ ИОНОВ ЖЕЛЕЗА ПРИ ПРОВЕДЕНИИ РЕАКЦИИ КОМПЛЕКСООБРАЗОВАНИЯ С БРИЛЛИАНТОВЫМ ЗЕЛЕНЫМ ЗАКЛЮЧАЕТСЯ В ТОМ, ЧТО

- A. железо образует с бриллиантовым зеленым комплексы голубого цвета
 - B. железо окисляет ионы сурьмы до $Sb(V)$, которые не способны вступать в реакцию с бриллиантовым зеленым
 - C. железо окисляет ионы таллия до $Tl(IV)$, которые не способны вступать в реакцию с бриллиантовым зеленым
 - D. железо осаждает бриллиантовый зеленый из раствора
220. МЕШАЮЩЕЕ ДЕЙСТВИЕ ИОНОВ ЖЕЛЕЗА ПРИ ПРОВЕДЕНИИ РЕАКЦИИ КОМПЛЕКСООБРАЗОВАНИЯ С МАЛАХИТОВЫМ ЗЕЛЕНЫМ ЗАКЛЮЧАЕТСЯ В ТОМ, ЧТО
- A. железо образует с малахитовым зеленым комплексы голубого цвета
 - B. железо окисляет ионы сурьмы до $Sb(V)$, которые не способны вступать в реакцию с малахитовым зеленым
 - C. железо окисляет ионы таллия до $Tl(IV)$, которые не способны вступать в реакцию с малахитовым зеленым
 - D. железо осаждает малахитовый зеленый из раствора
221. СУРЬМА СПОСОБНА ВСТУПАТЬ В РЕАКЦИЮ ОБРАЗОВАНИЯ КОМПЛЕКСА С ТРИФЕНИЛМЕТАНОВЫМ КРАСИТЕЛЕМ В ФОРМЕ
- A. $[SbCl_6]^-$
 - B. $[SbCl_4]^-$
 - C. Sb_2O_3
 - D. Sb^{3+}
222. СУРЬМА СПОСОБНА ВСТУПАТЬ В РЕАКЦИЮ ОБРАЗОВАНИЯ КОМПЛЕКСА С БРИЛЛИАНТОВЫМ ЗЕЛЕНЫМ В ФОРМЕ
- A. $[SbCl_6]^-$
 - B. $[SbCl_4]^-$
 - C. Sb_2O_3
 - D. Sb^{3+}
223. СУРЬМА СПОСОБНА ВСТУПАТЬ В РЕАКЦИЮ ОБРАЗОВАНИЯ КОМПЛЕКСА С МАЛАХИТОВЫМ ЗЕЛЕНЫМ В ФОРМЕ
- A. $[SbCl_6]^-$
 - B. $[SbCl_4]^-$
 - C. Sb_2O_3
 - D. Sb^{3+}
224. ТАЛЛИЙ СПОСОБЕН ВСТУПАТЬ В РЕАКЦИЮ ОБРАЗОВАНИЯ КОМПЛЕКСА С ТРИФЕНИЛМЕТАНОВЫМ КРАСИТЕЛЕМ В ФОРМЕ
- A. $[TlCl_4]^-$
 - B. $[TlCl_6]^-$
 - C. Tl^+
 - D. Tl^{3+}
225. ТАЛЛИЙ СПОСОБЕН ВСТУПАТЬ В РЕАКЦИЮ ОБРАЗОВАНИЯ КОМПЛЕКСА С БРИЛЛИАНТОВЫМ ЗЕЛЕНЫМ В ФОРМЕ
- A. $[TlCl_4]^-$
 - B. $[TlCl_6]^-$
 - C. Tl^+
 - D. Tl^{3+}

226. ТАЛЛИЙ СПОСОБЕН ВСТУПАТЬ В РЕАКЦИЮ ОБРАЗОВАНИЯ КОМПЛЕКСА С МАЛАХИТОВЫМ ЗЕЛЕНЫМ В ФОРМЕ
- A. $[TlCl_4]$ -
 - B. $[TlCl_6]$ -
 - C. Tl^+
 - D. Tl^{3+}
227. В МИНЕРАЛИЗАТЕ СУРЬМА ПРИСУТСТВУЕТ В ФОРМЕ
- A. Sb^{3+}
 - B. Sb_2O_3
 - C. Sb^{5+}
 - D. Sb^+
228. В МИНЕРАЛИЗАТЕ ТАЛЛИЙ ПРИСУТСТВУЕТ В ФОРМЕ
- A. Tl^+ , Tl^{3+}
 - B. Tl^{4+}
 - C. Tl^+
 - D. Tl^{3+}
229. ПЕРЕД ПРОВЕДЕНИЕМ РЕАКЦИИ КОМПЛЕКСООБРАЗОВАНИЯ С ТРИФЕНИЛМЕТАНОВЫМ КРАСИТЕЛЕМ ОБРАЗОВАНИЕ АЦИДОКОМПЛЕКСА $[TlCl_4]$ - ПРОИСХОДИТ ПОД ДЕЙСТВИЕМ
- A. нитрита натрия в присутствии хлористоводородной кислоты
 - B. раствора йода в калия йодиде
 - C. аскорбиновой кислоты в присутствии хлористоводородной кислоты
 - D. кипячения с хлористоводородной кислотой
230. ПЕРЕД ПРОВЕДЕНИЕМ РЕАКЦИИ КОМПЛЕКСООБРАЗОВАНИЯ С МАЛАХИТОВЫМ ЗЕЛЕНЫМ ОБРАЗОВАНИЕ АЦИДОКОМПЛЕКСА $[TlCl_4]$ - ПРОИСХОДИТ ПОД ДЕЙСТВИЕМ
- A. нитрита натрия в присутствии хлористоводородной кислоты
 - B. раствора йода в калия йодиде
 - C. аскорбиновой кислоты в присутствии хлористоводородной кислоты
 - D. кипячения с хлористоводородной кислотой
231. ПЕРЕД ПРОВЕДЕНИЕМ РЕАКЦИИ КОМПЛЕКСООБРАЗОВАНИЯ С БРИЛЛИАНТОВЫМ ЗЕЛЕНЫМ ОБРАЗОВАНИЕ АЦИДОКОМПЛЕКСА $[TlCl_4]$ - ПРОИСХОДИТ ПОД ДЕЙСТВИЕМ
- A. нитрита натрия в присутствии хлористоводородной кислоты
 - B. раствора йода в калия йодиде
 - C. аскорбиновой кислоты в присутствии хлористоводородной кислоты
 - D. кипячения с хлористоводородной кислотой
232. ПЕРЕД ПРОВЕДЕНИЕМ РЕАКЦИИ КОМПЛЕКСООБРАЗОВАНИЯ С ТРИФЕНИЛМЕТАНОВЫМ КРАСИТЕЛЕМ ОБРАЗОВАНИЕ АЦИДОКОМПЛЕКСА $[SbCl_6]$ - ПРОИСХОДИТ ПОД ДЕЙСТВИЕМ
- A. нитрита натрия в присутствии хлористоводородной кислоты
 - B. раствора йода в калия йодиде
 - C. аскорбиновой кислоты в присутствии хлористоводородной кислоты
 - D. кипячения с хлористоводородной кислотой

233. ПЕРЕД ПРОВЕДЕНИЕМ РЕАКЦИИ КОМПЛЕКСООБРАЗОВАНИЯ С МАЛАХИТОВЫМ ЗЕЛЕНЫМ ОБРАЗОВАНИЕ АЦИДОКОМПЛЕКСА $[SbCl_6]^-$ ПРОИСХОДИТ ПОД ДЕЙСТВИЕМ
- A. нитрита натрия в присутствии хлористоводородной кислоты
 - B. раствора йода в калия йодиде
 - C. аскорбиновой кислоты в присутствии хлористоводородной кислоты
 - D. кипячения с хлористоводородной кислотой
234. ПЕРЕД ПРОВЕДЕНИЕМ РЕАКЦИИ КОМПЛЕКСООБРАЗОВАНИЯ С БРИЛЛИАНТОВЫМ ЗЕЛЕНЫМ ОБРАЗОВАНИЕ АЦИДОКОМПЛЕКСА $[SbCl_6]^-$ ПРОИСХОДИТ ПОД ДЕЙСТВИЕМ
- A. нитрита натрия в присутствии хлористоводородной кислоты
 - B. раствора йода в калия йодиде
 - C. аскорбиновой кислоты в присутствии хлористоводородной кислоты
 - D. кипячения с хлористоводородной кислотой
235. ПРИ ПРОВЕДЕНИИ РЕАКЦИИ КОМПЛЕКСООБРАЗОВАНИЯ СУРЬМЫ С ТРИФЕНИЛМЕТАНОВЫМ КРАСИТЕЛЕМ ПОЛУЧЕННЫЙ КОМПЛЕКС ИЗВЛЕКАЮТ В
- A. толуол
 - B. этанол
 - C. диэтиловый эфир
 - D. ацетон
236. ПРИ ПРОВЕДЕНИИ РЕАКЦИИ КОМПЛЕКСООБРАЗОВАНИЯ СУРЬМЫ С БРИЛЛИАНТОВЫМ ЗЕЛЕНЫМ ПОЛУЧЕННЫЙ КОМПЛЕКС ИЗВЛЕКАЮТ В
- A. толуол
 - B. этанол
 - C. диэтиловый эфир
 - D. ацетон
237. ПРИ ПРОВЕДЕНИИ РЕАКЦИИ КОМПЛЕКСООБРАЗОВАНИЯ СУРЬМЫ С МАЛАХИТОВЫМ ЗЕЛЕНЫМ ПОЛУЧЕННЫЙ КОМПЛЕКС ИЗВЛЕКАЮТ В
- A. толуол
 - B. этанол
 - C. диэтиловый эфир
 - D. ацетон
238. ПРИ ПРОВЕДЕНИИ РЕАКЦИИ КОМПЛЕКСООБРАЗОВАНИЯ ТАЛЛИЯ С ТРИФЕНИЛМЕТАНОВЫМ КРАСИТЕЛЕМ ПОЛУЧЕННЫЙ КОМПЛЕКС ИЗВЛЕКАЮТ В
- A. толуол
 - B. этанол
 - C. диэтиловый эфир
 - D. ацетон
239. ПРИ ПРОВЕДЕНИИ РЕАКЦИИ КОМПЛЕКСООБРАЗОВАНИЯ ТАЛЛИЯ С БРИЛЛИАНТОВЫМ ЗЕЛЕНЫМ ПОЛУЧЕННЫЙ КОМПЛЕКС ИЗВЛЕКАЮТ В
- A. толуол
 - B. этанол
 - C. диэтиловый эфир
 - D. ацетон

240. ПРИ ПРОВЕДЕНИИ РЕАКЦИИ КОМПЛЕКСООБРАЗОВАНИЯ ТАЛЛИЯ С МАЛАХИТОВЫМ ЗЕЛЕНЫМ ПОЛУЧЕННЫЙ КОМПЛЕКС ИЗВЛЕКАЮТ В
- A. толуол
 - B. этанол
 - C. диэтиловый эфир
 - D. ацетон
241. КОМПЛЕКС ЖЕЛЕЗА С ТРИФЕНИЛМЕТАНОВЫМ КРАСИТЕЛЕМ ПОД ДЕЙСТВИЕМ 25% РАСТВОРА СЕРНОЙ КИСЛОТЫ
- A. разрушается
 - B. выпадает в осадок
 - C. меняет окраску на красную
 - D. устойчив
242. КОМПЛЕКС ТАЛЛИЯ С ТРИФЕНИЛМЕТАНОВЫМ КРАСИТЕЛЕМ ПОД ДЕЙСТВИЕМ 25% РАСТВОРА СЕРНОЙ КИСЛОТЫ
- A. устойчив
 - B. разрушается
 - C. выпадает в осадок
 - D. меняет окраску на красную
243. КОМПЛЕКС СУРЬМЫ С ТРИФЕНИЛМЕТАНОВЫМ КРАСИТЕЛЕМ ПОД ДЕЙСТВИЕМ 25% РАСТВОРА СЕРНОЙ КИСЛОТЫ
- A. устойчив
 - B. разрушается
 - C. выпадает в осадок
 - D. меняет окраску на красную
244. РЕАКЦИЯ КОМПЛЕКСООБРАЗОВАНИЯ С ТРИФЕНИЛМЕТАНОВЫМ КРАСИТЕЛЕМ В ХТА СУРЬМЫ ПРИМЕНЯЕТСЯ С ЦЕЛЬЮ
- A. предварительная реакция, фотометрическая реакция
 - B. предварительная реакция, для выделения иона из минерализата
 - C. предварительная реакция, для выделения тона из минерализата, фотометрическая реакция
 - D. выделение иона из минерализата, подтверждающая реакция
245. РЕАКЦИЯ КОМПЛЕКСООБРАЗОВАНИЯ С ТРИФЕНИЛМЕТАНОВЫМ КРАСИТЕЛЕМ В ХТА ТАЛЛИЯ ПРИМЕНЯЕТСЯ С ЦЕЛЬЮ
- A. предварительная реакция, фотометрическая реакция
 - B. предварительная реакция, для выделения иона из минерализата
 - C. предварительная реакция, для выделения иона из минерализата, фотометрическая реакция
 - D. выделение иона из минерализата, подтверждающая реакция
246. РЕАКЦИЯ ОБРАЗОВАНИЯ КОМПЛЕКСА С ТРИФЕНИЛМЕТАНОВЫМ КРАСИТЕЛЕМ ПРИМЕНЯЕТСЯ В КАЧЕСТВЕ ПРЕДВАРИТЕЛЬНОЙ В ХТА НА
- A. сурьму
 - B. мышьяк
 - C. ртуть
 - D. хром

247. РЕАКЦИЯ ОБРАЗОВАНИЯ КОМПЛЕКСА С МАЛАХИТОВЫМ ЗЕЛЕНЫМ ПРИМЕНЯЕТСЯ В КАЧЕСТВЕ ПРЕДВАРИТЕЛЬНОЙ В ХТА НА
- A. сурьму
 - B. свинец
 - C. ртуть
 - D. висмут
248. РЕАКЦИЯ ОБРАЗОВАНИЯ КОМПЛЕКСА С БРИЛЛИАНТОВЫМ ЗЕЛЕНЫМ ПРИМЕНЯЕТСЯ В КАЧЕСТВЕ ПРЕДВАРИТЕЛЬНОЙ В ХТА НА
- A. сурьму
 - B. свинец
 - C. мышьяк
 - D. цинк
249. РЕАКЦИЯ ОБРАЗОВАНИЯ КОМПЛЕКСА С ТРИФЕНИЛМЕТАНОВЫМ КРАСИТЕЛЕМ ПРИМЕНЯЕТСЯ В КАЧЕСТВЕ ПРЕДВАРИТЕЛЬНОЙ В ХТА НА
- A. таллий
 - B. мышьяк
 - C. ртуть
 - D. хром
250. РЕАКЦИЯ ОБРАЗОВАНИЯ КОМПЛЕКСА С МАЛАХИТОВЫМ ЗЕЛЕНЫМ ПРИМЕНЯЕТСЯ В КАЧЕСТВЕ ПРЕДВАРИТЕЛЬНОЙ В ХТА НА
- A. таллий
 - B. свинец
 - C. ртуть
 - D. висмут
251. РЕАКЦИЯ ОБРАЗОВАНИЯ КОМПЛЕКСА С БРИЛЛИАНТОВЫМ ЗЕЛЕНЫМ ПРИМЕНЯЕТСЯ В КАЧЕСТВЕ ПРЕДВАРИТЕЛЬНОЙ В ХТА НА
- A. таллий
 - B. свинец
 - C. мышьяк
 - D. цинк
252. ПОДТВЕРЖДАЮЩАЯ РЕАКЦИЯ В ХТА СУРЬМЫ
- A. кипячение с тиосульфатом натрия в кислой среде
 - B. с дитизоном
 - C. образование двойной соли с хлоридом цезия в присутствии калия йодида
 - D. с 25% раствором серной кислоты
253. ПОДТВЕРЖДАЮЩАЯ РЕАКЦИЯ В ХТА ТАЛЛИЯ
- A. с дитизоном
 - B. кипячение с тиосульфатом натрия в кислой среде
 - C. образование двойной соли с хлоридом цезия в присутствии калия йодида
 - D. с 25% раствором серной кислоты
254. РЕАКЦИЯ ОБРАЗОВАНИЯ КОМПЛЕКСА С ТРИФЕНИЛМЕТАНОВЫМИ КРАСИТЕЛЯМИ ПРИМЕНЯЕТСЯ В КАЧЕСТВЕ ФОТОМЕТРИЧЕСКОЙ В АНАЛИЗЕ НА
- A. таллий, сурьму
 - B. цинк, кадмий, медь

- С. ртуть, мышьяк, свинец
- Д. сурьму, мышьяк, ртуть

255. РЕАКЦИЯ ОБРАЗОВАНИЯ КОМПЛЕКСА С МАЛАХИТОВЫМ ЗЕЛЕНЫМ ПРИМЕНЯЕТСЯ В КАЧЕСТВЕ ФОТОМЕТРИЧЕСКОЙ В АНАЛИЗЕ НА

- А. сурьму
- В. свинец
- С. мышьяк
- Д. висмут

256. РЕАКЦИЯ ОБРАЗОВАНИЯ КОМПЛЕКСА С БРИЛЛИАНТОВЫМ ЗЕЛЕНЫМ ПРИМЕНЯЕТСЯ В КАЧЕСТВЕ ФОТОМЕТРИЧЕСКОЙ В АНАЛИЗЕ НА

- А. таллий
- В. свинец
- С. мышьяк
- Д. висмут

257. ПРЕДВАРИТЕЛЬНОЕ ИССЛЕДОВАНИЕ В ХТА МЫШЬЯКА

- А. метод Зангер-Блека
- В. метод Марша
- С. комплексообразование с дитизоном
- Д. минерализация смесью концентрированных серной и азотной кислот

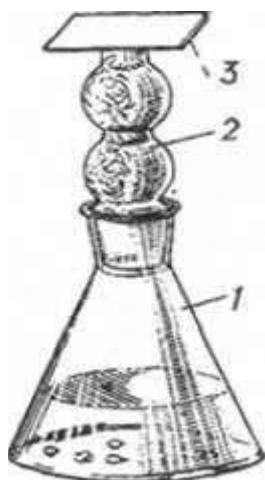
258. В ПРОБЕ СОДЕРЖИТСЯ МЫШЬЯК, ЕСЛИ ПРИ ИССЛЕДОВАНИИ МЕТОДОМ ЗАНГЕР-БЛЕКА

- А. на реактивной бумаге между планками насадки Зангер-Блека, смоченной хлоридом ртути (II), образуется бурое пятно
- В. выделяется газ с запахом чеснока, который горит голубоватым пламенем
- С. при нагревании с доступом воздуха серый налет в восстановительной трубке переходит в белый налет
- Д. в горлышке насадки прибора Зангер-Блека темнеет вата, пропитанная ацетатом свинца

259. ПРЕДВАРИТЕЛЬНАЯ РЕАКЦИЯ В ХТА МЫШЬЯКА

- А. Зангер-Блека
- В. с серебра нитратом
- С. восстановление до арсина
- Д. с дитизоном

260. НА РИСУНКЕ



ИЗОБРАЖЕНА УСТАНОВКА ДЛЯ ОСУЩЕСТВЛЕНИЯ

- А. исследования по методу Зангер-Блека
- В. исследования по методу Марша
- С. минерализации смесью концентрированных серной и азотной кислот
- Д. минерализации методом сплавления с нитратом и карбонатом натрия

261. НА РИСУНКЕ НОМЕРОМ 1 ОТМЕЧЕНА КОЛБА, СОДЕРЖАЩАЯ



- А. минерализат, серную кислоту, хлорид олова (II), купрированный цинк
- В. минерализат
- С. хлорид олова (II), купрированный цинк, серную кислоту
- Д. минерализат, ацетат свинца, азотную кислоту

262. ПРИ ПРОВЕДЕНИИ АНАЛИЗА МЫШЬЯКА ПО МЕТОДУ ЗАНГЕР-БЛЕКА МИНЕРАЛИЗАТ ПОМЕЩАЮТ В ЧАСТЬ ПРИБОРА, ОТМЕЧЕННУЮ НА РИСУНКЕ НОМЕРОМ



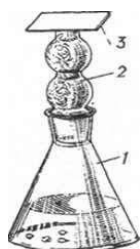
- А. 1
- В. 2
- С. 3
- Д. при анализе методом Зангер-Блека минерализат не используется

263. ПРИ ПРОВЕДЕНИИ АНАЛИЗА МЫШЬЯКА ПО МЕТОДУ ЗАНГЕР-БЛЕКА В КОЛБЕ, ОТМЕЧЕННОЙ НА РИСУНКЕ НОМЕРОМ 1 ПРОИСХОДИТ ПРОЦЕСС



- A. образования атомарного водорода и восстановления мышьяковой и мышьяковистой кислоты до арсина
- B. образования атомарного водорода и окисление мышьяковой и мышьяковистой кислоты до арсина
- C. образования атомарного водорода
- D. восстановления мышьяковой и мышьяковистой кислоты до арсина

264. ПРИ ПРОВЕДЕНИИ АНАЛИЗА МЫШЬЯКА ПО МЕТОДУ ЗАНГЕР-БЛЕКА В КОЛБЕ, ОТМЕЧЕННОЙ НА РИСУНКЕ НОМЕРОМ 1 ПРОИСХОДИТ ПРОЦЕСС, ОПИСЫВАЕМЫЙ ХИМИЧЕСКОЙ РЕАКЦИЕЙ



- A. $\text{H}_3\text{AsO}_4 + 8[\text{H}] \rightarrow \text{AsH}_3\uparrow + 4 \text{H}_2\text{O}$
- B. $\text{AsH}_3 + 3\text{HgCl}_2 \rightarrow \text{As}(\text{HgCl})_3 + 3\text{HCl}$
- C. $\text{H}_2\text{S} + \text{Pb}(\text{CH}_3\text{COO})_2 \rightarrow \text{PbS}\downarrow + 2\text{CH}_3\text{COOH}$
- D. $4\text{As}_0 + 3\text{O}_2 \rightarrow 2\text{As}_2\text{O}_3$

265. НА РИСУНКЕ НОМЕРОМ 2 ОТМЕЧЕНА НАСАДКА, ЗАПОЛНЕННАЯ



- A. ватой, пропитанной ацетатом свинца
- B. ватой, пропитанной хлоридом ртути (II)
- C. минерализатом
- D. кристаллическим безводным хлоридом кальция

266. В ПРИБОРЕ ДЛЯ ОСУЩЕСТВЛЕНИЯ АНАЛИЗА ПО МЕТОДУ ЗАНГЕР-БЛЕКА НАСАДКА, ЗАПОЛНЕННАЯ ВАТОЙ, ПРОПИТАННОЙ АЦЕТАТОМ СВИНЦА НА РИСУНКЕ ОТМЕЧЕНА НОМЕРОМ



- A. 2
- B. 1
- C. 3
- D. в данном приборе нет такой насадки

267. В ПРИБОРЕ ДЛЯ ОСУЩЕСТВЛЕНИЯ АНАЛИЗА ПО МЕТОДУ ЗАНГЕР-БЛЕКА НАСАДКА, ЗАПОЛНЕННАЯ ВАТОЙ, ПРОПИТАННОЙ АЦЕТАТОМ СВИНЦА (НОМЕР 2 НА РИСУНКЕ)



ВЫПОЛНЯЕТ ФУНКЦИЮ

- A. задерживания паров сероводорода
- B. обнаружения оксида мышьяка
- C. обнаружения арсина
- D. восстановления соединений мышьяка из минерализата до арсина

268. ПРИ ПРОВЕДЕНИИ АНАЛИЗА МЫШЬЯКА ПО МЕТОДУ ЗАНГЕР-БЛЕКА В ЧАСТИ ПРИБОРА, ОТМЕЧЕННОЙ НА РИСУНКЕ НОМЕРОМ 2 ПРОИСХОДИТ ПРОЦЕСС



- A. задерживания паров сероводорода
- B. образования атомарного водорода
- C. обнаружения арсина
- D. восстановления соединений мышьяка из минерализата до арсина

269. ПРИ ПРОВЕДЕНИИ АНАЛИЗА МЫШЬЯКА ПО МЕТОДУ ЗАНГЕР-БЛЕКА В ЧАСТИ ПРИБОРА, ОТМЕЧЕННОЙ НА РИСУНКЕ НОМЕРОМ 3 ПРОИСХОДИТ ПРОЦЕСС



- A. обнаружения арсина
- B. образования атомарного водорода
- C. задерживания паров сероводорода
- D. восстановления соединений мышьяка из минерализата до арсина

270. ПРИ ПРОВЕДЕНИИ АНАЛИЗА НА МЫШЬЯК ПО МЕТОДУ ЗАНГЕР-БЛЕКА В ЧАСТИ ПРИБОРА, ОТМЕЧЕННОЙ НА РИСУНКЕ НОМЕРОМ 3 ПРОИСХОДИТ ПРОЦЕСС, ОПИСЫВАЕМЫЙ ХИМИЧЕСКОЙ РЕАКЦИЕЙ



- A. $\text{AsH}_3 + 3\text{HgCl}_2 \rightarrow \text{As}(\text{HgCl})_3 + 3\text{HCl}$
- B. $\text{H}_3\text{AsO}_4 + 8[\text{H}] \rightarrow \text{AsH}_3 \uparrow + 4\text{H}_2\text{O}$
- C. $\text{H}_2\text{S} + \text{Pb}(\text{CH}_3\text{COO})_2 \rightarrow \text{PbS} \downarrow + 2\text{CH}_3\text{COOH}$
- D. $4\text{As}_2\text{O}_3 + 3\text{O}_2 \rightarrow 2\text{As}_2\text{O}_5$

271. ПРИ ПРОВЕДЕНИИ АНАЛИЗА НА МЫШЬЯК ПО МЕТОДУ ЗАНГЕР-БЛЕКА В КОЛБЕ, ОТМЕЧЕННОЙ НА РИСУНКЕ НОМЕРОМ 3 ПРОИСХОДИТ ПРОЦЕСС



- A. химической реакции арсина с хлоридом (или бромидом) ртути (II) с образованием коричневого окрашивания на фильтровальной бумаге
- B. образования атомарного водорода и восстановления мышьяковой и мышьяковистой кислоты до арсина
- C. связывания паров сероводорода ацетатом свинца
- D. образование арсенида серебра под действием арсина из раствора нитрата серебра

272. РЕАКЦИЕЙ ЗАНГЕР-БЛЕКА НАЗЫВАЕТСЯ ХИМИЧЕСКАЯ РЕАКЦИЯ:

- A. $\text{AsH}_3 + 3\text{HgCl}_2 \rightarrow \text{As}(\text{HgCl})_3 + 3\text{HCl}$
- B. $\text{H}_3\text{AsO}_4 + 8[\text{H}] \rightarrow \text{AsH}_3\uparrow + 4\text{H}_2\text{O}$
- C. $\text{H}_2\text{S} + \text{Pb}(\text{CH}_3\text{COO})_2 \rightarrow \text{PbS}\downarrow + 2\text{CH}_3\text{COOH}$
- D. $4\text{As}_0 + 3\text{O}_2 \rightarrow 2\text{As}_2\text{O}_3$

273. О ПОЛОЖИТЕЛЬНОМ РЕЗУЛЬТАТЕ ИССЛЕДОВАНИЯ НА МЫШЬЯК МЕТОДОМ ЗАНГЕР-БЛЕКА СВИДЕТЕЛЬСТВУЕТ

- A. появление буровато-коричневого пятна на реактивной бумаге, пропитанной хлоридом (бромидом) ртути (II)
- B. потемнение ваты, пропитанной ацетатом свинца
- C. появление пузырьков воздуха в жидкости в колбе
- D. буровато-коричневая окраска содержимого колбы

274. РЕАКТИВ, КОТОРЫМ ПРОПИТАНА БУМАГА МЕЖДУ ПЛАНКАМИ НАСАДКИ (НОМЕР 3 НА РИСУНКЕ) В АППАРАТЕ ЗАНГЕР-БЛЕКА



- A. хлорид или бромид ртути (II)
- B. арсин
- C. ацетат свинца
- D. хлорид олова (II)

275. В ХТА МЫШЬЯКА МЕТОД ЗАНГЕР-БЛЕКА ИГРАЕТ РОЛЬ

- A. предварительное исследование
- B. подтверждающее исследование
- C. количественное определение
- D. арбитражное исследование

276. ПОДТВЕРЖДАЮЩЕЕ ИССЛЕДОВАНИЕ В ДРОБНОМ МЕТОДЕ АНАЛИЗА НА МЫШЬЯК

- A. метод Марша
- B. метод Зангер-Блека
- C. ФЭК после реакции с дитизоном
- D. минерализация деструкцией

277. В ХТА МЫШЬЯКА МЕТОД МАРША ИГРАЕТ РОЛЬ

- A. предварительное исследование
- B. подтверждающее исследование
- C. количественное определение
- D. арбитражное исследование

278. НА РИСУНКЕ ИЗОБРАЖЕН ПРИБОР ДЛЯ ПРОВЕДЕНИЯ

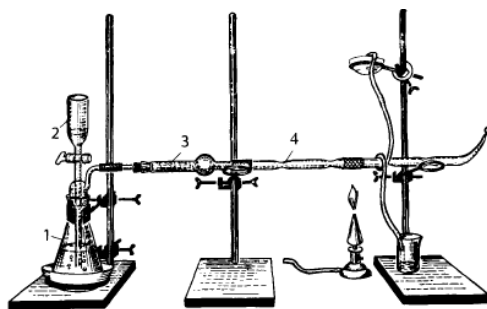


Рис. 89. Прибор Марша для обнаружения мышьяка: 1 – колба для проведения реакции восстановления; 2 – делительная воронка; 3 – хлоркальциевая трубка; 4 – восстановительная трубка Марша.

- A. исследования на мышьяк по методу Марша
- B. исследования на мышьяк по методу Зангер-Блека
- C. минерализации смесью концентрированных серной и азотной кислот
- D. минерализации сплавлением с нитратом и карбонатом натрия

279. ПРИ ПРОВЕДЕНИИ АНАЛИЗА НА МЫШЬЯК МЕТОДОМ МАРША ИССЛЕДУЕМЫЙ МИНЕРАЛИЗАТ ПОМЕЩАЮТ В ЧАСТЬ ПРИБОРА, ОТМЕЧЕННУЮ НА РИСУНКЕ НОМЕРОМ

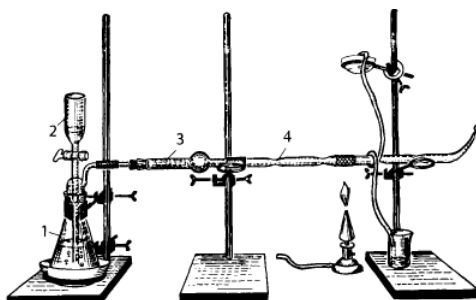


Рис. 89. Прибор Марша для обнаружения мышьяка: 1 – колба для проведения реакции восстановления; 2 – делительная воронка; 3 – хлоркальциевая трубка; 4 – восстановительная трубка Марша.

- A. 2
- B. 1
- C. 3
- D. 4

280. ПРИ ПРОВЕДЕНИИ ИССЛЕДОВАНИЯ НА МЫШЬЯК ПО МЕТОДУ МАРША В КОЛБУ (НОМЕР 1 НА РИСУНКЕ) ПОМЕЩАЮТ

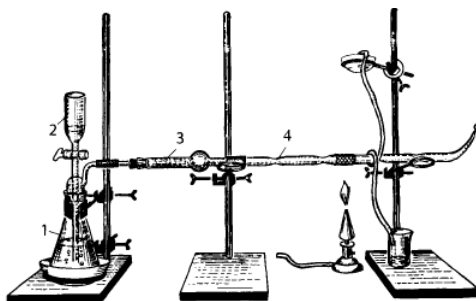


Рис. 89. Прибор Марша для обнаружения мышьяка: 1 – колба для проведения реакции восстановления; 2 – делительная воронка; 3 – хлоркальциевая трубка; 4 – восстановительная трубка Марша.

- A. купрированный цинк, раствор серной кислоты
- B. минерализат, купрированный цинк, раствор серной кислоты
- C. арсин, купрированный цинк, раствор серной кислоты
- D. минерализат, раствор хлорида олова (II), раствор серной кислоты

281. ПРИ ИССЛЕДОВАНИИ НА МЫШЬЯК ПО МЕТОДУ МАРША ВОССТАНОВЛЕНИЕ СОЕДИНЕНИЙ МЫШЬЯКА ДО АРСИНА ПРОИСХОДИТ ПОД ДЕЙСТВИЕМ
- атомарного водорода
 - цинка
 - хлорида кальция
 - нитрата серебра
282. КАКОЕ ПРЕВРАЩЕНИЕ МЫШЬЯКА ПРОИСХОДИТ ПРИ ИССЛЕДОВАНИИ ПО МЕТОДУ МАРША ПОД ВОЗДЕЙСТВИЕМ АТОМАРНОГО ВОДОРОДА:
- $\text{AsO}_4^{3-} \rightarrow \text{AsH}_3$
 - $\text{As}^0 \rightarrow \text{As}_2\text{O}_3$
 - $\text{AsH}_3 \rightarrow \text{As}^0$
 - $\text{As}^0 \rightarrow \text{AsO}_4^{3-}$
283. В МИНЕРАЛИЗАТЕ МЫШЬЯК ПРИСУТСТВУЕТ В ФОРМЕ
- AsO_4^{3-}
 - As^0
 - AsH_3
 - As_2O_3
284. ПРИ ИССЛЕДОВАНИИ НА МЫШЬЯК ПО МЕТОДУ МАРША В КОЛБЕ (НОМЕР 1 НА РИСУНКЕ) ПРОИСХОДИТ ПРОЦЕСС:

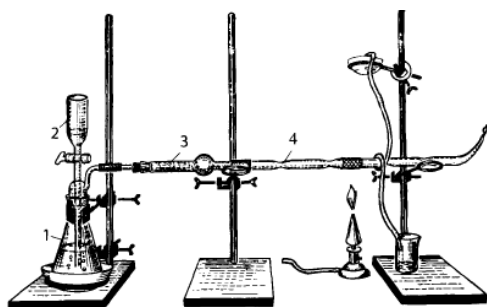


Рис. 89. Прибор Марша для обнаружения мышьяка: 1 – колба для проведения реакции восстановления; 2 – делительная воронка; 3 – хлоркальциевая трубка; 4 – восстановительная трубка Марша.

- образования атомарного водорода
 - образование арсенида серебра
 - окисление соединений мышьяка до арсина
 - восстановление соединений мышьяка до металлического мышьяка
285. ПРИ ИССЛЕДОВАНИИ НА МЫШЬЯК ПО МЕТОДУ МАРША В КОЛБЕ (НОМЕР 1 НА РИСУНКЕ) ПРОИСХОДИТ ПРОЦЕСС:

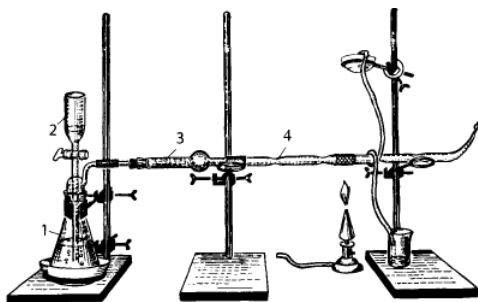


Рис. 89. Прибор Марша для обнаружения мышьяка: 1 – колба для проведения реакции восстановления; 2 – делительная воронка; 3 – хлоркальциевая трубка; 4 – восстановительная трубка Марша.

- восстановление соединений мышьяка до арсина

- В. образование арсенида серебра
- С. окисление соединений мышьяка до арсина
- Д. восстановление соединений мышьяка до металлического мышьяка

286. ПРИ ПРОВЕДЕНИИ ИССЛЕДОВАНИЯ НА МЫШЬЯК ПО МЕТОДУ МАРША В ДЕЛИТЕЛЬНУЮ ВОРОНКУ (НОМЕР 2 НА РИСУНКЕ) ПОМЕЩАЮТ

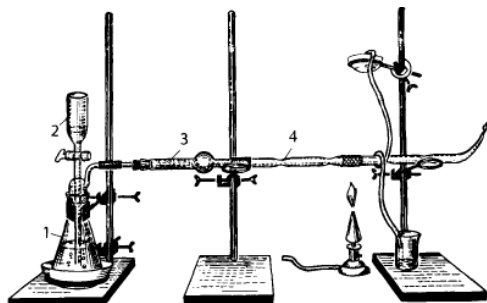


Рис. 89. Прибор Марша для обнаружения мышьяка: 1 – колба для проведения реакции восстановления; 2 – делительная воронка; 3 – хлоркальциевая трубка; 4 – восстановительная трубка Марша.

- А. минерализат, хлорид олова (II), серную кислоту
- В. хлорид кальция
- С. ацетат свинца
- Д. купированный цинк, хлорид олова (II), серную кислоту

287. В АППАРАТЕ МАРША НА РИСУНКЕ ПОД НОМЕРОМ 3 ОТМЕЧЕНА

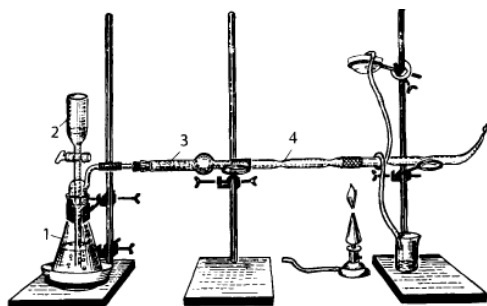


Рис. 89. Прибор Марша для обнаружения мышьяка: 1 – колба для проведения реакции восстановления; 2 – делительная воронка; 3 – хлоркальциевая трубка; 4 – восстановительная трубка Марша.

- А. хлоркальциевая трубка
- В. насадка с ватой, пропитанной ацетатом свинца
- С. насадка реактивной бумагой, пропитанной хлоридом (или бромидом) ртути (II)
- Д. восстановительная трубка

288. В ЧАСТИ АППАРАТА МАРША, ОТМЕЧЕННОЙ НА РИСУНКЕ ПОД НОМЕРОМ 3, ПРОИСХОДИТ ПРОЦЕСС

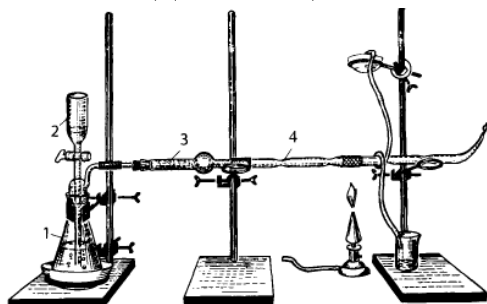


Рис. 89. Прибор Марша для обнаружения мышьяка: 1 – колба для проведения реакции восстановления; 2 – делительная воронка; 3 – хлоркальциевая трубка; 4 – восстановительная трубка Марша.

- А. осушения газа
- В. восстановления соединений мышьяка до арсина
- С. окисление мышьяка до мышьяковистого ангидрида

D. обнаружения арсина

289. ТРУБКА (НОМЕР 3 НА РИСУНКЕ) В АППАРАТЕ МАРША ЗАПОЛНЕНА

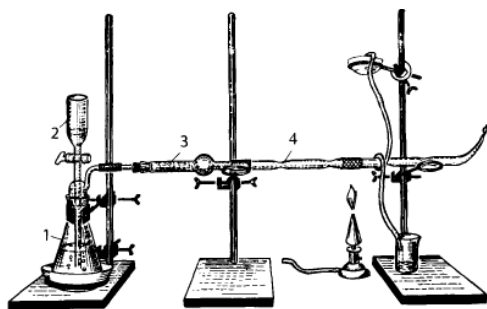


Рис. 89. Прибор Марша для обнаружения мышьяка: 1 – колба для проведения реакции восстановления; 2 – делительная воронка; 3 – хлоркальциевая трубка; 4 – восстановительная трубка Марша.

- A. безводным хлоридом кальция
- B. арсином
- C. купрированным цинком
- D. ацетатом свинца

290. ОСУШЕНИЕ ОБРАЗУЮЩИХСЯ ГАЗООБРАЗНЫХ ВЕЩЕСТВ ПРОИСХОДИТ В ЧАСТИ ПРИБОРА МАРША, ОТМЕЧЕННОЙ НА РИСУНКЕ НОМЕРОМ

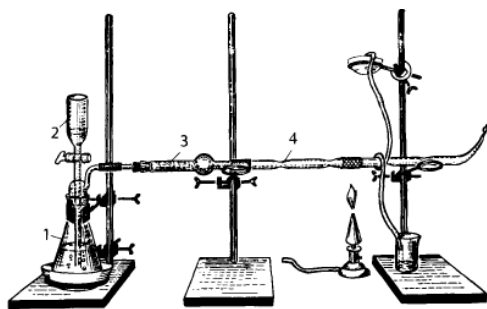


Рис. 89. Прибор Марша для обнаружения мышьяка: 1 – колба для проведения реакции восстановления; 2 – делительная воронка; 3 – хлоркальциевая трубка; 4 – восстановительная трубка Марша.

- A. 3
- B. 1
- C. 2
- D. 4

291. ЧАСТЬ ПРИБОРА МАРША, В КОТОРОЙ ПРОИСХОДИТ ВОССТАНОВЛЕНИЕ МЫШЬЯКА ДО АРСИНА, ОТМЕЧЕНА НА РИСУНКЕ НОМЕРОМ

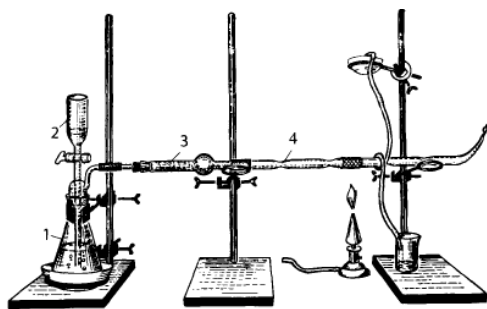


Рис. 89. Прибор Марша для обнаружения мышьяка: 1 – колба для проведения реакции восстановления; 2 – делительная воронка; 3 – хлоркальциевая трубка; 4 – восстановительная трубка Марша.

- A. 1
- B. 2
- C. 3
- D. 4

292. ПРИ ИССЛЕДОВАНИИ МИНЕРАЛИЗАТА ГАЗ, ВЫХОДЯЩИЙ ИЗ ВОССТАНОВИТЕЛЬНОЙ ТРУБКИ МАРША (НОМЕР 4 НА РИСУНКЕ) В ОТСУТСТВИЕ ЕЕ НАГРЕВАНИЯ - ЭТО
- арсин
 - ортомышьяковая кислота
 - мышьяковистый ангидрид
 - водород
293. АРСИН ОБЛАДАЕТ ВСЕМИ СВОЙСТВАМИ, КРОМЕ
- при горении окисляется до мышьяковистого ангидрида
 - чесночный запах
 - горит голубым пламенем
 - образует серовато-бурый осадок со слабо подщелоченным нитратом серебра
294. АРСИН ОБЛАДАЕТ ВСЕМИ СВОЙСТВАМИ, КРОМЕ
- не поддерживает горение
 - чесночный запах
 - образует серовато-бурый осадок со слабо подщелоченным нитратом серебра
 - при горении окисляется до металлического мышьяка
295. В АППАРАТЕ МАРША НА РИСУНКЕ ПОД НОМЕРОМ 4 ОТМЕЧЕНА

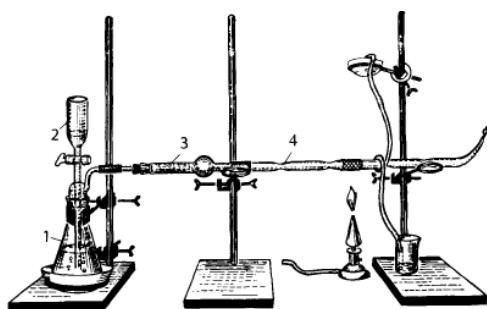


Рис. 89. Прибор Марша для обнаружения мышьяка: 1 – колба для проведения реакции восстановления; 2 – делительная воронка; 3 – хлоркальциевая трубка; 4 – восстановительная трубка Марша.

- восстановительная трубка
 - насадка с ватой, пропитанной ацетатом свинца
 - насадка реактивной бумагой, пропитанной хлоридом (или бромидом) ртути (II)
 - хлоркальциевая трубка
296. НА РИСУНКЕ ТРУБКА МАРША ОТМЕЧЕНА НОМЕРОМ

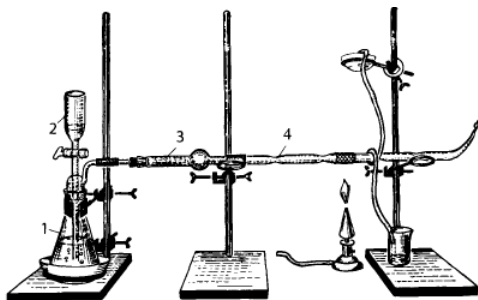


Рис. 89. Прибор Марша для обнаружения мышьяка: 1 – колба для проведения реакции восстановления; 2 – делительная воронка; 3 – хлоркальциевая трубка; 4 – восстановительная трубка Марша.

- 4
- 3
- 2

D. 1

297. ПРИ ИССЛЕДОВАНИИ НА МЫШЬЯК ПО МЕТОДУ МАРША ПРИ НАГРЕВАНИИ И ОХЛАЖДЕНИИ ПОСЛЕДОВАТЕЛЬНЫХ УЧАСТКОВ ТРУБКИ (НОМЕР 4 НА РИСУНКЕ) ПРОИСХОДИТ ПРОЦЕСС

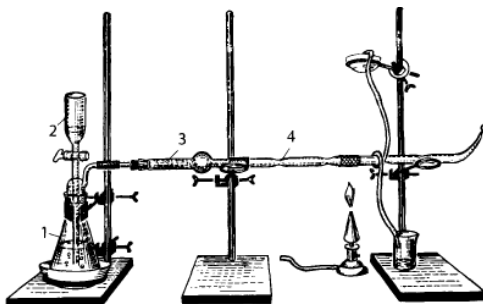


Рис. 89. Прибор Марша для обнаружения мышьяка: 1 – колба для проведения реакции восстановления; 2 – делительная воронка; 3 – хлоркальциевая трубка; 4 – восстановительная трубка Марша.

- A. разложения арсина с выделением металлического мышьяка
- B. восстановление соединений мышьяка до арсина
- C. окисление металлического мышьяка до мышьяковистого ангидрида
- D. восстановление металлического мышьяка до мышьяковистого ангидрида

298. В ЧАСТИ, ОТМЕЧЕННОЙ НА РИСУНКЕ ПРИБОРА МАРША НОМЕРОМ 4, ПРОИСХОДИТ ПРОЦЕСС

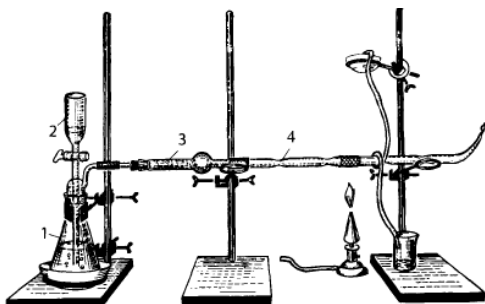


Рис. 89. Прибор Марша для обнаружения мышьяка: 1 – колба для проведения реакции восстановления; 2 – делительная воронка; 3 – хлоркальциевая трубка; 4 – восстановительная трубка Марша.

- A. разложения арсина на металлический мышьяк и водород
- B. восстановления мышьяка до арсина
- C. окисления олова и цинка серной кислотой с выделением атомарного водорода
- D. осушения газообразных веществ

299. ПРИ ИССЛЕДОВАНИИ НА МЫШЬЯК ПО МЕТОДУ МАРША ПРИ НАГРЕВАНИИ И ОХЛАЖДЕНИИ ПОСЛЕДОВАТЕЛЬНЫХ УЧАСТКОВ ТРУБКИ (НОМЕР 4 НА РИСУНКЕ) ПРОИСХОДИТ ПРОЦЕСС

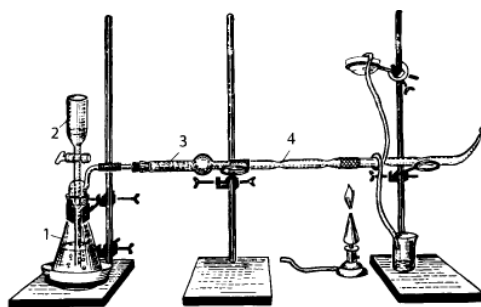
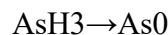


Рис. 89. Прибор Марша для обнаружения мышьяка: 1 – колба для проведения реакции восстановления; 2 – делительная воронка; 3 – хлоркальциевая трубка; 4 – восстановительная трубка Марша.



- A. $\text{AsO}_4^{3-} \rightarrow \text{AsH}_3$
 B. $\text{As}_0 \rightarrow \text{As}_2\text{O}_3$
 C. $\text{AsO}_4^{3-} \rightarrow \text{As}_0$
300. НАИБОЛЕЕ УБЕДИТЕЛЬНОЕ ДОКАЗАТЕЛЬСТВО ПРИСУТСТВИЯ В МИНЕРАЛИЗАТЕ МЫШЬЯКА ПРИ ИССЛЕДОВАНИИ МЕТОДОМ МАРША
- A. появление серо-черного налета с металлическим блеском в охлаждаемой части трубки Марша
 B. образуется бурое пятно на бумаге, смоченной хлоридом ртути (II)
 C. выпадает черный осадок арсенида серебра
 D. выделяется газ с запахом чеснока, который горит голубоватым пламенем
301. ПРИ ИССЛЕДОВАНИИ НА МЫШЬЯК ПО МЕТОДУ МАРША ПРИ НАГРЕВАНИИ С ДОСТУПОМ ВОЗДУХА СЕРО-ЧЕРНЫЙ НАЛЕТ ИЗМЕНЯЕТ СВОЙ ЦВЕТ НА БЕЛЫЙ, ЭТО СООТВЕТСТВУЕТ ХИМИЧЕСКОМУ ПЕРЕХОДУ:
- A. $\text{As}_0 \rightarrow \text{As}_2\text{O}_3$
 B. $\text{AsH}_3 \rightarrow \text{As}_0$
 C. $\text{AsO}_4^{3-} \rightarrow \text{As}_0$
 D. $\text{AsO}_4^{3-} \rightarrow \text{AsH}_3$
302. ПРИ ИССЛЕДОВАНИИ НА МЫШЬЯК ПО МЕТОДУ МАРША МЫШЬЯКОВИСТЫЙ АНГИДРИД ОБРАЗУЕТСЯ
- A. при нагревании темного налета мышьяка в восстановительной трубке Марша при доступе кислорода
 B. под действием атомарного водорода на соединения мышьяка, присутствующие в минерализате
 C. в охлаждаемой части трубки Марша, при ее нагревании без доступа воздуха
 D. при поджигании газа, выходящего из трубки Марша
303. ПОСЛЕДОВАТЕЛЬНОСТЬ ХИМИЧЕСКОГО ПРЕВРАЩЕНИЯ МЫШЬЯКА ПРИ ИССЛЕДОВАНИИ МЕТОДОМ МАРША
- A. $\text{AsO}_4^{3-} \rightarrow \text{AsH}_3 \rightarrow \text{As}_0 \rightarrow \text{As}_2\text{O}_3$
 B. $\text{AsH}_3 \rightarrow \text{As}_2\text{O}_3 \rightarrow \text{As}_0 \rightarrow \text{AsO}_4^{3-}$
 C. $\text{AsH}_3 \rightarrow \text{As}_0 \rightarrow \text{As}_2\text{O}_3 \rightarrow \text{AsO}_4^{3-}$
 D. $\text{As}_2\text{O}_3 \rightarrow \text{AsO}_4^{3-} \rightarrow \text{AsH}_3 \rightarrow \text{As}_0$
304. МЫШЬЯКОВИСТЫЙ АНГИДРИД ПРИ ИССЛЕДОВАНИИ МЕТОДОМ МАРША - ЭТО
- A. белый налет, форма кристаллов - октаэдры
 B. газ с запахом чеснока
 C. черный налет с металлическим блеском
 D. буро-коричневое пятно на реактивной бумаге, пропитанной хлоридом (или бромидом) ртути (II)

305. В КАЧЕСТВЕ ПОДТВЕРЖДАЮЩЕГО МЕТОДА В ХТА МЕТАЛЛИЧЕСКИХ ЯДОВ МОЖЕТ БЫТЬ ПРИМЕНЕН МЕТОД
- A. ААС
 - B. ВЭЖХ
 - C. ГЖХ
 - D. УФ-СФМ
306. В КАЧЕСТВЕ МЕТОДА КОЛИЧЕСТВЕННОГО АНАЛИЗА В ХТА МЕТАЛЛИЧЕСКИХ ЯДОВ МОЖЕТ БЫТЬ ПРИМЕНЕН МЕТОД
- A. ААС
 - B. ВЭЖХ
 - C. ГЖХ
 - D. УФ-СФМ
307. В СООТВЕТСТВИИ С ПРИКАЗОМ МЗСР РФ №346Н ОТ 12 МАЯ 2010 Г ПОДТВЕРЖДАЮЩИМ МЕТОДОМ АНАЛИЗА НА МЕТАЛЛИЧЕСКИЕ ЯДЫ ЯВЛЯЕТСЯ
- A. ААС
 - B. АЭС
 - C. ИСП-МС
 - D. ВЭЖХ-МС
308. В АНАЛИЗЕ КАКОГО ТОКСИКАНТА МОЖЕТ ПРИМЕНЯТЬСЯ МЕТОД АТОМНО-АБСОРБЦИОННОЙ СПЕКТРОМЕТРИИ (ААС)
- A. свинец
 - B. циклобарбитал
 - C. угарный газ
 - D. гексахлорциклогексан
309. В АНАЛИЗЕ КАКОГО ТОКСИКАНТА МОЖЕТ ПРИМЕНЯТЬСЯ МЕТОД АТОМНО-АБСОРБЦИОННОЙ СПЕКТРОМЕТРИИ (ААС)
- A. марганец
 - B. хинин
 - C. угарный газ
 - D. анилин
310. В АНАЛИЗЕ КАКОГО ТОКСИКАНТА МОЖЕТ ПРИМЕНЯТЬСЯ МЕТОД АТОМНО-АБСОРБЦИОННОЙ СПЕКТРОМЕТРИИ (ААС)
- A. барий
 - B. тиоридазин
 - C. угарный газ
 - D. хлороформ
311. В АНАЛИЗЕ КАКОГО ТОКСИКАНТА МОЖЕТ ПРИМЕНЯТЬСЯ МЕТОД АТОМНО-АБСОРБЦИОННОЙ СПЕКТРОМЕТРИИ (ААС)
- A. серебро
 - B. этанол
 - C. метафос
 - D. анилин

312. В АНАЛИЗЕ КАКОГО ТОКСИКАНТА МОЖЕТ ПРИМЕНЯТЬСЯ МЕТОД АТОМНО-АБСОРБЦИОННОЙ СПЕКТОМЕТРИИ (ААС)
- A. ртуть
 - B. серная кислота
 - C. угарный газ
 - D. нитриты
313. В АНАЛИЗЕ КАКОГО ТОКСИКАНТА МОЖЕТ ПРИМЕНЯТЬСЯ МЕТОД АТОМНО-АБСОРБЦИОННОЙ СПЕКТОМЕТРИИ (ААС)
- A. хром
 - B. амфетамин
 - C. угарный газ
 - D. анилин
314. В АНАЛИЗЕ КАКОГО ТОКСИКАНТА МОЖЕТ ПРИМЕНЯТЬСЯ МЕТОД АТОМНО-АБСОРБЦИОННОЙ СПЕКТОМЕТРИИ (ААС)
- A. медь
 - B. морфин
 - C. угарный газ
 - D. тиофос
315. В АНАЛИЗЕ КАКОГО ТОКСИКАНТА МОЖЕТ ПРИМЕНЯТЬСЯ МЕТОД АТОМНО-АБСОРБЦИОННОЙ СПЕКТОМЕТРИИ (ААС)
- A. кадмий
 - B. хинин
 - C. угарный газ
 - D. анилин
316. В АНАЛИЗЕ КАКОГО ТОКСИКАНТА МОЖЕТ ПРИМЕНЯТЬСЯ МЕТОД АТОМНО-АБСОРБЦИОННОЙ СПЕКТОМЕТРИИ (ААС)
- A. цинк
 - B. севин
 - C. угарный газ
 - D. тиопентал натрий
317. В АНАЛИЗЕ КАКОГО ТОКСИКАНТА МОЖЕТ ПРИМЕНЯТЬСЯ МЕТОД АТОМНО-АБСОРБЦИОННОЙ СПЕКТОМЕТРИИ (ААС)
- A. висмут
 - B. метамизол
 - C. гептахлор
 - D. этанол
318. В АНАЛИЗЕ КАКОГО ТОКСИКАНТА МОЖЕТ ПРИМЕНЯТЬСЯ МЕТОД АТОМНО-АБСОРБЦИОННОЙ СПЕКТОМЕТРИИ (ААС)
- A. мышьяк
 - B. стрихнин
 - C. угарный газ
 - D. карбофос
319. В АНАЛИЗЕ КАКОГО ТОКСИКАНТА МОЖЕТ ПРИМЕНЯТЬСЯ МЕТОД АТОМНО-АБСОРБЦИОННОЙ СПЕКТОМЕТРИИ (ААС)
- A. сурьма

- В. уксусная кислота
- С. угарный газ
- Д. ацетон

320. В АНАЛИЗЕ КАКОГО ТОКСИКАНТА МОЖЕТ ПРИМЕНЯТЬСЯ МЕТОД АТОМНО-АБСОРБЦИОННОЙ СПЕКТРОМЕТРИИ (ААС)

- А. таллий
- В. цианиды
- С. угарный газ
- Д. гексахлорциклогексан

321. В АНАЛИЗЕ КАКОГО ТОКСИКАНТА МОЖЕТ ПРИМЕНЯТЬСЯ МЕТОД АТОМНО-ЭМИССИОННОЙ СПЕКТРОМЕТРИИ (АЭС)

- А. свинец
- В. циклобарбитал
- С. угарный газ
- Д. гексахлорциклогексан

322. В АНАЛИЗЕ КАКОГО ТОКСИКАНТА МОЖЕТ ПРИМЕНЯТЬСЯ МЕТОД АТОМНО-ЭМИССИОННОЙ СПЕКТРОМЕТРИИ (АЭС)

- А. марганец
- В. хинин
- С. угарный газ
- Д. анилин

323. В АНАЛИЗЕ КАКОГО ТОКСИКАНТА МОЖЕТ ПРИМЕНЯТЬСЯ МЕТОД АТОМНО-ЭМИССИОННОЙ СПЕКТРОМЕТРИИ (АЭС)

- А. барий
- В. тиоридазин
- С. угарный газ
- Д. хлороформ

324. В АНАЛИЗЕ КАКОГО ТОКСИКАНТА МОЖЕТ ПРИМЕНЯТЬСЯ МЕТОД АТОМНО- ЭМИССИОННОЙ СПЕКТРОМЕТРИИ (АЭС)

- А. серебро
- В. этанол
- С. метафос
- Д. анилин

325. В АНАЛИЗЕ КАКОГО ТОКСИКАНТА МОЖЕТ ПРИМЕНЯТЬСЯ МЕТОД АТОМНО- ЭМИССИОННОЙ СПЕКТРОМЕТРИИ (АЭС)

- А. ртуть
- В. серная кислота
- С. угарный газ
- Д. нитирты

326. В АНАЛИЗЕ КАКОГО ТОКСИКАНТА МОЖЕТ ПРИМЕНЯТЬСЯ МЕТОД АТОМНО- ЭМИССИОННОЙ СПЕКТРОМЕТРИИ (АЭС)

- А. хром
- В. амфетамин
- С. угарный газ
- Д. анилин

327. В АНАЛИЗЕ КАКОГО ТОКСИКАНТА МОЖЕТ ПРИМЕНЯТЬСЯ МЕТОД АТОМНО- ЭМИССИОННОЙ СПЕКТРОМЕТРИИ (АЭС)
- A. медь
 - B. морфин
 - C. угарный газ
 - D. тиофос
328. В АНАЛИЗЕ КАКОГО ТОКСИКАНТА МОЖЕТ ПРИМЕНЯТЬСЯ МЕТОД АТОМНО- ЭМИССИОННОЙ СПЕКТРОМЕТРИИ (АЭС)
- A. кадмий
 - B. хинин
 - C. угарный газ
 - D. анилин
329. В АНАЛИЗЕ КАКОГО ТОКСИКАНТА МОЖЕТ ПРИМЕНЯТЬСЯ МЕТОД АТОМНО- ЭМИССИОННОЙ СПЕКТРОМЕТРИИ (АЭС)
- A. цинк
 - B. севин
 - C. угарный газ
 - D. тиопентал натрий
330. В АНАЛИЗЕ КАКОГО ТОКСИКАНТА МОЖЕТ ПРИМЕНЯТЬСЯ МЕТОД АТОМНО- ЭМИССИОННОЙ СПЕКТРОМЕТРИИ (АЭС)
- A. висмут
 - B. метамизол
 - C. гептахлор
 - D. этанол
331. В АНАЛИЗЕ КАКОГО ТОКСИКАНТА МОЖЕТ ПРИМЕНЯТЬСЯ МЕТОД АТОМНО- ЭМИССИОННОЙ СПЕКТРОМЕТРИИ (АЭС)
- A. мышьяк
 - B. стрихнин
 - C. угарный газ
 - D. карбофос
332. В АНАЛИЗЕ КАКОГО ТОКСИКАНТА МОЖЕТ ПРИМЕНЯТЬСЯ МЕТОД АТОМНО- ЭМИССИОННОЙ СПЕКТРОМЕТРИИ (АЭС)
- A. сурьма
 - B. уксусная кислота
 - C. угарный газ
 - D. ацетон
333. В АНАЛИЗЕ КАКОГО ТОКСИКАНТА МОЖЕТ ПРИМЕНЯТЬСЯ МЕТОД АТОМНО- ЭМИССИОННОЙ СПЕКТРОМЕТРИИ (АЭС)
- A. таллий
 - B. цианиды
 - C. угарный газ
 - D. гексахлорциклогексан

334. В АНАЛИЗЕ КАКОГО ТОКСИКАНТА МОЖЕТ ПРИМЕНЯТЬСЯ МЕТОД АТОМНО-ЭМИССИОННОЙ СПЕКТРОМЕТРИИ С ИНДУКТИВНО-СВЯЗАННОЙ ПЛАЗМОЙ (ИСП-АЭС)
- А. свинец
 - В. циклобарбитал
 - С. угарный газ
 - Д. гексахлорциклогексан
335. В АНАЛИЗЕ КАКОГО ТОКСИКАНТА МОЖЕТ ПРИМЕНЯТЬСЯ МЕТОД АТОМНО-ЭМИССИОННОЙ СПЕКТРОМЕТРИИ С ИНДУКТИВНО-СВЯЗАННОЙ ПЛАЗМОЙ (ИСП-АЭС)
- А. марганец
 - В. хинин
 - С. угарный газ
 - Д. анилин
336. В АНАЛИЗЕ КАКОГО ТОКСИКАНТА МОЖЕТ ПРИМЕНЯТЬСЯ МЕТОД АТОМНО-ЭМИССИОННОЙ СПЕКТРОМЕТРИИ С ИНДУКТИВНО-СВЯЗАННОЙ ПЛАЗМОЙ (ИСП-АЭС)
- А. барий
 - В. тиоридазин
 - С. угарный газ
 - Д. хлороформ
337. В АНАЛИЗЕ КАКОГО ТОКСИКАНТА МОЖЕТ ПРИМЕНЯТЬСЯ МЕТОД АТОМНО-ЭМИССИОННОЙ СПЕКТРОМЕТРИИ С ИНДУКТИВНО-СВЯЗАННОЙ ПЛАЗМОЙ (ИСП-АЭС)
- А. серебро
 - В. этанол
 - С. метафос
 - Д. анилин
338. В АНАЛИЗЕ КАКОГО ТОКСИКАНТА МОЖЕТ ПРИМЕНЯТЬСЯ МЕТОД АТОМНО-ЭМИССИОННОЙ СПЕКТРОМЕТРИИ С ИНДУКТИВНО-СВЯЗАННОЙ ПЛАЗМОЙ (ИСП-АЭС)
- А. ртуть
 - В. серная кислота
 - С. угарный газ
 - Д. нитирты
339. В АНАЛИЗЕ КАКОГО ТОКСИКАНТА МОЖЕТ ПРИМЕНЯТЬСЯ МЕТОД АТОМНО-ЭМИССИОННОЙ СПЕКТРОМЕТРИИ С ИНДУКТИВНО-СВЯЗАННОЙ ПЛАЗМОЙ (ИСП-АЭС)
- А. хром
 - В. амфетамин
 - С. угарный газ
 - Д. анилин
340. В АНАЛИЗЕ КАКОГО ТОКСИКАНТА МОЖЕТ ПРИМЕНЯТЬСЯ МЕТОД АТОМНО-ЭМИССИОННОЙ СПЕКТРОМЕТРИИ С ИНДУКТИВНО-СВЯЗАННОЙ ПЛАЗМОЙ (ИСП-АЭС)
- А. медь

- В. морфин
- С. угарный газ
- Д. тиофос

341. В АНАЛИЗЕ КАКОГО ТОКСИКАНТА МОЖЕТ ПРИМЕНЯТЬСЯ МЕТОД АТОМНО-ЭМИССИОННОЙ СПЕКТРОМЕТРИИ С ИНДУКТИВНО-СВЯЗАННОЙ ПЛАЗМОЙ (ИСП-АЭС)

- А. кадмий
- В. хинин
- С. угарный газ
- Д. анилин

342. В АНАЛИЗЕ КАКОГО ТОКСИКАНТА МОЖЕТ ПРИМЕНЯТЬСЯ МЕТОД АТОМНО-ЭМИССИОННОЙ СПЕКТРОМЕТРИИ С ИНДУКТИВНО-СВЯЗАННОЙ ПЛАЗМОЙ (ИСП-АЭС)

- А. цинк
- В. сецин
- С. угарный газ
- Д. тиопентал натрий

343. В АНАЛИЗЕ КАКОГО ТОКСИКАНТА МОЖЕТ ПРИМЕНЯТЬСЯ МЕТОД АТОМНО-ЭМИССИОННОЙ СПЕКТРОМЕТРИИ С ИНДУКТИВНО-СВЯЗАННОЙ ПЛАЗМОЙ (ИСП-АЭС)

- А. висмут
- В. метамизол
- С. гептахлор
- Д. этанол

344. В АНАЛИЗЕ КАКОГО ТОКСИКАНТА МОЖЕТ ПРИМЕНЯТЬСЯ МЕТОД АТОМНО-ЭМИССИОННОЙ СПЕКТРОМЕТРИИ С ИНДУКТИВНО-СВЯЗАННОЙ ПЛАЗМОЙ (ИСП-АЭС)

- А. мышьяк
- В. стрихнин
- С. угарный газ
- Д. карбофос

345. В АНАЛИЗЕ КАКОГО ТОКСИКАНТА МОЖЕТ ПРИМЕНЯТЬСЯ МЕТОД АТОМНО-ЭМИССИОННОЙ СПЕКТРОМЕТРИИ С ИНДУКТИВНО-СВЯЗАННОЙ ПЛАЗМОЙ (ИСП-АЭС)

- А. сурьма
- В. уксусная кислота
- С. угарный газ
- Д. ацетон

346. В АНАЛИЗЕ КАКОГО ТОКСИКАНТА МОЖЕТ ПРИМЕНЯТЬСЯ МЕТОД АТОМНО-ЭМИССИОННОЙ СПЕКТРОМЕТРИИ С ИНДУКТИВНО-СВЯЗАННОЙ ПЛАЗМОЙ (ИСП-АЭС)

- А. таллий
- В. цианиды

- С. угарный газ
- D. гексахлорциклогексан

347. В АНАЛИЗЕ КАКОГО ТОКСИКАНТА МОЖЕТ ПРИМЕНЯТЬСЯ МЕТОД МАСС-СПЕКТРОМЕТРИИ С ИНДУКТИВНО-СВЯЗАННОЙ ПЛАЗМОЙ (ИСП-МС)

- A. свинец
- B. циклобарбитал
- С. угарный газ
- D. гексахлорциклогексан

348. В АНАЛИЗЕ КАКОГО ТОКСИКАНТА МОЖЕТ ПРИМЕНЯТЬСЯ МЕТОД МАСС-СПЕКТРОМЕТРИИ С ИНДУКТИВНО-СВЯЗАННОЙ ПЛАЗМОЙ (ИСП-МС)

- A. марганец
- B. хинин
- С. угарный газ
- D. анилин

349. В АНАЛИЗЕ КАКОГО ТОКСИКАНТА МОЖЕТ ПРИМЕНЯТЬСЯ МЕТОД МАСС-СПЕКТРОМЕТРИИ С ИНДУКТИВНО-СВЯЗАННОЙ ПЛАЗМОЙ (ИСП-МС)

- A. барий
- B. тиоридазин
- С. угарный газ
- D. хлороформ

350. В АНАЛИЗЕ КАКОГО ТОКСИКАНТА МОЖЕТ ПРИМЕНЯТЬСЯ МЕТОД МАСС-СПЕКТРОМЕТРИИ С ИНДУКТИВНО-СВЯЗАННОЙ ПЛАЗМОЙ (ИСП-МС)

- A. серебро
- B. этанол
- С. метафос
- D. анилин

351. В АНАЛИЗЕ КАКОГО ТОКСИКАНТА МОЖЕТ ПРИМЕНЯТЬСЯ МЕТОД МАСС-СПЕКТРОМЕТРИИ С ИНДУКТИВНО-СВЯЗАННОЙ ПЛАЗМОЙ (ИСП-МС)

- A. ртуть
- B. серная кислота
- С. угарный газ
- D. нитирты

352. В АНАЛИЗЕ КАКОГО ТОКСИКАНТА МОЖЕТ ПРИМЕНЯТЬСЯ МЕТОД МАСС-СПЕКТРОМЕТРИИ С ИНДУКТИВНО-СВЯЗАННОЙ ПЛАЗМОЙ (ИСП-МС)

- A. хром
- B. амфетамин
- С. угарный газ
- D. анилин

353. В АНАЛИЗЕ КАКОГО ТОКСИКАНТА МОЖЕТ ПРИМЕНЯТЬСЯ МЕТОД МАСС-СПЕКТРОМЕТРИИ С ИНДУКТИВНО-СВЯЗАННОЙ ПЛАЗМОЙ (ИСП-МС)

- A. медь
- B. морфин
- С. угарный газ
- D. тиофос

354. В АНАЛИЗЕ КАКОГО ТОКСИКАНТА МОЖЕТ ПРИМЕНЯТЬСЯ МЕТОД МАСС-СПЕКТРОМЕТРИИ С ИНДУКТИВНО-СВЯЗАННОЙ ПЛАЗМОЙ (ИСП-МС)
- A. кадмий
 - B. хинин
 - C. угарный газ
 - D. анилин
355. В АНАЛИЗЕ КАКОГО ТОКСИКАНТА МОЖЕТ ПРИМЕНЯТЬСЯ МЕТОД МАСС-СПЕКТРОМЕТРИИ С ИНДУКТИВНО-СВЯЗАННОЙ ПЛАЗМОЙ (ИСП-МС)
- A. цинк
 - B. севин
 - C. угарный газ
 - D. тиопентал натрий
356. В АНАЛИЗЕ КАКОГО ТОКСИКАНТА МОЖЕТ ПРИМЕНЯТЬСЯ МЕТОД МАСС-СПЕКТРОМЕТРИИ С ИНДУКТИВНО-СВЯЗАННОЙ ПЛАЗМОЙ (ИСП-МС)
- A. висмут
 - B. метамизол
 - C. гептахлор
 - D. этанол
357. В АНАЛИЗЕ КАКОГО ТОКСИКАНТА МОЖЕТ ПРИМЕНЯТЬСЯ МЕТОД МАСС-СПЕКТРОМЕТРИИ С ИНДУКТИВНО-СВЯЗАННОЙ ПЛАЗМОЙ (ИСП-МС)
- A. мышьяк
 - B. стрихнин
 - C. угарный газ
 - D. карбофос
358. В АНАЛИЗЕ КАКОГО ТОКСИКАНТА МОЖЕТ ПРИМЕНЯТЬСЯ МЕТОД МАСС-СПЕКТРОМЕТРИИ С ИНДУКТИВНО-СВЯЗАННОЙ ПЛАЗМОЙ (ИСП-МС)
- A. сурьма
 - B. уксусная кислота
 - C. угарный газ
 - D. ацетон
359. В АНАЛИЗЕ КАКОГО ТОКСИКАНТА МОЖЕТ ПРИМЕНЯТЬСЯ МЕТОД МАСС-СПЕКТРОМЕТРИИ С ИНДУКТИВНО-СВЯЗАННОЙ ПЛАЗМОЙ (ИСП-МС)
- A. таллий
 - B. цианиды
 - C. угарный газ
 - D. гексахлорциклогексан
360. К МЕТОДАМ ЭЛЕМЕНТНОГО АНАЛИЗА ОТНОСИТСЯ
- A. атомно-абсорбционная спектрометрия
 - B. тонкослойная хроматография
 - C. ИК-спектроскопия
 - D. высокоэффективная жидкостная хроматография с масс-спектрометрией
361. К МЕТОДАМ ЭЛЕМЕНТНОГО АНАЛИЗА ОТНОСИТСЯ
- A. атомно-эмиссионная спектрометрия
 - B. тонкослойная хроматография
 - C. ИК-спектроскопия

- D. высокоэффективная жидкостная хроматография с масс-спектрометрией
362. К МЕТОДАМ ЭЛЕМЕНТНОГО АНАЛИЗА ОТНОСИТСЯ
- A. атомно-эмиссионная спектрометрия с индуктивно-связанной плазмой
 - B. тонкослойная хроматография
 - C. ИК-спектроскопия
 - D. высокоэффективная жидкостная хроматография с масс-спектрометрией
363. К МЕТОДАМ ЭЛЕМЕНТНОГО АНАЛИЗА ОТНОСИТСЯ
- A. рентгенофлуоресцентный анализ
 - B. тонкослойная хроматография
 - C. ИК-спектроскопия
 - D. высокоэффективная жидкостная хроматография с масс-спектрометрией
364. К МЕТОДАМ ЭЛЕМЕНТНОГО АНАЛИЗА ОТНОСИТСЯ
- A. рентгенофлуоресцентная спектрометрия
 - B. тонкослойная хроматография
 - C. ИК-спектроскопия
 - D. высокоэффективная жидкостная хроматография с масс-спектрометрией
365. К МЕТОДАМ ЭЛЕМЕНТНОГО АНАЛИЗА ОТНОСИТСЯ
- A. нейтронноактивационный анализ
 - B. тонкослойная хроматография
 - C. ИК-спектроскопия
 - D. высокоэффективная жидкостная хроматография с масс-спектрометрией
366. К МЕТОДАМ ЭЛЕМЕНТНОГО АНАЛИЗА ОТНОСИТСЯ
- A. масс-спектрометрия с индуктивно-связанной плазмой
 - B. тонкослойная хроматография
 - C. ИК-спектроскопия
 - D. высокоэффективная жидкостная хроматография с масс-спектрометрией
367. МЕТОД АТОМНО-АБСОРБЦИОННОЙ СПЕКТРОМЕТРИИ ОСНОВАН НА СПОСОБНОСТИ АТОМОВ ЭЛЕМЕНТОВ
- A. поглощать световую энергию с частотой резонансной их собственной частоте
 - B. в возбужденном состоянии испускать избыток энергии в виде света (флуоресценции) с характерными длинами волн
 - C. к рентгеновскому излучению при переходе электронов с внешних орбиталей на внутренние
 - D. к образованию нестабильных изотопов под действием потока нейтронов (наведенной радиоактивности)
368. МЕТОД АТОМНО-АБСОРБЦИОННОЙ СПЕКТРОМЕТРИИ ОСНОВАН НА СПОСОБНОСТИ АТОМОВ ЭЛЕМЕНТОВ
- A. поглощать световую энергию с частотой резонансной их собственной частоте
 - B. в возбужденном состоянии испускать избыток энергии в виде света (флуоресценции) с характерными длинами волн
 - C. различном характере движения заряженных частиц в постоянном электромагнитном поле в зависимости от соотношения массы частицы к ее заряду

- D. к образованию нестабильных изотопов под действием потока нейтронов (наведенной радиоактивности)
369. ПРИ ИССЛЕДОВАНИИ МЕТОДОМ АТОМНО-АБСОРБЦИОННОЙ СПЕКТРОСКОПИИ НА АТОМЫ ИССЛЕДУЕМОГО ОРАЗЦА ВОЗДЕЙСТВУЮТ
- A. световой энергией
 - B. тепловой энергией
 - C. электромагнитной индукцией
 - D. потоком нейтронов
370. ПРИ ИССЛЕДОВАНИИ МЕТОДОМ АТОМНО-АБСОРБЦИОННОЙ СПЕКТРОСКОПИИ АТОМЫ ИССЛЕДУЕМОГО ОБРАЗЦА ПОГЛОЩАЮТ
- A. световую энергию
 - B. тепловую энергию
 - C. электромагнитное поле
 - D. поток заряженных частиц
371. КАКОЙ БЛОК ОТСУТСТВУЕТ В АТОМНО-АБСОРБЦИОННОМ СПЕКТРОМЕТРЕ
- A. дифракционная решетка
 - B. атомизатор
 - C. источник излучения
 - D. детектор
372. ПРАВИЛЬНАЯ ПОСЛЕДОВАТЕЛЬНОСТЬ БЛОКОВ АТОМНО-АБСОРБЦИОННОГО СПЕКТРОМЕТРА
- A. источник излучения → атомизатор → монохроматор → детектор → регистратор
 - B. атомизатор → источник излучения → монохроматор → детектор → регистратор
 - C. детектор → источник излучения → атомизатор → монохроматор → регистратор
 - D. источник излучения → монохроматор → атомизатор → детектор → регистратор
373. ФУНКЦИЯ ИСТОЧНИКА ИЗЛУЧЕНИЯ В АТОМНО-АБСОРБЦИОННОМ СПЕКТРОМЕТРЕ
- A. излучение света с определенной длиной волны, резонансной исследуемому элементу
 - B. регистрация излучения, испускаемого атомами образца
 - C. атомизация образца
 - D. испускание светового излучения с широким спектром длин волн
374. ИСТОЧНИКОМ ИЗЛУЧЕНИЯ В АТОМНО-АБСОРБЦИОННОМ СПЕКТРОМЕТРЕ МОЖЕТ БЫТЬ
- A. лампа с полым катодом
 - B. индуктивно-связанная плазма
 - C. дифракционная решетка
 - D. ядерный реактор
375. ОСНОВНОЙ НЕДОСТАТОК ЛАМПЫ С ПОЛЫМ КАТОДОМ КАК ИСТОЧНИКА ИЗЛУЧЕНИЯ ДЛЯ АТОМНО-АБСОРБЦИОННОЙ СПЕКТРОСКОПИИ

- A. позволяет проводить определение только одного вида элементов
- B. обладает высокой стоимостью
- C. разрушает пробу
- D. требует проведение предварительной подготовки проб методом минерализации

376. ПЛАМЕННАЯ АТОМНО-АБСОРБЦИОННАЯ СПЕКТРОМЕТРИЯ
ХАРАКТЕРИЗУЕТСЯ

- A. атомизация пробы происходит в пламени щелевой горелки
- B. возбуждение атомов пробы происходит под действием пламени
- C. в результате воздействия световой энергии проба воспламеняется
- D. идентификацией элементов по возникающей окраске пламени

377. ЭЛЕКТРОТЕРМИЧЕСКАЯ АТОМНО-АБСОРБЦИОННАЯ СПЕКТРОМЕТРИЯ
ХАРАКТЕРИЗУЕТСЯ

- A. атомизацией элементов под действием электрического тока
- B. возбуждение атомов пробы происходит под действием постоянного электрического тока
- C. возбуждение атомов пробы происходит под действием переменного электрического тока
- D. идентификация элемента происходит по величине напряжения возникающего электрического тока

378. В ХТА МЕТАЛЛИЧЕСКИХ ЯДОВ АТОМНО-АБСОРБЦИОННАЯ
СПЕКТРОСКОПИЯ ПРИМЕНЯЕТСЯ В КАЧЕСТВЕ МЕТОДА _____АНАЛИЗА

- A. подтверждающего
- B. арбитражного
- C. предварительного
- D. полуколичественного

379. В ХТА МЕТАЛЛИЧЕСКИХ ЯДОВ АТОМНО-АБСОРБЦИОННАЯ
СПЕКТРОСКОПИЯ ПРИМЕНЯЕТСЯ В КАЧЕСТВЕ МЕТОДА _____АНАЛИЗА

- A. количественного
- B. предварительного
- C. арбитражного
- D. скринингового

380. В КАЧЕСТВЕ АТОМИЗАТОРА В АТОМНО-АБСОРБЦИОННОЙ
СПЕКТРОМЕТРИИ МОЖЕТ ИСПОЛЬЗОВАТЬСЯ

- A. пламя щелевой горелки
- B. лампа с полым катодом
- C. лазер
- D. индуктивно-связанная плазма

381. В КАЧЕСТВЕ АТОМИЗАТОРА В АТОМНО-АБСОРБЦИОННОЙ
СПЕКТРОМЕТРИИ МОЖЕТ ИСПОЛЬЗОВАТЬСЯ

- A. электрический ток в трубчатой графитовой печи
- B. лампа с полым катодом
- C. лазер
- D. индуктивно-связанная плазма

382. КАКОЙ БЛОК ОТСУТСТВУЕТ В СХЕМЕ АТОМНО-АБСОРБЦИОННОГО
СПЕКТРОМЕТРА

- A. насос
 - B. лампа с полым катодом
 - C. монохроматор
 - D. детектор
383. ПОД ДЕЙСТВИЕМ ПЛАМЕНИ В АТОМНО-АБСОРБЦИОННОМ СПЕКТРОМЕТРЕ ПРОИСХОДИТ ПРОЦЕСС _____ АТОМОВ ОПРЕДЕЛЯЕМОГО ЭЛЕМЕНТА:
- A. атомизации
 - B. ионизации
 - C. возбуждения
 - D. флуоресценции
384. ФУНКЦИЯ АТОМИЗАТОРА В АТОМНО-АБСОРБЦИОННОМ СПЕКТРОМЕТРЕ
- A. подготовка атомов пробы к поглощению световой энергии, разделении соединений в составе пробы на отдельные атомы
 - B. возбуждение атомов пробы
 - C. бомбардировка атомов исследуемого элемента пучком быстрых электронов
 - D. подготовка и подача пробы в источник излучения
385. ФУНКЦИЯ МОНОХРОМАТОРА В СОСТАВЕ АТОМНО-АБСОРБЦИОННОГО СПЕКТРОМЕТРА
- A. формирование пучка монохроматического света перед детектором
 - B. формирование пучка монохроматического света из света, испускаемого источником излучения
 - C. превращение электромагнитного излучения, испускаемого источником излучения, в монохроматический свет
 - D. регистрация излучения, испускаемого пробой и превращение его в электрический сигнал
386. ФУНКЦИЯ ДЕТЕКТОРА В СОСТАВЕ АТОМНО-АБСОРБЦИОННОГО СПЕКТРОМЕТРА
- A. регистрация изменений интенсивности излучения, прошедшего сквозь пробу и формирование электрического сигнала
 - B. формирование пучка монохроматического света из света, испускаемого источником излучения
 - C. регистрация излучения, испускаемого пробой и превращение его в электрический сигнал
 - D. превращение электромагнитного излучения, испускаемого источником излучения, в световую энергию
387. ФУНКЦИЯ РЕГИСТРАТОРА В СОСТАВЕ АТОМНО-АБСОРБЦИОННОГО СПЕКТРОМЕТРА
- A. обработка, представление и хранение массива данных
 - B. регистрация изменений интенсивности излучения, прошедшего сквозь пробу и формирование электрического сигнала
 - C. регистрация излучения, испускаемого пробой и превращение его в электрический сигнал
 - D. идентификация элементов и расчет количественного их содержания в пробе
388. УТВЕРЖДЕНИЕ, ХАРАКТЕРИЗУЮЩЕЕ МЕТОД АНАЛИЗА – АТОМНО-АБСОРБЦИОННАЯ СПЕКТРОМЕТРИЯ

- А. позволяет одновременно проводить качественный и количественный анализ
- В. результаты количественного исследования не обладают достаточной точностью, поэтому может применяться только как метод качественного анализа
- С. позволяют определять широкий спектр элементов, присутствующих в пробе в широком диапазоне концентраций, поэтому может применяться к качеству скринингового метода
- Д. в виду сложной аппаратуры и неоднозначной трактовки получаемых спектров требует специально подготовленных аналитиков и в настоящее время применяется преимущественно с научным, а не экспертными целями

389. УТВЕРЖДЕНИЕ, ХАРАКТЕРИЗУЮЩЕЕ МЕТОД АНАЛИЗА – АТОМНО-АБСОРБЦИОННАЯ СПЕКТРОМЕТРИЯ

- А. рутинный метод подтверждающего и количественного анализа в практике рутинной судебно-химической экспертизы
- В. результаты количественного исследования не обладают достаточной точностью, поэтому может применяться только как метод качественного анализа
- С. позволяют определять широкий спектр элементов, присутствующих в пробе в широком диапазоне концентраций, поэтому может применяться к качеству скринингового метода
- Д. в виду сложной аппаратуры и неоднозначной трактовки получаемых спектров требует специально подготовленных аналитиков и в настоящее время применяется преимущественно с научным, а не экспертными целями

390. УТВЕРЖДЕНИЕ, ХАРАКТЕРИЗУЮЩЕЕ МЕТОД АНАЛИЗА – АТОМНО-АБСОРБЦИОННАЯ СПЕКТРОМЕТРИЯ

- А. метод обладает высокими чувствительностью и специфичностью
- В. метод обладает высокой чувствительностью, но групповой специфичностью
- С. в настоящее время это самый чувствительный и специфичный метод элементного анализа
- Д. метод позволяет надежно определить присутствие в пробе широкого спектра металлов, но результаты количественного исследования не отличаются высокой точностью

391. ОСНОВНОЙ НЕДОСТАТОК МЕТОДА АТОМНО-АБСОРБЦИОННОЙ СПЕКТРОМЕТРИИ (ААС)

- А. одноэлементный анализ
- В. низкая чувствительность
- С. низкая точность результатов количественного анализа
- Д. трудоемкость и сложная интерпретация полученных спектров

392. ПО РЕЗУЛЬТАТАМ АТОМНО-АБСОРБЦИОННОЙ СПЕКТРОМЕТРИИ ПОЛУЧАЮТ

- А. спектр поглощения
- В. спектр флуоресценции
- С. хроматограмму
- Д. калибровочный график

393. ПО РЕЗУЛЬТАТАМ АТОМНО-АБСОРБЦИОННОЙ СПЕКТРОМЕТРИИ ПОЛУЧАЮТ СПЕКТР

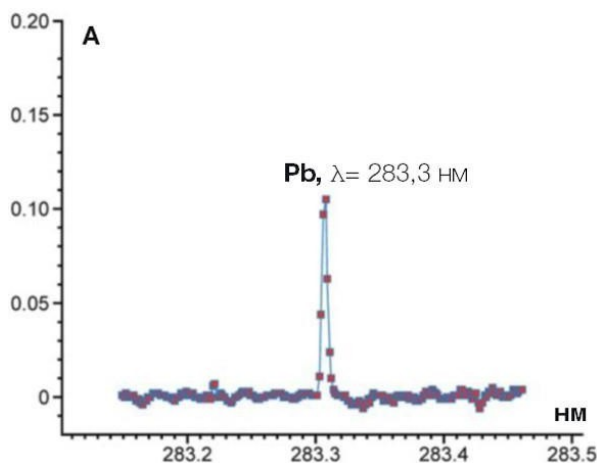
- А. поглощения света
- В. световой флуоресценции
- С. рентгеновской флуоресценции

D. гамма-излучения

394. СПЕКТР, ПОЛУЧАЕМЫЙ ПО РЕЗУЛЬТАТАМ АТОМНО-АБСОРБЦИОННОЙ СПЕКТРОМЕТРИИ, ПРЕДСТАВЛЯЕТСЯ В КООРДИНАТАХ

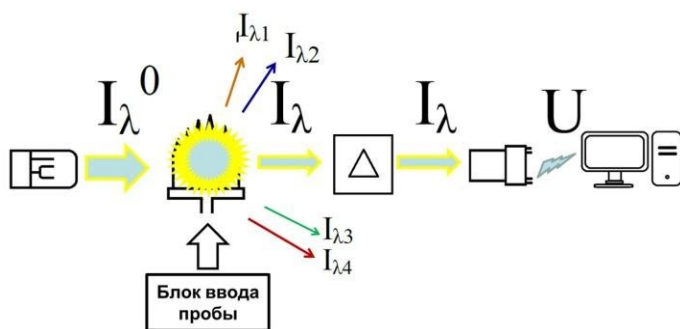
- A. ось X - длина волны; ось Y – оптическая плотность
- B. ось X - длина волны; ось Y – интенсивность излучения
- C. ось X – концентрация вещества; ось Y – оптическая плотность
- D. ось X – концентрация вещества; ось Y – интенсивность излучения

395. НА РИСУНКЕ ИЗОБРАЖЕН СПЕКТР, ПОЛУЧЕННЫЙ В РЕЗУЛЬТАТЕ ИССЛЕДОВАНИЯ МЕТОДОМ



- A. атомно-абсорбционной спектроскопии
- B. атомно-эмиссионной спектроскопии
- C. спектрофотометрии в УФ- и видимой области
- D. масс-спектрометрии

396. НА РИСУНКЕ ПРИВЕДЕНА СХЕМА ПРИБОРА ДЛЯ ПРОВЕДЕНИЯ ИССЛЕДОВАНИЯ МЕТОДОМ



- A. атомно-абсорбционной спектроскопии
- B. атомно-эмиссионной спектроскопии
- C. спектрофотометрии в УФ- и видимой области
- D. масс-спектрометрии

397. ПРИ ПРОВЕДЕНИИ АТОМНО-АБСОРБЦИОННОЙ СПЕКТРОМЕТРИИ НА АТОМЫ ВОЗДЕЙСТВУЮТ

- A. монохроматическим светом со специфической длиной волны
- B. потоком быстрых электронов

- С. электромагнитным полем
D. тепловой энергией
398. ПОСЛЕДОВАТЕЛЬНОСТЬ БЛОКОВ: ЛАМПА С ПОЛЫМ КАТОДОМ→АТОМИЗАТОР→МОНОХРОМАТОР→ДЕТЕКТОР →РЕГИСТРАТОР - ЭТО ПРИНЦИПИАЛЬНАЯ СХЕМА ПРИБОРА
A. атомно-абсорбционный спектрометр
B. атомно-эмиссионный спектрометр
C. масс-спектрометр
D. рентгенофлуоресцентный спектрометр
399. ПРЕИМУЩЕСТВА МЕТОДА АТОМНО-АБСОРБЦИОННОЙ СПЕКТРОМЕТРИИ
A. высокая чувствительность; возможность сочетать качественный и количественный анализ; простота исполнения
B. высокая чувствительность; многоэлементный метод; возможность сочетать качественный и количественный анализ; возможность применения внутреннего стандарта
C. высокая чувствительность; многоэлементный анализ; возможность анализа элементов и молекул; возможность сочетания качественного и количественного анализа
D. высокая чувствительность; многоэлементный анализ; возможность применения в качестве скринингового метода в элементном анализе
400. ПРИ АНАЛИЗЕ МЕТОДОМ АТОМНО-АБСОРБЦИОННАЯ СПЕКТРОМЕТРИЯ (ААС) ИДЕНТИФИКАЦИЮ ЭЛЕМЕНТА ПРОВОДЯТ ПО
A. характеристической длине волны поглощения
B. характеристической длине волны испускания (флуоресценции)
C. величине оптической плотности
D. интенсивности флуоресценции
401. ВЫБЕРИТЕ УТВЕРЖДЕНИЕ, ХАРАКТЕРИЗУЮЩЕЕ КОЛИЧЕСТВЕННЫЙ АНАЛИЗ МЕТОДОМ АТОМНО-АБСОРБЦИОННОЙ СПЕКТРОМЕТРИИ
A. применяется метод калибровочного графика
B. применяется метод внутреннего стандарта
C. может использоваться только как полуколичественный метод
D. количественный анализ данным методом не проводится
402. РАСЧЕТ КОНЦЕНТРАЦИИ ЭЛЕМЕНТА ПРИ КОЛИЧЕСТВЕННОМ АНАЛИЗЕ МЕТОДОМ АТОМНО-АБСОРБЦИОННОЙ СПЕКТРОМЕТРИИ ПРОВОДИТСЯ НА ОСНОВАНИИ
A. закона Бугера-Ламберта-Бера
B. закона Мозли
C. нормального распределения Больцмана
D. калибровочного графика, полученного методом внутреннего стандарта
403. КАКИМИ СВОЙСТВАМИ ДОЛЖЕН ОБЛАДАТЬ ИСТОЧНИК ИЗЛУЧЕНИЯ В АТОМНО-АБСОРБЦИОННОМ СПЕКТРОМЕТРЕ
A. испускать монохроматический свет с длиной волны, резонансной определяемому элементу
B. обеспечивать высокотемпературный нагрев
C. испускать излучение, обладающее высокой проникающей способностью
D. испускать свет с максимально широким диапазоном длин волн

404. НА ОСНОВАНИИ КАКОЙ ХАРАКТЕРИСТИКИ ПРОВОДИТСЯ РАСЧЕТ КОЛИЧЕСТВЕННОГО СОДЕРЖАНИЯ ЭЛЕМЕНТА В МЕТОДЕ АТОМНО-АБСОРБЦИОННОЙ СПЕКТРОМЕТРИИ
- A. величине оптической плотности
 - B. характеристической длине волны испускания (флуоресценции)
 - C. характеристической длине волны поглощения
 - D. интенсивности флуоресценции
405. СПЕКТР АТОМНОЙ АБСОРБЦИИ ИМЕЕТ ВИД
- A. полос
 - B. непрерывной кривой с максимумами и/или минимумами поглощения
 - C. прямой
 - D. экспоненты
406. СПЕКТР ПОГЛОЩЕНИЯ – ЭТО ГРАФИЧЕСКОЕ ИЗОБРАЖЕНИЕ ЗАВИСИМОСТИ
- A. величины оптической плотности от длины волны
 - B. концентрации вещества от времени
 - C. величины оптической плотности от концентрации
 - D. длины волны от оптической плотности
407. МЕТОД АТОМНО-ЭМИССИОННОЙ СПЕКТРОМЕТРИИ ОСНОВАН НА СПОСОБНОСТИ АТОМОВ ЭЛЕМЕНТОВ
- A. в возбужденном состоянии испускать избыток энергии в виде света (флуоресценции) с характерными длинами волн частоте
 - B. поглощать световую энергию с частотой резонансной их собственной
 - C. к рентгеновскому излучению при переходе электронов с внешних орбиталей на внутренние
 - D. к образованию нестабильных изотопов под действием потока нейтронов (наведенной радиоактивности)
408. МЕТОД АТОМНО-ЭМИССИОННОЙ СПЕКТРОМЕТРИИ ОСНОВАН НА СПОСОБНОСТИ АТОМОВ ЭЛЕМЕНТОВ
- A. в возбужденном состоянии испускать избыток энергии в виде света (флуоресценции) с характерными длинами волн частоте
 - B. поглощать световую энергию с частотой резонансной их собственной
 - C. различного характере движения заряженных частиц в постоянном электромагнитном поле в зависимости от соотношения массы частицы к ее заряду
 - D. к образованию нестабильных изотопов под действием потока нейтронов (наведенной радиоактивности)
409. ПРИ ИССЛЕДОВАНИИ МЕТОДОМ АТОМНО-ЭМИССИОННОЙ СПЕКТРОМЕТРИИ НА АТОМЫ ИССЛЕДУЕМОГО ОРАЗЦА ВОЗДЕЙСТВУЮТ
- A. тепловой энергией
 - B. световой энергией
 - C. электромагнитной индукцией
 - D. потоком нейтронов
410. ПРИ ИССЛЕДОВАНИИ МЕТОДОМ АТОМНО-ЭМИССИОННОЙ СПЕКТРОМЕТРИИ АТОМЫ ИССЛЕДУЕМОГО ОБРАЗЦА ПОГЛОЩАЮТ

- А. тепловую энергию
 - В. световую энергию
 - С. электромагнитное поле
 - Д. поток заряженных частиц
411. КАКОЙ БЛОК ОТСУТСТВУЕТ В АТОМНО-ЭМИССИОННОМ СПЕКТРОМЕТРЕ
- А. источник излучения
 - В. атомизатор
 - С. дифракционная решетка
 - Д. детектор
412. ПРАВИЛЬНАЯ ПОСЛЕДОВАТЕЛЬНОСТЬ БЛОКОВ АТОМНО-ЭМИССИОННОГО СПЕКТРОМЕТРА
- А. атомизатор → дифракционная решетка → детектор → регистратор
 - В. источник излучения → атомизатор → дифракционная решетка → детектор → регистратор
 - С. источник излучения → атомизатор → монохроматор → детектор → регистратор
 - Д. дифракционная решетка → атомизатор → детектор → регистратор
413. ПЕРЕДАЧА ЭНЕРГИИ АТОМАМ ИССЛЕДУЕМЫХ ЭЛЕМЕНТОВ ОБРАЗЦА ПРИ АТОМНО-ЭМИССИОННОЙ СПЕКТРОМЕТРИИ ПРОИСХОДИТ В БЛОКЕ
- А. атомизатор
 - В. источник излучения
 - С. детектор
 - Д. дифракционная решетка
414. ВОЗБУЖДЕНИЕ АТОМОВ ИССЛЕДУЕМЫХ ЭЛЕМЕНТОВ ОБРАЗЦА ПРИ АТОМНО-ЭМИССИОННОЙ СПЕКТРОМЕТРИИ ПРОИСХОДИТ В БЛОКЕ
- А. атомизатор
 - В. источник излучения
 - С. детектор
 - Д. дифракционная решетка
415. АТОМИЗАТОР В СОСТАВЕ АТОМНО-ЭМИССИОННОГО СПЕКТРОМЕТРА ВЫПОЛНЯЕТ ФУНКЦИЮ
- А. атомизация пробы и возбуждение атомов
 - В. только атомизация
 - С. атомизация пробы и ионизация атомов элементов
 - Д. атомизация пробы и образование нестабильных изотопов элементов
416. АТОМИЗАТОРОМ В АТОМНО-ЭМИССИОННОМ СПЕКТРОМЕТРЕ МОЖЕТ БЫТЬ
- А. пламя ацетиленовой горелки
 - В. лампа с полым катодом
 - С. лазер
 - Д. ксеноновая лампа полного спектра
417. АТОМИЗАТОРОМ В АТОМНО-ЭМИССИОННОМ СПЕКТРОМЕТРЕ МОЖЕТ БЫТЬ
- А. индуктивно-связанная плазма
 - В. лампа с полым катодом

- С. лазер
- Д. безэлектродная газоразрядная лампа

418. АТОМИЗАТОРОМ В АТОМНО-ЭМИССИОННОМ СПЕКТРОМЕТРЕ МОЖЕТ БЫТЬ

- А. электрическая дуга
- В. лампа с полым катодом
- С. лазер
- Д. дифракционная решетка

419. АТОМИЗАТОРОМ В АТОМНО-ЭМИССИОННОМ СПЕКТРОМЕТРЕ МОЖЕТ БЫТЬ

- А. электрическая искра
- В. лампа с полым катодом
- С. лазер
- Д. дифракционная решетка

420. АТОМИЗАТОРОМ В АТОМНО-ЭМИССИОННОМ СПЕКТРОМЕТРЕ МОЖЕТ БЫТЬ

- А. микроволновая плазма
- В. лампа с полым катодом
- С. лазер
- Д. дифракционная решетка

421. В ХТА МЕТАЛЛИЧЕСКИХ ЯДОВ АТОМНО-ЭМИССИОННАЯ СПЕКТРОМЕТРИЯ ПРИМЕНЯЕТСЯ В КАЧЕСТВЕ МЕТОДА _____АНАЛИЗА

- А. подтверждающего
- В. арбитражного
- С. предварительного
- Д. полуколичественного

422. В ХТА МЕТАЛЛИЧЕСКИХ ЯДОВ АТОМНО-ЭМИССИОННАЯ СПЕКТРОМЕТРИЯ ПРИМЕНЯЕТСЯ В КАЧЕСТВЕ МЕТОДА _____АНАЛИЗА

- А. количественного
- В. предварительного
- С. арбитражного
- Д. скринингового

423. В ХТА МЕТАЛЛИЧЕСКИХ ЯДОВ АТОМНО-ЭМИССИОННАЯ СПЕКТРОМЕТРИЯ С ИНДУКТИВНО-СВЯЗАННОЙ ПЛАЗМОЙ ПРИМЕНЯЕТСЯ В КАЧЕСТВЕ МЕТОДА _____АНАЛИЗА

- А. подтверждающего
- В. арбитражного
- С. предварительного
- Д. полуколичественного

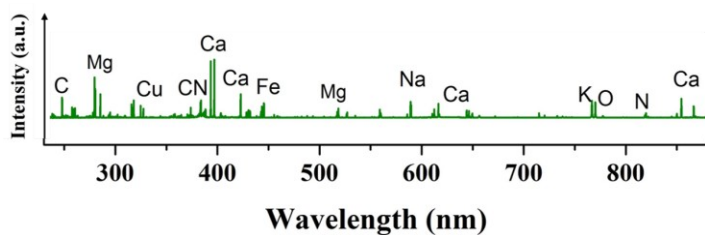
424. КАКОЙ БЛОК ОТСУТСТВУЕТ В СХЕМЕ АТОМНО-ЭМИССИОННОГО СПЕКТРОМЕТРА

- А. источник излучения
- В. атомизатор
- С. дифракционная решетка
- Д. детектор

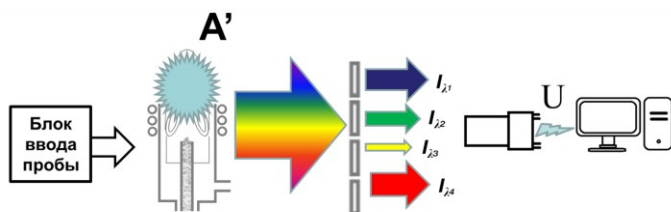
425. ФУНКЦИЯ АТОМИЗАТОРА В АТОМНО-ЭМИССИОННОМ СПЕКТРОМЕТРЕ
- A. подготовка атомов пробы к поглощению световой энергии, разделении соединений в составе пробы на отдельные атомы и их возбуждение
 - B. подготовка атомов пробы к поглощению световой энергии, разделении соединений в составе пробы на отдельные атомы
 - C. бомбардировка атомов исследуемого элемента пучком быстрых электронов
 - D. подготовка и подача пробы в источник излучения
426. ВОЗБУЖДЕНИЕ АТОМОВ ИССЛЕДУЕМЫХ ЭЛЕМЕНТОВ ПРИ АТОМНО-ЭМИССИОННОЙ СПЕКТРОМЕТРИИ ПРОИСХОДИТ В БЛОКЕ:
- A. атомизатор
 - B. блок ввода пробы
 - C. дифракционная решетка
 - D. детектор
427. ФУНКЦИЯ ДИФРАКЦИОННОЙ РЕШЕТКИ В СОСТАВЕ АТОМНО-ЭМИССИОННОГО СПЕКТРОМЕТРА
- A. разделение флуоресценции, исходящей от атомов исследуемых элементов, на отдельные световые потоки в соответствии с их длиной волны
 - B. испускание флуоресценции с характерными длинами волн
 - C. формирование пучка монохроматического света перед детектором
 - D. формирование пучка монохроматического света из света, испускаемого источником излучения
428. ФЛУОРЕСЦЕНЦИЯ – ЭТО
- A. излучение, испускаемое веществом (элементом) после его возбуждения каким-либо видом энергии
 - B. процесс поглощения веществом (элементом) тепловой энергии
 - C. процесс разделения пробы на отдельные атомы
 - D. явление излучения света под действием электрического тока
429. ВЫБЕРИТЕ СИНОНИМ ДЛЯ ПОНЯТИЯ «ФЛУОРЕСЦЕНЦИЯ»
- A. испускание излучения после возбуждения
 - B. поглощение излучения после возбуждения
 - C. испускание излучения
 - D. поглощение резонансного света
430. ФУНКЦИЯ ДЕТЕКТОРА В СОСТАВЕ АТОМНО-ЭМИССИОННОГО СПЕКТРОМЕТРА
- A. регистрация излучения, испускаемого пробой и превращение его в электрический сигнал
 - B. формирование пучка монохроматического света из света, испускаемого источником излучения
 - C. регистрация изменений интенсивности излучения, прошедшего сквозь пробу и формирование электрического сигнала
 - D. превращение электромагнитного излучения, испускаемого источником излучения, в световую энергию
431. ФУНКЦИЯ РЕГИСТРАТОРА В СОСТАВЕ АТОМНО-ЭМИССИОННОГО СПЕКТРОМЕТРА
- A. обработка, представление и хранение массива данных

- В. регистрация изменений интенсивности излучения, прошедшего сквозь пробу и формирование электрического сигнала
 - С. регистрация излучения, испускаемого пробой и превращение его в электрический сигнал
 - Д. идентификация элементов и расчет количественного их содержания в пробе
432. УТВЕРЖДЕНИЕ, ХАРАКТЕРИЗУЮЩЕЕ МЕТОД АНАЛИЗА – АТОМНО-ЭМИССИОННАЯ СПЕКТРОМЕТРИЯ
- А. позволяет одновременно проводить качественный и количественный анализ
 - В. результаты количественного исследования не обладают достаточной точностью, поэтому может применяться только как метод качественного анализа
 - С. рутинный метод подтверждающего и количественного анализа в практике рутинной судебно-химической экспертизы
 - Д. метод обладает высокой чувствительностью, но групповой специфичностью
433. УТВЕРЖДЕНИЕ, ХАРАКТЕРИЗУЮЩЕЕ МЕТОД АНАЛИЗА – АТОМНО-ЭМИССИОННАЯ СПЕКТРОМЕТРИЯ
- А. метод обладает высокими чувствительностью и специфичностью
 - В. метод обладает высокой чувствительностью, но групповой специфичностью
 - С. простой и доступный метод, основной рутинный метод подтверждающего анализа в настоящее время
 - Д. метод позволяет надежно определить присутствие в пробе широкого спектра металлов, но результаты количественного исследования не отличаются высокой точностью
434. НЕДОСТАТОК МЕТОДА АТОМНО-ЭМИССИОННОЙ СПЕКТРОМЕТРИИ (АЭС)
- А. дорогостоящее оборудование и необходимость специальной подготовки специалистов
 - В. низкая чувствительность
 - С. низкая точность результатов количественного анализа
 - Д. одноэлементный анализ
435. НЕДОСТАТОК МЕТОДА АТОМНО-ЭМИССИОННОЙ СПЕКТРОМЕТРИИ (АЭС)
- А. наличие матричных помех на спектрах
 - В. низкая чувствительность
 - С. низкая точность результатов количественного анализа
 - Д. одноэлементный анализ
436. ПО РЕЗУЛЬТАТАМ АТОМНО-ЭМИССИОННОЙ СПЕКТРОМЕТРИИ ПОЛУЧАЮТ
- А. спектр флуоресценции
 - В. спектр поглощения
 - С. хроматограмму
 - Д. калибровочный график
437. ПО РЕЗУЛЬТАТАМ АТОМНО-ЭМИССИОННОЙ СПЕКТРОМЕТРИИ ПОЛУЧАЮТ СПЕКТР
- А. световой флуоресценции
 - В. поглощения света
 - С. рентгеновской флуоресценции
 - Д. гамма-излучения

438. ВЫБЕРИТЕ ПРАВИЛЬНОЕ УТВЕРЖДЕНИЕ, ХАРАКТЕРИЗУЮЩЕЕ СПЕКТР ИСПУСКАНИЯ (ФЛУОРЕСЦЕНЦИИ) АТОМОВ ПОСЛЕ ВОЗБУЖДЕНИЯ
- A. разные атомы одного элемента способны испускать флуоресценцию с разными длинами волн
 - B. атомы способны испускать флуоресценцию только с одной (характеристической) длиной волны
 - C. атомы разных элементов могут испускать флуоресценцию с одинаковыми длинами волн
 - D. атомы способны испускать флуоресценцию только с одной длиной волны при их возбуждении монохроматическим светом
439. СПЕКТР, ПОЛУЧАЕМЫЙ ПО РЕЗУЛЬТАТАМ АТОМНО-ЭМИССИОННОЙ СПЕКТРОМЕТРИИ, ПРЕДСТАВЛЯЕТСЯ В КООРДИНАТАХ
- A. ось X - длина волны; ось Y – интенсивность излучения
 - B. ось X - длина волны; ось Y – оптическая плотность
 - C. ось X – концентрация вещества; ось Y – оптическая плотность
 - D. ось X – концентрация вещества; ось Y – интенсивность излучения
440. НА РИСУНКЕ ИЗОБРАЖЕН СПЕКТР, ПОЛУЧЕННЫЙ В РЕЗУЛЬТАТЕ ИССЛЕДОВАНИЯ МЕТОДОМ



- A. атомно-эмиссионной спектроскопии
 - B. атомно-абсорбционной спектроскопии
 - C. спектрофотометрии в УФ- и видимой области
 - D. масс-спектрометрии
441. НА РИСУНКЕ ПРИВЕДЕНА СХЕМА ПРИБОРА ДЛЯ ПРОВЕДЕНИЯ ИССЛЕДОВАНИЯ МЕТОДОМ



- A. атомно-эмиссионной спектроскопии
 - B. атомно-абсорбционной спектроскопии
 - C. спектрофотометрии в УФ- и видимой области
 - D. масс-спектрометрии
442. ПРИ ПРОВЕДЕНИИ АТОМНО-ЭМИССИОННОЙ СПЕКТРОМЕТРИИ НА АТОМЫ ВОЗДЕЙСТВУЮТ
- A. тепловой энергией
 - B. потоком быстрых электронов
 - C. электромагнитным полем

- D. монохроматическим светом со специфической длиной волны
443. ПОСЛЕДОВАТЕЛЬНОСТЬ БЛОКОВ: АТОМИЗАТОР→ДИФРАКЦИОННАЯ РЕШЕТКА→ ДЕТЕКТОР →РЕГИСТРАТОР - ЭТО ПРИНЦИПИАЛЬНАЯ СХЕМА ПРИБОРА
- A. атомно-эмиссионный спектрометр
 - B. атомно-абсорбционный спектрометр
 - C. масс-спектрометр
 - D. рентгенофлуоресцентный спектрометр
444. ПРЕИМУЩЕСТВА МЕТОДА АТОМНО-ЭМИССИОННОЙ СПЕКТРОМЕТРИИ
- A. высокая чувствительность; многоэлементный метод; возможность сочетать качественный и количественный анализ; возможность применения внутреннего стандарта
 - B. высокая чувствительность; возможность сочетать качественный и количественный анализ; простота исполнения
 - C. высокая чувствительность; многоэлементный анализ; возможность анализа элементов и молекул; возможность сочетания качественного и количественного анализа
 - D. высокая чувствительность; многоэлементный анализ; рутинный и простой метод
445. ПРИ АНАЛИЗЕ МЕТОДОМ АТОМНО-ЭМИССИОННОЙ СПЕКТРОМЕТРИИ (АЭС) ИДЕНТИФИКАЦИЮ ЭЛЕМЕНТА ПРОВОДЯТ ПО
- A. характеристической длине волны испускания (флуоресценции)
 - B. характеристической длине волны поглощения
 - C. величине оптической плотности
 - D. интенсивности флуоресценции
446. ВЫБЕРИТЕ УТВЕРЖДЕНИЕ, ХАРАКТЕРИЗУЮЩЕЕ КОЛИЧЕСТВЕННЫЙ АНАЛИЗ МЕТОДОМ АТОМНО-ЭМИССИОННОЙ СПЕКТРОМЕТРИИ
- A. возможно применить метод внутреннего стандарта
 - B. возможно использовать только метод калибровочного графика
 - C. может использоваться только как полуколичественный метод
 - D. количественный анализ данным методом не проводится
447. НА ОСНОВАНИИ КАКОЙ ХАРАКТЕРИСТИКИ ПРОВОДИТСЯ РАСЧЕТ КОЛИЧЕСТВЕННОГО СОДЕРЖАНИЯ ЭЛЕМЕНТА В МЕТОДЕ АТОМНО-ЭМИССИОННОЙ СПЕКТРОМЕТРИИ
- A. интенсивности флуоресценции
 - B. характеристической длине волны испускания (флуоресценции)
 - C. характеристической длине волны поглощения
 - D. величине оптической плотности
448. СПЕКТР АТОМНОЙ ЭМИССИИ ИМЕЕТ ВИД
- A. полос
 - B. непрерывной кривой с максимумами и/или минимумами поглощения
 - C. прямой
 - D. экспоненты
449. СПЕКТР ЭМИССИИ – ЭТО ГРАФИЧЕСКОЕ ИЗОБРАЖЕНИЕ ЗАВИСИМОСТИ
- A. величины интенсивности излучения от длины волны

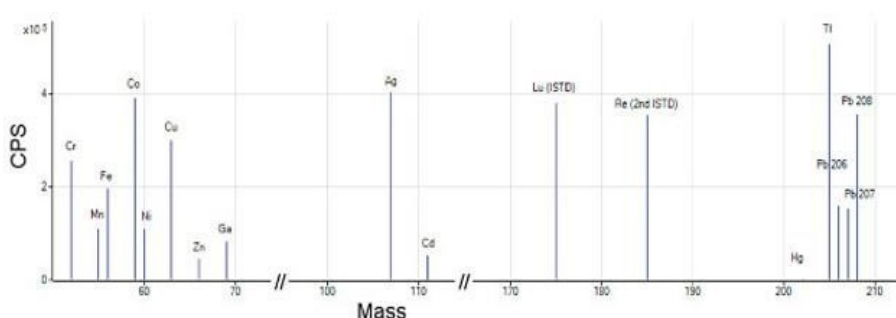
- В. концентрации вещества от времени
 - С. величины оптической плотности от длины волны
 - Д. величины интенсивности излучения от концентрации
450. НАИБОЛЕЕ ЭФФЕКТИВНЫМ АТОМИЗАТОРОМ И ИСТОЧНИКОМ ВОЗБУЖДЕНИЯ ДЛЯ ОСУЩЕСТВЛЕНИЯ АТОМНО-ЭМИССИОННОЙ СПЕКТРОМЕТРИИ ЯВЛЯЕТСЯ
- А. индуктивно-связанная плазма
 - В. пламя
 - С. электрическая дуга
 - Д. электрическая искра
451. ВЫБЕРИТЕ ПРЕИМУЩЕСТВО, КОТОРОЕ ДАЕТ ИНДУКТИВНО-СВЯЗАННАЯ ПЛАЗМА КАК ИСТОЧНИК ВОЗБУЖДЕНИЯ ДЛЯ АТОМНО-ЭМИССИОННОЙ СПЕКТРОМЕТРИИ
- А. обеспечивает высокую температуру
 - В. обеспечивает монохроматическое излучение
 - С. позволяет анализировать образцы без разрушения
 - Д. позволяет проводить многоэлементный анализ
452. ВЫБЕРИТЕ ПРЕИМУЩЕСТВО, КОТОРОЕ ДАЕТ ИНДУКТИВНО-СВЯЗАННАЯ ПЛАЗМА КАК ИСТОЧНИК ВОЗБУЖДЕНИЯ ДЛЯ АТОМНО-ЭМИССИОННОЙ СПЕКТРОМЕТРИИ
- А. обеспечивает низкий уровень матричных помех
 - В. обеспечивает монохроматическое излучение
 - С. позволяет анализировать образцы без разрушения
 - Д. позволяет проводить многоэлементный анализ
453. ИНДУКТИВНО-СВЯЗАННАЯ ПЛАЗМА ОБЕСПЕЧИВАЕТ НАИБОЛЬШУЮ ЧУВСТВИТЕЛЬНОСТЬ ДЛЯ МЕТОДА АТОМНО-ЭМИССИОННОЙ СПЕКТРОМЕТРИИ, ПОТОМУ ЧТО
- А. дает низкий уровень фонового шума
 - В. обладает матричным эффектом
 - С. позволяет применять внутренний стандарт
 - Д. надежно отсеивает посторонние длины волн, выделяя характеристическую длину волны
454. ИНДУКТИВНО-СВЯЗАННАЯ ПЛАЗМА ПРИМЕНЯЕТСЯ В ЭЛЕМЕНТНЫХ МЕТОДАХ АНАЛИЗА С ЦЕЛЬЮ
- А. передачи атомам энергии
 - В. разделения атомов исследуемого элемента по массе
 - С. количественного расчета
 - Д. в качестве внутреннего стандарта
455. В АТОМНО-ЭМИССИОННОМ СПЕКТРОМЕТРЕ ИНДУКТИВНО-СВЯЗАННАЯ ПЛАЗМА МОЖЕТ ВЫПОЛНЯТЬ РОЛЬ
- А. атомизатора
 - В. детектора
 - С. регистратора
 - Д. монохроматора

456. В АТОМНО-ЭМИССИОННОМ СПЕКТРОМЕТРА ИНДУКТИВНО-СВЯЗАННАЯ ПЛАЗМА МОЖЕТ ВЫПОЛНЯТЬ РОЛЬ
- A. источника возбуждения
 - B. детектора
 - C. регистратора
 - D. монохроматора
457. МЕТОД МАСС-СПЕКТРОМЕТРИИ ОСНОВАН НА СПОСОБНОСТИ АТОМОВ ЭЛЕМЕНТОВ
- A. к различному характеру движения заряженных частиц в постоянном электромагнитном поле в зависимости от соотношения массы частицы к ее заряду
 - B. поглощать световую энергию с частотой резонансной их собственной
 - C. к рентгеновскому излучению при переходе электронов с внешних орбиталей на внутренние
 - D. к образованию нестабильных изотопов под действием потока нейтронов (наведенной радиоактивности)
458. МЕТОД АТОМНО-ЭМИССИОННОЙ СПЕКТРОМЕТРИИ ОСНОВАН НА СПОСОБНОСТИ АТОМОВ ЭЛЕМЕНТОВ
- A. к различному характеру движения заряженных частиц в постоянном электромагнитном поле в зависимости от соотношения массы частицы к ее заряду
 - B. поглощать световую энергию с частотой резонансной их собственной
 - C. в возбужденном состоянии испускать избыток энергии в виде света (флуоресценции) с характерными длинами волн частоте
 - D. к образованию нестабильных изотопов под действием потока нейтронов (наведенной радиоактивности)
459. ПРИ ИССЛЕДОВАНИИ МЕТОДАМИ МАСС-СПЕКТРОМЕТРИИ И МАСС-СПЕКТРОМЕТРИИ С ИНДУКТИВНО-СВЯЗАННОЙ ПЛАЗМОЙ НА АТОМЫ ИССЛЕДУЕМОГО ОРАЗЦА ВОЗДЕЙСТВУЮТ
- A. электромагнитным полем
 - B. световой энергией
 - C. тепловой энергией
 - D. потоком нейтронов
460. ПРАВИЛЬНАЯ ПОСЛЕДОВАТЕЛЬНОСТЬ БЛОКОВ МАСС-СПЕКТРОМЕТРА
- A. ионизатор → блок фокусировки частиц → электромагнитное поле → детектор → регистратор
 - B. источник излучения → блок фокусировки частиц → электромагнитное поле → детектор → регистратор
 - C. электромагнитное поле → блок фокусировки частиц → ионизатор → детектор → регистратор
 - D. блок фокусировки частиц → ионизатор → электромагнитное поле → детектор → регистратор
461. ПРИ МАСС-СПЕКТРОМЕТРИИ РАЗДЕЛЕНИЮ В ЭЛЕКТРОМАГНИТНОМ ПОЛЕ ПОДВЕРГАЮТСЯ ЧАСТИЦЫ, ОБЯЗАТЕЛЬНО НАХОДЯЩИЕСЯ В _____ СОСТОЯНИИ
- A. ионизированном
 - B. атомизированном

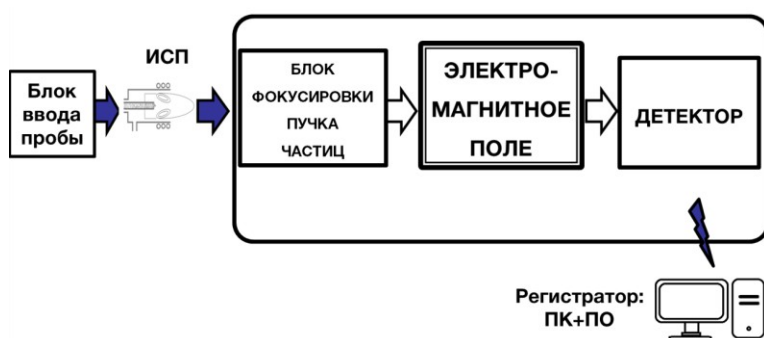
- C. возбужденном
 - D. фрагментированном
462. ПРИ МАСС-СПЕКТРОМЕТРИИ ЧАСТИЦЫ ПРИОБРЕТАЮТ ЗАРЯД В БЛОКЕ
- A. ионизатор
 - B. детектор
 - C. блок фокусировки частиц
 - D. электромагнитное поле
463. ИОНИЗАТОР В СОСТАВЕ МАСС-СПЕКТРОМЕТРА ВЫПОЛНЯЕТ ФУНКЦИЮ
- A. атомизация пробы и ионизация атомов элементов
 - B. только ионизация атомов элементов
 - C. атомизация пробы и возбуждение атомов
 - D. атомизация пробы и образование нестабильных изотопов элементов
464. ИОНИЗАТОРОМ В МАСС-СПЕКТРОМЕТРЕ МОЖЕТ БЫТЬ
- A. индуктивно-связанная плазма
 - B. лампа с полым катодом
 - C. графитовая трубчатая печь
 - D. пламя ацетиленовой горелки
465. ДЛЯ ЭЛЕМЕНТНОГО АНАЛИЗА ПРИМЕНЯЕТСЯ МАСС-СПЕКТРОМЕТРИЯ С ТИПОМ ИОНИЗАЦИИ
- A. индуктивно-связанная плазма
 - B. электронный удар
 - C. химическая ионизация
 - D. любым из перечисленных
466. ФУНКЦИЯ БЛОКА ФОКУСИРОВКИ ПУЧКА ЧАСТИЦ В МАСС-СПЕКТРОМЕТРЕ
- A. отсеивание нейтральных частиц, частиц с низкими энергиями и фотонов
 - B. разделении соединений в составе пробы на отдельные атомы, придание частицам заряда
 - C. бомбардировка атомов исследуемого элемента пучком быстрых электронов
 - D. подготовка атомов пробы к поглощению световой энергии, разделении соединений в составе пробы на отдельные атомы и их возбуждение
467. ФУНКЦИЯ БЛОКА ФОКУСИРОВКИ ПУЧКА ЧАСТИЦ В МАСС-СПЕКТРОМЕТРЕ
- A. формирование узкого пучка положительно или отрицательно заряженных ионов
 - B. разделении соединений в составе пробы на отдельные атомы, придание частицам заряда
 - C. бомбардировка атомов исследуемого элемента пучком быстрых электронов
 - D. подготовка атомов пробы к поглощению световой энергии, разделении соединений в составе пробы на отдельные атомы и их возбуждение
468. ФУНКЦИЯ ЭЛЕКТРОМАГНИТНОГО ПОЛЯ В СОСТАВЕ МАСС-СПЕКТРОМЕТРА
- A. разделение в пространстве частиц в соответствии с их соотношением m/z
 - B. атомизация пробы и ионизация атомов элементов

- C. формирование узкого пучка положительно или отрицательно заряженных ионов
 - D. разделении соединений в составе пробы на отдельные атомы, придание частицам заряда
469. ФУНКЦИЯ ДЕТЕКТОРА В СОСТАВЕ МАСС-СПЕКТРОМЕТРА
- A. регистрация ударов заряженных частиц в конкретную точку (в завис. от m/z) чувствительной пластинки с выбиванием электронов или фотонов и преобразование сигнала в электрический ток
 - B. регистрация излучения, испускаемого пробой и превращение его в электрический сигнал
 - C. регистрация изменений интенсивности излучения, прошедшего сквозь пробу и формирование электрического сигнала
 - D. превращение электромагнитного излучения, испускаемого источником излучения, в световую энергию
470. ФУНКЦИЯ РЕГИСТРАТОРА В СОСТАВЕ МАСС-СПЕКТРОМЕТРА
- A. обработка, представление и хранение массива данных
 - B. регистрация изменений интенсивности излучения, прошедшего сквозь пробу и формирование электрического сигнала
 - C. регистрация ударов заряженных частиц в конкретную точку (в завис. от m/z) чувствительной пластинки с выбиванием электронов или фотонов и преобразование сигнала в электрический ток
 - D. идентификация элементов и расчет количественного их содержания в пробе
471. УТВЕРЖДЕНИЕ, ХАРАКТЕРИЗУЮЩЕЕ МЕТОД ЭЛЕМЕНТНОГО АНАЛИЗА – МАСС-СПЕКТРОМЕТРИЯ
- A. позволяет одновременно проводить качественный и количественный анализ
 - B. результаты количественного исследования не облают достаточной точностью, поэтому может применяться только как метод качественного анализа
 - C. рутинный метод подтверждающего и количественного анализа в практике рутинной судебно-химической экспертизы
 - D. метод обладает высокой чувствительностью, но групповой специфичностью
472. УТВЕРЖДЕНИЕ, ХАРАКТЕРИЗУЮЩЕЕ МЕТОД ЭЛЕМЕНТНОГО АНАЛИЗА – МАСС-СПЕКТРОМЕТРИЯ
- A. метод обладает чрезвычайно высокой чувствительностью и абсолютной специфичностью
 - B. метод обладает высокой чувствительностью, но групповой специфичностью
 - C. простой и доступный метод, основной рутинный метод подтверждающего анализа в настоящее время
 - D. метод позволяет надежно определить присутствие в пробе широкого спектра металлов, но результаты количественного исследования не отличаются высокой точностью
473. НЕДОСТАТОК МЕТОДА МАСС-СПЕКТРОМЕТРИИ
- A. дорогостоящее оборудование и необходимость специальной подготовки специалистов
 - B. низкая чувствительность
 - C. низкая точность результатов количественного анализа
 - D. одноэлементный анализ

474. НЕДОСТАТОК МЕТОДА МАСС-СПЕКТРОМЕТРИИ
- наличие матричных помех на спектрах, сложная интерпретация
 - низкая чувствительность
 - низкая точность результатов количественного анализа
 - одноэлементный анализ
475. СПЕКТР, ПОЛУЧАЕМЫЙ ПО РЕЗУЛЬТАТАМ МАСС-СПЕКТРОМЕТРИИ, ПРЕДСТАВЛЯЕТСЯ В КООРДИНАТАХ
- ось X – масса/заряд ; ось Y – количество частиц
 - ось X – масса; ось Y – заряд
 - ось X – концентрация вещества; ось Y – количество частиц
 - ось X – концентрация вещества; ось Y – масса/заряд
476. НА РИСУНКЕ ИЗОБРАЖЕН СПЕКТР, ПОЛУЧЕННЫЙ В РЕЗУЛЬТАТЕ ИССЛЕДОВАНИЯ МЕТОДОМ



- масс-спектрометрии
 - атомно-абсорбционной спектрометрии
 - рентгенофлуоресцентной спектроскопии
 - атомно-эмиссионной спектрометрии
477. НА РИСУНКЕ ПРИВЕДЕНА СХЕМА ПРИБОРА ДЛЯ ПРОВЕДЕНИЯ ИССЛЕДОВАНИЯ МЕТОДОМ



- масс-спектрометрии
 - атомно-абсорбционной спектрометрии
 - спектрофотометрии в УФ- и видимой области
 - атомно-эмиссионной спектрометрии
478. ПРИ ПРОВЕДЕНИИ МАСС-СПЕКТРОМЕТРИИ НА АТОМЫ ВОЗДЕЙСТВУЮТ
- электромагнитным полем
 - потоком быстрых электронов
 - тепловой энергией
 - монохроматическим светом со специфической длиной волны

479. ПРИ ПРОВЕДЕНИИ МАСС-СПЕКТРОМЕТРИИ ДЛЯ РАЗДЕЛЕНИЯ В ПРОСТРАНСТВЕ ЧАСТИЦ В СООТВЕТСТВИИ С ИХ m/z НА НИХ ВОЗДЕЙСТВУЮТ
- A. электромагнитным полем
 - B. потоком быстрых электронов
 - C. индуктивно-связанной плазмой
 - D. монохроматическим светом со специфической длиной волны
480. ПОСЛЕДОВАТЕЛЬНОСТЬ БЛОКОВ: ИОНИЗАТОР→СИСТЕМА ФОКУСИРОВКИ ПУЧКА ЧАСТИЦ→ЭЛЕКТРОМАГНИТНОЕ ПОЛЕ→ДЕТЕКТОР→РЕГИСТРАТОР - ЭТО ПРИНЦИПИАЛЬНАЯ СХЕМА ПРИБОРА:
- A. масс-спектрометр
 - B. атомно-абсорбционный спектрометр
 - C. атомно-эмиссионный спектрометр
 - D. рентгенофлуоресцентный спектрометр
481. ПРЕИМУЩЕСТВА МЕТОДА МАСС-СПЕКТРОМЕТРИИ
- A. высокая чувствительность; многоэлементный анализ; возможность анализа элементов и молекул; возможность сочетания качественного и количественного анализа; возможность применения внутреннего стандарта
 - B. высокая чувствительность; возможность сочетать качественный и количественный анализ; простота исполнения
 - C. высокая чувствительность; многоэлементный метод; возможность сочетать качественный и количественный анализ;
 - D. высокая чувствительность; многоэлементный анализ; рутинный и простой метод
482. ПРИ АНАЛИЗЕ МЕТОДОМ МАСС-СПЕКТРОМЕТРИИ ИДЕНТИФИКАЦИЮ ЭЛЕМЕНТА ПРОВОДЯТ ПО
- A. характеристической длине волны испускания (флуоресценции)
 - B. характеристической длине волны поглощения
 - C. массе частицы, с учетом величины ее заряда
 - D. интенсивности флуоресценции
483. ВЫБЕРИТЕ УТВЕРЖДЕНИЕ, ХАРАКТЕРИЗУЮЩЕЕ КОЛИЧЕСТВЕННЫЙ АНАЛИЗ МЕТОДОМ МАСС-СПЕКТРОМЕТРИИ
- A. возможно применить метод внутреннего стандарта
 - B. возможно использовать только метод калибровочного графика
 - C. может использоваться только как полуколичественный метод
 - D. количественный анализ данным методом не проводится
484. НА ОСНОВАНИИ КАКОЙ ХАРАКТЕРИСТИКИ ПРОВОДИТСЯ РАСЧЕТ КОЛИЧЕСТВЕННОГО СОДЕРЖАНИЯ ЭЛЕМЕНТА В МЕТОДЕ МАСС-СПЕКТРОМЕТРИИ
- A. количества частиц с определенным соотношением масса/заряд
 - B. масса частицы с учетом величины ее заряда
 - C. интенсивности флуоресценции
 - D. величине оптической плотности

485. МЕТОД РЕНТГЕНОФЛУОРЕСЦЕНТНОГО АНАЛИЗА (РЕНТГЕНОФЛУОРЕСЦЕНТНОЙ СПЕКТРОСКОПИИ) ОСНОВАН НА СПОСОБНОСТИ АТОМОВ ЭЛЕМЕНТОВ
- А. к рентгеновскому излучению при переходе электронов с внешних орбиталей на внутренние
 - В. поглощать световую энергию с частотой резонансной их собственной
 - С. в возбужденном состоянии испускать избыток энергии в виде света (флуоресценции) с характерными длинами волн частоте
 - Д. к образованию нестабильных изотопов под действием потока нейтронов (наведенной радиоактивности)
486. МЕТОД РЕНТГЕНОФЛУОРЕСЦЕНТНОГО АНАЛИЗА (РЕНТГЕНОФЛУОРЕСЦЕНТНОЙ СПЕКТРОСКОПИИ) ОСНОВАН НА СПОСОБНОСТИ АТОМОВ ЭЛЕМЕНТОВ
- А. к рентгеновскому излучению при переходе электронов с внешних орбиталей на внутренние
 - В. поглощать световую энергию с частотой резонансной их собственной
 - С. различного характере движения заряженных частиц в постоянном электромагнитном поле в зависимости от соотношения массы частицы к ее заряду
 - Д. к образованию нестабильных изотопов под действием потока нейтронов (наведенной радиоактивности)
487. ПРИ ИССЛЕДОВАНИИ МЕТОДОМ РЕНТГЕНОФЛУОРЕСЦЕНТНОЙ СПЕКТРОСКОПИИ НА ПРОБУ ВОЗДЕЙСТВУЮТ
- А. потоком быстрых электронов
 - В. монохроматическим светом
 - С. потоком тепловых нейтронов
 - Д. электромагнитным полем
488. ПРИ ИССЛЕДОВАНИИ МЕТОДОМ РЕНТГЕНОФЛУОРЕСЦЕНТНОЙ СПЕКТРОСКОПИИ НА ПРОБУ ВОЗДЕЙСТВУЮТ
- А. потоком быстрых электронов
 - В. рентгеновским излучением
 - С. потоком тепловых нейтронов
 - Д. электромагнитным полем
489. ПРИ ИССЛЕДОВАНИИ МЕТОДОМ РЕНТГЕНОФЛУОРЕСЦЕНТНОЙ СПЕКТРОСКОПИИ АТОМЫ ИССЛЕДУЕМЫХ ЭЛЕМЕНТОВ РЕАГИРУЮТ НА ВОЗДЕЙСТВИЕ ПОТОКА БЫСТРЫХ ЭЛЕКТРОНОВ:
- А. с внутренних орбиталей электронной оболочки атома выбиваются электроны; электроны с внешних орбиталей переходят на вакантные места внутренних орбиталей с испусканием избытка энергии
 - В. переходят в нестабильное возбужденное состояние с испусканием избытка энергии
 - С. поглощают поток быстрых электронов, встраивая их в свои электронные оболочки
 - Д. поглощают поток быстрых электронов, образуя нестабильные изотопы, подверженные радиоактивному распаду
490. ПРИ ИССЛЕДОВАНИИ МЕТОДОМ РЕНТГЕНОФЛУОРЕСЦЕНТНОЙ СПЕКТРОСКОПИИ ДЕТЕКТОР РЕГИСТРИРУЕТ

- A. рентгеновское излучение
- B. поток заряженных частиц
- C. снижение интенсивности потока электронов
- D. гамма-излучение

491. ИДЕНТИФИКАЦИЯ ЭЛЕМЕНТОВ ПРИ ИССЛЕДОВАНИИ МЕТОДОМ РЕНТГЕНОФЛУОРЕСЦЕНТНОЙ СПЕКТРОСКОПИИ ПРОВОДИТСЯ ПО

- A. характеристической длине волны рентгеновского излучения
- B. количеству образовавшихся радиоактивных частиц
- C. интенсивности рентгеновского излучения
- D. периоду полураспада

492. ЗАКОН МОЗЛИ ОПИСЫВАЕТ ЗАВИСИМОСТЬ

- A. длины волны испускаемого рентгеновского излучения от атомного номера элемента
- B. оптической плотности от концентрации вещества
- C. периода полураспада от атомного номера элемента
- D. длины волны поглощаемого рентгеновского излучения от атомного номера элемента

493. В ХТА МЕТАЛЛИЧЕСКИХ ЯДОВ МЕТОД РЕНТГЕНОФЛУОРЕСЦЕНТНОЙ СПЕКТРОСКОПИИ ПРИМЕНЯЕТСЯ В КАЧЕСТВЕ _____МЕТОДА АНАЛИЗА

- A. подтверждающего
- B. предварительного
- C. количественного
- D. скринингового

494. ПРЕИМУЩЕСТВОМ МЕТОДА РЕНТГЕНОФЛУОРЕСЦЕНТНОЙ СПЕКТРОСКОПИИ ЯВЛЯЕТСЯ:

- A. не разрушает пробу
- B. одновременный качественный и количественный анализ
- C. простое оборудование
- D. простая интерпретация спектров

495. ПРЕИМУЩЕСТВОМ МЕТОДА РЕНТГЕНОФЛУОРЕСЦЕНТНОЙ СПЕКТРОСКОПИИ ЯВЛЯЕТСЯ:

- A. экспрессность
- B. одновременный качественный и количественный анализ
- C. простое оборудование
- D. простая интерпретация спектров

496. ПРЕИМУЩЕСТВОМ МЕТОДА РЕНТГЕНОФЛУОРЕСЦЕНТНОЙ СПЕКТРОСКОПИИ ЯВЛЯЕТСЯ:

- A. многоэлементный метод
- B. одновременный качественный и количественный анализ
- C. возможность скрининг-анализа на металлические яды
- D. простая интерпретация спектров

497. ПРЕИМУЩЕСТВОМ МЕТОДА РЕНТГЕНОФЛУОРЕСЦЕНТНОЙ СПЕКТРОСКОПИИ ЯВЛЯЕТСЯ:

- A. высокая чувствительность и селективность

- В. одновременный качественный и количественный анализ
- С. простое оборудование
- Д. простая интерпретация спектров

498. НЕДОСТАТКОМ МЕТОДА РЕНТГЕНОФЛУОРЕСЦЕНТНОЙ СПЕКТРОСКОПИИ ЯВЛЯЕТСЯ:

- А. низкая точность результатов количественного определения
- В. одноэлементный анализ
- С. низкая чувствительность
- Д. групповая специфичность

499. НЕДОСТАТКОМ МЕТОДА РЕНТГЕНОФЛУОРЕСЦЕНТНОЙ СПЕКТРОСКОПИИ ЯВЛЯЕТСЯ:

- А. соблюдение противорадиационных мер безопасности
- В. одноэлементный анализ
- С. низкая чувствительность
- Д. групповая специфичность

500. НЕДОСТАТКОМ МЕТОДА РЕНТГЕНОФЛУОРЕСЦЕНТНОЙ СПЕКТРОСКОПИИ ЯВЛЯЕТСЯ:

- А. сложная интерпретация спектров
- В. одноэлементный анализ
- С. низкая чувствительность
- Д. групповая специфичность

501. МЕТОД НЕЙТРОННОАКТИВАЦИОННОГО АНАЛИЗА ОСНОВАН НА СПОСОБНОСТИ АТОМОВ ЭЛЕМЕНТОВ

- А. к образованию нестабильных изотопов под действием потока нейтронов (наведенной радиоактивности)
- В. поглощать световую энергию с частотой резонансной их собственной
- С. в возбужденном состоянии испускать избыток энергии в виде света (флуоресценции) с характерными длинами волн частоте
- Д. к рентгеновскому излучению при переходе электронов с внешних орбиталей на внутренние

502. МЕТОД НЕЙТРОННОАКТИВАЦИОННОГО АНАЛИЗА ОСНОВАН НА СПОСОБНОСТИ АТОМОВ ЭЛЕМЕНТОВ

- А. к образованию нестабильных изотопов под действием потока нейтронов (наведенной радиоактивности)
- В. поглощать световую энергию с частотой резонансной их собственной
- С. различном характере движения заряженных частиц в постоянном электромагнитном поле в зависимости от соотношения массы частицы к ее заряду
- Д. к рентгеновскому излучению при переходе электронов с внешних орбиталей на внутренние

503. ПРИ ИССЛЕДОВАНИИ МЕТОДОМ НЕЙТРОННОАКТИВАЦИОННОГО АНАЛИЗА НА ПРОБУ ВОЗДЕЙСТВУЮТ

- А. потоком тепловых нейтронов
- В. монохроматическим светом
- С. рентгеновским излучением
- Д. электромагнитным полем

504. ПРИ ИССЛЕДОВАНИИ МЕТОДОМ НЕЙТРОННОАКТИВАЦИОННОГО АНАЛИЗА НА ПРОБУ ВОЗДЕЙСТВУЮТ
- A. потоком тепловых нейтронов
 - B. рентгеновским излучением
 - C. потоком быстрых электронов
 - D. электромагнитным полем
505. ПРИ ИССЛЕДОВАНИИ НЕЙТРОННОАКТИВАЦИОННОГО АНАЛИЗА АТОМЫ ИССЛЕДУЕМЫХ ЭЛЕМЕНТОВ РЕАГИРУЮТ НА ВОЗДЕЙСТВИЕ ПОТОКА ТЕПЛОВЫХ НЕЙТРОНОВ:
- A. поглощают поток тепловых нейтронов, образуя нестабильные изотопы, подвергающиеся радиоактивному распаду
 - B. переходят в нестабильное возбужденное состояние с испусканием избытка энергии
 - C. тепловые нейтроны выбивают нейтроны из ядер атомов исследуемой пробы с образованием нестабильных изотопов
 - D. с внутренних орбиталей электронной оболочки атома выбиваются электроны; электроны с внешних орбиталей переходят на вакантные места внутренних орбиталей с испусканием избытка энергии
506. ПРИ ИССЛЕДОВАНИИ МЕТОДОМ НЕЙТРОННОАКТИВАЦИОННОГО АНАЛИЗА ДЕТЕКТОР РЕГИСТРИРУЕТ
- A. альфа-, бета- и гамма-излучение
 - B. поток заряженных частиц
 - C. снижение интенсивности потока электронов
 - D. рентгеновское излучение
507. ИДЕНТИФИКАЦИЯ ЭЛЕМЕНТОВ ПРИ ИССЛЕДОВАНИИ МЕТОДОМ НЕЙТРОННОАКТИВАЦИОННОГО АНАЛИЗА ПРОВОДИТСЯ ПО
- A. периоду полураспада
 - B. количеству образовавшихся радиоактивных частиц
 - C. интенсивности рентгеновского излучения
 - D. характеристической длине волны рентгеновского излучения
508. В ХТА МЕТАЛЛИЧЕСКИХ ЯДОВ МЕТОД НЕЙТРОННОАКТИВАЦИОННОГО АНАЛИЗА ПРИМЕНЯЕТСЯ В КАЧЕСТВЕ _____ МЕТОДА АНАЛИЗА
- A. арбитражного
 - B. предварительного
 - C. подтверждающего
 - D. скринингового
509. ПРЕИМУЩЕСТВОМ МЕТОДА НЕЙТРОННОАКТИВАЦИОННОГО АНАЛИЗА ЯВЛЯЕТСЯ:
- A. не разрушает пробу
 - B. рутинный метод анализа
 - C. возможность проведения скрининга металлических ядов в пробе
 - D. простая интерпретация результатов
510. ПРЕИМУЩЕСТВОМ МЕТОДА НЕЙТРОННОАКТИВАЦИОННОГО АНАЛИЗА ЯВЛЯЕТСЯ:

- А. высокая чувствительность, высокая селективность, широкий аналитический диапазон
- В. рутинный метод анализа
- С. возможность проведения скрининга металлических ядов в пробе
- Д. простая интерпретация результатов

511. ПРЕИМУЩЕСТВОМ МЕТОДА НЕЙТРОННОАКТИВАЦИОННОГО АНАЛИЗА ЯВЛЯЕТСЯ:

- А. одновременный качественный и количественный анализ
- В. экспрессность
- С. простое оборудование
- Д. простая интерпретация спектров

512. ПРЕИМУЩЕСТВОМ МЕТОДА НЕЙТРОННОАКТИВАЦИОННОГО АНАЛИЗА ЯВЛЯЕТСЯ:

- А. возможность многоэлементного анализа
- В. экспрессность
- С. возможность скрининг-анализа на металлические яды
- Д. простая интерпретация спектров

513. НЕДОСТАТКОМ МЕТОДА НЕЙТРОННОАКТИВАЦИОННОГО АНАЛИЗА ЯВЛЯЕТСЯ:

- А. не существует компактных приборов, специальная подготовка аналитика
- В. групповая специфичность
- С. низкая чувствительность
- Д. низкая точность результатов количественного определения

514. НЕДОСТАТКОМ МЕТОДА НЕЙТРОННОАКТИВАЦИОННОГО АНАЛИЗА ЯВЛЯЕТСЯ:

- А. соблюдение противорадиационных мер безопасности
- В. групповая специфичность
- С. низкая чувствительность
- Д. низкая точность результатов количественного определения

515. НЕДОСТАТКОМ МЕТОДА НЕЙТРОННОАКТИВАЦИОННОГО АНАЛИЗА ЯВЛЯЕТСЯ:

- А. сложная интерпретация спектров
- В. групповая специфичность
- С. низкая чувствительность
- Д. низкая точность результатов количественного определения

516. НЕДОСТАТКОМ МЕТОДА НЕЙТРОННОАКТИВАЦИОННОГО АНАЛИЗА ЯВЛЯЕТСЯ:

- А. длительность
- В. групповая специфичность
- С. низкая чувствительность
- Д. низкая точность результатов количественного определения

517. НЕДОСТАТКОМ МЕТОДА НЕЙТРОННОАКТИВАЦИОННОГО АНАЛИЗА ЯВЛЯЕТСЯ:

- А. сложность в анализе долгоживущих и короткоживущих изотопов
- В. групповая специфичность

- C. низкая чувствительность
- D. низкая точность результатов количественного определения

518. В КАЧЕСТВЕ АРБИТРАЖНОГО МЕТОДА В ХТА МЕТАЛЛИЧЕСКИХ ЯДОВ
МОЖЕТ ПРИМЕНЯТЬСЯ МЕТОД

- A. нейтронноактивационного анализа
- B. атомно-абсорбционной спектрометрии
- C. атомно-эмиссионной спектрометрии с индуктивно-связанной плазмой
- D. рентгенофлуоресцентная спектроскопия

519. В КАЧЕСТВЕ АРБИТРАЖНОГО МЕТОДА В ХТА МЕТАЛЛИЧЕСКИХ ЯДОВ
МОЖЕТ ПРИМЕНЯТЬСЯ МЕТОД

- A. масс-спектрометрии с индуктивно-связанной плазмой
- B. атомно-абсорбционной спектрометрии
- C. атомно-эмиссионной спектрометрии с индуктивно-связанной плазмой
- D. рентгенофлуоресцентной спектроскопии

520. ПРОВЕСТИ СКНИНИНГ-АНАЛИЗ СОДЕРЖАЩИХСЯ В ПРОБЕ
МЕТАЛЛИЧЕСКИХ ЯДОВ МОЖНО МЕТОДОМ

- A. атомно-эмиссионная спектрометрия с индуктивно-связанной плазмой
- B. атомно-абсорбционная спектрометрия
- C. фотоэлектроколориметрия
- D. рентгенофлуоресцентный анализ

521. ПРОВЕСТИ СКНИНИНГ-АНАЛИЗ СОДЕРЖАЩИХСЯ В ПРОБЕ
МЕТАЛЛИЧЕСКИХ ЯДОВ МОЖНО МЕТОДОМ

- A. масс-спектрометрия с индуктивно-связанной плазмой
- B. атомно-абсорбционная спектрометрия
- C. фотоэлектроколориметрия
- D. рентгенофлуоресцентный анализ

522. МЕТОД АНАЛИЗА, С КОТОРЫМ МОЖНО ИСПОЛЬЗОВАТЬ МЕТОД
ВНУТРЕННЕГО СТАНДАРТА

- A. масс-спектрометрия с индуктивно-связанной плазмой
- B. атомно-абсорбционная спектрометрия
- C. фотоэлектроколориметрия
- D. спектрофотометрия в УФ- и видимой области

523. МЕТОД АНАЛИЗА, С КОТОРЫМ МОЖНО ИСПОЛЬЗОВАТЬ МЕТОД
ВНУТРЕННЕГО СТАНДАРТА

- A. атомно-эмиссионная спектрометрия с индуктивно-связанной плазмой
- B. атомно-абсорбционная спектрометрия
- C. фотоэлектроколориметрия
- D. спектрофотометрия в УФ- и видимой области

524. МЕТОД АНАЛИЗА, С КОТОРЫМ МОЖНО ИСПОЛЬЗОВАТЬ МЕТОД
ВНУТРЕННЕГО СТАНДАРТА

- A. атомно-эмиссионная спектрометрия
- B. атомно-абсорбционная спектрометрия
- C. фотоэлектроколориметрия
- D. спектрофотометрия в УФ- и видимой области

525. МЕТОД ОДНОЭЛЕМЕНТНОГО АНАЛИЗА
А. фотоэлектроколориметрия
В. атомно-эмиссионная спектрометрия
С. масс-спектрометрия с индуктивно-связанной плазмой
D. рентгено-флуоресцентный анализ (рентгено-флуоресцентная спектроскопия)
526. МЕТОД ОДНОЭЛЕМЕНТНОГО АНАЛИЗА
А. атомно-абсорбционная спектрометрия
В. атомно-эмиссионная спектрометрия
С. масс-спектрометрия с индуктивно-связанной плазмой
D. рентгено-флуоресцентный анализ (рентгено-флуоресцентная спектроскопия)
527. ВЫБЕРИТЕ МЕТОД АНАЛИЗА, НЕРАЗРУШАЮЩИЙ ПРОБУ
А. нейтронноактивационный анализ
В. атомно-абсорбционная спектрометрия
С. газовая хроматография с пламенно-ионизационным детектором
D. атомно-эмиссионная спектрометрия
528. ВЫБЕРИТЕ МЕТОД АНАЛИЗА, НЕРАЗРУШАЮЩИЙ ПРОБУ
А. рентгено-флуоресцентный анализ (рентгено-флуоресцентная спектроскопия)
В. атомно-абсорбционная спектрометрия
С. газовая хроматография с пламенно-ионизационным детектором
D. атомно-эмиссионная спектрометрия
529. ВЫБЕРИТЕ МЕТОД АНАЛИЗА, РАЗРУШАЮЩИЙ ПРОБУ
А. масс-спектрометрия с индуктивно-связанной плазмой
В. фотоэлектроколориметрия
С. высокоэффективная жидкостная хроматография с УФ-детектированием
D. рентгенофлуоресцентный анализ (рентгенофлуоресцентная спектроскопия)
530. ВЫБЕРИТЕ МЕТОД АНАЛИЗА, РАЗРУШАЮЩИЙ ПРОБУ
А. атомно-эмиссионная спектрометрия с индуктивно-связанной плазмой
В. фотоэлектроколориметрия
С. высокоэффективная жидкостная хроматография с УФ-детектированием
D. рентгенофлуоресцентный анализ (рентгенофлуоресцентная спектроскопия)
531. ВЫБЕРИТЕ МЕТОД АНАЛИЗА, РАЗРУШАЮЩИЙ ПРОБУ
А. атомно-эмиссионная спектрометрия
В. фотоэлектроколориметрия
С. высокоэффективная жидкостная хроматография с УФ-детектированием
D. рентгенофлуоресцентный анализ (рентгенофлуоресцентная спектроскопия)
532. ВЫБЕРИТЕ МЕТОД АНАЛИЗА, РАЗРУШАЮЩИЙ ПРОБУ
А. атомно-абсорбционная спектрометрия
В. фотоэлектроколориметрия
С. высокоэффективная жидкостная хроматография с УФ-детектированием
D. рентгенофлуоресцентный анализ (рентгенофлуоресцентная спектроскопия)
533. ПО КЛАССИФИКАЦИИ ПО МЕТОДАМ ИЗОЛИРОВАНИЯ СВИНЕЦ
ОТНОСИТСЯ К ГРУППЕ ВЕЩЕСТВ, ИЗОЛИРУЕМЫХ
А. минерализацией
В. перевод в паровую фазу

- С. экстракцией и сорбцией
 - Д. экстракцией водой в сочетании с диализом
534. ПО КЛАССИФИКАЦИИ ПО МЕТОДАМ ИЗОЛИРОВАНИЯ БАРИЙ ОТНОСИТСЯ К ГРУППЕ ВЕЩЕСТВ, ИЗОЛИРУЕМЫХ
- А. минерализацией
 - В. перевод в паровую фазу
 - С. экстракцией и сорбцией
 - Д. экстракцией водой в сочетании с диализом
535. ПО КЛАССИФИКАЦИИ ПО МЕТОДАМ ИЗОЛИРОВАНИЯ СЕРЕБРО ОТНОСИТСЯ К ГРУППЕ ВЕЩЕСТВ, ИЗОЛИРУЕМЫХ
- А. минерализацией
 - В. перевод в паровую фазу
 - С. экстракцией и сорбцией
 - Д. экстракцией водой в сочетании с диализом
536. ПО КЛАССИФИКАЦИИ ПО МЕТОДАМ ИЗОЛИРОВАНИЯ РТУТЬ ОТНОСИТСЯ К ГРУППЕ ВЕЩЕСТВ, ИЗОЛИРУЕМЫХ
- А. минерализацией
 - В. перевод в паровую фазу
 - С. экстракцией и сорбцией
 - Д. экстракцией водой в сочетании с диализом
537. ПО КЛАССИФИКАЦИИ ПО МЕТОДАМ ИЗОЛИРОВАНИЯ МАРГАНЕЦ ОТНОСИТСЯ К ГРУППЕ ВЕЩЕСТВ, ИЗОЛИРУЕМЫХ
- А. минерализацией
 - В. перевод в паровую фазу
 - С. экстракцией и сорбцией
 - Д. экстракцией водой в сочетании с диализом
538. ПО КЛАССИФИКАЦИИ ПО МЕТОДАМ ИЗОЛИРОВАНИЯ ХРОМ ОТНОСИТСЯ К ГРУППЕ ВЕЩЕСТВ, ИЗОЛИРУЕМЫХ
- А. минерализацией
 - В. перевод в паровую фазу
 - С. экстракцией и сорбцией
 - Д. экстракцией водой в сочетании с диализом
539. ПО КЛАССИФИКАЦИИ ПО МЕТОДАМ ИЗОЛИРОВАНИЯ ЦИНК ОТНОСИТСЯ К ГРУППЕ ВЕЩЕСТВ, ИЗОЛИРУЕМЫХ
- А. минерализацией
 - В. перевод в паровую фазу
 - С. экстракцией и сорбцией
 - Д. экстракцией водой в сочетании с диализом
540. ПО КЛАССИФИКАЦИИ ПО МЕТОДАМ ИЗОЛИРОВАНИЯ КАДМИЙ ОТНОСИТСЯ К ГРУППЕ ВЕЩЕСТВ, ИЗОЛИРУЕМЫХ
- А. минерализацией
 - В. перевод в паровую фазу
 - С. экстракцией и сорбцией
 - Д. экстракцией водой в сочетании с диализом

541. ПО КЛАССИФИКАЦИИ ПО МЕТОДАМ ИЗОЛИРОВАНИЯ МЕДЬ ОТНОСИТСЯ К ГРУППЕ ВЕЩЕСТВ, ИЗОЛИРУЕМЫХ
- A. минерализацией
 - B. перевод в паровую фазу
 - C. экстракцией и сорбцией
 - D. экстракцией водой в сочетании с диализом
542. ПО КЛАССИФИКАЦИИ ПО МЕТОДАМ ИЗОЛИРОВАНИЯ ТАЛЛИЙ ОТНОСИТСЯ К ГРУППЕ ВЕЩЕСТВ, ИЗОЛИРУЕМЫХ
- A. минерализацией
 - B. перевод в паровую фазу
 - C. экстракцией и сорбцией
 - D. экстракцией водой в сочетании с диализом
543. ПО КЛАССИФИКАЦИИ ПО МЕТОДАМ ИЗОЛИРОВАНИЯ СУРЬМА ОТНОСИТСЯ К ГРУППЕ ВЕЩЕСТВ, ИЗОЛИРУЕМЫХ
- A. минерализацией
 - B. перевод в паровую фазу
 - C. экстракцией и сорбцией
 - D. экстракцией водой в сочетании с диализом
544. ПО КЛАССИФИКАЦИИ ПО МЕТОДАМ ИЗОЛИРОВАНИЯ МЫШЬЯК ОТНОСИТСЯ К ГРУППЕ ВЕЩЕСТВ, ИЗОЛИРУЕМЫХ
- A. минерализацией
 - B. перевод в паровую фазу
 - C. экстракцией и сорбцией
 - D. экстракцией водой в сочетании с диализом
545. ПО КЛАССИФИКАЦИИ ПО МЕТОДАМ ИЗОЛИРОВАНИЯ ВИСМУТ ОТНОСИТСЯ К ГРУППЕ ВЕЩЕСТВ, ИЗОЛИРУЕМЫХ
- A. минерализацией
 - B. перевод в паровую фазу
 - C. экстракцией и сорбцией
 - D. экстракцией водой в сочетании с диализом
546. В СООТВЕТСТВИИ С ПРИКАЗОМ ПО МЗ СССР №1021 ОТ 25 ДЕКАБРЯ 1973 Г В ПЕРЕЧНЕ ВЕЩЕСТВ, НА КОТОРЫЕ ПРОВОДИТСЯ ОБЩЕЕ СУДЕБНО-ХИМИЧЕСКОЕ ИССЛЕДОВАНИЕ, ПРИСУТСТВУЕТ МЕТАЛЛ
- A. свинец
 - B. ванадий
 - C. железо
 - D. кальций
547. В СООТВЕТСТВИИ С ПРИКАЗОМ ПО МЗ СССР №1021 ОТ 25 ДЕКАБРЯ 1973 Г В ПЕРЕЧНЕ ВЕЩЕСТВ, НА КОТОРЫЕ ПРОВОДИТСЯ ОБЩЕЕ СУДЕБНО-ХИМИЧЕСКОЕ ИССЛЕДОВАНИЕ, ПРИСУТСТВУЕТ МЕТАЛЛ
- A. барий
 - B. железо
 - C. кальций
 - D. бериллий

548. В СООТВЕТСТВИИ С ПРИКАЗОМ ПО МЗ СССР №1021 ОТ 25 ДЕКАБРЯ 1973 Г В ПЕРЕЧНЕ ВЕЩЕСТВ, НА КОТОРЫЕ ПРОВОДИТСЯ ОБЩЕЕ СУДЕБНО-ХИМИЧЕСКОЕ ИССЛЕДОВАНИЕ, ПРИСУТСТВУЕТ МЕТАЛЛ
- A. серебро
 - B. ванадий
 - C. магний
 - D. литий
549. В СООТВЕТСТВИИ С ПРИКАЗОМ ПО МЗ СССР №1021 ОТ 25 ДЕКАБРЯ 1973 Г В ПЕРЕЧНЕ ВЕЩЕСТВ, НА КОТОРЫЕ ПРОВОДИТСЯ ОБЩЕЕ СУДЕБНО-ХИМИЧЕСКОЕ ИССЛЕДОВАНИЕ, ПРИСУТСТВУЕТ МЕТАЛЛ
- A. ртуть
 - B. железо
 - C. ванадий
 - D. литий
550. В СООТВЕТСТВИИ С ПРИКАЗОМ ПО МЗ СССР №1021 ОТ 25 ДЕКАБРЯ 1973 Г В ПЕРЕЧНЕ ВЕЩЕСТВ, НА КОТОРЫЕ ПРОВОДИТСЯ ОБЩЕЕ СУДЕБНО-ХИМИЧЕСКОЕ ИССЛЕДОВАНИЕ, ПРИСУТСТВУЕТ МЕТАЛЛ
- A. марганец
 - B. магний
 - C. литий
 - D. кальций
551. В СООТВЕТСТВИИ С ПРИКАЗОМ ПО МЗ СССР №1021 ОТ 25 ДЕКАБРЯ 1973 Г В ПЕРЕЧНЕ ВЕЩЕСТВ, НА КОТОРЫЕ ПРОВОДИТСЯ ОБЩЕЕ СУДЕБНО-ХИМИЧЕСКОЕ ИССЛЕДОВАНИЕ, ПРИСУТСТВУЕТ МЕТАЛЛ
- A. хром
 - B. селен
 - C. магний
 - D. железо
552. В СООТВЕТСТВИИ С ПРИКАЗОМ ПО МЗ СССР №1021 ОТ 25 ДЕКАБРЯ 1973 Г В ПЕРЕЧНЕ ВЕЩЕСТВ, НА КОТОРЫЕ ПРОВОДИТСЯ ОБЩЕЕ СУДЕБНО-ХИМИЧЕСКОЕ ИССЛЕДОВАНИЕ, ПРИСУТСТВУЕТ МЕТАЛЛ
- A. цинк
 - B. литий
 - C. магний
 - D. железо
553. В СООТВЕТСТВИИ С ПРИКАЗОМ ПО МЗ СССР №1021 ОТ 25 ДЕКАБРЯ 1973 Г В ПЕРЕЧНЕ ВЕЩЕСТВ, НА КОТОРЫЕ ПРОВОДИТСЯ ОБЩЕЕ СУДЕБНО-ХИМИЧЕСКОЕ ИССЛЕДОВАНИЕ, ПРИСУТСТВУЕТ МЕТАЛЛ
- A. медь
 - B. ванадий
 - C. кальций
 - D. литий
554. В СООТВЕТСТВИИ С ПРИКАЗОМ ПО МЗ СССР №1021 ОТ 25 ДЕКАБРЯ 1973 Г В ПЕРЕЧНЕ ВЕЩЕСТВ, НА КОТОРЫЕ ПРОВОДИТСЯ ОБЩЕЕ СУДЕБНО-ХИМИЧЕСКОЕ ИССЛЕДОВАНИЕ, ПРИСУТСТВУЕТ МЕТАЛЛ
- A. кадмий

- В. бериллий
- С. ванадий
- Д. литий

555. В СООТВЕТСТВИИ С ПРИКАЗОМ ПО МЗ СССР №1021 ОТ 25 ДЕКАБРЯ 1973 Г В ПЕРЕЧНЕ ВЕЩЕСТВ, НА КОТОРЫЕ ПРОВОДИТСЯ ОБЩЕЕ СУДЕБНО-ХИМИЧЕСКОЕ ИССЛЕДОВАНИЕ, ПРИСУТСТВУЕТ МЕТАЛЛ

- А. висмут
- В. бериллий
- С. железо
- Д. литий

556. В СООТВЕТСТВИИ С ПРИКАЗОМ ПО МЗ СССР №1021 ОТ 25 ДЕКАБРЯ 1973 Г В ПЕРЕЧНЕ ВЕЩЕСТВ, НА КОТОРЫЕ ПРОВОДИТСЯ ОБЩЕЕ СУДЕБНО-ХИМИЧЕСКОЕ ИССЛЕДОВАНИЕ, ПРИСУТСТВУЕТ МЕТАЛЛ

- А. сурьма
- В. кальций
- С. ванадий
- Д. литий

557. В СООТВЕТСТВИИ С ПРИКАЗОМ ПО МЗ СССР №1021 ОТ 25 ДЕКАБРЯ 1973 Г В ПЕРЕЧНЕ ВЕЩЕСТВ, НА КОТОРЫЕ ПРОВОДИТСЯ ОБЩЕЕ СУДЕБНО-ХИМИЧЕСКОЕ ИССЛЕДОВАНИЕ, ПРИСУТСТВУЕТ МЕТАЛЛ

- А. таллий
- В. литий
- С. бериллий
- Д. ванадий

558. В СООТВЕТСТВИИ С ПРИКАЗОМ ПО МЗ СССР №1021 ОТ 25 ДЕКАБРЯ 1973 Г В ПЕРЕЧНЕ ВЕЩЕСТВ, НА КОТОРЫЕ ПРОВОДИТСЯ ОБЩЕЕ СУДЕБНО-ХИМИЧЕСКОЕ ИССЛЕДОВАНИЕ, ПРИСУТСТВУЕТ МЕТАЛЛ

- А. мышьяк
- В. селен
- С. литий
- Д. железо

559. СОГЛАСНО КЛАССИФИКАЦИИ ПО МЕТОДАМ ИЗОЛИРОВАНИЯ К ГРУППЕ ВЕЩЕСТВ, ИЗОЛИРУЕМЫХ МИНЕРАЛИЗАЦИЕЙ, ОТНОСИТСЯ:

- А. висмут
- В. серная кислота
- С. хлорофос
- Д. этанол

560. СОГЛАСНО КЛАССИФИКАЦИИ ПО МЕТОДАМ ИЗОЛИРОВАНИЯ К ГРУППЕ ВЕЩЕСТВ, ИЗОЛИРУЕМЫХ МИНЕРАЛИЗАЦИЕЙ, ОТНОСИТСЯ:

- А. сурьма
- В. оксид углерода (II)
- С. карбофос
- Д. четыреххлористый углерод

561. СОГЛАСНО КЛАССИФИКАЦИИ ПО МЕТОДАМ ИЗОЛИРОВАНИЯ К ГРУППЕ ВЕЩЕСТВ, ИЗОЛИРУЕМЫХ МИНЕРАЛИЗАЦИЕЙ, ОТНОСИТСЯ:

- A. мышьяк
- B. азотная кислота
- C. тиопентал-натрий
- D. севин

562. СОГЛАСНО КЛАССИФИКАЦИИ ПО МЕТОДАМ ИЗОЛИРОВАНИЯ К ГРУППЕ ВЕЩЕСТВ, ИЗОЛИРУЕМЫХ МИНЕРАЛИЗАЦИЕЙ, ОТНОСИТСЯ:

- A. таллий
- B. оксид углерода (II)
- C. цианиды
- D. гексахлорциклогексан

563. СОГЛАСНО КЛАССИФИКАЦИИ ПО МЕТОДАМ ИЗОЛИРОВАНИЯ К ГРУППЕ ВЕЩЕСТВ, ИЗОЛИРУЕМЫХ МИНЕРАЛИЗАЦИЕЙ, ОТНОСИТСЯ:

- A. цинк
- B. хлористоводородная кислота
- C. хлороформ
- D. аминазин

564. СОГЛАСНО КЛАССИФИКАЦИИ ПО МЕТОДАМ ИЗОЛИРОВАНИЯ К ГРУППЕ ВЕЩЕСТВ, ИЗОЛИРУЕМЫХ МИНЕРАЛИЗАЦИЕЙ, ОТНОСИТСЯ:

- A. кадмий
- B. оксид углерода (II)
- C. аммиак
- D. уксусная кислота

565. СОГЛАСНО КЛАССИФИКАЦИИ ПО МЕТОДАМ ИЗОЛИРОВАНИЯ К ГРУППЕ ВЕЩЕСТВ, ИЗОЛИРУЕМЫХ МИНЕРАЛИЗАЦИЕЙ, ОТНОСИТСЯ:

- A. медь
- B. нитриты
- C. хлороформ
- D. этанол

566. СОГЛАСНО КЛАССИФИКАЦИИ ПО МЕТОДАМ ИЗОЛИРОВАНИЯ К ГРУППЕ ВЕЩЕСТВ, ИЗОЛИРУЕМЫХ МИНЕРАЛИЗАЦИЕЙ, ОТНОСИТСЯ:

- A. хром
- B. оксид углерода (II)
- C. азотная кислота
- D. анилин

567. СОГЛАСНО КЛАССИФИКАЦИИ ПО МЕТОДАМ ИЗОЛИРОВАНИЯ К ГРУППЕ ВЕЩЕСТВ, ИЗОЛИРУЕМЫХ МИНЕРАЛИЗАЦИЕЙ, ОТНОСИТСЯ:

- A. марганец
- B. оксид углерода (II)
- C. никотин
- D. морфин

568. СОГЛАСНО КЛАССИФИКАЦИИ ПО МЕТОДАМ ИЗОЛИРОВАНИЯ К ГРУППЕ ВЕЩЕСТВ, ИЗОЛИРУЕМЫХ МИНЕРАЛИЗАЦИЕЙ, ОТНОСИТСЯ:

- A. серебро
- B. уксусная кислота
- C. цианиды

D. севин

569. СОГЛАСНО КЛАССИФИКАЦИИ ПО МЕТОДАМ ИЗОЛИРОВАНИЯ К ГРУППЕ ВЕЩЕСТВ, ИЗОЛИРУЕМЫХ МИНЕРАЛИЗАЦИЕЙ, ОТНОСИТСЯ:

- A. барий
- B. оксид углерода (II)
- C. хлористоводородная кислота
- D. метафос

570. СОГЛАСНО КЛАССИФИКАЦИИ ПО МЕТОДАМ ИЗОЛИРОВАНИЯ К ГРУППЕ ВЕЩЕСТВ, ИЗОЛИРУЕМЫХ МИНЕРАЛИЗАЦИЕЙ, ОТНОСИТСЯ:

- A. свинец
- B. серная кислота
- C. цианиды
- D. уксусная кислота

571. СОГЛАСНО КЛАССИФИКАЦИИ ПО МЕТОДАМ ИЗОЛИРОВАНИЯ К ГРУППЕ ВЕЩЕСТВ, ИЗОЛИРУЕМЫХ МИНЕРАЛИЗАЦИЕЙ, ОТНОСИТСЯ:

- A. ртуть
- B. хлороформ
- C. хлористоводородная кислота
- D. оксид углерода (II)

572. ЖЕЛЕЗО ОТНОСИТСЯ К

- A. макроэлементам
- B. микроэлементам
- C. ультрамикроэлементам
- D. не содержится в организме человека

573. КАЛЬЦИЙ ОТНОСИТСЯ К

- A. макроэлементам
- B. микроэлементам
- C. ультрамикроэлементам
- D. не содержится в организме человека

574. МАГНИЙ ОТНОСИТСЯ К

- A. макроэлементам
- B. микроэлементам
- C. ультрамикроэлементам
- D. не содержится в организме человека

575. ЦИНК ОТНОСИТСЯ К

- A. микроэлементам
- B. макроэлементам
- C. ультрамикроэлементам
- D. не содержится в организме человека

576. МЕДЬ ОТНОСИТСЯ К

- A. микроэлементам
- B. макроэлементам
- C. ультрамикроэлементам
- D. не содержится в организме человека

577. МАРГАНЕЦ ОТНОСИТСЯ К
- A. микроэлементам
 - B. макроэлементам
 - C. ультрамикроэлементам
 - D. не содержится в организме человека
578. СВИНЕЦ ОТНОСИТСЯ К
- A. микроэлементам
 - B. макроэлементам
 - C. ультрамикроэлементам
 - D. не содержится в организме человека
579. КАДМИЙ ОТНОСИТСЯ К
- A. микроэлементам
 - B. макроэлементам
 - C. ультрамикроэлементам
 - D. не содержится в организме человека
580. РТУТЬ ОТНОСИТСЯ К
- A. микроэлементам
 - B. макроэлементам
 - C. ультрамикроэлементам
 - D. не содержится в организме человека

ДЕ-4 ХТА ВЕЩЕСТВ, ИЗОЛИРУЕМЫХ ПЕРЕГОНКОЙ С ВОДЯНЫМ ПАРОМ

1. ПЕРВУЮ ПОРЦИЮ ДИСТИЛЛЯТА, ПОЛУЧЕННУЮ ПРИ ПЕРЕГОНКЕ С ВОДЯНЫМ ПАРОМ ИЗ ПОДКИСЛЕННОГО БИООБЪЕКТА ИССЛЕДУЮТ НА
 - A. синильную кислоту
 - B. этанол
 - C. формальдегид
 - D. уксусную кислоту
2. АНАЛИЗ ВТОРОЙ ПОРЦИИ ДИСТИЛЛЯТА ПРИ НЕНАПРАВЛЕННОМ (ОБЩЕМ) АНАЛИЗЕ НА ГРУППУ ЛЕТУЧИХ ЯДОВ НЕОБХОДИМО НАЧИНАТЬ С ИССЛЕДОВАНИЯ НА ТОКСИКАНТ
 - A. формальдегид
 - B. метанол
 - C. уксусную кислоту
 - D. этиленгликоль
3. ВТОРУЮ ПОРЦИЮ ДИСТИЛЛЯТА, ПОЛУЧЕННОГО ПРИ ПЕРЕГОНКЕ С ВОДЯНЫМ ПАРОМ ИЗ ПОДКИСЛЕННОГО ОБЪЕКТА, ПРИ НЕНАПРАВЛЕННОМ (ОБЩЕМ) АНАЛИЗЕ ИССЛЕДУЮТ НА
 - A. этанол, метанол, формальдегид, алкилгалогениды
 - B. синильную кислоту
 - C. уксусную кислоту
 - D. этиленгликоль
4. ТЕМПЕРАТУРА КИПЕНИЯ СИНИЛЬНОЙ КИСЛОТЫ
 - A. 26,7 °C

- B. 19 °C
 - C. 78,2 °C
 - D. 198 °C
5. ПРИ ПЕРЕГОНКЕ С ВОДЯНЫМ ПАРОМ ДЛЯ АНАЛИЗА СИНИЛЬНОЙ КИСЛОТЫ ИСПОЛЬЗУЮТ
- A. Первые 5 мл дистиллята, собранные в раствор гидроксида натрия
 - B. Весь дистиллят
 - C. Первые 5 мл дистиллята
 - D. 25-30 мл дистиллята второй порции
6. ПРОБОПОДГОТОВКУ БИООБЪЕКТОВ ПРИ ИССЛЕДОВАНИИ НА ЭТИЛЕНГЛИКОЛЬ ПРОВОДЯТ МЕТОДОМ
- A. азеотропной перегонки с бензолом
 - B. настаивания с водой в сочетании с диализом
 - C. перегонки с водяным паром из подкисленного биообъекта
 - D. экстракции ацетоном
7. ПРИ НЕНАПРАВЛЕННОМ (ОБЩЕМ) АНАЛИЗЕ НА ГРУППУ ЛЕТУЧИХ ЯДОВ ПРОВОДЯТ ПРОБОПОДГОТОВКУ БИООБЪЕКТОВ
- A. перегонку с водяным паром из подкисленного биообъекта
 - B. микродиффузию
 - C. перегонку с водяным паром из подщелоченного биообъекта
 - D. азеотропную перегонку
8. МЕТОДОМ ПЕРЕГОНКИ С ВОДЯНЫМ ПАРОМ НЕ МОЖЕТ БЫТЬ ИЗВЛЕЧЕН ИЗ БИООБЪЕКТА ТОКСИКАНТ
9. морфин
10. фенол
11. гексахлорциклогексан
12. уксусная кислота
13. ПРИ ПРОБОПОДГОТОВКЕ ДЛЯ НЕНАПРАВЛЕННОГО (ОБЩЕГО) АНАЛИЗА НА ГРУППУ ЛЕТУЧИХ ЯДОВ ДЛЯ СОЗДАНИЯ РН СРЕДЫ ПРИМЕНЯЮТСЯ
- A. щавелевая или виннокаменная кислота
 - B. уксусная кислота
 - C. смесь серной и азотной кислот
 - D. 25% раствор аммиака или гидрокарбоната натрия
14. ПРИ ПЕРЕГОНКЕ С ВОДЯНЫМ ПАРОМ НАГРЕВАЮТ ДО КИПЕНИЯ
- A. колбу-парообразователь
 - B. колбу, содержащую измельченный биообъект
 - C. колбу-приемник
 - D. колбу-приемник при сборе первой порции дистиллята
15. СЕЛЕКТИВНЫЙ ПЕРЕНОСЧИК
- A. бензол
 - B. толуол
 - C. гелий
 - D. щавелевую кислоту
16. ПЕРЕГОНКУ С СЕЛЕКТИВНЫМ ПЕРЕНОСЧИКОМ ИСПОЛЬЗУЮТ ДЛЯ
- A. увеличения степени извлечения токсиканта из образца
 - B. чтобы предотвратить разложение токсиканта
 - C. для удаления сопутствующих веществ
 - D. для образования нативной формы токсиканта из метаболитов
17. ПРИ ПЕРЕГОНКЕ С ВОДЯНЫМ ПАРОМ КОЛБУ, СОДЕРЖАЩУЮ ИССЛЕДУЕМЫЙ ОБЪЕКТ
- A. нагревают на водяной бане
 - B. нагревать не рекомендуется

- C. нагревают на пламени до кипения
 - D. охлаждают
18. МЕТОД МИКРОДИФФУЗИИ ПРИМЕНЯЕТСЯ В АНАЛИЗЕ ВСЕХ ТОКСИКАНТОВ, КРОМЕ
- A. хлороформ
 - B. формальдегид
 - C. этанол
 - D. метанол
19. РЕАКЦИЯ, ИМЕЮЩАЯ ОТРИЦАТЕЛЬНОЕ СУДЕБНО-ХИМИЧЕСКОЕ ЗНАЧЕНИЕ В ХТА АЛКИЛГАЛОГЕНИДОВ
- A. отщепление ковалентно связанного хлора
 - B. с резорцином
 - C. с хромотроповой кислотой
 - D. с реактивом Несслера
20. РЕАКЦИЯ, ИМЕЮЩАЯ ОТРИЦАТЕЛЬНОЕ СУДЕБНО-ХИМИЧЕСКОЕ ЗНАЧЕНИЕ В ХТА ФОРМАЛЬДЕГИДА
- A. с резорцином
 - B. с бромной водой
 - C. с хромотроповой кислотой
 - D. с реактивом Несслера
21. РЕАКЦИЯ, ИМЕЮЩАЯ ОТРИЦАТЕЛЬНОЕ СУДЕБНО-ХИМИЧЕСКОЕ ЗНАЧЕНИЕ В ХТА ЭТАНОЛА
- A. йодоформная проба
 - B. с хромотроповой кислотой
 - C. образование этилацетата
 - D. образование ацетальдегида
22. РЕАКЦИЯ, ИМЕЮЩАЯ ОТРИЦАТЕЛЬНОЕ СУДЕБНО-ХИМИЧЕСКОЕ ЗНАЧЕНИЕ В ХТА ФЕНОЛОВ
- A. с бромной водой
 - B. йодоформная проба
 - C. с хромотроповой кислотой
 - D. образование этилацетата
23. ЭТИЛЕНГЛИКОЛЬ ОПРЕДЕЛЯЮТ ХИМИЧЕСКИМИ РЕАКЦИЯМИ ПОСЛЕ ЕГО ПРЕВРАЩЕНИЯ В
- A. формальдегид или щавелевую кислоту
 - B. щавелевую или виннокаменную кислоту
 - C. формальдегид или метанол
 - D. ацетилен
24. РЕАКЦИЯ ОБРАЗОВАНИЯ АЦЕТИЛЕНИДА МЕДИ - СПЕЦИФИЧНАЯ РЕАКЦИЯ ОБНАРУЖЕНИЯ
- A. 1,2-дихлорэтана
 - B. этиленгликоля
 - C. хлоралгидрата
 - D. хлороформа
25. РЕАКЦИИ ОБНАРУЖЕНИЯ АМИЛОВЫХ СПИРТОВ ОСНОВАНЫ НА РЕАКЦИЯХ:
- A. окисления
 - B. восстановления
 - C. образования простых эфиров
 - D. комплексообразования
26. РЕАКЦИЯ, ИМЕЮЩАЯ ОТРИЦАТЕЛЬНОЕ СУДЕБНО-ХИМИЧЕСКОЕ ЗНАЧЕНИЕ В ХТА СИНИЛЬНОЙ КИСЛОТЫ
- A. образование берлинской лазури

- В. образование бензидиновой сини
 - С. с бромной водой
 - Д. с хромотроповой кислотой
27. РЕАКЦИИ, ИМЕЮЩИЕ ОТРИЦАТЕЛЬНОЕ СУДЕБНО-ХИМИЧЕСКОЕ ЗНАЧЕНИЕ В ХТА АЦЕТОНА
- А. йодоформная проба; реакция с нитропруссидом натрия
 - В. образование бензидиновой сини и берлинской лазури
 - С. с бромной водой; с хлоридом железа (III)
 - Д. индофеноловая проба; йодоформная проба
28. РЕАКЦИЯ, ИМЕЮЩАЯ ОТРИЦАТЕЛЬНОЕ СУДЕБНО-ХИМИЧЕСКОЕ ЗНАЧЕНИЕ В ХТА УКСУСНОЙ КИСЛОТЫ
- А. образование индиго
 - В. индофеноловая проба
 - С. йодоформная проба
 - Д. образование этилацетата
29. БОЛЬШИНСТВО РЕАКЦИЙ НА МЕТАНОЛ ПРОВОДЯТ ПОСЛЕ ЕГО ПРЕВРАЩЕНИЯ В
- А. формальдегид
 - В. этанол
 - С. уксусную кислоту
 - Д. ацетальдегид
30. КРОМЕ ЭТИЛОВОГО СПИРТА РЕАКЦИЮ ОБРАЗОВАНИЯ ЙОДОФОРМА ДАЕТ:
- А. ацетон
 - В. метанол
 - С. хлороформ
 - Д. хлоралгидрат
31. ПРИ КОЛИЧЕСТВЕННОМ ОПРЕДЕЛЕНИИ ЭТАНОЛА МЕТОДОМ ГЖХ В КАЧЕСТВЕ ВНУТРЕННЕГО СТАНДАРТА ИСПОЛЬЗУЮТ:
- А. пропанол-1 (н-пропанол)
 - В. метанол
 - С. пропанол-2 (изопропанол)
 - Д. бензол
32. КАКОЙ ДИАПАЗОН КОНЦЕНТРАЦИЙ ЭТАНОЛА В КРОВИ СООТВЕТСТВУЕТ ТЯЖЕЛОЙ СТЕПЕНИ ИНТОКСИКАЦИИ (АЛКОГОЛЬНАЯ КОМА, НАРУШЕНИЯ ДЫХАНИЯ И ГЕМОДИНАМИКИ)
- А. 3 – 6 г/л
 - В. 1 – 2 г/л
 - С. более 8 г/л
 - Д. более 15 г/л
33. СМЕРТЕЛЬНАЯ КОНЦЕНТРАЦИЯ ЭТАНОЛА В КРОВИ
- А. более 7 г/л
 - В. более 2,0 г/л
 - С. более 3,0 г/л
 - Д. более 15 г/л
34. СУДЕБНО-ХИМИЧЕСКУЮ ЭКСПЕРТИЗУ НА ЭТАНОЛ ПРОВОДЯТ
- А. во всех случаях со смертельным исходом
 - В. только при специальном задании, если на этот токсикант указывают обстоятельства дела
 - С. имеет значение установление концентрации этанола в биожидкостях только у живых лиц
 - Д. только при дорожно-транспортных происшествиях
35. ТЕРМОКАТАЛИТИЧЕСКИЙ МЕТОД ОСНОВАН НА

- A. сорбции паров этанола фильтром с последующей десорбцией при нагревании и последующем сжигании на чувствительных элементах детектора и регистрации изменения электрического тока
 - B. окислительно-восстановительной реакции спиртов под действием дихромата калия
 - C. окислительно-восстановительной реакции спиртов под действием перманганата калия
 - D. разделении компонентов паро-газовой фазы, обусловленным различным их сродством к неподвижной фазе, с последующей регистрацией изменений в составе подвижной фазы детектором
36. ТЕСТ-ПОЛОСКИ, В ОСНОВЕ КОТОРЫХ ЛЕЖИТ ФЕРМЕНТАТИВНЫЙ МЕТОД, ИСПОЛЬЗУЮТСЯ ДЛЯ ОПРЕДЕЛЕНИЯ ПРИСУТСТВИЯ ЭТАНОЛА:
- A. в слюне
 - B. в плазме крови
 - C. в промывных водах
 - D. в выдыхаемом воздухе
37. ЗАКЛЮЧЕНИЕ О ТОМ, ЧТО ОСВИДЕТЕЛЬСТВУЕМЫЙ (ЗА ИСКЛЮЧЕНИЕМ ВОДИТЕЛЕЙ ТРАНСПОРТНЫХ СРЕДСТВ НАХОДИТСЯ В СОСТОЯНИИ ОПЬЯНЕНИЯ (АЛКОГОЛЬНОГО), ДЕЛАЮТ В СЛУЧАЕ
- A. при наличии не менее трех клинических признаков опьянения и положительного результата повторного исследования выдыхаемого воздуха на наличие алкоголя
 - B. наличия выраженных клинических признаков опьянения, без проведения исследования выдыхаемого воздуха на наличие алкоголя
 - C. положительного результата повторного исследования выдыхаемого воздуха на наличие алкоголя, независимо от наличия клинических признаков опьянения
 - D. только после исследования биожидкостей методом газовой хроматографии
38. КАКОЙ ДИАПАЗОН КОНЦЕНТРАЦИЙ ЭТАНОЛА В КРОВИ СООТВЕТСТВУЕТ ЛЕГКОЙ СТЕПЕНИ ИНТОКСИКАЦИИ
- A. 0,5 – 1,5 г/л
 - B. 1,5 – 2,5 г/л
 - C. 2,5 – 3 г/л
 - D. до 0,5 г/л
39. СОДЕРЖАНИЕ ЭТАНОЛА В МОЧЕ БОЛЬШЕ, ЧЕМ В КРОВИ, УСТАНОВЛИВАЕТСЯ НА ТОКСИКОКИНЕТИЧЕСКОЙ СТАДИИ
- A. выведения
 - B. всасывания
 - C. распределения
 - D. такого соотношения не может быть
40. В КАЧЕСТВЕ ВНУТРЕННЕГО СТАДАРТА ПРИ ГАЗОХРОМАТОГРАФИЧЕСКОМ АНАЛИЗЕ МЕТАНОЛА ИСПОЛЬЗУЮТ
- A. н-пропанол (пропанол-1)
 - B. этанол
 - C. изопропанол (пропанол-2)
 - D. ацетон
41. ПРИ КАКОМ ДИАПАЗОНЕ КОНЦЕНТРАЦИЙ ЭТАНОЛА В КРОВИ МОГУТ ОТСУТСТВОВАТЬ КЛИНИЧЕСКИЕ ПРОЯВЛЕНИЯ ИНТОКСИКАЦИИ
- A. до 0,5 г/л
 - B. 1,5 – 2,5 г/л
 - C. 2,5 – 3 г/л
 - D. до 5 г/л

42. В ПЕРЕЧНЕ ТОКИКОЛОГИЧЕСКИХ ВЕЩЕСТВ, ПОДЛЕЖАЩИХ СУДЕБНО-ХИМИЧЕСКОМУ ИССЛЕДОВАНИЮ В ЛАБОРАТОРИЯХ БЮРО СУДЕБНО-МЕДИЦИНСКОЙ ЭКСПЕРТИЗЫ (ПРИКАЗ МЗ СССР №1021 ОТ 25.12.1973 , ЭТАНОЛ
- А. входит в группу веществ, изолируемых с водяным паром, на которые следует проводить исследование при общем анализе
 - В. входит в группу веществ, изолируемых минерализацией, на которые следует проводить исследование при общем анализе
 - С. отсутствует
 - Д. входит в группу веществ, на которые следует расширять исследование в случае, если на это указывают особенности клинической или секционной картины, результатов гистологического, гистохимического исследования и т.д.
43. РАСЧЕТ КОНЦЕНТРАЦИИ ЭТАНОЛА ПРИ ИССЛЕДОВАНИИ АЛКИЛНИТРИТНЫМ МЕТОДОМ ПРОВОДЯТ МЕТОДОМ
- А. внутреннего стандарта
 - В. внешнего стандарта
 - С. абсолютной калибровки
 - Д. внутренней нормализации
44. СОГЛАСНО ПОСТАНОВЛЕНИЮ ПРАВИТЕЛЬСТВА РФ ОТ 30 ИЮНЯ 1998 Г. N 681 "ОБ УТВЕРЖДЕНИИ ПЕРЕЧНЯ НАРКОТИЧЕСКИХ СРЕДСТВ, ПСИХОТРОПНЫХ ВЕЩЕСТВ И ИХ ПРЕКУРСОРОВ, ПОДЛЕЖАЩИХ КОНТРОЛЮ В РОССИЙСКОЙ ФЕДЕРАЦИИ" ЭТАНОЛ:
- А. этанол не включен в Перечень наркотических средств, психотропных веществ и их прекурсоров, подлежащих контролю в Российской Федерации
 - В. включен список I
 - С. внесен в список II
 - Д. внесен в список III
45. СОГЛАСНО ПРИКАЗУ МИНИСТЕРСТВА ЗДРАВООХРАНЕНИЯ И СОЦИАЛЬНОГО РАЗВИТИЯ РФ ОТ 12 МАЯ 2010 Г. № 346Н «ОБ УТВЕРЖДЕНИИ ПОРЯДКА ОРГАНИЗАЦИИ И ПРОИЗВОДСТВА СУДЕБНО-МЕДИЦИНСКИХ ЭКСПЕРТИЗ В ГОСУДАРСТВЕННЫХ СУДЕБНО-ЭКСПЕРТНЫХ УЧРЕЖДЕНИЯХ РОССИЙСКОЙ ФЕДЕРАЦИИ» ПРИ ПОДОЗРЕНИИ НА ОТРАВЛЕНИЕ ЭТАНОЛОМ БЕРУТ СЛЕДУЮЩИЕ ОБЪЕКТЫ:
- А. кровь, моча, мышечная ткань (в случае невозможности анализа крови)
 - В. головной мозг, печень, почка
 - С. печень, почка, желудок с содержимым, головной мозг
 - Д. часть сальника, головной мозг, часть легкого
46. ПРИ АНАЛИТИЧЕСКОЙ ДИАГНОСТИКЕ ОСТРЫХ ОТРАВЛЕНИЙ ЭТАНОЛОМ НА АНАЛИЗ ОТБИРАЮТ ОБЪЕКТЫ
- А. кровь, моча
 - В. кровь, моча, мышечная ткань (в случае невозможности анализа крови)
 - С. кровь, моча, слюна
 - Д. содержимое желудка, часть печени, почка
47. АЛКИЛНИТРИТНЫЙ МЕТОД ПРИ ГЖХ АНАЛИЗЕ ПРИМЕНЯЕТСЯ ДЛЯ СЛЕДУЮЩИХ ТОКИСКАНТОВ:
- А. алифатические спирты
 - В. бензол
 - С. ацетон
 - Д. этиленгликоль
48. ПРИ ИЗОЛИРОВАНИИ ЭТАНОЛА МЕТОДОМ МИКРОДИФФУЗИИ ПОГЛОШАЮЩИЙ РАСТВОР СОДЕРЖИТ
- А. дихромат калия в серной кислоте
 - В. сульфит натрия

- С. гидроксид натрия
 - Д. карбонат натрия
49. ПРИ АНАЛИТИЧЕСКОЙ ДИАГНОСТИКЕ ОТРАВЛЕНИЙ ЭТАНОЛОМ ПРИМЕНЯЮТСЯ МЕТОДЫ
- А. газовая хроматография
 - В. химические, биохимические, спектральные, термokatалитические
 - С. только биохимические
 - Д. только химические
50. ПРИ СУДЕБНО-ХИМИЧЕСКОЙ ЭКСПЕРТИЗЕ НА ЭТАНОЛ ПРИМЕНЯЮТСЯ МЕТОДЫ
- А. газовая хроматография, химические реакции
 - В. химические, биохимические, спектральные, термokatалитические
 - С. только биохимические
 - Д. только химические
51. ПРОБА МОХОВА-ШИНКОРЕНКО ОСНОВАНА НА ОКИСЛЕНИИ ЭТАНОЛА
- А. подкисленным раствором дихромата калия
 - В. подкисленным раствором перманганата калия
 - С. раствором резорцина
 - Д. раствором серной кислоты
52. ДЛЯ ИЗВЛЕЧЕНИЯ ЭТАНОЛА ИЗ БИОМАТЕРИАЛА ПРИ ПРОВЕДЕНИИ ХИМИЧЕСКОГО АНАЛИЗА ИСПОЛЬЗУЕТСЯ МЕТОД
- А. перегонки с водяным паром
 - В. минерализации
 - С. экстракции органическим растворителем
 - Д. извлечение водой в сочетании с диализом
53. ПРОБА РАПОПОРТА ОСНОВАНА НА ОКИСЛЕНИИ ЭТАНОЛА
- А. подкисленным раствором дихромата калия
 - В. подкисленным раствором перманганата калия
 - С. раствором резорцина
 - Д. раствором серной кислоты
54. СИНИЛЬНАЯ КИСЛОТА - ЭТО
- А. легколетучая подвижная жидкость
 - В. бесцветные кристаллы
 - С. маслянистая жидкость
 - Д. мелкокристаллический белый порошок
55. ЭТИЛЕНГЛИКОЛЬ - ЭТО
- А. бесцветная сиропообразная жидкость
 - В. бесцветные кристаллы
 - С. аморфный порошок
 - Д. легколетучая подвижная жидкость
56. НЕ ОБЛАДАЕТ ПРИЖИГАЮЩИМ ДЕЙСТВИЕМ
- А. атропин
 - В. формальдегид
 - С. фенол
 - Д. анилин
57. МЕХАНИЗМ ТОКСИЧЕСКОГО ДЕЙСТВИЯ СИНИЛЬНОЙ КИСЛОТЫ
- А. нарушение клеточного дыхания
 - В. окисляет железо в составе гемоглобина до Fe(III)
 - С. гепатотоксичность
 - Д. блокирует холинэстеразу
58. В ГРУППУ «ЛЕТУЧИХ ЯДОВ» ВХОДЯТ ВЕЩЕСТВА
- А. синильная кислота

- В. соляная кислота
 - С. серная кислота
 - Д. фосфорорганические соединения.
59. НА ЧЕМ ОСНОВАНА ПЕРЕГОНКА С ВОДЯНЫМ ПАРОМ
- А. на способности веществ образовывать азеотропные смеси и законе парциальных давлений
 - В. на микродиффузии веществ
 - С. на законе Бугера-Ламберта-Бера
 - Д. на высокой температуре кипения ядовитых летучих соединений
60. РЕАКЦИИ, ОТРИЦАТЕЛЬНЫЙ РЕЗУЛЬТАТ КОТОРЫХ СВИДЕТЕЛЬСТВУЕТ ОБ ОТСУТСТВИИ В ДИСТИЛЛЯТЕ ХЛОРОФОРМА, ХЛОРАЛГИДРАТА, ЧЕТЫРЕХХЛОРИСТОГО УГЛЕРОДА
- А. реакция отщепления органически связанного хлора с последующим осаждением хлорида серебра и реакция образования изонитрила
 - В. реакция образования трибромфенола и реакция комплексообразования с хлоридом железа (III)
 - С. реакция образования комплекса с пикриновой кислотой
 - Д. реакция с хромотроповой кислотой и реакция с фуксинсернистой кислотой.
61. СОЕДИНЕНИЕ, ЯВЛЯЮЩЕЕСЯ КОНЕЧНЫМ ПРОДУКТОМ МЕТАБОЛИЗМА ЭТАНОЛА В ОРГАНИЗМЕ
- А. оксид углерода (II)
 - В. ацетальдегид
 - С. уксусная кислота
 - Д. формальдегид
62. ДЛЯ ДОКАЗАТЕЛЬСТВА НАЛИЧИЯ ЭТИЛЕНГЛИКОЛЯ В ТРУПНОМ МАТЕРИАЛЕ ПРИМЕНЯЕТСЯ ХИМИЧЕСКАЯ РЕАКЦИЯ
- А. образования оксалата кальция после окисления этиленгликоля до щавелевой кислоты
 - В. образование сложного эфира с уксусной кислотой
 - С. образование гликолята меди
 - Д. образования арилметанового красителя
63. ДЛЯ ДОКАЗАТЕЛЬСТВА НАЛИЧИЯ ЭТАНОЛА В КРОВИ ИСПОЛЬЗУЕТСЯ
- А. метод газожидкостной хроматографии
 - В. проба Раппопорта
 - С. ферментативный метод
 - Д. химические реакции
64. ДЛЯ ОБНАРУЖЕНИЯ ЭТАНОЛА В БИООБЪЕКТАХ ИСПОЛЬЗУЮТ МЕТОД
- А. газовой хроматографии
 - В. высокоэффективной жидкостной хроматографии
 - С. тонкослойной хроматографии
 - Д. атомно-абсорбционной спектроскопии
65. ДЛЯ КАЧЕСТВЕННОГО ОБНАРУЖЕНИЯ ФОРМАЛЬДЕГИДА ИСПОЛЬЗУЮТ РЕАКЦИЮ
- А. с раствором морфина или кодеина в концентрированной серной кислоте
 - В. с нитропруссидом натрия
 - С. образования йодоформа
 - Д. образования сложного эфира с уксусной кислотой
66. РЕАКЦИЯ ОТЛИЧИЯ ХЛОРАЛГИДРАТА ОТ ХЛОРОФОРМА, ЧЕТЫРЕХХЛОРИСТОГО УГЛЕРОДА И 1,2-ДИХЛОРЭТАНА
- А. с реактивом Несслера
 - В. с резорцином
 - С. образование изонитрила

- D. реакция отщепления органически связанного хлора с последующим осаждением хлорида серебра
67. К РЕАКЦИЯМ ОБНАРУЖЕНИЯ ХЛОРОФОРМА НЕ ОТНОСИТСЯ РЕАКЦИЯ
- A. образования иодоформа
 - B. отщепления органически связанного хлора с последующим осаждением хлорида серебра
 - C. с реактивом Фелинга
 - D. образование изонитрила
68. К РЕАКЦИЯМ ОБНАРУЖЕНИЯ СИНИЛЬНОЙ КИСЛОТЫ НЕ ОТНОСИТСЯ РЕАКЦИЯ
- A. образования иодоформа
 - B. образования берлинской лазури
 - C. образование полиметинового красителя с пиридин-бензидиновым реактивом
 - D. с нитратом серебра и метиленовой синью (микрокристаллическая)
69. К РЕАКЦИЯМ ОБНАРУЖЕНИЯ МЕТАНОЛА НЕ ОТНОСИТСЯ РЕАКЦИЯ
- A. образование полиметинового красителя с пиридин-бензидиновым реактивом
 - B. окисления до формальдегида и его дальнейшее определение по реакции с раствором морфина или кодеина в концентрированной серной кислоте
 - C. образования метилового эфира салициловой кислоты
 - D. окисления до формальдегида и его дальнейшее определение по реакции с фуксинсернистой кислотой
70. МЕТОД ГАЗОВОЙ ХРОМАТОГРАФИИ В ХТА ЛЕТУЧИХ ЯДОВ МОЖЕТ ПРИМЕНЯТЬСЯ ДЛЯ
- A. качественного и количественного анализа
 - B. качественного обнаружения
 - C. количественного определения
 - D. качественного и полуколичественного анализа
71. В КАЧЕСТВЕ ДЕТЕКТОРОВ В СОСТАВЕ ГАЗОВОГО ХРОМАТОГРАФА МОГУТ ПРИМЕНЯТЬСЯ ВСЕ, КРОМЕ
- A. УФ-детектор
 - B. пламенноионизационный детектор
 - C. катарометр
 - D. детектор электронного захвата
72. МЕТОД ГАЗОВОЙ ХРОМАТОГРАФИИ В ХТА ЛЕТУЧИХ ЯДОВ МОЖЕТ ПРИМЕНЯТЬСЯ В КАЧЕСТВЕ
- A. предварительного, подтверждающего, количественного
 - B. подтверждающего
 - C. количественного
 - D. подтверждающего, количественного
73. ДЕТЕКТОР КАТАРОМЕТР (ДЕТЕКТОР ТЕПЛОПРОВОДНОСТИ) МОЖЕТ ПРИМЕНЯТЬСЯ ДЛЯ АНАЛИЗА
- A. всех органических веществ
 - B. только веществ, способных образовывать заряженные частицы
 - C. только веществ, содержащих в составе галоген
 - D. только веществ, способных поглощать электроны
74. МЕТОДОМ ГАЗОВОЙ ХРОМАТОГРАФИИ МОЖНО ОПРЕДЕЛЯТЬ ВЕЩЕСТВА
- A. низкомолекулярные, термостабильные, слабополярные
 - B. низкомолекулярные, термолабильные, слабополярные
 - C. низкомолекулярные, термостабильные, высокополярные
 - D. любые органические

75. МЕТОДОМ ГАЗОВОЙ ХРОМАТОГРАФИИ С ДЕТЕКТОРОМ ЭЛЕКТРОННОГО ЗАХВАТА МОЖНО АНАЛИЗИРОВАТЬ ВСЕ ПЕРЕЧИСЛЕННЫЕ ВЕЩЕСТВА, КРОМЕ
- A. этанол
 - B. хлороформ
 - C. гесаклорциклогексан
 - D. четыреххлористый углерод
76. МЕТОДОМ ГАЗОВОЙ ХРОМАТОГРАФИИ С ТЕРМОИОННЫМ ДЕТЕКТОРОМ МОЖНО АНАЛИЗИРОВАТЬ
- A. вещества, имеющие в составе атомы азота и фосфора
 - B. все органические вещества
 - C. вещества, имеющие в составе электрофильные фрагменты
 - D. вещества, способные ионизироваться в пламени
77. ВЫБЕРИТЕ ПРАВИЛЬНУЮ ПОСЛЕДОВАТЕЛЬНОСТЬ БЛОКОВ, СОСТАВЛЯЮЩИХ ПРИНЦИПИАЛЬНУЮ СХЕМУ ГАЗОВОГО ХРОМАТОГРАФА
- A. баллон с газом→блок регулировки давления и подготовки газа→инжектор→колонка в термостате→детектор→регистратор
 - B. емкость с подвижной фазой→насос→инжектор→колонка в термостате→детектор→регистратор
 - C. баллон с газом→насос→инжектор→колонка в термостате→детектор→регистратор
 - D. баллон с газом→блок регулировки давления и подготовки газа→колонка в термостате→инжектор→детектор→регистратор
78. НЕПОДВИЖНАЯ ФАЗА В ГАЗОВОМ ХРОМАТОГРАФЕ НАХОДИТСЯ В
- A. колонке
 - B. инжекторе
 - C. термостате
 - D. детекторе
79. ПОДВИЖНАЯ ФАЗА В ГАЗОВОЙ ХРОМАТОГРАФИИ ПРЕДСТАВЛЕНА В ВИДЕ
- A. газа
 - B. смеси органических растворителей
 - C. плазмы
 - D. смеси органических растворителей и воды
80. МАСС-СЕЛЕКТИВНЫЙ ДЕТЕКТОР ЧУВСТВИТЕЛЕН К
- A. заряженным частицам (молекулярным ионам и фрагментам молекул)
 - B. изменению теплопроводности подвижной фазы
 - C. увеличению электропроводности подвижной фазы вследствие увеличения в ней числа заряженных частиц, образующихся при ионизации в пламени
 - D. увеличению электропроводности подвижной фазы вследствие увеличения в ней числа заряженных частиц, образующихся ионизации в пламени и взаимодействия с солями щелочных металлов
81. ДЕТЕКТОР ЭЛЕКТРОННОГО ЗАХВАТА ЧУВСТВИТЕЛЕН К
- A. уменьшению электропроводности подвижной фазы вследствие уменьшения в ней числа заряженных частиц, происходящим за счет поглощения их электрофильными молекулами
 - B. изменению теплопроводности подвижной фазы
 - C. увеличению электропроводности подвижной фазы вследствие увеличения в ней числа заряженных частиц, образующихся при ионизации в пламени
 - D. увеличению электропроводности подвижной фазы вследствие увеличения в ней числа заряженных частиц, образующихся ионизации в пламени и взаимодействия с солями щелочных металлов
82. ДЕТЕКТОР ТЕРМОИОННЫЙ (АЗОТНО-ФОСФОРНЫЙ) ЧУВСТВИТЕЛЕН К

- A. увеличению электропроводности подвижной фазы вследствие увеличения в ней числа заряженных частиц, образующихся ионизации в пламени и взаимодействия с солями щелочных металлов
 - B. изменению теплопроводности подвижной фазы
 - C. увеличению электропроводности подвижной фазы вследствие увеличения в ней числа заряженных частиц, образующихся при ионизации в пламени
 - D. уменьшению электропроводности подвижной фазы вследствие уменьшения в ней числа заряженных частиц, происходящим за счет поглощения их электрофильными молекулами
83. ДЕТЕКТОР ТЕПЛОПРОВОДНОСТИ (КАТАРОМЕТР) ЧУВСТВИТЕЛЕН К
- A. изменению теплопроводности подвижной фазы
 - B. увеличению электропроводности подвижной фазы вследствие увеличения в ней числа заряженных частиц, образующихся при ионизации в пламени
 - C. уменьшению электропроводности подвижной фазы вследствие уменьшения в ней числа заряженных частиц, происходящим за счет поглощения их электрофильными молекулами
 - D. увеличению электропроводности подвижной фазы вследствие увеличения в ней числа заряженных частиц, образующихся ионизации в пламени и взаимодействия с солями щелочных металлов
84. ПЛАМЕННО-ИОНИЗАЦИОННЫЙ ДЕТЕКТОР ЧУВСТВИТЕЛЕН К
- A. увеличению электропроводности подвижной фазы вследствие увеличения в ней числа заряженных частиц, образующихся при ионизации в пламени
 - B. изменению теплопроводности подвижной фазы
 - C. уменьшению электропроводности подвижной фазы вследствие уменьшения в ней числа заряженных частиц, происходящим за счет поглощения их электрофильными молекулами
 - D. увеличению электропроводности подвижной фазы вследствие увеличения в ней числа заряженных частиц, образующихся ионизации в пламени и взаимодействия с солями щелочных металлов
85. АГРЕГАТНЫЕ СОСТОЯНИЯ ПОДВИЖНОЙ (ПФ) И НЕПОДВИЖНОЙ (НФ), ПРИМЕНЯЮЩИХСЯ В ГАЗОЖИДКОСТНОЙ ХРОМАТОГРАФИИ
- A. ПФ - газ, НФ – жидкость, закрепленная на твердом сорбенте
 - B. ПФ - жидкость, НФ - твердый сорбент
 - C. ПФ - жидкость, НФ - жидкость
 - D. ПФ - газ, НФ - твердый сорбент
86. АГРЕГАТНЫЕ СОСТОЯНИЯ ПОДВИЖНОЙ (ПФ) И НЕПОДВИЖНОЙ (НФ) ФАЗ, ПРИМЕНЯЮЩИХСЯ В ГАЗОАДСОРБЦИОННОЙ ХРОМАТОГРАФИИ
- A. ПФ - газ, НФ - твердый сорбент
 - B. ПФ - жидкость, НФ - твердый сорбент
 - C. ПФ - жидкость, НФ - жидкость
 - D. ПФ - газ, НФ - жидкость
87. ДЛЯ ГАЗОХРОМАТОГРАФИЧЕСКОГО ОПРЕДЕЛЕНИЯ ЭТАНОЛА В БИОЖИДКОСТЯХ ПРОВОДЯТ ПРОБОПОДГОТОВКУ ОБРАЗЦОВ
- A. алкилнитритный метод (метод дериватизации)
 - B. перегонка с водяным паром из подкисленного объекта
 - C. азеотропная перегонка
 - D. экстракция диэтиловым эфиром
88. АЛИФАТИЧЕСКИЕ СПИРТЫ C1-C5 ПЕРЕВОДЯТ В АЛКИЛНИТРИТЫ С ЦЕЛЬЮ
- A. повысить летучесть
 - B. понизить летучесть
 - C. улучшить распознавание детектором
 - D. увеличить термостабильность

89. СТАДИЮ ДЕРИВАТИЗАЦИИ ПРИ ПАРОФАЗНОМ АНАЛИЗЕ (АЛКИЛНИТРИТНЫЙ МЕТОД) ЭТАНОЛА ПРОВОДЯТ
- A. в герметично закрытом флаконе
 - B. в колонке
 - C. в инжекторе
 - D. в детекторе
90. АЛКИЛНИТРИТНЫЙ МЕТОД ИСПОЛЬЗУЕТСЯ ДЛЯ ОБНАРУЖЕНИЯ И КОЛИЧЕСТВЕННОГО ОПРЕДЕЛЕНИЯ
- A. одноатомных спиртов C1-C5
 - B. только этанола
 - C. всех «летучих» ядов
 - D. этиленгликоля
91. ПАРОФАЗНЫЙ АНАЛИЗ – ЭТО
- A. анализ, при котором проба вводится в виде равновесного пара, образующегося над жидкостью
 - B. синоним понятия «алкилнитритный метод»
 - C. анализ, при котором проба может вводиться либо в жидком, либо в газообразном состоянии (фазе)
 - D. анализ выдыхаемого воздуха
92. УКАЖИТЕ ПРАВИЛЬНУЮ ПОСЛЕДОВАТЕЛЬНОСТЬ ОПЕРАЦИЙ ПРОБОПОДГОТОВКИ В АЛКИЛНИТРИТНОМ МЕТОДЕ
- A. поместить 0,5 мл пробы → прибавить трихлоруксусную кислоту → прибавить раствор н-пропанола → герметично укупорить флакон → прибавить 30% р-р нитрита натрия → встряхнуть флакон → отобрать паро-газовую фазу
 - B. герметично укупорить флакон → поместить 0,5 мл пробы → прибавить трихлоруксусную кислоту → прибавить раствор н-пропанола → встряхнуть флакон → прибавить 30% р-р нитрита натрия → отобрать паро-газовую фазу
 - C. поместить 0,5 мл пробы → прибавить трихлоруксусную кислоту → прибавить 30% р-р нитрита натрия → герметично укупорить флакон → встряхнуть флакон → прибавить раствор н-пропанола → отобрать паро-газовую фазу
 - D. поместить 0,5 мл пробы → прибавить трихлоруксусную кислоту → герметично укупорить флакон → прибавить 30% р-р нитрита натрия → прибавить раствор н-пропанола → встряхнуть флакон → отобрать паро-газовую фазу
93. ИСТОЧНИКОМ ЭНДОГЕННОГО ЭТАНОЛА ЯВЛЯЕТСЯ
- A. эндогенный ацетальдегид
 - B. эндогенная уксусная кислота
 - C. вода
 - D. углекислый газ
94. ЭНДОГЕННЫЙ АЦЕТАЛЬДЕГИД ОБРАЗУЕТСЯ В ОРГАНИЗМЕ
- A. после декарбоксилирования пирувата из глюкозы
 - B. в цикле Кребса
 - C. из уксусной кислоты
 - D. из углекислого газа
95. КОНЦЕНТРАЦИЯ ЭНДОГЕННОГО ЭТАНОЛА В КРОВИ В СРЕДНЕМ СОСТАВЛЯЕТ
- A. тысячные доли г/л
 - B. сотые доли г/л
 - C. десятые доли г/л
 - D. от 0,1 до 0,5 г/л
96. ЗАКОНОДАТЕЛЬНО УСТАНОВЛЕННАЯ РАЗМЕРНОСТЬ КОНЦЕНТРАЦИИ ЭТАНОЛА В КРОВИ
- A. г/л

- B. промилле
 - C. мг/л
 - D. мг/мл
97. ЗАКОНОДАТЕЛЬНО УСТАНОВЛЕННАЯ РАЗМЕРНОСТЬ КОНЦЕНТРАЦИИ ЭТАНОЛА В ВЫДЫХАЕМОМ ВОЗДУХЕ
- A. мг/л
 - B. г/л
 - C. промилле
 - D. мг/мл
98. АДМИНИСТРАТИВНАЯ ОТВЕТСТВЕННОСТЬ, ПРЕДУСМОТРЕННАЯ СТАТЬЕЙ 12.8 КоАП РФ, НАСТУПАЕТ В СЛУЧАЕ УСТАНОВЛЕННОГО ФАКТА УПОТРЕБЛЕНИЯ ВЫЗЫВАЮЩИХ АЛКОГОЛЬНОЕ ОПЬЯНЕНИЕ ВЕЩЕСТВ, КОТОРЫЙ ОПРЕДЕЛЯЕТСЯ НАЛИЧИЕМ АБСОЛЮТНОГО ЭТИЛОВОГО СПИРТА В КОНЦЕНТРАЦИИ, ПРЕВЫШАЮЩЕЙ ВОЗМОЖНУЮ СУММАРНУЮ ПОГРЕШНОСТЬ ИЗМЕРЕНИЙ, А ИМЕННО
- A. 0,16 миллиграмма на один литр выдыхаемого воздуха
 - B. 0,15 миллиграмма на один литр выдыхаемого воздуха
 - C. 0,3 миллиграмма на один литр выдыхаемого воздуха
 - D. 0,1 миллиграмма на один литр выдыхаемого воздуха
99. АДМИНИСТРАТИВНАЯ ОТВЕТСТВЕННОСТЬ, ПРЕДУСМОТРЕННАЯ СТАТЬЕЙ 12.8 КоАП РФ, НАСТУПАЕТ В СЛУЧАЕ УСТАНОВЛЕННОГО ФАКТА УПОТРЕБЛЕНИЯ ВЫЗЫВАЮЩИХ АЛКОГОЛЬНОЕ ОПЬЯНЕНИЕ ВЕЩЕСТВ, КОТОРЫЙ ОПРЕДЕЛЯЕТСЯ НАЛИЧИЕМ АБСОЛЮТНОГО ЭТИЛОВОГО СПИРТА В КОНЦЕНТРАЦИИ
- A. 0,3 грамма на один литр крови
 - B. 0,16 грамма на один литр крови
 - C. 0,33 грамма на один литр крови
 - D. 0,5 грамма на один литр крови
100. МЕХАНИЗМЫ ДЕЙСТВИЯ ЭТАНОЛА
- A. относительно неспецифичны
 - B. этанол избирательно воздействует на глутаматэргические рецепторы
 - C. этанол избирательно воздействует на серотонинэргические рецепторы
 - D. этанол избирательно воздействует на эндорфинэргические рецепторы
101. РАСПРЕДЕЛЕНИЮ ЭТАНОЛА В ОРГАНИЗМЕ СООТВЕТСТВУЕТ УТВЕОЖДЕНИЕ
- A. этанол распределяется в тканях, органах и средах организма пропорционально содержанию в них воды
 - B. этанол хорошо растворим в жирах, поэтому депонируется в жировой ткани
 - C. этанол не распределяется в ткани и органы и находится исключительно в крови
 - D. этанол плохо растворим в воде, поэтому депонируется в жировой ткани
102. НА СТАДИИ ЭЛИМИНАЦИИ КОНЦЕНТРАЦИЯ ЭТАНОЛА В МОЧЕ
- A. всегда выше, чем в крови
 - B. всегда ниже, чем в крови
 - C. примерно одинаковая с кровью
 - D. не имеет корреляции с кровью
103. СООТНОШЕНИЕ КОНЦЕНТРАЦИЙ ЭТАНОЛА В КРОВИ И ВЫДЫХАЕМОМ ВОЗДУХЕ
- A. постоянно и находится в диапазоне от 1:2000 – 1:2800 и означает, что в 1 мл крови содержится приблизительно такое же количество этанола, как в 2000 - 2800 мл альвеолярного воздуха
 - B. непостоянно

- С. постоянно и находится в диапазоне от 1:6000 – 1:10000 и означает, что в 1 мл крови содержится приблизительно такое же количество этанола, как в 6000 - 10000 мл альвеолярного воздуха
- Д. постоянно и находится в диапазоне от 2000:1 – 2800:1 и означает, что в 2000-2800 мл крови содержится приблизительно такое же количество этанола, как в 1 мл альвеолярного воздуха
104. РАСЧЕТ МАКСИМАЛЬНОЙ ТЕОРЕТИЧЕСКОЙ КОНЦЕНТРАЦИИ ЭТАНОЛА В КРОВИ ПРОВОДЯТ ПО
- уравнению Видмарка
 - уравнению Гендерсона-Гассельбаха
 - уравнению Ньютона
 - уравнению Шрёдингера
105. ДО 90% ПОСТУПИВШЕЙ В ОРГАНИЗМ ДОЗЫ ЭТАНОЛА ПОДВЕРГАЕТСЯ МЕТАБОЛИЗМУ В
- печени
 - легких
 - почках
 - крови
106. В НЕИЗМЕНЕННОМ ВИДЕ ВЫВОДИТСЯ ПРИМЕРНО _____ ЭТАНОЛА
- 10%
 - 50%
 - 80%
 - 90%
107. ОСНОВНОЙ ПУТЬ БИОТРАНСФОРМАЦИИ ЭТАНОЛА
- окисление этанола алкогольдегидрогеназой до ацетальдегида
 - восстановление этанола алкогольдегидрогеназой до ацетальдегида
 - окисление этанола альдегиддегидрогеназой до ацетальдегида
 - восстановление этанола альдегиддегидрогеназой до ацетальдегида
108. ПРОДУКТОМ ОКИСЛЕНИЯ ЭТАНОЛА АЛКОГОЛЬДЕГИДРОГЕНАЗОЙ ЯВЛЯЕТСЯ
- ацетальдегид
 - уксусная кислота
 - углекислый газ и вода
 - формальдегид
109. ПРОДУКТОМ _____ ОКИСЛЕНИЯ _____ АЦЕТАЛЬДЕГИДА АЛЬДЕГИДДЕГИДРОГЕНАЗОЙ ЯВЛЯЕТСЯ
- уксусная кислота
 - этанол
 - углекислый газ и вода
 - формальдегид
110. В РЕАКЦИИ МЕТАБОЛИЗМА ЭТАНОЛА С УЧАСТИЕМ АЛКОГОЛЬДЕГИДРОГЕНАЗЫ ПРОИСХОДИТ
- восстановление НАД⁺ до НАДН
 - восстановление НАДН до НАД⁺
 - окисление НАДН до НАД⁺
 - окисление НАД⁺ до НАДН
111. МЕТАБОЛИЗМ ЭТАНОЛА МИКРОСОМАЛЬНОЙ ЭТАНОЛОКИСЛЯЮЩЕЙ СИСТЕМОЙ (МЭОС) ПРОИСХОДИТ
- с участием цитохрома Р-450 в эндоплазматическом ретикулуме микросом в печени
 - с участием алкогольдегидрогеназы
 - с участием альдегиддегидрогеназы

- D. с участием цитохрома Р-450 в эндоплазматическом ретикулуме микросом в почках
112. МЕТАБОЛИТОМ ЭТАНОЛА НЕ ЯВЛЯЕТСЯ
- A. карбогидрат-дефицитный трансферрин
 - B. этилглюкуронид
 - C. этилсульфат
 - D. фосфатидилэтанол
113. К БИОМАРКЕРУ ХРОНИЧЕСКОГО УПОТРЕБЛЕНИЯ АЛКОГОЛЯ НЕ ОТНОСИТСЯ
- A. этилглюкуронид
 - B. карбогидрат-дефицитный трансферрин
 - C. γ -глутамилтрансфераза
 - D. фосфатидилэтанол
114. СОВРЕМЕННЫМ НАЗВАНИЕМ ГРУППЫ ТОКСИКАНТОВ С НИЗКОЙ ТЕМПЕРАТУРОЙ КИПЕНИЯ ПО КЛАССИФИКАЦИИ, ОСНОВАННОЙ НА СПОСОБЕ ИЗОЛИРОВАНИЯ, ЯВЛЯЕТСЯ
- A. вещества, изолируемые переводом в паровую фазу
 - B. вещества, изолируемые дистилляцией
 - C. вещества, изолируемые перегонкой
 - D. летучие яды
115. К ГРУППЕ ВЕЩЕСТВ, НА КОТОРЫЕ НЕОБХОДИМО ПРОИЗВОДИТЬ ИССЛЕДОВАНИЕ ПРИ ОБЩЕМ АНАЛИЗЕ, СОГЛАСНО ПРИКАЗУ МЗ СССР №1021 ОТ 25.12.1973 Г ОТНОСИТСЯ
- A. синильная кислота
 - B. этиленгликоль
 - C. уксусная кислота
 - D. ацетон
116. К ГРУППЕ ВЕЩЕСТВ, НА КОТОРЫЕ РАСШИРЯЮТ ОБЩИЙ АНАЛИЗ В ЗАВИСИМОСТИ ОТ КЛИНИЧЕСКОЙ И СЕКЦИОННОЙ КАРТИНЫ, РЕЗУЛЬТАТОВ ГИСТОЛОГИЧЕСКОГО, ГИСТОХИМИЧЕСКОГО ИССЛЕДОВАНИЯ, ОСОБЕННОСТЕЙ ТЕЧЕНИЯ ХИМИЧЕСКИХ РЕАКЦИЙ, СОГЛАСНО ПРИКАЗУ МЗ СССР №1021 ОТ 25.12.1973 Г ОТНОСИТСЯ
- A. этиленгликоль
 - B. синильная кислота
 - C. этанол
 - D. хлороформ
117. КАЧЕСТВЕННОЙ ХАРАКТЕРИСТИКОЙ, ПО КОТОРОЙ ПРОВОДЯТ ИДЕНТИФИКАЦИЮ ВЕЩЕСТВА В ГАЗОВОЙ ХРОМАТОГРАФИИ ЯВЛЯЕТСЯ
- A. время удерживания
 - B. высота хроматографического пика
 - C. площадь хроматографического пика
 - D. расстояние между хроматографическим пиком анализируемого вещества и хроматографическим пиком внутреннего стандарта
118. ДЛЯ НАИБОЛЬШЕГО ИЗВЛЕЧЕНИЯ ЭТИЛЕНГЛИКОЛЯ ИЗ БИОМАТЕРИАЛА (ДО 70%) ПО МЕТОДУ ГУЛЯЕВОЙ ИСПОЛЬЗУЮТ
- A. экстракцию ацетоном
 - B. экстракцию бензолом
 - C. экстракцию этанолом
 - D. перегонку с азотом
119. ПРИ ПЕРЕГОНКЕ С ВОДЯНЫМ ПАРОМ УКСУСНОЙ КИСЛОТЫ БИОЛОГИЧЕСКИЙ ОБЪЕКТ
- A. подкисляют фосфорной кислотой

- В. подкисляют щавелевой кислотой
 - С. подщелачивают гидроксидом натрия
 - Д. перегоняют при нейтральном значении pH среды
120. АЛКИЛНИТРИТНЫЙ МЕТОД ПРИ ГЖХ АНАЛИЗЕ НЕ ПРИМЕНИМ ДЛЯ ОБНАРУЖЕНИЯ:
- А. ацетона
 - В. этанола
 - С. метанола
 - Д. изопропанола
121. ЗАКЛЮЧЕНИЕ ОБ ОБНАРУЖЕНИИ СИНЬНОЙ КИСЛОТЫ ПОСЛЕ ПРОВЕДЕНИЯ РЕАКЦИИ ОБРАЗОВАНИЯ БЕРЛИНСКОЙ ЛАЗУРИ ДАЮТ
- А. через 24-48 часов
 - В. через 2 часа
 - С. через 15-20 мин
 - Д. сразу после проведения реакции
122. К РЕАКЦИИ ОБНАРУЖЕНИЯ СИНЬНОЙ КИСЛОТЫ В ДИСТИЛЛЯТЕ НЕ ОТНОСИТСЯ РЕАКЦИЯ
- А. реакция образования изонитрила
 - В. реакция образования берлинской лазури
 - С. реакция образования цианида серебра
 - Д. реакция образования полиметинового красителя
123. СОГЛАСНО ПРИКАЗУ МИНИСТЕРСТВА ЗДРАВООХРАНЕНИЯ И СОЦИАЛЬНОГО РАЗВИТИЯ РФ ОТ 12 МАЯ 2010 Г. № 346Н «ОБ УТВЕРЖДЕНИИ ПОРЯДКА ОРГАНИЗАЦИИ И ПРОИЗВОДСТВА СУДЕБНО-МЕДИЦИНСКИХ ЭКСПЕРТИЗ В ГОСУДАРСТВЕННЫХ СУДЕБНО-ЭКСПЕРТНЫХ УЧРЕЖДЕНИЯХ РОССИЙСКОЙ ФЕДЕРАЦИИ» ПРИ ПОДОЗРЕНИИ НА ОТРАВЛЕНИЕ ЛЕТУЧИМИ ХЛОРОРГАНИЧЕСКИМИ ВЕЩЕСТВАМИ БЕРУТ
- А. часть сальника, 200,0 г головного мозга, кровь, мочу, печень, почку
 - В. головной мозг, печень, почку - по 100,0 г, кровь, мочу - по 10,0-20,0 мл
 - С. кровь, мочу в количестве по 10,0-20,0 мл (в посуде, заполненной под пробку); кровь берут пипеткой или шприцем из крупных вен конечностей или синусов твердой мозговой оболочки. При невозможности направить кровь, мочу – берут мышечную ткань около 100,0 г
 - Д. кровь, мочу, печень, почку
124. СОГЛАСНО ПРИКАЗУ МИНИСТЕРСТВА ЗДРАВООХРАНЕНИЯ И СОЦИАЛЬНОГО РАЗВИТИЯ РФ ОТ 12 МАЯ 2010 Г. № 346Н «ОБ УТВЕРЖДЕНИИ ПОРЯДКА ОРГАНИЗАЦИИ И ПРОИЗВОДСТВА СУДЕБНО-МЕДИЦИНСКИХ ЭКСПЕРТИЗ В ГОСУДАРСТВЕННЫХ СУДЕБНО-ЭКСПЕРТНЫХ УЧРЕЖДЕНИЯХ РОССИЙСКОЙ ФЕДЕРАЦИИ» ПРИ ПОДОЗРЕНИИ НА ОТРАВЛЕНИЕ ЛЕТУЧИМИ МЕТИЛОВЫМ СПИРТОМ БЕРУТ
- А. головной мозг, печень, почку - по 100,0 г, кровь, мочу - по 10,0-20,0 мл
 - В. часть сальника, 200,0 г головного мозга, кровь, мочу, печень, почку
 - С. кровь, мочу в количестве по 10,0-20,0 мл (в посуде, заполненной под пробку); кровь берут пипеткой или шприцем из крупных вен конечностей или синусов твердой мозговой оболочки. При невозможности направить кровь, мочу – берут мышечную ткань около 100,0 г
 - Д. кровь, мочу, печень, почку
125. СОГЛАСНО ПРИКАЗУ МИНИСТЕРСТВА ЗДРАВООХРАНЕНИЯ И СОЦИАЛЬНОГО РАЗВИТИЯ РФ ОТ 12 МАЯ 2010 Г. № 346Н «ОБ УТВЕРЖДЕНИИ ПОРЯДКА ОРГАНИЗАЦИИ И ПРОИЗВОДСТВА СУДЕБНО-МЕДИЦИНСКИХ ЭКСПЕРТИЗ В ГОСУДАРСТВЕННЫХ СУДЕБНО-ЭКСПЕРТНЫХ УЧРЕЖДЕНИЯХ

РОССИЙСКОЙ ФЕДЕРАЦИИ» ПРИ ПОДОЗРЕНИИ НА ОТРАВЛЕНИЕ
ЛЕТУЧИМИ ЭТАНОЛОМ БЕРУТ

- А. кровь, мочу в количестве по 10,0-20,0 мл (в посуде, заполненной под пробку); кровь берут пипеткой или шприцем из крупных вен конечностей или синусов твердой мозговой оболочки. При невозможности направить кровь, мочу – берут мышечную ткань около 100,0 г
 - В. головной мозг, печень, почку - по 100,0 г, кровь, мочу - по 10,0-20,0 мл
 - С. часть сальника, 200,0 г головного мозга, кровь, мочу, печень, почку
 - Д. кровь, мочу, печень, почку
126. СМЕСИ ВЗАИМНО НЕРАСТВОРИМЫХ ЖИДКОСТЕЙ КИПЯТ ПРИ ТЕМПЕРАТУРЕ
- А. более низкой, чем температура кипения каждого из компонентов смеси
 - В. более высокой, чем температура кипения каждого из компонентов смеси
 - С. более высокой, чем температура кипения самого высококипящего компонента смеси
 - Д. в интервале температур кипения каждого из компонента смеси и зависит от состава смеси
127. СМЕСИ ВЕЩЕСТВ, СЕШИВАЮЩИХСЯ С ВОДОЙ, КИПЯТ ПРИ ТЕМПЕРАТУРЕ
- А. в интервале температур кипения каждого из компонента смеси и зависит от состава смеси
 - В. более низкой, чем температура кипения каждого из компонентов смеси
 - С. более высокой, чем температура кипения каждого из компонентов смеси
 - Д. более высокой, чем температура кипения самого высококипящего компонента смеси
128. ПРИ ПЕРЕГОНКЕ С ВОДЯНЫМ ПАРОМ (НЕНАПРАВЛЕННЫЙ АНАЛИЗ) В КОЛБУ С БИОЛОГИЧЕСКИМ ОБЪЕКТОМ ПОМЕЩАЮТ
- А. 100 г измельченного биологического материала, смешанного с водой до густоты кашицы и подкисленного органической кислотой до pH 2
 - В. 100 г измельченного биологического материала и подкисленного органической кислотой до pH 2
 - С. 100 г измельченного биологического материала, смешанного с водой до густоты кашицы
 - Д. водный экстракт из измельченных органов

ДЕ-5 ХТА ВЕЩЕСТВ, ИЗОЛИРУЕМЫХ ЭКСТРАКЦИЕЙ ПОЛЯРНЫМИ
РАСТВОРИТЕЛЯМИ (ПЕСТИЦИДЫ)

1. Синтетические пиретроиды используются в качестве:
 - А. Инсектицидов
 - В. Зооцидов
 - С. Репеллентов
 - Д. Нематоцидов
 - Е. Фунгицидов
2. Преимущества синтетических пиретроидов:
 - А. Быстрая деградация в почве
 - В. Действуют на определённый класс вредителей
 - С. Эффективны при значительных нормах расхода
 - Д. Растворимы в воде

- Е. Гидролизуются под действием щелочей
3. Преимущества синтетических пиретроидов:
- А. Образование нетоксичных метаболитов
 - В. Высокая персистентность
 - С. Установлены значения LD_{50} и LD_{100} не для всех
 - Д. Не влияют на активность холинэстеразы
 - Е. Растворимость в воде
4. Недостатки синтетических пиретроидов:
- А. Высокая токсичность
 - В. Не влияют на окислительно-восстановительные системы организма
 - С. При контакте с кожей токсического действия не наблюдается
 - Д. Обладают одинаковой степенью токсичности
 - Е. Экстрагируют из биоматериала водой при $pH=2-3$
5. Недостатки синтетических пиретроидов:
- А. Образование резистентных рас насекомых
 - В. Быстрая деградация в почве
 - С. Эффективны при малых нормах расхода
 - Д. Образование нетоксичных метаболитов
 - Е. Гидролизуются под действием кислот
6. Синтетические пиретроиды в форме энантиомеров обладают:
- А. Увеличенной инсектицидной активностью
 - В. Способностью к гидролизу при $pH=2-3$
 - С. Нетоксичными метаболитами
 - Д. Хорошей растворимостью в воде
 - Е. Незначительной деградацией в почве
7. Синтетические пиретроиды в форме энантиомеров обладают:
- А. Уменьшенной токсичностью
 - В. Способностью экстрагироваться при $pH=8-10$
 - С. Высокой персистентностью
 - Д. Деградацией при облучении УФ-светом
 - Е. Действием на определенный класс веществ
8. Пестициды поступают в организм через:
- А. Лекарственное растительное сырье
 - В. Полусинтетические ЛП
 - С. Синтетические ЛП
 - Д. ЛП неорганической природы
 - Е. ЛП органической природы
9. На урожай мяты перечной не влияет:
- А. Проволочник

- В. Мятная тля
- С. Паутинный клещ
- Д. Мятный листоед
- Е. Щитовоска зелёная

10. На урожай наперстянки не влияет:

- А. Медведка
- В. Серый свекловичный долгоносик
- С. Майский хрущ
- Д. Песчаный медляк
- Е. Проволочник

11. На урожай валерианы лекарственной не влияет:

- А. Серый свекловичный долгоносик
- В. Валериановый усач
- С. Сердцевинная совка
- Д. Проволочник
- Е. Ложнопроволочник

12. Пиретрины – это сложные эфиры кислот:

- А. Хризантемовой
- В. Коричной
- С. Лауриновой
- Д. Фторуксусной
- Е. Трихлоруксусной

13. Пиретрины – это сложные эфиры кислот:

- А. Пиретриновой
- В. Фумаровой
- С. Малеиновой
- Д. Янтарной
- Е. Трихлорпропионовой

14. Пиретрины – это сложные эфиры спиртов:

- А. Ациклических кетоспиртов пиретролона
- В. Аллилового
- С. Ундецилового
- Д. Додецилового
- Е. Гептилкарбинола

15. Пиретрины – это сложные эфиры спиртов:

- А. Жасмолон
- В. Этанол
- С. Метилпропанол
- Д. Циклогексанол
- Е. Пентанол

16. Пиретрины – это сложные эфиры спиртов:
- A. Цинеролон
 - B. Фенилметанола
 - C. Додеканол
 - D. Этиленгликоля
 - E. Бутанола
17. Активность дельтаметрина превышает карбафос в:
- A. 1500 раз
 - B. 1000 раз
 - C. 800 раз
 - D. 600 раз
 - E. 400 раз
18. Активность циперметрина превышает карбафос в :
- A. 210 раз
 - B. 100 раз
 - C. 80 раз
 - D. 60 раз
 - E. 40 раз
19. Отмечена 100% эффективность против моли в паразитоводстве:
- A. Дециса
 - B. Альдрин
 - C. Гептахлор
 - D. Неоцид
 - E. Севина
20. Синтетические пиретроиды из воздуха адсорбируют по поверхности:
- A. Угля
 - B. Силикагеля
 - C. Оксид алюминия
 - D. Талька
 - E. Каолина
21. Экстракцию остаточных количеств синтетических пиретроидов из объектов окружающей среды проводят:
- A. Твёрдо-фазной экстракцией
 - B. Жидко-жидкостной экстракцией
 - C. Методом диализа
 - D. Минерализацией
 - E. Перегонкой с водяным паром
22. Удаление остаточных количеств пестицидов из продуктов проводят обработкой:
- A. Водой, содержащей хлор
 - B. Серной кислотой

- С. Ацетоном
- D. Спиртом
- Е. Уксусной кислотой

23. Удаление остаточных количеств пестицидов из продуктов проводят обработкой:

- A. Водой, насыщенной озоном
- В. Хлороформом
- С. Азотной кислотой
- D. Эфиром
- Е. Аммиаком

24. Удаление остаточных количеств пестицидов ХОП и ФОС из косметических и медицинских препаратов проводят:

- A. Экстракцией из ланолина органическими растворителями
- В. Повышением pH
- С. Понижением pH
- D. Повышением температуры
- Е. Понижением температуры

25. Определение синтетических пиретроидов методом ВЭЖХ проводят с детектором:

- A. Флуоресцентным
- В. Спектрофотометрически
- С. Диодно-матричным
- D. Электро-химическим
- Е. Светорассеяния

26. Для увеличения эффективности синтетических пиретроидов их комбинируют с:

- A. ФОС
- В. ХОП
- С. Карбаматами
- D. Природными пиретроидами
- Е. Медным купоросом

27. Экстракцию синтетических пиретроидов и ФОС при совместном присутствии проводят методом:

- A. Твёрдо-фазной экстракцией
- В. Диализа
- С. Минерализации
- D. Сжигания в колбе с кислородом
- Е. Жидко-жидкостной экстракции

28. Извлечение пестицидов из почвы проводят:

- A. Перегретой водой при температуре 200°C
- В. Минерализацией
- С. Диализом
- D. Подкисленной водой до pH=2

Е. Органическими растворителями

29. Цианосодержащие пиретроиды определяют после выделения циан-иона титрованием:

- А. AgNO_3
- В. I_2
- С. KMnO_4
- Д. KIO_3
- Е. Трилоном Б

30. Дельтаметрин в овощах определяют:

- А. Полярографией постоянного тока
- В. Рефрактометрией
- С. УФ-спектрофотометрией
- Д. ИК-спектрофотометрией
- Е. ФЭК

31. Электрохимическое окисление природных пиретроидов лежит в основе метода:

- А. Циклической вольтамперометрии
- В. ТСХ
- С. Рефрактометрии
- Д. ААС
- Е. ГХ

32. Образование конъюгата глицина с феноксибензойной кислотой лежит в основе метода:

- А. Гомогенного флуориметрического иммунологического
- В. Поляризационного флюороимунного
- С. Радиоиммунного
- Д. Конкурентного иммуноанализа
- Е. Иммунохроматографического

33. Полностью разрушает синтетические пиретроиды на сливах:

- А. Сушка плодов
- В. УФ-облучение
- С. Обработка озоном
- Д. Замораживание
- Е. Замораживание в уксусе

34. Оценку качества вин на остаточное количество пистецидов осуществляют:

- А. ГХ-МС
- В. ТСХ
- С. Рефрактометрией
- Д. ИФМ
- Е. Хромогенными реакциями

35. Развитие ТСХ в анализе пестицидов – это:

- А. ВЭТСХ

- В. ГХ
- С. ВЭЖХ
- Д. Капиллярный электрофорез
- Е. ГХ-МС

36. Схемы ХТА биоматериала и объектов окружающей среды на наличие пестицидов отличает:

- А. Характер и содержание балластных веществ
- В. Выбор качественных реакций
- С. Детекторы ВЭЖХ
- Д. Методика ТСХ
- Е. Параметры ТСХ

37. Схемы ХТА биоматериала и объектов окружающей среды на наличие пестицидов объединяет:

- А. Метод количественного определения
- В. Пробоподготовка
- С. Способ экстракции
- Д. Метод изолирования
- Е. Концентрация аналита

38. Холинэстеразную пробу проводят в:

- А. Плазме крови
- В. Выдыхаемом воздухе
- С. Ливневых водах
- Д. Почве
- Е. Сточных водах

39. Холинэстеразную пробу проводят в:

- А. Эритроцитах
- В. Атмосферном воздухе
- С. Воздухе рабочей зоны цеха
- Д. Выдыхаемом воздухе
- Е. Слюне

40. Угарный газ относится к группе ядов:

- А. Гемотоксичных
- В. Кардиотоксичных
- С. Гематотоксичных
- Д. Местно-раздражающих
- Е. Нефротоксичных

41. Для лечения отравлений угарным газом используют препараты, содержащие:

- А. Железо
- В. Медь
- С. Висмут
- Д. Цинк

Е. Серебро

42. Для лечения отравлений угарным газом используют препараты, содержащие:

- А. Кобальт
- В. Литий
- С. Натрий
- Д. Калий
- Е. Кальций

43. При вдыхании свежего воздуха при отравлении СО концентрация НbО снижается на 50% через:

- А. 320 мин
- В. 300 мин
- С. 280 мин
- Д. 260 мин
- Е. 240 мин

44. При оксигенотерапии при нормальном атмосферном давлении концентрация НbО снижается на 50% через:

- А. 80 мин
- В. 60 мин
- С. 40 мин
- Д. 20 мин
- Е. 10 мин

45. При оксигенобаротерапии концентрация НbО снижается на 50% через:

- А. 25 мин
- В. 20 мин
- С. 15 мин
- Д. 10 мин
- Е. 5 мин

46. Сродство гемоглобина к оксиду углерода больше, чем к кислороду в:

- А. 200-250 раз
- В. 200-150 раз
- С. 150-100 раз
- Д. 100-50 раз
- Е. 50-10 раз

47. СО присоединяется к гемсодержащим белкам:

- А. Миоглобину
- В. Инсулину
- С. Химотрипсину
- Д. Лизоциму
- Е. Папаину

48. Более чувствителен к воздействию СО:

- А. Головной мозг
- В. Почки
- С. Селезенка
- Д. Печень
- Е. Желудок

49. Более чувствителен к воздействию СО:

- А. Сердце
- В. Сетчатка
- С. Кишечник
- Д. Гипофиз
- Е. Поджелудочная железа

50. После выкуривания одной сигареты содержание НbСО может достигать:

- А. 10%
- В. 15%
- С. 20%
- Д. 25%
- Е. 30%

51. Наиболее достоверные результаты лабораторного теста при отравлении СО:

- А. Химического
- В. Электрофизиологического
- С. Радиологического
- Д. Нейроповеденческого
- Е. Нейропсихологического

52. Риск инвалидизации и летального исхода при отравлении СО наибольший у пациентов с заболеваниями:

- А. Сердечно-сосудистыми
- В. Диабетом
- С. Генетическими
- Д. Печени
- Е. Почек

53. Риск инвалидизации и летального исхода при отравлении СО наибольший у пациентов с заболеваниями:

- А. Дыхательной системы
- В. Пищеварительной системы
- С. Эндокринной системы
- Д. Органов кровообращения
- Е. Мочевыводящей системы

54. При одновременном отравлении СО и CN⁻ (содержатся в продуктах горения) вводят:

- А. Натрия тиосульфат

- В. Натрия гидрокарбонат
- С. Натрия хлорид
- Д. Натрия бромид
- Е. Натрия йодит

55. Ухудшает доставку кислорода тканям при одновременном отравлении CO и CN- введение:

- А. Натрия нитрит
- В. Натрия тиосульфат
- С. Натрия гидрокарбонат
- Д. Натрия хлорид
- Е. Натрия бромид

56. Осложнение при тяжких отравлениях CO:

- А. Аспирационная пневмония
- В. Желчекаменная болезнь
- С. Остеопороз
- Д. Астигматизм
- Е. Гайморит

57. Осложнение при тяжких отравлениях CO:

- А. Инфаркт миокарда
- В. Круп
- С. Ларингит
- Д. Лейкоз
- Е. Мастит

58. Персистентность пестицидов не зависит от:

- А. Кислотно-основных свойств
- В. Летучести
- С. Гидролитической стабильности
- Д. Окисления кислородом воздуха
- Е. Устойчивости к почвенным микроорганизмам

59. Химическая стабильность пестицидов не зависит от:

- А. Атмосферного давления
- В. Хранения при определённой температуре, влажности
- С. Гидролиза в чистой воде, листьях, почве
- Д. Окисления кислородом воздуха в растворах, на листьях, в почве
- Е. Воздействия солнечного света

60. При производстве пестицидов в виде дустов добавляют наполнитель:

- А. Тальк
- В. Каолин
- С. Глину
- Д. Bentonит

Е. Гипс

61. Гербициды в форме гранул используют для:

- А. Интоксикации растений через корневую систему
- В. Протравления семян
- С. Стеримизации насекомых
- Д. Борьбы с тлёй
- Е. Борьбы с болезнями вегетирующих растений

62. Эффективность пестицидов в виде суспензий обусловлена:

- А. Высокой дисперсностью
- В. Органическим растворителем
- С. Детергентами
- Д. Поверхностно-активными веществами
- Е. Размером частиц

63. В состав инсектицидных дымовых смесей не входят:

- А. Поверхностно-активные вещества
- В. Хлорат калия
- С. Мочевина
- Д. Тиомочевина
- Е. Хлорид аммония

64. Токсичность алкилгалогенидов увеличивается в ряду:

- А. Хлоралканы->бромалканы->иодалканы
- В. Иодалканы->хлоралканы->бромалканы
- С. Бромалканы->иодалканы->хлоралканы
- Д. Хлоралканы->иодалканы->бромалканы
- Е. Изомер алкилгалогениды->нормального строения углеродной цепи

65. Гептахлор в виде эпоксида сохраняется в почве в течение 2 лет на:

- А. 10%
- В. 8%
- С. 6%
- Д. 4%
- Е. 2%

66. Значительная инсектицидная активность фенола увеличивается при введении:

- А. Нитрогруппы
- В. Сульфогруппы
- С. Родана
- Д. Галогена
- Е. Алкила

67. Эффективность динитрофенола увеличивается при добавлении:

- А. Поверхностно-активных веществ

- В. Органических растворителей
- С. Масел минеральных
- Д. Эмульсий
- Е. Консервантов

68. Формальдегид для насекомых является:

- А. Фунгицидом
- В. Гербицидом
- С. Дефолиантом
- Д. Репеллентом
- Е. Нематоцидом

69. Формальдегид для насекомых является:

- А. Бактерицидом
- В. Зооцидом
- С. Альгицидом
- Д. Родентицидом
- Е. Лимацидом

70. Замедление полимеризации формальдегида достигается путём:

- А. Нейтрализации щёлочью
- В. Нейтрализации кислотой
- С. Окислением
- Д. Восстановлением
- Е. Гидролизом

71. Замедление полимеризации формальдегида достигается путём:

- А. Добавлением метанола
- В. Нагреванием
- С. Охлаждением
- Д. Окислением
- Е. Восстановлением

72. Наибольшей фунгицидной активностью обладают:

- А. Хиноны
- В. Кетоны
- С. Амфолитические одноосновные кислоты
- Д. Амфолитические двухосновные кислоты
- Е. Тиоционаты

73. Производные бензойной кислоты обладают свойствами:

- А. Гербицида
- В. Нематоцида
- С. Репеллента
- Д. Дефолианта
- Е. Родентицида

74. Производные бензойной кислоты обладают свойствами:

- А. Фунгицида
- В. Акарицида
- С. Зооцида
- Д. Альгицида
- Е. Нематоцида

75. Наибольшими фунгицидными свойствами обладают производные салициловой кислоты:

- А. Салициланимид
- В. Ацетилсалициловая кислота
- С. Фенилсалицилаты
- Д. Салицилат натрия
- Е. Салицилат меди

76. Связь инсектицидной и антихолинэстеразной активности у карбаматов обусловлена:

- А. Гидролитической стабильностью
- В. Растворимостью в воде
- С. Растворимостью в органических растворителях
- Д. Характером продуктов метаболизма
- Е. Степенью токсичности

77. Максимальную фунгицидную активность проявляет соль диметилдитиокарбаминовой кислоты:

- А. Цинковая
- В. Натриевая
- С. Литиевая
- Д. Калиевая
- Е. Кальциевая

78. Максимальную фунгицидную активность проявляет соль диметилдитиокарбаминовой кислоты:

- А. Железная
- В. Литиевая
- С. Свинцовая
- Д. Талиевая
- Е. Серебряная

79. Свойствами гербицида обладает продукт реакции мочевины с солями меди (II):

- А. Биурет
- В. Алифатический
- С. Алициклический
- Д. Ароматический
- Е. Гетероциклический

80. Гербицидная активность производного мочевины-дихлоральмочевины обусловлена образованием продукта реакции:
- А. Окисления
 - В. Восстановления
 - С. Кислотного гидролиза
 - Д. Щелочного гидролиза
 - Е. Ферментативного гидролиза

ДЕ-6 ЛЕКАРСТВЕННЫЕ И НАРКОТИЧЕСКИЕ ВЕЩЕСТВА. ПОДГОТОВКА ПРОБ

1. ХИМИКО-ТОКСИКОЛОГИЧЕСКАЯ ЛАБОРАТОРИЯ В СОСТАВЕ НАРКОЛОГИЧЕСКОГО ДИСПАНСЕРА (БОЛЬНИЦЫ, ЦЕНТРА) ВЫПОЛНЯЕТ ВСЕ ФУНКЦИИ КРОМЕ
 - А. отбор проб биообъектов от освидетельствуемых лиц
 - В. прием проб биообъектов для соответствующего исследования
 - С. хранение проб биообъектов от освидетельствуемых лиц
 - Д. проведение химико-токсикологических исследований
2. ХИМИКО-ТОКСИКОЛОГИЧЕСКАЯ ЛАБОРАТОРИЯ В СОСТАВЕ НАРКОЛОГИЧЕСКОГО ДИСПАНСЕРА (БОЛЬНИЦЫ, ЦЕНТРА) ВЫПОЛНЯЕТ ВСЕ ФУНКЦИИ КРОМЕ
 - А. отбор проб биообъектов от освидетельствуемых лиц
 - В. прием проб биообъектов для соответствующего исследования
 - С. проведение химико-токсикологических исследований
 - Д. заполнение отчетной документации
3. ФУНКЦИЕЙ РАБОТНИКОВ ХИМИКО-ТОКСИКОЛОГИЧЕСКОЙ ЛАБОРАТОРИИ В СОСТАВЕ НАРКОЛОГИЧЕСКОГО ДИСПАНСЕРА (БОЛЬНИЦЫ, ЦЕНТРА) ЯВЛЯЕТСЯ
 - А. прием проб биообъектов от освидетельствуемых лиц
 - В. отбор капиллярной крови для анализа
 - С. отбор венозной крови для анализа
 - Д. отбор мочи для анализа
4. ФУНКЦИЕЙ РАБОТНИКОВ ХИМИКО-ТОКСИКОЛОГИЧЕСКОЙ ЛАБОРАТОРИИ В СОСТАВЕ НАРКОЛОГИЧЕСКОГО ДИСПАНСЕРА (БОЛЬНИЦЫ, ЦЕНТРА) ЯВЛЯЕТСЯ
 - А. прием проб биообъектов от освидетельствуемых лиц
 - В. отбор крови для анализа
 - С. отбор слюны для анализа
 - Д. взятие смывов с рук и полости рта
5. ОТБОР ПРОБ ДЛЯ ИССЛЕДОВАНИЙ В ХИМИКО-ТОКСИКОЛОГИЧЕСКОЙ ЛАБОРАТОРИИ В СОСТАВЕ НАРКОЛОГИЧЕСКОГО ДИСПАНСЕРА (БОЛЬНИЦЫ, ЦЕНТРА) ПРОВОДИТСЯ СПЕЦИАЛИСТОМ

- A. средним медицинским персоналом процедурного кабинета диспансера (больницы, центра)
 - B. средним медицинским персоналом химико-токсикологической лаборатории
 - C. химиком-токсикологом
 - D. врачом-лаборантом
6. В ХИМИКО-ТОКСИКОЛОГИЧЕСКОЙ ЛАБОРАТОРИИ В СОСТАВЕ НАРКОЛОГИЧЕСКОГО ДИСПАНСЕРА (БОЛЬНИЦЫ, ЦЕНТРА) ПРОВОДЯТ ИССЛЕДОВАНИЯ БИООБЪЕКТОВ
- A. кровь, моча, слюна, волосы, ногти, смывы с рук, смывы с полости рта
 - B. кровь, моча, слюна, смывы с рук, смывы с полости рта, мазок слизистой носа
 - C. кровь, моча, слюна, выдыхаемый воздух
 - D. кровь, моча, слюна, волосы, ногти, вещественные доказательства-предполагаемые наркотические средства (таблетки, ампулы, растительное сырье, конвалюты и т.п.)
7. НЕОБХОДИМЫЙ ОБЪЕМ КРОВИ ДЛЯ ПРОВЕДЕНИЯ ИССЛЕДОВАНИЯ НА НАЛИЧИЕ АЛКОГОЛЯ И ЕГО СУРРОГАТОВ, НАРКОТИЧЕСКИХ СРЕДСТВ, ПСИХОТРОПНЫХ И ДРУГИХ ТОКСИЧЕСКИХ ВЕЩЕСТВ, ВЫЗЫВАЮЩИХ ОПЬЯНЕНИЕ (ИНТОКСИКАЦИЮ), И ИХ МЕТАБОЛИТОВ
- A. 10 мл
 - B. 1-2 мл
 - C. 25 мл
 - D. 100 мл
8. ДЛЯ ПРОВЕДЕНИЯ ИССЛЕДОВАНИЯ НА НАЛИЧИЕ АЛКОГОЛЯ И ЕГО СУРРОГАТОВ, НАРКОТИЧЕСКИХ СРЕДСТВ, ПСИХОТРОПНЫХ И ДРУГИХ ТОКСИЧЕСКИХ ВЕЩЕСТВ, ВЫЗЫВАЮЩИХ ОПЬЯНЕНИЕ (ИНТОКСИКАЦИЮ), И ИХ МЕТАБОЛИТОВ У ОСВИДЕТЕЛЬСТВУЕМОГО ОТБИРАЮТ ОБРАЗЕЦ КРОВИ
- A. 10 мл и 5 мл в два флакона
 - B. 20 мл в один флакон
 - C. по 25 мл в два флакона
 - D. по 5 мл в два флакона
9. КАКОЙ ОБЪЕМ КРОВИ ДОСТАОЧЕН ДЛЯ ИСПОЛЬЗОВАНИЯ В КАЧЕСТВЕ КОНТРОЛЬНОГО ОБРАЗЦА ПРИ ИССЛЕДОВАНИИ НА НАЛИЧИЕ АЛКОГОЛЯ И ЕГО СУРРОГАТОВ, НАРКОТИЧЕСКИХ СРЕДСТВ, ПСИХОТРОПНЫХ И ДРУГИХ ТОКСИЧЕСКИХ ВЕЩЕСТВ, ВЫЗЫВАЮЩИХ ОПЬЯНЕНИЕ (ИНТОКСИКАЦИЮ), И ИХ МЕТАБОЛИТОВ?
- A. 5 мл
 - B. 1-2 мл
 - C. 10 мл
 - D. 25 мл

10. КАКИМ ПУТЕМ ПОЛУЧАЮТ КОНТРОЛЬНЫЙ ОБРАЗЕЦ КРОВИ ПРИ ИССЛЕДОВАНИИ НА НАЛИЧИЕ АЛКОГОЛЯ И ЕГО СУРРОГАТОВ, НАРКОТИЧЕСКИХ СРЕДСТВ, ПСИХОТРОПНЫХ И ДРУГИХ ТОКСИЧЕСКИХ ВЕЩЕСТВ, ВЫЗЫВАЮЩИХ ОПЬЯНЕНИЕ (ИНТОКСИКАЦИЮ)?
- А. необходимый объем крови отбирают одновременно с исследуемым образцом в отдельный флакон и укупоривают
 - В. необходимый объем крови отбирают одновременно с исследуемым образцом в отдельном флаконе, добавляют консервант и укупоривают
 - С. отбирают повторно кровь у освидетельствуемого только в случае необходимости
 - Д. отбирают образец крови, часть переносят в специальный флакон, добавляют консервант и укупоривают
11. КАКОЙ КОНСЕРВАНТ ПРИБАВЛЯЮТ К ОБРАЗЦАМ КРОВИ, ОТБИРАЕМЫМ ДЛЯ ИССЛЕДОВАНИЯ НА НАЛИЧИЕ АЛКОГОЛЯ И ЕГО СУРРОГАТОВ, НАРКОТИЧЕСКИХ СРЕДСТВ, ПСИХОТРОПНЫХ И ДРУГИХ ТОКСИЧЕСКИХ ВЕЩЕСТВ, ВЫЗЫВАЮЩИХ ОПЬЯНЕНИЕ (ИНТОКСИКАЦИЮ)?
- А. никакой
 - В. 96% этанол
 - С. трифторуксусная кислота
 - Д. пероксид водорода
12. ДЛЯ ИССЛЕДОВАНИЯ НА НАЛИЧИЕ АЛКОГОЛЯ И ЕГО СУРРОГАТОВ, НАРКОТИЧЕСКИХ СРЕДСТВ, ПСИХОТРОПНЫХ И ДРУГИХ ТОКСИЧЕСКИХ ВЕЩЕСТВ, ВЫЗЫВАЮЩИХ ОПЬЯНЕНИЕ (ИНТОКСИКАЦИЮ) В ХИМИКО-ТОКСИКОЛОГИЧЕСКУЮ ЛАБОРАТОРИЮ НАРКОЛОГИЧЕСКОГО ДИСПАНСЕРА (БОЛЬНИЦЫ, ЦЕНТРА) ПОСТУПАЕТ
- А. цельная кровь
 - В. плазма крови
 - С. сыворотка крови
 - Д. плазма крови, после осаждения белков
13. КАКОЙ МАКСИМАЛЬНЫЙ ПРОМЕЖУТОК ВРЕМЕНИ ДОПУСКАЕТСЯ С МОМЕНТА ОТБОРА ПРОБ КРОВИ ДЛЯ ИССЛЕДОВАНИЯ НА НАЛИЧИЕ АЛКОГОЛЯ И ЕГО СУРРОГАТОВ, НАРКОТИЧЕСКИХ СРЕДСТВ, ПСИХОТРОПНЫХ И ДРУГИХ ТОКСИЧЕСКИХ ВЕЩЕСТВ, ВЫЗЫВАЮЩИХ ОПЬЯНЕНИЕ (ИНТОКСИКАЦИЮ) ДО ПОСТУПЛЕНИЯ ИХ В ХИМИКО-ТОКСИКОЛОГИЧЕСКУЮ ЛАБОРАТОРИЮ НАРКОЛОГИЧЕСКОГО ДИСПАНСЕРА (БОЛЬНИЦЫ, ЦЕНТРА)?
- А. двое суток
 - В. пять суток
 - С. шесть часов
 - Д. двенадцать часов
14. КАКОЙ МАКСИМАЛЬНЫЙ ПРОМЕЖУТОК ВРЕМЕНИ ДОПУСКАЕТСЯ С МОМЕНТА ОТБОРА ПРОБ КРОВИ ДЛЯ ИССЛЕДОВАНИЯ НА НАЛИЧИЕ

АЛКОГОЛЯ И ЕГО СУРРОГАТОВ, НАРКОТИЧЕСКИХ СРЕДСТВ, ПСИХОТРОПНЫХ И ДРУГИХ ТОКСИЧЕСКИХ ВЕЩЕСТВ, ВЫЗЫВАЮЩИХ ОПЬЯНЕНИЕ (ИНТОКСИКАЦИЮ) ДО ПОСТУПЛЕНИЯ ИХ В ХИМИКО-ТОКСИКОЛОГИЧЕСКУЮ ЛАБОРАТОРИЮ НАРКОЛОГИЧЕСКОГО ДИСПАНСЕРА (БОЛЬНИЦЫ, ЦЕНТРА)?

- А. двое суток при хранении в холодильнике 0-2 град. С.
- В. двое суток при хранении в морозильнике -18 град. С.
- С. шесть часов при хранении в холодильнике 0-2 град. С.
- Д. 12 суток при хранении в морозильнике -18 град. С.

15. КАКОЙ ТЕМПЕРАТУРНЫЙ РЕЖИМ ДОПУСКАЕТСЯ ДЛЯ ХРАНЕНИЯ ПРОБ КРОВИ ДЛЯ ИССЛЕДОВАНИЯ НА НАЛИЧИЕ АЛКОГОЛЯ И ЕГО СУРРОГАТОВ, НАРКОТИЧЕСКИХ СРЕДСТВ, ПСИХОТРОПНЫХ И ДРУГИХ ТОКСИЧЕСКИХ ВЕЩЕСТВ, ВЫЗЫВАЮЩИХ ОПЬЯНЕНИЕ (ИНТОКСИКАЦИЮ) В ХИМИКО-ТОКСИКОЛОГИЧЕСКОЙ ЛАБОРАТОРИИ НАРКОЛОГИЧЕСКОГО ДИСПАНСЕРА (БОЛЬНИЦЫ, ЦЕНТРА)?

- А. 0-2 град. С.
- В. от 0 до - 4 град С.
- С. -18 град. С
- Д. - 35 град. С

16. ПРОБИРКИ И ФЛАКОНЫ С ОБРАЗЦАМИ КРОВИ, ДОСТАВЛЯЕМЫЕ В ХИМИКО-ТОКСИКОЛОГИЧЕСКУЮ ЛАБОРАТОРИЮ НАРКОЛОГИЧЕСКОГО ДИСПАНСЕРА (БОЛЬНИЦЫ, ЦЕНТРА) ДЛЯ ИССЛЕДОВАНИЯ НА НАЛИЧИЕ АЛКОГОЛЯ И ЕГО СУРРОГАТОВ, НАРКОТИЧЕСКИХ СРЕДСТВ, ПСИХОТРОПНЫХ И ДРУГИХ ТОКСИЧЕСКИХ ВЕЩЕСТВ, ВЫЗЫВАЮЩИХ ОПЬЯНЕНИЕ (ИНТОКСИКАЦИЮ) УКУПОРИВАЮТСЯ И ОПЕЧАТЫВАЮТСЯ

- А. сотрудником, проводящим отбор проб
- В. руководителем лаборатории при приемке проб
- С. химиком-токсикологом при приемке проб
- Д. химиком токсикологом в момент оформления заключения

17. ОТБОР ПРОБЫ ЖИДКОСТИ ПОЛОСТИ РТА (СЛЮНЫ) ДЛЯ ИССЛЕДОВАНИЯ НА НАЛИЧИЕ АЛКОГОЛЯ И ЕГО СУРРОГАТОВ, НАРКОТИЧЕСКИХ СРЕДСТВ, ПСИХОТРОПНЫХ И ДРУГИХ ТОКСИЧЕСКИХ ВЕЩЕСТВ, ВЫЗЫВАЮЩИХ ОПЬЯНЕНИЕ (ИНТОКСИКАЦИЮ) ПРОВОДЯТ ПРИ ПОМОЩИ

- А. ватного тампона
- В. одноразовой пипетки
- С. одноразового пластикового шпателя
- Д. металлического шпателя

18. ОТБОР ПРОБЫ ЖИДКОСТИ ПОЛОСТИ РТА (СЛЮНЫ) ДЛЯ ИССЛЕДОВАНИЯ НА НАЛИЧИЕ АЛКОГОЛЯ И ЕГО СУРРОГАТОВ, НАРКОТИЧЕСКИХ СРЕДСТВ, ПСИХОТРОПНЫХ И ДРУГИХ ТОКСИЧЕСКИХ ВЕЩЕСТВ, ВЫЗЫВАЮЩИХ ОПЬЯНЕНИЕ (ИНТОКСИКАЦИЮ) ПРОВОДЯТ

- А. в течение 10 минут

- В. до заполнения коллектора 10 мл слюны
- С. до заполнения коллектора 1 мл слюны
- Д. в течение 1 минуты

19. ПРИ ОТБОРЕ КАКОГО ИЗ БИООБЪЕКТОВ ДЛЯ АНАЛИЗА НА НАЛИЧИЕ АЛКОГОЛЯ И ЕГО СУРРОГАТОВ, НАРКОТИЧЕСКИХ СРЕДСТВ, ПСИХОТРОПНЫХ И ДРУГИХ ТОКСИЧЕСКИХ ВЕЩЕСТВ, ВЫЗЫВАЮЩИХ ОПЬЯНЕНИЕ (ИНТОКСИКАЦИЮ) ЧАЩЕ ВСЕГО ИМЕЮТ МЕСТО БЫТЬ ПОПЫТКИ ФАЛЬСИФИКАЦИИ:

- А. моча
- В. капиллярная кровь
- С. слюна
- Д. волосы

20. ДЛЯ ПРОВЕДЕНИЯ ИССЛЕДОВАНИЯ НА НАЛИЧИЕ АЛКОГОЛЯ И ЕГО СУРРОГАТОВ, НАРКОТИЧЕСКИХ СРЕДСТВ, ПСИХОТРОПНЫХ И ДРУГИХ ТОКСИЧЕСКИХ ВЕЩЕСТВ, ВЫЗЫВАЮЩИХ ОПЬЯНЕНИЕ (ИНТОКСИКАЦИЮ), И ИХ МЕТАБОЛИТОВ У ОСВИДЕТЕЛЬСТВУЕМОГО ОТБИРАЮТ ОБРАЗЕЦ МОЧИ ОБЪЕМОМ

- А. 30-100 мл
- В. 100-200 мл
- С. 10-30 мл
- Д. до 10 мл

21. ПРЕДВАРИТЕЛЬНОЕ ИССЛЕДОВАНИЕ МОЧИ, ОТОБРАННОЙ ДЛЯ АНАЛИЗА НА НАЛИЧИЕ АЛКОГОЛЯ И ЕГО СУРРОГАТОВ, НАРКОТИЧЕСКИХ СРЕДСТВ, ПСИХОТРОПНЫХ И ДРУГИХ ТОКСИЧЕСКИХ ВЕЩЕСТВ, ВЫЗЫВАЮЩИХ ОПЬЯНЕНИЕ (ИНТОКСИКАЦИЮ), И ИХ МЕТАБОЛИТОВ В ХИМИКО-ТОКСИКОЛОГИЧЕСКОЙ ЛАБОРАТОРИИ НАРКОЛОГИЧЕСКОГО ДИСПАНСЕРА (БОЛЬНИЦЫ, ЦЕНТРА), ВКЛЮЧАЕТ В СЕБЯ ОПРЕДЕЛЕНИЕ ПОКАЗАТЕЛЕЙ:

- А. температура, рН, относительная плотность, содержание креатинина
- В. температура, рН, относительная плотность, содержание алкогольдегидрогеназы
- С. температура, рН, относительная плотность, содержание билирубина
- Д. температура, рН, относительная плотность, общий белок мочи

22. ПРЕДВАРИТЕЛЬНОЕ ИССЛЕДОВАНИЕ МОЧИ, ОТОБРАННОЙ ДЛЯ АНАЛИЗА НА НАЛИЧИЕ АЛКОГОЛЯ И ЕГО СУРРОГАТОВ, НАРКОТИЧЕСКИХ СРЕДСТВ, ПСИХОТРОПНЫХ И ДРУГИХ ТОКСИЧЕСКИХ ВЕЩЕСТВ, ВЫЗЫВАЮЩИХ ОПЬЯНЕНИЕ (ИНТОКСИКАЦИЮ), И ИХ МЕТАБОЛИТОВ В ХИМИКО-ТОКСИКОЛОГИЧЕСКОЙ ЛАБОРАТОРИИ НАРКОЛОГИЧЕСКОГО ДИСПАНСЕРА (БОЛЬНИЦЫ, ЦЕНТРА), ВКЛЮЧАЕТ В СЕБЯ ОПРЕДЕЛЕНИЕ ПОКАЗАТЕЛЕЙ:

- А. температура, рН, относительная плотность, содержание креатинина
- В. температура, рН, прозрачность, цветность, содержание креатинина
- С. температура, рН, содержание белка, содержание креатинина
- Д. температура, рН, содержание креатинина, общий морфин

23. ПРЕДВАРИТЕЛЬНОЕ ИССЛЕДОВАНИЕ МОЧИ, ОТОБРАННОЙ ДЛЯ АНАЛИЗА НА НАЛИЧИЕ АЛКОГОЛЯ И ЕГО СУРРОГАТОВ, НАРКОТИЧЕСКИХ СРЕДСТВ, ПСИХОТРОПНЫХ И ДРУГИХ ТОКСИЧЕСКИХ ВЕЩЕСТВ, ВЫЗЫВАЮЩИХ ОПЬЯНЕНИЕ (ИНТОКСИКАЦИЮ), И ИХ МЕТАБОЛИТОВ В ХИМИКО-ТОКСИКОЛОГИЧЕСКОЙ ЛАБОРАТОРИИ НАРКОЛОГИЧЕСКОГО ДИСПАНСЕРА (БОЛЬНИЦЫ, ЦЕНТРА), НЕ ПОЗДНЕЕ _____ ПОСЛЕ ОТБОРА:
- А. 5 минут
 - В. 15 минут
 - С. 1 часа
 - Д. 6 часов
24. ДЛЯ КАКОГО БИООБЪЕКТА, ОТОБРАННОГО ДЛЯ АНАЛИЗА НА НАЛИЧИЕ АЛКОГОЛЯ И ЕГО СУРРОГАТОВ, НАРКОТИЧЕСКИХ СРЕДСТВ, ПСИХОТРОПНЫХ И ДРУГИХ ТОКСИЧЕСКИХ ВЕЩЕСТВ, ВЫЗЫВАЮЩИХ ОПЬЯНЕНИЕ (ИНТОКСИКАЦИЮ), И ИХ МЕТАБОЛИТОВ В ХИМИКО-ТОКСИКОЛОГИЧЕСКОЙ ЛАБОРАТОРИИ НАРКОЛОГИЧЕСКОГО ДИСПАНСЕРА (БОЛЬНИЦЫ, ЦЕНТРА), ПРОВОДЯТ ПРЕДВАРИТЕЛЬНЫЕ ИССЛЕДОВАНИЯ СРАЗУ ПОСЛЕ ОТБОРА
- А. моча
 - В. капиллярная кровь
 - С. венозная кровь
 - Д. слюна
25. С КАКОЙ ЦЕЛЬЮ С ОБРАЗЦОМ МОЧИ, ОТОБРАННЫМ ДЛЯ АНАЛИЗА НА НАЛИЧИЕ АЛКОГОЛЯ И ЕГО СУРРОГАТОВ, НАРКОТИЧЕСКИХ СРЕДСТВ, ПСИХОТРОПНЫХ И ДРУГИХ ТОКСИЧЕСКИХ ВЕЩЕСТВ, ВЫЗЫВАЮЩИХ ОПЬЯНЕНИЕ (ИНТОКСИКАЦИЮ), И ИХ МЕТАБОЛИТОВ В ХИМИКО-ТОКСИКОЛОГИЧЕСКОЙ ЛАБОРАТОРИИ НАРКОЛОГИЧЕСКОГО ДИСПАНСЕРА (БОЛЬНИЦЫ, ЦЕНТРА), ПРОВОДЯТ ПРЕДВАРИТЕЛЬНЫЕ ИССЛЕДОВАНИЯ СРАЗУ ПОСЛЕ ОТБОРА
- А. выявление фальсификации и порчи образца
 - В. дифференцировка алкогольного опьянения и хронического алкоголизма
 - С. дифференцировка алкогольного и наркотического опьянения
 - Д. выявление факта употребления героина
26. КАКИМ ОБРАЗОМ УСТАНОВЛИВАЮТ СОДЕРЖАНИЕ КРЕАТИНИНА В ОБРАЗЦЕ МОЧИ, ОТОБРАННОМ ДЛЯ АНАЛИЗА НА НАЛИЧИЕ АЛКОГОЛЯ И ЕГО СУРРОГАТОВ, НАРКОТИЧЕСКИХ СРЕДСТВ, ПСИХОТРОПНЫХ И ДРУГИХ ТОКСИЧЕСКИХ ВЕЩЕСТВ, ВЫЗЫВАЮЩИХ ОПЬЯНЕНИЕ (ИНТОКСИКАЦИЮ), И ИХ МЕТАБОЛИТОВ В ХИМИКО-ТОКСИКОЛОГИЧЕСКОЙ ЛАБОРАТОРИИ НАРКОЛОГИЧЕСКОГО ДИСПАНСЕРА (БОЛЬНИЦЫ, ЦЕНТРА), ВО ВРЕМЯ ПРЕДВАРИТЕЛЬНЫХ ИССЛЕДОВАНИЙ
- А. иммунохроматографическими тест-полосками
 - В. иммуноферментным методом
 - С. при помощи биохимического анализатора
 - Д. ГЖХ

27. КАКИМ ПУТЕМ ПОЛУЧАЮТ КОНТРОЛЬНЫЙ ОБРАЗЕЦ МОЧИ ДЛЯ ИССЛЕДОВАНИЯ НА НАЛИЧИЕ АЛКОГОЛЯ И ЕГО СУРРОГАТОВ, НАРКОТИЧЕСКИХ СРЕДСТВ, ПСИХОТРОПНЫХ И ДРУГИХ ТОКСИЧЕСКИХ ВЕЩЕСТВ, ВЫЗЫВАЮЩИХ ОПЬЯНЕНИЕ (ИНТОКСИКАЦИЮ), И ИХ МЕТАБОЛИТОВ В ХИМИКО-ТОКСИКОЛОГИЧЕСКОЙ ЛАБОРАТОРИИ НАРКОЛОГИЧЕСКОГО ДИСПАНСЕРА (БОЛЬНИЦЫ, ЦЕНТРА)?
- А. от отобранного образца отделяют 1/3 и хранят как контрольный образец
 - В. от отобранного образца отделяют 2/3 и хранят как контрольный образец
 - С. отбирают 2 образца мочи у освидетельствуемого в 2 флакона
 - Д. отбирают повторно образец у освидетельствуемого только в случае необходимости
28. С КАКОЙ ЦЕЛЬЮ ОБРАЗЕЦ МОЧИ, ОТОБРАННЫЙ ДЛЯ ИССЛЕДОВАНИЯ НА НАЛИЧИЕ АЛКОГОЛЯ И ЕГО СУРРОГАТОВ, НАРКОТИЧЕСКИХ СРЕДСТВ, ПСИХОТРОПНЫХ И ДРУГИХ ТОКСИЧЕСКИХ ВЕЩЕСТВ, ВЫЗЫВАЮЩИХ ОПЬЯНЕНИЕ (ИНТОКСИКАЦИЮ), И ИХ МЕТАБОЛИТОВ В ХИМИКО-ТОКСИКОЛОГИЧЕСКОЙ ЛАБОРАТОРИИ НАРКОЛОГИЧЕСКОГО ДИСПАНСЕРА (БОЛЬНИЦЫ, ЦЕНТРА), ДЕЛЯТ НА ЧАСТИ?
- А. 1/3 хранят как контрольный образец, 2/3 используют для анализа
 - В. 1/3 используют для анализа на этанол, а 2/3 – на наркотические вещества
 - С. 1/3 отправляют в БСМЭ для проведения судебно-наркологической экспертизы, 2/3 исследуют в ХТЛ наркологического диспансера (больницы, центра)
 - Д. 1/3 используют для скринингового анализа, 2/3 – для количественного определения
29. КАК ПОЛУЧАЮТ ОБРАЗЕЦ МОЧИ ДЛЯ ИССЛЕДОВАНИЯ НА АЛКОГОЛЬ И ЕГО СУРРОГАТЫ В ХИМИКО-ТОКСИКОЛОГИЧЕСКОЙ ЛАБОРАТОРИИ НАРКОЛОГИЧЕСКОГО ДИСПАНСЕРА (БОЛЬНИЦЫ, ЦЕНТРА)?
- А. в процедурном кабинете отделяют 5 мл от отобранного образца и герметично укупоривают в отдельном флаконе
 - В. при приеме химик-токсиколог отделяет 5 мл от входящего образца и герметично укупоривают в отдельном флаконе
 - С. отбирают у освидетельствуемого отдельный образец мочи 5 мл в специальный флакон и укупоривают
 - Д. первым этапом анализа из образца отгоняют этанол, а затем образец исследуют на наркотические вещества
30. КАКОГО ОБЪЕМА МОЧИ ДОСТАТОЧНО ДЛЯ ИССЛЕДОВАНИЯ НА АЛКОГОЛЬ И ЕГО СУРРОГАТЫ В ХИМИКО-ТОКСИКОЛОГИЧЕСКОЙ ЛАБОРАТОРИИ НАРКОЛОГИЧЕСКОГО ДИСПАНСЕРА (БОЛЬНИЦЫ, ЦЕНТРА)?
- А. 5 мл
 - В. 0,35 мл
 - С. 20 мл
 - Д. 100 мл

31. КАКОЙ МАКСИМАЛЬНЫЙ ПРОМЕЖУТОК ВРЕМЕНИ ДОПУСКАЕТСЯ С МОМЕНТА ОТБОРА ОБРАЗЦОВ МОЧИ ДЛЯ ИССЛЕДОВАНИЯ НА НАЛИЧИЕ АЛКОГОЛЯ И ЕГО СУРРОГАТОВ, НАРКОТИЧЕСКИХ СРЕДСТВ, ПСИХОТРОПНЫХ И ДРУГИХ ТОКСИЧЕСКИХ ВЕЩЕСТВ, ВЫЗЫВАЮЩИХ ОПЬЯНЕНИЕ (ИНТОКСИКАЦИЮ) ДО ПОСТУПЛЕНИЯ ИХ В ХИМИКО-ТОКСИКОЛОГИЧЕСКУЮ ЛАБОРАТОРИЮ НАРКОЛОГИЧЕСКОГО ДИСПАНСЕРА (БОЛЬНИЦЫ, ЦЕНТРА)?
- A. двое суток
 - B. пять суток
 - C. шесть часов
 - D. двенадцать часов
32. КАКОЙ МАКСИМАЛЬНЫЙ ПРОМЕЖУТОК ВРЕМЕНИ ДОПУСКАЕТСЯ С МОМЕНТА ОТБОРА ОБРАЗЦОВ МОЧИ ДЛЯ ИССЛЕДОВАНИЯ НА НАЛИЧИЕ АЛКОГОЛЯ И ЕГО СУРРОГАТОВ, НАРКОТИЧЕСКИХ СРЕДСТВ, ПСИХОТРОПНЫХ И ДРУГИХ ТОКСИЧЕСКИХ ВЕЩЕСТВ, ВЫЗЫВАЮЩИХ ОПЬЯНЕНИЕ (ИНТОКСИКАЦИЮ) ДО ПОСТУПЛЕНИЯ ИХ В ХИМИКО-ТОКСИКОЛОГИЧЕСКУЮ ЛАБОРАТОРИЮ НАРКОЛОГИЧЕСКОГО ДИСПАНСЕРА (БОЛЬНИЦЫ, ЦЕНТРА)?
- A. двое суток при хранении в холодильнике 0-2 град. С.
 - B. двое суток при хранении в морозильнике -18 град. С.
 - C. шесть часов при хранении в холодильнике 0-2 град. С.
 - D. 12 суток при хранении в морозильнике -18 град. С.
33. КАКОЙ ТЕМПЕРАТУРНЫЙ РЕЖИМ ДОПУСКАЕТСЯ ДЛЯ ХРАНЕНИЯ ОБРАЗЦОВ МОЧИ ДЛЯ ИССЛЕДОВАНИЯ НА НАЛИЧИЕ АЛКОГОЛЯ И ЕГО СУРРОГАТОВ, НАРКОТИЧЕСКИХ СРЕДСТВ, ПСИХОТРОПНЫХ И ДРУГИХ ТОКСИЧЕСКИХ ВЕЩЕСТВ, ВЫЗЫВАЮЩИХ ОПЬЯНЕНИЕ (ИНТОКСИКАЦИЮ) В ХИМИКО-ТОКСИКОЛОГИЧЕСКОЙ ЛАБОРАТОРИИ НАРКОЛОГИЧЕСКОГО ДИСПАНСЕРА (БОЛЬНИЦЫ, ЦЕНТРА)?
- A. 0-2 град. С.
 - B. от 0 до - 4 град С.
 - C. -18 град. С
 - D. - 35 град. С
34. ПРОБИРКИ И ФЛАКОНЫ С ОБРАЗЦАМИ МОЧИ, ДОСТАВЛЯЕМЫЕ В ХИМИКО-ТОКСИКОЛОГИЧЕСКУЮ ЛАБОРАТОРИЮ НАРКОЛОГИЧЕСКОГО ДИСПАНСЕРА (БОЛЬНИЦЫ, ЦЕНТРА) ДЛЯ ИССЛЕДОВАНИЯ НА НАЛИЧИЕ АЛКОГОЛЯ И ЕГО СУРРОГАТОВ, НАРКОТИЧЕСКИХ СРЕДСТВ, ПСИХОТРОПНЫХ И ДРУГИХ ТОКСИЧЕСКИХ ВЕЩЕСТВ, ВЫЗЫВАЮЩИХ ОПЬЯНЕНИЕ (ИНТОКСИКАЦИЮ) укупориваются и опечатываются
- A. сотрудником, проводящим отбор проб
 - B. руководителем лаборатории при приемке проб
 - C. химиком-токсикологом при приемке проб
 - D. химиком токсикологом в момент оформления заключения

35. В СЛУЧАЕ ОТСУТСТВИЯ ВОЗМОЖНОСТИ ОТБОРА ВОЛОС С ВОЛОСИСТОЙ ЧАСТИ ГОЛОВЫ (ОБЛЫСЕНИЕ) ДЛЯ ПРОВЕДЕНИЯ ИССЛЕДОВАНИЯ НА НАЛИЧИЕ НАРКОТИЧЕСКИХ СРЕДСТВ, ПСИХОТРОПНЫХ И ДРУГИХ ТОКСИЧЕСКИХ ВЕЩЕСТВ, ВЫЗЫВАЮЩИХ ОПЬЯНЕНИЕ (ИНТОКСИКАЦИЮ), И ИХ МЕТАБОЛИТОВ
- А. отбирают волосы из подмышечных впадин и паховой области
 - В. отбирают образец ногтей
 - С. отбирают образец крови
 - Д. делают соответствующую отметку в журнале учета и регистрации образцов и исследование не проводят
36. ДЛЯ ПРОВЕДЕНИЯ ИССЛЕДОВАНИЯ НА НАЛИЧИЕ НАРКОТИЧЕСКИХ СРЕДСТВ, ПСИХОТРОПНЫХ И ДРУГИХ ТОКСИЧЕСКИХ ВЕЩЕСТВ, ВЫЗЫВАЮЩИХ ОПЬЯНЕНИЕ (ИНТОКСИКАЦИЮ), И ИХ МЕТАБОЛИТОВ У ОСВИДЕТЕЛЬСТВУЕМОГО ДОСТАТОЧНО ОТОБРАТЬ ОБРАЗЕЦ ВОЛОС
- А. не менее 300 мг
 - В. не менее 15 г
 - С. не менее 1 см
 - Д. не менее 15 см
37. ПРИ ОТБОРЕ ВОЛОС ДЛЯ ПРОВЕДЕНИЯ ИССЛЕДОВАНИЯ НА НАЛИЧИЕ НАРКОТИЧЕСКИХ СРЕДСТВ, ПСИХОТРОПНЫХ И ДРУГИХ ТОКСИЧЕСКИХ ВЕЩЕСТВ, ВЫЗЫВАЮЩИХ ОПЬЯНЕНИЕ (ИНТОКСИКАЦИЮ), И ИХ МЕТАБОЛИТОВ, ОБРАЗЦЫ УПАКОВЫВАЮТ В
- А. фольгу
 - В. вощеную бумагу
 - С. стерильные марлевые салфетки
 - Д. стеклянные флаконы
38. КАКИМ ПУТЕМ ПОЛУЧАЮТ КОНТРОЛЬНЫЙ ОБРАЗЕЦ ВОЛОС ДЛЯ ИССЛЕДОВАНИЯ НА НАЛИЧИЕ НАРКОТИЧЕСКИХ СРЕДСТВ, ПСИХОТРОПНЫХ И ДРУГИХ ТОКСИЧЕСКИХ ВЕЩЕСТВ, ВЫЗЫВАЮЩИХ ОПЬЯНЕНИЕ (ИНТОКСИКАЦИЮ), И ИХ МЕТАБОЛИТОВ В ХИМИКО-ТОКСИКОЛОГИЧЕСКОЙ ЛАБОРАТОРИИ НАРКОЛОГИЧЕСКОГО ДИСПАНСЕРА (БОЛЬНИЦЫ, ЦЕНТРА)?
- А. отделяют по половине от волос, срезанных из каждой зоны
 - В. отделяют половину от всех отобранных для анализа волос
 - С. контрольный образец при исследовании волос не отбирается
 - Д. отбирают повторно образец у освидетельствуемого только в случае необходимости
39. ХРАНИТЬ ОБРАЗЦЫ ВОЛОС ДЛЯ ИССЛЕДОВАНИЯ НА НАЛИЧИЕ НАРКОТИЧЕСКИХ СРЕДСТВ, ПСИХОТРОПНЫХ И ДРУГИХ ТОКСИЧЕСКИХ ВЕЩЕСТВ, ВЫЗЫВАЮЩИХ ОПЬЯНЕНИЕ (ИНТОКСИКАЦИЮ), И ИХ МЕТАБОЛИТОВ В ХИМИКО-ТОКСИКОЛОГИЧЕСКОЙ ЛАБОРАТОРИИ

НАРКОЛОГИЧЕСКОГО ДИСПАНСЕРА (БОЛЬНИЦЫ, ЦЕНТРА) НЕОБХОДИМО ПРИ ТЕМПЕРАТУРЕ

- А. 20-25 град. С.
- В. от 0 до -4 град. С.
- С. 0 – 2 град. С.
- Д. не выше -18 град. С.

40. ХРАНИТЬ ОБРАЗЦЫ НОГТЕЙ ДЛЯ ИССЛЕДОВАНИЯ НА НАЛИЧИЕ НАРКОТИЧЕСКИХ СРЕДСТВ, ПСИХОТРОПНЫХ И ДРУГИХ ТОКСИЧЕСКИХ ВЕЩЕСТВ, ВЫЗЫВАЮЩИХ ОПЬЯНЕНИЕ (ИНТОКСИКАЦИЮ), И ИХ МЕТАБОЛИТОВ В ХИМИКО-ТОКСИКОЛОГИЧЕСКОЙ ЛАБОРАТОРИИ НАРКОЛОГИЧЕСКОГО ДИСПАНСЕРА (БОЛЬНИЦЫ, ЦЕНТРА) НЕОБХОДИМО ПРИ ТЕМПЕРАТУРЕ

- А. 20-25 град. С.
- В. от 0 до -4 град. С.
- С. 0 – 2 град. С.
- Д. не выше -18 град. С.

41. ПРИ ОТБОРЕ НОГТЕЙ ДЛЯ ПРОВЕДЕНИЯ ИССЛЕДОВАНИЯ НА НАЛИЧИЕ НАРКОТИЧЕСКИХ СРЕДСТВ, ПСИХОТРОПНЫХ И ДРУГИХ ТОКСИЧЕСКИХ ВЕЩЕСТВ, ВЫЗЫВАЮЩИХ ОПЬЯНЕНИЕ (ИНТОКСИКАЦИЮ), И ИХ МЕТАБОЛИТОВ, ОБРАЗЦЫ УПАКОВЫВАЮТ В

- А. фольгу
- В. вощеную бумагу
- С. специальные пластиковые контейнеры
- Д. стеклянные флаконы

42. ПРИ ОТБОРЕ ОБРАЗЦОВ ПОТОЖИРОВЫХ ВЫДЕЛЕНИЙ ДЛЯ ПРОВЕДЕНИЯ ИССЛЕДОВАНИЯ НА НАЛИЧИЕ НАРКОТИЧЕСКИХ СРЕДСТВ, ПСИХОТРОПНЫХ И ДРУГИХ ТОКСИЧЕСКИХ ВЕЩЕСТВ, ВЫЗЫВАЮЩИХ ОПЬЯНЕНИЕ (ИНТОКСИКАЦИЮ), И ИХ МЕТАБОЛИТОВ, БЕРУТ СМЫВЫ С

- А. кистей рук, лица и области вокруг рта
- В. кистей рук, подмышечных впадин, локтевых сгибов
- С. кистей рук, лица, локтевых сгибов
- Д. кистей рук, лица и области вокруг рта, локтевых сгибов

43. ПРИ ОТБОРЕ ОБРАЗЦОВ ПОТОЖИРОВЫХ ВЫДЕЛЕНИЙ ДЛЯ ПРОВЕДЕНИЯ ИССЛЕДОВАНИЯ НА НАЛИЧИЕ НАРКОТИЧЕСКИХ СРЕДСТВ, ПСИХОТРОПНЫХ И ДРУГИХ ТОКСИЧЕСКИХ ВЕЩЕСТВ, ВЫЗЫВАЮЩИХ ОПЬЯНЕНИЕ (ИНТОКСИКАЦИЮ), И ИХ МЕТАБОЛИТОВ, СМЫВЫ БЕРУТ ПРИ ПОМОЩИ

- А. ватных тампонов
- В. ватных палочек
- С. специальных пластиковых шпателей
- Д. стерильных салфеток

44. ПРИ ОТБОРЕ ОБРАЗЦОВ ПОТОЖИРОВЫХ ВЫДЕЛЕНИЙ ДЛЯ ПРОВЕДЕНИЯ ИССЛЕДОВАНИЯ НА НАЛИЧИЕ НАРКОТИЧЕСКИХ СРЕДСТВ, ПСИХОТРОПНЫХ И ДРУГИХ ТОКСИЧЕСКИХ ВЕЩЕСТВ, ВЫЗЫВАЮЩИХ ОПЬЯНЕНИЕ (ИНТОКСИКАЦИЮ), И ИХ МЕТАБОЛИТОВ, СМЫВЫ ДЕЛАЮТ ВАТНЫМ ТАМПОНОМ, СМОЧЕННЫМ
- А. этиловым спиртом
 - В. медицинским эфиром
 - С. метанолом
 - Д. дистиллированной водой
45. ПРИ ОТБОРЕ ОБРАЗЦОВ ПОТОЖИРОВЫХ ВЫДЕЛЕНИЙ ДЛЯ ПРОВЕДЕНИЯ ИССЛЕДОВАНИЯ НА НАЛИЧИЕ НАРКОТИЧЕСКИХ СРЕДСТВ, ПСИХОТРОПНЫХ И ДРУГИХ ТОКСИЧЕСКИХ ВЕЩЕСТВ, ВЫЗЫВАЮЩИХ ОПЬЯНЕНИЕ (ИНТОКСИКАЦИЮ), И ИХ МЕТАБОЛИТОВ, СМЫВЫ ДЕЛАЮТ ВАТНЫМ ТАМПОНОМ, СМОЧЕННЫМ
- А. этиловым спиртом
 - В. дистиллированной водой
 - С. водой, подкисленной щавелевой кислотой
 - Д. водой, подщелоченной аммиаком
46. ПРИ ОТБОРЕ ОБРАЗЦОВ ПОТОЖИРОВЫХ ВЫДЕЛЕНИЙ ДЛЯ ПРОВЕДЕНИЯ ИССЛЕДОВАНИЯ НА НАЛИЧИЕ НАРКОТИЧЕСКИХ СРЕДСТВ, ПСИХОТРОПНЫХ И ДРУГИХ ТОКСИЧЕСКИХ ВЕЩЕСТВ, ВЫЗЫВАЮЩИХ ОПЬЯНЕНИЕ (ИНТОКСИКАЦИЮ), И ИХ МЕТАБОЛИТОВ, СМЫВЫ ДЕЛАЮТ ВАТНЫМ ТАМПОНОМ, СМОЧЕННЫМ
- А. этиловым спиртом
 - В. не содержащим спирт дезинфицирующим средством
 - С. 3% раствором водорода пероксида
 - Д. водой очищенной
47. ПОСЛЕ ОТБОРА ОБРАЗЦОВ ПОТОЖИРОВЫХ ВЫДЕЛЕНИЙ КОЖИ ДЛЯ ПРОВЕДЕНИЯ ИССЛЕДОВАНИЯ НА НАЛИЧИЕ НАРКОТИЧЕСКИХ СРЕДСТВ, ПСИХОТРОПНЫХ И ДРУГИХ ТОКСИЧЕСКИХ ВЕЩЕСТВ, ВЫЗЫВАЮЩИХ ОПЬЯНЕНИЕ (ИНТОКСИКАЦИЮ), И ИХ МЕТАБОЛИТОВ, ВАТНЫЕ ТАМПОНЫ, СМОЧЕННЫЕ СПИРТОМ
- А. высушивают и упаковывают в пластиковые пакеты
 - В. во влажном состоянии упаковывают в пластиковые пакеты
 - С. промывают водой и упаковывают водно-спиртовой смыв в стеклянные флаконы
 - Д. во влажном состоянии помещают в стеклянные флаконы
48. ПОСЛЕ ОТБОРА ОБРАЗЦОВ ПОТОЖИРОВЫХ ВЫДЕЛЕНИЙ КОЖИ ДЛЯ ПРОВЕДЕНИЯ ИССЛЕДОВАНИЯ НА НАЛИЧИЕ НАРКОТИЧЕСКИХ СРЕДСТВ, ПСИХОТРОПНЫХ И ДРУГИХ ТОКСИЧЕСКИХ ВЕЩЕСТВ, ВЫЗЫВАЮЩИХ ОПЬЯНЕНИЕ (ИНТОКСИКАЦИЮ), И ИХ МЕТАБОЛИТОВ, ВАТНЫЕ ТАМПОНЫ, СМОЧЕННЫЕ СПИРТОМ
- А. высушивают на воздухе и упаковывают в пластиковые пакеты

- В. высушивают в сушильном шкафу или в токе теплого воздуха и упаковывают в пластиковые пакеты
- С. промывают водой и упаковывают водно-спиртовой смыв в стеклянные флаконы
- Д. во влажном состоянии помещают в стеклянные флаконы

49. ПО РЕЗУЛЬТАТАМ ЭКСПЕРТИЗЫ БИОЖИДКОСТЕЙ ЧЕЛОВЕКА НА ПРЕДМЕТ СОДЕРЖАНИЯ ЗАПРЕЩЕННЫХ ВЕЩЕСТВ ХИМИКОМ-ТОКСИКОЛОГОМ ЗАПОЛНЯЕТСЯ ДОКУМЕНТ

- А. Справка о результатах химико-токсикологических исследований
- В. экспертное заключение
- С. протокол
- Д. сертификат

50. ЦЕЛЬ ПРОВЕДЕНИЯ ХИМИКО-ТОКСИКОЛОГИЧЕСКИХ ИССЛЕДОВАНИЙ В НАРКОЛОГИИ

- А. установление факта приема запрещенных веществ
- В. определение количества ядовитых веществ в объектах окружающей среды
- С. помощь следствию в установлении причин смерти
- Д. помощь врачу в установлении правильного диагноза

51. ИССЛЕДОВАНИЯ БИОЛОГИЧЕСКИХ ОБЪЕКТОВ ОСВИДЕТЕЛЬСТВУЕМЫХ ЛИЦ НА НАЛИЧИЕ НАРКОТИЧЕСКИХ СРЕДСТВ, ПСИХОТРОПНЫХ И ДРУГИХ ТОКСИЧЕСКИХ ВЕЩЕСТВ, ВЫЗЫВАЮЩИХ ОПЬЯНЕНИЕ (ИНТОКСИКАЦИЮ), И ИХ МЕТАБОЛИТОВ, ПРОВОДЯТ

- А. в химико-токсикологических лабораториях наркологических диспансеров (больниц, центров)
- В. в лабораторно-диагностических центрах
- С. в отделениях полиции и на постах ГИБДД
- Д. в химико-токсикологических лабораториях при кабинетах врача психиатра-нарколога

ДЕ-7 ХТА ЛЕКАРСТВЕННЫХ ВЕЩЕСТВ

1. ПРИ ПРОВЕДЕНИИ ОБЩЕГО (НЕНАПРАВЛЕННОГО) ТСХ-СКРИНИГА НЕВОЗМОЖНО ОБНАРУЖИТЬ ВЕЩЕСТВА ИЗ ГРУППЫ

- А. каннабиноиды
- В. производные фенотиазина
- С. производные барбитуровой кислоты
- Д. производные 1,4-бензодиазепа

2. КАКИЕ ГРУППЫ ВЕЩЕСТВ МОЖНО ОБНАРУЖИТЬ МЕТОДОМ ТСХ-СКРИНИГА ПРИ ЭКСТРАКЦИИ КАК ИЗ КИСЛОЙ, ТАК И ИЗ ЩЕЛОЧНОЙ СРЕДЫ

- А. производные 1,4-бензодиазепа
- В. производные барбитуровой кислоты
- С. производные фенотиазина
- Д. производные пиразолона

3. СКРИНИНГОВЫЕ МЕТОДЫ ПОЗВОЛЯЮТ

- A. отделить положительные пробы от отрицательных, определив групповую принадлежность токсиканта (производные барбитуровой кислоты, производное 1,4-бензодиазепина, алкалоид и т.д.)
- B. полуколичественно определить имеющиеся в биообъекте токсиканты
- C. быстро провести качественное и количественное определение токсикантов в биообъекте
- D. выявить ложно положительные результаты исследования
4. УКАЖИТЕ ПОРЯДОК ИСПОЛЬЗОВАНИЯ ДЕТЕКТИРУЮЩИХ РЕАКТИВОВ ПРИ ИССЛЕДОВАНИИ НА ПЕРВОМ ЭТАПЕ НЕНАПРАВЛЕННОГО ТСХ-СКРИНИНГА ВЕЩЕСТВ КИСЛОГО, НЕЙТРАЛЬНОГО И СЛАБООСНОВНОГО ХАРАКТЕРА
- УФ-свет
ртути (II) сульфат + 0,1% раствор дифенилкарбазона, t °C
10% раствор железа (III) хлорида
реактив Драгендорфа
реакция Браттона-Маршала
- A. 1, 2, 3, 4, 5
- B. 5, 2, 1, 3, 4
- C. 2, 1, 3, 4, 5,
- D. 2, 1, 3, 5, 4
5. УКАЖИТЕ ПОРЯДОК ИСПОЛЬЗОВАНИЯ ДЕТЕКТИРУЮЩИХ РЕАКТИВОВ ПРИ ИССЛЕДОВАНИИ ЗОНЫ А НА ПЕРВОМ ЭТАПЕ НЕНАПРАВЛЕННОГО ТСХ-СКРИНИНГА ВЕЩЕСТВ СЛАБООСНОВНОГО И ОСНОВНОГО ХАРАКТЕРА
- УФ-свет
10% раствор железа (III) хлорида
57% раствор хлорной кислоты и 0,5% раствор натрия нитрита (97:3)
реактив Драгендорфа
реакция Браттона-Маршала
- A. 1, 2, 3, 4, 5
- B. 3, 1, 2, 4, 5
- C. 1, 3, 2, 4, 5
- D. 4, 2, 3, 1, 5
6. РЕАКТИВ, ПОЗВОЛЯЮЩИЙ ОТЛИЧИТЬ МОРФИН ОТ КОДЕИНА ПРИ ПРОВЕДЕНИИ ТСХ-АНАЛИЗА
- A. реактив Манделина
- B. реактив Драгендорфа
- C. реактив Нesslerа
- D. Браттона-Маршала
7. ПРИ ИСПОЛЬЗОВАНИИ В КАЧЕСТВЕ ДЕТЕКТИРУЮЩЕГО РЕАГЕНТА РАСТВОРА ЖЕЛЕЗА (III) ХЛОРИДА ВЫЯВЛЯЮТ СЛЕДУЮЩИЕ ВЕЩЕСТВА
- A. фенольные соединения
- B. соединения, содержащие третичный атом азота
- C. барбитураты
- D. производные 1,4-бензодиазепинов
8. ПРИ ИСПОЛЬЗОВАНИИ В КАЧЕСТВЕ ДЕТЕКТИРУЮЩЕГО РЕАГЕНТА РЕАКТИВА МАРКИ ВЫЯВЛЯЮТ СЛЕДУЮЩИЕ ВЕЩЕСТВА
- A. опиаты
- B. соединения, содержащие третичный атом азота
- C. производные барбитуровой кислоты

D. каннабиноиды

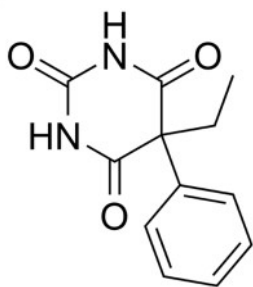
9. ПРИ ИСПОЛЬЗОВАНИИ В КАЧЕСТВЕ ДЕТЕКТИРУЮЩЕГО РЕАГЕНТА РАСТВОРА ДИФЕНИЛКАРБАЗОНА И СУЛЬФАТА РТУТИ ВЫЯВЛЯЮТ СЛЕДУЮЩИЕ ВЕЩЕСТВА

- A. производные барбитуровой кислоты
- B. фенольные соединения
- C. производные 1,4-бензодиазепина
- D. производные фенотиазина

10. ПРИ ИСПОЛЬЗОВАНИИ РЕАКЦИИ БРАТТОНА-МАРШАЛА ВЫЯВЛЯЮТ СЛЕДУЮЩИЕ ВЕЩЕСТВА

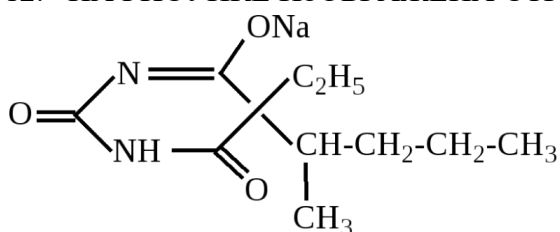
- A. производные 1,4-бензодиазепина
- B. каннабиноиды
- C. производные барбитуровой кислоты
- D. производные фенотиазина

11. НА РИСУНКЕ ИЗОБРАЖЕНА СТРУКТУРНАЯ ФОРМУЛА



- A. фенobarбитала
- B. диазепам
- C. циклобарбитала
- D. аминазина

12. НА РИСУНКЕ ИЗОБРАЖЕНА СТРУКТУРНАЯ ФОРМУЛА

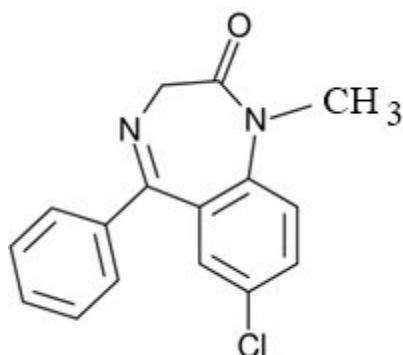


- A. этаминал-натрия
- B. фенobarбитала
- C. оксибутирата натрия
- D. тиопентала натрия

13. НАИБОЛЕЕ ЭФФЕКТИВНО ИЗ ТКАНЕЙ ТРУПА ИЗВЛЕКАЮТСЯ ПРОИЗВОДНЫЕ БАРБИТУРОВОЙ КИСЛОТЫ

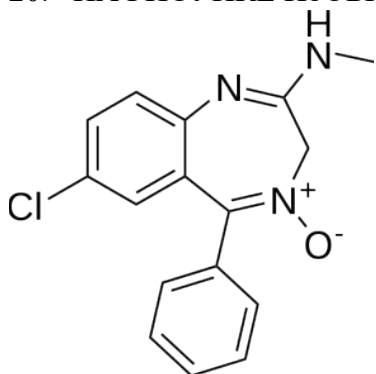
- A. методом П. Валоу
- B. методом Стаса-Отто
- C. методом Ф. Крамаренко
- D. жидкость-жидкостной экстракцией в эфир при pH 9–10

14. НАИБОЛЕЕ ЭФФЕКТИВНО ИЗ БИОЖИДКОСТЕЙ ИЗВЛЕКАТЬ ПРОИЗВОДНЫЕ БАРБИТУРОВОЙ КИСЛОТЫ
- A. жидкость-жидкостной экстракцией в эфир при pH 2-3
 - B. методом П. Валоуа
 - C. методом Стаса-Отто
 - D. жидкость-жидкостной экстракцией в хлороформ при pH 10
15. УФ-СПЕКТРЫ БОЛЬШИНСТВА ПРОИЗВОДНЫХ БАРБИТУРОВОЙ КИСЛОТЫ НЕ ИМЕЮТ ЗАМЕТНОГО ПОГЛОЩЕНИЯ В ОБЛАСТИ 200 - 330 НМ ПРИ
- A. кислых значениях pH
 - B. нейтральных значениях pH
 - C. щелочных значениях pH
 - D. сильно щелочных значениях pH
16. УФ-СПЕКТРЫ БОЛЬШИНСТВА ПРОИЗВОДНЫХ БАРБИТУРОВОЙ КИСЛОТЫ ИМЕЮТ ДВА МАКСИМУМА ПОГЛОЩЕНИЯ КОТОРЫЕ ХАРАКТЕРИЗУЮТ ПОГЛОЩЕНИЕ ИОНИЗИРОВАННЫХ ФОРМ ПЕРВОЙ (238 - 240 НМ) И ВТОРОЙ (254 - 256 НМ) СТУПЕНИ ДИССОЦИАЦИИ ПРИ
- A. щелочных значениях pH
 - B. нейтральных значениях pH
 - C. кислых значениях pH
 - D. их кислотном гидролизе
17. ПРОИЗВОДНЫЕ БАРБИТУРОВОЙ КИСЛОТЫ
- A. обладают кислотными свойствами
 - B. обладают основными свойствами
 - C. амфотерны
 - D. кислотно-основные свойства выражены слабо, молекула липофильна
18. КАКИМ РЕАГЕНТОМ В ХТА ПРОВОДЯТ ОБНАРУЖЕНИЕ ПРОИЗВОДНЫХ БАРБИТУРОВОЙ КИСЛОТЫ
- A. аммиачным раствором нитрата кобальта
 - B. смесью концентрированных азотной и серной кислот
 - C. серной кислотой и формальдегидом
 - D. хлоридом железа III
19. НА РИСУНКЕ ИЗОБРАЖЕНА СТРУКТУРНАЯ ФОРМУЛА

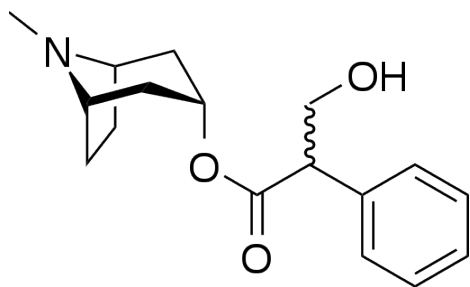


- A. диазепам
- B. хлосепада
- C. нитразепам
- D. хлорпромазина

20. НА РИСУНКЕ ИЗОБРАЖЕНА СТРУКТУРНАЯ ФОРМУЛА

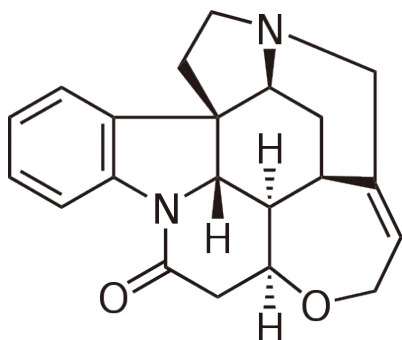


- A. нитразепама
 - B. диазепама
 - C. фенobarбитала
 - D. хлосепада
21. ГИДРОЛИЗ ПРОИЗВОДНЫХ 1,4-БЕНЗОДИАЗЕПИНА ПРОВОДЯТ В УСЛОВИЯХ
- A. концентрированная HCl, нагревание
 - B. концентрированная H₂SO₄, нагревание
 - C. концентрированная HNO₃, нагревание
 - D. 10% раствор NaOH, нагревание
22. ПОСЛЕ ГИДРОЛИЗА БИООБЪЕКТОВ ПРИ ИССЛЕДОВАНИИ НА ПРОИЗВОДНЫЕ 1,4 – БЕНЗОДИАЗЕПИНА ОБРАЗУЮТСЯ
- A. аминобензофеноны
 - B. исходные (нативные) вещества
 - C. неконъюгированные метаболиты и нативные вещества
 - D. соли diaзония
23. РЕАКЦИЯ, ПРИМЕНЯЕМАЯ В ХТА ПРОИЗВОДНЫХ 1,4-БЕНЗОДИАЗЕПИНА
- A. реакция Браттона-Маршала
 - B. реакция с аммиачным р-ром нитрата кобальта
 - C. с реактивом Несслера
 - D. с 10% раствором FeCl₃
24. ПРЕИМУЩЕСТВЕННО ПРОИЗВОДНЫЕ 1,4-БЕНЗОДИАЗЕПИНА ОБЛАДАЮТ СВОЙСТВАМИ
- A. амфотерными
 - B. кислотными
 - C. основными
 - D. кислотно -основные свойства слабо выражены, сильно выражена липофильность молекул
25. ДЛЯ ИЗОЛИРОВАНИЯ ПРОИЗВОДНЫХ 1,4-БЕНЗОДИАЗЕПИНА ИЗ ТКАНЕЙ ТРУПА ОПТИМАЛЬНЫМ ЯВЛЯЕТСЯ ИСПОЛЬЗОВАНИЕ
- A. общих методов изолирования
 - B. метода В.Ф. Крамаренко
 - C. метода П. Валога
 - D. жидкость-жидкостной экстракции при pH 2-3
26. НА РИСУНКЕ ИЗОБРАЖЕНА СТРУКТУРНАЯ ФОРМУЛА



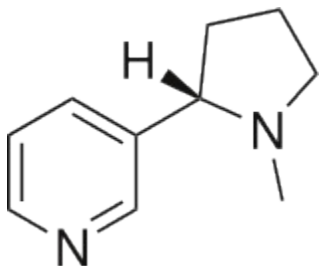
- A. атропина
- B. никотина
- C. анабазина
- D. стрихнина

27. НА РИСУНКЕ ИЗОБРАЖЕНА СТРУКТУРНАЯ ФОРМУЛА



- A. стрихнина
- B. кодеин
- C. хинина
- D. анабазина

28. НА РИСУНКЕ ИЗОБРАЖЕНА СТРУКТУРНАЯ ФОРМУЛА



- A. никотина
- B. хинина
- C. анабазина
- D. стрихнина

29. КАКОЙ РЕАКТИВ НЕ ОТНОСЯТ К ОБЩЕАЛКАЛОИДНЫМ ОСАДИТЕЛЬНЫМ РЕАКТИВАМ

- A. 57% раствор хлорной кислоты и 0,5% раствор натрия нитрита
- B. реактив Драгендорфа
- C. пикриновая кислота
- D. фосфорномолибденовая кислота

30. ОБЩЕАЛКАЛОИДНЫЕ РЕАКТИВЫ СПОСОБНЫ ОСАЖДАТЬ

- A. соединения, имеющие в составе третичный атом азота
- B. соединения, имеющие в составе NH_2 -группу
- C. соединения, имеющие в молекуле основной центр
- D. только алкалоиды

31. ДЛЯ ИЗОЛИРОВАНИЯ АЛКАЛОИДОВ ИЗ ТРУПНОГО МАТЕРИАЛА ОПТИМАЛЬНО ИСПОЛЬЗОВАНИЕ

- A. метода В.Ф. Крамаренко
- B. метода П. Валога
- C. жидкость-жидкостной экстракции в хлороформ при pH 2-3
- D. общих методов изолирования

32. ДЛЯ ИЗОЛИРОВАНИЯ АЛКАЛОИДОВ ИЗ БИОЖИДКОСТЕЙ ИСПОЛЬЗУЮТ

- A. жидкость-жидкостную экстракцию в хлороформ при pH 9-10
- B. жидкость-жидкостную экстракцию при pH 2-3
- C. метод В.Ф. Крамаренко
- D. общие методы изолирования

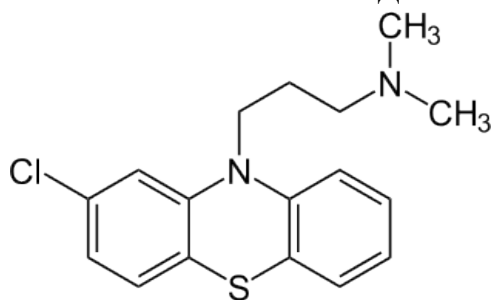
33. ПРАКТИЧЕСКИ НЕ ОБНАРУЖИВАЕТСЯ МИКРОКРИСТАЛЛОСКОПИЧЕСКИМИ РЕАКЦИЯМИ АЛКАЛОИД

- A. морфин
- B. эфедрин
- C. хинин
- D. пахикарпин
- E. атропин

34. АЛКАЛОИДЫ ОБЛАДАЮТ СВОЙСТВАМИ

- A. основными
- B. кислотными
- C. амфотерными
- D. кислотно -основные свойства слабо выражены, сильно выражена липофильность молекул

35. НА РИСУНКЕ ПРИВЕДЕНА СТРУКТУРНАЯ ФОРМУЛА



- A. аминазина
- B. диазепама
- C. тиоридазина
- D. хлорпротиксена

36. ДЛЯ ИЗОЛИРОВАНИЯ ПРОИЗВОДНЫХ ФЕНОТИАЗИНА ИЗ ТРУПНОГО МАТЕРИАЛА ОПТИМАЛЬНО ИСПОЛЬЗОВАНИЕ

- A. метода Е.М. Саломатина
- B. метода В.Ф. Крамаренко

- С. метода П. Валога
- D. метод Васильевой

37. ДЛЯ ИЗОЛИРОВАНИЯ ПРОИЗВОДНЫХ ФЕНОТИАЗИНА ИЗ БИОЖИДКОСТЕЙ ИСПОЛЬЗУЮТ
- A. жидкость-жидкостную экстракцию при pH 2-3, затем pH 9-10
 - B. метод В.Ф. Крамаренко
 - С. метод П. Валога
 - D. метод Е.М. Саломатина
38. НА ПРОИЗВОДНЫЕ 1,4-БЕНЗОДИАЗЕПИНА ИССЛЕДУЮТ ЭКСТРАКТ:
- A. из кислой и щелочной сред
 - B. только из кислой среды
 - С. только из щелочной среды
 - D. из нейтральной среды
39. ХИМИЧЕСКИЕ РЕАКЦИИ ПРОИЗВОДНЫХ ФЕНОТИАЗИНА ОСНОВАНЫ НА СПОСОБНОСТИ
- A. окисляться с образованием окрашенных продуктов
 - B. образовывать окрашенные комплексы с ионами тяжелых металлов
 - С. гидролизироваться с образованием окрашенных продуктов
 - D. флуоресцировать
40. ПРИ ВЗАИМОДЕЙСТВИИ С ОБЩЕОСАДИТЕЛЬНЫМИ АЛКАЛОИДНЫМИ РЕАКТИВАМИ ПРОИЗВОДНЫЕ ФЕНОТИАЗИНА
- A. образуют аморфные осадки
 - B. не дают реакции
 - С. образуют окрашенные кристаллические осадки
 - D. образуют водорастворимые окрашенные комплексы
41. БАРБИТУРАТЫ НЕ ДАЮТ РЕАКЦИЮ :
- A. Таллейохинная проба
 - B. С хлорцинкйодом
 - С. С солями кобальта и щелочами в безводной среде
 - D. С меднопиридиновым р-вом
42. В КАЧЕСТВЕ ПОДТВЕРЖДАЮЩЕГО МЕТОДА В АНАЛИЗЕ БАРБИТУРАТОВ ИСПОЛЬЗУЮТ
- A. ВЭЖХ
 - B. ИФА
 - С. Атомно-адсорбционную спектрометрию
 - D. тонкослойную хроматографию
43. ПРИ ХАРАКТЕРИСТИКЕ КИСЛОТНО-ОСНОВНЫХ СВОЙСТВ ПРОИЗВОДНЫХ 1,4-БЕНЗОДИАЗЕПИНА, ПРАВИЛЬНЫМИ ЯВЛЯЮТСЯ СЛЕДУЮЩИЕ УТВЕРЖДЕНИЯ
- A. При ведении в ядро пр-х 1,4-бензодиазепина нитро-, окси- и других групп основность соединений снижается
 - B. все производные 1,4-бензодиазепина являются слабыми кислотами
 - С. все производные 1,4-бензодиазепина являются слабыми основаниями

- D. При введении в ядро пр-х 1,4-бензодиазепина нитро-, окси- и других групп основность соединений увеличивается
44. ОБЪЕКТАМИ ТСХ-СКРИНИНГА ЯВЛЯЮТСЯ
1) биологические жидкости; 2) вещественные доказательства;
трупный материал; 4) образцы растительного материала; 5) иные вещественные доказательства – пищевые продукты, шприцы;
A. Правильные ответы 1, 2, 3, 4, 5
B. правильные ответы 1, 3
C. правильные ответы 2, 5
D. правильные ответы 1, 2, 3, 5
45. ПРИ ИСПОЛЬЗОВАНИИ В КАЧЕСТВЕ ДЕТЕКТОРА РЕАКТИВА МАРКИ
ВЫЯВЛЯЮТСЯ СЛЕДУЮЩИЕ ВЕЩЕСТВА
A. Опиаты
B. Соединения, содержащие третичный атом азота
C. Каннабиноиды
D. Барбитураты
46. УКАЖИТЕ, К КАКИМ ИЗ ПЕРЕЧИСЛЕННЫХ ХИМИЧЕСКИХ ГРУПП
ПРИНАДЛЕЖАТ АЛКАЛОИДЫ
A. Производные пиридина и пиперидина
B. Производные фенотиазинов
C. Производные барбитуровой кислоты
D. Производные 1,4-бензодиазепина
47. УКАЖИТЕ, КАКИЕ ИЗ ПЕРЕЧИСЛЕННЫХ СОЕДИНЕНИЙ ОТНОСЯТСЯ К
ПРОИЗВОДНЫМ ПИРИДИНА И ПИПЕРИДИНА
A. Кониин
B. Папаверин
C. Резерпин
D. Платифиллин
48. РЕАКЦИЯ ОБНАРУЖЕНИЯ ХИНИНА -
A. Реакция образования эритроохина
B. Образование азокрасителя
C. Реакция с солью Рейнеке
D. Реакция с реактивом Марки
49. СТРИХНИН СОДЕРЖИТСЯ В РАСТЕНИИ
A. Чилибуха
B. Паслен
C. Крестовник
D. Болиголов
50. АЛКАЛОИДОМ БЕЛЕНА ЧЕРНОЙ ЯВЛЯЕТСЯ
A. скополамин
B. платифиллин
C. кокаин

D. кониин

51. ПЛАТИФИЛЛИН СОДЕРЖИТСЯ В РАСТЕНИИ

- A. крестовник
- B. болиголов
- C. раувольфия змеиная
- D. паслен

52. КОНИИН ЯВЛЯЕТСЯ АЛКАЛОИДОМ

- A. болиголова
- B. крестовника
- C. чилибухи
- D. раувольфии

53. АЛКАЛОИДОМ РАУВОЛЬФИИ ЗМЕИНОЙ ЯВЛЯЕТСЯ

- A. резерпин
- B. кониин
- C. пахикарпин
- D. платифиллин

54. БАРБИТУРАТЫ ПЛОХО РАСТВОРИМЫ В

- A. воде
- B. хлороформе
- C. водных растворах щелочей
- D. эфире

55. ДЛЯ БАРБИТУРАТОВ ПРАВИЛЬНЫМИ ЯВЛЯЮТСЯ СЛЕДУЮЩИЕ УТВЕРЖДЕНИЯ

- A. низкий терапевтический индекс
- B. высокий терапевтический индекс
- C. не вызывают привыкания при длительном приеме
- D. преимущественное всасывание в кишечнике

56. ДЛЯ ИДЕНТИФИКАЦИИ БАРБИТУРАТОВ ИСПОЛЬЗУЮТ МИКРОКРИСТАЛЛИЧЕСКУЮ РЕАКЦИЮ

- A. образование кислотной формы
- B. с сульфатом меди и пиридином
- C. с нитратом кобальта
- D. с дифенилкарбазоном

57. Для барбитуратов правильным является следующее утверждение

- A. преимущественное всасывание в желудке
- B. высокий терапевтический индекс
- C. низкая биодоступность при пероральном приеме
- D. Преимущественное всасывание в кишечнике

58. Барбитураты обладают.....свойствами

- A. кислотными
- B. основными
- C. амфотерными
- D. не выраженными кислотно-основными

59. Для Фенобарбитала свойственна

- A. липофильность
- B. гидрофильность
- C. амфифильность
- D. высокие температуры плавления

60. Барбитураты представляют собой

- A. белые кристаллические порошки без запаха
- B. белые аморфные вещества с характерным запахом
- C. прозрачные вязкие жидкости
- D. светло-желтые кристаллические порошки

61. Для идентификации барбитуратов методом ТСХ используют обработку пластинки

- A. раствором сульфата ртути в серной кислоте и раствором дифенилкарбазона
- B. водным раствором хлорида железа III
- C. смесью концентрированных азотной и серной кислот
- D. Реактивом Драгендорфа

62. Основным направлением 1 фазы метаболизма барбамила и этаминала является

- A. окисление C3' атома в алкильном заместителе
- B. гидролиз сложноэфирной связи
- C. N-гидроксилирование
- D. образование глюкуронида

63. Основным направлением 1 фазы метаболизма фенобарбитала является

- A. окисление бензольного заместителя в пара-положении
- B. окисление C3' атома в алкильном заместителе
- C. N-гидроксилирование
- D. образование глюкуронида

64. Первый этап в методе Валога заключается в настаивании измельченного трупного материала

- A. с водным раствором гидроксида натрия
- B. с водным раствором серной кислоты
- C. с нейтральным ацетоном
- D. с этанолом, подкисленным щавелевой кислотой

65. Для извлечения барбитуратов из тканей трупа оптимальным является

- A. метод Валога
- B. метод Крамаренко
- C. метод Карташова

D. метод Драгендорфа

66. Депротеинизация в методе Валоа достигается

- A. внесением вольфрамата натрия и серной кислоты, нагреванием на водяной бане
- B. Внесением безводного сульфата натрия
- C. добавлением абсолютного спирта, центрифугированием
- D. нагреванием до густоты сиропа, затем добавлением кипящей воды

67. Последним этапом выделения барбитуратов из водных извлечений является

- A. экстракция эфиром при pH 2-3
- B. экстракция хлороформом при pH 9-10
- C. экстракция нейтральным ацетоном
- D. экстракция этанолом при pH 2-3

68. Барбитураты не используются в медицине в качестве

- A. аналептиков
- B. снотворных
- C. противоэпилептических средств
- D. средств для наркоза

69. Механизм действия барбитуратов основан на

- A. повышении чувствительности ГАМК-рецепторов к ГАМК
- B. угнетении холинэстеразы
- C. возбуждении холинорецепторов
- D. ингибировании обратного захвата серотонина

70. Характерной качественной реакцией на барбитураты является реакция

- A. с солями кобальта и изопропиламином
- B. Браттона-Маршала
- C. с раствором хлорной кислоты, содержащей 3% нитрита натрия
- D. образования азокрасителя

71. Характерной качественной реакцией на барбитураты является реакция

- A. с медно-пиридиновым реактивом
- B. с раствором ванилина в метаноле
- C. с FNP- реактивом
- D. с реактивом Драгендорфа

72. В КАЧЕСТВЕ ПОДТВЕРЖДАЮЩЕЙ РЕАКЦИИ НА БАРБИТУРАТЫ ИСПОЛЬЗУЮТ

- A. образование кристаллов с реактивом хлор-цинк-йод
- B. мурексидную пробу
- C. реакцию Браттона-Маршала
- D. образование кристаллов с перманганатом калия

73. 21 Количественное определение барбитуратов проводят методом

- A. дифференциальной УФ-спектрофотометрии
 - B. ИК-спектрофотометрии
 - C. фотоколориметрии
 - D. непрямого титрования
74. 22. Аналитический эффект реакции барбитуратов с ацетатом кобальта и щелочью
- A. образование голубого окрашивания
 - B. выпадение творожистого осадка
 - C. образование дендритов бесцветных кристаллов
 - D. образование розового окрашивания
75. При проведении количественного определения барбитуратов в биологических жидкостях методом дифференциальной УФ- спектрометрии находят разницу величин оптической плотности
- A. при pH 10 и pH13 при длине волны 260 нм
 - B. при pH 13 и pH 2 при длине волны 260 нм
 - C. при pH 10 и pH 2 при длине волны 240 нм
 - D. при pH 13 и контрольной пробой при длине волны 240 нм
76. При проведении количественного определения барбитуратов в извлечении из тканей трупа методом дифференциальной УФ- спектрометрии находят разницу величин оптической плотности
- A. при pH 10 и pH 2 при длине волны 240 нм
 - B. при pH 13 и pH 2 при длине волны 260 нм
 - C. при pH 10 и pH 13 при длине волны 260 нм
 - D. при pH 10 при длине волны 240 нм
77. Производные 1,4-бензодиазепина плохо растворимы в
- A. воде
 - B. этаноле
 - C. хлороформе
 - D. метаноле
78. Нитразепам представляет собой
- A. кристаллический порошок светло-желто-зеленоватого цвета
 - B. белый кристаллический порошок без запаха
 - C. амфотерное вещество со слабым запахом
 - D. желтоватая вязкая жидкость
79. В УФ-спектрах производных 1,4 -бензодиазепина максимума светопоглощения
- A. три
 - B. два
 - C. один
 - D. нет
80. Для производных 1,4-бензодиазепина справедливо утверждение :
- A. они подвергаются интенсивному метаболизму
 - B. практически не метаболизируют в организме

- С. в несинтетической фазе биотрансформации не образуют активных метаболитов
- Д. выводятся практически полностью в неизмененном виде

81. Производные 1,4 бензодиазепина обладают.....свойствами

- А. амфотерными
- В. основными
- С. кислотными
- Д. не выраженными кислотно-основными

82. Производным 1,4 бензодиазепина свойственна

- А. высокая липофильность
- В. гидрофильность
- С. амфифильность
- Д. высокие температуры плавления

83. Общей реакцией биотрансформации для многих производных 1,4-бензодиазепина является

- А. окисление по углероду в положении 3
- В. О - деметилирование
- С. восстановление нитрогруппы
- Д. дебромирование

84. Нордiazepam отличается от оксазепам

- А. отсутствием гидроксила у углерода в положении 3
- В. наличием метильной группы у азота в 1 положении
- С. наличием хлора в положении C10
- Д. наличием брома в положении C10

85. Производным 1,4- бензодиазепина свойственны все фармакологические эффекты, кроме:

- А. аналептического
- В. миорелаксанта
- С. анксиолитического
- Д. противосудорожного

86. Отравление производными 1,4- бензодиазепина проявляется: 1) гипертонией; 2) нарушением координации; 3) гипотонией; 4) угнетением сознания вплоть до комы; 5) психомоторным возбуждением; 6) угнетением дыхания

- А. правильные ответы 2, 3, 4, 6
- В. правильные ответы 1, 2, 4
- С. правильные ответы все, кроме 1
- Д. правильные ответы 3, 6

87. Для токсикокинетики бензодиазепинов верны следующие утверждения:

низкая связь с белками плазмы; 2) высокая связь с белками ; 3) активный метаболизм в печени; 4) наличие активных метаболитов; 5) выведение через почки преимущественно в

неизмененном виде; 6) узкий терапевтический интервал; 7) синергизм действия с этанолом; 8) антогонизм фармакологического эффекта с барбитуратами

- A. правильные ответы 2, 3, 4, 6, 7
- B. правильные ответы 1, 3, 4, 8
- C. правильные ответы все, кроме 2 и 6
- D. правильные ответы 1, 3, 5, 8

88. При отравлении барбитуратами отмечаются следующие нарушения :

89. немотивированная агрессия ; 2) нарушение координации; 3) гипотония; 4) угнетение сознания вплоть до комы; 5) психомоторное возбуждение; 6) угнетение дыхания ; 7) сонливость ; 8) широкий зрачок

- A. правильные ответы 2, 3, 4, 6, 7
- B. правильные ответы 1, 2, 5, 8
- C. правильные ответы 4, 6, 7
- D. д) правильные ответы все

90. Причиной смерти в токсикогенном периоде острого отравления барбитуратами являются :

- A. острая сердечно-сосудистая недостаточность и остановка дыхания
- B. предельно высокое артериальное давление и тахикардия
- C. гипертермия и тахиаритмия
- D. острая почечная недостаточность

91.....включен в список 2 Постановления Правительства №681 от 30.06. 1998

г

- A. этаминал натрия
- B. фенobarбитал
- C. циклобарбитал
- D. диазепам

92.....включен в список 3 Постановления Правительства №681 от 30.06. 1998

г

- A. фенobarбитал
- B. эфедрин
- C. этаминал натрия
- D. ноксирон (глутетимид)

93. Производные 1,4-бензодиазепаина выводятся преимущественно

- A. в виде глюкуронидов через почки
- B. в неизменном виде через почки
- C. в неизменном виде с желчью через кишечник
- D. в виде неконъюгированных метаболитов через почки

94. Изолирование производных 1,4-бензодиазепаина для минимизации потерь следует проводить

- A. методом Васильевой

- В. методом Крамаренко
 - С. методом Валога
 - Д. методом Саломатина
95. Изолирование производных 1,4-бензодиазепаина необходимо проводить методом жидкость-жидкостная экстракции
- А. как при кислых, так и основных значениях pH
 - В. только при pH 2-3
 - С. только при pH 9-10
 - Д. невозможно
96. Гидролиз производных 1,4-бензодиазепаина проводят
- А. концентрированной соляной кислотой при 120°C
 - В. концентрированной серной кислотой без нагревания
 - С. разбавленной азотной кислотой при 70°C
 - Д. раствором щелочи при 100°C
97. В результате кислотного гидролиза 1,4-бензодиазепинов образуются
- А. аминбензофеноны
 - В. исходные бензодиазепины
 - С. азокрасители
 - Д. соли диазония
98. Предварительной реакцией обнаружения производных 1,4-бензодиазепаина является
- А. реакция Браттона-Маршала после гидролиза
 - В. голубая флюоресценция исследуемого раствора
 - С. желтая окраска, образовавшаяся после гидролиза
 - Д. реакция образования эритрохина
99. Реакция Браттона-Маршала не проходит с продуктом гидролиза
- А. диазепама
 - В. оксазепама
 - С. нордиазепама
 - Д. нитрозепама
100. В результате гидролиза феназепама образуется
- А. 2-амино-5-бром-2'хлорбензофенон
 - В. 2-амино-5-хлорбензофенон
 - С. 2-метиламино-5-хлорбензофенон
 - Д. 2-амино-5-нитробензофенон
101. В результате гидролиза диазепама образуется
- А. 2-метиламино-5-хлорбензофенон
 - В. 2-амино-5-хлорбензофенон
 - С. 2-амино-5-бром-2'хлорбензофенон
 - Д. 2-амино-5-нитробензофенон

102. В результате гидролиза нитразепама образуется
- A. 2-амино-5-нитробензофенон
 - B. 2-амино-5-хлорбензофенон
 - C. 2-метиламино-5-хлорбензофенон
 - D. 2-амино-5-бром-2'хлорбензофенон
103. В результате гидролиза оксазепама образуется
- A. 2-амино-5-хлорбензофенон
 - B. 2-амино-5-бром-2'хлорбензофенон
 - C. 2-метиламино-5-хлорбензофенон
 - D. 2-амино-5-нитробензофенон
104. 2-амино-5-хлорбензофенон не образуется при гидролизе
- A. феназепама
 - B. оксазепама
 - C. нордiazепама
 - D. хлордiazэпоксида
105. 2-амино-5-бром-2'хлорбензофенон образуется при гидролизе
- A. феназепама
 - B. оксазепама
 - C. нордiazепама
 - D. хлордiazэпоксида
106. Реакция Браттона-Маршала не используется в анализе производных 1,4-бензодiazепина
- A. в качестве метода извлечения из биологических жидкостей
 - B. как предварительная реакция обнаружения
 - C. для проявления их при ТСХ-исследовании
 - D. для количественного определения
107. Какой реактив не используют для обнаружения производных 1,4-бензодiazепина при ТСХ-исследовании нативных соединений
- A. 0,1% раствор дифенилкарбазона
 - B. подкисленный йодплатинат
 - C. реактив Марки
 - D. FNP-реактив
108. Для количественного определения бензодiazепинов нельзя использовать метод
- A. тонкослойной хроматографии
 - B. ВЭЖХ
 - C. В ГЖХ
 - D. фотоколориметрии
109. включен в список 2 Постановления Правительства №681 от 30.06.

1998 г

- A. ноксирон
- B. оксазепам
- C. нитразепам
- D. диазепам

110. 57 ВКЛЮЧЕН В СПИСОК 3 ПОСТАНОВЛЕНИЯ ПРАВИТЕЛЬСТВА №681 ОТ 30.06. 1998 Г

- A. хлордiazэпоксид
- B. этаминал натрия
- C. барбамил
- D. псевдоэфедрин

111. МЕХАНИЗМ ФАРМАКОЛОГИЧЕСКОГО ЭФФЕКТА БЕНЗОДИАЗЕПИНОВ –

- A. Активация ГАМКА-рецепторов
- B. Угнетение ГАМКА-рецепторов
- C. стимуляция высвобождения серотонина
- D. ингибирование MAO (моноаминоксидазы)

112. ДЛЯ БАРБИТУРАТОВ НЕПРАВИЛЬНЫМ ЯВЛЯЕТСЯ СЛЕДУЮЩЕЕ УТВЕРЖДЕНИЕ

- A. их всасывание происходит преимущественно в кишечнике
- B. они являются индукторами микросомального окисления
- C. они вызывают привыкание при длительном приеме
- D. проявляют синергизм действия при совместном приеме с алкоголем и другими веществами, угнетающими ЦНС

113. ОСНОВНЫЕ ПУТИ БИОТРАНСФОРМАЦИИ ЭТАМИНАЛА НАТРИЯ В ОРГАНИЗМЕ

- A. окисление радикала в положении 3 через кетон до карбоновой кислоты N-глюкозилирование по азоту в 1 положении
- C. окисление фенольного фрагмента в пара-положении и его конъюгация с глюкуроновой кислотой
- D. гидроксилирование: азота в положении 1

114. ОСНОВНЫЕ ПУТИ БИОТРАНСФОРМАЦИИ ФЕНОБАРБИТАЛА В ОРГАНИЗМЕ

- A. окисление фенольного фрагмента в пара-положении и его конъюгация с глюкуроновой кислотой
- B. гидроксилирование: азота в положении 1 и конъюгация его с глюкуроновой кислотой
- C. окисление радикала в положении 3 через кетон до карбоновой кислоты
- D. N-глюкозилирование по азоту в 1 положении

115. В СООТВЕТСТВИИ С ПРИКАЗОМ МЗ СССР Г.МОСКВА № 1021 ОТ 25 ДЕКАБРЯ 1973Г, К ВЕЩЕСТВАМ ИЗ ГРУППЫ БАРБИТУРАТОВ, НА КОТОРЫЕ ДОЛЖНЫ ПРОИЗВОДИТЬСЯ ИССЛЕДОВАНИЯ ПРИ ОБЩЕМ АНАЛИЗЕ, ОТНОСЯТСЯ 1) БАРБИТАЛ; 2) ФЕНОБАРБИТАЛ; 3) БАРБАМИЛ; 4) СЕКОБАРБИТАЛ; 5) ТИОПЕНТАЛ

- A. правильный ответ 1, 2, 3
 - B. правильный ответ 1, 3, 5
 - C. правильный ответ 3, 4, 5
 - D. правильный ответ 1, 2, 4, 5
116. В СООТВЕТСВИИ С ПРИКАЗОМ МЗ СССР Г.МОСКВА № 1021 ОТ 25 ДЕКАБРЯ 1973Г, К ВЕЩЕСТВАМ ИЗ ГРУППЫ БАРБИТУРАТОВ , НА КОТОРЫЕ ДОЛЖНЫ ПРОИЗВОДИТЬСЯ ИССЛЕДОВАНИЯ ПРИ ОБЩЕМ АНАЛИЗЕ, ОТНОСЯТСЯ 1) ЭТАМИНАЛ; 2) ГЕКСАБАРБИТАЛ; 3) ЦИКЛОБАРБИТАЛ; 4) ПЕНТАБАРБИТАЛ; 5) БЕНЗОНАЛ
- A. правильный ответ 1, 2, 3, 5
 - B. правильный ответ 1, 3, 5
 - C. правильный ответ 2, 3, 4
 - D. правильный ответ 1, 2, 3
117. ЭКСТРАКЦИЮ БЕНЗОФЕНОНОВ ПОСЛЕ КИСЛОТНОГО ГИДРОЛИЗА ПРОВОДЯТ :
- A. гептаном при pH 6-8
 - B. эфиром при pH 2-3
 - C. хлороформом при pH 9-11
 - D. водой, подкисленной щавелевой кислотой до pH 2-3
118. ИДЕНТИФИКАЦИЮ БЕНЗОФЕНОНОВ ПРИ ТСХ-ИССЛЕДОВАНИИ НЕЛЬЗЯ ПРОИЗВЕСТИ
- A. нанесением концентрированной серной кислоты капельно на предполагаемую зону
 - B. по собственной желтоватой окраске
 - C. по реакции Браттона-Маршала
 - D. по флюоресценции в УФ-свете
119. ДЛЯ ПРОВЕДЕНИЯ РЕАКЦИИ БРАТТОНА-МАРШАЛА ИСПОЛЬЗУЮТ СЛЕДУЮЩИЕ РЕАКТИВЫ :
- A. 0,1% раствор NaNO_2 , 0,5% раствор сульфамата аммония, 0,1% раствор N- α -нафтилэтилендиамина;
 - B. 36% раствор формальдегида в концентрированной серной кислоте
 - C. 1% раствор п-диметиламинбензальдегида в 10% этанольном растворе серной кислоты;
 - D. реактив, содержащий хлорид железа III, 60% хлорную кислоту, 70% азотную кислоту
120. ПО СТРОЕНИЮ ЗАМЕСТИТЕЛЯ У АЗОТА В 10 ПОЛОЖЕНИИ К ФЕНОТИАЗИНАМ ПИПЕРИДИНОВОГО РЯДА ОТНОСЯТ
- A. тиоридазин
 - B. хлорпромазин
 - C. дипразин
 - D. трифтазин
121. ПО СТРОЕНИЮ ЗАМЕСТИТЕЛЯ У АЗОТА В 10 ПОЛОЖЕНИИ К ФЕНОТИАЗИНАМ ПИПЕРАЗИНОВОГО РЯДА ОТНОСЯТ
- A. трифтазин
 - B. хлорпромазин

- C. дипразин
D. тизерцин
122. К ФЕНОТИАЗИНОМ АМИНОПРОПИЛЬНОГО РЯДА ОТНОСЯТ
A. хлорпромазин
B. тиоридазин
C. трифтазин
D. перфеназин
123. СТРОЕНИЕ ХЛОПРОМАЗИНА ОТЛИЧАЕТСЯ ОТ ПРОПАЗИНА НАЛИЧИЕМ
A. заместителя хлора в положении 2 фенотиазиновой структуры
B. метокси- группы в положении 2
C. трифторметильной группы в положении 2
D. метилтио - группы во 2 положении и (1-метил-2-пиперидил)-этильного заместителя в 10 положении
124. ФЕНОТИАЗИНЫ НЕ РАСТВОРИМЫ В
A. воде
B. этаноле
C. хлороформе
D. этилацетате
125. ФЕНОТИАЗИНЫ — ВЕЩЕСТВА
A. основного характера
B. слабо-кислотного характера
C. амфотерные
D. не обладающие выраженными кислотно-основными свойствами.
126. В УФ-СПЕКТРЕ ФЕНОТИАЗИНОВ ОТМЕЧАЮТ МАКСИМУМА СВЕТОПОГЛОЩЕНИЯ
A. два
B. три
C. четыре
D. один
127. СУЛЬФОКСИДЫ ФЕНОТИАЗИНОВ ИМЕЮТ В УФ-СПЕКТРЕ МАКСИМУМА СВЕТОПОГЛОЩЕНИЯ
A. четыре
B. два
C. три
D. один
128. СОЛИ ФЕНОТИАЗИНОВ РАСТВОРИМЫ В
A. спирте
B. эфире
C. бензоле
D. гексане
129. В ПРОЦЕССЕ БИОТРАНСФОРМАЦИИ ФЕНОТИАЗИНОВ НЕ ПРОИСХОДИТ РЕАКЦИЙ
A. восстановления

- В. сульфоокисления
 - С. N-деметилования
 - Д. N- деалкилирования
130. АКТИВНЫМИ МЕТАБОЛИТАМИ ФЕНОТИАЗИНОВ ЯВЛЯЮТСЯ:
- А. сульфоны и сульфоксиды
 - В. глюкурониды
 - С. 3-гидроксипроизводные фенотиазина
 - Д. производные без заместителя в положении 10
131. ДЛЯ ФЕНОТИАЗИНОВ СПРАВЕДЛИВЫ СЛЕДУЮЩИЕ УТВЕРЖДЕНИЯ
- А. обладают кумулятивными свойствами
 - В. мало подвергаются метаболизму
 - С. быстро выводятся из организма в неизменном виде
 - Д. малый % связывания с белками плазмы крови
132. ДЛЯ ФЕНОТИАЗИНОВ СПРАВЕДЛИВЫ СЛЕДУЮЩИЕ УТВЕРЖДЕНИЯ
- А. подвергаются энтерогепатической циркуляции
 - В. не образуют активных метаболитов
 - С. значения кажущегося объема распределения ниже 1
 - Д. малый % связывания с белками плазмы крови
133. В соответствии с приказом МЗ СССР г. Москва № 1021 от 25 декабря 1973 г, к веществам из группы фенотиазинов, на которые должны производиться исследования при общем анализе, относятся: 1) аминазин; 2) дипразин; 3) трифтазин; 4) 5) этмозин левометразин; 5) этмозин
- А. правильный ответ 1, 2, 3, 4
 - В. правильный ответ 1, 3, 5
 - С. правильный ответ 3, 4, 5
 - Д. правильный ответ 1, 2, 4, 5
134. В соответствии с приказом МЗ СССР г. Москва № 1021 от 25 декабря 1973 г, к веществам из группы фенотиазинов, на которые должны производиться исследования при общем анализе, относятся : 1) аминазин; 2) дипразин; 3) тиопроперазин; 4) тиоридазин; 5) этмозин
- А. правильный ответ 1, 2, 3
 - В. правильный ответ 1, 3, 5
 - С. правильный ответ 3, 4, 5
 - Д. правильный ответ 1, 2, 4, 5
135. В соответствии с приказом МЗ СССР г. Москва № 1021 от 25 декабря 1973 г, при общем анализе должны производиться исследования на :
136. папаверин; 2) триоксазин; 3)ноксирон; 4)промедол; 5) седуксен
- А. правильный ответ 1, 4
 - В. правильный ответ 1, 3, 5
 - С. правильный ответ 3, 4, 5
 - Д. правильный ответ 1, 2, 4,
137. В соответствии с приказом МЗ СССР г. Москва № 1021 от 25 декабря 1973 г, к веществам, на которые расширяют общий анализ в зависимости от клинической и

секционной картины , относятся : 1) амидопирин; 2) анальгин; 3) мажептил ;
4) нитразепам; 5) салициловая кислота

- A. правильный ответ 1, 2, 4, 5
- B. правильный ответ 1, 3, 5
- C. правильный ответ 1, 3, 4, 5
- D. правильный ответ 1, 2, 3

138. В соответствии с приказом МЗ СССР г. Москва № 1021 от 25 декабря 1973 г, к веществам, на которые расширяют общий анализ в зависимости от клинической и секционной картины , относятся : 1) ацетилсалициловая кислота; 2) ноксирон; 3) лидокаин ; 4) диазепам; 5) оксазепам ; 6) хлордиазепоксид

- A. правильный ответ 1, 2, 3, 4, 6
- B. правильный ответ 1, 3, 5; 6
- C. правильный ответ 1, 3, 4, 5
- D. правильный ответ 4, 5, 6

139. . В соответствии с приказом МЗ СССР г. Москва № 1021 от 25 декабря 1973 г, к алкалоидам, на которые должны производиться исследования при общем анализе, относятся : 1) кофеин; 2) атропин; 3) стрихнин ; 4) кониин; 5) пин; 6) пахикарпин; 6) пилокарпин

- A. правильный ответ 2, 3, 5
- B. правильный ответ 1, 3, 5
- C. правильный ответ 2, 3, 4, 5, 6
- D. правильный ответ 1, 2, 4, 5

140. В соответствии с приказом МЗ СССР г. Москва № 1021 от 25 декабря 1973 г, к алкалоидам, на которые должны производиться исследования при общем анализе, относятся : 1) бруцин; 2) анабазин; 3) стрихнин ; 4) хинин; 5) никотин; 6) платифиллин
платифиллин

- A. правильный ответ 2, 3, 5
- B. правильный ответ 1, 3, 5
- C. правильный ответ 2, 3, 4, 5, 6
- D. правильный ответ 1, 2, 4, 5

141. В соответствии с приказом МЗ СССР г. Москва № 1021 от 25 декабря 1973 г, к алкалоидам, на которые расширяют общий анализ в зависимости от клинической и секционной картины , относятся : 1) кофеин; 2) атропин; 3) стрихнин ; 4) кониин; 5) 5) хикарпин; 6) резерпин;
пахикарпин; 6) резерпин;

- A. правильный ответ 1, 4, 6
- B. правильный ответ 1, 3, 5
- C. правильный ответ 1, 3, 4, 5
- D. правильный ответ 1, 2, 3

142. В соответствии с приказом МЗ СССР г. Москва № 1021 от 25 декабря 1973 г, к алкалоидам, на которые расширяют общий анализ в зависимости от клинической и секционной картины , относятся : 1) бруцин; 2) галантамин; 3) эфедрин ; 4) хинин; 5) никотин; 6) платифиллин; 7) аконитин

- A. правильный ответ 1, 2, 3, 4, 6, 7
- B. правильный ответ 1, 3, 5, 7

- С. правильный ответ 1, 3, 4, 5,6
D. правильный ответ 1, 2, 3, 4, 5, 6
143. 91. Специальным методом извлечения фенотиазинов из трупного материала (ткани органа является :
A. метод Е.М. Саломатина
B. метод Стаса – Отто
C. метод В.Ф. Краморенко
D. метод Валова
144. 92. В методе Е.М. Саломатина настаивание трупного материала происходит
A. с этанолом, подкисленным щавелевой кислотой pH 2-3, 3 раза по 2 часа
B. с этанолом, подкисленным щавелевой кислотой pH 2-3, 3 раза по 12 часов
C. с водой, подкисленной серной кислотой pH 2-3, 3 раза по 2 часа
D. С водой, подщелоченной гидроксидом натрия pH 9-10, 3 раза по 2 часа
145. 93. В методе Е.М. Саломатина для удаления белков проводят
A. упаривание спиртовых извлечений до густоты сиропа и обработку этанолом
B. нагревание на водяной бане 30 минут
C. добавление насыщенного раствора сульфата натрия
D. добавление вольфрамата натрия
146. 94. В методе Е.М. Саломатина для удаления мешающих сопутствующих веществ проводят
A. экстракцию водного раствора эфиром при pH 2-3, экстракт отбрасывают
B. экстракцию водного раствора эфиром при pH 9-10, экстракт отбрасывают
C. ионнообменную хроматографию
D. обработку сухого остатка абсолютным этанолом
147. 95. В методе Е.М. Саломатина выделение фенотиазинов проводят
A. подщелачиванием водного раствора 50% NaOH до pH 13 и экстракцией эфиром 2-3 раза и последующей реэкстракцией в 0,5M H₂SO₄
B. подкислением водного раствора щавелевой кислотой до pH 2-3 и экстракцией эфиром 2-3 раза
C. Экстракцией смесью хлороформом-н-бутанол при pH 7-8
D. осаждением их в виде комплексных соединений
148. 96. Извлечение фенотиазинов из биожидкостей (кровь, моча, промывные воды) проводят экстракцией
A. э органическим растворителем (н-гексан, н-гептан) при pH 9-11.
B. экстракцией метанолом при - pH 9-11.
C. эфиром при pH 2-3
D. нейтральным ацетоном
149. 97. В качестве объекта исследования у живых лиц для обнаружения фенотиазинов можно использовать : 1) почки; 2) печень; 3) кровь; 4) мочу; 5) волосы; 6) сальник ; 7) промывные воды желудка; 8) желудок с содержимым
A. правильные ответы 3, 4, 5, 7
B. правильные ответы 2, 3, 6, 7
C. правильные ответы 1, 3, 4, 7
D. правильные ответы 3, 4, 7, 8

ДЕ-9 ИНСТРУМЕНТАЛЬНЫЕ МЕТОДЫ АНАЛИЗА (29)

1. МЕТОД ГАЗОВОЙ ХРОМАТОГРАФИИ В ХТА ЛЕТУЧИХ ЯДОВ МОЖЕТ ПРИМЕНЯТЬСЯ ДЛЯ
 - А. качественного и количественного анализ
 - В. качественного обнаружения
 - С. количественного определения
 - Д. качественного и полуколичественного анализа
2. МЕТОД ГАЗОВОЙ ХРОМАТОГРАФИИ В ХТА ЛЕТУЧИХ ЯДОВ МОЖЕТ ПРИМЕНЯТЬСЯ ДЛЯ
 - А. качественного и количественного анализа
 - В. качественного обнаружения
 - С. количественного определения
 - Д. качественного и полуколичественного анализа
3. МАСС-СЕЛЕКТИВНЫЙ ДЕТЕКТОР ЧУВСТВИТЕЛЕН К
 - А. заряженным частицам (молекулярным ионам и фрагментам молекул)
 - В. изменению теплопроводности подвижной фазы
 - С. увеличению электропроводности подвижной фазы вследствие увеличения в ней числа заряженных частиц, образующихся при ионизации в пламени
 - Д. увеличению электропроводности подвижной фазы вследствие увеличения в ней числа заряженных частиц, образующихся ионизации в пламени и взаимодействия с солями щелочных металлов
4. ДЕТЕКТОР ЭЛЕКТРОННОГО ЗАХВАТА ЧУВСТВИТЕЛЕН К
 - А. уменьшению электропроводности подвижной фазы вследствие уменьшения в ней числа заряженных частиц, происходящим за счет поглощения их электрофильными молекулами
 - В. изменению теплопроводности подвижной фазы
 - С. увеличению электропроводности подвижной фазы вследствие увеличения в ней числа заряженных частиц, образующихся при ионизации в пламени
 - Д. увеличению электропроводности подвижной фазы вследствие увеличения в ней числа заряженных частиц, образующихся ионизации в пламени и взаимодействия с солями щелочных металлов
5. ДЕТЕКТОР ТЕРМОИОННЫЙ (АЗОТНО-ФОСФОРНЫЙ) ЧУВСТВИТЕЛЕН К
 - А. увеличению электропроводности подвижной фазы вследствие увеличения в ней числа заряженных частиц, образующихся ионизации в пламени и взаимодействия с солями щелочных металлов
 - В. изменению теплопроводности подвижной фазы
 - С. увеличению электропроводности подвижной фазы вследствие увеличения в ней числа заряженных частиц, образующихся при ионизации в пламени

- D. уменьшению электропроводности подвижной фазы вследствие уменьшения в ней числа заряженных частиц, происходящим за счет поглощения их электрофильными молекулами
6. ДЕТЕКТОР ТЕПЛОПРОВОДНОСТИ (КАТАРОМЕТР) ЧУВСТВИТЕЛЕН К
- A. изменению теплопроводности подвижной фазы
 - B. увеличению электропроводности подвижной фазы вследствие увеличения в ней числа заряженных частиц, образующихся при ионизации в пламени
 - C. уменьшению электропроводности подвижной фазы вследствие уменьшения в ней числа заряженных частиц, происходящим за счет поглощения их электрофильными молекулами
 - D. увеличению электропроводности подвижной фазы вследствие увеличения в ней числа заряженных частиц, образующихся ионизации в пламени и взаимодействия с солями щелочных металлов
7. ДЕТЕКТОР ТЕПЛОПРОВОДНОСТИ (КАТАРОМЕТР) ЧУВСТВИТЕЛЕН К
- A. изменению теплопроводности подвижной фазы
 - B. увеличению электропроводности подвижной фазы вследствие увеличения в ней числа заряженных частиц, образующихся при ионизации в пламени
 - C. уменьшению электропроводности подвижной фазы вследствие уменьшения в ней числа заряженных частиц, происходящим за счет поглощения их электрофильными молекулами
 - D. увеличению электропроводности подвижной фазы вследствие увеличения в ней числа заряженных частиц, образующихся ионизации в пламени и взаимодействия с солями щелочных металлов
8. ПЛАМЕННО-ИОНИЗАЦИОННЫЙ ДЕТЕКТОР ЧУВСТВИТЕЛЕН К
- A. увеличению электропроводности подвижной фазы вследствие увеличения в ней числа заряженных частиц, образующихся при ионизации в пламени
 - B. изменению теплопроводности подвижной фазы
 - C. уменьшению электропроводности подвижной фазы вследствие уменьшения в ней числа заряженных частиц, происходящим за счет поглощения их электрофильными молекулами
 - D. увеличению электропроводности подвижной фазы вследствие увеличения в ней числа заряженных частиц, образующихся ионизации в пламени и взаимодействия с солями щелочных металлов
9. АГРЕГАТНЫЕ СОСТОЯНИЯ ПОДВИЖНОЙ (ПФ) И НЕПОДВИЖНОЙ (НФ), ПРИМЕНЯЮЩИХСЯ В ГАЗОЖИДКОСТНОЙ ХРОМАТОГРАФИИ
- A. ПФ - газ, НФ – жидкость, закрепленная на твердом сорбенте
 - B. ПФ - жидкость, НФ - твердый сорбент
 - C. ПФ - жидкость, НФ - жидкость
 - D. ПФ - газ, НФ - твердый сорбент
10. АГРЕГАТНЫЕ СОСТОЯНИЯ ПОДВИЖНОЙ (ПФ) И НЕПОДВИЖНОЙ (НФ) ФАЗ, ПРИМЕНЯЮЩИХСЯ В ГАЗОАДСОРБЦИОННОЙ ХРОМАТОГРАФИИ

- A. ПФ - газ, НФ - твердый сорбент
- B. ПФ - жидкость, НФ - твердый сорбент
- C. ПФ - жидкость, НФ - жидкость
- D. ПФ - газ, НФ – жидкость

11. КОЛИЧЕСТВЕННОЙ ХАРАКТЕРИСТИКОЙ В ГАЗОВОЙ ХРОМАТОГРАФИИ ЯВЛЯЕТСЯ

- A. площадь или высота хроматографического пика
- B. абсолютное время удерживания
- C. исправленное время удерживания
- D. расстояние между хроматографическим пиком анализируемого вещества и хроматографическим пиком внутреннего стандарта

12. ПРИ КОЛИЧЕСТВЕННОЙ ОЦЕНКЕ МЕТОДОМ ВНУТРЕННЕГО СТАНДАРТА В ГАЗОВОЙ ХРОМАТОГРАФИИ КОНЦЕНТРАЦИЮ АНАЛИЗИРУЕМОГО СОЕДИНЕНИЯ ОПРЕДЕЛЯЮТ ПУТЕМ

- A. сравнения отношения сигналов (площадей или высот пика, соответствующих определяемому веществу и внутреннему стандарту, на хроматограмме испытуемого раствора и отношения сигналов (площадей или высот пика, соответствующих определяемому веществу и внутреннему стандарту, на хроматограмме раствора стандартного образца
- B. сравнения сигнала (площади или высоты пика), соответствующего определяемому веществу, на хроматограмме испытуемого раствора, и сигнала (площади или высоты пика) определяемого вещества на хроматограмме испытуемого раствора с известной добавкой определяемого вещества
- C. определения площади соответствующего пика как процентной части общей площади всех пиков, за исключением пиков, соответствующих растворителям или реактивам, подвижной фазе или матрице образца
- D. сравнения сигнала (пика), полученного на хроматограммах испытуемого раствора, и сигнала (пика), полученного на хроматограммах раствора стандартного образца

13. В КАЧЕСТВЕ ДЕТЕКТОРОВ В СОСТАВЕ ГАЗОВОГО ХРОМАТОГРАФА МОГУТ ПРИМЕНЯТЬСЯ ВСЕ, КРОМЕ

- A. УФ-детектор
- B. пламенноионизационный детектор
- C. катарометр
- D. детектор электронного захвата

14. ПРИ КОЛИЧЕСТВЕННОЙ ОЦЕНКЕ МЕТОДОМ СТАНДАРТНЫХ ДОБАВОК В ГАЗОВОЙ ХРОМАТОГРАФИИ КОНЦЕНТРАЦИЮ АНАЛИЗИРУЕМОГО СОЕДИНЕНИЯ ОПРЕДЕЛЯЮТ ПУТЕМ

- A. сравнения сигнала (площади или высоты пика), соответствующего определяемому веществу, на хроматограмме испытуемого раствора, и сигнала (площади или высоты пика) определяемого вещества на хроматограмме испытуемого раствора с известной добавкой определяемого вещества

- В. сравнения отношения сигналов (площадей или высот пика, соответствующих определяемому веществу и внутреннему стандарту, на хроматограмме испытуемого раствора и отношения сигналов (площадей или высот пика, соответствующих определяемому веществу и внутреннему стандарту, на хроматограмме раствора стандартного образца
- С. определения площади соответствующего пика как процентной части общей площади всех пиков, за исключением пиков, соответствующих растворителям или реактивам, подвижной фазе или матрице образца
- Д. сравнения сигнала (пика), полученного на хроматограммах испытуемого раствора, и сигнала (пика), полученного на хроматограммах раствора стандартного образца

15. ПРИ КОЛИЧЕСТВЕННОЙ ОЦЕНКЕ МЕТОДОМ ВНУТРЕННЕЙ НОРМАЛИЗАЦИИ В ГАЗОВОЙ ХРОМАТОГРАФИИ КОНЦЕНТРАЦИЮ АНАЛИЗИРУЕМОГО СОЕДИНЕНИЯ ОПРЕДЕЛЯЮТ ПУТЕМ

- А. определения площади соответствующего пика как процентной части общей площади всех пиков, за исключением пиков, соответствующих растворителям или реактивам, подвижной фазе или матрице образца
- В. сравнения сигнала (площади или высоты пика), соответствующего определяемому веществу, на хроматограмме испытуемого раствора, и сигнала (площади или высоты пика) определяемого вещества на хроматограмме испытуемого раствора с известной добавкой определяемого вещества
- С. сравнения отношения сигналов (площадей или высот пика, соответствующих определяемому веществу и внутреннему стандарту, на хроматограмме испытуемого раствора и отношения сигналов (площадей или высот пика, соответствующих определяемому веществу и внутреннему стандарту, на хроматограмме раствора стандартного образца
- Д. сравнения сигнала (пика), полученного на хроматограммах испытуемого раствора, и сигнала (пика), полученного на хроматограммах раствора стандартного образца

16. ПРИ КОЛИЧЕСТВЕННОЙ ОЦЕНКЕ МЕТОДОМ ВНЕШНЕГО СТАНДАРТА В ГАЗОВОЙ ХРОМАТОГРАФИИ КОНЦЕНТРАЦИЮ АНАЛИЗИРУЕМОГО СОЕДИНЕНИЯ ОПРЕДЕЛЯЮТ ПУТЕМ

- А. сравнения сигнала (пика), полученного на хроматограммах испытуемого раствора, и сигнала (пика), полученного на хроматограммах раствора стандартного образца
- В. определения площади соответствующего пика как процентной части общей площади всех пиков, за исключением пиков, соответствующих растворителям или реактивам, подвижной фазе или матрице образца
- С. сравнения сигнала (площади или высоты пика), соответствующего определяемому веществу, на хроматограмме испытуемого раствора, и сигнала (площади или высоты пика) определяемого вещества на хроматограмме испытуемого раствора с известной добавкой определяемого вещества
- Д. сравнения отношения сигналов (площадей или высот пика, соответствующих определяемому веществу и внутреннему стандарту, на хроматограмме

испытуемого раствора и отношения сигналов (площадей или высот пика, соответствующих определяемому веществу и внутреннему стандарту, на хроматограмме раствора стандартного образца

17. ВРЕМЯ, НЕОБХОДИМОЕ ДЛЯ ЭЛЮИРОВАНИЯ ВЕЩЕСТВА ИЗ ХРОМАТОГРАФИЧЕСКОЙ КОЛОНКИ, ЯВЛЯЕТСЯ
- A. абсолютным временем удерживания
 - B. объемом удерживания
 - C. исправленным временем удерживания
 - D. относительным временем удерживания
18. ВРЕМЕНЕМ УДЕРЖИВАНИЯ ВЕЩЕСТВА ЗА ВЫЧЕТОМ ВРЕМЕНИ УДЕРЖИВАНИЯ НЕСОРБИРУЕМОГО ВЕЩЕСТВА ЯВЛЯЕТСЯ
- A. исправленным временем удерживания
 - B. абсолютным временем удерживания
 - C. объемом удерживания
 - D. относительным временем удерживания
19. ОБЪЕМОМ ПОДВИЖНОЙ ФАЗЫ, НЕОБХОДИМЫМ ДЛЯ ЭЛЮИРОВАНИЯ ВЕЩЕСТВА ИЗ КОЛОНКИ ЯВЛЯЕТСЯ
- A. объемом удерживания
 - B. исправленным временем удерживания
 - C. абсолютным временем удерживания
 - D. относительным временем удерживания
20. ЭФФЕКТИВНОСТЬ ХРОМАТОГРАФИЧЕСКОЙ СИСТЕМЫ ВЫРАЖАЕТСЯ ЧЕРЕЗ
- A. число теоретических тарелок
 - B. высоту эквивалентную теоретической тарелке
 - C. коэффициент емкости
 - D. фактор асимметрии
21. ЭФФЕКТИВНОСТЬ ХРОМАТОГРАФИЧЕСКОЙ СИСТЕМЫ ХАРАКТЕРИЗУЕТ
- A. степень размывания хроматографического пика
 - B. асимметрию хроматографического пика
 - C. степень разделения двух хроматографических пиков
 - D. разделительную способность хроматографической системы
22. ПРИ АНАЛИЗЕ ЭТАНОЛА МЕТОДОМ ГАЗОВОЙ ХРОМАТОГРАФИИ НЕ ПРЕДСТАВЛЯЕТСЯ ВОЗМОЖНЫМ ИСПОЛЬЗОВАТЬ ДЕТЕКТОР
- A. электронного захвата
 - B. по теплопроводности (катарометр)
 - C. пламенно-ионизационный
 - D. масс-селективный
23. К ТРЕБОВАНИЮ, ПРЕДЪЯВЛЯЕМОМУ К ВНУТРЕННЕМУ СТАНДАРТУ В ГАЗОВОЙ ХРОМАТОГРАФИИ НЕ ОТНОСИТСЯ

- A. низкая молекулярная масса
 - B. отсутствие в анализируемом образце
 - C. схожесть физико-химических свойств с анализируемым веществом
 - D. термостабильность
24. МЕТОД ГАЗОВОЙ ХРОМАТОГРАФИИ В ХТА ЛЕТУЧИХ ЯДОВ МОЖЕТ ПРИМЕНЯТЬСЯ В КАЧЕСТВЕ
- A. предварительного, подтверждающего, количественного
 - B. подтверждающего
 - C. количественного
 - D. подтверждающего, количественного
25. ДЕТЕКТОР КАТАРОМЕТР (ДЕТЕКТОР ТЕПЛОПРОВОДНОСТИ) МОЖЕТ ПРИМЕНЯТЬСЯ ДЛЯ АНАЛИЗА
- A. всех органических веществ
 - B. только веществ, способных образовывать заряженные частицы
 - C. только веществ, содержащих в составе галоген
 - D. только веществ, способных поглощать электроны
26. МЕТОДОМ ГАЗОВОЙ ХРОМАТОГРАФИИ МОЖНО ОПРЕДЕЛЯТЬ ВЕЩЕСТВА
- A. низкомолекулярные, термостабильные, слабополярные
 - B. низкомолекулярные, термолабильные, слабополярные
 - C. низкомолекулярные, термостабильные, высокополярные
 - D. любые органические
27. МЕТОДОМ ГАЗОВОЙ ХРОМАТОГРАФИИ С ДЕТЕКТОРОМ ЭЛЕКТРОННОГО ЗАХВАТА МОЖНО АНАЛИЗИРОВАТЬ ВСЕ ПЕРЕЧИСЛЕННЫЕ ВЕЩЕСТВА, КРОМЕ
- A. этанол
 - B. хлороформ
 - C. гесахлорциклогексан
 - D. четыреххлористый углерод
28. ПОДВИЖНАЯ ФАЗА В ГАЗОВОЙ ХРОМАТОГРАФИИ ПРЕДСТАВЛЕНА В ВИДЕ
- A. газа
 - B. смеси органических растворителей
 - C. плазмы
 - D. смеси органических растворителей и воды
29. НЕПОДВИЖНАЯ ФАЗА В ГАЗОВОМ ХРОМАТОГРАФЕ НАХОДИТСЯ В
- A. Колонке
 - B. инжекторе
 - C. термостате
 - D. детекторе
30. ВЫБЕРИТЕ ПРАВИЛЬНУЮ ПОСЛЕДОВАТЕЛЬНОСТЬ БЛОКОВ, СОСТАВЛЯЮЩИХ ПРИНЦИПИАЛЬНУЮ СХЕМУ ГАЗОВОГО ХРОМАТОГРАФА
- A. баллон с газом→блок регулировки давления и подготовки газа→инжектор→колонка в термостате→детектор→регистратор

- В. емкость с подвижной фазой→насос→инжектор→колонка в термостате→детектор→регистратор
- С. баллон с газом→насос→инжектор→колонка в термостате→детектор→регистратор
- Д. баллон с газом→блок регулировки давления и подготовки газа→колонка в термостате→инжектор→детектор→регистратор