

Міністерство освіти і науки України  
Харківський національний університет імені В.Н. Каразіна  
Кафедра хімічного матеріалознавства

**“ЗАТВЕРДЖУЮ”**

Проректор з науково-педагогічної  
роботи

“\_\_\_\_\_” 2019 р.

Робоча програма навчальної дисципліни

**ЗАГАЛЬНА ТА ХІМІЧНА ЕКОЛОГІЯ**

рівень вищої освіти бакалавр  
галузь знань 10 Природничі науки  
спеціальність 102 Хімія  
освітня програма освітня-професійна програма “Хімія”  
вид дисципліни обов'язкова  
факультет хімічний

2019 / 2020 навчальний рік

Програму рекомендовано до затвердження вченою радою хімічного факультету

“ \_\_\_\_ ” 20 \_\_\_\_ року, протокол № \_\_\_\_

РОЗРОБНИКИ ПРОГРАМИ: **Холін Юрій Валентинович**, доктор хім.. наук, професор  
**Христенко Інна Василівна**, кандидат хім. наук, доцент

Програму схвалено на засіданні кафедри хімічного матеріалознавства

Протокол від “ \_\_\_\_ ” 20 \_\_\_\_ року № \_\_\_\_

Завідувач кафедри хімічного матеріалознавства

\_\_\_\_\_  
(підпис) **Коробов О.І.**  
(прізвище та ініціали)

Програму погоджено методичною комісією хімічного факультету

Протокол від “ \_\_\_\_ ” 20 \_\_\_\_ року № \_\_\_\_

Голова методичної комісії хімічного факультету

\_\_\_\_\_  
(підпис) **Єфімов П.В.**  
(прізвище та ініціали)

## ВСТУП

Програма навчальної дисципліни “Загальна та хімічна екологія” складена відповідно до освітньо-професійної програми підготовки бакалаврів; спеціальність 102- хімія.

### 1. Опис навчальної дисципліни

#### 1.1. Мета викладання навчальної дисципліни

Метою викладання навчальної дисципліни “Загальна та хімічна екологія” є:

надання студентам уявлення про основи екології, закони та методи екології, структуру зв’язків між живими організмами та навколошнім середовищем, хімічні взаємодії між живими організмами та неживою природою;

сприяння формуванню у студентів екологічного світогляду та здатності оцінювати свою професійну діяльність з точки зору охорони природного середовища.

#### 1.2. Основні завдання вивчення дисципліни є знайомство студентів з:

- законами екології, особливостями методів пізнання в екології, задачами хімічної науки у розв'язанні екологічних проблем;
- еволюцією, структурою та закономірностями функціонування біосфери, поняттями біогеохімічного та ресурсного циклів, механізмами міграції та утримання мікроелементів в земній корі;
- зі структурою, концепцією функціонування та стратегією розвитку екосистеми, енергетичним балансом екосистеми, властивостями екосистеми;
- з уявленням про фізико-хімічне середовище мешкання організмів, характеристиками головних абіотичних та біотичних факторів та загальними закономірностями впливу факторів середовища на біоту; математичними моделями для прогнозування чисельності популяції;
- з класифікацією та функціями хімічних сполук-екорегуляторів, що беруть участь в міжвидових та внутрівидових взаємодіях;
- з джерелами забруднення біосфери, класифікацією та наслідками забруднення атмосфери, гідросфери, літосфери;
- з природою сучасних екологічних проблем (розуміння проблеми парникового ефекту, кислотних дощів, озонового шару тощо), поняттям екологічної кризи та екологічної катастрофи;
- з різновидами екологічного моніторингу;
- основними принципами «безпечної хімії» (green chemistry);
- навиками використання отриманих знань для запобігання екологічних катастроф.

#### 1.3. Кількість кредитів: 3

#### 1.4. Загальна кількість годин: 90

1.5. Характеристика навчальної дисципліни	
Нормативна	
Денна форма навчання	Заочна форма навчання
Рік підготовки	
1-й	1-й
Семестр	
1-й	1-й
Лекції	
32 год.	10 год.

Практичні, семінарські заняття	
не передбачено	не передбачено
	Лабораторні заняття
не передбачено	не передбачено
	Самостійна робота
58 год.	80 год.
Індивідуальні завдання	
не передбачено	

### 1.6. Заплановані результати навчання

**знати:** предмет і завдання екології, особливості методів пізнання, закони екології, причини та механізми стійкості біосфери та екологічних систем, роль живої речовини, головні абиотичні та біотичні екологічні фактори, особливості кругообігів елементів та речовин, механізми міграції та утримування елементів у біосфері, структурні характеристики та властивості гумусових кислот, геохімічну роль гумусових кислот, функції хемомедіаторів, головні екологічні проблеми сучасності, забруднювачі атмосфери, гідросфери, літосфери, шляхи їх міграції, критерії вибору приоритетних забруднювачів, наслідки забруднення навколошнього середовища, методи контролю природних середовищ, причини екологічної кризи та шляхи її подолання, принципи зеленої хімії, сучасні «екологічні» технології.

**вміти:** прикладати фундаментальні екологічні закони і принципи для оцінки впливу професійної та іншої діяльності на навколошнє середовище і тлумачення конкретних проблем природокористування та задач охорони довкілля.

## 2. Тематичний план навчальної дисципліни

### Розділ 1. Загальні екологія та хімічна екологія

#### Тема 1. Загальні поняття екології

Предмет екології. Визначення поняття «екологія». Співвідношення екології та «науки про довкілля» (environmental science), загальної екології і окремих екологічних дисциплін (екологія рослин, екологія тварин, промислова екологія, хімічна екологія, екологічна медицина тощо). Предмет і задачі екології. Закони екології.

Основні етапи розвитку екологічної науки. Ернст Геккель як засновник екології. Внесок В.І.Вернадського та В.М.Сукачова у становлення сучасної екології. Методи екології. Впровадження в екологію математичних методів (В.Вольтерра).

Особливості методів пізнання в екології: експерименти з контролем, роль математичного моделювання. Основні стадії екологічного експерименту.

Задачі хімічної науки у розв'язанні екологічних проблем. Екологічна хімія та хімічна екологія.

#### Тема 2. Вчення про біосферу. Біогеохімічні цикли. Механізми міграції та утримання мікроелементів в земній корі.

Поняття „біосфера” (Зюсс, Вернадський). Еволюція біосфери. Структура та граници біосфери. Загальні характеристики організації біосфери. Енергетичний баланс біосфери. Роль живої речовини у біосфері (функції та геохімічна робота живої речовини). Головні чинники, що забезпечують стійкість та здатність до саморегуляції біосфери. Етапи розвитку біосфери. Поняття про ноосферу. Гіпотеза Гей.

Кругообіг речовин та енергії в біосфері. Біогеохімічні цикли.

Кругообіг Карбону. Можливі зміни клімату, викликані збільшенням вмісту  $\text{CO}_2$  в атмосфері та парниковим ефектом. Кругообіг Нітрогену. Кругообіги Фосфору та Сульфуру. Геохімічна роль мікроорганізмів, що здійснюють окисно-відновну функцію у

циклі Сульфуру. Кругообіг біогенних елементів. Антропогенний кругообіг речовин. Ресурсний цикл.

Механізми міграції та утримування мікроелементів у земній корі. Гуміфікація. Гумусові речовини як головні комплексоутворювачі в біосфері. Компоненти гумусу. Гумінові і фульвокислоти, їх вміст у ґрунтах та поверхневих водах. Структурні характеристики та властивості гумусових кислот. Біосферні функції та біогеохімічна роль гумусових речовин. Сфери використання гумусових кислот.

### *Тема 3. Поняття екосистеми та біогеоценозу*

Поняття „екосистема” та „біогеоценоз”. Біогеоценоз як цілісна саморегулююча і самовідтворююча система. Компоненти біогеоценозу: біотоп та біоценоз. Концепція функціонування екосистеми. Структура екосистеми. Властивості екосистеми. Різновиди стабільності екосистем, пряма та зворотна залежність. Поняття гомеостазу. Функціональна схема та структура екосистеми

Класифікація живих організмів за способом живлення, за екологічними функціями. Схема перенесення речовини в процесі біотичного кругообігу речовин. Класифікація процесу розкладу органічної речовини. Трофічні мережі й піраміди. Правило екологічної піраміди. Схема потоку енергії в трофічній мережі («квадрат Одума»). Оцінки ефективності споживання і переробки енергії. Біологічне накопичення.

Розвиток та еволюція екосистеми. Стратегія розвитку екосистеми. Поняття сукцесії.

Приклади екосистем. Штучні екосистеми.

### *Тема 4. Елементи факторіальної екології*

Уявлення про фізико-хімічне середовище мешкання організмів. Класифікація факторів середовища. Адаптація організмів до умов середовища. Простір екологічних факторів. Функція доброту. Закон мінімуму Лібіха. Принцип толерантності Шелфорда та їх математичні вирази. Закон компенсації факторів та закон Вільямса. Закономірності взаємодії факторів. Поняття і визначення екологічної ніши (просторова, трофічна та ніша за Хатчинсоном, фундаментальна та реалізована ніша). Гіпотеза екологічного дублювання. Концепція сукупної дії природних чинників. Математичні моделі для опису функції продуктивності.

Характеристика головних абіотичних факторів. Енергія в екологічних системах. Енергетичний баланс екологічної системи. Фотосинтез, його основні характеристики. Фототрофні та хемотрофні бактерії, приклади застосування енергії хімічних реакцій живими істотами. Екологічна дія іонізуючого випромінювання. Температура і кількість тепла. Джерела теплоти для організмів. Вода і вологість як середовище мешкання, розчинник, регулятор температури. Вміст води в організмах. Температура і вологість як головні кліматоутворюючі фактори. Класифікація біномів.

Едафічний фактор. Ґрунт як біокосне тіло. Структура ґрунту. Фізико-хімічні характеристики ґрунтів. Екологічне значення механічного та хімічного складу ґрунту, його вологості і температури. Обмінна ємність ґрунту. Засолюваність ґрунтів. Хімічний склад, походження та біогеохімічна функція гумусу.

Характеристика головних біотичних факторів. Поняття популяції. Основні характеристики популяцій (статистичні та динамічні). Експоненціальна та логістична моделі росту популяції. Екологічна стратегія популяції. Типи взаємовідносин організмів: нейтралізм, коменсалізм, аменсалізм, мутуалізм, конкуренція, взаємовідносини «жертва-експлуататор» та їх дослідження на основі логістичної моделі росту популяцій. Модель Лотки-Вольтерра та її значення для сучасної науки про складні системи (на прикладі автоколивальних реакцій).

*Тема 5. Наука про хімічні взаємодії між живими організмами і неживою природою.*

Предмет та об'єкт хімічної екології. Поняття «хімічний екорегулятор» (хемомедіатор). Функції хімічних екорегуляторів (захисна, наступальна, регуляторна, індикаційна, попереджуюча, адаптаційна, атрактантна). Класифікація типів хімічних взаємодій між живими організмами та середовищем. Характеристики та функції сполук, що регулюють внутрівидові та міжвидові взаємодії. Поняття про аломони, кайрамони, депресори, феромони, аутотоксини, аутоінгібітори. Сфери використання хемомедіаторів.

#### *Тема 6. Сучасні екологічні проблеми.*

Вплив антропогенного фактору на екологічні процеси. Класифікація забруднення навколошнього середовища. Забруднення атмосфери. Хімічні реакції, що протікають в атмосфері. Озоновий шар, механізми утворення та розкладу озону в атмосфері, проблема фреонів. Парниковий ефект. Забруднення гідросфери. Забруднення органічними речовинами (нафта, пестициди, ПАР). Забруднення мікроелементами. Оцінка стану природних вод. Забруднення літосфери. Неорганічні та органічні токсиканти. Наслідки токсичної дії металів. Фізичні забруднювачі. Основні види іонізуючих випромінювань. Сучасні проблеми забруднення біосфери та їх наслідки.

Поняття про ендоекологію, ендотоксикологію. Джерело та наслідки дії органічних та неорганічних токсикантів на організм людини.

Поняття екологічної кризи та екологічної катастрофи. Історія «екологічної кризи» на Землі. Екологічні проблеми сучасності.

Критерії вибору пріоритетних забруднювачів. Екологічний моніторинг. Рівні моніторингу. Методи контролю (контактні (інструментальні методи) та дистанційні).

Поняття про безпечну для довкілля хімію («green chemistry»). Необхідність впровадження принципів «безпечної для довкілля хімії». Основні напрямки розвитку «green chemistry» та приклади її ефективності. Кількісні характеристики, що використовують для оцінки хімічних процесів (A та E –фактори). Приклади сучасних «екологічних» технологій. Формування уявлення про перехід від біосфери до ноосфери, алармістський та оптимістичний варіанти розвитку біосфери.

### **3. Структура навчальної дисципліни**

Назви розділів і тем	Кількість годин											
	денна форма						заочна форма					
	усього	у тому числі					усього	у тому числі				
		л	п	лаб.	інд.	с. р		л	п	лаб.	інд.	с. р
1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13
<b>Розділ 1. Назва</b>												
Тема 1.	8	2				6	8	1				7
Тема 2.	18	6				12	18	2				16
Тема 3.	12	4				8	12	1				11
Тема 4.	24	10				14	22	2				20
Тема 5.	12	4				8	14	2				12
Тема 6.	16	6				10	16	2				14
Разом за розділом 1	90	32				58	90	10				80
<b>Усього годин</b>	<b>90</b>	<b>32</b>				<b>58</b>	<b>90</b>	<b>10</b>				<b>80</b>

### **4. Теми семінарських (практичних, лабораторних) занять**

Не передбачено навчальним планом.

### **5. Завдання для самостійної роботи**

№ з/п	Види, зміст самостійної роботи	Кількість годин	
		денна форма	заочна форма
1	Тема 1. Загальні поняття екології.	6	7
2	Тема 2. Вчення про біосферу. Біогеохімічні цикли. Механізми міграції та утримання мікроелементів в земній корі.	12	16
3	Тема 3. Поняття екосистеми та біогеоценозу.	8	11
4	Тема 4. Елементи факторіальної екології.	14	20
5	Тема 5. Наука про хімічні взаємодії між живими організмами і неживою природою.	8	12
6	Тема 6. Сучасні екологічні проблеми.	10	14
	Разом	58	80

## 6. Індивідуальні завдання

Не передбачено навчальним планом.

## 7. Методи контролю

Письмові контрольні роботи, тести, залік.

## 8. Схема нарахування балів

Поточний контроль, самостійна робота						Сума	
Розділ 1							
T1	T2	T3	T4	T5	T6		
		30	20			40	100
домашнє завдання 10							

Умовою отримання заліку є обов'язкове написання всіх контрольних робіт та домашнього індивідуального завдання.

## Шкала оцінювання

Сума балів за всі види навчальної діяльності протягом семестру	Оцінка для дворівневої шкали оцінювання
50-100	зараховано
1-49	не зараховано

## Критерій оцінювання навчальних досягнень студентів з дисципліни «Загальна та хімічна екологія»

– зараховано (100-90) – студент засвоїв теоретичний матеріал, основні положення наукових першоджерел та рекомендованої літератури, знає зміст навчальної дисципліни, логічно мислить і буде відповідь, вільно використовує набуті теоретичні знання для вирішення ситуативних задач та тлумачення конкретних проблем природокористування та задач охорони довкілля, висловлює своє ставлення до тих чи інших проблем;

– зараховано (89-70) – студент засвоїв теоретичний матеріал, володіє інформацією з першоджерел та рекомендованої літератури, аргументовано викладає його; висловлює свої міркування з приводу тих чи інших проблем, але невпевнено володіє матеріалом для вирішення проблемних задач та при тлумаченні конкретних проблем природокористування та задач охорони довкілля, припускається певних неточностей у логіці викладу теоретичного матеріалу;

– зараховано (69-50) – студент засвоїв основні поняття та положення навчальної дисципліни, але невпевнено орієнтується в першоджерела та рекомендованій літературі, непереконливо відповідає, додаткові питання викликають невпевненість або відсутність знань;

– не зараховано (менш 50) – студент не опанував навчальний матеріал дисципліни, не знає основних понять і термінів наукової дисципліни, не орієнтується в першоджерела та рекомендованій літературі, відсутнє наукове мислення.

## **9. Рекомендована література**

### **Основна література**

1. Одум Ю.П. Экология. В 2-х т. М.: Мир, 1986.
2. Шабанов Д.А., Кравченко М.А. Материалы для изучения общего курса экологии с основами средоведения и экологии человека: Учебное пособие. Х.:ХНУ имени В.Н.Каразина, 2009. – 292 с.
3. Петров К.М. Общая экология. Взаимодействие общества и природы. СПб: Химия, 1998. – 352 с.
4. Чистик О.В. Экология: Учеб. пособие. Минск: Новое знание, 2000. – 248 с.
5. Общая и прикладная экология / С.Д. Галюжин, Е.В.Кашевская, Т.С. Самолыго. – Минск.: Дизайн ПРО, 2003. – 191 с.
6. Вернадский В.И. Биосфера. М.: Мысль, 1967. – 376 с.
7. Зубилин И.Г., Холин Ю.В., Юшко В.К. Научные основы охраны природы и рациональное природопользование. – Харьков: Фолио, 1999. – 169 с.
8. Химия окружающей среды / Под ред Дж.О.М. Бокриса. М: Химия, 1982. – 672 с.
9. Чернобаев И.П. Химия окружающей среды. Киев: Вища школа, 1990. – 191 с.
10. Колтун М. Земля. М.: МИРОС, 1994. – 176 с.
11. Моисеев Н.Н. Алгоритмы развития. М.: Наука, 1987. – 304 с.
12. Злобін Ю.А., Кочубей Н.В. Загальна екологія: навчальний посібник. – Суми: Університетська книга, 2003. – 416 с.
13. Потіш Л.А. Екологія: навч. посіб. – К.: Знання, 2008. – 272 с.
14. Кучерявий В. П. Екологія. – Львів : Світ, 2000 . – 499 с.
15. Реймерс Н. Ф. Экология (теории, законы, правила принципы и гипотезы) – М.: Журнал «РоссияМолодая», 1994 – 367 с.
16. Коробкин В.И., Передельский Л.В. Экология : учебник для вузов. – 5-е изд., доп. и перераб . – Ростов на Дону : Феникс, 2003 . – 575 с.
17. Шилов И.А. Экология: Учебник для вузов. – М.: Высш. школа, 2003. – 512 с.

### **Допоміжна література**

1. Барбье М. Введение в химическую экологию. М.: Мир, 1978. – 230 с.
2. Чибисова Н.В., Долгань Е.К. Экологическая химия: Учебное пособие / Калинингр. ун-т. - Калининград, 1998. – 113 с.
3. Маргалеф Р. Облик биосферы. М., Наука, 1992. – 215 с.
4. Корте Ф., Бахадир М., Клайн В., Лай Я.П., Парлар Г., Шойнерт И. Экологическая химия. Пер. с нем./ Под ред. Ф. Корте. - М.: Мир, 1997. – 396 с.
5. Стадницкий Г.В., Родионов А.И. Экология. М.: Высшая школа, 1988. – 269 с.

6. Орлов Д.С. Гумусовые кислоты почв и общая теория гумификации. – М.: Изд-во МГУ, 1990. – 325 с.
7. Экологическая химия / под ред. Ф. Корте. – М. : Мир, 1997. – 396 с.
8. Балина Т.К., Папулов Ю.Г., Зимин Р.А. Охрана природы (химическая экология). Тверь: ТГУ, 1995. – 83 с.
9. Глобальная экология и химия. [Текст]: научное издание / Кумачев А.И., Кузьменок Н.М. - Минск: Университетское, 1991. - 184 с.

#### **10. Посилання на інформаційні ресурси в Інтернеті, відео-лекції, інше методичне забезпечення**

1. Сайт кафедри хімічного матеріалознавства: <http://www-chemo.univer.kharkov.ua>. (Холин Ю.В. „Основы экологии”)
2. <http://www.nature.com>
3. <http://www.greenchemistry.ru>
4. <http://pubs.rsc.org/en/journals/journalissues/gc>
5. <http://westudents.com.ua/knigi/87-ekologya-dovkllya-ohorona-prirodi-gritsik-v.html>
6. <http://ekhnuir.univer.kharkov.ua/handle/123456789/10102>
7. <http://libfree.com/ekologya>