

**ПИТАННЯ З ФАРМАЦЕВТИЧНОЇ ХІМІЇ
ДЛЯ САМОСТІЙНОЇ ПІДГОТОВКИ СТУДЕНТІВ
ДО АУДИТОРНОЇ КОНТРОЛЬНОЇ РОБОТИ,
ЗМІСТОВИХ МОДУЛІВ ТА ПІДСУМКОВОГО КОНТРОЛЮ МОДУЛЮ**

**3 КУРСУ Фс 15(3,5 з)ДВмед
VI семестр
2017/2018 н.р.**

1. ТЕОРЕТИЧНІ ПИТАННЯ

1. **Лікарські засоби з групи вітамінів:** загальна характеристика, класифікація, методи дослідження[4 С.455, 9, 14].
2. Вітаміни аліфатичного ряду [4 С.456-463, 9, 14]: **кислота аскорбінова**[2]; окислювально–відновлювальні і кислотні властивості, причини нестійкості. **Пантотенова кислота, пангамова кислота. Кальцію пантотенат, кальцію пангамат.** Властивості, методи аналізу, застосування.
3. Вітаміни аліциклічного ряду [4 С.463-465, 9]: **ретиноли** (вітаміни групи А), **кальцифероли** (вітаміни групи Д). Фізичні і хімічні властивості, стабільність. Вимоги до якості і методи аналізу. Особливості зберігання.
4. Вітаміни ароматичного ряду[4 С.465-467, 9, 14]. **Нафтохінони:** філлохінон, менахінон (вітаміни групи К) та їх синтетичний аналог – **вікасол.** Властивості, методи аналізу, застосування.
5. **Хроманові вітаміни – токофероли** (вітаміни групи Е) [4 С.468-470, 9]. **Токоферолу ацетат.** Окислювально–відновлювальні властивості, вимоги до якості, методи аналізу.
6. **Фенілхроманові вітаміни** (група Р) [4 С.470-472, 9]. **Флавоноїди – рутин, кверцетин.**
7. **Похідні піридину** (вітаміни групи РР) [4 С.472-476, 9, 14]. **Кислота нікотинова**[2] та її **амід**[2].
8. **Оксиметилпіридинові вітаміни** (група В₆) [4 С.476-478, 9, 14]. **Піридоксину гідрохлорид**[2]. Властивості, методи аналізу, застосування.
9. **Похідні піримідинотіазолу** (тіаміну) [4 С.478-483, 9, 14]. **Тіаміну хлорид**[2], **тіаміну бромід**[2]; якісний і кількісний аналіз.
10. **Похідні ізоаллоксазину**[4 С.483-485, 9, 14]. **Рибофлавін** (вітамін В₂) [2]. Біотрансформація, вимоги до якості, методи аналізу.

11. Похідні птерину[4 С.485-488, 9]. **Кислота фолієва** (віт. В₉) [2] та її антагоніст – метотрексат.

12. Коринові вітаміни (група В₁₂) [4 С.488-489, 9]. **Ціанокобаламін**. Аналіз структури, вимоги до якості, методи аналізу.

13. **Лікарські засоби з групи вуглеводів**. Загальна характеристика вуглеводів[4 С.442-449, 9, 14]. **Глюкоза**[4, 2, 14], **сахароза, лактоза**[4, 14]. Доброякісність, якісний і кількісний аналіз. Константи оптичної активності як показники якості. Явища інверсії та мутаротації.

14. **Лікарські засоби з групи гормонів та їх синтетичних аналогів**. Загальна характеристика, класифікація. Взаємозв'язок між хімічною будовою і фізіологічною дією гормонів [4 С.490, 9, 15].

15. Гормони - похідні *амінокислот*. Гормони щитовидної залози. **Тиреоїдин**, вимоги до якості і методи аналізу[4 С.491, 9].

16. Гормони *мозкового шару надниркових залоз*[4 С.492-498, 9, 15]: **адреналін, норадреналін**. Адреналіну тартрат [2] та норадреналіну гідротартрат [2] та їх синтетичний аналог – **фенілефрину гідрохлорид** (мезатон) [2]. Методи синтезу. Окислювально–відновлювальні властивості, проблема стабільності, якісний і кількісний аналіз.

17. Гормони *коркового шару надниркових залоз* [4 С.501-506, 9, 15]. Розвиток і сучасний стан хімії кортикостероїдів як лікарських засобів. Залежність між будовою і біологічною активністю. Мінералокортикостероїди, глюкокортикостероїди. Шляхи підвищення біологічної активності. **Дезоксикортикостерону ацетат, кортизону ацетат, гідрокортизону ацетат** [2], **преднізолон** [2]. Галогенопохідні напівсинтетичних аналогів кортикостероїдів. **Дексаметазон**. Методи аналізу

18. Гормони *статевих залоз*. Андрогенні гормони як лікарські засоби [4 С.510-513, 9]: **тестостерону пропіонат**[2], **метилтестостерон**. Властивості, методи аналізу. Біологічні передумови створення напівсинтетичних лікарських речовин анаболічної дії (метандростенолон, метиландростендіол, феноболін, ретаболіл).

19. *Гестагенні* гормони і їх синтетичні аналоги [4 С.508-509, 9]. **Прогестерон, прегнін**. Вимоги до якості, методи аналізу.

20. *Естрогени* [4 С.514-517, 9, 15]. Естрон і естрадіол як лікарські речовини. **Етинілестрадіол**. Синтетичні аналоги нестероїдної структури: **синестрол**. Властивості, методи якісного і кількісного аналізу.

21. **Лікарські засоби з групи антибіотиків** [4 С.521-524, 9, 15]. Загальна характеристика. Методи добування антибіотиків і шляхи створення нових

антибіотиків. Біологічні, хімічні і фізико–хімічні методи кількісного визначення антибіотиків. Поняття одиниці антибіотичної активності. Класифікація антибіотиків.

22. Антибіотики *аліциклічного* ряду (*тетрацикліни*) [4 С.524-528, 9]. Взаємозв'язок між будовою і біологічною дією. *Тетрациклін*[2]; його напівсинтетичні похідні: *доксцикліну хіклат* (вібраміцин) [2], *метацкліну гідрохлорид* (рондоміцин). Вимоги до якості, методи аналізу.

23. Антибіотики *ароматичного* ряду [4 С.528-535, 9, 15]. *Хлорамфенікол* (левоміцетин) [2]. Stereoізомерія, зв'язок між будовою, біологічною активністю і токсичністю. Методи аналізу, застосування.

24. Антибіотики *гетероциклічного* ряду. *Пеніциліни* [4 С.536-542, 9, 15]. Загальна характеристика хімічної структури, порівняльна стійкість до хімічних реагентів і ферментів. *Бензилпеніцилін*, його *натрієва*[2], *калієва*[2] і *новокаїнова*. солі, *феноксиметилпеніцилін*. Напівсинтетичні пеніциліни на основі 6-АПК: *оксациліну натрієва сіль*, *ампіциліну натрієва сіль*, *амоксициліну тригідрат*, *амоксиклав*, *карбеніциліну динатрієва сіль*. Загальні фізико–хімічні властивості. Методи кількісного визначення. Стабільність, хімічна несумісність, зберігання.

25. *Цефалоспори́ни* [4 С.542-545, 9, 15]. Хімічна структура, синтез похідних на основі 7–АДЦК (*цефалексин*, *цефтріаксону натрієва сіль*, *цефазолін*, *цефалоридин*) і 7–АЦК (*цефотаксиму натрієва сіль*, *цефалотин*, *цефапірін*, *цефуросим*).

26. *Антибіотики–аміноглікозиди* [4 С.545-548, 9]. *Стрептоміцину сульфат*[2], *канаміцину моносульфат*, *гентаміцину сульфат*. Загальні вимоги до якості. Методи аналізу.

2. КОНТРОЛЬНІ ЗАВДАННЯ ДЛЯ САМОПІДГОТОВКИ

Випробування на граничний вміст домішок

№	ТЕСТИ
1.	Для визначення припустимої межі домішок в лікарських речовинах провізор-аналітик використовує: <i>A</i> *еталонні розчини <i>B</i> розчини лікарських засобів <i>C</i> титровані розчини <i>D</i> буферні розчини <i>E</i> розчини індикаторів
2.	Хімік ампульного цеху проводить аналіз розчину кальцію хлориду для ін'єкцій. На вимогу монографії досліджуваний розчин повинен бути безбарвним. Для виконання цього тесту він повинен порівняти досліджуваний розчин з: <i>A</i> *водою <i>B</i> спиртом <i>C</i> ацетоном <i>D</i> кислотою хлористоводневою <i>E</i> хлороформом
3.	Визначення ступеня забарвлення рідин проводять візуально шляхом порівняння з відповідними еталонами. Вкажіть як готують еталонні розчини. <i>A</i> *розбавленням основних розчинів кислотою хлористоводневою <i>B</i> змішуванням основних розчинів <i>C</i> змішуванням вихідних розчинів <i>D</i> змішуванням вихідних та основних розчинів <i>E</i> розбавленням вихідних розчинів водою
4.	Хімік контрольно-аналітичної лабораторії отримав завдання приготувати еталони каламутності згідно з вимогами фармакопеї. Які речовини він повинен використовувати для цього як вихідні? <i>A</i> *гексаметилентетрамін і гідразину сульфат <i>B</i> натрію хлорид і кальцію нітрат <i>C</i> кальцію сульфат і гліцерин <i>D</i> калію хлорид і барію сульфат <i>E</i> фурацилін і кальцію хлорид
5.	Домішку хлоридів виявляють розчином аргентуму нітрату в присутності кислоти: <i>A</i> *нітратної <i>B</i> сульфатної <i>C</i> фосфатної <i>D</i> оцтової <i>E</i> сульфідної Наведіть рівняння реакції, вкажіть аналітичний ефект реакції.
6.	Провізор-аналітик визначає домішку сульфатів в борній кислоті. Як основний реактив він додав: <i>A</i> *барію хлорид <i>B</i> натрію сульфід <i>C</i> калію фероціанід <i>D</i> срібла нітрат <i>E</i> амонію оксалат Наведіть рівняння реакції, вкажіть аналітичний ефект реакції.

*--правильна відповідь

7.	<p>Для виявлення домішки кальцію за ДФУ використовується реактив:</p> <p><i>A</i> *розчин амонію оксалату <i>B</i> розчин гліюксальгидроксианілу <i>C</i> розчин кислоти сульфатної <i>D</i> розчин калію фєроціаніду <i>E</i> розчин кислоти фосфатної</p> <p>Наведіть рівняння реакції, вкажіть аналітичний ефект реакції.</p>
8.	<p>Провізор-аналітик визначає в калію броміді домішку магнію і лужно-земельних металів. Для цього він використав розчин:</p> <p><i>A</i> *натрію едетату <i>B</i> калію перманганату <i>C</i> кислоти хлористоводневої <i>D</i> срібла нітрату <i>E</i> натрію нітриту</p>
9.	<p>Для визначення домішки калію у лікарських сполуках провізор-аналітик проводить реакцію з:</p> <p><i>A</i> *натрію тетрафенілборатом <i>B</i> натрію тетраборатом <i>C</i> натрію нітратом <i>D</i> натрію сульфатом <i>E</i> натрію саліцилатом</p> <p>Наведіть рівняння реакції, вкажіть аналітичний ефект реакції.</p>
10.	<p>Для визначення домішки алюмінію у лікарських сполуках провізор-аналітик проводить реакцією з:</p> <p><i>A</i> *розчином гідроксихіноліну <i>B</i> розчином натрію гідроксиду <i>C</i> розчином амоніаку <i>D</i> розчином натрію сульфїду <i>E</i> розчином натрію дигїдрофосфату</p> <p>Наведіть рівняння реакції, вкажіть аналітичний ефект реакції.</p>
11.	<p>Як основний реактив при випробуванні на граничний вміст домішки магнію згідно ДФУ хїмік-аналітик використовує розчин:</p> <p><i>A</i> *гїдроксихіноліну <i>B</i> резорцину <i>C</i> піридину <i>D</i> формальдегїду <i>E</i> бензальдегїду</p> <p>Наведіть рівняння реакції, вкажіть аналітичний ефект реакції.</p>
12.	<p>Як основний реактив при випробуванні на граничний вміст домішки цинку хїмік-аналітик використовує розчин:</p> <p><i>A</i> *калію фєроціаніду <i>B</i> амонію тіоціанату <i>C</i> натрію сульфїду <i>D</i> срібла нітрату <i>E</i> барію хлориду</p>
13.	<p>Згідно ДФУ домішку арсену за методом <i>A</i> можна визначити після відновлення сполук арсену до арсину, який забарвлює від жовтого до оранжевого кольору:</p> <p><i>A</i> *ртутно-бромїдний папір <i>B</i> лакмусовий папір <i>C</i> свинцевий папір <i>D</i> йодкрохмальний папір <i>E</i> куркумовий папір</p>

14.	<p>Виберіть реактив, який застосовується для визначення домішки миш'яку в лікарських речовинах за методом В:</p> <p><i>A</i> *натрію гіпофосфіт <i>B</i> натрію хлорид <i>C</i> натрію сульфід <i>D</i> цинк <i>E</i> калію йодид</p>
15.	<p>Провізор-аналітик визначає в натрію йодиді домішку важких металів з тіоацетамідним реактивом. Наявність домішки він встановлює за появою:</p> <p><i>A</i> *коричневого забарвлення <i>B</i> жовтого забарвлення <i>C</i> зеленої флуоресценції <i>D</i> білої опалесценції <i>E</i> синього забарвлення</p>
16.	<p>Для виявлення домішок важких металів (метод А), згідно вимог ДФУ, провізор-аналітик аптеки проводить реакцію з реактивом:</p> <p><i>A</i> *тіоацетамідним <i>B</i> натрію сульфід <i>C</i> кислоти сульфосаліцилової <i>D</i> амонію оксалату <i>E</i> калію йодиду</p>
17.	<p>У якості основного реактиву при випробуванні на граничний вміст домішки фосфатів ДФУ рекомендує використовувати:</p> <p><i>A</i> *сульфомолібденовий реактив <i>B</i> мідно-тарtratний реактив <i>C</i> тіоацетамідний реактив <i>D</i> ацетилацетонний реактив <i>E</i> гіпофосфітний реактив</p>
18.	<p>Провізор-аналітик визначає домішку заліза в препараті відповідно до вимог ДФУ за допомогою лимонної і тіогликолевої кислот. Поява якого забарвлення свідчить про наявність цієї домішки?</p> <p><i>A</i> *рожевого <i>B</i> зеленого <i>C</i> жовтого <i>D</i> синього <i>E</i> чорного</p>
19.	<p>Хімік ВТК фармацевтичного підприємства визначає доброякісність води очищеної. Який реактив йому необхідно використовувати для виявлення домішок нітратів і нітритів?</p> <p><i>A</i> *розчин дифеніламіну <i>B</i> розчин амонію оксалату <i>C</i> розчин кислоти сульфосаліцилової <i>D</i> розчин срібла нітрату <i>E</i> розчин барію хлориду</p>
20.	<p>Провізор-аналітик аптеки проводить аналіз води очищеної. Для цього певну кількість досліджуваного зразка він доводить до кипіння, додає 0,02 М розчин калію перманганату і кислоту сірчану розведenu. Після кип'ятіння отриманого розчину протягом 5 хвилин рожеве забарвлення повинне зберігатися. Яку домішку визначав провізор-аналітик?</p> <p><i>A</i> *речовини, що відновлюються <i>B</i> нітрати <i>C</i> діоксид вуглецю <i>D</i> сульфати <i>E</i> важкі метали</p>

Лікарські речовини з групи вуглеводів та глікозидів

№	ТЕСТИ
1	<p>Наявність якої домішки в сахарозі обумовлює утворення цегляно-червоного осаду з мідно-тартратним реактивом (реактивом Фелінга):</p> <p><i>A</i> *інвертного цукру <i>B</i> глюкози <i>C</i> лактози <i>D</i> декстрину <i>E</i> крохмалю</p>
2	<p>На аналіз в контрольно-аналітичну лабораторію поступила субстанція дигітоксину. Однією з реакцій ідентифікації субстанції є реакція з розчином <i>m</i>-динітробензолу в лужному середовищі. Яке забарвлення при цьому спостерігається?</p> <p><i>A</i> *червоно-фіолетове <i>B</i> чорне <i>C</i> синьо-зелене <i>D</i> жовто-червоне <i>E</i> зелене</p>
3	<p>Для виявлення в серцевих глікозидах дезоксицукрів провізору-аналітику слід провести реакцію:</p> <p><i>A</i> *Келлера-Кіліані <i>B</i> Легаля <i>C</i> Лібермана <i>D</i> Неймана <i>E</i> Боскотта</p>
4	<p>Провізор-аналітик проводить випробування на чистоту лікарського засобу глюкози безводної згідно ДФУ. Неприпустиму домішку барію він визначає за допомогою</p> <p><i>A</i> *кислоти сірчаної <i>B</i> кислоти соляної <i>C</i> кислоти оцтової <i>D</i> кислоти нітратної <i>E</i> кислоти хлорної</p> <p>Наведіть рівняння реакцій, вкажіть аналітичний ефект реакції.</p>
5	<p>Для ідентифікації строфантину, лікарського засобу з групи серцевих глікозидів, аналітику потрібно довести наявність стероїдного циклу. Який реактив йому слід для цього використати?</p> <p><i>A</i> *кислоту сірчану <i>B</i> кислоту хлорну <i>C</i> кислоту лимонну <i>D</i> кислоту мурашину <i>E</i> кислоту хромотропову</p>
6	<p>Ідентифікувати глюкозу провізор-аналітик може за величиною питомого оптичного обертання, визначивши:</p> <p><i>A</i> *кут обертання <i>B</i> показник заломлення <i>C</i> оптичну густину <i>D</i> температуру плавлення <i>E</i> в'язкість</p>

7	<p>Специфічною домішкою лікарського препарату Глюкоза [Glucosum] є:</p> <p><i>A</i> *декстрин <i>B</i> солі амонію <i>C</i> формальдегід [параформ] <i>D</i> пантоїллактон <i>E</i> сенецифілін</p>
8	<p>У контрольно-аналітичній лабораторії підтверджують наявність лактози у складі таблеток за допомогою реактиву:</p> <p><i>A</i> *мідно-тарtratного <i>B</i> тіоацетамідного <i>C</i> мідно-цитратного <i>D</i> метоксифенілоцтової кислоти <i>E</i> сульфомолібденового</p>
9	<p>Виберіть лікарський засіб, який дає позитивну реакцію з мідно-тарtratним реактивом:</p> <p><i>A</i> *глюкоза <i>B</i> гепарин <i>C</i> поліглюкін <i>D</i> строфантин <i>E</i> еризимін</p> <p>Наведіть рівняння реакцій, вкажіть аналітичний ефект реакції.</p>
10	<p>Для виявлення 5-членного лактонного циклу у молекулі серцевих глікозидів провізор-аналітик проводить реакцію</p> <p><i>A</i> *Легалья <i>B</i> Віталі-Морена <i>C</i> Пелагрі <i>D</i> Бутлерова <i>E</i> Зініна</p>
11	<p>Аналітик хімічної лабораторії отримав на аналіз субстанцію глюкози. Для визначення її доброякісності він виміряв кут обертання її водного розчину. Ці дослідження він проводив, користуючись</p> <p><i>A</i> *поляриметром <i>B</i> рефрактометром <i>C</i> спектрофотометром <i>D</i> потенціометром <i>E</i> фотоелектроколориметром</p>
13	<p>Провізор-аналітик лабораторії Державної інспекції з контролю якості лікарських засобів проводить ідентифікацію лікарської речовини "Глюкоза безводна" з мідно-тарtratним розчином. Осад якого кольору при цьому утворюється?</p> <p><i>A</i> *червоного <i>B</i> блакитного <i>C</i> чорного <i>D</i> синьо-фіолетового <i>E</i> білого</p> <p>Наведіть рівняння реакцій, вкажіть аналітичний ефект реакції.</p>
14	<p>На наявність якої групи в глюкозі вказує утворення цегляно-червоного осаду при нагріванні з мідно-тарtratним реактивом (реактивом Фелінга)?</p> <p><i>A</i> * альдегідної <i>B</i> кетонної <i>C</i> карбоксильної <i>D</i> естерної <i>E</i> амідної</p>

Лікарські речовини з групи вітамінів

№	Тести
1.	<p>Провізор-аналітик досліджує лікарську речовину з групи вітамінів. Яку речовину називають вітаміном С?</p> <p><i>A</i> * кислоту аскорбінову <i>B</i> кислоту барбітурову <i>C</i> кислоту нікотинову <i>D</i> кислоту фолієву <i>E</i> кислоту саліцилову</p>
2.	<p>Ідентифікацію кислоти аскорбінової за ДФУ провізор-аналітик проводить з використанням реактиву:</p> <p><i>A</i> *нітрату срібла <i>B</i> сульфату цинку <i>C</i> оксалату амонію <i>D</i> хлориду кальцію <i>E</i> нітрату барію</p> <p>Наведіть рівняння реакції, вкажіть аналітичний ефект реакції.</p>
3.	<p>В практиці контрольної-аналітичних лабораторій застосовується розчин 2,6-дихлорфеноліндофенолу, синій колір якого знебарвлюється під дією відновників. Укажіть лікарський препарат, який можна ідентифікувати за допомогою розчину 2,6-дихлорфеноліндофенолу:</p> <p><i>A</i> *аскорбінова кислота <i>B</i> саліцилова кислота <i>C</i> нікотинова кислота <i>D</i> бензойна кислота <i>E</i> ацетилсаліцилова кислота</p> <p>Наведіть рівняння реакції.</p>
4.	<p>Провізор-аналітик виконує аналіз кислоти аскорбінової згідно вимог ДФУ. Для визначення домішки кислоти щавлевої він використовує розчин:</p> <p><i>A</i> * кальцію хлориду <i>B</i> натрію хлориду <i>C</i> натрію гідрокарбонату <i>D</i> натрію тіосульфату <i>E</i> натрію сульфату</p>
5.	<p>Кислоту аскорбінову кількісно можна визначити:</p> <p><i>A</i> *алкаліметрично <i>B</i> ацидиметрично <i>C</i> нітритометрично <i>D</i> комплексонометрично <i>E</i> тіоціанатометрично</p> <p>Наведіть рівняння реакції, формулу розрахунку титру та кількісного вмісту.</p>
6.	<p>У контрольній-аналітичній лабораторії на аналіз поступила субстанція кислоти аскорбінової. Відповідно до вимог ДФУ кількісний вміст кислоти аскорбінової визначають методом:</p> <p><i>A</i> *йодометрії <i>B</i> нітритометрії <i>C</i> ацидиметрії <i>D</i> броматометрії <i>E</i> комплексонометрії</p> <p>Наведіть рівняння реакції, формулу розрахунку титру та кількісного вмісту.</p>

7.	<p>Провізор-аналітик визначив кількісний вміст кислоти аскорбінової йодатометричним методом. Титрування він повинен виконувати у присутності:</p> <p><i>A</i> *калію йодиду <i>B</i> амонію нітрату <i>C</i> кальцію сульфату <i>D</i> магнію хлориду <i>E</i> натрію броміду</p> <p>Наведіть рівняння реакції, формулу розрахунку титру та кількісного вмісту.</p>
8.	<p>При визначенні кількісного вмісту аскорбінової кислоти в лікарській формі провізор-аналітик використовував алкаліметричний метод. На яких властивостях аскорбінової кислоти засновано це визначення?</p> <p><i>A</i> *на кислотних <i>B</i> на відновних <i>C</i> на окислювальних <i>D</i> на основних <i>E</i> на амфотерних</p> <p>Наведіть рівняння реакції, формулу розрахунку титру та кількісного вмісту.</p>
9.	<p>Провізор-аналітик аптеки проводить кількісний аналіз порошку, який містить кислоту глютамінову і кислоту аскорбінову. Яким методом він повинен визначити кількісний вміст кислоти аскорбінової в присутності кислоти глютамінової.</p> <p><i>A</i> *йодометричним методом <i>B</i> нітритометричним методом <i>C</i> комплексонометричним методом <i>D</i> алкаліметричним методом <i>E</i> ацидиметричним методом</p>
10.	<p>При проведенні кількісного визначення кислоти аскорбінової йодометричним методом згідно ДФУ як індикатор використовується:</p> <p><i>A</i> *крохмаль <i>B</i> дифенілкарбазон <i>C</i> бромфеноловий синій <i>D</i> фенолфталеїн <i>E</i> мурексид</p> <p>Наведіть рівняння реакції, формулу розрахунку титру та кількісного вмісту.</p>
11.	<p>Наявність катіону кальцію в субстанції кальцію пангамату можна підтвердити реакцією з розчином:</p> <p><i>A</i> * амонію оксалату <i>B</i> амонію нітрату <i>C</i> калію нітрату <i>D</i> калію хлориду <i>E</i> аміаку</p> <p>Наведіть рівняння реакції, вкажіть аналітичний ефект реакції.</p>
12.	<p>У контрольно-аналітичній лабораторії досліджується субстанція кальцію пангамату. З яким реактивом катіон кальцію утворює білий осад?</p> <p><i>A</i> *амонію оксалатом <i>B</i> натрію хлоридом <i>C</i> калію перманганатом <i>D</i> калію бромідом <i>E</i> натрію кобальти нітритом</p> <p>Наведіть рівняння реакції.</p>
13.	<p>З метою ідентифікації пангамату кальцію проводять його лужний гідроліз у присутності гідроксиламіну. В результаті реакції утворюється гідроксамова кислота, яку провізор-аналітик повинен ідентифікувати з наступним реактивом:</p> <p><i>A</i> *хлоридом заліза (III)</p>

	<p><i>B</i> тетраїодомеркурят калію <i>C</i> срібла нітрату <i>D</i> натрію гідрокарбонат <i>E</i> молібдатом амонію Наведіть рівняння реакцій, вкажіть аналітичний ефект реакції.</p>
14.	<p>Якою реакцією провізор-аналітик підтверджує наявність естерної групи у лікарській речовині “Кальцію пангамат”?</p> <p><i>A</i> * Утворення забарвленого гідроксамату <i>B</i> Утворення йодоформу <i>C</i> Утворення маслянистого осаду <i>D</i> Утворення мурексиду <i>E</i> Утворення білого осаду</p>
15.	<p>За допомогою якої реакції провізор-аналітик підтверджує наявність складноефірної групи у кальції пангаматі?</p> <p><i>A</i> *утворення гідроксамату заліза (III) <i>B</i> утворення йодоформу <i>C</i> утворення азобарвника <i>D</i> утворення індофенолу <i>E</i> утворення ауринового барвника</p>
16.	<p>У контрольно-аналітичну лабораторію поступила субстанція кальцію пантотенату. Для кількісного визначення препарату провізору-аналітику слід використати метод:</p> <p><i>A</i> *комплексометрії <i>B</i> йодометрії <i>C</i> йодхлорметрії <i>D</i> меркуриметрії <i>E</i> аргентометрії</p>
17.	<p>Спеціаліст контрольно-аналітичної лабораторії проводить кількісне визначення катіону кальцію в субстанції кальцію пантотенату. Вкажіть цей метод:</p> <p><i>A</i> *комплексометрія <i>B</i> ацидиметрія <i>C</i> аргентометрія <i>D</i> цериметрія <i>E</i> нітритометрія Наведіть рівняння реакцій, формулу розрахунку титру та кількісного вмісту.</p>
18.	<p>Кількісний вміст ергокальциферолу [Ergocalciferolum] у лікарських засобах визначають методом:</p> <p><i>A</i> *фотокolorиметрії <i>B</i> поляриметрії <i>C</i> перманганатометрії <i>D</i> кондуктометрії <i>E</i> гравіметрії</p>
19.	<p>На аналіз в контрольно-аналітичну лабораторію поступив розчин вікасолу для ін'єкцій. Однією з реакцій ідентифікації препарату є реакція з кислотою сульфатною (конц.). Що при цьому спостерігається:</p> <p><i>A</i> *відчувається запах сірчистого газу <i>B</i> зміна забарвлення розчину <i>C</i> відчувається запах амоніаку <i>D</i> відчувається запах бензальдегіду <i>E</i> виділення бульбашок газу</p>
20.	<p>Яку з нижчеперелічених лікарських речовин провізор-аналітик аптеки може кількісно визначити методом цериметрії?</p>

	<p><i>A</i> *вікасол <i>B</i> кислоти ацетилсаліцилову <i>C</i> натрію бензоат <i>D</i> фенілсаліцилат <i>E</i> фенобарбітал Наведіть рівняння реакцій, формулу розрахунку титру та кількісного вмісту.</p>
21.	<p>Провізор аналітик проводить кількісне визначення вікасолу методом цериметрії. Титрованим розчином в цьому методі є: <i>A</i> *розчин церію (IV) сульфату <i>B</i> розчин хлоридної кислоти <i>C</i> розчин натрію гідроксиду <i>D</i> розчин калію йодату <i>E</i> розчин калію перманганату Наведіть рівняння реакцій, формулу розрахунку титру та кількісного вмісту.</p>
22.	<p>Після гідролізу рутину у кислому середовищі можна виявити сполуку: <i>A</i> *глюкозу <i>B</i> крохмаль <i>C</i> сахарозу <i>D</i> лактозу <i>E</i> декстрин</p>
23.	<p>Хімік ВТК ідентифікує субстанцію рутину відповідно до вимог АНД. Наявність залишку глюкози підтверджена за допомогою мідно-тартратного реактиву (реактиву Фелінга) по утворенню: <i>A</i> *цегляно-червоного осаду <i>B</i> темно-синього осаду <i>C</i> синьо-фіолетового осаду <i>D</i> темно-сірого осаду <i>E</i> сріблясто-блакитного осаду</p>
24.	<p>Кількісне визначення субстанції рутину проводять спектрофотометричним методом. Розрахувати кількісний вміст провізор-аналітик зможе, якщо виміряє: <i>A</i> *оптичну густину <i>B</i> рН розчину <i>C</i> кут обертання <i>D</i> температуру плавлення <i>E</i> показник заломлення Суть методу. Наведіть формулу розрахунку кількісного вмісту.</p>
25.	<p>При кип'ятінні нікотинаміду з розчином натрію гідроксиду відчувається запах: <i>A</i> *аміаку <i>B</i> піридину <i>C</i> бензальдегіду <i>D</i> формальдегіду <i>E</i> етилацетату Наведіть рівняння реакції.</p>
26.	<p>Який з наведених лікарських засобів кількісно можна визначити титруванням перхлоратною кислотою в ацетатній кислоті не додаючи меркурію (II) ацетат: <i>A</i> *Нікотинамід <i>B</i> Тропацін <i>C</i> Тіаміну хлорид <i>D</i> Промедол <i>E</i> Папаверину гідрохлорид</p>
27.	<p>При проведенні кількісного визначення субстанції нікотинаміду провізор-аналітик Державної інспекції з контролю якості лікарських засобів використовує</p>

	<p>метод: A * ацидиметрії у неводному середовищі B алкаліметрії, пряме титрування C ацидиметрії у водному середовищі D аргентометрії E Комплексонометрії Наведіть рівняння реакції, формулу розрахунку титру та кількісного вмісту.</p>
28.	<p>Аналітик проводить контроль якості кислоти ніотинової згідно вимог ДФУ. За допомогою якого реактиву можна підтвердити наявність піридинового циклу в її структурі? A *розчину ціаноброміду B розчину натрію нітропрусиду C розчину калію фероціаніду D розчину нінгідрину E розчину бензальдегіду Наведіть рівняння реакції, вкажіть аналітичний ефект реакції.</p>
29.	<p>Під час визначення кількісного вмісту ніотинової кислоти в лікарській формі провізор-аналітик використав алкаліметричний метод. На яких властивостях ніотинової кислоти ґрунтується це визначення? A *на кислотних B на окисних C на основних D на амфотерних E на відновних Наведіть рівняння реакції, формулу розрахунку титру та кількісного вмісту.</p>
30.	<p>Кількісний вміст кислоти ніотинової згідно ДФУ визначають методом: A *алкаліметрії B аргентометрії C нітритометрії D перманганатометрії E броматометрії Наведіть рівняння реакції, формулу розрахунку титру та кількісного вмісту.</p>
31.	<p>Наявність в структурі піридоксину гідрохлориду фенольного гідроксилу можна підтвердити за допомогою розчину: A *заліза(III) хлориду B калію перманганату C натрію сульфату D срібла нітрату E натрію нітриту Наведіть рівняння реакції, вкажіть аналітичний ефект реакції.</p>
32.	<p>Наявність якої функціональної групи в молекулі піридоксину гідрохлориду робить можливим проходження реакції з хлоридом окисного заліза? A *фенольного гідроксилу B піридинового циклу C спиртового гідроксилу D метильної групи E оксиметильної групи Наведіть рівняння реакції, вкажіть аналітичний ефект реакції.</p>
33.	<p>Кількісне визначення субстанції піридоксину гідрохлориду за вимогами ДФУ проводять методом: A *Ацидиметрії в неводному середовищі B Гравіметрії C Комплексонометрії D Аргентометрії E Нітритометрії Наведіть рівняння реакції, формулу розрахунку титру та кількісного вмісту.</p>

34.	<p>Провізор-аналітик лабораторії Державної інспекції з контролю якості лікарських засобів проводить ідентифікацію "Тіаміну гідроброміду" з розчином калію фериціаніду у лужному середовищі. При цьому він спостерігає світло-блакитну флуоресценцію спиртового шару в УФ-світлі. Вкажіть, який продукт при цьому утворюється?</p> <p><i>A</i> *тіохром <i>B</i> мурексид <i>C</i> талейохінін <i>D</i> нінгідрин <i>E</i> хіноні мін</p> <p>Наведіть рівняння реакцій.</p>
35.	<p>На аналіз в контрольно-аналітичну лабораторію поступила субстанція тіаміну хлориду. Однією з реакцій ідентифікації його є реакція утворення:</p> <p><i>A</i> *тіохрому <i>B</i> азобарвника <i>C</i> талейохініну <i>D</i> мурексиду <i>E</i> індофенолу</p>
36.	<p>Для ідентифікації тіаміну броміду провізор-аналітик провів реакцію утворення тіохрому. Який реактив він повинен використати?</p> <p><i>A</i> *калію фериціанід <i>B</i> кальцію хлорид <i>C</i> калію бромід <i>D</i> натрію гідроксид <i>E</i> заліза (II) сульфат</p> <p>Наведіть рівняння реакцій, вкажіть аналітичний ефект реакції.</p>
37.	<p>Провізор-аналітик визначає доброякісність тіаміну гідроброміду згідно з вимогами ДФУ. Який допоміжний реактив він використовує при визначенні домішки сульфатів в цьому препараті?</p> <p><i>A</i> *оцтова кислота <i>B</i> азотна кислота <i>C</i> сірчана кислота <i>D</i> бензойна кислота <i>E</i> саліцилова кислота</p>
38.	<p>Провізор-аналітик контрольно-аналітичної лабораторії проводить повний аналіз тіаміну гідрохлориду згідно вимог ДФУ. Вкажіть який метод він використає для кількісного визначення препарату:</p> <p><i>A</i> *кисотно-основного титрування у неводному середовищі <i>B</i> аргентометрії <i>C</i> алкаліметрії <i>D</i> меркуриметрії <i>E</i> йодометрії</p> <p>Наведіть рівняння реакції, формулу розрахунку титру та кількісного вмісту.</p>
39.	<p>Кількісний вміст тіаміну броміду в порошках провізор-аналітик може визначити методом:</p> <p><i>A</i> *алкаліметрії <i>B</i> нітритометрії <i>C</i> броматометрії <i>D</i> перманганатометрії <i>E</i> комплексонометрії</p> <p>Наведіть рівняння реакції, формулу розрахунку титру та кількісного вмісту.</p>
40.	<p>В контрольно-аналітичній лабораторії виконується аналіз субстанції тіаміну гідрохлориду згідно вимог ДФУ. Наважку субстанції титрують 0,1 моль/л розчином:</p>

	<p>A * Натрію гідроксиду B Калію перманганату C Амонію тіоціонату D Натрію едетату E Калію бромату</p>
41.	<p>Для кількісного визначення субстанції кислоти фолієвої згідно ДФУ використовують фізико-хімічний метод. Назвіть цей метод.</p> <p>A * рідинна хроматографія B іонообмінна хроматографія C ультрафіолетова спектрофотометрія D рефрактометрія E поляриметрія</p>
42.	<p>Провізор-аналітик, аналізуючи вітамінні очні краплі, при розгляді в УФ-світлі спостерігав яскраву зеленувато-жовту флюоресценцію. Це свідчить про наявність:</p> <p>A * рибофлавіну B тіаміну броміду C кислоти фолієвої D кислоти аскорбінової E вікасолу</p>
43.	<p>У контрольно-аналітичній лабораторії досліджується лікарська речовина. Водний розчин якої з перерахованих речовин має інтенсивну жовтувато-зелену флуоресценцію, яка зникає при додаванні мінеральних кислот або лугів?</p> <p>A * рибофлавін B кислота аскорбінова C глібенкламід D піридоксину гідрохлорид E тимол</p>
44.	<p>У контрольно-аналітичній лабораторії досліджується субстанція кальцію пангамату. З яким реактивом катіон кальцію утворює білий осад?</p> <p>A * амонію оксалатом B натрію хлоридом C калію перманганатом D калію бромідом E натрію кобальти нітритом</p> <p>Суть методу. Наведіть формулу розрахунку кількісного вмісту.</p>
45.	<p>Один з перелічених лікарських засобів не належить до групи вітамінів:</p> <p>A * кальцію глюконат B кальцію пангамат C кальцію пантотенат D ергокальциферол E кислота нікотина</p>

Лікарські речовини з групи гормонів, їх напівсинтетичних та синтетичних аналогів

№	Тести
1.	<p>У контрольно-аналітичній лабораторії необхідно проаналізувати препарати гормонів щитовидної залози (тиреоїдин). Аналітик при їх ідентифікації зобов'язаний провести реакцію на:</p> <p><i>A</i> *органічно зв'язаний йод <i>B</i> ароматичну аміногрупу <i>C</i> нітрогрупу <i>D</i> стероїдний цикл <i>E</i> складноефірну групу</p>
2.	<p>На наявність якої речовини в тиреоїдині вказує утворення жовтого забарвлення після кип'ятіння з розчином натрію гідроксиду, а після подальшого додавання сульфатної кислоти розведеної – знебарвлення розчину і випадіння колоїдного осаду:</p> <p><i>A</i> *білка <i>B</i> вуглеводів <i>C</i> жирів <i>D</i> алкалоїдів <i>E</i> вітамінів</p>
3.	<p>Провізор-аналітик проводить експрес-аналіз очних крапель, що містять адреналіну гідротартрат. Після додавання розчину хлориду заліза (III) утворилося смарагдово-зелене забарвлення, що свідчить про наявність в молекулі адреналіну:</p> <p><i>A</i> *фенольних гідроксильних груп <i>B</i> альдегідних груп <i>C</i> ароматичних аміногруп <i>D</i> складноефірних груп <i>E</i> карбоксильних груп</p>
4.	<p>Провізор-аналітик визначає кількісний вміст адреналіну тартрату відповідно до вимог ДФУ методом кислотно-основного титрування в неводному середовищі. В якості титрованого розчину він використав розчин:</p> <p><i>A</i> *кислоти хлорної <i>B</i> натрію гідроксиду <i>C</i> калію бромату <i>D</i> йоду <i>E</i> натрію нітриту</p> <p>Наведіть рівняння реакції, формулу розрахунку титру та кількісного вмісту.</p>
5.	<p>Провізор-аналітик проводить кількісне визначення субстанції адреналіну тартрату методом кислотно-основного титрування у неводному середовищі. Який індикатор використовують згідно вимогам ДФУ?</p> <p><i>A</i> *кристалічний фіолетовий <i>B</i> метиловий оранжевий <i>C</i> фенолфталеїн <i>D</i> бромфеноловий синій <i>E</i> еріохром чорний</p> <p>Наведіть рівняння реакції, формулу розрахунку титру та кількісного вмісту.</p>
6.	<p>В контрольно-аналітичну лабораторію для аналізу поступила субстанція “Adrenalini tartras”. Кількісне визначення цієї субстанції провізору-аналітику відповідно до вимог ДФУ слід проводити методом:</p> <p><i>A</i> *ацидиметрії у неводному середовищі <i>B</i> комплексонометрії</p>

	<p><i>C</i> йодометрії <i>D</i> нітритометрії <i>E</i> броматометрії Наведіть рівняння реакції, формулу розрахунку титру та кількісного вмісту.</p>
7.	<p>Хімічна назва (1R)-1-(3,4-дигідроксифеніл)-2-(метиламіно)етанолу гідроген (2R, 3R)-дигідроксибутандіоат відповідає субстанції лікарської речовини: <i>A</i> * адреналіну тартрату <i>B</i> левоміцетину <i>C</i> кислоті аскорбіновій <i>D</i> норадреналіну тартрату <i>E</i> індометацину</p>
8.	<p>Провізор – аналітик проводить ідентифікацію фенілефрину гідрохлориду (мезатону) згідно ДФУ по утворенню фіолетового забарвлення при взаємодії з розчином: <i>A</i> * міді сульфату <i>B</i> калію броміду <i>C</i> магнію сульфату <i>D</i> натрію нітрату <i>E</i> амонію гідро хлориду Наведіть рівняння реакцій.</p>
9.	<p>Провізор – аналітик визначає кількісний вміст фенілефрину гідрохлориду (мезатону) згідно ДФУ методом: <i>A</i>*алкаліметрії <i>B</i> нітритометрії <i>C</i> комплексонометрії <i>D</i> перманганатометрії <i>E</i> тіоціанатометрії Наведіть рівняння реакцій, формулу розрахунку титру та кількісного вмісту.</p>
10.	<p>Провізор-аналітик проводить кількісне визначення мезатону. Яким з перелічених методів він може скористатися? <i>A</i> *броматометрії <i>B</i> нітритометрії <i>C</i> ацидиметрії <i>D</i> комплексонометрії <i>E</i> гравіметрії Наведіть рівняння реакцій, формулу розрахунку титру та кількісного вмісту.</p>
11.	<p>Структурною основою стероїдних гормонів є скелет вуглеводню - циклопентанпергідрофенантрени. Назвіть гормон, який має стероїдну будову. <i>A</i> * естрон <i>B</i> адреналін <i>C</i> тироксин <i>D</i> синестрол <i>E</i> окситоцин</p>
12.	<p>Структурною основою стероїдних гормонів є циклопентанпергідрофенантрен. Яку природну сполуку використовують для добування тестостерону пропіонату <i>A</i> *холестерин <i>B</i> індол <i>C</i> циклопентан <i>D</i> фенантрен <i>E</i> антрацен</p>
13.	<p>Для ідентифікації преднізолону провізору-аналітику потрібно довести наявність альфа-кетольної групи. Який реактив йому слід для цього використати? <i>A</i> * Мідно-тартратний реактив (реактив Фелінга) <i>B</i> Реактив Майєра <i>C</i> Реактив Драгендорфа</p>

	<p><i>D</i> Реактив Фішера <i>E</i> Реактив Вагнера Наведіть рівняння реакцій, вкажіть аналітичний ефект реакції.</p>
14.	<p>Наявність якої функціональної групи обумовлює позитивну реакцію спиртових розчинів препаратів кортикостероїдів (преднізон, преднізолон) з мідно-тартратним реактивом (реактивом Фелінга):</p> <p><i>A</i> *α-кетольної групи <i>B</i> прегнанового циклу <i>C</i> оптично активного атому карбону <i>D</i> ненасиченим вуглеводним зв'язком <i>E</i> фенольним гідроксилом Наведіть рівняння реакцій, вкажіть аналітичний ефект реакції.</p>
15.	<p>При ідентифікації гормонів, які містять складноефірну групу, можна використати реакцію утворення:</p> <p><i>A</i> *гідроксамату заліза(III) <i>B</i> індофенолу <i>C</i> берлінської блакиті <i>D</i> азобарвника <i>E</i> солі діазонію Наведіть рівняння реакцій, вкажіть аналітичний ефект реакції.</p>
16.	<p>При дослідженні субстанції тестостерону пропіонату провели гідроксамову реакцію, це вказує на наявність в молекулі групи:</p> <p><i>A</i> *складноефірної <i>B</i> гідроксильної <i>C</i> карбонільної <i>D</i> альдегідної <i>E</i> ароматичної аміногрупи</p>
17.	<p>У молекулі кортизону ацетату міститься складноефірна група. Для підтвердження наявності цієї групи в лікарській речовині аналітиком була використана реакція:</p> <p><i>A</i> *гідроксамової проби <i>B</i> талейохінної проби <i>C</i> йодоформної проби <i>D</i> мурексидної проби <i>E</i> проба Бейльштейна</p>
18.	<p>У молекулі кортизону ацетату міститься естерна група. Для підтвердження наявності цієї групи в лікарській речовині аналітиком була використана:</p> <p><i>A</i> *гідроксамова проба <i>B</i> реакція Вітали - Морена <i>C</i> реакція з оксалатом амонію <i>D</i> мурексидна проба <i>E</i> реакція з бромною водою Наведіть рівняння реакцій, вкажіть аналітичний ефект реакції.</p>
19.	<p>Провізор-аналітик для ідентифікації дезоксикортикостерону ацетату провів реакцію на стероїдний цикл, у результаті якої утворилося вишнево-червоне забарвлення з зеленою флюоресценцією. Який реактив було додано?</p> <p><i>A</i> * конц. сульфатну кислоту <i>B</i> розчин йоду <i>C</i> феруму (III) хлорид <i>D</i> хлороформ <i>E</i> розчин калію гідроксиду</p>
20.	<p>Основним методом кількісного визначення кортикостероїдів є:</p> <p><i>A</i> *Спектрофотометрія <i>B</i> Потенціометрія <i>C</i> Цериметрія</p>

	<p><i>D</i> Аргентометрія <i>E</i> Ацидиметрія Суть методу. Наведіть формулу розрахунку кількісного вмісту.</p>
21.	<p>Кількісний вміст кортизону ацетату ДФУ рекомендує визначати методом спектрофотометрії. Для цього необхідно виміряти: <i>A</i> *оптичну густина <i>B</i> показник заломлення <i>C</i> кут обертання <i>D</i> температуру плавлення <i>E</i> в'язкість Суть методу. Наведіть формулу розрахунку кількісного вмісту.</p>
22.	<p>В контрольно-аналітичну лабораторію для аналізу надійшли ампули тестостерону пропіонату. Кількісне визначення згідно вимог АНД провізор-аналітик повинен проводити наступним методом: <i>A</i> *УФ-спектрофотометричним <i>B</i> ІЧ-спектрофотометричним <i>C</i> хроматографічним <i>D</i> фотоколориметричним <i>E</i> гравіметричним</p>
23.	<p>Для кількісного визначення синестеролу використовують метод ацетилювання. На чому ґрунтується цей метод: <i>A</i> *на отриманні складних ефірів <i>B</i> на отриманні кислот <i>C</i> на отриманні основ <i>D</i> на отриманні солей <i>E</i> на отриманні малорозчинних сполук Наведіть рівняння реакцій, формулу розрахунку титру та кількісного вмісту.</p>
24.	<p>Встановлення масової частки синестролу в олійному розчині препарату після екстракції діючої речовини водним розчином натрію гідроксиду спеціаліст Державної інспекції з контролю якості лікарських засобів проводить методом: <i>A</i> *броматометрії <i>B</i> перманганатометрії <i>C</i> комплексонометрії <i>D</i> нітритометрії <i>E</i> алкаліметрії Наведіть рівняння реакцій, формулу розрахунку титру та кількісного вмісту.</p>
25.	<p>Хімік-аналітик ЦЗЛ проводить кількісне визначення субстанції діетилстільбестролу методом алкаліметрії після попереднього ацетилювання. Ацетилювання виконують за допомогою: <i>A</i> *оцтового ангідриду <i>B</i> бензолу <i>C</i> ацетону <i>D</i> діоксану <i>E</i> диметилформаміду</p>

Лікарські речовини з групи антибіотиків та їх напівсинтетичних аналогів

№	Тести
1	<p>Структурною основою тетрациклінів є частково гідроване ядро:</p> <p><i>A</i> *нафтацену <i>B</i> антрацену <i>C</i> фенантрени <i>D</i> нафталіну <i>E</i> акридину</p>
2	<p>Наявність якої функціональної групи в молекулі тетрациклінових антибіотиків обумовлює утворення азобарвників при взаємодії з різними діазосполуками?</p> <p><i>A</i> *фенольного гідроксилу <i>B</i> диметиламіногрупи <i>C</i> спиртового гідроксилу <i>D</i> карбоксамідної групи <i>E</i> метильної групи</p> <p>Наведіть відповідне рівняння реакції, вкажіть аналітичний ефект.</p>
3	<p>Позитивна реакція антибіотиків тетрациклінового ряду з розчином заліза (III) хлориду обумовлена наявністю в їх структурі:</p> <p><i>A</i> *фенольного гідроксилу <i>B</i> первинної ароматичної аміногрупи <i>C</i> спиртового гідроксилу <i>D</i> карбоксильної групи <i>E</i> кетогрупи</p> <p>Наведіть відповідне рівняння реакції, вкажіть аналітичний ефект.</p>
4	<p>Підтвердити наявність нітрогрупи в структурі левоміцетину можна після відновлення нітрогрупи до аміногрупи за допомогою реакції утворення:</p> <p><i>A</i> *азобарвника <i>B</i> індофенолу <i>C</i> тіохрому <i>D</i> флуоресцеїну <i>E</i> талейохініну</p> <p>Наведіть відповідні рівняння реакцій, вкажіть аналітичний ефект.</p>
5	<p>Левоміцетин можна ідентифікувати реакцією утворення азобарвника після попереднього:</p> <p><i>A</i> *відновлення <i>B</i> окиснення <i>C</i> гідролізу <i>D</i> галогенування <i>E</i> алкілування</p> <p>Наведіть відповідні рівняння реакцій, вкажіть аналітичний ефект.</p>
6	<p>Ароматичну нітрогрупу в левоміцетині можна ідентифікувати з розчином:</p> <p><i>A</i> *натрію гідроксиду <i>B</i> водню пероксиду <i>C</i> бромної води <i>D</i> заліза (III) хлориду <i>E</i> 2,4-динітрохлорбензолу</p> <p>Наведіть відповідне рівняння реакції, вкажіть аналітичний ефект.</p>
7	<p>Який реактив необхідно використати провізору-аналітику для підтвердження наявності в структурі лікарських речовин (левоміцетин, нітрофурал, фурадонін та ін.) нітрогрупи?</p> <p><i>A</i> *розчин натрію гідроксиду <i>B</i> розчин міді сульфату <i>C</i> кислоти хлористоводневу</p>

	<p><i>D</i> антипірін <i>E</i> розчин водню пероксиду Наведіть відповідне рівняння реакції, вкажіть аналітичний ефект.</p>
8	<p>За ДФУ кількісне визначення бензилпеніциліну натрієвої солі проводять методом: <i>A</i> *рідинної хроматографії <i>B</i> гравіметрії <i>C</i> йодометрії <i>D</i> алкаліметрії <i>E</i> аргентометрії</p>
9	<p>Провізор-аналітик підтверджує наявність катіону натрію в ампіциліну натрієвій солі за утворенням білого осаду з розчином: <i>A</i> *калію піроантимонату <i>B</i> калію дихромату <i>C</i> калію перманганату <i>D</i> калію нітрату <i>E</i> калію хлориду Наведіть відповідне рівняння реакції, вкажіть аналітичний ефект.</p>
10	<p>Який із наведених пеніцилінів є природним? <i>A</i> *феноксиметилпеніцилін <i>B</i> оксацилін <i>C</i> ампіцилін <i>D</i> карбеніцилін <i>E</i> амоксицилін</p>
11	<p>Структурною основою лікарських засобів природних і напівсинтетичних пеніцилінів є: <i>A</i> *6-амінопеніциланова кислота <i>B</i> 7-аміноцефалоспороанова кислота <i>C</i> 7-амінопеніциланова кислота <i>D</i> 8-амінопеніциланова кислота <i>E</i> 7-амінодезацетоксицефалоспороанова кислота</p>
12	<p>Нестійкість пеніцилінів обумовлена, перш за все, наявністю в їх структурі: <i>A</i> *бета-лактамного циклу <i>B</i> карбамідної групи <i>C</i> карбоксильної групи <i>D</i> метильних груп <i>E</i> тiazолідинового циклу</p>
13	<p>Наявність бета-лактамного циклу у пеніцилінів зумовлює утворення пеніцилоїногідроксамату червоного кольору з: <i>A</i> *феруму(III) хлоридом <i>B</i> калію фероціанідом <i>C</i> натрію сульфатом <i>D</i> хромотроповою кислотою <i>E</i> натрію гідроксидом Наведіть відповідні рівняння реакцій.</p>
14	<p>Провізор-аналітик аптеки проводить ідентифікацію оксациліну натрієвої солі. В якості реактивів він використовує розчин гідроксиламіну солянокислого в присутності розчину натрію гідроксиду та розчину міді нітрату. Який структурний фрагмент молекули препарату виявляється за допомогою цих реагентів? <i>A</i> *бета-лактамний цикл <i>B</i> тiazолідиновий цикл <i>C</i> ізоксазольний цикл <i>D</i> фурановий цикл <i>E</i> тіадіазольний цикл</p>
15	<p>Вкажіть, який з перерахованих лікарських препаратів за рахунок наявності в його структурі бета-лактамного циклу, дає позитивну реакцію з розчином гідроксиламіну</p>

	<p>солянокислого у присутності натрію гідроксиду і наступним додаванням розчину заліза (III) хлориду.</p> <p><i>A</i> *феноксиметилпеніцилін <i>B</i> стрептоцид <i>C</i> дибазол <i>D</i> антипірин <i>E</i> папаверину гідрохлорид</p>
16	<p>Хімік-аналітик ЦЗЛ виконує кількісне визначення суми пеніцилінів в бензилпеніциліні натрієвій солі йодометричним методом. Який індикатор він використовує?</p> <p><i>A</i> *крохмаль <i>B</i> фенолфталеїн <i>C</i> хромат калію <i>D</i> метиловий оранжевий <i>E</i> метиловий червоний</p> <p>Наведіть рівняння реакцій, формулу розрахунку титру та кількісного вмісту.</p>
17	<p>Фахівець КАЛ підтверджує наявність катіону натрію в бензилпеніциліну натрієвій солі реакцією з розчином калію піроантимонату за утворенням:</p> <p><i>A</i> *білого осаду <i>B</i> жовтого осаду <i>C</i> синього осаду <i>D</i> зеленого осаду <i>E</i> фіолетового осаду</p> <p>Наведіть відповідне рівняння реакції.</p>
18	<p>Вкажіть сполуку, яка є вихідною для добування напівсинтетичних пеніцилінів:</p> <p><i>A</i> *6-амінопеніциланова кислота <i>B</i> клавуланова кислота <i>C</i> пеніцилоїнова кислота <i>D</i> пенальдинова кислота <i>E</i> 7-аміноцефалоспорована кислота</p>
19	<p>Для кількісного визначення гентаміцину сульфату згідно з вимогами ДФУ застосовують:</p> <p><i>A</i> *мікробіологічний метод <i>B</i> метод спектрофотометрії в УФ-області <i>C</i> рідинну хроматографію <i>D</i> алкаліметрію <i>E</i> гравіметричний метод</p>
20	<p>Кількісне визначення канаміцину моносульфату ДФУ рекомендує визначати методом:</p> <p><i>A</i> *мікробіологічним <i>B</i> спектрофотометричним <i>C</i> рідинної хроматографії <i>D</i> алкаліметрії <i>E</i> гравіметрії</p>
21	<p>Який із перелічених антибіотиків можна ідентифікувати за реакцією утворення мальтолу?</p> <p><i>A</i> * Стрептоміцину сульфат <i>B</i> Доксицикліну гідрохлорид <i>C</i> Амоксицилін <i>D</i> Лінкоміцину гідрохлорид <i>E</i> Канаміцину моносульфат</p> <p>Наведіть відповідне рівняння реакції, вкажіть аналітичний ефект.</p>
22	<p>Який із вказаних пеніцилінів можна ідентифікувати реакцією з нінгідрином?</p> <p><i>A</i> * ампіцилін <i>B</i> бензилпеніцилін</p>

	<p><i>C</i> феноксиметилпеніцилін <i>D</i> оксацилін <i>E</i> карбеніцилін</p>
23	<p>Який із вказаних пеніцилінів містить ізоксазольний цикл?</p> <p><i>A</i> * оксацилін <i>B</i> ампіцилін <i>C</i> феноксиметилпеніцилін <i>D</i> бензилпеніцилін <i>E</i> карфецилін</p>
24	<p>Який із перелічених антибіотиків містить у своїй структурі β-лактамний цикл?</p> <p><i>A</i>. *Бензилпеніциліну калієва сіль <i>B</i>. Доксидикліну хіклат <i>C</i>. Хлорамфенікол <i>D</i>. Стрептоміцину сульфат <i>E</i>. Лінкоміцину гідрохлорид</p>
25	<p>В основі структури цефалоспоринів лежить конденсована система, яка складається з таких циклів: β-лактамний та:</p> <p><i>A</i>. *Дигідротіазиний <i>B</i>. Тіазолідиновий <i>C</i>. Гідролізидиновий <i>D</i>. Фенотіазиний <i>E</i>. Піридиновий</p>

ЛІТЕРАТУРА

1. Державна Фармакопея України : в 3 т. / ДП «Український науковий фармакопейний центр якості лікарських засобів». – 2-е вид. – Х. : ДП «Український науковий фармакопейний центр якості лікарських засобів», 2015. – Т. 1. – 1128 с.
2. Державна Фармакопея України : в 3 т. / ДП «Український науковий фармакопейний центр якості лікарських засобів». – 2-е вид. – Х. : ДП «Український науковий фармакопейний центр якості лікарських засобів», 2014. – Т. 2. – 724 с.
3. Державна Фармакопея України : в 3 т. / ДП «Український науковий фармакопейний центр якості лікарських засобів». – 2-е вид. – Х. : ДП «Український науковий фармакопейний центр якості лікарських засобів», 2014. – Т. 3. – 732 с.
4. Фармацевтична хімія: Підручник для студ. вищ. фармац. навч. закл. і фармац. ф-тів вищ.мед. для студ. вищ. фармац. навч. закл. III-IV рівнів акред.; Вид. 2-ге, випр., доopr. / За заг. ред. проф. Безуглого П.О. – Вінниця: Нова Книга, 2011.- 560 с.
5. Фармацевтичний аналіз: навч. Посіб. для студ. вищ. фармац. навч. закл./ П.О. Безуглий, В.А. Георгіянц, І.С. Гриценко та ін.; за заг. ред. В.А.Георгіянц - Х.: НФаУ: Золоті сторінки, 2013. – 552 с.
6. Лекарственные средства неорганической природы: лекции по фармацевтической химии для студентов факультета подготовки иностранных граждан высших фармацевтических учебных заведений III-IV уровней аккредитации / Гриценко И.С., Таран С.Г., Исаев С.Г. и др. – Х.: Изд-во НФаУ, 2014. – 72с.
7. Лекарственные средства алифатической и ароматической структуры: Лекции по фармацевтической химии для студентов фармацевтических факультетов высших учебных заведений III-IV уровней аккредитации / Гриценко И.С., Таран С.Г., Исаев С.Г. и др. – Х.: Изд-во НФаУ, 2014.–147 с.
8. Лекарственные средства гетероциклической структуры: Лекции по фармацевтической химии для студентов фармацевтических факультетов высших учебных заведений III-IV уровней аккредитации / Гриценко И.С., Таран С.Г., Ерёмин З.Г. и др. – Х.: Изд-во НФаУ, 2014.–81 с.
9. Лекарственные вещества природного происхождения: Лекции по фармацевтической химии для студентов фармацевтических факультетов высших учебных заведений III-IV уровней аккредитации / Гриценко И.С., Таран С.Г., Ерёмин З.Г. и др. – Х.: Изд-во НФаУ, 2014.–132 с.
10. Беликов, В. Г. Фармацевтическая химия : учеб. пособие в 2 ч. / В. Г. Беликов. – 3-е изд. – М. : МЕДпресс-информ, 2009. – 616 с.
11. Арзамасцев, А. П. Фармацевтическая химия : учеб. пособие / под ред. А. П. Арзамасцева. – 3-е изд., испр. – М. : ГЭОТАР- Медиа, 2006. – 640 с.
12. Машковский, М. Д. Лекарственные средства: пособие для врачей / М. Д. Машковский. – М. : Новая Волна, 2006. – 1206 с.
13. The European Pharmacopea. 7th edition. – Published by the Directorate for the Quality of Medicines&Healthcare of the Council of Europe. – Council of Europe, 6707 Strasbourg Gedex, France. – 2010.
14. <http://pharmel.kharkiv.edu/>
Навчально-методичні рекомендації для самостійної роботи з фармацевтичної хімії для студентів заочної форми навчання. Частина III: Лікарські речовини природного походження з групи: *алкалоїдів, вітамінів, вуглеводів та глікозидів*.
15. <http://pharmel.kharkiv.edu/>
Навчально-методичні рекомендації для самостійної роботи з фармацевтичної хімії для студентів заочної форми навчання. Частина IV: Лікарські речовини природного походження з групи: *гормонів, антибіотиків*.