

Документ подписан простой электронной подписью

Информация о владельце:

ФИО: Шуматов Валерий Борисович

Должность: Ректор

Дата подписания: 06.12.2023 09:54:50

Уникальный программный ключ:

1cef78fd73d75dc6ecf72fe1eb9414787a2985d3657b784eef019bf8a794cb4

Федеральное государственное бюджетное образовательное учреждение  
высшего образования

«Тихоокеанский государственный медицинский университет»

Министерства здравоохранения Российской Федерации

«УТВЕРЖДАЮ»

Заведующий кафедрой

 /Л. В. Устинова/

«20» ноября 2023 г.

## ФОНД ОЦЕНОЧНЫХ СРЕДСТВ

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

Направление подготовки  
(специальность)

33.05.01 Фармация  
(код, наименование)

Уровень подготовки

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-tovarov-aptechnogo-assortimenta\\_op0120.html](https://tgmu.ru/sveden/education/programs/farmaciya-v-sfere-obrascheniya-lekarstvennyh-sredstv-i-drugih-tovarov-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) кокарбоксилазы 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 ПЕРМАНГНАТ ЯВЛЯЕТСЯ РЕАКЦИЯ С МЕТИЛЕНОВЫМ СИНИМ

бария хлоридом

дiazoreактивом

\*серной кислотой разведённой и раствором пероксида водорода

25. КОЛИЧЕСТВЕННОЕ ОПРЕДЕЛЕНИЕ КАЛЬЦИЯ ГЛЮКОНАТА СОГЛАСНО ГФ ПРОВОДЯТ МЕТОДОМ

\*комплексометрии

иодометрии

нитритометрии

ацидиметрии

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

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

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

Вопрос к задаче: Назовите метод анализа

Вопрос к задаче: Сделайте заключение о качестве поступившего образца на анализ по количественному определению в соответствии с приказом №751н

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.

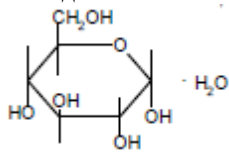
**Перечень тем для индивидуального задания:**  
Проведите фармакопейный анализ лекарственного препарата и сделайте заключение о его качестве:

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  
Magnesii 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 левомицетина 0,5
12. Tabulettae Calcii gluconas 0,5  
Таблетки кальция глюконата 0,5
13. Unguentum Xeroformii  
Мазь ксероформная
14. Solutio Magnesii 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 Nicotinicici 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

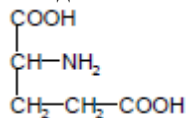
### 1. Подлинность лекарственного средства



можно подтвердить реакцией с реактивом  
+Фелинга

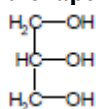
Марме  
Бушарда  
Марки

## 2. Подлинность лекарственного средства



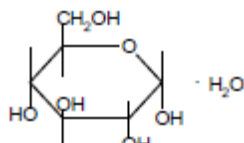
можно подтвердить с помощью  
+нингидриновой пробы  
реакции образования йодоформа  
реакции образования азокрасителя  
реакции образования "серебряного зеркала"

## 3. Лекарственное средство, выраженное формулой



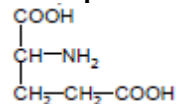
по химической классификации относится к  
+спиртам  
альдегидам  
фенолам  
углеводам

## 4. Лекарственное средство, выраженное формулой



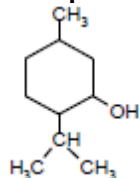
по химической классификации относится к  
+углеводам  
фенолам  
терпенам  
ароматическим кислотам

## 5. Лекарственное средство, выраженное формулой



по химической классификации относится к производным  
+аминокислот  
аминоспиртов  
терпенов  
углеводов

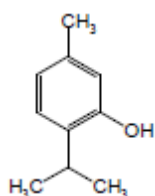
## 6. Лекарственное средство, выраженное формулой



по химической классификации относится к производным  
+терпенов  
фенолов  
углеводов  
альдегидов

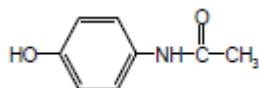
## 7. Лекарственное средство, выраженное формулой





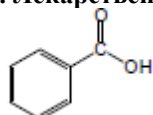
по химической классификации относится к  
 + фенолам  
 углеводам  
 спиртам  
 терпенам

### 8. Лекарственное средство, выраженное формулой



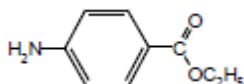
по химической классификации относится к производным  
 + пара-аминофенола  
 спиртов  
 мета-аминофенола  
 пара-аминобензойной кислоты

### 9. Лекарственное средство, выраженное формулой



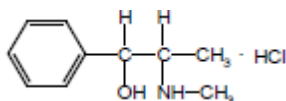
по химической классификации относится к  
 + ароматическим кислотам  
 терпенам  
 фенолам  
 углеводам

### 10. Лекарственное средство, выраженное формулой



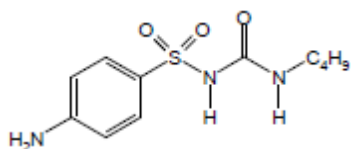
по химической классификации относится к производным  
 + пара-аминобензойной кислоты  
 пара-аминофенола  
 пара-аминосалициловой кислоты  
 мета-аминофенола

### 11. Лекарственное средство, выраженное формулой



по химической классификации относится к  
 + арилалкиламинам  
 аминокислотам  
 фенолам  
 ароматическим кислотам

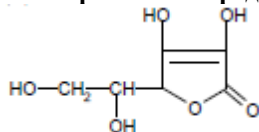
### 12. Лекарственное средство, выраженное формулой



по химической классификации относится к  
 + бензолсульфонилмочевины  
 пара-аминосалициловой кислоты

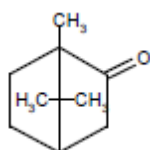
пара-аминофенола  
амидапара-аминобензойной кислоты

**13. Лекарственное средство, выраженное формулой**



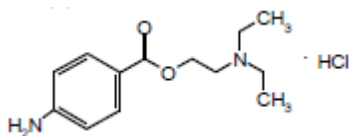
+аскорбиновая кислота  
глутаминовая кислота  
салициловая кислота  
ацетилсалициловая кислота

**14. Лекарственное средство, выраженное формулой**



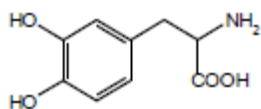
+камфора  
салициловая кислота  
аскорбиновая кислота  
ментол

**15. Лекарственное средство, выраженное формулой**



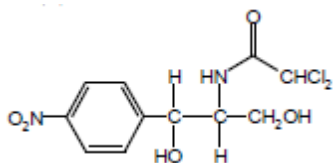
+прокаин (новокаин)  
лидокаин  
эфедрин  
пропранолол (анаприлин)

**16. Лекарственное средство, выраженное формулой**



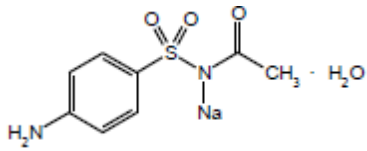
+леводопа  
парацетамол  
глюкозамин  
бензокаин (анестезин)

**17. Лекарственное средство, выраженное формулой**



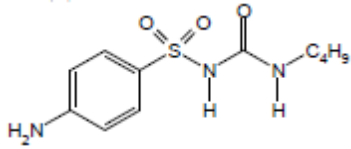
+хлорамфеникол (левомецетин)  
бензокаин (анестезин)  
парацетамол  
эфедрин

**18. Лекарственное средство, выраженное формулой**



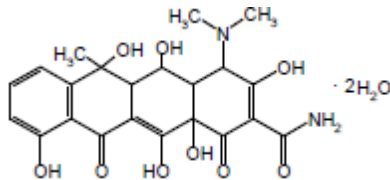
+сульфацетамид натрий (сульфацил-натрий)  
 диклофенак-натрий (ортофен)  
 вальпроат натрия  
 викасол (менадиона натрия бисульфита)

**19. Лекарственное средство, выраженное формулой**



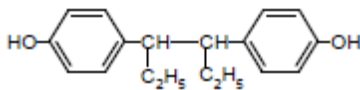
+карбутамид (букарбан)  
 метионин  
 сульфален  
 сульфокамфорная кислота

**20. Лекарственное средство, выраженное формулой**



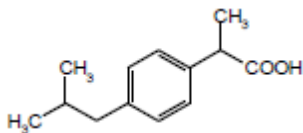
+окситетрациклин  
 ибупрофен  
 глибенкламид  
 ретинол

**21. Лекарственное средство, выраженное формулой**



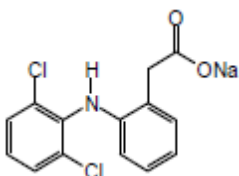
+гексэстрол (синэстрол)  
 ибупрофен  
 парацетамол  
 глибенкламид

**22. Лекарственное средство, выраженное формулой**



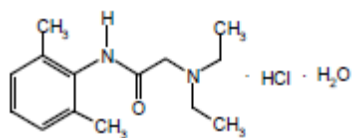
+ибупрофен  
 ацетилсалициловая кислота  
 амидотризоевая кислота  
 фенотерол

**23. Лекарственное средство, выраженное формулой**



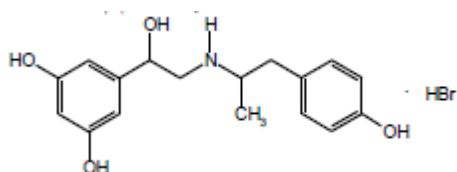
+диклофенак-натрий (ортофен)  
сульфацетамид натрия (сульфацил-натрий)  
вальпроат натрия  
натрия пара-аминосалицилат

#### 24. Лекарственное средство, выраженное формулой



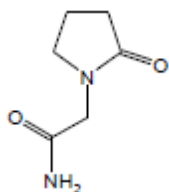
+лидокаин  
прокаин (новокаин)  
глибенкламид  
эфедрин

#### 25. Лекарственное средство, выраженное формулой



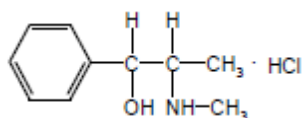
+фенотерол  
фуросемид  
левотироксин (тироксин)  
гликлазид (предиан)

#### 26. Лекарственное средство, выраженное формулой



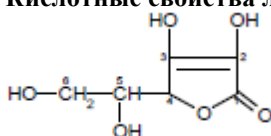
+пирацетам  
аминалон  
парацетамол  
аскорбиновая кислота

#### 27. Лекарственное средство, выраженное формулой



+эфедрина гидрохлорид  
новокаина гидрохлорид  
бендазола гидрохлорид  
адреналина гидрохлорид

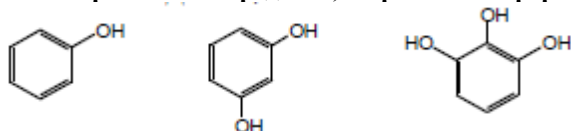
#### 28. Кислотные свойства лекарственного вещества



обусловлены наличием в структуре

+енольных гидроксильных групп в 2 и 3 положениях  
карбоксильной группы  
спиртовых гидроксильных групп в 5 и 6 положениях  
лактонного кольца

## 29. Лекарственные средства, выраженные формулами



проявляют кислотно-основные свойства

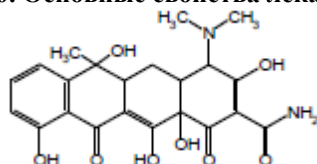
+слабые кислотные

сильные основные

слабые основные

амфотерные

## 30. Основные свойства лекарственного средства



обусловлены наличием в структуре

+диметиламиногруппы

спиртового гидроксила

енольного гидроксила

фенольного гидроксила

## 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.

