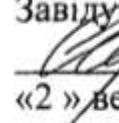


ПОЛТАВСЬКА ДЕРЖАВНА АГРАРНА АКАДЕМІЯ  
Кафедра екології, збалансованого природокористування  
та захисту довкілля

**ЗАТВЕРДЖУЮ**  
Завідувач кафедри, професор  
  
**М.С. Самойлік**  
«2 » вересня 2019 р.

## РОБОЧА ПРОГРАМА НАВЧАЛЬНОЇ ДИСЦИПЛІНИ

### **«Інструментальні та фізичні методи аналізу»**

Освітньо-професійна програма  
спеціальності  
галузь знань  
освітній ступінь  
факультет

Екологія  
101 Екологія  
10 Природничі науки  
Бакалавр  
Агротехнологій та екології

**Полтава**  
**2019/2020 н.р.**

Робоча програма навчальної дисципліни «Інструментальні та фізичні методи аналізу» для здобувачів вищої освіти за освітньо-професійною програмою Екологія спеціальності 101 Екологія.

Мова викладання державна.

Розробник: доцент кафедри екології, збалансованого природокористування та захисту довкілля Колєснікова Л. А., кандидат сільськогосподарських наук.

Робоча програма затверджена на засіданні кафедри екології, збалансованого природокористування та захисту довкілля  
Протокол від « 2 » вересня 2019 року № 1

Схвалено науково-методичною радою спеціальності «Екологія»  
Протокол від « 3 » вересня 2019 року № 1

Голова  (Тараненко А.О.)

## 1. Опис навчальної дисципліни

Елементи характеристики	Денна форма навчання
Загальна кількість годин	120
Кількість кредитів	4
Місце в індивідуальному навчальному плані здобувачів вищої освіти (обов'язкова чи вибіркова)	вибіркова
Рік навчання (курс)	3
Семестр	6
Лекції (годин)	14
Лабораторні (годин)	26
Самостійна робота (годин)	80
Вид підсумкового контролю	залік

## 2. Передумови для вивчення навчальної дисципліни

Перелік дисциплін, які передують її вивченю: «Хімія з основами біогеохімії», «Землелогія», «Вища математика», «Агроекологія».

## 3. Заплановані результати навчання

**Мета** вивчення навчальної дисципліни «Інструментальні та фізичні методи аналізу» є формування та засвоєння знань щодо різновидів аналізу і його проведення при використанні інструментальних методів, а також основних аналітичних, метрологічних характеристик методів і методик та методології їх оцінки, теоретичних основ і практики застосування інструментальних методів аналізу, що відіграють важливу роль в екологічному контролі навколишнього природного середовища.

**Основні завдання** навчальної дисципліни: засвоєння вивчення основ теорії фізико-хімічних і деяких фізичних методів аналізу, опанування основних операцій найпоширеніших методів аналізу; обґрунтування застосування інструментальних методів дослідження, що допоможе при виборі необхідних заходів для попередження та оцінки забруднення довкілля.

### **Компетентності:**

**загальні:** знання та критичне розуміння предметної області та професійної діяльності; здатність до адаптації та дій в новій ситуації; здатність спілкуватися з представниками інших професійних груп різного рівня для донесення інформації та власного досвіду; здатність діяти соціально відповідально та свідомо; здатність до участі у проведенні досліджень на відповідному рівні; здатність працювати в команді, використовуючи навички міжособистісної взаємодії; здатність оцінювати та забезпечувати якість виконуваних робіт;

**фахові:** знання та розуміння теоретичних основ екології, охорони довкілля та збалансованого природокористування; здатність до критичного осмислення основних теорій, методів та принципів природничих наук; здатність до оцінки впливу процесів техногенезу на стан навколишнього середовища та виявлення

екологічних ризиків, пов'язаних з виробничу діяльністю; здатність проводити моніторинг та оцінювати поточний стан навколошнього середовища.

**Програмні результати навчання:** розуміти основні концепції, теоретичні та практичні проблеми в галузі природничих наук, що необхідні для аналізу і прийняття рішень в сфері екології, охорони довкілля та оптимального природокористування; знати концептуальні основи моніторингу та нормування антропогенного навантаження на довкілля; демонструвати навички оцінювання непередбачуваних екологічних проблем і обдуманого вибору шляхів їх вирішення; поєднувати навички самостійної та командної роботи задля отримання результату з акцентом на професійну сумлінність та відповідальність за прийняття рішень; підвищувати професійний рівень шляхом продовження формальної освіти та самоосвіти; обирати оптимальні методи та інструментальні засоби для проведення досліджень, збору та обробки даних.

#### 4. Програма навчальної дисципліни

**Тема 1.** Дослідження стану об'єктів довкілля. Класифікація фізичних і ФХМА, теоретичні основи методів, їх переваги, недоліки та практичне застосування.

**Тема 2.** Представлення результатів аналізу та їх статистична обробка.

**Тема 3.** Оптичні методи аналізу.

**Тема 4.** Фотометричні методи аналізу.

**Тема 5.** Електрохімічні методи аналізу. Потенціометричний аналіз.

**Тема 6.** Хроматографія.

**Тема 7.** Фізичні методи аналізу.

#### 5. Структура (тематичний план) навчальної дисципліни

Назви тем	Кількість годин			
	денна форма			
	усього	у тому числі		
		Л.	Л.р.	с.р.
<b>Тема 1.</b> Дослідження стану об'єктів довкілля. Класифікація фізичних і ФХМА, теоретичні основи методів, їх переваги, недоліки та практичне застосування.	<b>14</b>	2	2	10
<b>Тема 2.</b> Представлення результатів аналізу та їх статистична обробка.	<b>24</b>	2	2	20
<b>Тема 3.</b> Оптичні методи аналізу.		2	4	
<b>Тема 4.</b> Фотометричні методи аналізу.	<b>22</b>	2	4	10
<b>Тема 5.</b> Електрохімічні методи аналізу. Потенціометричний аналіз.				
<b>Тема 6.</b> Хроматографія.	<b>16</b>	2	4	10
<b>Тема 7.</b> Фізичні методи аналізу.	<b>16</b>	2	4	10
<b>Усього годин</b>	<b>120</b>	<b>14</b>	<b>26</b>	<b>80</b>

## 5. Теми лабораторних занять

<b>№ з/п</b>	<b>Назва теми</b>	<b>Кількість годин</b>
<b>Тема 1.</b> Дослідження стану об'єктів довкілля. Класифікація фізичних і ФХМА, теоретичні основи методів, їх переваги, недоліки та практичне застосування.		
1	Методи визначення фізичних констант речовини	2
<b>Тема 2.</b> Представлення результатів аналізу та їх статистична обробка.		
2	Представлення результатів аналізу та їх статистична обробка.	2
<b>Тема 3.</b> Оптичні методи аналізу.		
3	Рефрактометрія.	2
4	Поляриметрія: основи методу, застосування.	2
<b>Тема 4.</b> Фотометричні методи аналізу.		
5	Фотоелектроколориметрія. Визначення концентрації катіонів купруму (ІІ) в сірчанокислотних розчинах	2
6	Фотометричне визначення феруму.	2
<b>Тема 5.</b> Електрохімічні методи аналізу. Потенціометричний аналіз.		
7	Потенціометричне визначення pH розчинів.	2
8	Визначення загального вмісту солі у воді методом прямої кондуктометрії.	2
<b>Тема 6.</b> Хроматографія.		
9	Розділення основних барвників методом тонкошарової хроматографії	2
10	Паперової хроматографії, розподіл між фазами.	2
<b>Тема 7.</b> Фізичні методи аналізу.		
11	Вивчення прозорості та ступеня каламутності рідин. Вивчення ступеня забарвлення рідин.	2
12	Методи визначення відносної густини.	2
13	Флюориметричне визначення флуоресцеїну.	2
<b>Разом</b>		<b>26</b>

## 6. Теми самостійної роботи

<b>№ з/п</b>	<b>Назва теми</b>	<b>Кількість годин</b>
<b>Тема 1.</b> Дослідження стану об'єктів довкілля. Класифікація фізичних і ФХМА, теоретичні основи методів, їх переваги, недоліки та практичне застосування.		
1	Методи визначення фізичних констант речовини.	10
<b>Тема 2.</b> Представлення результатів аналізу та їх статистична обробка.		
2	Розрахунок похибок	20
<b>Тема 3.</b> Оптичні методи аналізу. <b>Тема 4.</b> Фотометричні методи аналізу.		
3	Основний закон світлопоглинання. Підтвердження будови речовин за допомогою ГЧ-спектрів.	10

<b>Тема 5.</b> Електрохімічні методи аналізу. Потенціометричний аналіз.		
4	Обробка кривих потенціометричного, амперометричного та кондуктометричного титрування.	10
<b>Тема 6. Хроматографія.</b>		
5	Основи паперової хроматографії, розподіл між фазами. Вибір проявників та речовин-свідків.	10
<b>Тема 7. Фізичні методи аналізу.</b>		
6	Статистична обробка результатів аналізу.	10
7	Похибка методів аналізу.	10
	<b>Разом</b>	<b>80</b>

## 7. Індивідуальні завдання

Індивідуальна робота дисципліни «Інструментальні та фізичні методи аналізу» навчальним планом не передбачена.

## 8. Критерій оцінювання та засоби діагностики результатів навчання, форми поточного і підсумкового контролю

Критерієм успішного проходження здобувачем вищої освіти підсумкового оцінювання є досягнення ним рівня вище межі незадовільного навчання. Одним із обов'язкових елементів освітнього процесу є систематичний поточний контроль оволодіння компетентностями та підсумкова оцінка рівня засвоєння навчального матеріалу і вміння використовувати ці знання на практиці.

Засоби оцінювання та методи демонстрування результатів навчання для поточного контролю успішності здобувачів вищої освіти:

**виконання лабораторних завдань (1-5 балів);**

**виконання завдань самостійної роботи (1-5 балів).**

Форма проведення підсумкового контролю згідно з робочим та навчальним планом -- **залик**.

### Виконання завдань на лабораторних заняттях

<b>Кількість балів</b>	<b>Критерій оцінювання</b>
5	Здобувачем надана повна відповідь при захисті теоретичної і практичної компоненти теми (не менше 90% потрібної інформації).
4	Здобувачем надана достатньо повна відповідь при захисті теоретичної і практичної компоненти теми (не менше 75% потрібної інформації), або повна відповідь з незначними неточностями
	Здобувачем надана неповна відповідь при захисті теоретичної

3	і практичної компоненти теми (не менше 60% потрібної інформації та незначні помилки)
2-1	Здобувачем надана коротка відповідь при захисті теоретичної і практичної компоненти теми із суттєвими помилками (менше 30% потрібної інформації)

### Виконання завдань самостійної роботи

Кількість балів	Критерії оцінювання
5	Здобувачем надана повна відповідь при захисті теоретичної і практичної компоненти теми (не менше 90% потрібної інформації).
4	Здобувачем надана достатньо повна відповідь при захисті теоретичної і практичної компоненти теми (не менше 75% потрібної інформації), або повна відповідь з незначними неточностями
3	Здобувачем надана неповна відповідь при захисті теоретичної і практичної компоненти теми (не менше 60% потрібної інформації та незначні помилки)
2-1	Здобувачем надана коротка відповідь при захисті теоретичної і практичної компоненти теми із суттєвими помилками (менше 30% потрібної інформації)

### 9. Схема нарахування балів з навчальної дисципліни

Назва теми	Види навчальної роботи здобувачів вищої освіти		Разом по темі
	виконання завдань на лабораторних заняттях	виконання завдань самостійної роботи.	
<b>Тема 1.</b> Дослідження стану об'єктів довкілля. Класифікація фізичних і ФХМА, теоретичні основи методів, їх переваги, недоліки та практичне застосування.	5	5	<b>10</b>
<b>Тема 2.</b> Представлення результатів аналізу та їх статистична обробка.	5	5	<b>10</b>
<b>Тема 3.</b> Оптичні методи аналізу.	10		
<b>Тема 4.</b> Фотометричні методи аналізу.	10	5	<b>25</b>
<b>Тема 5.</b> Електрохімічні методи аналізу. Потенціометричний аналіз.	10	5	<b>15</b>

<b>Тема 6. Хроматографія.</b>	10	5	<b>15</b>
<b>Тема 7. Фізичні методи аналізу.</b>	15	10	<b>25</b>
<b>Разом</b>	<b>65</b>	<b>35</b>	<b>100</b>

## 10. Рекомендовані джерела інформації

### Основні:

- Гождінський С.М. Основи аналітичної хімії / С.М. Гождінський, В.М. Зайцев, В.О. Калібабчук, Л.М. Рудковська. – Київ, 2002. – 141 с.
- Чеботарьов О.М. Пробовідбір та пробопідготовка при аналізі об'єктів навколошнього середовища. Методичні вказівки до лабораторного практикуму для студентів хімічного факультету / О.М. Чеботарьов, Н.М. Малахова, Т.М. Щербакова. – Одеса, ОНУ імені І.І. Мечникова, 2005. – 60 с.
- Ломницька Я.Ф. Хімічні та фізико-хімічні методи аналізу в екологічних дослідженнях / Ломницька Я.Ф., Чабан Н.Ф. – Львів: Видавничий центр ЛНУ ім. Івана Франка, 2009. – 304 с.
- Луцевич Д.Д. Аналітична хімія / Д.Д. Луцевич, А.С. Мороз, О.В. Грибалська, В.В. Огурцов. – Київ: Здоров'я, 2003. – 296 с.
- Зінчук В. К Фізико-хімічні методи аналізу: Навч. посіб. / В. К. Зінчук., Г. Д. Левицька, Л. О. Дубенська.- Львів: Видавничий центр ЛНУ ім. Івана Франка, 2008.-С. 59.
11. Таракова В.В., Малиновский А.С., Рибак М.Ф. Екологічна стандартизація і нормування антропогенного навантаження на природне середовище: Навч. посібник. – К.: Центр учебової літератури, 2007. – 276 с.
- Федишин, Б.М. Хімія та екологія атмосфери / Б.М. Федишин, Б.М. Борисюк – Київ: Флерта, 2003.– 274 с.

### Допоміжні:

- Бичківський Р.В., Столлярчук П.Г., Гамула П.Р. Метрологія, стандартизація, управління якістю і сертифікація: Підручник для вищих навч. закл. / Національний ун-т "Львівська політехніка". – Л.: Видавництво Національного унту "Львівська політехніка", 2002. – 560 с.
- Железна А.О., Кирилович В.А. Основи взаємозамінності, стандартизації та технічних вимірювань: Навч. посібник для студ. машинобуд. та приладобуд. спец. вузів / Житомирський інженерно-технологічний ін-т. – Житомир: ЖІТІ, 2002. – 616 с.
- Набиванець Б.И. Хроматографический анализ / Б.И. Набиванець, Е.А. Мазуренко. – Київ: Вища школа, 1979. – 264 с.
- Сегеда А.С., Галаган Р.Л. Збірник задач і вправ з аналітичної хімії. – Київ: ЦУЛ, Фітосоціоцентр, 2002.
- Сухан В.В. Аналітична хімія природного середовища / В.В. Сухан, Л.В. Калабіна. – К.: Либідь, 1996. – 304 с.

## 11. Інформаційні ресурси

- Основні підручники, практикуми та довідники по хімії // <http://chemistry-chemists.com/Uchebniki.html>

2. <http://alhimikov.ukr.net>
3. Сайт по експериментальній хімії // <http://chemexperiment.narod.ukr.net>
4. Світ хімії // <http://chem.km.ukr.net>
5. <http://www.chemistry.narod.ukr.net>
6. <http://www.dstu.dp.ua/index.shtml>