

Міністерство освіти і науки України
Харківський національний автомобільно-дорожній університет
Факультет дорожньо-будівельний
Кафедра хімії та хімічної технології

ЗАТВЕРДЖУЮ

Перший проректор

професор А.Г. Батракова

«10» вересня 2025 р.



РОБОЧА ПРОГРАМА

навчальної дисципліни	Загальна та неорганічна хімія (назва навчальної дисципліни згідно навчального плану)
статус дисципліни	обов'язкова
рівень вищої освіти	перший (бакалаврський) (назва освітньо-кваліфікаційного рівня)
галузі знань	16 Хімічна та біоінженерія (шифр і назва галузі знань)
спеціальність	161 Хімічні технології та інженерія (шифр і назва напрямку підготовки)
освітня програма	Хімічні технології в будівництві
мова навчання	державна

1. Мета вивчення навчальної дисципліни – підготовка фахівців в галузі хімічних технологій, які можуть використовувати набуті знання із загальної та неорганічної хімії у майбутній професійній діяльності у застосуванні до різних хімічних технологічних процесів.

2. Пререквізити для вивчення дисципліни: Курси Хімії, Фізики, Математики (шкільна програма)

Кореквізити: ОК 15 Фізична та колоїдна хімія, ОК 10 Органічна хімія, ОК 13 Будівельне матеріалознавство.

3. Опис навчальної дисципліни

Найменування показників	Характеристика навчальної дисципліни	
Кількість кредитів / год.	14 / 420	
Семестр викладання дисципліни	<u>1</u> (порядковий номер семестру)	<u>2</u> (порядковий номер семестру)
Розподіл часу за навчальним планом:		
– лекції, год.	32	32
– практичні (семінарські) заняття, год.	32	16
– лабораторні заняття, год.	16	32
– самостійна робота, год.	100	100
– курсовий проєкт, год.	-	-
– курсова робота, год.	-	-
– розрахунково-графічна робота (контрольна робота), год.	-	-
– підготовка та складання екзамену, год.	30	30
Підсумковий контроль (залік або екзамен)	екзамен	екзамен

4. Компетентності:

Інтегральна компетентність:

К1. Здатність вирішувати складні спеціалізовані задачі та практичні проблеми хімічних технологій та інженерії, що передбачає застосування теорій та методів хімічних технологій та інженерії і характеризується комплексністю та невизначеністю умов.

Загальні компетентності:

ЗК1. Здатність до абстрактного мислення, аналізу та синтезу.

ЗК2. Здатність застосовувати знання у практичних ситуаціях.

ЗК3. Знання та розуміння предметної області та розуміння професійної діяльності.

ЗК4. Здатність спілкуватися державною мовою як усно, так і письмово.

ЗК5. Здатність спілкуватися іноземною мовою.

Спеціальні (фахові) компетентності:

ФК1. Здатність використовувати положення і методи фундаментальних наук для вирішення професійних задач.

ФК2. Здатність використовувати методи спостереження, опису, ідентифікації, класифікації об'єктів хімічної технології та промислової продукції.

ФК3. Здатність проектувати хімічні процеси з урахуванням технічних, законодавчих та екологічних обмежень.

ФК4. Здатність використовувати сучасні матеріали, технології і конструкції апаратів в хімічній інженерії.

ФК9. Здатність використовувати знання про будову в'язучих речовин, їх хімічні властивості для розуміння властивостей будівельних матеріалів, механізмів хімічних процесів в технології отримання і твердіння в'язучих речовин.

5. Очікувані результати навчання з дисципліни згідно з ОП

ПР01. Знати математику, фізику і хімію на рівні, необхідному для досягнення результатів освітньої програми.

ПР02. Коректно використовувати у професійній діяльності термінологію та основні поняття хімії, хімічних технологій, процесів і обладнання виробництва хімічних речовин та матеріалів на їх основі.

ПР03. Знати і розуміти механізми і кінетику хімічних процесів, ефективно використовувати їх при проектуванні і вдосконаленні технологічних процесів та апаратів хімічної промисловості.

ПР04. Здійснювати якісний та кількісний аналіз речовин неорганічного та органічного походження, використовуючи відповідні методи загальної та неорганічної, органічної, аналітичної, фізичної та колоїдної хімії.

Ці результати навчання досяжні при умовах, що здобувачі освіти повинні **знати:** основні поняття та закони хімії; типи певних реакцій; закономірності хімічної кінетики та рівновагі; перебіг та складання рівнянь реакцій для певних перетворень; властивості розчинів електролітів; фізико-хімічні та електрохімічні властивості металів; протікання окисно-відновних реакцій у хімічних джерелах струму; способи отримання чистих металів у промисловості; типи корозійних процесів; сучасні засоби захисту металів від корозії; властивості простих речовин та сполук елементів;

вміти: самостійно вирішувати хімічні задачі; проводити прості експериментальні хімічні дослідження; визначати область застосування хімічних реакцій; передбачати наслідки взаємодії хімічних сполук; готувати розчини електролітів і неелектролітів; досліджувати та оцінювати основні властивості сполук неметалів і металів як складових будівельних матеріалів; застосовувати теоретичні основи хімічних процесів та експериментальні навички при вивченні спеціальних дисциплін.

6. Методи навчання: словесні (лекція, пояснення, розповідь, робота з книгою тощо), наочні (метод ілюстрацій та демонстрацій), практичні: лабораторні роботи, практичні заняття.

7. Критерії оцінювання результатів

Поточна успішність

1. Поточна успішність здобувачів за виконання навчальних видів робіт на навчальних заняттях і за виконання завдань самостійної роботи оцінюється за допомогою чотирибальної шкали оцінок з наступним перерахуванням у 100-бальною шкалу. Під час оцінювання поточної успішності враховуються всі види робіт, передбачені навчальною програмою.

1.1. Лекційні заняття оцінюються шляхом визначення якості виконання конкретизованих завдань.

1.2. Практичні заняття оцінюються якістю виконання звітів про

виконання лабораторних робіт та якістю виконання поточних контрольних робіт.

2. Оцінювання поточної успішності здобувачів вищої освіти здійснюється на кожному практичному занятті (лабораторному чи семінарському) за чотирибальною шкалою («5», «4», «3», «2») і заносяться у журнал обліку академічної успішності.

– «відмінно»: здобувач бездоганно засвоїв теоретичний матеріал, демонструє глибокі знання з відповідної теми або навчальної дисципліни, основні положення;

– «добре»: здобувач добре засвоїв теоретичний матеріал, володіє основними аспектами з першоджерел та рекомендованої літератури, аргументовано викладає його; має практичні навички, висловлює свої міркування з приводу тих чи інших проблем, але припускається певних неточностей і похибок у логіці викладу теоретичного змісту або при аналізі практичного матеріалу;

– «задовільно»: здобувач в основному опанував теоретичні знання навчальної теми, або дисципліни, орієнтується у першоджерелах та рекомендованій літературі, але непереконливо відповідає, плутає поняття, невпевнено відповідає на додаткові питання, не має стабільних знань; відповідаючи на питання практичного характеру, виявляє неточність у знаннях, не вміє оцінювати факти та явища, пов'язувати їх із майбутньою професією;

– «незадовільно»: здобувач не опанував навчальний матеріал теми (дисципліни), не знає наукових фактів, визначень, майже не орієнтується в першоджерелах та рекомендованій літературі, відсутнє наукове мислення, практичні навички не сформовані.

3. Підсумковий бал за поточну діяльність визнається як середньоарифметична сума балів за кожне заняття, за індивідуальну роботу, поточні контрольні роботи за формулою:

$$K^{поточ} = \frac{K1 + K2 + \dots + Kn}{n},$$

де $K^{поточ}$ – підсумкова оцінка успішності за результатами поточного контролю;

$K1, K2, \dots, Kn$ – оцінка успішності n -го заходу поточного контролю;

n – кількість заходів поточного контролю.

Оцінки конвертуються у бали згідно шкали перерахунку (таблиця 1).

Таблиця 1 – Перерахунок середньої оцінки за поточну діяльність у багатобальну шкалу

4-бальна шкала	100-бальна шкала	4- бальна шкала	100-бальна шкала	4- бальна шкала	100-бальна шкала	4- бальна шкала	100- бальна шкала
5	100	4,45	89	3,90	78	3,35	67
4,95	99	4,4	88	3,85	77	3,3	66
4,9	98	4,35	87	3,80	76	3,25	65
4,85	97	4,3	86	3,75	75	3,2	64
4,8	96	4,25	85	3,7	74	3,15	63
4,75	95	4,20	84	3,65	73	3,1	62
4,7	94	4,15	83	3,60	72	3,05	61
4,65	93	4,10	82	3,55	71	3	60
4,6	92	4,05	81	3,5	70	від 1,78 до 2,99	від 35 до 59
						повторне складання	
4,55	91	4,00	80	3,45	69	від 0 до 1,77	від 0 до 34
4,5	90	3,95	79	3,4	68	повторне вивчення	

Підсумкове оцінювання

1. Екзамен проводиться після вивчення всіх тем дисципліни і складається здобувачами вищої освіти в період екзаменаційної сесії після закінчення всіх аудиторних занять

2. До екзамену допускаються здобувачі вищої освіти, які виконали всі види робіт передбачені навчальним планом з дисципліни:

- були присутні на всіх аудиторних заняттях (лекції, семінари, практичні);
- своєчасно відпрацювали всі пропущені заняття;
- набрали мінімальну кількість балів за поточну успішність (не менше 36 балів, що відповідає за національною шкалою «3»);

Якщо поточна успішність з дисципліни нижче ніж 36 балів, здобувач вищої освіти має можливість підвищити свій поточний бал до мінімального до початку екзаменаційної сесії.

3. Оцінювання знань здобувачів при складанні екзамену здійснюється за 100-бальною шкалою.

Оцінювання знань здобувачів шляхом тестування здійснюється за шкалою:

- «Відмінно»: не менше 90 % правильних відповідей;
- «Дуже добре»: від 82 % до 89 % правильних відповідей;
- «Добре»: від 74 % до 81 % правильних відповідей;
- «Задовільно»: від 67 % до 73% правильних відповідей;
- «Задовільно достатньо»: від 60 % до 66 % правильних відповідей;
- «Незадовільно»: менше 60 % правильних відповідей.

4. Підсумкова оцінка з навчальної дисципліни визначається як середньозважена оцінка, що враховує загальну оцінку за поточну успішність і оцінку за складання екзамену.

5. Розрахунок загальної підсумкової оцінки за вивчення навчальної дисципліни проводиться за формулою:

$$PK^{екз} = 0,6 \cdot K^{поточ} + 0,4 \cdot E,$$

де $PK^{екз}$ – підсумкова оцінка успішності з дисциплін, формою підсумкового контролю для яких є екзамен;

$K^{поточ}$ – підсумкова оцінка успішності за результатами поточного контролю (за 100-бальною шкалою);

E – оцінка за результатами складання екзамену (за 100-бальною шкалою).

0,6 і 0,4 – коефіцієнти співвідношення балів за поточну успішність і складання екзамену.

6. За виконання індивідуальної самостійної роботи та участь у наукових заходах здобувачам нараховуються додаткові бали.

6.1. Додаткові бали додаються до підсумкової оцінки з дисципліни, підсумковою формою контролю для якої є екзамен.

6.2. Кількість додаткових балів, яка нараховується за різні види індивідуальних завдань, залежить від їх об'єму та значимості:

– призові місця з дисципліни на міжнародному / всеукраїнському конкурсі наукових студентських робіт – 20 балів;

– призові місця з дисципліни на всеукраїнських олімпіадах – 20 балів;

– участь у міжнародному / Всеукраїнському конкурсі наукових студентських робіт – 15 балів;

– участь у міжнародних / Всеукраїнських наукових конференціях студентів та молодих вчених – 12 балів;

– участь у Всеукраїнських олімпіадах з дисципліни – 10 балів;

– участь в олімпіадах і наукових конференціях ХНАДУ з дисципліни – 5 балів;

– виконання індивідуальних науково-дослідних (навчально-дослідних) завдань підвищеної складності – 5 балів.

– виконання індивідуальних науково-дослідних (навчально-дослідних) завдань підвищеної складності – 5 балів.

6.3. Кількість додаткових балів не може перевищувати 20 балів.

7. Загальна підсумкова оцінка за вивчення навчальної дисципліни не може перевищувати 100 балів.

Шкала переведення балів у національну систему оцінювання

За 100-бальною шкалою
від 60 балів до 100 балів
менше 60 балів

За національною шкалою
зараховано
незараховано

Шкала оцінювання знань здобувачів за результатами підсумкового контролю з навчальної дисципліни

Оцінка в балах	Оцінка за національною шкалою		Оцінка за шкалою ЄКТС	
	екзамен	залік	Оцінка	Критерії
90-100	Відмінно	Зараховано	A	Теоретичний зміст курсу освоєний цілком, без прогалин, необхідні практичні навички роботи з освоєним матеріалом сформовані, усі передбачені програмою навчання навчальні завдання виконані, якість їхнього виконання оцінено числом балів, близьким до максимального.
80–89	Добре	Зараховано	B	Теоретичний зміст курсу освоєний цілком, без прогалин, необхідні практичні навички роботи з освоєним матеріалом в основному сформовані, усі передбачені програмою навчання навчальні завдання виконані, якість виконання більшості з них оцінено числом балів, близьким до максимального.
75-79			C	Теоретичний зміст курсу освоєний цілком, без прогалин, деякі практичні навички роботи з освоєним матеріалом сформовані недостатньо, усі передбачені програмою навчання навчальні завдання виконані, якість виконання жодного з них не оцінено мінімальним числом балів, деякі види завдань виконані з помилками.
67-74	Задовільно		D	Теоретичний зміст курсу освоєний частково, але прогалини не носять істотного характеру, необхідні практичні навички роботи з освоєним матеріалом в основному сформовані, більшість передбачених програмою навчання навчальних завдань виконано, деякі з виконаних завдань, можливо, містять помилки.
60–66			E	Теоретичний зміст курсу освоєний частково, деякі практичні навички роботи не сформовані, багато передбачених програмою навчання навчальних завдань не виконані, або якість виконання деяких з них оцінено числом балів, близьким до мінімального.

35–59	Незадовільно	Не зараховано	FX	Теоретичний зміст курсу освоєний частково, необхідні практичні навички роботи не сформовані, більшість передбачених програм навчання навчальних завдань не виконано, або якість їхнього виконання оцінено числом балів, близьким до мінімального; при додатковій самостійній роботі над матеріалом курсу можливе підвищення якості виконання навчальних завдань (з можливістю повторного складання).
0–34	Неприйнятно		F	Теоретичний зміст курсу не освоєно, необхідні практичні навички роботи не сформовані, усі виконані навчальні завдання містять грубі помилки, додаткова самостійна робота над матеріалом курсу не приведе до якого-небудь значущого підвищення якості виконання навчальних завдань (з обов'язковим повторним курсом).

Розподіл балів, які отримують здобувачі

Поточний контроль	Бали
1 семестр	
Тема 1. Будова атома	5
Тема 2. Періодичний закон і періодична система Д.І. Менделєєва	5
Тема 3. Хімічний зв'язок	10
Тема 4. Хімічна кінетика і хімічна рівновага	8
Тема 5. Концентрації розчинів. Розчинність речовин	6
Тема 6. Дисоціація електролітів. Кислотність розчинів. Добуток розчинності	10
Тема 7. Гідроліз солей	7
Тема 8. Окисно-відновні реакції	6
Тема 9. Електрохімічні властивості металів. Гальванічні елементи	6
Тема 10. Хімічні джерела струму	4
Тема 11. Корозія металів та методи захисту від корозії	10
Тема 12. Електроліз	7
Тема 13. Комплексні сполуки	12
Екзаменаційний контроль	4
Разом за семестр	100
2 семестр	
Тема 14. Хімія s-елементів. Гідроген	4
Тема 15. Метали	5
Тема 16. Елементи ІА групи	4
Тема 17. Елементи ІІА групи	4
Тема 18. Елементи ІІІА групи	6
Тема 19. Елементи ІVА групи	10
Тема 20. Елементи VА групи	10
Тема 21. Елементи VІА групи	10
Тема 22. Елементи VІІА групи	8
Тема 23. Елементи VІВ групи	6

Тема 24. Елементи VIIВ групи	6
Тема 25. Елементи VIIВ групи. Сімейство заліза	6
Тема 26. Елементи VIIВ групи. Платинові метали	5
Тема 27. Елементи IV групи	6
Тема 28. Елементи IIВ групи	6
Екзаменаційний контроль	4
Разом за семестр	100

Рейтингова оцінка з дисципліни та її переведення в оцінки за національною шкалою і шкалою ECTS здійснюється згідно з Положенням про оцінювання результатів навчання здобувачів вищої освіти ХНАДУ.

8. Засоби діагностики результатів навчання: розрахункові контрольні роботи, лабораторні звіти, стандартизовані тести.

9. Розподіл дисципліни у годинах за формами організації освітнього процесу та видами навчальних занять

№	Назва тем (ЛК, ЛР, СР)	Кількість годин	Література
Семестр 1 (Загальна хімія)			
1	ЛК: Будова атома	1	1.5; 3.1; 3.5
	ПЗ: Будова атома	1	3.1; 3.5
	СР: Квантові числа, електронні формули атомів та іонів.	10	1.5; 3.5
2	ЛК: Періодичний закон і періодична система Д.І. Менделєєва	1	1.6; 3.1; 3.6
	ПЗ: Періодичний закон і періодична система елементів Д.І.Менделєєва	1	3.1; 3.6
	СР: Кількісні характеристики металевих і неметалевих властивостей елементів.	8	1.7
3	ЛК: Хімічний зв'язок	3	1.1; 3.1; 3.4
	ПЗ: Хімічний зв'язок	4	3.1; 3.4
	СР: Методи опису хімічного зв'язку. Дипольні моменти молекул. Поляризація іонів	6	2.1; 3.1
4	ЛК: Хімічна кінетика і хімічна рівновага	2	1.1; 3.1
	ЛР: Хімічна кінетика	2	1.4
	ПЗ: Хімічна кінетика і хімічна рівновага	2	1.2; 1.3
	СР: Чинники, що впливають на швидкість хімічних реакцій та на зсув хімічної рівноваги	6	2.1
5	ЛК: Концентрації розчинів. Розчинність речовин	4	1.1; 2.2
	ЛР: Приготування розчину солі заданої процентної концентрації.	1	1.4; 3.7
	ПЗ: Концентрації розчинів. Розчинність речовин	2	1.5; 2.2
	СР: Розрахунки за видами концентрацій розчинів та розчинністю речовин	8	3.2
6	ЛК: Дисоціація електролітів. Кислотність. Добуток	2	1.1; 3.1

	розчинності		
	ЛР: Дисоціація електролітів.	2	1.4; 3.7
	Кислотність розчинів.	1	
	Добуток розчинності.	1	
	ПЗ: Дисоціація електролітів.	2	1.3; 3.3
7	Кислотність розчинів	2	
	Добуток розчинності	2	
	СР: Розрахунки за дисоціацією електролітів, кислотністю розчинів та розчиненням осадів	10	2.2; 2.3
	ЛК: Гідроліз солей	2	1.1; 1.7
	ЛР: Гідроліз солей.	2	1.4; 3.1; 3.7
8	ПЗ: Гідроліз солей	2	1.3; 2.2; 3.3
	СР: Кількісний опис процесів гідролізу солей різних груп	8	1.6; 1.7
	ЛК: Окисно-відновні реакції	2	1.1; 3.1
	ЛР: Окисно-відновні реакції	1	1.4; 3.7
	ПЗ: Окисно-відновні реакції	2	1.3; 3.3
9	СР: Окисно-відновні реакції складного типу	6	2.1
	ЛК: Електрохімічні властивості металів. Гальванічні елементи	2	1.1; 3.1; 3.2
	ЛР: Електрохімічні властивості металів	1	1.4; 3.7
	ПЗ: Гальванічні елементи	2	1.3; 2.2
	СР: Кількісна характеристика роботи гальванічних елементів. Концентраційні та термогальванічні елементи	6	2.3
10	ЛК: Хімічні джерела струму	2	1.1; 1.5
	СР: Перспективні типи акумуляторів	6	1.6; 1.7
11	ЛК: Корозія металів та методи захисту від корозії	3	1.1; 3.1; 3.2
	ЛР: Корозія металів	2	1.4; 3.7
	ПЗ: Корозія металів	2	1.3; 3.1
	СР: Сучасні методи захисту металів від корозії	10	2.1; 2.3
	ЛК: Електроліз	2	1.1; 3.1
12	ЛР: Електроліз	1	1.4
	ПЗ: Електроліз	2	1.2; 1.3
	СР: Практичне використання електролізу	10	2.3
	ЛК: Комплексні сполуки	4	1.1; 1.7; 3.1
13	ЛР: Комплексні сполуки	2	3.1
	ПЗ: Комплексні сполуки	10	3.1
	СР: Дисоціація, просторова структура, магнітні та оптичні властивості комплексних сполук	6	3.1
	ЛК: Поверхневі явища	2	3.1
14	ПЗ: Поверхневі явища	2	3.1
Разом	ЛК	32	
	ЛР	16	
	ПЗ	32	
	СР	100	
	Екзамен	30	
Усього за семестр		210	

Семестр 2 (Неорганічна хімія)			
15	ЛК: Хімія s-елементів. Гідроген.	2	3.1
	ЛР: Властивості сполук Гідрогену	2	3.1
	ПЗ: Класи неорганічних сполук	2	3.1
	СР: Методи отримання водню	6	1.7
16	ЛК: Метали	2	3.1
	ЛР: Хімічні властивості металів	2	3.1
	СР: Методи отримання металів	6	1.7
17	ЛК: Елементи ІА групи	2	3.1
	ЛР: Елементи ІА групи та їх сполуки	1	
	ПЗ: Елементи ІА групи	1	3.1
	СР: Методи отримання простих речовин елементів ІА групи	6	1.7
18	ЛК: Елементи ІІА групи	2	3.1
	ЛР: Властивості елементів ІІА групи	1	3.1; 1.6
	Твердість води	2	
	ПЗ: Елементи ІІА групи	1	3.1
19	СР: Методи отримання простих речовин елементів ІІА групи	6	1.7
	ЛК: Елементи ІІІА групи	2	3.1
	ЛР: Елементи ІІІА групи та їх сполуки	2	3.1
	ПЗ: Елементи ІІІА групи	1	3.1
20	СР: Методи отримання простих речовин елементів ІІІА групи	6	1.7
	ЛК: Елементи ІVА групи	2	3.1
	ЛР: Елементи ІVА групи	2	3.1
	ПЗ: Елементи ІVА групи	1	3.1
21	СР: Методи отримання простих речовин елементів ІVА групи	6	1.6; 1.7
	ЛК: Елементи VА групи	3	3.1
	ЛР: Елементи VА групи. Нітроген	2	3.1
	Елементи VА групи. Фосфор. Підгрупа Арсену	2	
22	ПЗ: Елементи VА групи.	3	3.1
	СР: Методи отримання простих речовин елементів VА групи	7	1.6
	ЛК: Елементи VIА групи	3	3.1
	ЛР: Елементи VIА групи. Оксиген та його сполуки	2	3.1
23	Елементи VIА групи. Сульфур та його сполуки	2	
	ПЗ: Елементи VIА групи.	3	3.1
	СР: Методи отримання простих речовин елементів VIА групи	8	1.6; 1.7
	ЛК: Елементи VIIА групи	3	3.1
24	ЛР: Елементи VIIА групи	2	3.1
	ПЗ: Елементи VIIА групи	1	3.1
	СР: Методи отримання простих речовин елементів VIIА групи	7	1.5
25	ЛК: Елементи VІВ групи	2	3.1
	ЛР: Елементи VІВ групи	2	3.1
	ПЗ: Елементи VІВ групи	1	3.1
	СР: Методи отримання простих речовин елементів VІВ групи	6	1.5; 1.7
25	ЛК: Елементи VІІВ групи	2	3.1
	ЛР: Елементи VІІВ групи	2	3.1

	СР: Методи отримання простих речовин елементів VIIB групи	7	1.6
26	ЛК: Елементи VIIIB групи. Сімейство заліза	2	3.1
	ЛР: Елементи VIIIB групи. Сімейство заліза	2	3.1
	СР: Методи отримання простих речовин елементів VIIIB групи. Сімейство заліза	8	1.6; 1.7
27	ЛК: Елементи VIIIB групи. Платинові метали	1	3.1
	СР: Методи отримання простих речовин елементів VIIIB групи. Платинові метали	7	1.7
28	ЛК: Елементи IB групи	2	3.1
	ЛР: Елементи IB групи	2	3.1
	ПЗ: Елементи IB групи	1	3.1
	СР: Методи отримання простих речовин елементів IB групи	7	1.6; 1.7
29	ЛК: Елементи IB групи	2	3.1
	ЛР: Елементи IB групи	2	3.1
	ПЗ: Елементи IB групи	1	3.1
	СР: Методи отримання простих речовин елементів IB групи	7	1.5; 1.7
Разом	ЛК	32	
	ЛР	32	
	ПЗ	16	
	СР	100	
	Екзамен	30	
Усього засеместр		210	
Усього за дисципліну		420	

10. Орієнтовна тематика індивідуальних та/або групових занять

(Пояснення: вказується орієнтовна тематика КП, КР, ргр, якщо вони передбачені навчальною програмою)

11. Інструменти, обладнання та програмне забезпечення
 Мультимедійний проектор EPSON XI8 №10416022 та In Focus №1044948;
 доступ до мережі Інтернет; іономер I-130; іономер I-160; вольтметр В7-21; ваги лабораторні АД-300-AXIS; ваги аналітичні ВЛА-200; мілівольтметр рН-150; рН-метр АД 12 ADWA; потенціостат PGP-550F.

12. Рекомендовані джерела інформації

1. Базова література

1. 1 Хоботова Е.Б. Загальна та неорганічна хімія. Ч. 1. Загальна хімія. Х.: ХНАДУ, 2025. – 216 с.

1.2 Хоботова Е.Б. Загальна та неорганічна хімія. Ч. 2. Неорганічна хімія. Х.: ХНАДУ, 2025. – 300 с.

1.3 Основи хімії: навчальний посібник / Е.Б. Хоботова, Л.М. Єгорова, Т.О. Ненастіна, В.В. Даценко. – Х.: ХНАДУ, 2014. – 248 с.

1.4 Хоботова Е.Б., Нікітін В.І. Пакети тестів за окремими заліковими модулями дисципліни «Хімія / Навчальний посібник. – Харків: ХНАДУ, 2008. – 292 с.

1.5 Збірник задач з хімії: навчальний посібник / Е.Б. Хоботова, В.В. Даценко, Л.М. Єгорова, Т.О. Ненастіна. – Х.: ХНАДУ, 2017. – 160 с.

1.6 Лабораторний практикум з хімії: навчальний посібник / Е.Б. Хоботова, В.В. Даценко, Л.М. Єгорова, Т.О. Ненастіна. – Х.: ХНАДУ, 2019. – 212 с.

1.7 Хоботова Е.Б. Загальна та неорганічна хімія. Ч. 1. Загальна хімія. Конспект лекцій. Х.: ХНАДУ, 2024. – 186 с.

1.8 Хоботова Е.Б. Загальна та неорганічна хімія. Ч. 2. Неорганічна хімія. Конспект лекцій. Х.: ХНАДУ, 2024. – 106 с.

1.9 Хоботова Е.Б. Методичні вказівки до виконання лабораторних робіт з дисципліни «Загальна та неорганічна хімія» для студентів, які навчаються за спеціальністю 161 «Хімічні технології та інженерія». Х.: ХНАДУ. – 2023 – 82 с.

1.10 Хоботова Е.Б. Методичні вказівки до практичних занять робіт з дисципліни «Загальна та неорганічна хімія» для студентів, які навчаються за спеціальністю 161 «Хімічні технології та інженерія». Х.: ХНАДУ. – 2023 – 180 с.

1.11 Хоботова Е.Б. Методичні вказівки до самостійної роботи з дисципліни «Загальна та неорганічна хімія» для студентів, які навчаються за спеціальністю 161 «Хімічні технології та інженерія». Х.: ХНАДУ. – 2023 – 115 с.

2. Допоміжна література

2.1 Раскола Л.А., Кюсе Т.О. Загальна хімія. Теорія та практика: навчальний посібник. – Одеса: Одес. нац. ун-т ім. І. І. Мечникова, 2019. – 212 с.

2.2 Цветкова Л.Б. Хімія в таблицях, схемах, визначеннях, питаннях та відповідях: навч. посібник. Київ: Каравела, 2020. – 114 с.

2.3 Хімія. Підручник. Ч. І. Загальна хімія. За ред. акад. УАН Голубєва А.В. – К.: Кондор-Видавництво., 2016. – 264 с.

2.4 Загальна та неорганічна хімія: підруч. для студентів вищ. навч. закл. / В. І. Гомонай, С. С. Мільович. – Вінниця: Нова книга, 2016. – 442 с.

3. Інформаційні ресурси

3.1 Курс-ресурс дисципліни «Загальна та неорганічна хімія»
(<https://dl2022.khadi-kh.com/course/view.php?id=3145>,
<https://dl2022.khadi-kh.com/course/view.php?id=4635>)

Розробник(и):

проф., д.х.н., проф.

(посада, науковий ступінь, вчене звання)

« 8 » вересня 2025 року



(підпис)

Хоботова Е.Б.

(прізвище та ініціали)

Робоча програма розглянута та схвалена на засіданні кафедри
Протокол № 1 від «28» серпня 2025 року

Завідувач кафедри

проф., д.т.н., проф.

(посада, науковий ступінь, вчене звання)

« 10 » вересня 2025 року



(підпис)

Ненасітіна Т.О.

(прізвище та ініціали)

Гарант освітньої програми

проф., д.т.н., проф.

(посада, науковий ступінь, вчене звання)

« 10 » вересня 2025 року



(підпис)

Ненасітіна Т.О.

(прізвище та ініціали)

Погоджено

Декан дорожньо-будівельного факультету

проф., д.т.н., проф.

(посада, науковий ступінь, вчене звання)

« 10 » вересня 2025 року



(підпис)

Бугаєвський С.О.

(прізвище та ініціали)