

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

ОСВІТНЬО-ПРОФЕСІЙНА ПРОГРАМА

«Хімія»

(назва програми)

другий (магістерський) рівень вищої освіти
(перший (бакалаврський), другий (магістерський), третій (освітньо-науковий))

Галузь знань

10 Природничі науки

(код, назва галузі)

Спеціальність

102 Хімія

(шифр, назва спеціальності)

Спеціалізація (за наявності) _____

(назва спеціалізації, (спеціалізацій))

ЗАТВЕРДЖЕНО

Вченою радою

Харківського національного університету

імені В.Н. Каразіна

“19” 05 2023 року, протокол № 9

Введено в дію з

2023 р.

наказом від 01.06.

2023 р. № 0114-1/227

Проректор з науково-педагогічної роботи

(Олександр ГОЛОВКО)



Харків 2023 р.

ЛИСТ ПОГОДЖЕННЯ
освітньо-професійної програми


«Хімія»

Освітню програму розглянуто та схвалено:


1. Науково-методичній раді Харківського національного університету імені В.Н. Каразіна
протокол № 8 від «16» травня 2023 р.







Голова науково-методичної ради,
проректор з науково-педагогічної роботи  (Олександр ГОЛОВКО)

2. Вченій раді хімічного факультету:
протокол № 3 від «24» березня 2023 р.

Голова вченої ради хімічного факультету  (Олег КАЛУГІН)

3. Науково-методичній комісії хімічного факультету:
протокол № 8 від «23» березня 2023 р.

Голова науково-методичної комісії
хімічного факультету  (Павло ЄФІМОВ)

4. Кафедрі фізичної хімії: протокол № 5 від «13» лютого 2023 р.
Завідувач кафедри д.х.н., проф.  (Микола МЧЕДЛОВ-ПЕТРОСЯН)
5. Кафедрі неорганічної хімії: протокол № 8 від «28» лютого 2023 р.
Завідувач кафедри д.х.н., проф.  (Іван В'ЮНИК)
6. Кафедрі хімічної метрології: протокол № 12 від «09» лютого 2023 р.
Завідувач кафедри д.х.н., проф.  (Олег ЮРЧЕНКО)
7. Кафедрі органічної хімії: протокол № 9 від «03» березня 2023 р.
Завідувач кафедри д.х.н., проф.  (Андрій ДОРОШЕНКО)
8. Кафедрі хімічного матеріалознавства: протокол № 13 від «16» березня 2023 р.
Завідувач кафедри д.х.н., проф.  (Олександр КОРОБОВ)
9. Кафедрі прикладної хімії: протокол № 9 від «27» лютого 2023 р.
Завідувач кафедри д.х.н., проф.  (Валентин ЧЕБАНОВ)

ПЕРЕДМОВА

Розроблено робочою групою у складі:

Прізвище, ім'я, по батькові	Найменування посади (для сумісників – місце основної роботи, посада)	Науковий ступінь, вчене звання, за якою кафедрою (спеціальністю) присвоєно
Керівник робочої групи		
Дорошенко Андрій Олегович	Завідувач кафедри органічної хімії	доктор хімічних наук, професор зі спеціальності фізична хімія
Члени робочої групи		
Калугін Олег Миколайович	Професор ЗВО	кандидат хімічних наук, професор по кафедрі неорганічної хімії
Єльцов Сергій Віталійович	Доцент ЗВО	кандидат хімічних наук, доцент по кафедрі фізичної хімії
Єфімов Павло Вікторович	Старший викладач ЗВО	

При розробці проекту Програми враховані вимоги:

1) Освітнього стандарту спеціальності Стандарт вищої освіти України: другий (магістерський) рівень, галузь знань 10 Природничі науки, спеціальність 102 «Хімія». Затверджено і введено в дію наказом Міністерства освіти і науки України від 04.03.2020 р. № 381.

2) Професійного (их) стандарту _____
назва стандарту, власник/провайдер стандарту

3) Рекомендації професійної асоціації _____
назва,

інформація про розміщення/оприлюднення рекомендації

4) Рекомендації провідного працедавця в галузі _____
інформація про розміщення/оприлюднення рекомендації

Примітка – пп. 2-4 вказуються у випадку наявності

Рецензії-відгуки зовнішніх стейкхолдерів (за наявності):

- 1.
- 2.

1. Профіль освітньої програми

«Хімія»

зі спеціальності

102 Хімія

1 – Загальна інформація	
Повна назва закладу вищої освіти та структурного підрозділу	Харківський національний університет імені В.Н. Каразіна факультет <u>Хімічний</u>
Офіційна назва програми	«Хімія» «Chemistry»
Ступінь вищої освіти	Магістр
Кваліфікація, що присвоюється	Магістр хімії
Тип диплому та обсяг освітньої програми	Диплом магістра, одиничний, 90 кредитів ЄКТС, термін навчання 1 рік 4 місяці
Наявність акредитації	Сертифікат про акредитацію спеціальності 102 хімія Міністерства освіти і науки України НД № 2189527, чинний до 01.07.2023 року
Передумови	Наявність ступеня бакалавра
Мова викладання	Українська
Термін дії освітньої програми	31.12.2024 р.
Інтернет-адреса постійного розміщення опису освітньої програми	http://chemistry.univer.kharkov.ua/uk/node/166
2 - Мета освітньої програми	
Мета програми	Підготовка фахівців, які на основі знань основних законів хімії, властивостей хімічних елементів та їх сполук, сучасних методів синтезу та аналізу матеріалів вміють планувати та проводити наукові хімічні дослідження, трактувати їх результати, робити

	рекомендації для подальших досліджень та самостійно готувати публікації, проводити заняття з хімії у середніх та вищих навчальних закладах, організувати колектив для виконання виробничих завдань.
3 – Характеристика освітньої програми	
Предметна область (галузь знань, спеціальність, спеціалізація (за наявності))	Предметна область (галузь знань) – 10 «Природничі науки» Спеціальність – 102 Хімія
Орієнтація освітньої програми	Освітньо-професійна. Програма зорієнтована на підготовку фахівців для підприємств, компаній та науково-дослідних установ, де використовуються хімічні речовини та процеси, а також вчителів хімії для середніх навчальних закладів та викладачів хімії для ВНЗ. Спрямованість програми – комбінована (практична, дослідницька, прикладна)
Основний фокус освітньої програми та спеціалізації	Професійна освіта з хімії з додатковим циклом психолого-педагогічних дисциплін. Ключові слова: хімія, викладання хімії, екогеохімія нафти та газу.
Особливості програми	У навчанні з фундаментальних хімічних дисциплін та фахових дисциплін, що вивчаються за вибором студента, велику увагу приділяється роботі у хімічних лабораторіях з використанням сучасного обладнання в тому числі на базі провідних установ НАН України Наявність виробничої практики.
4 – Придатність випускників до працевлаштування та подальшого навчання	
Придатність до працевлаштування	Професійна діяльність в галузі хімічних досліджень; хімічного аналізу, контролю та синтезу; хімічних, фармацевтичних, нафто-газових, харчових та агрохімічних технологій; біотехнологій; хімічної екології та контролю оточуючого середовища, криміналістики. Основні назви професій (відповідно до класифікатора професій ДК 003:2010), за якими можуть працювати випускники: <ul style="list-style-type: none"> ▪ код 2113.1 – молодший науковий співробітник, науковий співробітник, науковий співробітник-консультант; ▪ код 2113.2 – хімік, геохімік, екохімік, інженер з радіаційної та хімічної розвідки, інженер-радіохімік, хімік газокомпресорної служби, хімік-аналітик, хімік-кристалограф;

	<ul style="list-style-type: none"> ▪ код 2310.2 – асистент, викладач вищого навчального закладу; ▪ код 2320 – вчитель середнього навчально-виховного закладу.
Подальше навчання	<p>Можливість здобуття освіти на третьому (освітньо-науковому) рівні.</p> <p>Набуття додаткових кваліфікацій за іншими спеціальностями в системі післядипломної освіти.</p>
5 - Викладання та оцінювання	
Викладання та навчання	Студентсько-центроване навчання, самонавчання, проблемно-орієнтоване навчання (семінари, колоквиуми), навчання через лабораторну та виробничу практику
Оцінювання	Письмові та комбіновані екзамени (чотирирівнева шкала оцінювання), заліки (дворівнева шкала оцінювання), захист курсових робіт, практика, есе, презентації, підсумкове оцінювання в вигляді прилюдного захисту кваліфікаційних робіт, тощо.
6 - Програмні компетентності	
Інтегральна компетентність	Здатність розв'язувати складні задачі і проблеми у галузі хімії або у процесі навчання, що передбачає проведення досліджень та/або здійснення інновацій та характеризується невизначеністю умов і вимог.
Загальні компетентності (ЗК)	<ol style="list-style-type: none"> 1. Знання та розуміння предметної області та розуміння професійної діяльності / 2. Здатність вчитися і оволодівати сучасними знаннями. 3. Здатність до абстрактного мислення, аналізу та синтезу. 4. Здатність застосовувати знання у практичних ситуаціях. 5. Здатність до адаптації та дії в новій ситуації. 6. Здатність генерувати нові ідеї (креативність). 7. Здатність використовувати інформаційні та комунікаційні технології/ 8. Здатність оцінювати та забезпечувати якість виконуваних робіт. 9. Здатність спілкуватися з представниками інших професійних груп різного рівня (з експертами з інших галузей знань/видів

	<p>економічної діяльності).</p> <p>10. Здатність спілкуватися англійською та (за можливості) іншою іноземною мовою, як усно, так і письмово.</p> <p>11. Здатність діяти на основі етичних міркувань (мотивів).</p> <p>12. Здатність працювати автономно.</p> <p>13. Здатність до активного збереження довкілля.</p> <p>14. Здатність до пошуку, критичного аналізу та обробки інформації з різних джерел.</p>
<p>Фахові компетентності спеціальності (ФК)</p>	<p>1. Здатність використовувати закони, теорії та концепції хімії у поєднанні із відповідними математичними інструментами для опису природних явищ.</p> <p>2. Здатність будувати адекватні моделі хімічних явищ, досліджувати їх для отримання нових висновків та поглиблення розуміння природи, в тому числі з використанням методів молекулярного, математичного і комп'ютерного моделювання.</p> <p>3. Здатність організувати, планувати та реалізувати хімічний експеримент.</p> <p>4. Здатність інтерпретувати, об'єктивно оцінювати і презентувати результати свого дослідження.</p> <p>5. Здатність застосовувати методи комп'ютерного моделювання для вирішення наукових, хіміко-технологічних проблем та проблем хімічного матеріалознавства..</p> <p>6. Здатність здобувати нові знання в галузі хімії та інтегрувати їх із уже наявними.</p> <p>7. Здатність дотримуватися етичних стандартів досліджень і професійної діяльності в галузі хімії (академічна доброчесність, ризики для людей і довкілля тощо).</p> <p>8. Здатність до абстрактного та системного мислення й аналізу, розуміння глобальних проблем сучасного світу, в тому числі, пов'язаних з хімічною галуззю.</p>

	<p>9. Здатність аналізувати ринок праці у хімічній галузі, розуміти права та обов'язки спеціаліста.</p> <p>10. Адаптивність, комунікабельність, наполегливість при працевлаштуванні спеціаліста-хіміка.</p> <p>11. Розуміння основ та законодавчої бази правової охорони об'єктів інтелектуальної власності в галузі хімії та їх захисту в Україні та світі .</p> <p>12. Готовність діяти в нестандартних ситуаціях, які можуть виникнути в хімічній лабораторії та на виробництві.</p> <p>13. Розуміння необхідності роботи з дотриманням вимог нормативних документів з охорони праці у хімічній галузі.</p> <p>14. Здатність до організації та проведення навчально-виховного процесу у вищій школі, організації педагогічної взаємодії з учнями та студентами, які вивчають хімічні дисципліни.</p> <p>15. Здатність проводити хімічний аналіз і контроль якості об'єктів довкілля.</p>
7 - Програмні результати навчання	
	<p>P1. Знати та розуміти наукові концепції та сучасні теорії хімії, а також фундаментальні основи суміжних наук.</p> <p>P2. Глибоко розуміти основні факти, концепції, принципи і теорії, щостосуються предметної області, опанованої у ході магістерської програми, використовувати їх для розв'язання складних задач і проблем, а також проведення досліджень з відповідного напрямку хімії.</p> <p>P3. Застосовувати отримані знання і розуміння для вирішення нових якісних та кількісних задач хімії.</p> <p>P4. Синтезувати хімічні сполуки із заданими властивостями, аналізувати їх і оцінювати відповідність заданим вимогам.</p> <p>P5. Володіти методами комп'ютерного моделювання структури, параметрів і динаміки хімічних систем.</p> <p>P6. Знати методологію та організації наукового</p>

	<p>дослідження.</p> <p>P7. Вільно спілкуватися англійською та (за можливості) іншою іноземною мовою з професійних питань, усно і письмово презентувати результати досліджень з хімії іноземною мовою, брати участь в обговоренні проблем хімії.</p> <p>P8. Вміти ясно і однозначно донести результати власного дослідження до фахової аудиторії та/або нефхівців.</p> <p>P9. Збирати, оцінювати та аналізувати дані, необхідні для розв'язання складних задач хімії, використовуючи відповідні методи та інструменти роботи з даними.</p> <p>P10. Планувати, організовувати та здійснювати експериментальні дослідження з хімії з використанням сучасного обладнання, грамотно обробляти їх результати та робити обґрунтовані висновки.</p> <p>P11. Складати технічне завдання до проекту, розподіляти час, організовувати свою роботу і роботу колективу, складати звіт .</p> <p>P12. Оцінювати ризики у професійній діяльності та здійснювати запобіжні дії.</p> <p>P13. Знати:</p> <ul style="list-style-type: none"> - основні напрямки регулювання ринку праці, зайнятості та умов праці; - законодавчо-нормативну базу в галузі працевлаштування випускників вищих навчальних закладів. <p>Вміти:</p> <ul style="list-style-type: none"> - орієнтуватися у конкретних ситуаціях, що виникають в умовах конкуренції на сучасному ринку праці; - використовувати новітні технології під час пошуку роботи; - складати резюме та супровідний лист до резюме, розробляти резюме в форматі відео презентації. <p>P14. Знати основи та найважливіші принципи фізико-хімії розчинів, базову інформацію про типи взаємодій розчиненої сполуки з розчинником, про термодинаміку сольватації. Вміти розгумачувати та передбачати</p>
--	-------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------

напрямки та швидкості процесів що перебігають у розчинах, зміни спектрів поглинання та випромінювання під впливом розчинника.

P15. Знати синтетичні підходи до низькомолекулярних пептидів та олігонуклеотидів, основи метаболізму амінокислот, вуглеводів, жирів, нуклеїнових кислот; типи ферментів та коферментів, що каталізують біохімічні процеси в організмі; мати уявлення про низькомолекулярні регулятори біохімічних процесів: стероїди, вітаміни, терпени, антибіотики. Вміти використовувати набуті знання при вирішенні практичних задач біоорганічної хімії.

P16. Знати найважливіші типи організованих систем, їх класифікацію, властивості та призначення, основи супрамолекулярної хімії та нанохімії. Вміти довести механізм дії організованих розчинів і наносистем та сформулювати основні підходи до синтезу молекул-рецепторів та нанодисперсних частинок.

P17. Оцінювати придатність окремих методів хімічного аналізу для визначення забруднювачів в об'єктах довкілля; обирати і застосовувати методики аналізу і контролю якості об'єктів довкілля; виконувати обробку результатів визначення інтегральних, групових і індивідуальних показників хімічного складу та якості об'єктів довкілля.

P18. Знати: теоретичні основи кристалохімії та рентгеноструктурного аналізу, методи та підходи до аналізу міжмолекулярних взаємодій, розподілу електронної густини та аналізу процесів у кристалах, закономірності та особливості будови основних класів неорганічних, органічних та елементоорганічних сполук. Вміти: правильно вибрати кристал для рентгеноструктурного дослідження, задати оптимальні параметри для експерименту; обробити отримані дані; проаналізувати достовірність і точність експериментальних даних та особливості молекулярної і кристалічної структури, користуватися базами структурних даних.

P19. Знати: техніку безпеки при роботі в хімічних лабораторіях НДІ, промислових підприємствах, дослідних центрах; технологію виробництва; правила роботи на обладнанні виробництві та фізико-хімічних приладах; хімічні та технологічні аспекти хімічного виробництва. Вміти: застосовувати основні закони хімічних та природничих дисциплін в професійній діяльності, користуватися приладами, що використовують в аналітичних та фізико-хімічних дослідженнях, використовувати методи математичного аналізу та статистичного аналізу для обробки експериментальних даних.

P20. Знати: методичні особливості формування об'єму навчальної інформації з хімії для вивчення у вищих навчальних закладах; психолого-педагогічні особливості обміну учбовою інформацією між викладачем і студентами; методику оцінювання ступеню засвоєння учбової інформації студентами; головні напрями перспективного розвитку викладання хімії у вищих навчальних закладах. Вміти: використовувати фундаментальні знання та елементарні навички для розв'язання практичних задач методики викладання хімії у вищих навчальних закладах. Вміти прогнозувати напрямки розвитку викладання хімії, стосовно до вимог демократичного суспільства та сучасного хімічного промислового виробництва.

P21. Знати: зміст основних законів та підзаконних актів, що регулюють правові та організаційні питання охорони праці в хімічній галузі, вимоги щодо безпеки технологічних процесів та обладнання, яке використовується на хімічному виробництві, основні принципи створення безпечних умов праці в хімічній галузі та забезпечення екологічної безпеки функціонування хімічного виробництва. Вміти: аналізувати та оцінювати ступінь безпеки технологічного процесу та обладнання, обирати оптимальні методи для нормалізації умов праці в конкретній виробничій ситуації.

P22. Володіти комплексом знань щодо хімічного складу вуглеводневої сировини, знати фізико-хімічні основи процесів первинної та глибокої хімічної переробки

	<p>нафти та газу, знаннями та практичними навичками у аналізі хімічного складу та якості вуглеводневої сировини та продуктів її переробки.</p> <p>P23. Знати: загальні уявлення щодо колоїдної хімії поверхневих явищ та дисперсних систем, реологічні властивості рідких та в'язко-пружних систем, основні поняття про функції та склад бурових розчинів, основні поняття про функції та склад розчинів глушіння, основні поняття про функції та склад рідин гідророзриву шару. Вміти: експериментально визначати реологічні властивості технологічних розчинів, розробляти та готувати обважнений буровий розчин, готувати та аналізувати рідини гідророзриву шару, готувати емульсії і досліджувати їх властивості, досліджувати корозійну активність кислотних розчинів, готувати та аналізувати рідини глушіння.</p> <p>P24. Знати : специфіку об'єктів та задач нафто- та газодобувної промисловості, аналітичні властивості пріоритетних токсикантів довкілля на місцях добування газу та нафти, засади методів відбору проб їх підготовки до аналізу; принципи вибору методу для конкретних задач аналізу та контролю вуглеводнів та довкілля. Вміти : оцінювати придатність окремих методів хімічного аналізу для контролю якості нафтопродуктів та газу та для визначення забруднювачів в об'єктах довкілля, обирати і застосовувати методики аналізу та виконувати обробку результатів визначення показників хімічного складу та якості об'єктів аналізу.</p>
8 – Ресурсне забезпечення реалізації програми	
Специфічні характеристики кадрового забезпечення	До реалізації програми залучається не менше 75% науково-педагогічних працівників з науковими ступенями та/або вченими званнями. Науково-педагогічні працівники один раз на п'ять років проходять стажування
Специфічні характеристики матеріально-технічного забезпечення	Використання спеціалізованих лабораторій, комп'ютеризованих класів, проекційної техніки, стендів та наочних посібників. Використання спеціалізованих прикладних програм з математичної статистики, квантової хімії та молекулярно-динамічного моделювання
Специфічні характеристики інформаційного та навчально-методичного забезпечення	Використання інформаційних ресурсів, включаючи ресурси центральної наукової бібліотеки Харківського національного університету імені В.Н. Каразіна, підписні

	інформаційні ресурси, доступні в режимі online (пошукові та інформаційні системи Scopus, Web of Science, Sciencedirect, тощо), а також авторських розробок науково-педагогічних працівників хімічного факультету (навчальна література, комп'ютерні програмні пакети, тощо).
9 – Академічна мобільність	
Національна кредитна мобільність	На загальних підставах в межах України На основі двосторонніх договорів між Харківським національним університетом імені В.Н. Каразіна с та ВНЗ України
Міжнародна кредитна мобільність	Відповідно до законодавства
Навчання іноземних здобувачів вищої освіти	Відповідно до законодавства

2. Перелік компонент освітньо-професійної/наукової програми та їх логічна послідовність

2.1 Перелік компонент ОП

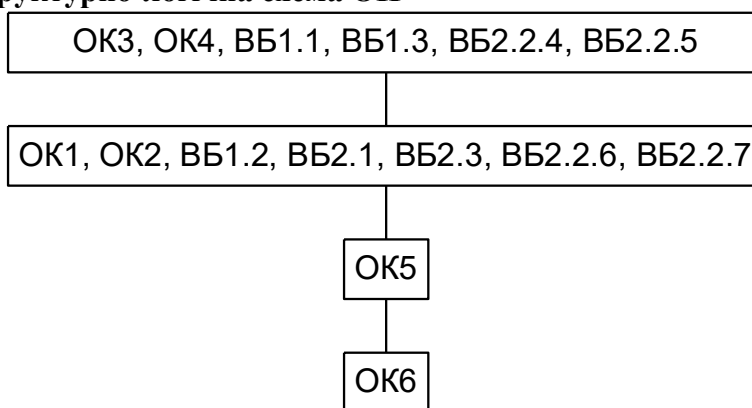
Код н/д	НАВЧАЛЬНІ ДИСЦИПЛІНИ ТА КУРСОВІ РОБОТИ, ЩО НЕ Є СКЛАДОВИМИ ОКРЕМИХ НАВЧАЛЬНИХ ДИСЦИПЛІН	Кількість кредитів	Форма підсумк. Контролю*
1	2	3	4
1. ОBOB'ЯЗКОВІ НАВЧАЛЬНІ ДИСЦИПЛІНИ			
<i>1.1. Цикл загальної підготовки</i>			
OK1.	1.1.1. Чинники успішного працевлаштування	3	3
OK 2.	1.1.2. Право інтелектуальної власності	3	3
Всього за цикл:		6	
<i>1.2. Цикл професійної підготовки</i>			
OK3.	1.2.1. Методика викладання у вищій школі	3	3
OK4.	1.2.2. Охорона праці в галузі	3	3
OK5.	1.2.3. Виробнича практика	6	3
OK6.	1.2.4. Підготовка кваліфікаційної роботи	24	ДЕК
Всього за цикл:		36	
Всього за обов'язкові компоненти:		42	
Загальний обсяг обов'язкових компонент:			
2. ДИСЦИПЛІНИ ЗА ВИБОРОМ			
Вибір 1: «Хімія»			
<i>2.1. Цикл загальної підготовки</i>			
ВБ 1.1.	2.1.1. Фізичні методи дослідження (за вибором): Група 1 (Динамічне розсіювання світла, Кондуктометрия, УФ- та видима спектроскопія) /Група 2 (ЯМР, ІСР, мас-спектрометрия)	8	3
ВБ 1.2.	2.1.2. Фізична хімія неводних розчинів	3	Е
ВБ 1.3.	2.1.3. Біоорганічна хімія	5	Е
Всього за цикл:		16	
<i>2.2. Цикл професійної підготовки</i>			
ВБ 2.1.	2.2.1. Актуальні проблеми фізичної хімії (КФХ,	3	Е

	КХМат)		
ВБ 2.2.	2.2.2. Екоаналітична хімія	3	Е
ВБ 2.3.	2.2.3. Кристалохімія та рентгеноструктурний аналіз функціональних матеріалів	4	Е
ВБ 2.4.	2.2.4-2.2.7 Спеціальні курси випускаючих кафедр (за вибором)	22	Е
Всього за цикл:		32	
Вибір 2: «Екогеохімія нафти та газу»			
<i>2.1. Цикл загальної підготовки</i>			
ВБ 1.1.	2.1.1. Хімія вуглеводневих енергоносіїв (ХФ)	6	Е
ВБ 1.2.	2.1.2. Моніторинг довкілля (ЕФ)	6	Е
ВБ 1.3.	2.1.3. Петрофізика нафтогазових колекторів та флюїдоупорів (ФГГРТ)	5	Е
Всього за цикл:		17	
<i>2.2. Цикл професійної підготовки</i>			
ВБ 2.1.	2.2.1. Хімія технологічних розчинів (ХФ)	6	Е
ВБ 2.2.	2.2.2. Хіміко-метрологічне забезпечення видобутку вуглеводнів (ХФ)	5	Е
ВБ 2.3.	2.2.3. Екологічний аудит і експертиза (ЕФ)	5	Е
ВБ 2.4.	2.2.4. Нормування антропогенного навантаження (ЕФ)	5	Е
ВБ 2.5.	2.2.5. Прогнозування, пошук та розвідка родовищ вуглеводнів (ФГГРТ)	5	Е
ВБ 2.6.	2.2.6. Розробка та експлуатація нафтових та газових родовищ (ФГГРТ)	5	Е
Всього за цикл:		31	
<i>Спеціальні курси випускаючих кафедр (за вибором спеціалізації)</i>			
<i>Блок 1: Хімія конденсованого стану</i>			
	2.2.4. Вибрані розділи фізико-хімії розчинів	6	Е
	2.2.5. Хімія тензидів та дисперсних систем	5	Е
	2.2.6. Наукові основи одержання неорганічних матеріалів	6	Е
	2.2.7. Кількісний фізико-хімічний аналіз комплексоутворення, сорбції та іонного обміну	5	Е
Всього за цикл:		22	
<i>Блок 2: Аналітична хімія і хімічна метрологія</i>			
	2.2.4. Атомно-емісійна спектроскопія з індуктивно-зв'язаною плазмою та рентгенофлуоресцентний аналіз	5	Е
	2.2.5. Сучасні методи хроматографії та електрофорезу	6	Е
	2.2.6. Методи хімічного контролю об'єктів довкілля	6	Е
	2.2.7. Хімічна метрологія та сучасні методи пробопідготовки	5	Е
Всього за цикл:		22	
<i>Блок 3: Органічна хімія</i>			
	2.2.4. Хімія природних низькомолекулярних сполук	6	Е
	2.2.5. Внутрішньомолекулярні перегрупування та перичклічні реакції в органічній хімії	6	Е
	2.2.6. Фундаментальні основи органічних функціональних матеріалів	5	Е

	2.2.7. Стереохімія та стереоселективний органічний синтез	5	Е
Всього за цикл:		22	
<i>Блок 4: Комп'ютерна хімія і молекулярний дизайн</i>			
	2.2.4. Прикладна квантова хімія	7	Е
	2.2.5. Молекулярно-динамічне моделювання нанорозмірних та неупорядкованих конденсованих систем	7	Е
	2.2.6. Хемоінформатика і хеометрія	4	Е
	2.2.7. Теоретичні методи хімії поверхні та твердого тіла (квантова хімія твердого тіла)	4	Е
Всього за цикл:		22	
Загальний обсяг вибірових компонент:		48	
ЗАГАЛЬНИЙ ОБСЯГ ОСВІТНЬОЇ ПРОГРАМИ		90	

Е – екзамени за чотирирівневою шкалою оцінювання, З – заліки за дворівневою шкалою оцінювання, ДЕК – прилюдний захист кваліфікаційної роботи.

2.3 Структурно-логічна схема ОП



Форма атестації здобувачів вищої освіти

Атестація випускників освітньо-професійної програми спеціальності 102 Хімія проводиться у формі захисту кваліфікаційної магістерської роботи та завершується видачею документу встановленого зразка про присудження йому ступеня **магістра** із присвоєнням кваліфікації: **Магістр хімії**.

Перелік тем магістерських робіт та вимоги до їх написання та оформлення розробляються атестаційною комісією та затверджуються Вченою радою хімічного факультету за рекомендацією навчально-методичної комісії факультету.

Атестація здійснюється відкрито і публічно.

**Матриця відповідності програмних компетентностей компонентам
освітньої програми**

(Вибір 1: «Хімія»)

	OK1	OK2	OK3	OK4	OK5	OK6	BB1.1	BB1.2	BB1.3	BB2.1	BB2.2	BB2.3	BB2.4
ЗК1	•	•	•	•	•	•	•	•	•	•	•	•	•
ЗК2	•	•	•	•	•	•	•	•	•	•	•	•	•
ЗК3	•	•	•	•	•	•	•	•	•	•	•	•	•
ЗК4	•	•	•	•	•	•	•	•	•	•	•	•	•
ЗК5	•	•	•	•	•	•	•	•	•	•	•	•	•
ЗК6	•	•	•	•	•	•	•	•	•	•	•	•	•
ЗК7	•	•	•	•	•	•	•	•	•	•	•	•	•
ЗК8	•	•	•	•	•	•	•	•	•	•	•	•	•
ЗК9	•	•	•	•	•	•	•	•	•	•	•	•	•
ЗК10	•	•	•	•	•	•	•	•	•	•	•	•	•
ЗК11	•	•	•	•	•	•	•	•	•	•	•	•	•
ЗК12	•	•	•	•	•	•	•	•	•	•	•	•	•
ЗК13	•	•	•	•	•	•	•	•	•	•	•	•	•
ЗК14	•	•	•	•	•	•	•	•	•	•	•	•	•
ФК1					•	•	•	•	•	•	•	•	•
ФК2					•	•	•	•	•	•	•	•	•
ФК3			•		•	•	•	•	•	•	•	•	•
ФК4	•	•	•	•	•	•	•	•	•	•	•	•	•
ФК5						•							•
ФК6	•		•	•	•	•	•	•	•	•	•	•	•
ФК7	•	•	•	•	•	•	•	•	•	•	•	•	•
ФК8		•											
ФК9	•												
ФК10	•												
ФК11	•												
ФК12				•									
ФК13				•									
ФК14			•										
ФК15											•		•

(Вибір 2: «Екогеохімія нафти та газу»)

	OK1	OK2	OK3	OK4	OK5	OK6	BB1.1	BB1.2	BB1.3	BB2.1	BB2.2	BB2.3	BB2.4	BB2.5	BB2.6
3K1	•	•	•	•	•	•	•	•	•	•	•	•	•	•	•
3K2	•	•	•	•	•	•	•	•	•	•	•	•	•	•	•
3K3	•	•	•	•	•	•	•	•	•	•	•	•	•	•	•
3K4	•	•	•	•	•	•	•	•	•	•	•	•	•	•	•
3K5	•	•	•	•	•	•	•	•	•	•	•	•	•	•	•
3K6	•	•	•	•	•	•	•	•	•	•	•	•	•	•	•
3K7	•	•	•	•	•	•	•	•	•	•	•	•	•	•	•
3K8	•	•	•	•	•	•	•	•	•	•	•	•	•	•	•
3K9	•	•	•	•	•	•	•	•	•	•	•	•	•	•	•
3K10	•	•	•	•	•	•	•	•	•	•	•	•	•	•	•
3K11	•	•	•	•	•	•	•	•	•	•	•	•	•	•	•
3K12	•	•	•	•	•	•	•	•	•	•	•	•	•	•	•
3K13	•	•	•	•	•	•	•	•	•	•	•	•	•	•	•
3K14	•	•	•	•	•	•	•	•	•	•	•	•	•	•	•
ФК1					•	•	•			•	•				
ФК2					•	•	•			•	•				
ФК3			•		•	•	•			•	•				
ФК4	•	•	•	•	•	•	•			•	•				
ФК5															
ФК6	•		•	•	•	•	•	•	•	•	•	•	•	•	•
ФК7	•	•	•	•	•	•	•	•	•	•	•	•	•	•	•
ФК8		•													
ФК9	•														
ФК10	•														
ФК11	•														
ФК12				•											
ФК13				•											
ФК14			•												
ФК15								•				•	•		

Матриця забезпечення програмних результатів навчання (ПРН) відповідними компонентами освітньої програми

(Вибір 1: «Хімія»)

	ОК1	ОК2	ОК3	ОК4	ОК5	ОК6	ВБ1.1	ВБ1.2	ВБ1.3	ВБ2.1	ВБ2.2	ВБ2.3	ВБ2.4
ПРН1		•	•		•	•	•	•	•	•	•	•	•
ПРН2	•		•		•	•	•	•	•	•	•	•	•
ПРН3	•		•		•	•	•	•	•	•	•	•	•
ПРН4						•							•
ПРН5						•							•
ПРН6	•	•	•		•	•	•	•	•	•	•	•	•
ПРН7	•	•	•	•	•	•	•	•	•	•	•	•	•
ПРН8	•	•	•	•	•	•	•	•	•	•	•	•	•
ПРН9	•		•		•	•	•	•	•	•	•	•	•
ПРН10						•	•					•	•
ПРН11	•				•	•							
ПРН12	•			•	•	•							
ПРН13	•												
ПРН14								•					
ПРН15									•				
ПРН16										•			
ПРН17											•		
ПРН18												•	
ПРН19					•								
ПРН20			•										
ПРН21				•									

(Вибір 2: «Екогеохімія нафти та газу»)

	OK1	OK2	OK3	OK4	OK5	OK6	BE1.1	BE1.2	BE1.3	BE2.1	BE2.2	BE2.3	BE2.4	BE2.5	BE2.6
ПРН1		•	•		•	•	•			•	•				
ПРН2	•		•		•	•	•			•	•				
ПРН3	•		•		•	•	•			•	•				
ПРН4						•									
ПРН5						•									
ПРН6	•	•	•		•	•	•	•	•	•	•	•	•	•	•
ПРН7	•	•	•	•	•	•	•	•	•	•	•	•	•	•	•
ПРН8	•	•	•	•	•	•	•	•	•	•	•	•	•	•	•
ПРН9	•		•		•	•	•			•	•				
ПРН10						•	•			•	•				
ПРН11	•				•	•									
ПРН12	•			•	•	•	•	•	•	•	•	•	•	•	•
ПРН13															
ПРН14															
ПРН19					•										
ПРН20			•												
ПРН21				•											
ПРН22							•								
ПРН23										•					
ПРН24											•				