

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

**2 КУРСУ Фс15 (1,5з)дв КФ
ІІІ СЕМЕСТР 2016-2017 навч.р.**

1. ТЕОРЕТИЧНІ ПИТАННЯ

1. Лікарські засоби з групи **алкалоїдів**: загальна характеристика, класифікація. Загальні методи ідентифікації та кількісного визначення [6 С. 397-401, 11 С. 4, 16]

2. Алкалоїди тропанового ряду[6 С.403-411, 11 С.9-13]: **атропіну сульфат**[1 С.323], **скополаміну гідробромід**. Залежність фармакологічної дії від просторової будови. Методи добування та аналізу. Реакція Віталі–Морена. Синтетичні аналоги атропіну: **тропацин**. Застосування в медицині. Дослідження в ряду похідних екгоніну як передумова розвитку хімії місцевоанестезуючих засобів. **Кокаїну гідрохлорид**. Властивості, методи аналізу, застосування.

3. Алкалоїди хінолінового ряду[6 С.412-418, 11 С.15-18]. Хінін, хінідин. Виділення из рослинної сировини. Лікарські речовини хініну: **хініну гідрохлорид**, **хініну сульфат**, **хініну дигідрохлорид**. Основність гетероциклів, що входять до молекули хініну. Вимоги до якості, методи аналізу, застосування в медицині.

4. Алкалоїди, похідні бензилізохіноліну[6 С.418-420, 11 С.16-17]: **папаверину гідрохлорид** [3 С.523] та його синтетичний аналог – **дротаверину гідрохлорид** (НО–ШПА). Методи аналізу, застосування в медицині.

5. Алкалоїди, похідні фенантренизохіноліну [6 С.420-426, 11 С.20-24]: **морфін**, **кодеїн**[3 С.468] та їх препарати; напівсинтетичне похідне морфіну – **етилморфіну гідрохлорид**[3 С.441]. Джерела добування. Методи аналізу, застосування в медицині.

6. Пуринові алкалоїди та їх солі[6 С.428-436, 11 С.25-30]: **кофеїн**[3 С.447], **теофілін**[3 С.557], **теобромін**[3 С.555], **кофеїн–натрію бензоат**, **теофілін-етилендіамін**[3 С.556]. Загальні методи синтезу, якісного і кількісного аналізу. Реакція на ксантини. Чистота, зберігання, застосування в медицині.

7. Алкалоїди, похідні імідазолу[6 С.438-439, 11 С.33] – **пілокарпіну гідрохлорид**. Властивості, методи аналізу, застосування.

8. Алкалоїди, що містять екзоциклічний азот[6 С.440-441, 11 С.34]: *ефедрину гідрохлорид*. Властивості, методи аналізу, застосування.

9. Лікарські засоби з групи **вітамінів**[6 С.455-456, 11 С.47-48, 16]: загальна характеристика, класифікація.

10. Лікарські речовини та препарати з групи вітамінів аліфатичної будови[6 С. 456-463, 11 С.48-52]: *кислота аскорбінова*[1 С.388]; окислювально–відновлювальні і кислотні властивості, причини нестійкості. Пантотенова кислота, пангамова кислота. *Кальцію пантотенат, кальцію пангамат*. Властивості, методи аналізу, застосування.

11. Вітаміни ароматичного ряду та їх синтетичний аналог [6 С.465-467, 11 С.55-57]: – *вікасол*. Властивості, методи аналізу, застосування.

12. Вітаміни похідні піридину (вітаміни групи РР) [6 С.472-476, 11 С.60-62]:. *Кислота ніотинова* [1 С.396] *та її амід*[1 С.424]. Властивості, методи якісного та кількісного аналізу, застосування.

13. Оксиметилпіридинові вітаміни (група В₆) [6 С.476-478, 11 С.63-65]. *Піридоксину гідрохлорид*[1 С.435]. Властивості, методи аналізу, застосування.

14. Піримідинотіазолові вітаміни (тіаміни або вітаміни В₁) [6 С.478-483, 11 С.65-69]. *Тіаміну гідрохлорид* [1 С.456], *тіаміну гідробромід*[1 С.454]. Властивості, методи якісного і кількісного аналізу, застосування.

15. Ізоаллоксазинові вітаміни [6 С.483-485, 11 С.69-70]: – *рибофлавін* (вітамін В₂) [2 С.445]. Аналіз структури, вимоги до якості, методи аналізу, застосування.

16. Лікарські засоби з групи **вуглеводів**. Загальна характеристика вуглеводів[6 С.442-449, 11 С.36-44, 16]. *Глюкоза*[1 С.360, 3 С.417], *сахароза, лактоза*[3 С.483,485]. Доброякісність, якісний і кількісний аналіз. Константи оптичної активності як показники якості. Явища інверсії та мутаротації.

17. Лікарські **гормонів** та їх синтетичних аналогів. Загальна характеристика, класифікація. Взаємозв'язок між хімічною будовою і фізіологічною дією гормонів [6 С.490, 11С. 74, 17].

18. Гормони - похідні *амінокислот*. Гормони щитовидної залози. *Тиреоїдин*, вимоги до якості і методи аналізу[6 С.491,11 С. 75].

19. Гормони *мозкового шару надниркових залоз*[6 С.492-498,11 С. 76-80]: *адреналін, норадреналін*. Адреналіну тартрат [2 С.283] та норадреналіну гідротартрат та їх синтетичний аналог – *фенілефрину гідрохлорид* (мезатон) [С.3 566]. Методи синтезу. Окислювально–відновлювальні властивості, проблема стабільності, якісний і кількісний аналіз.

20. Гормони *коркового шару надниркових залоз* [6 С.501-506, 11 С.83-88]. 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** [1 С.349], **преднізолон** [3 С.531]. Галогенопохідні напівсинтетичних аналогів кортикостероїдів. **Дексаметазон**. Методи аналізу

21. Гормони *статевих залоз*. Андрогенні гормони як лікарські засоби [6 С.510-513, 11 С. 90-93]: **тестостерону пропіонат** [3 С.559], **метилтестостерон**. Властивості, методи аналізу. Біологічні передумови створення напівсинтетичних лікарських речовин анаболічної дії (метандростенолон, метиландростендіол, феноболін, ретаболіл).

22. *Гестагенні* гормони і їх синтетичні аналоги [6 С.508-509, 11 С. 89-90]. **Прогестерон, прегнін**. Вимоги до якості, методи аналізу.

23. *Естрогени* [6 С.514-517, 11 С. 93-96]. Естрон і естрадіол як лікарські речовини. **Етинілестрадіол**. Синтетичні аналоги нестероїдної структури: **синестрол**. Властивості, методи якісного і кількісного аналізу.

24. Лікарські засоби з групи **антибіотиків** [6 С.521-524, 11 С. 99-101, 17]. 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.

25. Антибіотики *аліциклічного* ряду (**тетрацикліни**) [6 С.524-528, 11 С. 102-103]. Взаємозв'язок між будовою і біологічною дією. **Тетрациклін** [3 С.561]; його напівсинтетичні похідні: **доксицикліну хіклат** (вібраміцин) [2 С. 229], **метацикліну гідрохлорид** (рондоміцин). Вимоги до якості, методи аналізу.

26. Антибіотики *ароматичного* ряду [6 С.528-535, 11 С. 105-110]. **Хлорамфенікол** (левоміцетин) [3 С. 573]. Стереїзомерія, зв'язок між будовою, біологічною активністю і токсичністю. Методи аналізу, застосування.

27. Антибіотики *гетероциклічного* ряду. **Пеніциліни** [6 С.536-542, 11 С.111-116]. Загальна характеристика хімічної структури, порівняльна стійкість до хімічних реагентів і ферментів. **Бензилпеніцилін**, його **натрієва** [2 С.295], **калієва** [1 С.329] 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.

28. **Цефалоспори́ни** [6 С.542-545,11 С. 116-120]. Хімічна структура, синтез похідних на основі 7–АДЦК (цефалексин, цефтріаксону натрієва сіль, цефазолін, цефалоридин) і 7–АЦК (цефотаксиму натрієва сіль, цефалотин, цефепірін, цефуроксим).

29. **Антибіоти́ки–аміноглікози́ди** [6 С.545-548,11 С. 120-121]. **Стрептоміцину сульфат**[2 С.453], канаміцину моносольфат, гентаміцину сульфат. Загальні вимоги до якості. Методи аналізу.

2. КОНТРОЛЬНІ ЗАВДАННЯ ДЛЯ САМОПІДГОТОВКИ ДО АУДИТОРНОЇ КОНТРОЛЬНОЇ РОБОТИ, ЗМІСТОВИХ МОДУЛІВ ТА ПІДСУМКОВОГО КОНТРОЛЮ МОДУЛЮ

Лікарські речовини з групи алкалоїдів

№	ТЕСТИ
1.	<p>Кількісний вміст лікарських засобів з групи алкалоїдів визначають методом кислотно-основного титрування у неводному середовищі. У якості титранту використовується розчин:</p> <p><i>A</i> * кислоти хлорної <i>B</i> натрію тіосульфату <i>C</i> кислоти сірчаної <i>D</i> калію бромату <i>E</i> срібла нітрату</p>
2.	<p>Для аналізу лікарських речовин з групи алкалоїдів використовують загальноалкалоїдні осаджувальні реактиви. Назвіть, який з них використовують для ідентифікації згідно ДФУ.</p> <p><i>A</i> *калію йодвісмутату розчин <i>B</i> фосфорно-вольфрамової кислоти розчин <i>C</i> калію йодид йодований розчин <i>D</i> пікринової кислоти розчин <i>E</i> таніну розчин</p>
3.	<p>Для визначення тотожності препаратів, похідних тропану, використовують реакцію Віталі-Морена. Для цього препарати після нагрівання з азотною кислотою обробляють спиртовим розчином гідроксиду калію та ацетону. При цьому утворюється:</p> <p><i>A</i> *фіолетове забарвлення <i>B</i> зелене забарвлення <i>C</i> виділення бульбашок газу <i>D</i> випадання чорного осаду <i>E</i> випадання білого осаду</p> <p>Наведіть рівняння реакцій, вкажіть аналітичний ефект реакції.</p>
4.	<p>Провізор-аналітик проводить ідентифікацію атропіну сульфату. Який структурний фрагмент може бути визначений при взаємодії з розчином барію хлориду?</p> <p><i>A</i> *сульфати <i>B</i> бензоати <i>C</i> алкалоїди <i>D</i> саліцилати <i>E</i> сульфіти</p> <p>Наведіть рівняння реакції, вкажіть аналітичний ефект реакції.</p>

*--правильна відповідь

5.	<p>Атропіну сульфат згідно АНД титрують розчином хлорної кислоти у середовищі безводної оцтової кислоти в присутності індикатора:</p> <p><i>A</i> *Кристалічного фіолетового <i>B</i> Тимолового синього <i>C</i> Фенолфталеїну <i>D</i> Метилоранжу <i>E</i> Метиленового синього</p> <p>Наведіть рівняння реакції, формулу розрахунку титру та кількісного вмісту.</p>
6.	<p>Кількісний вміст атропіну сульфату в очних краплях провізор-аналітик визначає методом:</p> <p><i>A</i> *алкаліметрії <i>B</i> нітритометрії <i>C</i> броматометрії <i>D</i> меркуриметрії <i>E</i> Комплексонометрії</p> <p>Наведіть рівняння реакції, формулу розрахунку титру та кількісного вмісту.</p>
7.	<p>Препарати хініну ідентифікують з бромною водою та розчином амоніаку за утворенням специфічного продукту реакції. Вкажіть цей продукт?</p> <p><i>A</i> *галеїохінін <i>B</i> мурексид <i>C</i> йодоформ <i>D</i> N-гідроксиацетамід заліза <i>E</i> метилацетат</p> <p>Наведіть рівняння реакцій, вкажіть аналітичний ефект реакції.</p>
8.	<p>Однією з реакцій ідентифікації хініну сульфату є реакція на сульфат-іон. Який основний реактив використовується для його визначення?</p> <p><i>A</i> *хлорид барію <i>B</i> кислота хлороводнева <i>C</i> гідроксид амонію <i>D</i> нітрат натрію <i>E</i> бромід калію</p> <p>Наведіть рівняння реакції, вкажіть аналітичний ефект реакції.</p>
9.	<p>Яка домішка у хініні гідрохлориді виявляється за появою помутніння після додавання кислоти сірчаної розведеної?</p> <p><i>A</i> *домішка барію <i>B</i> домішка хлоридів <i>C</i> домішка сульфатів <i>D</i> домішка кальцію <i>E</i> домішка амонію</p> <p>Наведіть рівняння реакції.</p>
10.	<p>Провізор-аналітик досліджує субстанцію папаверину гідрохлориду. За допомогою якого реактиву можна підтвердити наявність хлорид-іону в досліджуваній субстанції?</p> <p><i>A</i> *срібла нітрату <i>B</i> натрію гідроксиду <i>C</i> магнію сульфату <i>D</i> кальцію хлориду <i>E</i> цинку оксиду</p> <p>Наведіть рівняння реакцій, вкажіть аналітичний ефект реакції.</p>
11.	<p>На аналіз надійшла субстанція морфіну. При взаємодії його з розчином заліза (III) хлориду утворилось синьо-фіолетове забарвлення, що свідчить про присутність в його структурі:</p> <p><i>A</i> *фенольного гідроксилу</p>

	<p>B альдегідної групи C спиртового гідроксилу D кетогрупи E складноєфірної групи Наведіть рівняння реакції.</p>
12.	<p>Які особливості в структурі молекул дозволяють розрізнити морфіну гідрохлорид і етилморфіну гідрохлорид реакцією з розчином заліза(III) хлориду? A *наявність фенольного гідроксилу B наявність спиртового гідроксилу C наявність третинного атому азоту D наявність подвійного зв'язку E наявність хлорид-іонів Наведіть рівняння реакції, вкажіть аналітичний ефект реакції.</p>
13.	<p>Кодеїн для медичних цілей можна одержати напівсинтетичним шляхом з рослинного алкалоїду. Оберіть цей алкалоїд: A *Морфін B Папаверин C Берберин D Протопін E Хелідонін</p>
14.	<p>При випробуванні на чистоту субстанції етилморфіну гідрохлориду необхідно визначити питоме оптичне обертання. Це дослідження проводять з використанням: A *поляриметра B спектрофотометра C фотоелектроколориметра D рефрактометра E полярографа</p>
15.	<p>На складі готової продукції випадково була пошкоджена маркіровка на одній з упаковок. Відомо, що лікарська речовина, яка знаходиться в цій упаковці, відноситься до алкалоїдів. В ході проведення групових якісних реакцій на алкалоїди з'ясувалося, що позитивний результат дала мурексидна проба (реакція на ксантини). Якою групою алкалоїдів слід обмежити подальшу ідентифікацію лікарської речовини? A *похідними пурину B похідними хіноліну C похідними тропану D похідними ізохіноліну E похідними індолу Наведіть рівняння реакцій, вкажіть аналітичний ефект реакції.</p>
16.	<p>Провізор-аналітик визначає кількісний вміст кофеїну відповідно до вимог ДФУ методом ацидиметрії в неводному середовищі. Який титрований розчин він використав: A *кислоти хлорної B йоду C калію бромату D натрію гідроксиду E натрію нітриту Наведіть рівняння реакції, формулу розрахунку титру та кількісного вмісту.</p>
17.	<p>Хімік-аналітик ЦЗЛ виконує кількісне визначення кофеїну йодометричним методом. Який індикатор він використовує: A *крохмаль B метиловий червоний</p>

	<p><i>C</i> метиловий оранжевий <i>D</i> фенолфталеїн <i>E</i> калію хромат Наведіть рівняння реакцій, формулу розрахунку титру та кількісного вмісту.</p>
18.	<p>Кількісний вміст теофіліну визначають алкаліметричним титруванням нітратної кислоти яка кількісно утворилась внаслідок утворення: <i>A</i> *срібної солі теофіліну <i>B</i> калієвої солі теофіліну <i>C</i> натрієвої солі теофіліну <i>D</i> амонійної солі теофіліну <i>E</i> літієвої солі теофіліну Наведіть рівняння реакцій, формулу розрахунку титру та кількісного вмісту.</p>
19	<p>У контрольно-аналітичній лабораторії необхідно підтвердити наявність етилендіаміну у складі препарату еуфілін. Яким з перелічених реактивів можна визначити етилендіамін? <i>A</i> *купрум сульфат <i>B</i> натрію гідроксид <i>C</i> конц. сульфатна кислота <i>D</i> аргентуму нітрат <i>E</i> барію хлорид Наведіть рівняння реакції, вкажіть аналітичний ефект реакції.</p>
20	<p>Провізор-аналітик виконує реакцію ідентифікації ефедрину гідрохлориду у лужному середовищі дією розчину: <i>A</i> *міді (II) сульфату <i>B</i> бромної води <i>C</i> натрію хлориду <i>D</i> кислоти хлористоводневої <i>E</i> амонію хлориду</p>
21	<p>При нагріванні ефедрину з кристаликом калію фериціаніду з'являється запах гіркокого мигдалю. Яка речовина при цьому утвориться? <i>A</i> *бензальдегід <i>B</i> нітробензен <i>C</i> хлорбензен <i>D</i> анілін <i>E</i> толуол Наведіть рівняння реакції.</p>
22	<p>Кількісне визначення якої лікарської речовини може здійснити провізор-аналітик методом алкаліметрії? <i>A</i> *ефедрину гідрохлориду <i>B</i> натрію бензоату <i>C</i> анестезину <i>D</i> кальцію глюконату <i>E</i> резорцину Наведіть рівняння реакції, формулу розрахунку титру та кількісного вмісту.</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>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>
3	<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>
4	<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>
5	<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>
6	<p>У контрольно-аналітичній лабораторії підтверджують наявність лактози у складі таблеток за допомогою реактиву:</p> <p><i>A</i> *мідно-тартратного <i>B</i> тіоацетамідного <i>C</i> мідно-цитратного <i>D</i> метоксифенілоцтової кислоти <i>E</i> сульфомолібденового</p>
7	<p>Виберіть лікарський засіб, який дає позитивну реакцію з мідно-тартратним реактивом:</p> <p><i>A</i> *глюкоза <i>B</i> гепарин</p>

	<p><i>C</i> поліглюкін <i>D</i> строфантин <i>E</i> еризимін Наведіть рівняння реакцій, вкажіть аналітичний ефект реакції.</p>
8	<p>Для виявлення 5-членного лактонного циклу у молекулі серцевих глікозидів провізор-аналітик проводить реакцію <i>A</i> *Легаля <i>B</i> Віталі-Морена <i>C</i> Пелагрі <i>D</i> Бутлерова <i>E</i> Зініна</p>
9	<p>На наявність якої групи в глюкозі вказує утворення цегляно-червоного осаду при нагріванні з мідно-тарtratним реактивом (реактивом Фелінга)? <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? <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: <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 Наведіть рівняння реакції, вкажіть аналітичний ефект реакції.</p>
3.	<p>У контрольно-аналітичну лабораторію на аналіз поступила субстанція кислоти аскорбінової. Відповідно до вимог ДФУ кількісний вміст кислоти аскорбінової визначають методом: <i>A</i> *йодометрії <i>B</i> нітритометрії <i>C</i> ацидиметрії <i>D</i> броматометрії <i>E</i> комплексонометрії Наведіть рівняння реакції, формулу розрахунку титру та кількісного вмісту.</p>
4.	<p>При визначенні кількісного вмісту аскорбінової кислоти в лікарській формі провізор-аналітик використовував алкаліметричний метод. На яких властивостях аскорбінової кислоти засновано це визначення? <i>A</i> *на кислотних <i>B</i> на відновних</p>

	<p><i>C</i> на окислювальних <i>D</i> на основних <i>E</i> на амфотерних Наведіть рівняння реакції, формулу розрахунку титру та кількісного вмісту.</p>
5.	<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>
6.	<p>За допомогою якої реакції провізор-аналітик підтверджує наявність складноєфірної 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 Наведіть рівняння реакцій, вкажіть аналітичний ефект реакції.</p>
7.	<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 кобальтинітритом</p>
8.	<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>
9.	<p>Провізор-аналітик проводить кількісне визначення вікасолу методом цериметрії. Титрованим розчином в цьому методі є:</p> <p><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</p>
10.	<p>Аналітик проводить контроль якості кислоти нікотинової згідно вимог ДФУ. За допомогою якого реактиву можна підтвердити наявність піридинового циклу в її структурі?</p> <p><i>A</i> *розчину ціаноброміду <i>B</i> розчину натрію нітропрусиду <i>C</i> розчину калію фероціаніду <i>D</i> розчину нінгідрину <i>E</i> розчину бензальдегіду Наведіть рівняння реакцій, вкажіть аналітичний ефект реакції.</p>
11.	<p>Кількісний вміст кислоти нікотинової згідно ДФУ визначають методом:</p> <p><i>A</i> *алкаліметрії <i>B</i> аргентометрії</p>

	<p><i>C</i> нітритометрії <i>D</i> перманганатометрії <i>E</i> броматометрії Наведіть рівняння реакції, формулу розрахунку титру та кількісного вмісту.</p>
12.	<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</p>
13.	<p>Наявність в структурі піридоксину гідрохлориду фенольного гідроксилу можна підтвердити за допомогою розчину: <i>A</i> *заліза (III) хлориду <i>B</i> калію перманганату <i>C</i> натрію сульфату <i>D</i> срібла нітрату <i>E</i> натрію нітриту</p>
14.	<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</p>
15.	<p>На аналіз в контрольно-аналітичну лабораторію поступила субстанція тіаміну хлориду. Однією з реакцій ідентифікації його є реакція утворення: <i>A</i> *тіохрому <i>B</i> азобарвника <i>C</i> талейохініну <i>D</i> мурексиду <i>E</i> індофенолу</p>
16.	<p>Провізор-аналітик контрольно-аналітичної лабораторії проводить повний аналіз тіаміну гідрохлориду згідно вимог ДФУ. Вкажіть, який метод він використає для кількісного визначення препарату: <i>A</i> *кислотно-основного титрування у неводному середовищі <i>B</i> аргентометрії <i>C</i> алкаліметрії <i>D</i> меркуриметрії <i>E</i> йодометрії</p>
17.	<p>Кількісний вміст тіаміну броміду в порошках провізор-аналітик може визначити методом: <i>A</i> *алкаліметрії <i>B</i> нітритометрії <i>C</i> броматометрії <i>D</i> перманганатометрії <i>E</i> комплексонометрії Наведіть рівняння реакції, формулу розрахунку титру та кількісного вмісту.</p>
18.	<p>Провізор-аналітик, аналізуючи вітамінні очні краплі, при розгляді в УФ-світлі спостерігав яскраву зеленувато-жовту флюоресценцію. Це свідчить про наявність: <i>A</i> *рибофлавіну <i>B</i> тіаміну броміду <i>C</i> кислоти фолієвої <i>D</i> кислоти аскорбінової <i>E</i> вікасолу</p>

	Для кількісного визначення субстанції кислоти фолієвої згідно ДФУ використовують фізико-хімічний метод. Назвіть цей метод.
19.	<p><i>A</i> *рідинна хроматографія</p> <p><i>B</i> іонообмінна хроматографія</p> <p><i>C</i> ультрафіолетова спектрофотометрія</p> <p><i>D</i> рефрактометрія</p> <p><i>E</i> поляриметрія</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</p> <p><i>B</i> ароматичну аміногрупу</p> <p><i>C</i> нітрогрупу</p> <p><i>D</i> стероїдний цикл</p> <p><i>E</i> складноєфірну групу</p>
2.	<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</p> <p><i>B</i> альдегідних груп</p> <p><i>C</i> ароматичних аміногруп</p> <p><i>D</i> складноєфірних груп</p> <p><i>E</i> карбоксильних груп</p>
3.	<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</p> <p><i>B</i> натрію гідроксиду</p> <p><i>C</i> калію бромату</p> <p><i>D</i> йоду</p> <p><i>E</i> натрію нітриту</p> <p>Наведіть рівняння реакції, формулу розрахунку титру та кількісного вмісту.</p>
4.	<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</p> <p><i>B</i> метиловий оранжевий</p> <p><i>C</i> фенолфталеїн</p> <p><i>D</i> бромфеноловий синій</p> <p><i>E</i> еріохром чорний</p> <p>Наведіть рівняння реакції, формулу розрахунку титру та кількісного вмісту.</p>
5.	<p>Хімічна назва (1R)-1-(3,4-дигідроксифеніл)-2-(метиламіно) етанолу гідроген (2R, 3R)-дигідроксибутандіоат відповідає субстанції лікарської речовини:</p> <p><i>A</i> * адреналіну тартрату</p> <p><i>B</i> левоміцетину</p> <p><i>C</i> кислоті аскорбіновій</p> <p><i>D</i> норадреналіну тартрату</p> <p><i>E</i> індометацину</p>

6.	<p>Провізор – аналітик проводить ідентифікацію фенілефрину гідрохлориду (мезатону) згідно ДФУ по утворенню фіолетового забарвлення при взаємодії з розчином:</p> <p>A * міді сульфату B калію броміду C магнію сульфату D натрію нітрату E амонію гідро хлориду</p> <p>Наведіть рівняння реакцій.</p>
7.	<p>Провізор – аналітик визначає кількісний вміст фенілефрину гідрохлориду (мезатону) згідно ДФУ методом:</p> <p>A*алкаліметрії B нітритометрії C комплексонометрії D перманганатометрії E тіоціанатометрії</p> <p>Наведіть рівняння реакцій, формулу розрахунку титру та кількісного вмісту.</p>
8.	<p>Провізор-аналітик проводить кількісне визначення мезатону. Яким з перелічених методів він може скористатися?</p> <p>A *броматометрії B нітритометрії C ацидиметрії D комплексонометрії E гравіметрії</p> <p>Наведіть рівняння реакцій, формулу розрахунку титру та кількісного вмісту.</p>
9.	<p>Структурною основою стероїдних гормонів є скелет вуглеводню циклопентанпергідрофенантрону. Назвіть гормон, який має стероїдну будову.</p> <p>A * естрон B адреналін C тироксин D синестрол E окситоцин</p>
10.	<p>Для ідентифікації преднізолону провізору-аналітику потрібно довести наявність альфа-кетольної групи. Який реактив йому слід для цього використати?</p> <p>A * Мідно-тарtratний реактив (реактив Фелінга) B Реактив Майера C Реактив Драгендорфа D Реактив Фішера E Реактив Вагнера</p> <p>Наведіть рівняння реакцій, вкажіть аналітичний ефект реакції.</p>
11.	<p>Наявність якої функціональної групи обумовлює позитивну реакцію спиртових розчинів препаратів кортикостероїдів (преднізон, преднізолон) з мідно-тарtratним реактивом (реактивом Фелінга):</p> <p>A *α-кетольної групи B прегнанового циклу C оптично активного атому карбону D ненасиченим вуглеводним зв'язком E фенольним гідроксилем</p> <p>Наведіть рівняння реакцій, вкажіть аналітичний ефект реакції.</p>
12.	<p>При ідентифікації гормонів, які містять складноферну групу, можна використати реакцію утворення:</p> <p>A *гідроксамату заліза(III) B індофенолу</p>

	<p><i>C</i> берлінської блакиті <i>D</i> азобарвника <i>E</i> солі діазонію Наведіть рівняння реакцій, вкажіть аналітичний ефект реакції.</p>
13.	<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? <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>
14.	<p>Основним методом кількісного визначення кортикостероїдів є: <i>A</i> *Спектрофотометрія <i>B</i> Потенціометрія <i>C</i> Цериметрія <i>D</i> Аргентометрія <i>E</i> Ацидиметрія</p>
15.	<p>Кількісний вміст кортизону ацетату ДФУ рекомендує визначати методом спекрофотометрії. 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</p>
16.	<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>
17.	<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>

Лікарські речовини з групи антибіотиків та їх напівсинтетичних аналогів

№	Тести
1	<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>
2	<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>
3	<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 рівняння реакцій, вкажіть аналітичний ефект реакції.</p>
4	<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 рівняння реакції, вкажіть аналітичний ефект реакції.</p>
5	<p>За ДФУ кількісне визначення бензилпеніциліну натрієвої солі проводять методом:</p> <p><i>A</i> *рідинної хроматографії <i>B</i> гравіметрії <i>C</i> йодометрії <i>D</i> алкаліметрії <i>E</i> аргентометрії</p>
6	<p>Провізор-аналітик підтверджує наявність катіону натрію в ампіцициліна натрієвій солі за утворенням білого осаду з розчином:</p> <p><i>A</i> *калію піроантимонату <i>B</i> калію дихромата <i>C</i> калію перманганату <i>D</i> калію нітрату <i>E</i> калію хлориду</p> <p>Наведіть рівняння реакцій, вкажіть аналітичний ефект реакції.</p>
8	<p>Структурною основою лікарських засобів природних і напівсинтетичних пеніцилінів є:</p> <p><i>A</i> *6-амінопеніциланова кислота <i>B</i> 7-аміноцефалоспоранова кислота <i>C</i> 7-амінопеніциланова кислота <i>D</i> 8-амінопеніциланова кислота <i>E</i> 7-амінодезацетоксицефалоспоранова кислота</p>
9	<p>Нестійкість пеніцилінів обумовлена, перш за все, наявністю в їх структурі:</p> <p><i>A</i> *бета-лактамного циклу</p>

	<p>B карбамідної групи C карбоксильної групи D метильних груп E тiazолідинового циклу</p>
10	<p>Наявність бета-лактамного циклу у пеніцилінів зумовлює утворення пеніцилоїногідроксамату червоного кольору з:</p> <p>A *феруму(III) хлоридом B калію ферроціанідом C натрію сульфатом D хромотроповою кислотою E натрію гідроксидом</p>
13	<p>Хімік-аналітик ЦЛЗ виконує кількісне визначення суми пеніцилінів в бензилпеніциліні натрієвій солі йодометричним методом. Який індикатор він використовує?</p> <p>A *крохмаль B фенолфталеїн C хромат калію D метиловий оранжевий E метиловий червоний</p> <p>Наведіть рівняння реакцій, формулу розрахунку титру та кількісного вмісту.</p>
14	<p>Фахівець КАЛ підтверджує наявність катіону натрію в бензилпеніциліну натрієвої солі реакцією з розчином калію піроантимонату за утворенням:</p> <p>A *білого осаду B жовтого осаду C синього осаду D зеленого осаду E фіолетового осаду</p> <p>Наведіть рівняння реакції.</p>
16	<p>Для кількісного визначення гентаміцину сульфату згідно з вимогами ДФУ застосовують:</p> <p>A *мікробіологічний метод B метод спектрофотометрії в УФ-області C рідинну хроматографію D алкаліметрію E гравіметричний метод</p>
17	<p>Який із перелічених антибіотиків можна ідентифікувати за реакцією утворення мальтолу?</p> <p>A * Стрептоміцину сульфат C Амоксицилін B Доксицикліну гідрохлорид D Лінкоміцину гідрохлорид E Канаміцину моносольфат</p>
18	<p>Який із вказаних пеніцилінів можна ідентифікувати реакцією з нінгідрином?</p> <p>A * ампіцилін C феноксиметилпеніцилін B бензилпеніцилін D оксацилін E карбеніцилін</p>

ЛІТЕРАТУРА

1. Державна Фармакопея України / Держ. п-во “Науково–експертний фармакопейний центр”. – 1–е вид. – Х. : РІРЕГ, 2001. – 556 с.
2. Державна Фармакопея України / Держ. п-во “Науково–експертний фармакопейний центр”. – 1–е вид., 1 допов. – Х. : РІРЕГ, 2004. – 494 с.
3. Державна фармакопея України / Держ. п-во “Науково–експертний фармакопейний центр”. – 1-е вид., 2 допов. – Х. : Держ. п-во «Науково-експертний фармакопейний центр», 2008. – 620 с.
4. Державна фармакопея України / Держ. п-во “Український науковий фармакопейний центр якості лікарських засобів”. – 1-е вид., 3 допов. – Х. : Держ. п-во «Український науковий фармакопейний центр якості лікарських засобів», 2009. – 280 с.
5. Державна фармакопея України / Держ. п-во “Український науковий фармакопейний центр якості лікарських засобів”. – 1-е вид., 4 допов. – Х. : Держ. п-во «Український науковий фармакопейний центр якості лікарських засобів», 2011. – 540 с.
6. 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., доопр. / За заг. ред. проф. Безуглого П.О. – Вінниця: Нова Книга, 2011.- 560 с.
7. 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.
8. 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. и др. – Х.: Изд-во НФаУ, 2016. – 72с.
9. 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, 2016.–147 с.
10. 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., Ерёмина З.Г. и др. – Х.: Изд-во НФаУ, 2016.–81 с.
11. 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., Ерёмина З.Г. и др. – Х.: Изд-во НФаУ, 2016.–132 с.
12. Беликов, В. Г. Фармацевтическая химия : учеб. пособие в 2 ч. / В. Г. Беликов. – 3-е изд. – М. : МЕДпресс-информ, 2009. – 616 с.
13. Арзамасцев, А. П. Фармацевтическая химия : учеб. пособие / под ред. А. П. Арзамасцева. – 3-е изд., испр. – М. : ГЭОТАР- Медиа, 2006. – 640 с.
14. Машковский, М. Д. Лекарственные средства: пособие для врачей / М. Д. Машковский. – М. : Новая Волна, 2006. – 1206 с.

15. The European Pharmacopoeia. 7th edition. – Published by the Directorate for the Quality of Medicines & Healthcare of the Council of Europe. – Council of Europe, 6707 Strasbourg Cedex, France. – 2010.

16. <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.*

17. <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.*

ТЕМИ КУРСОВИХ РОБІТ З ФАРМАЦЕВТИЧНОЇ ХІМІЇ
для студентів II курсу *фармацевтичного факультету*
заочної форми навчання Фс 15(1,5з)дв КФ

III семестр 2016-2017 н.р.

№ пп	ПІБ	ТЕМА КУРСОВОЇ РОБОТИ
1	Гасило Віталій Сергійович	УФ спектрофотометрія. Використання цього методу у аналізі лікарських речовин
2	Горlach Ольга Іванівна	Алкалоїди групи тропану. Загальна характеристика. Методи аналізу атропіну сульфату. Застосування в медицині.
3	Кравченко Олександр Сергійович	Лікарські засоби на основі кислоти саліцилової. Властивості, методи аналізу. Застосування в медицині.
4	Недашківська Тетяна Валеріївна	Лікарські засоби, похідні хіноліну з різних фармакологічних груп: номенклатура, способи одержання, методи ідентифікації та кількісного визначення
5	Руденко Олена Віталіївна	Синтез, методи аналізу, ідентифікація, кількісне визначення, фармакологічна дія і застосування в медицині дротаверину гідрохлориду
6	Якуніна Наталія Олексіївна	Ідентифікація та методи кількісного визначення лікарських засобів, що містять аліфатичну та ароматичну аміногрупи.
7	Фунг Нгуєн Тхуї Тьєн	Хроматографія. Класифікація. Суть методів та використання в фармацевтичному аналізі.