




СИЛАБУС
навчальної дисципліни
«ХІМІЯ»

Рівень вищої освіти	Перший (бакалаврський)
Код і найменування спеціальності, тип і назва освітньої програми	181 Харчові технології ОП_Харчові технології
Статус навчальної дисципліни	Обов'язкова
Курс, семестр	Курс - 1, семестр – 1.
Трудомісткість	Загальна кількість годин – 120. Кількість кредитів – 4,0.
Мова(и) викладання	Державна
ННІ / факультет, кафедра	Навчально-науковий інститут агротехнологій, селекції та екології; кафедра біотехнології та хімії
Контактні дані розробника(ів)	<i>Викладач: Ромашко Таміла</i> , к.х.н., доцент <i>Контакти:</i> ауд. 9 а, навчальний корпус 1  : tamila.romashko@pdaa.edu.ua , сторінка викладача: https://www.pdaa.edu.ua/people/romashko-tamila-petrivna
Мета вивчення навчальної дисципліни	забезпечення здобувачів вищої освіти базовими знаннями з хімії, що мають складати основу для засвоєння ними профільюючих дисциплін та надати їм в практичній діяльності розуміння ролі хімічних аспектів виробництва в плані зростання продуктивності та покращення якості харчових продуктів.
Компетентності	<i>загальні:</i> ✓ ЗК 1. Знання і розуміння предметної області та професійної діяльності. ✓ ЗК 2. Здатність вчитися і оволодівати сучасними знаннями ✓ ЗК 13. Здатність реалізувати свої права та обов'язки як члена суспільства, усвідомлювати цінності громадянського суспільства та необхідність його сталого розвитку, верховенства права, прав і свобод людини та громадянина в Україні. ЗК 14. Здатність зберігати та примножувати моральні, культурні, наукові цінності і досягнення суспільства на основі розуміння історії та закономірностей розвитку предметної області, її місця у загальній системі знань про природу і суспільство та у розвитку суспільства, техніки і технологій, використовувати різні види та форми рухової активності для забезпечення здорового способу життя
Результати навчання	✓ ПРН 2. Виявляти творчу ініціативу та підвищувати свій професійний рівень шляхом продовження освіти та самоосвіти. ✓ ПРН 4. Проводити пошук та обробку науково-технічної інформації з різних джерел та застосовувати її для вирішення конкретних технічних і технологічних завдань. ✓ ПРН 18. Мати базові навички проведення теоретичних та/або експериментальних наукових досліджень, що виконуються індивідуально та/або у складі наукової групи.

	✓ ПРН 19 Підвищувати ефективність роботи шляхом поєднання самостійної та командної роботи.
Методи навчання	<ul style="list-style-type: none"> – словесні методи: лекція, інструктаж. – практичні методи: лабораторні роботи, робота з навчально-методичною літературою: конспектування. – комп'ютерні і мультимедійні методи: використання мультимедійних презентацій; комп'ютерне тестування.
Програма навчальної дисципліни	<p>Тема 1. Будова атома. Періодичний закон та періодична система хімічних елементів.</p> <p>Тема 2. Кінетика хімічних реакцій. Швидкість хімічних реакцій. Хімічна рівновага.</p> <p>Тема 3. Розчини. Способи вираження складу розчинів. Реакції в розчинах електролітів.</p> <p>Тема 4. Комплексні сполуки.</p> <p>Тема 5. Кількісний аналіз.</p> <p>Тема 6. Теорія хімічної будови, класифікація та номенклатура органічних сполук.</p> <p>Тема 7. Кисневмісні органічні сполуки. Спирти. Карбонові кислоти.</p> <p>Тема 8. Вуглеводи.</p>
Стратегія оцінювання результатів навчання	<p>Форми поточного контролю знань: розв'язування тестів (денна форма – 30 балів); виконання завдань самостійної роботи (денна форма – 30 балів, заочна форма – 50 балів); виконання лабораторних робіт та їх захист (денна форма – 20 балів, заочна форма – 30 балів).</p> <p>Форма семестрового контролю: екзамен (20 балів).</p>
Політика навчальної дисципліни	<p>Академічна доброчесність. Здобувач вищої освіти повинен дотримуватись Кодексу академічної доброчесності та Кодексу про етику викладача та здобувача вищої освіти Полтавського державного аграрного університету. Дотримання академічної доброчесності здобувачами вищої освіти передбачає: самостійне виконання навчальних завдань, завдань поточного та підсумкового контролю результатів навчання (для осіб з особливими освітніми потребами ця вимога застосовується з урахуванням їхніх індивідуальних потреб і можливостей); посилення на джерела інформації у разі використання ідей, розробок, тверджень, відомостей; дотримання норм законодавства про авторське право і суміжні права; надання достовірної інформації про результати власної навчальної (наукової, творчої) діяльності, використані методики досліджень і джерела інформації. Виконані та оформлені Лабораторні роботи, завдання зі самостійної роботи, які здаються з порушенням термінів без поважних причин, оцінюються на нижчу оцінку (20%). Перескладання поточного та підсумкового контролю відбуваються за наявності поважних причин з дозволу деканату.</p>
Передумови для вивчення навчальної дисципліни (за потреби)	Базові знання з хімії.
Додаткові матеріали для представлення навчальної дисципліни (за потреби)	Презентації
Рекомендовані джерела інформації	<p style="text-align: center;">Основні</p> <p>1. Авраменко Н. Л. Хімія : навч. посіб. УДФС України. Ірпінь,</p>

2020. 274 с.

2. Загальна та неорганічна хімія : теоретичні та лабораторно-практичні аспекти : навчальний посібник / Гуляев В. М., Маховський В. О., Коваленко А. Л., Анацький А. С. Кам'янське : ДДТУ, 2019. 315 с.

3. Загальна хімія : підручник / Григор'єва В. В., Самійленко В. М., Сич А. М., Голуб О. А. ; за ред. Голуба О.А. К. : Вища шк., 2019. 471 с

4. Кириченко В. І. Загальна хімія: навч. посіб / ред. В.І. Кириченко. Київ: Вища школа, 2015. 639 с

5. Загальна хімія: підручник / Панасенко О. І. [та ін.]. Запоріжжя: Вид-во ЗДМУ, 2015. 422 с.

6. Загальна хімія: навчально-методичний посібник / Вакулук П., Забава Л., Бабич Н, Бурбан А. Запоріжжя: Вид-во НаУКМА, 2015. 268 с. URL:

<http://ekmair.ukma.edu.ua/handle/123456789/12808>

7. Левітін Є. Я., Бризицька А. М., Ключева Р. Г. Загальна та неорганічна хімія. Вінниця: Нова книга, 2003. 464 с

8. Органічна хімія : підруч. для студ. вищ. навч. закл. / Черних В. П. [та ін.] ; ред. В. П. Черних ; Національний фармацевтичний ун-т. Вид. 2-ге, випр. і доп. Х. : НФаУ : Оригінал, 2018. 752 с

9. Панасенко О. І., Василега-Дерибас М.Д, Буряк В. П. та ін.. Загальна хімія: підручник. Запоріжжя: ЗДМУ, 2015. 422 с

10. Степаненко. О. М., Рейтер Л. Г., Ледовських В. М., Іванов С. В. Загальна та неорганічна хімія. Т.1 К. Пед. Преса, 2002. 520с. URL: <http://er.nau.edu.ua/handle/NAU/16542>

11. Шульгін, В. Ф., Слободяник, М. С., Павленко В. О., Михальчук, В. М., Іщенко О. В. Хімія: підруч. Харків : Фоліо, 2014. 958 с

12. Яворський В. Т. Неорганічна хімія. Львів: Видавництво Львівської політехніки, 2012. 268 с.

13. General and Inorganic Chemistry. / Загальна та неорганічна хімія: підручник/ за ред. В. О. Калібабчук. Київ, 2019. 370 с

Допоміжні

1. Ковальчук І. С., Гончарук С. В., Гирина Н. П. Неорганічна хімія: навчально-методичний посібник. К: Вид. «Медицина», 2017. 80 с.

2. Полутренко М. С., Калин Т. І. Органічна хімія : лаб. практикум . Івано-Франківськ : ІФНТУНГ, 2013. 101 с

3. Ранський, А. П. Органічна хімія і екологія : В 2-х частинах. Частина 1. Теоретичні основи органічної хімії. Аліфатичні вуглеводні : навчальний посібник. Вінниця :ВНТУ, 2015. 120 с

4. Решнова С. Ф., Пилипчук Л. Л., Малєва. Н. Т. Хімія біоорганічна. Херсон: ОЛДІ-ПЛЮС, 2014. 172 с

Черних В. П., Шемчук Л. А., Колеснікова Т. О. Органічна хімія. Тести з поясненнями: навч. посіб. для студ. вищ. навч. закл. Х.: НФаУ, 2017. 460 с.

Рік введення

2023 р.