

МІНІСТЕРСТВО ОХОРОНИ ЗДОРОВ'Я УКРАЇНИ
БУКОВИНСЬКИЙ ДЕРЖАВНИЙ МЕДИЧНИЙ УНІВЕРСИТЕТ

ЗАТВЕРДЖУЮ

Проректор з науково-педагогічної роботи
доцент _____ Ігор GERUSH
" 21 " _____ 2021 р.

боти
РУШ
21 р.

ДОВІДНИК ДЛЯ СТУДЕНТА
(СИЛАБУС)
з вивчення навчальної дисципліни

ФАРМАЦЕВТИЧНА ХІМІЯ

Галузь знань 22 Охорона здоров'я
(код і назва галузі знань)

Спеціальність 226 Фармація, промислова фармація
(код і назва спеціальності)

Освітній ступінь молодший бакалавр
(магістр, бакалавр, молодший бакалавр)

Курс навчання 2

Форма навчання денна
(денна, заочна, дистанційна)

Кафедра медичної та фармацевтичної хімії
(назва кафедри)

Схвалено на методичній нараді кафедри медичної та фармацевтичної хімії
„21” червня 2021 року (протокол № 21).

Завідувач кафедри _____

(підпис)

Михайло БРАТЕНКО

Схвалено предметною (цикловою) комісією з фармацевтичних дисциплін
„26” серпня 2021 року (протокол № 1).

Голова предметної (циклової)
комісії, доцент, к.фарм.н _____

(підпис)

Олександра ГОРОШКО

Чернівці – 2021

1. ЗАГАЛЬНІ ВІДОМОСТІ ПРО НАУКОВО-ПЕДАГОГІЧНИХ ПРАЦІВНИКІВ, ЯКІ ВИКЛАДАЮТЬ НАВЧАЛЬНУ ДИСЦИПЛІНУ

Кафедра	Медичної та фармацевтичної хімії
Прізвище, ім'я, по батькові науково-педагогічних працівників, посада, науковий ступінь, вчене звання, e-mail	Кропельницька Юлія Валеріївна – викладач фахового коледжу, kropelnitska@bsmu.edu.ua ;
Веб-сторінка кафедри на офіційному веб-сайті університету	https://www.bsmu.edu.ua/medichnoyi-ta-farmatsevtichnoyi-himiyi/
Веб-сайт кафедри	http://medchem.bsmu.edu.ua/
E-mail	chemistry@bsmu.edu.ua
Адреса	м. Чернівці, вул. Богомольця, 2
Контактний телефон	+38 (03722) 52-57-29

2. ЗАГАЛЬНА ІНФОРМАЦІЯ ПРО НАВЧАЛЬНУ ДИСЦИПЛІНУ

Статус дисципліни	нормативна
Кількість кредитів	5,5
Загальна кількість годин	165
Лекції	48
Практичні заняття	80
Самостійна робота	37
Вид заключного контролю	модульний контроль

3. ОПИС НАВЧАЛЬНОЇ ДИСЦИПЛІНИ (АНОТАЦІЯ)

Фармацевтична хімія – це прикладна наука, що вивчає будову, фізичні та хімічні властивості лікарських речовин, способи їх одержання; взаємозв'язок між їх хімічною будовою та дією на організм; методи контролю якості та умови зберігання ліків, а також застосування їх у медицині. Основними напрямками фармацевтичної хімії є цілеспрямований пошук нових лікарських речовин, розробка і вдосконалення методів оцінки якості лікарських засобів з метою забезпечення їх ефективності і безпеки їх використання. Методам контролю якості, або фармацевтичному аналізу, що характеризуються високою точністю, чутливістю та специфічністю, відведене важливе місце у процесі вивчення фармацевтичної хімії. Завдання фармацевтичної хімії вирішуються за допомогою фізичних, хімічних, фізико-хімічних та біологічних методів, які використовуються як для синтезу, так і для аналізу лікарських засобів.

4. ПОЛІТИКА НАВЧАЛЬНОЇ ДИСЦИПЛІНИ

4.1. Перелік нормативних документів:

- Положення про організацію освітнього процесу (<https://www.bsmu.edu.ua/wp-content/uploads/2020/03/polozhennya-pro-organizacziyu-osvitnogo-proczesu-u-vdnzu-bukovinskij-derzhavnij-medichnij-universitet.pdf>);
- Інструкція щодо оцінювання навчальної діяльності студентів БДМУ в умовах впровадження Європейської кредитно-трансферної системи організації навчального процесу (<https://www.bsmu.edu.ua/wp-content/uploads/2020/03/bdmu-instrukciya-shhodo-oczinuyvannya-%D1%94kts-2014-3.pdf>);
- Положення про порядок відпрацювання пропущених та незарахованих занять (<https://www.bsmu.edu.ua/wp-content/uploads/2019/12/reworks.pdf>);
- Положення про апеляцію результатів підсумкового контролю знань здобувачів вищої освіти (<https://www.bsmu.edu.ua/wp-content/uploads/2020/03/apelacija-rezultatuv-pidsumkovogo-kontrolu-znan-zdobuvaciv-vishoi-osviti.pdf>);

[content/uploads/2020/07/polozhennya-pro-apelyacziyu-rezultativ-pidsumkovogo-kontrolyu-znan.pdf](https://www.bsmu.edu.ua/wp-content/uploads/2020/07/polozhennya-pro-apelyacziyu-rezultativ-pidsumkovogo-kontrolyu-znan.pdf));

- Кодекс академічної доброчесності (https://www.bsmu.edu.ua/wp-content/uploads/2019/12/kodeks_academic_faith.pdf);
- Морально-етичний кодекс студентів (https://www.bsmu.edu.ua/wp-content/uploads/2019/12/ethics_code.docx);
- Положення про запобігання та виявлення академічного плагіату (<https://www.bsmu.edu.ua/wp-content/uploads/2019/12/antiplagiat-1.pdf>);
- Положення про порядок та умови обрання студентами вибіркових дисциплін (https://www.bsmu.edu.ua/wp-content/uploads/2020/04/nakaz_polozhennyz_vybirkovi_dyscypliny_2020.pdf);
- Правила внутрішнього трудового розпорядку Вищого державного навчального закладу України «Буковинський державний медичний університет» (<https://www.bsmu.edu.ua/wp-content/uploads/2020/03/17.1-bdmu-kolektivnij-dogovir-dodatok.doc>).

4.2. Політика щодо дотримання принципів академічної доброчесності здобувачів вищої освіти:

- самостійне виконання навчальних завдань поточного та підсумкового контролів без використання зовнішніх джерел інформації;
- списування під час контролю знань заборонені;
- самостійне виконання індивідуальних завдань та коректне оформлення посилань на джерела інформації у разі запозичення ідей, тверджень, відомостей.

4.3. Політика щодо дотримання принципів та норм етики та деонтології здобувачами вищої освіти:

- дії у професійних і навчальних ситуаціях із позицій академічної доброчесності та професійної етики та деонтології;
- дотримання правил внутрішнього розпорядку університету, бути толерантними, доброзичливими та виваженими у спілкуванні зі студентами та викладачами, медичним персоналом закладів охорони здоров'я;
- усвідомлення значущості прикладів людської поведінки відповідно до норм академічної доброчесності та медичної етики.

4.4. Політика щодо відвідування занять здобувачами вищої освіти:

- присутність на всіх навчальних заняттях (лекціях, практичних (семінарських) заняттях, підсумковому модульному контролі) є обов'язковою з метою поточного та підсумкового оцінювання знань (окрім випадків з поважних причин).

4.5. Політика дедлайну та відпрацювання пропущених або незарахованих занять здобувачами вищої освіти:

- відпрацювання пропущених занять відбувається згідно з графіком відпрацювання пропущених або незарахованих занять та консультацій.

5. ПРЕРЕКВІЗИТИ І ПОСТРЕКВІЗИТИ НАВЧАЛЬНОЇ ДИСЦИПЛІНИ (МІЖДИСЦИПЛІНАРНІ ЗВ'ЯЗКИ)

Перелік навчальних дисциплін, на яких базується вивчення навчальної дисципліни	Перелік навчальних дисциплін, для яких закладається основа в результаті вивчення навчальної дисципліни
Загальна та неорганічна хімія	Фармакологія
Аналітична хімія	Фармакогнозія
Фізика	Технологія ліків
Органічна хімія	

6. МЕТА ТА ЗАВДАННЯ НАВЧАЛЬНОЇ ДИСЦИПЛІНИ:

6.1. Метою викладання навчальної дисципліни «Фармацевтична хімія» є формування професійних компетенцій молодших спеціалістів, які необхідні при здійсненні контролю якості лікарських засобів за допомогою фізико-хімічних методів аналізу.

6.2. Основними завданнями вивчення дисципліни «Фармацевтична хімія» є надання теоретичних основ спеціальних знань і практичної підготовки по стандартизації і контролю якості лікарських речовин.

7. КОМПЕТЕНТНОСТІ, ФОРМУВАННЮ ЯКИХ СПРИЯЄ НАВЧАЛЬНА ДИСЦИПЛІНА:

7.1. інтегральні: Здатність розв'язувати у процесі навчання типові спеціалізовані завдання та ситуаційні задачі, які передбачають застосування положень і методів відповідної науки. Критично осмислювати та вирішувати практичні проблеми у професійній діяльності, правильно формувати судження та зрозуміло доносити власні знання і висновки з обґрунтуванням для фахової та нефахової аудиторії.

7.2. загальні:

ЗК 1. Здатність застосовувати одержані знання у практичних ситуаціях.

ЗК 11. Навики здійснення безпечної діяльності та охорони навколишнього середовища, розуміння необхідності та дотримання правил безпеки життєдіяльності.

ЗК 13. Здатність оцінювати та забезпечувати якість виконуваних робіт.

7.3. спеціальні (фахові, предметні):

ФК 11. Здатність до виконання завдань, направлених на забезпечення та контроль якості лікарських засобів та лікарської рослинної сировини

8. РЕЗУЛЬТАТИ НАВЧАННЯ.

Інтегративні кінцеві програмні результати навчання, формуванню яких сприяє навчальна дисципліна.

ПРЗ 1. Знання структури сучасної системи охорони здоров'я України; основ законодавства в системі охорони здоров'я та основних нормативно-правових документів, що регламентують фармацевтичну діяльність.

ПРЗ 8. Вміти застосовувати різні методи оцінки якості лікарських засобів, виготовлених в умовах аптеки та промислових підприємствах.

ПРФ 5. Виконувати завдання щодо забезпечення якості лікарських засобів на стадіях виготовлення, транспортування, зберігання і реалізації.

В результаті вивчення навчальної дисципліни здобувач повинен:

8.1.Знати:

- структуру, джерела отримання природних і синтетичних лікарських засобів;
- методи ідентифікації лікарських засобів;
- методи кількісного визначення ліків;
- умови зберігання лікарських препаратів;
- зв'язок між структурою і фармакологічною дією лікарських засобів,

8.2.Уміти:

5.ПФ.С.01.ПП.О.01 - готувати терези до роботи залежно від їхнього типу.

5.ПФ.С.01.ПП.0.04 - дотримуватись правил роботи з отруйними і сильнодіючими речовинами, лікарською рослинною сировиною.

5.ПФ.С.01.ПП.0.05 - дотримуватися правил роботи з горючими і легко вибуховими речовинами.

6.ПФ.С.02.ПП.О.03 - визначати катіони та аніони діючих речовин неорганічної природи в лікарських засобах.

6.ПФ.С.02.ПП.0.04 - визначати функціональні групи діючих речовин органічної природи в лікарських засобах.

- 6.ПФ.С.02.ПП.0.05 - проводити ідентифікацію лікарських засобів.
- 6.ПФ.С.02.ПП.0.06. - проводити якісний та кількісний експрес-аналіз діючих речовин, які входять до складу лікарських форм.
- 6.ПФ.С.02.ПП.0.07 - здійснювати якісний аналіз води очищеної, органолептичний контроль лікарських засобів.
- 6.ПФ.С.02.ПП.0.08 - володіти технікою фармакопейного та експресного методу аналізу.
- 6.ПФ.С.02.ПП.0.09 - проводити кількісний аналіз лікарських засобів хімічними методами та інструментальним рефрактометричним методом.
- 6.ПФ.С.02.ПП.О.Ю - оброблювати аналітичний сигнал.
- 6.ПФ.С.02.ПП.О.11 - виконувати розрахунки результатів кількісного аналізу.
- 6.ПФ.С.02.ПП.0.12 - робити висновки за результатами.
- 8.ПФ.С.01.ПП.О.01 - підбирати лабораторний посуд та обладнання за призначенням.
- 8.ПФ.С.01.ПП.0.02 - проводити систематичний огляд робочого стану обладнання, приладів, лабораторного посуду та допоміжного матеріалу.
- 8.ПФ.С.02.ПП.0.04 - одержувати воду очищену і воду для ін'єкцій.
- 8.ПФ.С.06.ПП.0.01 - проводити утилізацію хімічних речовин та лікарських засобів.

8.3. Демонструвати:

- Здатність і готовність інтерпретувати і оцінювати результати аналізу лікарських препаратів.
- Здатність і готовність працювати з науковою літературою, аналізувати інформацію, вести пошук, перетворювати прочитане в засіб для вирішення професійних завдань (виділяти основні положення, слідства з них і пропозиції).

9. ІНФОРМАЦІЙНИЙ ОБСЯГ НАВЧАЛЬНОЇ ДИСЦИПЛІНИ

На вивчення навчальної дисципліни відводиться 165 годин, 5,5 кредитів ЄКТС.

Тематична структура дисципліни:

Модуль І. Лікарські речовини неорганічної природи

Змістовий модуль 1. Загальна фармацевтична хімія

Тема 1. Предмет і зміст фармацевтичної хімії

Предмет і завдання фармацевтичної хімії. Основні напрями розвитку науки. Значення фармацевтичної хімії для синтезу й аналізу лікарських засобів. Джерела та способи добування лікарських засобів. Поняття про належну виробничу практику.

Державна фармакопея України - основний документ, що нормує якість лікарських засобів. Організація державного контролю якості лікарських засобів, що виробляються (виготовляються) в аптеках. Види внутрішнього аптечного контролю якості лікарських засобів.

Тема 2. Фармацевтичний аналіз. Охорона праці та заходи безпеки при виконанні фармацевтичного аналізу

Специфічні особливості фармацевтичного аналізу. Заходи безпеки та охорони праці при виконанні фармацевтичного аналізу. Методи дослідження лікарських засобів: фізичні, хімічні, фізико-хімічні, біологічні. Валідація аналітичних методик і випробувань. Випробування лікарських засобів на чистоту та граничний вміст домішок. Загальні положення, яких необхідно дотримуватись при визначенні домішок. Особливості аналізу субстанцій та лікарських препаратів. Якісний та кількісний експрес-аналізи. Охорона праці при виконанні фармацевтичного аналізу.

Охорона праці та правила безпеки при роботі з електричними приладами, з легкозаймистими речовинами. Методи ідентифікації лікарських засобів. Визначення концентрації розчинів лікарських речовин методом рефрактометрії.

Змістовий модуль 2. Лікарські засоби неорганічної природи

Тема 3. Лікарські речовини - похідні елементів VII групи періодичної системи Д.І.

Менделєєва. Лікарські засоби галогенів та їх сполук

Загальна характеристика групи. Лікарські засоби галогенів та їх сполук. Лікарські препарати кислоти хлористоводневої. Солі галогеноводневих кислот: натрію і калію хлориди, броміди, йодиди.

Охорона праці при роботі з кислотами та лугами, з отруйними, леткими речовинами (розчин

аміаку). Аналіз розчину кислоти хлороводневої. Аналіз ізотонічного розчину натрію хлориду.

Тема 4. Лікарські речовини - похідні елементів VI групи періодичної системи

Д.І. Менделєєва. Лікарські засоби сполук Оксигену та Сульфору

Загальна характеристика групи. Кисень. Сполуки кисню з воднем: вода очищена, вода для ін'єкцій, водню пероксид та його препарати. Сполуки сірки: натрію тіосульфат. Аналіз натрію тіосульфату.

Тема 5. Лікарські речовини - похідні елементів IV групи періодичної системи

Д.І. Менделєєва. Лікарські засоби Карбону та його сполук

Загальна характеристика групи. Вуглець та його сполуки. Вугілля активоване, його значення як адсорбенту. Застосування. Натрію гідрокарбонат. Порівняльна характеристика гідрокарбонатів і карбонатів. Фактори, що впливають на стабільність натрію гідрокарбонату. Хімічні перетворення натрію гідрокарбонату у водних розчинах. Аналіз розчину натрію гідрокарбонату.

Тема 6. Лікарські речовини - похідні елементів III групи періодичної системи

Д.І. Менделєєва. Лікарські засоби сполук Бору.

Загальна характеристика групи. Сполуки бору. Борна кислота. Використання реакцій комплексоутворення під час аналізу борної кислоти. Натрію тетраборат. Аналіз борної кислоти. Аналіз очних крапель з борною кислотою. Модульний блок практичних навичок.

Тема 7. Лікарські речовини - похідні елементів II групи періодичної системи Д.І.

Менделєєва. Лікарські засоби сполук Магнію, Кальцію, Цинку.

Загальна характеристика групи. Сполуки магнію: магнію сульфат. Сполуки кальцію: кальцію хлорид. Сполуки цинку: цинку сульфат. Сполуки ртуті: ртуті оксид жовтий, ртуті дихлорид. Аналіз розчину кальцію хлориду. Аналіз розчину цинку сульфату.

Модуль II. Лікарські засоби органічної природи.

Тема 8. Загальна характеристика лікарських засобів органічної природи.

Джерела добування органічних препаратів. Залежність фізичних і хімічних властивостей речовин та їх фізіологічної дії від складу і будови молекул. Особливості аналізу органічних лікарських препаратів на відміну від неорганічних (визначення фізико-хімічних констант, реакції на функціональні групи).

Тема 9. Галогенопохідні вуглеводнів жирного ряду.

Загальна характеристика. Хлороформ та його препарати. Йодоформ. Фторотан.

Тема 10. Спирти і альдегіди.

Загальна характеристика спиртів, етиловий спирт. Загальна характеристика альдегідів. Розчин формальдегіду, гексаметилентетрамін. Аналіз гексаметилентетраміну. Підготовка змішаного індикатора до титрування (метиленовий синій і метилоранж).

Тема 11. Карбонові кислоти жирного ряду. Амінокислоти та їх похідні.

Загальна характеристика карбонових кислот та амінокислот. Солі лимонної кислоти: натрію цитрат та гідроцитрат для ін'єкцій. Глютамінова кислота. Аналіз натрію гідроцитрату. Аналіз натрію цитрату методом іонообмінної хроматографії. Аналіз глютамінової кислоти. Робота з іонообмінною колонкою.

Тема 12. Естери та етери.

Загальна характеристика, препарати діетилового етеру. Димедрол. Нітрогліцерин, та його препарати.

Тема 13. Амідні вугільної кислоти та їх похідні.

Поняття про уретани та уреїди. Мепротан. Бромізовал. Барбітурова кислота та її похідні. Загальні та специфічні реакції на барбітурати. Методи кількісного визначення. Барбітал, барбітал-натрій, фенобарбітал, барбаміл, етемінал-натрій, гексенал. Залежність фізіологічної дії речовин від складу та будови їх молекул у ряду барбітуратів. Антагоніст барбітуратів - бемеград.

Тема 14. Ароматичні кислоти. Фенолокислоти, їх похідні.

Загальна характеристика кислот. Бензойна, саліцилова кислота та їх натрієві солі. Естери саліцилової кислоти: ацетилсаліцилова кислота та фенілсаліцилат. Аналіз бензойної, саліцилової кислот та їх натрієвих солей. Аналіз ацетилсаліцилової кислоти,

фенілсаліцилату.

Тема 15. Ароматичні аміни та їх похідні.

Похідні аніліну. Фенацетин. Аміді сульфанілової кислоти. Загальні та специфічні реакції на сульфаніламідні препарати. Методи кількісного визначення. Стрептоцид. Стрептоцид розчинний. Сульфацил-натрій, сульфадимезин, норсульфазол, фталазол, сульфадиметоксин, сульфален. Аналіз норсульфазолу, сульфацил-натрію. Аналіз розчину сульфацил-натрію. Аналіз суміші фенацетину з ацетилсаліциловою кислотою. Аналіз стрептоцидової мазі.

Тема 16. Ароматичні амінокислоти, аміноспирти та їх похідні.

Естери параамінобензойної кислоти: анестезин, новокаїн, дикаїн. Солі парааміносаліцилової кислоти: натрію парааміносаліцилат, бепаск. Похідні аміноспиртів: ефедрин, адреналін та їх препарати, мезатон. Аналіз новокаїну гідрохлориду, визначення стабілізатора в розчині новокаїну

Тема 17. Гетероциклічні сполуки.

Загальна характеристика. Класифікація. Похідні фурану: фурацилін. Похідні піразолу: антипирин, анальгін, бутадіон. Похідні піридину: діетиламід нікотинової кислоти та його розчин. Похідні піперидину: промедол. Похідні хіноліну: хінозол. Похідні ізохіноліну ізоніазид, фтивазид. Похідних барбітурової кислоти.

Тема 18. Алкалоїди.

Загальна характеристика. Загальноалкалоїдні, групові та специфічні реактиви. Методи кількісного визначення. Класифікація. Похідні тропану: атропіну сульфат, скополаміну гідробромід. Похідні хіноліну: хінін та його солі. Похідні ізохіноліну: папаверину гідрохлорид. Похідні фенантренизохіноліну: морфіну гідрохлорид, кодеїну фосфат, етилморфіну гідрохлорид. Похідні імідазолу: пірокарпіну гідрохлорид. Похідні пурину. Загальна характеристика. Кофеїн, кофеїн-бензоат натрію, теобромін, темісал, теофілін, еуфілін. Аналіз кофеїну. Аналіз теоброміну. Аналіз кофеїну-бензоату натрію. Аналіз очних капель з атропіну сульфатом, пілокарпіну гідрохлоридом.

Тема 19. Гліциди.

Загальна характеристика. Глюкоза. Кальцію глюконат. Аналіз кальцію глюконату. Аналіз розчину глюкози для ін'єкцій. Визначення стабілізатора в розчині глюкози; робота з рН-метром.

Тема 20. Вітаміни.

Загальна характеристика. Класифікація. Аскорбінова кислота. Її окисно-відновні та кислотно-основні властивості. Причина нестійкості. Вітаміни комплексу В. Аналіз аскорбінової кислоти. Аналіз суміші аскорбінової кислоти з глюкозою.

Тема 21. Антибіотики.

Загальна характеристика. Класифікація. Антибіотики гетероциклічного ряду: пеніциліни. Бензилпеніциліну натрієва і калієва солі. Бензилпеніциліну новокаїнова сіль. Феноксиметилпеніцилін. Короткі відомості про напівсинтетичні пеніциліни. Антибіотики-глікозиди: стрептоміцин сульфат. Антибіотики ароматичного ряду: левоміцетин. Антибіотики аліциклічного ряду: тетрацикліну гідрохлорид, окситетрацикліну гідрохлорид. Аналіз очних крапель з левоміцетином.

Тема 22. Терпеноїди.

Загальна характеристика: ментол, валідол, камфора, бромкамфора.

10. СТРУКТУРА НАВЧАЛЬНОЇ ДИСЦИПЛІНИ

Назви змістових модулів і тем	Кількість годин			
	Усього	у тому числі		
		Аудиторні		
		Л	П	С.р.
1	2	3	4	6

Модуль 1 «Лікарські речовини неорганічної природи»				
Тема 1 Вступ до практикуму. Структура та зміст Державної Фармакопеї України	5	2	2	1
Тема 2-3 Реакції ідентифікації катіонів та аніонів.	9	2	4	3
Тема 4 Випробування на чистоту та граничний вміст домішок	2	-	2	-
Тема 5 Хімічні методи кількісного визначення вмісту лікарських речовин.	4	2	2	-
Тема 6 Аналіз води очищеної і води для ін'єкцій.	2	-	2	-
Тема 7 Лікарські засоби ІА групи. Препарати лужних металів.	2	-	2	
Тема 8 Лікарські засоби ПА групи. Препарати магнію, кальцію і барію.	3	0,5	2	0,5
Тема 9 Лікарські засоби ІІА та ІІА групи. Препарати бору, алюмінію та карбону.	3,5	0,5	2	1
Тема 10 Лікарські засоби VА групи. Препарати нітрогену, арсену і вісмуту.	4,5	2	2	0,5
Тема 11 Лікарські засоби VIА групи. Препарати кисню та сульфуру.	3,5	1	2	0,5
Тема 12 Лікарські засоби VIIА групи. Лікарські засоби галогенів	3,5	1	2	0,5
Тема 13 Лікарські засоби ІВ та ІІВ групи. Лікарські засоби купруму, аргентуму, цинку та меркурію.	3	-	2	2
Тема 14 Лікарські засоби УІВ та УІІВ підгруп. Препарати мангану та феруму. Радіофармацевтичні препарати.	6	2	2	2
Тема 15 Контрольна робота №1. «Загальна фармацевтична хімія. Лікарські речовини неорганічної природи»	3	-	2	1
ПМК №1. Лікарські речовини неорганічної природи	2	-	2	-
Разом за модуль 1	57	13	32	12
Модуль 2 «Лікарські речовини органічної природи»				
Тема 16 Аналіз лікарських засобів за функціональними групами.	3,5	1	2	1
Тема 17 Аналіз лікарських засобів за функціональними групами.	3,5	1	2	1
Тема 18 Лікарські засоби - похідні аліфатичних спиртів.	3,5	1	2	1
Тема 19 Лікарські засоби - похідні альдегідів аліфатичного ряду.	3,5	1	2	1
Тема 20 Лікарські засоби - похідні карбонових кислот та амінокислот аліфатичного ряду	5	2	2	1

Тема 21 Лікарські засоби - похідні простих і складних ефірів.	5	2	2	1
Тема 22 Лікарські засоби - амідовані похідні вугільної кислоти	5	2	2	1
Тема 23 Лікарські засоби - похідні циклоалканів та моноциклічних та біциклічних терпеноїдів.	3	1	2	1
Тема 24 Контрольна робота №2. Лікарські препарати аліфатичного та аліциклічного ряду	2	-	2	-
Тема 25 Лікарські засоби - похідні фенолів.	4	1	2	1
Тема 26 Лікарські засоби - похідні ароматичних амінів	4	1	2	1
Тема 27 Лікарські засоби - похідні ароматичних та арилаліфатичних кислот.	5	2	2	1
Тема 28 Сульфаміди ароматичного ряду. Лікарські засоби хлоропохідних амідів сульфокислот та алкілуреїдів сульфокислот.	4	2	2	-
Тема 29. Сульфаніламідні лікарські засоби	6	2	2	2
Тема 30 Контрольна робота №3. Лікарські препарати ароматичного ряду	2	-	2	-
Тема 31 Лікарські засоби - похідні п'ятичленних гетероциклів. Препарати, фурану, піразолу, імідазолу та триазолу.	6	2	2	2
Тема 32 Лікарські засоби - похідні шестичленних гетероциклів. Препарати піридину.	6	4	2	-
Тема 33 Лікарські засоби - похідні гексагідропіримідиндіону. Препарати барбітурової кислоти (барбітурати).	4	1	2	2
Тема 34 Лікарські засоби - похідні хіноліну. Нітроксолін та його похідні. Фторхінолони.	2	1	2	-
Тема 35 Лікарські засоби групи алкалоїдів	4	-	2	2
Тема 36 Лікарські засоби групи вуглеводів	6	2	2	2
Тема 37 Лікарські засоби групи вітамінів.	6	2	2	2
Тема 38 Лікарські засоби групи антибіотиків та їх напівсинтетичні аналоги, гормональні препарати.	8	4	2	2
ПМК №2. Лікарські речовини органічної природи	2	-	2	-
Разом за модуль 2	108	35	48	25
УСЬОГО годин	165	48	80	37

ТЕМАТИЧНИЙ ПЛАН ЛЕКЦІЙ

<i>№ п/п</i>	<i>Тема заняття</i>	<i>К-ть годин</i>
III СЕМЕСТР		
1.	Вступ. Організація контролю якості лікарських засобів в Україні. Зміст та структура Державної Фармакопеї України.	2
2.	Хімічні та фізико-хімічні методи ідентифікації лікарських препаратів.	2
3.	Хімічні та фізико-хімічні методи кількісного визначення лікарських препаратів.	2
4.	Лікарські засоби хімічних елементів I- III групи періодичної системи.	2
5.	Лікарські засоби хімічних елементів IV-V груп періодичної системи	2
6.	Лікарські засоби хімічних елементів VI-VII груп періодичної системи	2
7.	Лікарські засоби б-елементів. Радиофармацевтичні препарати.	2
8.	Органічні лікарські засоби. Парафіни, галогенопохідні, спирти та альдегіди	2
9.	Лікарські засоби солей карбонових кислот та амінокислот жирного ряду.	2
10.	Прості та складні ефіри як лікарські засоби.	2
11.	Лікарські засоби похідні амідів вугільної кислоти та біс- ((3 - хлоретил)аміну).	2
12.	Лікарські засоби похідні фенолів та ароматичних амінів	2
13.	Лікарські засоби похідні ароматичних фенолокіслот та амінокислот.	2
14.	Лікарські засоби групи сульфокислот ароматичного ряду.	2
15.	Сульфаніламідні препарати.	2
IV СЕМЕСТР		
16.	Гетероциклічні сполуки. Лікарські засоби похідні 5-членних гетероциклів.	2
17.	Лікарські засоби похідні 6-членних гетероциклів.	2
18.	Лікарські засоби похідні конденсованих 6-членних гетероциклів.	2
19.	Лікарські засоби природного походження. Алкалоїди.	2
20.	Лікарські засоби з групи вітамінів. Лекція перша.	2
21.	Лікарські засоби з групи вітамінів. Лекція друга.	2
22.	Препарати групи вуглеводів і глікозидів.	2
23.	Гормональні препарати та їх синтетичні аналоги.	2
24.	Лікарські засоби групи антибіотиків	2
	<i>Разом</i>	48

11. ТЕМАТИЧНИЙ ПЛАН ПРАКТИЧНИХ (СЕМІНАРСЬКИХ) ЗАНЯТЬ

№ з/п	Тема заняття	К-ть годин
III СЕМЕСТР		
Модуль 1 «Лікарські препарати неорганічної природи»		
1	Вступ до практикуму. Структура та зміст Державної Фармакопеї України	2
2	Реакції ідентифікації катіонів.	2
3	Реакції ідентифікації аніонів.	2
4	Випробування на чистоту та граничний вміст домішок	2
5	Хімічні методи кількісного визначення вмісту лікарських речовин.	2
6	Аналіз води очищеної і води для ін'єкцій.	2
7	Лікарські засоби IA групи. Препарати лужних металів.	2
8	Лікарські засоби ПА групи. Препарати магнію, кальцію і барію.	2
9	Лікарські засоби IIIA та IVA групи. Препарати бору, алюмінію та карбону.	2
10	Лікарські засоби VA групи. Препарати нітрогену, арсену і вісмуту.	2
11	Лікарські засоби VIA групи. Препарати кисню та сульфуру.	2
12	Лікарські засоби VIIA групи. Лікарські засоби галогенів	2
13	Лікарські засоби IB та IIB групи. Лікарські засоби купруму, аргентуму, цинку та меркурію.	2
14	Лікарські засоби VIIB та VIIIB підгруп. Препарати мангану та феруму. Радіофармацевтичні препарати.	2
15	Контрольна робота №1. «Загальна фармацевтична хімія. Лікарські речовини неорганічної природи»	2
16	ПМК №1. Лікарські речовини неорганічної природи	2
IV СЕМЕСТР		
Модуль 2 «Лікарські препарати органічної природи»		
17	Аналіз лікарських засобів за функціональними групами.	2
18	Аналіз лікарських засобів за функціональними групами.	2
19	Лікарські засоби - похідні аліфатичних спиртів.	2
20	Лікарські засоби - похідні альдегідів аліфатичного ряду.	2
21	Лікарські засоби - похідні карбонових кислот та амінокислот аліфатичного ряду	2
22	Лікарські засоби - похідні простих і складних ефірів.	2
23	Лікарські засоби - амідовані похідні вугільної кислоти	2

24	Лікарські засоби - похідні циклоалканів, моноциклічних та біциклічних терпеноїдів.	2
25	Контрольна робота №2. Лікарські препарати аліфатичного та аліциклічного ряду	2
26	Лікарські засоби - похідні фенолів.	2
27	Лікарські засоби - похідні ароматичних амінів	2
28	Лікарські засоби - похідні ароматичних та арилаліфатичних кислот.	2
29	Сульфаміди ароматичного ряду. Лікарські засоби хлоропохідних амідів сульфокислот та алкілуреїдів сульфокислот.	2
30	Сульфаніламідні лікарські засоби	2
31	Контрольна робота №3. Лікарські препарати ароматичного ряду	2
32	Лікарські засоби - похідні п'ятичленних гетероциклів. Препарати, фурану, піразолу, імідазолу та триазолу.	2
33	Лікарські засоби - похідні шестичленних гетероциклів. Препарати піридину.	2
34	Лікарські засоби - похідні гексагідропіримідиніону. Препарати барбітурової кислоти (барбітурати).	2
35	Лікарські засоби - похідні хіноліну. Нітросолін та його похідні. Фторхінолони.	2
36	Лікарські засоби групи алкалоїдів	2
37	Лікарські засоби групи вуглеводів	2
38	Лікарські засоби групи вітамінів.	2
39	Лікарські засоби групи антибіотиків та їх напівсинтетичні аналоги.	2
40	ПМК № 2 Лікарські речовини органічної природи	2
	Разом	80

12. ТЕМАТИЧНИЙ ПЛАН САМОСТІЙНОЇ РОБОТИ

№ п/п	Тема заняття	К-ть годин
ІІІ СЕМЕСТР		
1	Державні принципи і положення, що регламентують якість лікарських засобів.	3
2.	Лікарські засоби неорганічної природи	3
ІV СЕМЕСТР		
3.	Лікарські речовини, похідні естерів.	2
4.	Лікарські речовини, похідні естерів.	2
5.	Лікарські речовини, похідні ароматичних амінокислот.	3
6.	Лікарські речовини, похідні нітрофурану.	2

7.	Лікарські речовини, похідні 8-оксіхіноліну.	3
8.	Лікарські речовини, похідні гідразиду ізонікотинової к-ти.	2
9.	Лікарські речовини, похідні біс-(N-хлоретил)аміну.	3
10.	Лікарські речовини, продукти переробки нафти.	2
11.	Лікарські речовини - комплексоутворюючі сполуки.	3
12.	Лікарські речовини, похідні елементоорганічних сполук.	2
13.	Лікарські речовини, похідні конденсованих гетероциклів.	3
14.	Терпеноїди.	2
15.	Гормони і гормоноподібні речовини.	2
	Разом	37

13. ПЕРЕЛІК ІНДИВІДУАЛЬНИХ ЗАВДАНЬ (якщо передбачено)

14. ЗАВДАННЯ ДЛЯ САМОСТІЙНОЇ РОБОТИ

1. Основні передумови та способи отримання місцевоанестезуючих лікарських засобів. Ефіри п-амінобензойної кислоти: бензокаїн, прокаїну гідрохлорид, дикаїн. Методи аналізу. Прокаїнамід гідрохлорид, ідентифікація та методи кількісного визначення.
2. Сульфаніламід. Загальні методи синтезу. Вибір хімічних та фізико-хімічних методів для ідентифікації та кількісного визначення сполук, виходячи з кислотно-основних властивостей, реакцій ароматичного циклу, наявності замісників в амідній та аміногрупах. Методи аналізу. Сульфаніламід (стрептоцид), сульфацетамід натрію (сульфацил-натрій).
3. Державні принципи та положення, які регламентують якість лікарських засобів. Державна Фармакопея України (ДФУ) як основний нормативний документ, який регламентує питання контролю якості лікарських засобів.
4. Загальні положення та статті Державної Фармакопеї України стосовно дослідження якості органічних лікарських речовин. Визначення фізичних констант речовин для ідентифікації та випробувань на чистоту.

15. ПЕРЕЛІК ТЕОРЕТИЧНИХ ПИТАНЬ ДО ПІДСУМКОВОГО КОНТРОЛЮ

1. Предмет, мета і завдання фармацевтичної хімії. Зв'язок з хімічними, медико-біологічними та фармацевтичними науками.
2. Джерела добування лікарських речовин. Класифікація.
3. Вимоги до фармацевтичних препаратів відносно їх чистоти. Загальні фармакопейні положення про визначення домішок у лікарських препаратах.
4. Методи аналізу лікарських речовин: фізичні, хімічні, фізико-хімічні, біологічні.
5. Якісний і кількісний експрес-аналіз.
6. Організація контролю якості ліків у аптеці. Особливості аналізу лікарського препарату і лікарської форми.
7. VII група періодичної системи. Галогени та їх сполуки. Препарати хлороводневої кислоти.
8. Солі хлороводневої кислоти: натрію і калію хлориди.
9. Сполуки бромю: натрію і калію броміди.
10. Сполуки йоду: натрію і калію йодиди.
11. Йод. Препарати йоду.
12. VI група періодичної системи. Кисень. Пероксид водню, його препарати.
13. Сполуки водню з киснем: вода очищена, вода для ін'єкцій.
14. Сполуки сірки: натрію тіосульфат.

15. IV група періодичної системи. Вуглець та його сполуки. Вугілля активоване, його значення як адсорбенту.
16. Солі вугільної кислоти: натрію гідрокарбонат. Порівняльна характеристика карбонатів і гідрокарбонатів.
17. III група періодичної системи. Сполуки бору: борна кислота, натрію тетраборат. Використання реакцій комплексоутворення під час аналізу борної кислоти.
18. II група періодичної системи. Сполуки магнію: магнію сульфат. Сполуки цинку: цинку сульфат.
19. Сполуки ртуті: ртуті оксид жовтий, ртуті дихлорид.
20. I група періодичної системи. Сполуки срібла: срібла нітрат.
21. Загальна характеристика органічних препаратів. Особливості аналізу.
22. Галогенопохідні вуглеводнів жирного ряду: хлороформ.
23. Галогенопохідні вуглеводнів жирного ряду: йодоформ.
24. Загальна характеристика спиртів. Етиловий спирт.
25. Загальна характеристика альдегідів. Розчин формальдегіду. Гексаметилентетрамін.
26. Карбонові кислоти жирного ряду. Солі лимонної кислоти: натрію цитрат і гідроксид цитрату для ін'єкцій.
27. Амінокислоти жирного ряду: глютамінова кислота.
28. Етери: діетиловий етер та його препарати. Димедрол.
29. Естери: нітрогліцерин.
30. Амідні вугільної кислоти. Уретани: мепротан. Ациклічні уреїди: бромізовал.
31. Барбітурова кислота та її похідні. Загальна характеристика барбітуратів.
32. Похідні барбітурової кислоти: барбітал, барбітал-натрій, фенобарбітал,*
33. Похідні барбітурової кислоти: барбаміл, етамінал-натрій, гексенал.
34. Залежність фізіологічної дії речовин від складу та будови їх молекул у ряду барбітуратів. Антагоніст барбітуратів - бемегрід.
35. Ароматичні кислоти. Фенолокислоти. Бензойна, саліцилова кислоти та їх натрієві солі.
36. Естери та етери саліцилової кислоти. Ацетилсаліцилова кислота, та фенілсаліцилат.
37. Ароматичні аміни. Похідні аніліну: фенацетин.
38. Амідні сульфанилової кислоти. Загальна характеристика сульфаниламідних препаратів.
39. Амідні сульфанилової кислоти: стрептоцид, стрептоцид розчинний.
40. Амідні сульфанилової кислоти: сульфацил-натрій, сульфадимезин.
41. Амідні сульфанилової кислоти: норсульфазол, фталазол.
42. Амідні сульфанилової кислоти: сульфадиметоксин, сульфален.
43. Естери параамінобензойної кислоти: анестезин, новокаїн, дикаїн.
44. Солі парааміносаліцилової кислоти: натрію парааміносаліцилат. Бепаск.
45. Похідні аміноспиртів: ефедрин, адреналін та їх препарати. Мезатон.
46. Похідні фурану: фурацилін. Похідні піридину: діетиламід нікотинової кислоти. Похідні піперидину: промедол.
47. Похідні піразолу: антипірін, анальгін, бутадіон.
48. Похідні хіноліну: хінозол. Похідні ізохіноліну: ізоніазид, фтивазид.
49. Алкалоїди. Класифікація. Загальна характеристика.
50. Алкалоїди, похідні тропану: атропіну сульфат, скополаміну гідробромід.
51. Алкалоїди, похідні хіноліну та ізохіноліну: хінін, його солі. Папаверину гідрохлорид.
52. Алкалоїди, похідні фенантренизохіноліну: морфін, кодеїн, етилморфін та їх солі.
53. Алкалоїди. Похідні імідазолу: пілокарпіну гідрохлорид.
54. Алкалоїди пуринового ряду: кофеїн, теобромін, теофілін та їх солі.
55. Гліциди. Глюкоза. Кальцію глюконат.
56. Вітаміни. Загальна характеристика. Класифікація.
57. Водорозчинні вітаміни комплексу В. Аскорбінова кислота.
58. Антибіотики гетероциклічного ряду. Пеніциліни: бензилпеніциліну натрієва і калієва сіль, бензпеніциліну новокаїнова сіль, феноксиметилпеніцилін.
59. Короткі відомості про напівсинтетичні пеніциліни. Антибіотики-глікозиди: стрептоміцин та його солі.

60. Антибіотики ароматичного ряду: левоміцетин.
61. Антибіотики аліциклічного ряду: тетрациклін, окситетрациклін та їх солі.
62. Моноциклічні терпеноїди: терпінгідрат, ментол, валідол. Біциклічні терпеноїди: камфора, бромкамфора.

16. ПЕРЕЛІК ПРАКТИЧНИХ ЗАВДАНЬ ТА РОБІТ ДО ПІДСУМКОВОГО МОДУЛЬНОГО КОНТРОЛЮ

1. Визначити концентрацію спирту етилового, якщо показник заломлення $n=1,34697$.
2. Визначити концентрацію спирту етилового, якщо показник заломлення $n=1,35500$.
3. Визначити концентрацію спирту етилового, якщо показник заломлення $n=1,36060$.
4. Визначити концентрацію спирту етилового, якщо густина - $0,830 - 0,826\text{г/см}^3$
5. Визначити концентрацію спирту етилового, якщо густина - $0,886 - 0,883\text{г/см}^3$
6. Визначити наважку натрію хлориду для приготування 1л еталонного розчину хлор-йона, концентрація якого $0,002\text{мг}$ хлор-йона в 1 мл, тобто $0,0002\%$.
7. Яка молярність розчину KMnO_4 , його титр і титр за FeSO_4 , якщо на титрування $0,1519$ г феруму (II) сульфату витрачено $10,40$ см^3 розчину калію перманганату.
8. Розрахувати масу наважки KI і KIO_3 Яка необхідна для приготування $0,5$ дм^3 $0,1$ М розчину йодомонохлориду.
9. Визначити концентрацію розчину CaCl_2 (%), якщо відомо, що показник заломлення даного розчину дорівнює $1,3388$, а показник заломлення розчинника дорівнює $1,3330$.
10. Обчислити масу наважки CaCl_2 ($M=219\text{г/моль}$), якщо на її титрування витрачено $6,20$ мл $0,05\text{н}$ розчину трилону Б масова частка діючої речовини в препараті $96,00\%$.
11. Розрахуйте, який об'єм $0,05$ М розчину трилону Б витрачається на $0,90$ г вісмуту нітрату основного за методикою ДФ Х.
12. Розрахуйте, який об'єм $0,1$ М розчину аргентуму нітрату витратиться на титрування $0,1623$ г калію йодиду, якщо його вміст дорівнює $99,8\%$.
13. Розрахуйте наважку калію йодиду, щоб на її титрування витрачалось $25,00$ мл $0,1$ М розчину аргентуму нітрату.
14. Розрахуйте масову частку калію броміду, якщо на титрування наважки $0,0984$ г витрачено $8,22$ мл $0,1$ М розчину аргентуму нітрату.
15. Розрахуйте масову частку натрію нітриту, якщо на титрування наважки $0,4500$ г витрачено $7,00$ мл $0,1$ М розчину натрію тіосульфату (V контр. Досліду= $39,00$ мл; $K = 1,0030$).
16. Розрахуйте масову частку натрію гідрокарбонату ($M = 84,01$) в субстанції, якщо на титрування наважки $0,8590$ г витрачено $20,34$ мл $0,5$ М розчину хлористоводневої кислоти ($K = 1,0000$).
17. Розрахуйте наважку цинку сульфату ($M=287,54$), якщо на її титрування витрачалось $20,72$ мл $0,1$ М розчину натрію едетату ($K=1,0000$), а його масова частка у субстанції $99,8\%$.
18. Розрахуйте наважку кислоти борної ($M=61,83$), якщо на її титрування витрачалось $32,30$ мл $0,1$ М розчину натрію гідроксиду ($K=1,0000$), а її масова частка у субстанції $99,8\%$.
19. Розрахуйте об'єм $0,1$ М розчину натрію тіосульфату ($K=1,0012$) який витратиться на титрування $0,2016$ г йоду ($A.M.=126,90$), якщо його вміст в субстанції дорівнює $99,6\%$.
20. Розрахуйте об'єм $0,05$ н. розчину трилону Б, який витрачається на титрування $0,1900\text{г}$ кальцію глюконату.
21. Розрахуйте масову частку спирту ($M.M.= 46,02$) в хлороформі, якщо на титрування $1,00$ мл цього препарату витрачено $16,18$ мл $0,1$ М розчину натрію тіосульфату ($K=1,0000$); об'єм титранту в контрольному досліді - $24,86$ мл; густина хлороформу $1,478$.
22. Розрахуйте вміст водню пероксиду ($M.M.=34,01$) в розчині, якщо на титрування $10,00$ мл препарату витрачено $18,40$ мл $0,1\text{н}$. розчину калію перманганату; об'єм мірної колби - 100мл , об'єм піпетки - 10 мл.
23. Розчин, який містить $0,1918$ г йодоформу обробили $35,00\text{мл}$ $0,1$ н розчином аргентуму нітрату. На зворотнє титрування витрачено $25,45$ мл $0,05\text{н}$. розчину амонію тіоціанату. Розрахуйте масову частку йодоформу в препараті.

24. Розрахуйте вміст (%) магнію оксиду (М.м. 40,31) в магнію карбонаті основному, якщо на титрування наважки 0,6782 г витрачено 16,82 мл 0,1 н. розчину натрію едетату (КП =1,002); об'єм мірної колби – 100 мл, об'єм піпетки- 10 мл.

17. МЕТОДИ ТА ФОРМИ ПРОВЕДЕННЯ КОНТРОЛЮ

Протягом вивчення дисципліни всі види діяльності студента підлягають контролю, як поточному (на кожному занятті), так і підсумковому (під час контрольних заходів).

Модульний контроль – це діагностика засвоєння студентом матеріалу модулю (залікового кредиту). Семестр закінчується підсумковим модульним контролем.

Початковий контроль знань студентів здійснюється під час проведення практичних занять і включає в себе перевірку знань теоретичного та практичного матеріалу, який вивчався на попередніх курсах, що проводиться методом фронтального усного опитування, або написання контрольних робіт, для чого використовуються питання для контрольних робіт.

Проміжний контроль знань студентів здійснюється під час проведення практичних занять і включає перевірку знань теоретичного матеріалу та контроль оволодіння практичними навичками, які передбачені методичними розробками занять з відповідних тем. Перевірка знань студентів здійснюється за допомогою усного фронтального опитування, вирішування тестових завдань різного ступеня важкості, розв'язування типових та нетипових ситуаційних задач, а також під час перевірки правильності виконання лабораторно-дослідницьких завдань.

Підсумковий контроль знань студентів здійснюється на останньому практичному занятті після завершення модуля у формі підсумкового модульного контролю. У студентів з'ясовують знання теоретичного матеріалу (згідно переліку питань). Поряд з цим студенти розв'язують ситуаційні завдання, що також враховується при оцінюванні їх знань.

Підсумковий модульний контроль (ПМК) здійснюється після завершення вивчення усіх тем модуля на останньому контрольному занятті з модуля.

До підсумкового модульного контролю допускаються студенти, які відвідали усі передбачені навчальною програмою з дисципліни аудиторні навчальні заняття та одержали на них позитивні оцінки («5», «4», «3»), а також при вивченні модуля набрали кількість балів, не меншу за мінімальну.

Студенту, який з поважних чи без поважних причин мав пропуски навчальних занять, дозволяється відпрацювати академічну заборгованість до певного визначеного терміну.

Максимальна кількість балів, яку може набрати студент під час складання підсумкового модульного контролю, становить 80.

Підсумковий модульний контроль вважається зарахованим, якщо студент набрав *не менше 50 балів*.

Таким чином, частки результатів оцінювання поточної навчальної діяльності і підсумкового модульного контролю становлять відповідно 60% та 40%.

Підсумковий модульний контроль здійснюється за допомогою:

- тестових завдань;
- усної співбесіди або письмової роботи (теоретичні питання, задачі, а також ситуаційні задачі);

Максимальна кількість балів модульного підсумкового контролю дорівнює 80.

Модуль вважається зарахованим, якщо студент набрав не менше 50 балів.

“Кислотно-основні рівноваги та комплексоутворення в біологічних рідинах”, “Фізико-хімія поверхневих явищ. Ліофобні та ліофільні дисперсні системи. Біополімери”, “Теоретичні основи будови та реакційної здатності біоорганічних сполук”.

18. ОЦІНЮВАННЯ РІВНЯ ПІДГОТОВКИ СТУДЕНТА З ДИСЦИПЛІНИ

Оцінка за модуль визначається як сума оцінок поточної навчальної діяльності (у балах) та оцінки підсумкового модульного контролю (у балах), яка виставляється при оцінюванні теоретичних знань та практичних навичок відповідно до переліків, визначених програмою дисциплін. Максимальна кількість балів, яку студент може набрати при вивченні кожного модулю, становить 200, в тому числі за поточну навчальну діяльність – 120 балів (60 %), за

результатами підсумкового модульного контролю – 80 балів (40 %). Таким чином обирається співвідношення між результатами оцінювання поточної навчальної діяльності і підсумкового модульного контролю 60% до 40%.

Оцінювання підсумкового модульного контролю

Підсумковий модульний контроль здійснюється після завершення вивчення усіх тем модуля на останньому контрольному занятті з модуля.

До підсумкового модульного контролю допускаються студенти, які відвідали усі передбачені навчальною програмою з дисципліни аудиторні навчальні заняття та одержали на них позитивні оцінки ("5", "4", "3"), а також при вивченні модуля набрали кількість балів, не меншу за мінімальну.

Студенту, який з поважних чи без поважних причин має пропуски навчальних занять, дозволяється відпрацювати академічну заборгованість до певного визначення терміну.

Форми проведення підсумкового контролю мають бути стандартизованими і включати контроль теоретичної і практичної підготовки.

Максимальна кількість балів, яку може набрати студент під час складання підсумкового модульного контролю, становить 80.

Підсумковий модульний контроль вважається зарахованим, якщо студент набрав не менше 50 балів.

Оцінювання модуля та дисципліни

Оцінка за модуль визначається як сума підсумкового балу за поточну навчальну діяльність та балу за підсумковий модульний контроль і відображається за 200-бальною шкалою.

Оцінка з дисципліни виставляється лише студентам, яким зараховані усі модулі з дисципліни.

Визначення кількості балів, яку студент набрав з дисципліни

Кількість балів, яку студент набрав з дисципліни, визначається як середнє арифметичне кількості балів з усіх модулів дисципліни (сума балів за усі модулі ділиться на кількість модулів дисципліни).

Об'єктивність оцінювання навчальної діяльності студентів має перевірятися статистичними методами (коефіцієнт кореляції між поточною успішністю та результатами підсумкового модульного контролю).

За рішенням Вченої ради університету до кількості балів, яку студент набрав із дисципліни, можуть додаватися заохочувальні бали (не більше 12 балів) за призове місце на міжнародних олімпіадах та II етапі Всеукраїнської студентської олімпіади, але у жодному разі загальна сума балів за дисципліну не може перевищити 200 балів.

Оцінка за модуль вноситься екзаменатором до "Відомості результатів поточного та підсумкового модульного контролю" (Форма № Н-5.03-2), "Індивідуального навчального плану студента", "Журналу обліку відвідувань та успішності студентів".

Оцінка з дисципліни вноситься екзаменатором до "Відомості обліку успішності" (Форма № Н-5.03-1), "Журналу обліку відвідувань та успішності студентів", "Індивідуального навчального плану студента" та "Залікової книжки".

Конвертація кількості балів з фізичної та колоїдної хімії оцінки за шкалою ECTS та за чотирибальною (традиційною) шкалою

Бали з дисципліни незалежно конвертуються як у чотирибальну шкалу, так і у шкалу ECTS.

Бали шкали ECTS у чотирибальну шкалу НЕ КОНВЕРТУЮТЬСЯ і навпаки.

Бали з дисципліни для студентів, які успішно виконали програму з дисципліни, конвертуються кафедрою у традиційну чотирибальну шкалу за абсолютними критеріями як нижче у таблиці.

Оцінка за 200-бальною шкалою	Оцінка за 4-ри бальною шкалою
Від 180 до 200	"5"
Від 150 до 179	"4"

Від мінімальної кількості, яку повинен набрати студент до 149	"3"
Нижче мінімальної кількості балів, яку повинен набрати студент	"2"

Розподіл балів, які отримують студенти з дисципліни «Фармацевтична хімія»

Номер модуля, кільк.навч. год./кредитів ECTS	Кількість змістових модулів	Кількість практичних занять	Конвертація у бали традиційних оцінок					Мінім. кільк. балів
			Традиційні оцінки				СРС	
			„5”	„4”	„3”	„2”		
Модуль 1	2 (№№ 1-2)	15	8	7	5	0	-	75
Модуль 2	2 (№№ 3-4)	23	5	4	3	0	5	74

Модуль 1. Максимальна кількість балів, що може бути отримана студентом при поточному контролі модуля 1: $8 \text{ балів} * 15 \text{ занять} = 120 \text{ балів}$

Мінімальний бал допуску до підсумкового модульного контролю: $5 \text{ балів} * 15 \text{ занять} = 75 \text{ балів}$

Критерій „здав - не здав” модуль 1: $75 + 50 = 125$ (**62,5%**)

Модуль 2. Максимальна кількість балів, що може бути отримана студентом при поточному контролі модуля 1: $5 \text{ балів} * 23 \text{ заняття} + 5 = 120 \text{ балів}$

Мінімальний бал допуску до підсумкового модульного контролю: $3 \text{ бали} * 23 \text{ заняття} + 5 = 74 \text{ балів}$

Критерій „здав - не здав” модуль 1: $74 + 50 = 124$ (**62%**)

Оцінка ECTS	Статистичний показник
«A»	Найкращі 10 % студентів
«B»	Наступні 25 % студентів
«C»	Наступні 30 % студентів
«D»	Наступні 25 % студентів
«E»	Останні 10 % студентів

Ранжування з присвоєнням оцінок «A», «B», «C», «D», «E» проводиться деканатами для студентів відповідного курсу та факультету, які навчаються за однією спеціальністю і **успішно** завершили вивчення дисципліни.

Студенти, які одержали оцінки «FX» та «F» («2») не вносяться до списку студентів, що ранжуються, навіть після перескладання підсумкового контролю. Такі студенти після перескладання автоматично отримують бал «E».

Оцінка «FX» виставляється студентам, які набрали мінімальну кількість балів за поточну навчальну діяльність, але яким не зарахований підсумковий контроль. Ця категорія студентів має право на перескладання підсумкового контролю за затвердженим графіком (але не пізніше початку наступного семестру). Повторне складання підсумкового модульного контролю дозволяється не більше двох разів.

Оцінка «F» виставляється студентам, які відвідали усі аудиторні заняття з модуля, але не набрали мінімальної кількості балів за поточну навчальну діяльність і не допущені до підсумкового контролю. Ця категорія студентів має право на повторне вивчення модуля.

За дозволом ректора студент може підвищити оцінку з дисципліни шляхом перескладання підсумкового контролю (не більше трьох разів за весь період навчання).

Оцінка ECTS у традиційну чотирибальну шкалу НЕ конвертується, оскільки шкала ECTS та чотирибальна шкала є незалежними.

200-бальна та чотирибальна шкали характеризують фактичну успішність кожного студента із засвоєння навчальної дисципліни. Шкала ECTS є відносною, порівняльною, рейтинговою, яка встановлює належність студента до групи кращих чи гірших серед референтної групи однокурсників (факультет, спеціальність). Тому оцінка «А» за шкалою ECTS не може дорівнювати оцінці «відмінно», а оцінка «В» - оцінці «добре» тощо. Як правило, при конвертації з багатобальної шкали межі оцінок «А», «В», «С», «D», «Е» за шкалою ECTS не співпадають з межами оцінок «5», «4», «3» за традиційною шкалою.

19. РЕКОМЕНДОВАНА ЛІТЕРАТУРА

19.1. Основна

1. Фармацевтична хімія. Аналіз лікарських речовин за функціональними групами: навчальний посібник / О. О. Цуркан, І. В. Ніженковська, О. О. Глушаченко. – 3-е вид.-К.: ВСВ «Медицина», 2019. – 152 с.
2. Фармацевтична хімія: Навчально-методичний посібник для мед. ВНЗ I-III р.а. Схвалено МОЗ / Хранівська В.О., Ніжник Г.П., Муленко С.М. та ін. – К., 2017. – 120 с
3. Ніжник Г. П. Фармацевтична хімія: підручник. – К.: ВСВ «Медицина». 2010. – 352 с.

19.2. Допоміжна

1. Фармацевтична хімія [Текст] : Підручник для студ. вищ. мед. (фарм.) навч. закладів I-III р. акред. (МОЗУ) / Г. П. Ніжник. – К. : Медицина, 2010. – 352 с.
2. Фармацевтична хімія. Навчальний посібник для студ. I-II рівнів акредитації / Р. Ф. Стаднійчук, Ю. В. Кадельник, А. Я. Велика; За заг. ред. М. К. Братенка) Чернівці: Медуніверситет, 2012. – 226 с.
3. Державна фармакопея України / Державне підприємство «Науково-експертний фармакопейний центр». – 1-е вид. – Харків.: РІРЕГ, 2001. – 556с. – Доповнення 1. – 2004. – 520 с. – Доповнення 2. – 2008. – 620 с.

19.3. Інформаційні ресурси

1. Сервер дистанційного навчання MOODLE www.moodle.bsmu.edu.ua

20. УКЛАДАЧІ ДОВІДНИКА ДЛЯ СТУДЕНТА (СИЛАБУСУ)

1. Кропельницька Юлія Валеріївна – викладач фахового коледжу БДМУ.