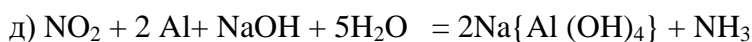
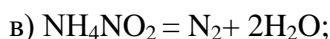


«Фармация» адистигинде (2 курс, 3- семестр) окуган студенттер үчүн «фармацевтикалык химия» предметинен экзамендик тест.

Экзаменационные тесты по предмету «фармацевтическая химия» для специальности «Фармация» студентов 2 курса, 3-семестр.

1. Определите реакцию получения натрия нитрита:

Натрий нитриттин алынуу(синтездөө) реакциясы кайсы?



3. В природе ЛС можно получить в разных источниках. Какие источники вы знаете и перечислите их: Жаратылышта дары каражаттарды турдуу булактардан алса болот: Силер Дары каражаттарды алуунун кандай булактарын билесинер жана аларды санагыла.

а). Лекарственные растения; Дары өсүмдүктөр.

б). Органы животных; Жаныбарлардын органдары.

в). Нефтепродукты; Нефть продуктылары.

г) Микроорганизмы: Микроорганизмдер

г). Все перечисленные; Аталгандардын баары.

4. Дайте определение реакции сульфирования.....Сульфирлөө реакциясына аныктама бергиле.....

а). Присоединения атома серы в органических веществ; Органикалык заттарга күкүрт атомун киргизүү;

б). Присоединения атома серы в минеральных веществ; Минералдык заттарга күкүрт атомун киргизүү;

в). Присоединения молекулы сероводорода в органических веществ; Органикалык заттарга күкүрттүү суутек киргизүү;

г) Присоединения молекулы сероводорода в минеральных веществ; Минералдык заттарга күкүрттүү суутек молекуласын киргизүү;

д). Присоединения сульфогруппы в органических веществ; Органикалык заттарга сульфогруппа киргизүү;

5. Дайте определение реакции нитрования Нитрлөө реакциясына аныктама бергиле.....

а). Присоединения атом азота в органических веществ; Органикалык заттарга азот атомун киргизүү;

б). Присоединения атом азота в минеральных веществ; Минералдык заттарга азот атомун киргизүү;

в). Присоединения молекулы нитритов в органических веществ; Органикалык заттарга нитриттерди киргизүү;

г). Присоединения нитрогруппы в органических веществ; Органикалык заттарга нитрогруппа киргизүү;

д). Присоединения нитрогруппы в неорганических веществ; Органикалык эмес заттарга нитрогруппа киргизүү;

6. Объясните в фармацевтической химии ЛС изучают по какой классификации:

Фармацевтикалык химияда ДК кайсы классификация боюнча окутат тушундургуло :

- а) фармакологической; фармакологиялык; б) Фармакотерапевтической; фармакотерапевтикалык;
- в) химической: химиялык; г) Галена; Галендик.
- д) физической физикалык

7. Укажите химическую формулу сулемы: Сулеманын химиялык формуласын көрсөткүлө

- а). HgO ; б). HgCl_2 ; в). HgNH_2Cl ; г). $\text{K}_2\{\text{HgJ}_4\}$; д) $\text{Ca}\{\text{HgJ}_4\}$

8. Укажите в каком варианте перечислено источники получения неорганических ЛС: Органикалык эмес дары каражаттардын алынуу булактары кайсы вариантта эсептелген корсоткуло :

- а) природные минералы, вода, воздух; жаратылыш минералдары, суу, аба;
- б) лекарственные растения, грибы; дары өсүмдүктөр, козу карындар;
- в) животные; жаныбарлар; г) синтез; синтездөө.
- д) микроорганизмы; микроорганизмдер:

9. Найдите, при реакции этерификации какие вещества образуются:

Этерификация реакциясында кандай заттар пайда болоорун тапкыла:

- а) углеводы; углеводдор; б) основание; негиздер; в) эфиры; эфирлер; г) кислоты, кычкылдар; д) соли; туздар

10. Объясните внутри аптечных контролях на проверку раздел "Описание" направлен на какие свойства:

Аптека ичиндеги текшеруунун "Описание"- деген бөлүмү кайсы касиеттерди текшерууго багытталганын тушундуруп бергиле

- а). Внешний вид, растворимость, физикохимические константы; сырткы көрүнүшү, эригичтиги, физикохимиялык турактуулуктары; б). Смеси других соединений; башка бирикмелердин аралашмалары; в). Определение pH среды; pH чөйрөсүн; г). Специфические реакции; спецификалык реакциялары; д) Чистота: Тазалыгын

11. Уточните как определяют вкус ЛС списка "А" "А" тизмедеги дары каражаттарынын даамы кандайча аныкталат

- а). Растворяет чуть-чуть и попровует на вкус Бир аз гана эритип даамдап көрүлөт;
- б). Вкус не определяется; даамын аныктоого болбойт;
- в). Вкус проверяется на языке; тилдин учун тийгизип аныкташат;
- г). У них вкус отсутствует; алардын даамы болбойт;
- д) Растворяет и проверяется на языке: Эритип тилдин учун тийгизип аныкташат;

12. Перечислите по каким показателям устанавливаются "подлинность" ЛС?

Дары каражаттарынын "Подлинность" (өздүгүн) аныктоочу көрсөткүчтөрдү эсептегиле

- а). По агрегатному состоянию, по цвету, по запаху, по вкусу; Агрегаттык абалы, түсү, даамы, жыты;
- б). По характеру двух или трех химических реакции; Өтө мүнөздүү болгон 2-3 химиялык реакциясы, эрүү температурасы, тыгыздыгы;
- в). По внешнему виду, по форму, по хранению; Сырткы көрүнүшү, формасы, сакталышы;
- г). По прозрачностью, по вкусу, по ядовитостью; Тунуктугу, даамы, уулуулугу;
- д) По температуры плавления и плотности: Эрүү температурасы, тыгыздыгы;

13. Государственная фармакопея – это..... дайте определение: Мамлекеттик фармакопея – бул..... аныктама бергиле

- а). Нормативный документ об источниках ЛС; Дары каражаттарынын булактары жөнүндөгү нормативдик документ;
- б). Нормативный документ только качества ЛС; дары каражаттарынын сапаттуулугу жөнүндөгү нормативдик документ;
- в). Сборник нормативных документов о ЛС; Дары каражаттары боюнча эрежелерди камтыган атайын мамлекеттик жыйнак;
- г). Сборник нормативных актов и требований к ЛС; Дары каражаттарына коюлган бардык талаптарды, эрежелерди камтыган атайын мамлекеттик жыйнак;
- д). НД показывающий технологический процесс изготовления ЛС; Дары каражаттарынын даярдалуу технологиясын көрсөтүүчү документ;

14. Объясните при внутриаптечной проверки ЛС обращают внимание на что:

Аптека ичиндеги дары каражаттарын текшерүүдө эмнеге көңүл бурулат тушундургуло:

- а). Количеству и качеству препаратах в аптеке; Аптекадагы дарылардын санына жана сапатына;
- б). Знание персонала, на стаж и безопасность; Аптекаардын билимине, тажрыйбасына жана коопсуздугуна;
- в). Реализация ЛС в аптеке; дарыларды туура сатуусуна;
- г). Правильное приготовление препарата, оформление, хранение, чистоту; Дарылардын туура даярдалышына, сакталышына, таркатылышына, тазалыгына;
- д). Правильное приготовление препарата; Дарылардын туура даярдалышына;

15. Какие виды проверки проводится внутриаптеке? Аптека ичинде текшерүүнүн кандай түрлөрү жүргүзүлөт?

- а). Письменное проверка; Жазуу жүзүндөгү текшерүү;
- б). Органолептическое проверка; Органолептикалык текшерүү;
- в). Опросный, физический, химический; Сурамжылап текшерүү;
- г). Физический, химический; физикалык, химиялык текшерүү;
- д). Все выше перечисленные: Аталган текшерүүлөрдүн баары жүргүзүлөт;

16. Уточните к какому методу относятся комплексонометрический метод титрования:

Комплексонометриялык титрлөө усулу усулдардын ичинен кайсы усулдун түрүнө кирээрин аныктагыла:

- а). физико-химическому; физико-химиялык;
- б). химическому; химиялык
- в). электрохимическим; электрохимиялык
- г). хроматографическим; хроматографиялык.
- д). йодометрический йодометриялык

17. Определите химический метод определения подлинности ЛВ:

Дары заттарынын өздүгүн текшерүүдөгү химиялык усулду аныктагыла:

- а). Изменение цвета на пламени горелки; Жалындын түсүн өзгөртүшүн байкоо;
- б). Определение вкуса и запаха, Даамын жана жытын аныктоо;
- в). Образование осадков, проведение окислительно-восстановительных реакций; Чөкмөгө түшүрүү, кычкылдануу-калыбына келүү реакцияларын жүргүзүү;
- г). Окрашивание цвет; Түсүн бое
- д). Определение растворимости, температуры кипения; Эригичтигин, кайноо температураларын аныктоо;

18. Укажите один из методов определения доброкачественности лекарственных препаратов-.....

Дары каражаттарынын жагымдуу сапаттарын аныктоо усулдарынын бирин көрсөткүлө.....

- а). Взвешивание, Таразага тартуу; б). Нагревание; Ысытуу;
- в). Эритүү; Растворение; г). Сравнение с эталоном; Эталонго салыштыруу.
- д). Окрашивание цвет; Түсүн бое

19. Дайте определение метод гравиметрии.

Гравиметрия усулуна аныктама бергиле

- а). Метод анализа ЛС с испарением; Анализденүүчү препараттарды буулантып айдоо методу;
- б). Превращение препарата в раствор; Препараттарды эритмеге өткөрүү методу;
- в). Определение распадаемости таблеток. Таблеткаларды ажыратуу методу;
- г). Взвешивание и проведение количественного анализа. Таразага тартуу менен сандык анализ жүргүзүү методу; д)

Седиментация Чөкмөгө чөктүрүү

20. Назовите метод титрования с использованием в качестве рабочего раствора AgNO_3 ;

Жумушчу эритме катары AgNO_3 эритмесин колдонуп титрлөө методун атагыла;

- а) Аргентометрия б) Гравиметрия в). Титриметрия г). Йодометрия д) Комплексонометрия

21. Определите какие группы элементов относятся к галлогенам: Галлогендерге

кирген элементтердин группасын аныктагыла:

- а). Na; Cl; Br; J; As. б). Na; K; Pb; Fe. в). F; Cl; Br; J; At. г). Fe; Cl; O; N; F

д) K; Pb; Fe. F; Cl;

22. Определите препаратов соединений галогенов с водородом: Галлогендердин суутектүү

бирикмелеринин препараттарын аныктагыла:

- а). NaCl б). HCl в). BaCl_2 г). FCI д) CaCl_2

23. Ашказанда туз кислотасы кайсыл кызматты аткараарын белгилегиле;

Отметьте какую роль играет соляная кислота в желудке?

- а). Окисляют пищи; Тамак ашты кычкылдандырат;
- б). Гидролизуют белки; Белокторду гидролиздейт;
- в). Бактерицидное и активизирует фермент пепсин; Бактерицидик (микроб өлтүрөт) жана пепсин ферментин активдештирет; г). Не имеет значение; эч кандай мааниге ээ эмес.
- д) Имеет бактериостатическое значение

24.

Некоторые неорганические кислоты важны для организма. Охарактеризуйте роль разбавленной соляной кислоты в организме:

Организм учун кээ бир органикалык эмес кычкылдардын мааниси чон, суюлтулган туз

кычкылынын организмде аткарган кызматын айтып бергиле:

- а). При язве желудка; Ашказанда жара пайда болгондо;
- б). При ознобе, Зарна болуп, басылбаса;
- в). При заболевании ЖКТ, Ичеги-карын ооруларында;
- г). При недостаточной кислотности желудочного сока, Ашказан зилинин кычкылдуулугу жетишпегенде;
- д) При недостаточности сока, Ашказан зили жетишпегенде;

25. Укажите в каком варианте указано соединение галогенов со щелочными металлами:

Галогендердин щелочтуу металлдар менен болгон бирикмелери кайсы вариантта корсотулгонун корсоткуло:

- а). NaCl , NaBr , NaI , KCl , KBr , KI . б). NaNO_3 , KNO_3 , Na_2S , K_2S .
- в). CuCl_2 , $\text{Cu}(\text{NO}_3)_2$, NaCl , KCl . г). NaCl , NaBr , NaI , Na_2S , K_2S .
- д) KCl , KBr , NaNO_3 , KNO_3 , Na_2S , K_2S .

26. Представьте у вас руках экзаменационные билеты там написано разные формулы галогенов, ваша задача начертить таблицы и на первом строке указать формулы фармакопейные препараты галогенов;

Сиз колунузда экзамен билеттерин элестетиниз, ал жерде галогендердин ар кандай формулалары жазылган, сиздин милдетиниз таблица тартуу жана биринчи сапчага галогендердин фармакопейлык препараттарынын формулаларын көрсөткүлө;

- а). NaCl, NaBr, NaI, NaNO₃, KNO₃; б). NaCl, NaBr, NaI, KCl, KBr, KI
 в). CuCl₂, Cu(NO₃)₂, NaCl, KCl; г). NaCl, NaBr, NaI, Na₂S, K₂S.
 д) Cu(NO₃)₂, NaCl, KCl; NaCl, NaBr, NaI

27. Узнайте, как получают хлорид натрия, являющийся препаратом из группы S-элементов, и как называется группа которой расположена Na, в системе Д.И.М

S- элементтер тобунан алынган дары каражаттардын окулу болгон натрий хлориди кайсыл жол менен алынат, Д.И.Мдин системасында Na жайгашкан топ кандай аталат тапкыла.

- а). Водные солевые растворы выпаривают; Щелочно-земельные металлы
 Туздуу сууларды бууландыруудан; Щелочтуу жер металлдары
 б). Из атмосферного воздуха; Металлы Аба басымынан; Металлдары
 в). Выпариванием морских вод и очистка; Щелочные металлы
 Деңиз сууларынын суусун бууландырып андан ары тазалоодон алынат; Щелочтуу металлдар
 г). Жганием морских капуст, растворением зола; Халькогены; Деңиз балырларын күйгүзүп, күлүн эритип; Халькогендер
 д) Солевые растворы очищают; Галогены; Туздуу сууларды тазалоодон; Галогендер

28 Представьте, что по изменениям реакции можно определить наличие натрия в состав

лекарственных средствах.

Элестетип коргуло реакциядагы кайсы озгоруулорду байкоо менен дары каражаттардын курамында натрий бар экенин аныктаса болот.

- а). Органолептическим анализом; Органолептикалык анализдөө менен;
 б). По запаху, цвету и вкусу; Жытынан, түсүнөн, даамынан;
 в). Определением оптической активности и температуры плавление;
 Оптикалык активдүүлүгүн, эрүү температурасынаныктоо менен;
 г). По окрашиванию пламени горелки в желтый цвет; Жалындын түсүн сарыга боелушу менен;
 д) По окрашиванию пламени горелки в красный цвет; Жалындын түсүн кызылга боелушу менен;

29. Объясните, какой раствор можно использовать для определения наличия ионов хлора в лекарственных препаратах.

Дары каражаттарынын курамында хлор иону бар экенин кайсыл эритменин жардамында аныктоого болот, тушундуруп бергиле.

- а). С раствором нитрата серебра, Күмүш нитратынын эритмеси менен;
 б). По запаху, цвету и вкусу, Өзгөчө жытынан, түсүнөн, даамынан;
 в). С определением температуры плавления; Эрүү температурасынаныктоо менен;
 г). По плотности; Тыгыздыгын аныктоо менен;
 д) С раствором сульфат серебра, Күмүш сульфатынын эритмеси менен;

30. Укажите метод определения количественного содержания галогенсодержащих препаратов:

Галогендик препараттардын сандык кармалышын аныктоочу усулду корсоткуло:

- а). Argentometria; б). Redoximetria; в). Protolitimetria; г). Kompleksometria; Йодометрия

31. Больной Д., 39 лет, без назначения врача обратился в аптеку с устным объяснением попросил натрия хлорид. В аптеке есть растворы натрия хлорида различной концентрации. Рассчитайте процентное содержание раствора натрия хлорида в крови.

Дарыканага 39 жаштагы Д. аттуу бейтап дарыгердин корсотмосу жок, оозеки тушундуруу менен натрий хлоридин сурап кайрылган. Дарыканада турдуу концентрациядагы натрий хлоридинин эритмелери бар. Силер натрий хлоридинин канча проценттүү эритмеси канга куюларын эсептеп бергиле.

- а). 0,5%; б). 0,9%; в). 9%; г). 10%; д) 15%

32. Назовите как называется 0,9% р-р натрия хлорида? Натрий хлоридинин 0,9%түү эритмеси кандай аталаарын атагыла.

- а). Биологическая жидкость; Биологиялык эритме; б). Гемодезный раствор; Гемодездик эритме;
 в). Физиологический р-р, Физиологиялык эритме; г). Раствор для диализа, Диализ үчүн эритме.

д) Химический р-р, Химиялык эритме

33. Йодомарин корсотмо кылынуучу ооруунун атын таап, курамында йодду кармаган препараттарды корсоткуло:

Найдите название болезни, при которой показан йодомарин, и укажите препараты, содержащий йод:

а). Цинга; Йодофол, Йодомарин б). Диабет; Йодофол, Йодомарин

в). Эндемический зоб; Йодофол, Йодомарин

г) Гепатит Йодофол, Йодомарин

д). Стоматит. Йодофол, Йодомарин

34. Покажите какие препараты йода включены в ГФХ.

Йоддун кайсы препараттары ГФХке киргизилгенин корсоткуло

а). 4-5% водные растворы; 4-5% түү суудагы эритмеси;

б). 10-20% водные р-ры; 10-20% түү суудагы эритмеси;

в). 15% водный р-р; 15% түү спирттеги эритмеси;

г). 5%, 10% спиртовой р-р; 5%, 10% түү спирттеги эритмеси

д) 3%, 10% спиртовой р-р; 3%, 10% түү спирттеги эритмеси

35. Укажите какие препараты является препаратами гипохлорида? Гипохлориддик препараттар кайсылар корсоткуло ?

а). CaCl_2 , NaCl , KCl , CaOCl_2 ; б). CuCl_2 , FeCl_2 , ZnCl_2 , KCl ;

в). COCl_2 , CaO , K_2O , NaOCl ; г). NaOCl , KCl , CaOCl_2 .

д) , FeOCl_3 , ZnOCl_2 , KCl ;

36. Выясните , для каких целей применяют гипохлоридные препараты

Гипохлориддик препараттар кайсы максатта колдонулаарын тапкыла

а). Для инъекций; Инъекциялык препараттар катары;

б). Для дезинфекции; Дезинфекциялык препараттар катары;

в). При разбавлении крови; Кан суюлтуучу препараттар катары,

г). Для гипса; Гипстөөчү препараттар катары.

д) Для стерилизации; Стерилизациялоо учун

37 Из данных соединений найдите кислородсодержащие соединения, имеющие наибольшую молекулярную массу. Берилген бирикмелердин ичинен курамында молекулалык массасы боюнча жогорку санды корсоткон кычкылтек кармаган бирикмелерди тапкыла

а). H_2O H_2O_2 б). Na_2O , K_2O в). CaO , K_2O г). NaO , K_2O д) CaO , BaO

38. Укажите препараты кислорода с водородом: Кычкылтектин

суутектүү бирикмелеринин препараттарын корсоткуло:

а). Озон, оксиды, кислородные кислоты; Озон, оксиддер, кычкылтектүү кислоталар;

б). Дистиллированная вода, вода для инъекции, перекись водорода; Дистирленген суу, инъекциялык суу, суутектин пероксиди;

в). Минеральные воды, вода кипяченая, морские воды; Минералдык суулар, кайнатылган суу, деңизсуулары;

г). Чистая вода, дистиллированная вода, перекис водорода: Таза суу, дистирленген суу, суутектин пероксиди;

д) Вода кипяченая, морские воды, перекис водорода: Кайнатылган суу, деңиз суулары, суутектин пероксиди;

39. Укажите препараты пероксида включенные в ГФХ: Пероксиддердин ГФХ киргизилген препараттарын корсоткуло:

а). Кислота персульфатная, очищенный воздух, Персульфат кислотасы, тазаланган аба,

б). Дистиллированная вода, озон, пероксид бария; Дистирленген суу, озон, барий пероксиди;
в). Перекись водорода, пероксид магния, гидроперит; Суутектин пероксиди, магний пероксиди, гидроперит;

г). Пероксид кальция, пероксид магния, озон; Кальций пероксиди, магний пероксиди, озон.

д) Кислота персульфатная, Перекись водорода; Персульфат кислотасы Суутектин пероксиди

40. Найдите какова формула перекис водорода и какой концентрации отпускают из аптек перекиси водорода?

Суутектин пероксидинин формуласы кайсы жана аптекада канча проценттүүсү сатылат тапкыла

а). Na_2O_2 ; 25%; б). H_2O_2 , 2,5%; в). CaO_2 , 15%; г). H_2O_2 , 3%; д) MgO

41. Укажите какова формула тиосульфата натрия, применяемая в медицине?

Дары каражат катары колдонулуучу натрий тиосульфатынын формуласын корсоткуло?

а). $\text{Na}_2\text{S}_4\text{x} \cdot 2\text{H}_2\text{O}$; б). $\text{Na}_2\text{S}_3\text{x} \cdot 2\text{H}_2\text{O}$; в). $\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_4\text{x} \cdot 5\text{H}_2\text{O}$; г). $\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_3\text{x} \cdot 5\text{H}_2\text{O}$;

д) $\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_2\text{x} \cdot 3\text{H}_2\text{O}$;

42. Найдите формулу закиси азота, применяемое в медицине:

Медицинада колдонулуучу азоттун закисинин формуласын тапкыла:

а). NO_2 ; б). N_2O_5 ; в). NH_4OH ; г). N_2O . д) NO_3

43. Выясните, по какой реакции получается азот, используемый в качестве лекарства

Дары каражат катары колдонулуучу азоттун закиси кайсы реакциянын жардамында алынуучу реакцияны тапкыла?

а). $\text{NaNO}_3 \longrightarrow \text{NO}_2 + \text{H}_2\text{O}$; б). $\text{NaNO}_2 \longrightarrow \text{N}_2\text{O}_5 + \text{N}_2\text{O}$; в). $\text{NH}_4\text{NO}_3 \longrightarrow \text{N}_2\text{O} + 2\text{H}_2\text{O}$;

г). $\text{NH}_3 + \text{O}_2 \longrightarrow \text{N}_2\text{O} + 2\text{H}_2\text{O}$. д)). $\text{NaNO}_3 \longrightarrow \text{N}_2\text{O} + 2\text{H}_2\text{O}$;

44. Найдите формулу натрия нитрита: Натрий нитритинин формуласын тапкыла:

а). NO_2 ; б). N_2O_5 ; в). NH_4OH ; г). NaNO_2 ; д) NaNO_3

45. Укажите химическая формула нашатырного спирта: Нашатыр спиртинин химиялык формуласын корсоткуло.

а). NO_2 ; б). N_2O_5 ; в). NH_4OH ; г). N_2O . д) NaNO_3

46. Закись азота применяется в медицине: Медицинада азоттун закиси..... колдонулат:

а). При отравлении; Ууланганда; б). Для ингаляционного наркоза; Ингаляциялык наркоз үчүн; в). При тошноте; Көңүл айныганда; г). При неврозе; Невроздо.

д) При рвоте Кусканда

47. Найдите какова формула мышьяковистого гидрида (арсина)

Мышьяк гидридинин (арсиндин) формуласы кайсы тапкыла?

а). As_2H_6 ; б). As_4H_8 ; в). As_2H_3 г). AsH_3 ; д)

48. Найдите какова формула мышьяковистого ангидрида?

Мышьяк ангидридинин формуласы кайсы тапкыла?

а). As_2O_6 ; б). As_4O_8 ; в). As_2O_5 ; г). As_2O_3 ; д) As_3O_6

49. Укажите Р- элементы 4- группы ПС Д.И. Менделеева:

Д.И. Менделеевдин мезгилдик системасынын 4-группасынын Р-элементтерин корсоткуло:

а). C, Si, Ge, Sn, Pb; б). N, P, As, Sb, Bi; в). N, P, Ca, Fe, Cu; г). N, P, Si, Se, Te.

д) Ge, Sn, Pb; N; P

50. Укажите формула соды, применяемой в медицине: Медицинада колдонулуучу соданын формуласын корсоткуло.

а). CO ; б). CO_2 ; в). Na_2SO_4 ; г). NaHCO_3 . д) Na_2CO_3 .

51. Опишите, где используется сода

Сода кайсыл жерде колдонулаары жонундо айткыла:

а). При нервных заболеваниях; Нерв оорууларында;

б). При заболевании кожи; Тери оорууларында;

в). При сердечно-сосудистом заболевании; Жүрөк оорууларында;

г). Для ингаляции горлы; тамакты ингаляциялоодо;

д) для полоскание рта; ооз кондойун чайкоодо

52. Укажите P- элементами 3-й группы ПСМ является:

Д.И. Менделеевдин мезгилдик системасындагы 3-группанын P-элементтерин корсоткуло:

- а). B, Al, Ga, In, Tl б). Sc, Y, La, Ac; в). Be, Mg, Ca, Ba; г). Na, K, Ca, Mg.
д) In, Tl, Sc, Be, Mg

53. Укажите какие препараты бора применяются в медицине? Бордун кайсы препараттары медицинада колдонулат корсоткуло

- а). Бор и борная к-та; Кадимки бор жана бор кислотасы;
б). Борная кислота и натрий тетраборат; Бор кислотасы жана натрий тетрабораты;
в). Метаборная кислота; Метабор кислотасы
г). Барий сульфат и его гомологи; Барий сульфаты жана анын гомологдору;
д) Ортоборная кислота; ортобор кислотасы;

54. Напишите формула борной кислоты? Бор кислотасынын формуласын жазгыла

- а). H_2BO_2 ; б). $Na_2B_4O_7$; в). H_3BO_3 ; г). $NaHCO_3$. д) $NaCO_3$

55. Укажите какова формула натрия тетрабората? Натрий тетраборатынын формуласы кайсы корсоткуло ?

- а). H_2BO_2 ; б). $NaHCO_3$; в). H_3BO_3 ; г). $Na_2B_4O_7$. д) $NaHCO_3$

56. Найдите формулу натрия тетрабората и борной кислоты: Натрий тетраборатынын жана бор кислотасынын формуласын тапкыла:

- а). H_2BO_2 ; H_3BO_3 ; б). $NaHCO_3$; H_3BO_3 ; в). $H_3BO_3, Na_2B_4O_7$; г). $Na_2B_4O_7$; Na_2SO_3
д) $H_3B_4O_7$; Na_2SO_3

57. Объясните какой препарат кальция чаще применяются в медицине. Кальцийдин кайсы препараттары медицинада көбүрөөк колдонулат тушундургуло

- а). Кальция гидроксид, карбонат кальция; Кальцийдин гидроксиди, кальций карбонаты;
б). Кальций нитрат, кальций сульфат; Кальцийдин нитрити, кальций сульфаты;
в). Кальций и его хроматы; Кальцийдин өзү жана хроматы;
г). Кальций хлорид, кальций сульфат и глюконат; Кальцийдин хлориди, кальций сульфаты (гипс), жана глюконаты.
д) Кальций хромат; Кальций хлорид Кальцийдин хроматы; Кальцийдин хлориди

58. Наука, занимающаяся изучением физико-химических свойств лекарственных веществ, получением и контролем их качества:

Дары каражаттарынын физико-химиялык касиеттерин, алынышын жана сапатын окутуучу илимди корсоткуло :

- а). Фармхимия; б). Технология в). Биохимия; г). Биофармация; д) Фармакология

59. Укажите метод анализа основанный на способности вещества избирательно поглощать цвет:

Дары каражаттарынын түстү тандап жутуусуна негизделген анализдоо усулун корсоткуло:

- а). Фотометрия. б). Рефрактометрия. в). Полярография. г). Йодометрия. д) Колориметрия

60. Катион натрия в натрия хлориде при внесении в пламя горелки окрашивает его:

Натрий хлоридиндеги натрий катиону күйгүчтүн жалынына киргенде аны кандай түскө боёт:

- а). В желтый цвет; сары түскө. б). В фиолетовый цвет; Күлгүн түскө.
в). В голубой цвет; Көгүш түскө. г). В красный цвет; Кызыл түскө
д) В зеленый цвет; жашыл түскө.

61. Студенту необходимо определить показатель преломления. Какой прибор он должен для этого использовать? Студент дары каражатынын сынуу көрсөткүчүн аныкташы керек. Ал үчүн кайсы приборду колдонушун тапкыла

- а). Рефрактометр. б). Потенциометр. в). Спектрофотометр. г). Поляриметр д) Ариометр

62. Сулема - найдите название какого ртутного соединения.

Сулема- сымаптын кайсы бирикмесинин аты тапкыла?

- а) Ртутти дихлорида; Сымаптын дихлориди. б) Ртутти окись желтой; Сары сымаптын оксиди.

в) Ртутти амидохлорид; Сымаптын амидохлориди. г) Ртутти оксицианид; Сымаптын оксицианиди.
д) Ртутти окись сымаптын оксиди.

63. Укажите формулы пероксидов. Пероксиддердин формулаларын корсоткуло?

а). CO_2 , H_2O_2 , Na_2O_2 ; б). CO , MgO , CaO_2 ; в). H_2O_2 , CaO_2 , Ba_2O ; г). H_2O_2 , BaO_2 , MgO_2 ;
д) Na_2O_2 ; MgO , HO

64. Укажите формулы перекиси водорода и с какой целью применяется в медицине?

Суутектин пероксидинин формуласы кайсы, аптекада канча проценттүүсү сатылат корсоткуло?

а). Na_2O_2 ; 25%түүсү; б). H_2O_2 , 2,5%түүсү; в). CaO_2 , 15%түүсү; г). H_2O_2 , 3%түүсү;
д) H_2O , 3%түүсү;

65. Укажите какие элементы относятся к р-элементам 5-группы периодической системе элементов Менделеева?

Д.И. Менделеевдин мезгилдик системасынын 5-группасынын Р-элементтерин корсоткуло?

а). N, P, S, O, Sb; б). N, P, As, Sb, Bi; в). N, P, Ca, Fe, Cu; г). N, P, Si, Se, Te
д)

66.

67. Укажите препараты, содержащие соединения азота. Азот бирикмелеринин препараттарын корсоткуло.

а). NH_3 , NaNO_3 , KNO_3 ; б) Na_2SO_3 , NH_4OH , NO_2 ; в). N_2O , NaNO_2 ; г). NH_4OH , NO_2 , N_2O_5
д) Sb, Bi, N, P, Ca

68. Укажите формулу оксид азота(V). Азоттун оксидинин формуласын тапкыла.

а). NO_2 ; б). N_2O_5 ; в). NH_4OH ; г). N_2O ; д) NH_2OH

69. Напишите реакцию получения перекиси водорода: Суутектин перекиси кайсы реакция менен алынат жазып корсоткуло

а). $\text{H}_2 + \text{O}_2 \rightarrow \text{H}_2\text{O}_2$; б). $\text{H}_2\text{O}_2 \rightarrow \text{H}_2 + \text{O}_2$ в). $\text{NH}_4\text{OH} \rightarrow \text{N}_2\text{O} + \text{H}_2\text{O}_2$; г) $\text{NH}_4\text{NO}_3 \rightarrow \text{N}_2\text{O} + 2\text{H}_2\text{O}_2$;
д) $\text{NaOH} \rightarrow \text{NaO} + \text{H}_2\text{O}_2$;

70. Какие группы элементов относятся к галлогенам и почему это группа называется галогенами. Объясните? Галлогендерге кирген элементтердин группасы кайсы жана эмне себептен бул группа галлогендер деп аталаарын тушундургуло.?

а). Na; Cl; Br; J; As. образует кислоты; кислота пайда кылгандыктан

б). Na; K; Pb; Fe. их соединенные малоактивные; алардын бирикмелери аз активдуу

в). F; Cl; Br; J; At. Соли образующие; туз пайда кылуучулар

г). F; Cl; O; N; Fe. Слова галоген неимеет значение; галоген деген соз мааниге ээ эмес.

д) F; Cl; Br; J; At. Оксид образующие; оксид пайда кылуучулар

71. Укажите йод относится каким группам ПСЭ и какие препараты йода включены в ГФХ?

Йод ЭМСда кайсы группага кирет жана йоддун кайсы препараттары ГФХке киргизилген корсоткуло?

а). 4-5% водные растворы; I 4-5%түүсуудагы эритмеси; I

б). 10-20% водные р-ры; II 10-20%түүсуудагы эритмеси; II

в). 15% водный р-р; V 15%түүспирттеги эритмеси; V

г). 5%, 10% спиртовый р-р; VII 5%, 10%түүспирттеги эритмеси VII

д) 3%, 10% спиртовый р-р; VI 3%, 10%түүспирттеги эритмеси VI

72. Какие элементы относятся к d-элементам I-группы периодической системе элементов Менделеева и укажите препараты, содержащие d-элементов II -группы: Менделеевдин мезгилдик системасындагы I-группанын d-элементтерине кайсылар кирет жана II -группанын d-элементтерин кармаган препараттарды корсоткуло.

а). Cu, Si, Au; CaCO_3 ; BaSO_4 б). Na, Ag, Sb, K; CaCl_2 , NaHCO_3 ;

в) Ca, Fe, Au, Cu; CaSO_4 ; HgCl_2 г). Au, Ag, Cu; HgCl_2 , ZnO д) Ca, Fe, , Cu ;

HgCl , ZnO

73. Объясните как классифицируются неорганические лекарственные препараты? Органикалык эмес дары каражаттар кандайча классификацияланат тушундуруп бергиле

- а). Синтетические и полусинтетические; Синтетикалык жана полусинтетикалык;
 б). В соответствии с положением периодической системе элементов; Мезгилдик системада жайланышкан элементтерге карай;
 в). По получению ; алынышы боюнча;
 г). По действию на организм; Организмге таасири боюнча;
 д) Физико-химическим свойствам Физико-химиялык касиети боюнча

74. Что изучает органическая химия-....., из каких элементов состоят органические лекарственные средства? Укажите состав органических лекарственных средств. Органикалык химия эмнени окутат -, органикалык дары каражаттар негизинен кайсы элементтерден турат? Органикалык дары каражаттардын курамын корсоткуло.

А) Көмүртек бирикмелеринин химиясы ; С, Н, О, N, S, P; химия производных углеродов;

Б) Организмдердин химиясы ; Fe, Cl, Mg, Ba, O; химия организмов; Органдардын химиясы; Fe, Cl, Mg, Ba, O; химия органов;

Тирүү жандыктардын химиясы; С, О, Na, К, химия живых существ;

Көмүрсуутектик бирикмелердин химиясы ; С, Н, О, N, S, P; химия производных углеводородов;

75. Фармхимияда спирттерден кайсылар окулат жана этил спиртинин химиялык формуласын, молекулалык массасын тапкыла: В фармацевтической химии какие спирты изучаются и найдите химическую формулу, молекулярную массу этилового спирта.

А) Этил спирти, этиленгликол; глицерин;	C_2H_5OH , 46,07	Б)
Хлороформ жана (и) нарколан, нашатырь спирти	C_2H_5OH , 53,04	В)
Хлорметан жана (и) пропанол, этил спирти	C_2H_7OH , 56,09	Г)
Этил спирти жана (и) глицерин, нашатырь спирти	C_3H_7OH , 55,03	
Этил спирти жана (и) глицерин, метил спирти	CH_3OH , 55,03	

76.. Альдегиддер учун кайсы сапаттык реакция муноздун тапкыла. Найдите какая качественная реакция характерно для препараты альдегидов?

А. Күмүш күзгү реакциясы; С реакцией образования серебряного зеркала;

Б. Нейтралдаштыруу реакциясы менен; С реакцией нейтрализацией;

в) Этерификация реакциясы менен; С реакцией этерификацией;

Г. Дегидротация реакциясы менен; С реакцией дегидротацией;

Д) Галогендоо реакциясы менен С реакцией галогенирование

77. . Укажите общую формулу углевода и их представитель крахмала Углеводдун жана анын окулу крахмалдын формуласын корсоткуло.

а). $C_n(H_2O)_m$; б). $C_2O_6H_n$; в). C_4H_8 ; г) $(C_2O_5)_n$; д) $C(H_2O)$;

78. Химиялык классификациялоодо органикалык дары каражаттары кандай классификацияланат туура эмес жоопту тандагыла: Как классифицируются органические лекарственные средства по химической классификации? Выберите не правильный ответ

S P d S d f d S P p d s Баары туура эмес

79. Химик-аналитик проводит реакцию для определения соединения йода. Объясните какой количественный метод использовал чтобы определить этого соединения объясните: Химик-аналитик йоддун бирикмелерин аныктоо учун реакция жургузуудо кайсы методду колдонгонун тушундургуло

а) методом кислотно-основного титрования; кислота – негиздик титрлоо усулун

б) методом йодометрии; йодометрия усулун

в) методом перманганатометрией. Перманганатометрия усулун

г) методом поляриметрии; поляриметрия усулун

д) методом аргентометрией. Аргентометрия усулун

80. К химическим методом анализа лекарственных средств относятся: Дары каражаттарды химиялык усул менен анализдоого кирет:

- а) определение температур, плотности б) показатели преломления
в) подлинность, растворимость г) токсичность, стерильность д) определение плотности

81. Укажите какие препараты являются препаратами гипохлорида и чтобы приготовить их растворы, какие технические безопасности соблюдаем? Гипохлориддик препараттар кайсылар жана алдардын эритмелерин даярдоодо кандай техникалык коркунучтарды (эрежелерди) сактайбыз.

- а). CaCl_2 , NaCl , KCl , CaOCl ; сактоонун кереги жок б). CuCl_2 , FeCl_2 , ZnCl_2 , KCl ; орт коопсуздукту
в). COCl , CaO , K_2O , NaOCl ; тараза менен иштоону билуу керек
г). NaOCl , KCl , CaOCl_2 . Все технические безопасности: бардык коопсуздук эрежелерди сактоо керек
д) NaOCl ; CaOCl_2 NOCl ; бардык жабдыктар менен иштоону билуу керек

82. Укажите формулу первичного спирта? Биринчилик спирттин формуласын тапкыла?

- а). NaOH ; б). $\text{C}_2\text{H}_5\text{OH}$; в). NH_4OH ; г). $\text{CH}_3\text{OH}-\text{CHOH}$; д) $\text{C}_2\text{H}_5\text{OH}$;

83. Укажите какие препараты углевода внесены в ГФХ. Угледун кайсы препараттары ГФХ киргизилген корсоткуло

- а). Глюкоза; б). манноза; в)сахароза. г). Целлюлоза д) фруктоза

84. Найдите общую формулу углевода и назовите название, вещество по физическим свойствам

белого цвета, нерастворимое в воде.

Угледун жалпы формуласын таап, анын окулу болгон физикалык касиети боюнча ак, сууда жакшы эрибеген заттын атын атагыла.

- а). $\text{C}_n(\text{H}_2\text{O})_m$; крахмал б). $\text{C}_2\text{O}_6\text{H}$; фруктоза в). C_4H_8 ; манноза г) $(\text{C}_2\text{O}_5)_n$ пентоза ; д) C_2O_5 лактоза

85. Какие элементы относятся к d-элементам I-группы периодической системе элементов Менделеева эти группы как называется :Д.И. Менделеевдин мезгилдик системасынын I-группасынын d-элементтерин корсоткуло алар кандай аталшка ээ.

- а). Cu , Si , Au ; б). Na , Ag , Sb , K в) Ca , Fe , Au , Cu ; г). Au , Ag , Cu д) , Fe , Cu ; Au ,

86. Укажите препараты, содержащие d-элементов II-группы. II-группанын d-элементтери бар препараттарды корсоткуло.

- а). CaCO_3 ; BaSO_4 б). CaCl_2 , NaHCO_3 ; в). CaSO_4 ; HgCl_2 г). HgCl_2 , ZnO д) CaCl_2 , Na_2CO_3

87. Растворы тетрабората натрия и борная кислота для чего применяются в медицине?

Натрий тетраборатынын жана бор кислотасынын эритмеси медицинада кайсы учурда колдонулат?

- а). Как антисептическое средство; антисептикалык препарат катары;

б). При неврологических заболеваниях; нерв ооруларында;

в). Как антацидное средство, антацидик препарат катары;

г). Как успокаивающее средство, тынчтандыруучу препарат катары;

д) Как бактерицидное средство, бактерицидик препарат катары;

88. Какие элементы относятся к s-элементам 2-группы : мезгилдик системанын 2-группасынын s-элементтери кайсылар?

- а). Be , B , Al , Ga , Ca б). Zn , Sc , Hg , Ag ; в). Be , Mg , Ca , Sr , Ba , Ra ; г). Na , K , Ca , Mg ;

д) Hg , Ag ; Be , Mg , Ca ,

89. Назовите наиболее часто используемые препараты магния в медицине. Медицинада көп колдонулуучу магнийдин препараттарынын атын атагыла

а). Магний гидроксид, карбонат, сульфат;

б). Магний нитрат, гидроксид, карбонат.

в). Магний, хромат, сульфат;

г). Магний оксид, сульфат; д) Магний карбонат, хромат.

90. Какие препараты меди и серебра применяются в медицине?

Жездин жана күмүштүн кайсы бирикмелери медицинада колдонулат?

- а). Чистая медь и чистое серебро; Таза жез жана таза күмүш;

- б). Купорос меди и акваген; Жез купоросу жана акваген;
 в). Нитрат меди и серебра; Жез нитраты жана күмүш нитраты;
 г). Карбонат меди, сульфат серебра; Жез карбонаты жана күмүш сульфаты;
 д) Нитрат меди и сульфат серебра; Жез нитраты жана күмүш сульфаты;
 91. Какие соединения серебра применяются в медицине: Күмүштүн кайсы бирикмелери медицинада колдонулат?

- а). Чистое серебро; Таза күмүштүн өзү; б). Сульфат серебра; Күмүш сульфаты;
 в). Нитрат серебра, ляпис, протаргол; Ляпис (күмүш нитраты), протаргол;
 г). Карбонат серебра; Күмүш карбонаты; д) сульфат, колларгол
 92. Укажите какие соединения железа применяются в медицине: Темирдин кайсы бирикмелери медицинада колдонулат корсоткуло .

- а). Хлорид железа; Темир хлориди; б). Сульфат железа; Темир сульфаты;
 в). Нитрат железа; Темир нитраты;
 г). Восстановленный порошок железа; Калыбына келтирилген темир порошугу;
 д) Карбонат железа; Темир карбонаты

93. Органикалык заттар негизинен кайсы элементтерден турат белгилегиле
 Отметьте из каких элементов состоят органические соединения?

С, Н, О, N, S, P; Fe, Cl, Mg, Ba, O; д) Ca, Ba, Na, K, Cl;
 С, О, Na, K, Cl; O, H, Ca, Na, Al;

94. Химиялык классификациялоодо органикалык дары каражаттар кандайча классификацияланат:
 Как классифицируются органические лекарственные средства по химической классификации?
 Нефтиден алынуучулар; производные из нефти

Айрым органдарга күчтүү таасир этүүчүлөр; сильнодействующие на различные органы;
 Химиялык жол менен синтезделген, жаратылыштык; природные, химически синтезируемые
 Күчтүү биологиялык активдүү; сильные биологически активные;
 Күчтүү химиялык активдүү; сильные химически активные;

95. Глицерин кайсы спирттерге кирет тактагыла: Уточните глицерин относится к какому классу спиртов?

- Бир атомдуу спирттерге; К одноатомному спирту;
 Эки атомдуу спирттерге; К двухатомному спирту;
 Үч атомдуу спирттерге; К трехатомному спирту;
 Спирттерге кирбейт; К спиртаи не относится;
 Көп атомдуу спирттерге; К многоатомному спирту;

96. Формальдегидди канча проценттүү даярдаганда формалин деген аталышка ээ болот эсептегиле.

Рассчитайте процент формальдегида, который можно назвать формалином.

3-5% 36,5-37,5% 32-35% 23-26% 40%

97. Химиялык классификациялоодо органикалык дары каражаттары кандайча классификацияланат:

Как классифицируются органические лекарственные средства по химической классификации?
 Выберите не правильный ответ

Ациклические ациклдик Карбоциклические карбоциклдик
 Алициклические Алициклдик Гетероциклические гетероциклдик
 Моноциклические моноциклдик

98. Щелочтуу, щелочтуу жер металлдары, халькогендерге кирген элементтерди болуп корсоткуло:
 Укажите элементы выходящие группы щелочные, щелочно-земельные и халькогены

А) Na, K, Ca, Ba Mg O S Mg O S Au Cu Ag Zn
 Ca, Ba Mg O S Au, Ca, Ba Mg O S Au, Ca, Ba Cu Ag Zn

99. Жаратылышына карай дары каражаттар кандайча классификацияланат: Как классифицируются лекарственные средства по природе

А) органикалык жана орг эмес	органической и неорганической
Синтетикалык, жарым синтетикалык	синтетической и полусинтетической
Карбоциклдик ,гетероциклдик	Карбоциклической ,гетероциклической
Сандык сапаттык	Количественной,качественной
Физикалык химиялык	Физической- химической

100.Дары каражатын чыккан кундон баштап колдонуу мооноту бутконго чейин сактоо кандай аталат атагыла.

Назовите сроки хранения препарата с даты выпуска до окончания срока применения.

А) Стабилдуулук	Стабильность
Жыл мооноту	срок годности
Сертификат	сертификат
Доза	доза
Сертификация	

101.Химиялык классификациялоодо органикалык дары каражаттар кандайча классификацияланат: Как классифицируются органические лекарственные средства по химической классификации?

Нефтиден алынуучулар; производные из нефти	
Айрым органдарга күчтүү таасир этүүчүлөр; сильнодействующие на различные органы;	
Химиялык жол менен синтезделген, жаратылыштык; природные,химическисинтезируемые	
Күчтүү биологиялык активдүү;	сильные биологически активные;
Күчтүү химиялык активдүү;	сильные химически активные;