

Документ подписан простой электронной подписью

Информация о владельце:

ФИО: Шуматов Валентин Борисович

Должность: Ректор

Дата подписания: 11.04.2025 10:21:02

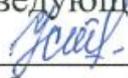
Уникальный программный ключ:

1cef78fd73d75dc6ecf72fe1eb94f0e387a2985d2657b784e019bf8a794cb4

Федеральное государственное бюджетное образовательное учреждение
высшего образования
«Тихоокеанский государственный медицинский университет»
Министерства здравоохранения Российской Федерации

«УТВЕРЖДАЮ»

Заведующий кафедрой

 /Л. В. Устинова/

« 15 » мая 2024г.

ФОНД ОЦЕНОЧНЫХ СРЕДСТВ

Производственной практики Б2.О.09(П) Практика по контролю
качества лекарственных средств
основной образовательной программы высшего образования

Направление подготовки

(специальность)

Уровень подготовки

33.05.01 Фармация

(код, наименование)

специалитет

(специалитет/магистратура)

Направленность подготовки

02 Здравоохранение

Сфера профессиональной

деятельности

в сфере обращения лекарственных
средств и других товаров аптечного

ассортимента

Форма обучения

очная

(очная, очно-заочная)

Срок освоения ООП

5 лет

(нормативный срок обучения)

Институт/кафедра

фармации

1. ВВОДНАЯ ЧАСТЬ

1.1. Фонд оценочных средств регламентирует формы, содержание, виды оценочных средств для текущего контроля, промежуточной аттестации и итоговой (государственной итоговой) аттестации, критерии оценивания дифференцированно по каждому виду оценочных средств.

1.2. Фонд оценочных средств определяет уровень формирования у обучающихся установленных в ФГОС ВО и определенных в основной образовательной программе высшего образования по специальности 33.05.01 Фармация, направленности 02 Здравоохранение в сфере обращения лекарственных средств и других товаров аптечного ассортимента универсальных (УК) компетенций, общепрофессиональных (ОПК) и профессиональных (ПК) компетенций

https://tgmu.ru/sveden/education/programs/farmaciya-v-sfere-obrascheniya-lekarstvennyh-sredstv-i-drugih-fovarev-aptechnogo-assortimenta_op0120.html

2. ОСНОВНАЯ ЧАСТЬ

2.1. Виды контроля и аттестации, формы оценочных средств

№ п/п	Виды контроля	Оценочные средства
		Форма
1	Текущий контроль	Тесты
		Ситуационные задачи
2	Промежуточная аттестация	Тесты
		Вопросы для собеседования

3. Содержание оценочных средств текущего контроля

Текущий контроль осуществляется преподавателем производственной практики в форме: тестирования, ситуационных задач.

1. В МЕТОДЕ РЕФРАКТОМЕТРИИ ИЗМЕРЯЮТ

А) показатель преломления

Б) угол вращения

В) оптическую плотность

Г) пропускание

2. В МЕТОДЕ ПОЛЯРИМЕТРИИ ИЗМЕРЯЮТ

А) угол вращения

Б) показатель преломления

В) оптическую плотность

Г) пропускание

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

А) оптическую плотность

Б) показатель преломления

В)угол вращения

Г)величину силы тока между погруженными в раствор электродами

4. ОСАДОК ПАРАФОРМА В РАСТВОРЕ ФОРМАЛЬДЕГИДА ОБРАЗУЕТСЯ ПРИ ХРАНЕНИИ ПРИ ТЕМПЕРАТУРЕ (°С)

А)ниже + 9

Б)выше +18

В)выше + 9

Г)ниже +18

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

А)выветривается

Б)разлагается

В)поглощает углекислый газ из воздуха

Г)поглощает воду из воздуха

6. ПРЕПАРАТ «НАТРИЯ БРОМИД» СЛЕДУЕТ ХРАНИТЬ В СУХОМ МЕСТЕ В ХОРОШО УКУПОРЕННОЙ ТАРЕ, ТАК КАК ОН

А)гигроскопичен

Б)восстанавливается

В)летуч при комнатной температуре

Г)разлагается во влажном воздухе

7. БЕСЦВЕТНЫЕ КРИСТАЛЛЫ, КОТОРЫЕ НА ВОЗДУХЕ РАСПЛЫВАЮТСЯ В СОБСТВЕННОЙ КРИСТАЛЛИЗАЦИОННОЙ ВОДЕ, ПРЕДСТАВЛЯЮТ СОБОЙ

А)кальция хлорид

Б)бария сульфат

В)натрия тетраборат

Г)магния сульфат

8. ОБЩЕЙ ПРИЧИНОЙ ИЗМЕНЕНИЯ ВНЕШНЕГО ВИДА ПРИ НЕСОБЛЮДЕНИИ УСЛОВИЙ ХРАНЕНИЯ ЛЕКАРСТВЕННЫХ ВЕЩЕСТВ: НАТРИЯ ТИОСУЛЬФАТА, МАГНИЯ СУЛЬФАТА, МЕДИ СУЛЬФАТА, НАТРИЯ ТЕТРАБОРАТА ЯВЛЯЕТСЯ

А) выветривание кристаллизационной воды

Б)окисление

В)восстановление

Г)гигроскопичность

9. ИЗМЕНЕНИЕ ВНЕШНЕГО ВИДА ЛЕКАРСТВЕННЫХ СОЕДИНЕНИЙ ПРОИЗВОДНЫХ ФЕНОЛОВ ПРИ ХРАНЕНИИ СВЯЗАНО С

А)окислением

Б)гидролизом

В)дегидратацией

Г)восстановлением

10. ИЗМЕНЕНИЕ ВНЕШНЕГО ВИДА СУЛЬФАНИЛАМИДОВ ПРИ ХРАНЕНИИ НАИБОЛЕЕ ВЕРОЯТНО СВЯЗАНО С

А)окислением

Б)гидролизом

В)дегидратацией

Г)восстановлением

11. УМЕНЬШЕНИЕ РАСТВОРИМОСТИ В ВОДЕ НАТРИЕВЫХ СОЛЕЙ БАРБИТУРАТОВ МОЖЕТ ПРОИСХОДИТЬ ПОД ВЛИЯНИЕМ

А)влаги и углекислоты воздуха

Б)влаги воздуха и щёлочности стекла

В)кислорода воздуха и света

Г)влаги и кислорода воздуха

12. ДЛЯ ОПРЕДЕЛЕНИЯ КОНЦЕНТРАЦИИ РАСТВОРА ПРИМЕНЯЮТ ФИЗИКО-

ХИМИЧЕСКИЕ МЕТОДЫ

- А) колориметрический
- Б) спектрофотометрический
- В) рефрактометрический
- Г) поляриметрический

Правильные ответы: А, Б, В, Г

13. УКАЖИТЕ ЛЕКАРСТВЕННЫЕ ВЕЩЕСТВА, ДЛЯ ИДЕНТИФИКАЦИИ КОТОРЫХ ИСПОЛЬЗУЮТ ЯВЛЕНИЕ ФЛУОРЕСЦЕНЦИИ:

- А) кокарбоксылазы гидрохлорид
- Б) тиамин бромид
- В) тиамин хлорид
- Г) фосфотиамин

Правильный ответ: А, Б, В, Г

14. МЕТОД КЪЕЛЬДАЛЯ ИСПОЛЬЗУЮТ ДЛЯ КОЛИЧЕСТВЕННОГО ОПРЕДЕЛЕНИЯ

- А) глютаминовой кислоты
- Б) нитроглицерина
- В) кислоты аскорбиновой
- Г) пирацетама

Правильные ответы: А, Г

15. СПОСОБНОСТЬ ПРОКАИНА ГИДРОХЛОРИДА ПОДВЕРГАТЬСЯ ГИДРОЛИЗУ ПРИ НАРУШЕНИИ УСЛОВИЙ ХРАНЕНИЯ ОБУСЛОВЛЕНА НАЛИЧИЕМ В ЕГО СТРУКТУРЕ

- *сложно-эфирной группы
- первичной ароматической аминогруппы
- третичного атома азота
- алифатического радикала

16. НАИБОЛЬШЕЕ ВЛИЯНИЕ НА СКОРОСТЬ ГИДРОЛИЗА ЛЕКАРСТВЕННЫХ ВЕЩЕСТВ В РАСТВОРЕ ОКАЗЫВАЕТ

- свет
- температура
- влажность воздуха
- *рН раствора

17. ИЗМЕНЕНИЕ ВНЕШНЕГО ВИДА РАСТВОРА МЕЗАТОНА ПРИ НАРУШЕНИИ УСЛОВИЙ ХРАНЕНИЯ ПРОИСХОДИТ ПО ПРИЧИНЕ

- *окисления
- восстановления
- гидролиза
- поглощения углекислого газа

18. КОЛИЧЕСТВЕННОЕ ОПРЕДЕЛЕНИЕ МЕТАМИЗОЛА НАТРИЯ (АНАЛЬГИНА) СОГЛАСНО ГФ ПРОВОДЯТ МЕТОДОМ

- *иодометрии
- нитритометрии
- ацидиметрии
- аргентометрии

19. КОЛИЧЕСТВЕННОЕ ОПРЕДЕЛЕНИЕ АЦЕТИЛСАЛИЦИЛОВОЙ КИСЛОТЫ СОГЛАСНО ГФ ПРОВОДЯТ МЕТОДОМ

- нитритометрии
- иодометрии
- *алкалометрии
- ацидиметрии

20. РАСТВОР СУБСТАНЦИИ БРОМГЕКСИНА ГИДРОХЛОРИДА СОГЛАСНО ГФ ДОЛЖЕН ДАВАТЬ ПОЛОЖИТЕЛЬНУЮ РЕАКЦИЮ С

- хлоридом бария
- серной кислотой разведённой
- *азотной кислотой разведённой и раствором серебра нитрата

раствором аммония хлорида и раствором магния сульфата

21. КОЛИЧЕСТВЕННОЕ ОПРЕДЕЛЕНИЕ НИТРОФУРАЛА (ФУРАЦИЛИНА) ПРОВОДЯТ ТИТРИМЕТРИЧЕСКИМ МЕТОДОМ

ацидиметрии

цериметрии

нитритометрии

*иодометрии

22. КОЛИЧЕСТВЕННОЕ ОПРЕДЕЛЕНИЕ КИСЛОТЫ НИКОТИНОВОЙ В УСЛОВИЯХ АПТЕЧНЫХ ОРГАНИЗАЦИЙ ПРОВОДЯТ МЕТОДОМ

ацидиметрии

цериметрии

нитритометрии

*алкалиметрии

23. КОЛИЧЕСТВЕННОЕ ОПРЕДЕЛЕНИЕ КОФЕИНА В ПРЕПАРАТЕ «КОФЕИН-БЕНЗОАТ НАТРИЯ» ПРОВОДИТСЯ МЕТОДОМ

*иодометрии

цериметрии

нитритометрии

ацидиметрии

24. КАЧЕСТВЕННОЙ РЕАКЦИЕЙ НА КАЛИЯ ПЕРМАНГАНАТ ЯВЛЯЕТСЯ РЕАКЦИЯ С

метиленовым синим

бария хлоридом

дiazореактивом

*серной кислотой разведённой и раствором пероксида водорода

25. КОЛИЧЕСТВЕННОЕ ОПРЕДЕЛЕНИЕ КАЛЬЦИЯ ГЛЮКОНАТА СОГЛАСНО ГФ ПРОВОДЯТ МЕТОДОМ

*комплексометрии

иодометрии

нитритометрии

ацидиметрии

«Отлично» - более 90% правильных ответов

«Хорошо» - 80-89% правильных ответов

«Удовлетворительно» - 70-79% правильных ответов

«Неудовлетворительно» - менее 70 % правильных ответов

Ситуационные задачи:

На анализ поступил образец раствора глюкозы неизвестной концентрации, сделайте заключение о качестве поступившего образца

1. Вопрос к задаче: Составьте расчетную формулу, если показатель преломления:

$n = 1,3458$ - показатель преломления раствора;

$n_0 = 1,333$ - показатель преломления воды;

$F = 0,00142$ - фактор показателя преломления для безводной глюкозы;

$m = 10\%$ - содержание влаги в глюкозе

2. Вопрос к задаче: Рассчитайте количественное содержание глюкозы в растворе (в %), если:

$n = 1,3458$ - показатель преломления раствора;

$n_0 = 1,333$ - показатель преломления воды;

$F = 0,00142$ - фактор показателя преломления для безводной глюкозы;

$m = 10\%$ - содержание влаги в глюкозе

3. Вопрос к задаче: Назовите метод анализа
4. Вопрос к задаче: Сделайте заключение о качестве поступившего образца на анализ по количественному определению в соответствии нормативными требованиями
5. Вопрос к задаче: Назовите реактив для определения подлинности глюкозы и эффект реакции

4. Содержание оценочных средств промежуточной аттестации

Промежуточная аттестация проводится в виде зачета с оценкой

1. Виды внутриаптечного контроля;
2. Особенности экспресс-метода анализа;
3. Рефрактометрический метод анализа, методика анализа?
4. Фактор показателя преломления, применение метода рефрактометрии в фармацевтическом анализе?
5. От чего зависит показатель преломления, расчетные формулы?
6. Анализ воды очищенной, допустимые и недопустимые примеси.
7. Анализ воды для инъекций, отличие от анализа воды очищенной.
8. Условия и сроки хранения воды очищенной и для инъекций?
9. Какие виды внутриаптечного контроля являются обязательными, а какие выборочными?
10. Дайте определение, что такое фармацевтические субстанции.
11. Какие лекарственные формы в аптеке подвергаются качественному анализу.
12. Какие лекарственные формы, изготовленные в аптеке подвергаются полному химическому контролю.
13. Критерии оценки качества лекарственных средств, изготавливаемых в аптеках.
14. Классификация методов количественного определения лекарственных средств. Обоснование выбора метода. Возможности химических и физико-химических методов анализа.
15. Физический метод контроля, приведите пример.
16. Приемочный контроль в аптечной организации, цель проведения, по каким показателям проводится.
17. Контроль при отпуске лекарственных средств, изготовленных в аптеке.
18. Что такое реактивы, титрованные растворы и индикаторы, дайте определение.
19. Что такое растворимость лекарственных веществ, условные обозначения.
20. Комплексонометрический метод анализа, условия проведения, уравнения реакций.

Перечень тем для индивидуального задания:

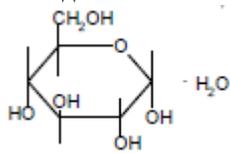
Проведите фармакопейный анализ лекарственного препарата и сделайте заключение о его качестве:

1. Solutio Hydrogenii peroxidi 3% - 10000 ml
Раствор Водорода пероксида 3% - 10000 мл
2. Solutio Natrii chloridi 0,9% - 400 ml
Раствор Натрия хлорида 0,9% - 400 мл
3. Solutio Acidi boricі 2% – 70 ml
Раствор кислоты борной 2% - 70 мл
4. Solutio Natrii thiosulfatis 5% - 200 ml

- Раствор тиосульфата натрия 5% - 200 мл
 5. Rp: Tinct. Menthae 8,0
 Tinct. Valerianae 20,0
 Magnesium sulfatis 1,6
 Coffeini-natrii benzoates 0,8
 Natrii bromidi 6,0
 Aq. purificatae 400 ml
 (Микстура Кватера)
 6. Rp: Furacilini 1,0
 Natrii chloride 45,0
 Aq. purificatae ad 5000 ml
 7. Solutio Calcii chloridi 1% – 50 ml
 Раствор кальция хлорида 1% - 50 мл
 8. Tabulette Acidi acetylsalicylici 0,5
 Таблетки кислоты ацетилсалициловой 0,5
 9. Unguentum Sulfacylici 30% - 50,0
 Мазь сульфациловая 30% - 50,0
 10. Acidum Hydrochloridum 1% - 500 ml
 Кислота хлористоводородная 1% - 500 мл
 11. Tabulettae Levomycetini 0,5
 Таблетки левомецетина 0,5
 12. Tabulettae Calcii gluconas 0,5
 Таблетки кальция глюконата 0,5
 13. Unguentum Xeroformii
 Мазь ксероформная
 14. Solutio Magnesium sulfatis 25% pro injectionibus.
 Раствор магния сульфата 25% для инъекций.
 15. Solutio Glucosi 40% pro injectionibus.
 Раствор глюкозы 40% для инъекций
 16. Solutio Dimedroli 1% pro injectionibus
 Раствор димедрола 1% для инъекций
 17. Solutio Furacilini 0,02% - 10 ml
 Natrii chloridum 0,09
 18. Solutio Kalii chloridi 4% pro injectionibus
 Раствор калия хлорида 4% для инъекций
 19. Solutio Hexamethylentetramini 2% - 100 ml
 Раствор гексаметилентетрамина 2% - 100 мл.
 20. Solutio Acidi Nicotinicis 1% pro injectionibus
 Раствор никотиновой кислоты 1 % для инъекций
 21. Solutio Kalii iodide 3% - 100 ml
 Раствор калия иодида 3% - 100 мл
 (глазные капли 10 флаконов по 10 мл).
 22. Solutio Procaine Hydrochloride 2% - 50 ml
 Раствор новокаина 2% - 50 мл

Тесты

1. Подлинность лекарственного средства



можно подтвердить реакцией с реактивом

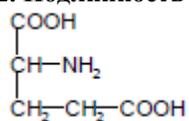
+Фелинга

Марме

Бушарда

Марки

2. Подлинность лекарственного средства



можно подтвердить с помощью

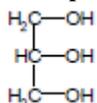
+нингидриновой пробы

реакции образования йодоформа

реакции образования азокрасителя

реакции образования "серебряного зеркала"

3. Лекарственное средство, выраженное формулой



по химической классификации относится к

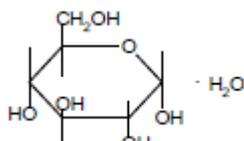
+спиртам

альдегидам

фенолам

углеводам

4. Лекарственное средство, выраженное формулой



по химической классификации относится к

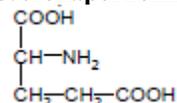
+углеводам

фенолам

терпенам

ароматическим кислотам

5. Лекарственное средство, выраженное формулой



по химической классификации относится к производным

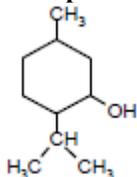
+аминокислот

аминоспиртов

терпенов

углеводов

6. Лекарственное средство, выраженное формулой



по химической классификации относится к производным

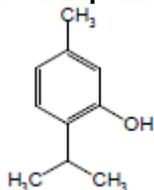
+терпенов

фенолов

углеводов

альдегидов

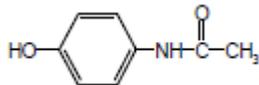
7. Лекарственное средство, выраженное формулой



по химической классификации относится к

- + фенолам
- углеводам
- спиртам
- терпенам

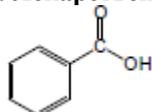
8. Лекарственное средство, выраженное формулой



по химической классификации относится к производным

- + пара-аминофенола
- спиртов
- мета-аминофенола
- пара-аминобензойной кислоты

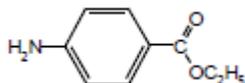
9. Лекарственное средство, выраженное формулой



по химической классификации относится к

- + ароматическим кислотам
- терпенам
- фенолам
- углеводам

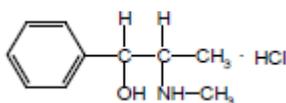
10. Лекарственное средство, выраженное формулой



по химической классификации относится к производным

- + пара-аминобензойной кислоты
- пара-аминофенола
- пара-аминосалициловой кислоты
- мета-аминофенола

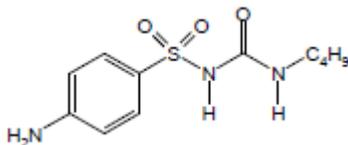
11. Лекарственное средство, выраженное формулой



по химической классификации относится к

- + арилалкиламинам
- аминокислотам
- фенолам
- ароматическим кислотам

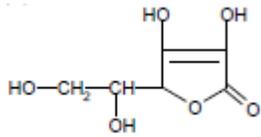
12. Лекарственное средство, выраженное формулой



по химической классификации относится к

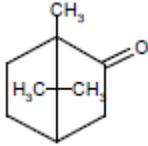
- + бензолсульфонилмочевины
- пара-аминосалициловой кислоты
- пара-аминофенола
- амидапара-аминобензойной кислоты

13. Лекарственное средство, выраженное формулой



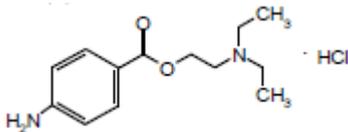
+аскорбиновая кислота
 глутаминовая кислота
 салициловая кислота
 ацетилсалициловая кислота

14. Лекарственное средство, выраженное формулой



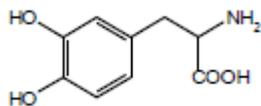
+камфора
 салициловая кислота
 аскорбиновая кислота
 ментол

15. Лекарственное средство, выраженное формулой



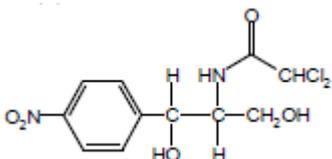
+прокаин (новокаин)
 лидокаин
 эфедрин
 пропранолол (анаприлин)

16. Лекарственное средство, выраженное формулой



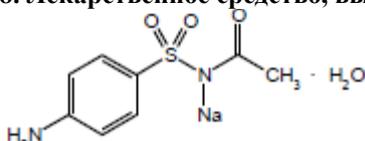
+леводопа
 парацетамол
 глюкозамин
 бензокаин (анестезин)

17. Лекарственное средство, выраженное формулой



+хлорамфеникол (левомицетин)
 бензокаин (анестезин)
 парацетамол
 эфедрин

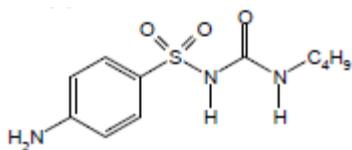
18. Лекарственное средство, выраженное формулой



+сульфацетамид натрий (сульфацил-натрий)
 диклофенак-натрий (ортофен)
 вальпроат натрия

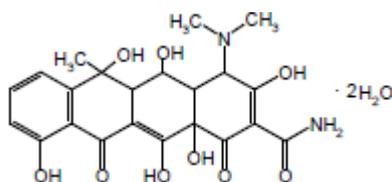
викасол (менадиона натрия бисульфита)

19. Лекарственное средство, выраженное формулой



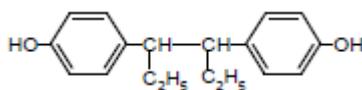
+карбутаид (букарбан)
метионин
сульфален
сульфокамфорная кислота

20. Лекарственное средство, выраженное формулой



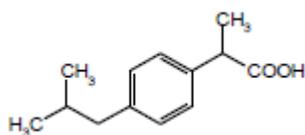
+окситетрациклин
ибупрофен
глибенкламид
ретинол

21. Лекарственное средство, выраженное формулой



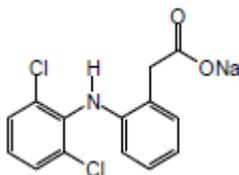
+гексэстрол (синэстрол)
ибупрофен
парацетамол
глибенкламид

22. Лекарственное средство, выраженное формулой



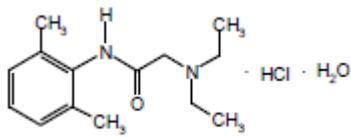
+ибупрофен
ацетилсалициловая кислота
амидотриазовая кислота
фенотерол

23. Лекарственное средство, выраженное формулой



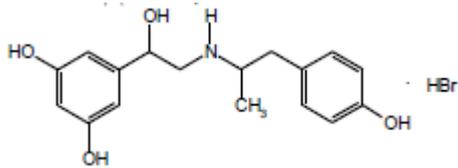
+диклофенак-натрий (ортофен)
сульфацетамид натрий (сульфацил-натрий)
вальпроат натрия
натрия пара-аминосалицилат

24. Лекарственное средство, выраженное формулой



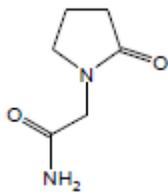
+лидокаин
прокаин (новокаин)
глибенкламид
эфедрин

25. Лекарственное средство, выраженное формулой



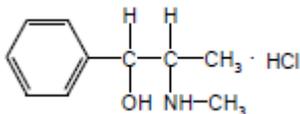
+фенотерол
фуросемид
левотироксин (тироксин)
гликлазид (предиап)

26. Лекарственное средство, выраженное формулой



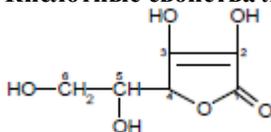
+пирацетам
аминалон
парацетамол
аскорбиновая кислота

27. Лекарственное средство, выраженное формулой



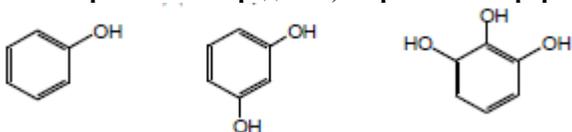
+эфедрина гидрохлорид
новокаина гидрохлорид
бендазола гидрохлорид
адреналина гидрохлорид

28. Кислотные свойства лекарственного вещества



обусловлены наличием в структуре
+енольных гидроксильных групп в 2 и 3 положениях
карбоксовой группы
спиртовых гидроксильных групп в 5 и 6 положениях
лактонного кольца

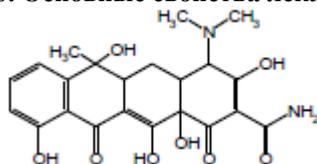
29. Лекарственные средства, выраженные формулами



проявляют кислотно-основные свойства
+слабые кислотные

сильные основные
слабые основные
амфотерные

30. Основные свойства лекарственного средства



обусловлены наличием в структуре

+диметиламиногруппы
спиртового гидроксила
енольного гидроксила
фенольного гидроксила

«Отлично» - более 90% правильных ответов

«Хорошо» - 80-89% правильных ответов

«Удовлетворительно» - 70-79% правильных ответов

«Неудовлетворительно» - менее 70 % правильных ответов

5. Критерии оценивания результатов обучения

«Отлично» – пороговый или высокий уровень сформированности профессиональных компетенций в период практики, высокий уровень знаний, высокая степень выполнения практических навыков, активный подход к решению профессиональных задач разной степени сложности, предусмотренных программой практики и профессиональным стандартом и/или квалификационными характеристиками.

«Хорошо» – пороговый или высокий уровень сформированности компетенций, в период практики, адекватный уровень знаний, адекватная степень выполнения практических навыков, адекватная способность к решению стандартных профессиональных задач, предусмотренных программой практики в соответствии с профессиональным стандартом и/или квалификационными характеристиками.

«Удовлетворительно» – пороговый уровень сформированности компетенций в период практики, уровня знаний и степени выполнения практических навыков достаточно для решения типовых профессиональных задач, предусмотренных программой практики в соответствии с профессиональным стандартом и/или квалификационными характеристиками.

«Неудовлетворительно» – пороговый или ниже уровень сформированности компетенций в период практики, уровня знаний и степени выполнения практических навыков недостаточно для решения типовых профессиональных задач, предусмотренных программой практики в соответствии с профессиональным стандартом и/или квалификационными характеристиками.