

**АНАЛІТИЧНА ХІМІЯ**

**Викладач:** *к. х. н., доцент, доцент кафедри хімії ЗНУ, Луганська Ольга Василівна*

**Кафедра:** *хімії, ІІІ корпус, ауд. 108*

**E-mail:***130805olga@gmail.com*

**Телефон:***066-446-81-35 – кафедра хімії*

**Інші засоби зв’язку:** *Moodle (форум курсу, приватні повідомлення)*

| **Освітня програма, рівень вищої освіти** | Хімія.Бакалавр |
| --- | --- |
| **Статус дисципліни** | Нормативна |
| **Кредити ECTS** | 12 | **Навч. рік** | 2023-24 | **Рік навчання** | 2 | **Тижні** | 1-й семестр 14 2-й семестр 14 |
| **Кількість годин** | 360 (180 та 180) | **Кількість змістових модулів1** | 20 (10 та 10) |  | **Лекційні заняття –**28 год., 28 год.**Лабораторні заняття –** 56 год., 56 год.**Самостійна робота –**96 год., 96год. |
| **Вид контролю** | *Екзамен* |  |
| **Посилання на курс в Moodle** | <https://moodle.znu.edu.ua/course/view.php?id=5959><https://moodle.znu.edu.ua/course/view.php?id=3919> |
| **Консультації:** | понеділок 14.30-15.30  |

**ОПИС КУРСУ**

*Курс «Аналітична хімія» складається з чотирьох розділів «Теоретичні основи хімічного аналізу на основі фізико-хімічних законів», «Якісний аналіз», «Кількісний аналіз», «Фізико-хімічні методи досліджень» і включає відповідно 10 та 10 змістових модулів. Усього 20.*

*Курс направлений на формування у студентів експериментальних умінь аналізу хімічних речовин, які є основою для подальшого вивчення циклу хімічних дисциплін, а також будуть широко використані в практичній роботі. Курс аналітичної хімії також є введенням до деяких аспектів курсів органічної, фізичної та колоїдної хімій, біохімії і містить характеристику методів якісного та кількісного хімічного аналізу.*

*Основна увага при викладанні дисципліни приділяється навчанню студента використовувати теоретичні знання при вирішенні практичних завдань, самостійно працювати з науковою літературою, аналізувати явища та виділяти закономірності при проведенні аналізу речовин. Особлива увага приділяється формуванню навичок практичного застосування методів аналізу, виробленню уявлення про роль та місце кожного методу аналізу з метою використання найбільш раціонального для вирішення конкретного аналітичного завдання, розробки плану дослідження та виконання експерименту. Здобуті знання дають можливість встановлювати хімічний склад сировини, здійснювати контроль усіх виробництв, якості сировини, готової продукції, виявляти шкідливі домішки у повітрі, воді, ґрунті, харчових продуктах, проводити дистанційний контроль стану довкілля.*

*Мета лабораторних робіт – формування у студентів експериментальних умінь аналізу хімічних речовин. Лабораторний практикум організований таким чином, що при його виконанні студенти ознайомляться з основними методами якісного та кількісного аналізу речовин.*



**1 1 змістовий модуль = 15 годин (0,5 кредита EСTS)**

**ОЧІКУВАНІ РЕЗУЛЬТАТИ НАВЧАННЯ**

***У результаті вивчення курсу «Аналітична хімія» студенти повинні оволодіти такими компетентностями:***

* Здатність розв'язувати складні спеціалізовані задачі та практичні проблеми хімії або у процесі навчання, що передбачає застосування певних теорій та методів природничих наук і характеризується комплексністю та невизначеністю умов (ІК).
* Здатність до абстрактного мислення, аналізу та синтезу(ЗК-1).
* Здатність вчитися і оволодівати сучасними знаннями(ЗК-2).
* Здатність працювати у команді(ЗК-3).
* Здатність до адаптації та дії в новій ситуації(ЗК-4).
* Навички використання інформаційних і комунікаційних технологій(ЗК-5).
* Здатність спілкуватися з представниками інших професійних груп різного рівня (з експертами з інших галузей знань/видів економічної діяльності) (ЗК-7).
* Прагнення до збереження навколишнього середовища (ЗК-9).
* Здатність до пошуку, оброблення та аналізу інформації з різних джерел(ЗК-10).
* Здатність бути критичним і самокритичним(ЗК-11).
* 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 активного відпочинку та ведення здорового способу життя (ЗК-13).
* Здатність застосовувати знання і розуміння математики та природничих наук для вирішення якісних та кількісних проблем в хімії (СК-1).
* Здатність розпізнавати і аналізувати проблеми, застосовувати обґрунтовані (чи доцільні)методи вирішення проблем,приймати обґрунтовані рішення в області хімії.(СК-2).
* Здатність оцінювати та забезпечувати якість виконуваних робіт виходячи із вимог хімічної метрології та професійних стандартів в галузі хімії.(СК-3).
* Здатність здійснювати сучасні методи аналізу даних (СК-5).
* Здатність оцінювати ризики(СК-6).
* Здатність здійснювати типові хімічні лабораторні дослідження.(СК-7).
* Здатність здійснювати кількісні вимірювання фізико-хімічних величин, описувати, аналізувати і критично оцінювати експериментальні дані (СК-8).
* Здатність використовувати стандартне хімічне обладнання (СК-9).
* Здатність до опанування нових областей хімії шляхом самостійного навчання. (СК-10).
* Здатність формулювати етичні та соціальні проблеми, які стоять перед хімією, та здатність застосовувати етичні стандарти досліджень і професійної діяльності в галузі хімії (наукова доброчесність) (СК-11).
* Розуміння ключових хімічних понять, основних фактів, концепцій, принципів і теорій, що стосуються природничих наук та наук про життя і землю, для забезпечення можливості в подальшому глибоко розуміти спеціалізовані області хімії (СК-12).
* Вміння застосовувати знання і розуміння для вирішення якісних та кількісних проблем відомої природи (СК-13).
* Навички в практичному застосуванні теоретичних відомостей.(СК-14).

**У разі успішного завершення курсу студент зможе:**

* використовувати методи хімічного аналізу речовин для встановлення їх якісного та кількісного складу;
* проводити розрахунки кількісного складу речовин на основі фізико-хімічних законів;
* використовувати в роботі довідкову‚ навчальну літературу; знаходити інші необхідні джерела інформації і працювати з ними.

**ОСНОВНІ НАВЧАЛЬНІ РЕСУРСИ**

*Презентації лекцій, плани лабораторних занять, методичні вказівки до лабораторних робіт, методичні рекомендації до виконання індивідуальних завдань розміщені на платформі Moodle.*



**КОНТРОЛЬНІ ЗАХОДИ**

***Поточні контрольні заходи:***

*Лабораторне заняття.* Лабораторне заняття складається з двох частин: перша частина – теоретична, передбачає перевірку володіння студентами теоретичними положеннями та застосування їх під час виконання практичних завдань і розв’язання задач, виявлення ступеня засвоєння теоретичного матеріалу; друга частина – експериментальна, включає виконання лабораторної роботи і оформлення звіту з неї. Лабораторні роботи містять в собі індивідуальні (лабораторні або практичні) завдання з кожної теми розділу. Лабораторна робота має бути оформлена у лабораторному журналі та здана викладачеві до встановленого планом терміну. Можна отримати в кожному розділі *0-24 балів* за результатами навчальної діяльності під час лабораторних занять.

*Контрольне тестування.* Після вивчення тем з кожного розділу студенти самостійно проходять контрольне тестування в електронному вигляді в системі *Moodlе*. Можна отримати в кожному розділі *0-6 балів*.

Оцінювання знань студентів під час поточного контролю відбувається на підставі наступних критеріїв:

* правильність відповідей (правильне, чітке, достатньо глибоке викладення теоретичних понять);
* ступінь усвідомлення програмного матеріалу і самостійність міркувань;
* новизна навчальної інформації, рівень використання наукових (теоретичних знань);
* вміння користуватися засвоєними теоретичними знаннями у повсякденному житті.

Відповідь студентів оцінюється і за формою, тобто з точки зору логічності, чіткості, виразності викладу навчальної літератури.

***Підсумкові контрольні заходи:***

***Захист індивідуального практичного завдання*** *(15 балів).*

*Результати* виконання студентом індивідуального завдання оцінюються за наступною *шкалою*:

Вступ ***(1 бал)****:* формулювання необхідності зазначених знань для професійного становлення майбутнього хіміка.

Основна частина ***(1-8 балів):*** повнота розкриття питання *(1-2 бали)*; опрацювання сучасних наукових інформаційних джерел *(1-3 бали)*; цілісність, систематичність, логічна послідовність викладу *(1-3 бали).*

Висновки ***(1 бал)***: уміння формулювати власне ставлення до проблеми, робити аргументовані висновки*.*

Акуратність оформлення письмової роботи ***(1 бал)****.*

Підготовка комп’ютерної презентації ***(1-4 бали)****:* уміння користуватися Інтернет ресурсом (1 бал); підбір і логічне розміщення графічних і фотозображень (1 бал); слайд-шоу (близько 15 слайдів) (1-2 бали).

Загальна оцінка визначається як сума балів, отриманих студентом за кожним пунктом. Виконання індивідуального завдання оцінюється ***0-15 балів***.

***Екзаменаційне випробування в усній формі за білетами (25 балів)***, що включають 3 питання:*1-е і 2-е питання* – теоретичні з розділу аналітичної хімії, *3-е питання* – перевірки практичних умінь застосування знань з аналітичної хімії.

До складання **екзамену** допускаються студенти, які набрали мінімально 35 балів з 60 можливих.

*І семестр*

| **Контрольний захід** | **Термін виконання** | **% від загальної оцінки** |
| --- | --- | --- |
| **Поточний контроль (max 60%)** |  |  |
| *Змістовий модуль 1**(розділ 1)* | *Лабораторне заняття* | Тиждень 1 | 2 |
| *Змістовий модуль 2**(розділ 1)* | *Лабораторне заняття* | Тиждень 2-3 | 5 |
| *Змістовий модуль 3 (розділ 1)* | *Лабораторне заняття* | Тиждень 4 | 2 |
| *Змістовий модуль 4* *(розділ 1)* | *Лабораторне заняття* | Тиждень 5 | 3 |
| *Змістовий модуль 5* *(розділ 1)* | *Лабораторне заняття* | Тиждень 6-7 | 12 |
| *Контрольне тестування за розділом 1* | Тиждень 7 | 6 |
| *Змістовий модуль 6* *(розділ 2)* | *Лабораторне заняття* | Тиждень 8 | 2 |
| *Змістовий модуль 7* *(розділ 2)* | *Лабораторне заняття* | Тиждень 9-10 | 4 |
| *Змістовий модуль 8**(розділ 2)* | *Лабораторне заняття* | Тиждень 11 | 3 |
| *Змістовий модуль 9**(розділ 2)* | *Лабораторне заняття* | Тиждень 12-13 | 12 |
| *Змістовий модуль 10* *(розділ 2)* | *Лабораторне заняття* | Тиждень 14 | 3 |
| *Контрольне тестування за розділом 2* | Тиждень 14 | 6 |
| **Підсумковий контроль (max 40%)** |  |  |
| *Екзамен* |  | **25** |
| *Захист індивідуального завдання* |  | **15** |
| **Разом** |  | **100%** |

*ІІ семестр*

| **Контрольний захід** | **Термін виконання** | **% від загальної оцінки** |
| --- | --- | --- |
| **Поточний контроль (max 60%)** |  |  |
| *Змістовий модуль 1**(розділ 3)* | *Лабораторне заняття* | Тиждень 1 | 3 |
| *Змістовий модуль 2**(розділ 3)* | *Лабораторне заняття* | Тиждень 2-3 | 7 |
| *Змістовий модуль 3 (розділ 3)* | *Лабораторне заняття* | Тиждень 4-5 | 7 |
| *Змістовий модуль 4* *(розділ 3)* | *Лабораторне заняття* | Тиждень 6 | 3,5 |
| *Змістовий модуль 5* *(розділ 3)* | *Лабораторне заняття* | Тиждень 7 | 3,5 |
| *Контрольне тестування за розділом 3* | Тиждень 7 | 6 |
| *Змістовий модуль 6* *(розділ 4)* | *Лабораторне заняття* | Тиждень 8 | 3,5 |
| *Змістовий модуль 7* *(розділ 4)* | *Лабораторне заняття* | Тиждень 9 | 3,5 |
| *Змістовий модуль 8**(розділ 4)* | *Лабораторне заняття* | Тиждень 10-11 | 7 |
| *Змістовий модуль 9**(розділ 4)* | *Лабораторне заняття* | Тиждень 12 | 3,5 |
| *Змістовий модуль 10* *(розділ 4)* | *Лабораторне заняття*  | Тиждень 13-14 | 6,5 |
| *Контрольне тестування за розділом 4* | Тиждень 14 | 6 |
| **Підсумковий контроль (max 40%)** |  |  |
| *Екзамен* |  | **25** |
| *Захист індивідуального завдання* |  | **15** |
| **Разом** |  | **100%** |

**Шкала оцінювання: національна та ECTS**

| За шкалою ECTS | За шкалою університету | За національною шкалою |
| --- | --- | --- |
| Екзамен | Залік |
| A | 90 – 100 (відмінно) | 5 (відмінно) | Зараховано |
| B | 85 – 89 (дуже добре) | 4 (добре) |
| C | 75 – 84 (добре) |
| D | 70 – 74 (задовільно) | 3 (задовільно) |
| E | 60 – 69 (достатньо) |
| FX | 35 – 59 (незадовільно – з можливістю повторного складання) | 2 (незадовільно) | Не зараховано |
| F | 1 – 34 (незадовільно – з обов’язковим повторним курсом) |

**РОЗКЛАД КУРСУ ЗА ТЕМАМИ І КОНТРОЛЬНІ ЗАВДАННЯ**

*І семестр*

| **Тиждень****і вид заняття** | **Тема змістового модулю** | **Контрольний захід** | **Кількість балів** |
| --- | --- | --- | --- |
| Змістовий модуль 1 |
| Тиждень 1Лекція 1 | Предмет завдання і методи аналітичної хімії. Основні етапи розвитку. |  |  |
| Тиждень 1Лабораторнезаняття 1 | Перша аналітична група катіонів. Друга аналітична група катіонів. | Лабораторна робота (виконання лабораторної роботи і оформлення звіту з неї. Лабораторні роботи містять в собі індивідуальні (лабораторні або практичні) завдання з кожної теми розділу.) | 2 |
| Змістовий модуль 2 |
| Тиждень 2-3Лекція 2-3 | Хімічна рівновага. |  |  |
| Тиждень 2-3Лабораторнезаняття 2-3 | Третя аналітична група катіонів. Систематичний хід аналізу суміші катіонів I, II та III груп. Четверта група катіонів. | Лабораторна робота (виконання лабораторної роботи і оформлення звіту з неї. Лабораторні роботи містять в собі індивідуальні (лабораторні або практичні) завдання з кожної теми розділу.) | 5 |
| Змістовий модуль 3 |
| Тиждень 4Лекція 4 | Кислотно-основна рівновага. Теорія Льюіса. Теорія Арреніуса. Теорія Бренстеда-Лоурі. |  |  |
| Тиждень 4Лабораторнезаняття 4 | П‘ята група катіонів. Шоста група катіонів. | Лабораторна робота (виконання лабораторної роботи і оформлення звіту з неї. Лабораторні роботи містять в собі індивідуальні (лабораторні або практичні) завдання з кожної теми розділу.) | 2 |
| Змістовий модуль 4 |
| Тиждень 5Лекція 5 | Кислотно-основна рівновага. Константа кислотності та основності. Нівелюючий, диференціюючий ефект розчинника. |  |  |
| Тиждень 5Лабораторнезаняття 5 | Систематичний хід аналізу катіонів IV, V, VІ груп. | Лабораторна робота (виконання лабораторної роботи і оформлення звіту з неї. Лабораторні роботи містять в собі індивідуальні (лабораторні або практичні) завдання з кожної теми розділу.) | 3 |
| Змістовий модуль 5 |
| Тиждень 6-7Лекція 6-7 | Рівновага в гетерогенних системах. |  |  |
| Тиждень 6-7Лабораторнезаняття 6-7 | Систематичний хід аналізу катіонів всіх груп (рідка задача). Систематичний хід аналізу катіонів всіх груп (суха задача). | Лабораторна робота (виконання лабораторної роботи і оформлення звіту з неї. Лабораторні роботи містять в собі індивідуальні (лабораторні або практичні) завдання з кожної теми розділу.) | 12 |
| Змістовий модуль 6 |
| Тиждень 8Лекція 8 | Окисно – відновні реакції. |  |  |
| Тиждень 8Лабораторнезаняття 8 | Перша аналітична група аніонів. | Лабораторна робота (виконання лабораторної роботи і оформлення звіту з неї. Лабораторні роботи містять в собі індивідуальні (лабораторні або практичні) завдання з кожної теми розділу.) | 2 |
| Змістовий модуль 7 |
| Тиждень 9-10Лекція 9-10 | Комплексні координаційні сполуки. |  |  |
| Тиждень 9-10Лабораторнезаняття 9-10 | Друга аналітична група аніонів. Третя аналітична група аніонів. | Лабораторна робота (виконання лабораторної роботи і оформлення звіту з неї. Лабораторні роботи містять в собі індивідуальні (лабораторні або практичні) завдання з кожної теми розділу.) | 4 |
| Змістовий модуль 8 |
| Тиждень 11Лекція 11 | Методи якісного аналізу. |  |  |
| Тиждень 11Лабораторнезаняття 11 | Аналіз суміші аніонів І-ІІІ груп. | Лабораторна робота (виконання лабораторної роботи і оформлення звіту з неї. Лабораторні роботи містять в собі індивідуальні (лабораторні або практичні) завдання з кожної теми розділу.) | 3 |
| Змістовий модуль 9 |
| Тиждень 12-13Лекція 12-13 | Розділення елементів методом екстракції. |  |  |
| Тиждень 12-13Лабораторнезаняття 12-13 | Аналіз суміші катіонів і аніонів усіх груп. Аналіз суміші сухих солей (НДРС). | Лабораторна робота (виконання лабораторної роботи і оформлення звіту з неї. Лабораторні роботи містять в собі індивідуальні (лабораторні або практичні) завдання з кожної теми розділу.) | 12 |
| Змістовий модуль 10 |
| Тиждень 14Лекція 14 | Хроматографія. |  |  |
| Тиждень 14Лабораторнезаняття 14 | Хроматографічне розділення та виявлення іонів на папері. | Лабораторна робота (виконання лабораторної роботи і оформлення звіту з неї. Лабораторні роботи містять в собі індивідуальні (лабораторні або практичні) завдання з кожної теми розділу.) | 3 |

*ІІ семестр*

| **Тиждень****і вид заняття** | **Тема змістового модулю** | **Контрольний захід** | **Кількість балів** |
| --- | --- | --- | --- |
| Змістовий модуль 11 |
| Тиждень 1Лекція 1 | Методи кількісного аналізу. |  |  |
| Тиждень1Лабораторнезаняття 1 | Застосування методів математичної статистики в аналітичній хімії. | Лабораторна робота (виконання лабораторної роботи і оформлення звіту з неї. Лабораторні роботи містять в собі індивідуальні (лабораторні або практичні) завдання з кожної теми розділу.) | 3 |
| Змістовий модуль 12 |
| Тиждень 2-3Лекція 2-3 | Хімічні методи аналізу. |  |  |
| Тиждень 2-3Лабораторнезаняття 2-3 | Гравіметричний (ваговий) аналіз. Титриметричний (об‘ємний) аналіз. | Лабораторна робота (виконання лабораторної роботи і оформлення звіту з неї. Лабораторні роботи містять в собі індивідуальні (лабораторні або практичні) завдання з кожної теми розділу.) | 7 |
| Змістовий модуль 13 |
| Тиждень 4-5Лекція 4-5 | Реакції комплексоутворення в аналітичній хімії та їхзастосування в титриметричному аналізі. |  |  |
| Тиждень 4-5Лабораторнезаняття 4-5 | Комплексонометрія (хелатометрія). Встановлення концентрації трилону Б за магній сульфатом.Титриметричне визначення загальної твердості води. Комплексонометричне визначення Феруму. Комплексонометричне визначення Кальцію та Магнію в суміші. | Лабораторна робота (виконання лабораторної роботи і оформлення звіту з неї. Лабораторні роботи містять в собі індивідуальні (лабораторні або практичні) завдання з кожної теми розділу.) | 7 |
| Змістовий модуль 14 |
| Тиждень 6Лекція 6 | Осаджувальне титрування. |  |  |
| Тиждень 6Лабораторнезаняття 6 | Методи осаджувального титрування. Аргентометрія. Визначення хлоридів за методом Мора. | Лабораторна робота (виконання лабораторної роботи і оформлення звіту з неї. Лабораторні роботи містять в собі індивідуальні (лабораторні або практичні) завдання з кожної теми розділу.) | 3,5 |
| Змістовий модуль 15 |
| Тиждень 7Лекція 7 | Фізико-хімічні методи дослідження. |  |  |
| Тиждень 7Лабораторнезаняття 7 | Фізико-хімічні методи аналізу. Дихроматометрія. Визначення Феруму в руді. | Лабораторна робота (виконання лабораторної роботи і оформлення звіту з неї. Лабораторні роботи містять в собі індивідуальні (лабораторні або практичні) завдання з кожної теми розділу.) | 3,5 |
| Змістовий модуль 16 |
| Тиждень 8Лекція 8 | Спектральні методи. |  |  |
| Тиждень 8Лабораторнезаняття 8 | Спектральні (оптичні) методи аналізу. Кількісне визначення методом фотоколориметрії. Фотоколориметричне визначення Феруму(ІІІ). | Лабораторна робота (виконання лабораторної роботи і оформлення звіту з неї. Лабораторні роботи містять в собі індивідуальні (лабораторні або практичні) завдання з кожної теми розділу.) | 3,5 |
| Змістовий модуль 17 |
| Тиждень 9Лекція 9 | Нефелометрія. Рефрактометрія. |  |  |
| Тиждень 9Лабораторнезаняття 9 | Спектральні (оптичні) методи аналізу. Визначення Купруму (ІІ) в розчині. | Лабораторна робота (виконання лабораторної роботи і оформлення звіту з неї. Лабораторні роботи містять в собі індивідуальні (лабораторні або практичні) завдання з кожної теми розділу.) | 3,5 |
| Змістовий модуль 18 |
| Тиждень 10-11Лекція 10-11 | Атомно-абсорбційна спектроскопія. Атомно-емісійна спектроскопія. |  |  |
| Тиждень 10-11Лабораторнезаняття 10-11 | Атомно-абсорбційний метод аналізу. Методи окисно-відновного титрування. Перманганатометрія. Приготування приблизно 0,1н розчину калій перманганату. Стандартизація розчину калій перманганату за оксалатною кислотою. Визначення Феруму в солях. Визначення Мангану в рудах. Визначення кількості гідроген пероксиду в розчині. | Лабораторна робота (виконання лабораторної роботи і оформлення звіту з неї. Лабораторні роботи містять в собі індивідуальні (лабораторні або практичні) завдання з кожної теми розділу.) | 7 |
| Змістовий модуль 19 |
| Тиждень 12Лекція 12 | Люмінесценція. |  |  |
| Тиждень 12Лабораторнезаняття 12 | Йодометрія. Стандартизація розчину натрій тіосульфату за розчином калій біхромату. Йодометричне визначення кислот. Титриметричне йодометричне визначення Купруму в сплавах. Визначення кількості Купруму в розчині. | Лабораторна робота (виконання лабораторної роботи і оформлення звіту з неї. Лабораторні роботи містять в собі індивідуальні (лабораторні або практичні) завдання з кожної теми розділу.) | 3,5 |
| Змістовий модуль 20 |
| Тиждень 13-14Лекція 13-14 | Електрохімічні методи аналізу. |  |  |
| Тиждень 13-14Лабораторнезаняття 13-14 | Електрохімічні методи аналізу. Визначення вмісту кислот або основ методом потенціометричного титрування. Хроматографічний аналіз. Кількісне визначення вмісту Купруму (ІІ) в розчині методом іонообмінної хроматографії. | Лабораторна робота (виконання лабораторної роботи і оформлення звіту з неї. Лабораторні роботи містять в собі індивідуальні (лабораторні або практичні) завдання з кожної теми розділу.) | 6,5 |

**ОСНОВНІ ДЖЕРЕЛА**

1. І. С. Гриценко, С. В. Колісник, Л. Ю. Клименко та ін. Аналітична хімія у питаннях та відповідях: метод. рек. для позааудит. роботи здобув. вищої освіти. Харків : НФаУ, 2019. 118 с.
2. Кичкирук О.Ю., Шляніна А.В., Кусяк Н.В. Аналітична хімія : навчальний посібник. Житомир : ЖДУ імені Івана Франка, ПП «Євро-Волинь», 2022. 240 с.
3. Більченко М.М. Задачі та вправи : навчальний посібник. Суми : Університетська книга, 2019. 205 с.
4. Аналітична хімія. Якісний та кількісний аналіз : Навчальний посібник. Головна сторінка ARCher. URL: <https://archer.chnu.edu.ua/handle/123456789/6270>

**Додаткова:**

1. Г. О. Сирова, В. М. Петюніна, Л. В. Лук’янова, Т. С. Тішакова, О. В. Савельєва. Аналітична хімія (якісний аналіз): Навчальний посібник. Харків, 2019. 131 с.
2. Корольчук С.І., Савчук Т.І., Кормош Ж.О. Аналітична хімія та інструментальні методи хімічного аналізу: методичні рекомендації для студентів спеціальності 014 Середня освіта (Хімія). Львів : ПП “Іванюк В.П.”, 2019. 45 с.
3. Слободнюк Р. Є. Курс аналітичної хімії: навчальний посібник. Херсон: ОЛДІ-ПЛЮС, 2020. 256 с.
4. С.Ю. Кельїна, О.Г. Невинський, О.І. Лічко, І.В. Ремешевська. Загальна хімія. Хімія та екологія води. Навчальний посібник. Миколаїв: НУК, 2019. 215 с.
5. О.А. Спаська. Аналітична хімія: лабораторний практикум. Київ : Вид-во Нац. авіац. ун-ту «НАУ-друк» 2021. 66 с.
6. Аналітична хімія. Якісний та кількісний аналіз : курс лекцій для студентів природничих факультетів. Житомир : Житомирський державний університет, 2018. 160 с.

**Інформаційні ресурси**

1. Аналітична хімія URL: <https://www.researchgate.net/profile/Lina-Klimenko/publication/301282467_Analiticna_himia_navc-dovidk_posib_dla_stud_vis_navc_zakl/links/570ec0b808aee328dd654978/Analiticna-himia-navc-dovidk-posib-dla-stud-vis-navc-zakl.pdf>
2. Кількісний аналіз URL: http://dspace.pnpu.edu.ua/bitstream/123456789/3311/1/Pustovit1.pdf
3. Аналітична хімія URL: https://nubip.edu.ua/sites/default/files/u342/posanhim\_ekol\_2020.pdf
4. Аналітична хімія : електронний курс СЕЗН ЗНУ URL: https://moodle.znu.edu.ua/course/view.php?id=668



**РЕГУЛЯЦІЇ І ПОЛІТИКИ КУРСУ2**

**Відвідування занять. Регуляція пропусків.**

*Відвідування усіх занять є обов’язковим. Студенти, які за певних обставин не можуть відвідувати практичні заняття регулярно, мусять впродовж тижня узгодити із викладачем графік індивідуального відпрацювання пропущених занять. Окремі пропущенні завдання мають бути відпрацьовані на найближчій консультації впродовж тижня після пропуску.*

*Студенти, які станом на початок екзаменаційної сесії мають понад 70% невідпрацьованих пропущених занять, до відпрацювання не допускаються.*

**Політика академічної доброчесності**

*Усі письмові роботи, що виконуються слухачами під час проходження курсу, перевіряються на наявність плагіату за допомогою спеціалізованого програмного забезпечення UniCheck. Відповідно до чинних правових норм, плагіатом вважатиметься: копіювання чужої наукової роботи чи декількох робіт та оприлюднення результату під своїм іменем; створення суміші власного та запозиченого тексту без належного цитування джерел; рерайт (перефразування чужої праці без згадування оригінального автора). Будь-яка ідея, думка чи речення, ілюстрація чи фото, яке ви запозичуєте, має супроводжуватися посиланням на першоджерело. Приклади оформлення цитувань див. на Moodle:* [*https://moodle.znu.edu.ua/mod/resource/view.php?id=103857*](https://moodle.znu.edu.ua/mod/resource/view.php?id=103857)*. Виконавці індивідуальних дослідницьких завдань обов’язково додають до текстів своїх робіт власноруч підписану Декларацію академічної доброчесності (див. посилання у Додатку до силабусу).*

*Роботи, у яких виявлено ознаки плагіату, до розгляду не приймаються і відхиляються без права перескладання. Якщо ви не впевнені, чи підпадають зроблені вами запозичення під визначення плагіату, будь ласка, проконсультуйтеся з викладачем.*

**Використання комп’ютерів/телефонів на занятті**

*Використання мобільних телефонів, планшетів та інших гаджетів під час лекційних та практичних занять дозволяється виключно у навчальних цілях. Будь ласка, не забувайте активувати режим «без звуку» до початку заняття.*

*Під час виконання заходів контролю використання гаджетів заборонено. У разі порушення цієї заборони роботу буде анульовано без права перескладання.*

**Комунікація**

*Базовою платформою для комунікації викладача зі студентами є Moodle.*

*Важливі повідомлення загального характеру регулярно розміщуються викладачем на форумі курсу. Для персональних запитів використовується сервіс приватних повідомлень. Відповіді на запити студентів подаються викладачем впродовж трьох робочих днів. Для оперативного отримання повідомлень про оцінки та нову інформацію, розміщену на сторінці курсу у Moodle, будь ласка, переконайтеся, що адреса електронної пошти, зазначена у вашому профайлі на Moodle, є актуальною, та регулярно перевіряйте папку «Спам».*

*Якщо за технічних причин доступ до Moodle є неможливим, або ваше питання потребує термінового розгляду, направте електронного листа з позначкою «Важливо» на адресу:* *130805olga@gmail.com**.* *У листі обов’язково вкажіть ваше прізвище та ім’я, курс та шифр академічної групи.*



*2 Тут зазначається все, що важливо для курсу: наприклад, умови допуску до лабораторій, реактивів тощо. Викладач сам вирішує, що треба знати студенту для успішного проходження курсу!*



**ДОДАТОК ДО СИЛАБУСУ ЗНУ – 2023-2024 рр.**

***ГРАФІК ОСВІТНЬОГО ПРОЦЕСУ 2023-2024 н. р.*** *доступний за адресою:*

<https://tinyurl.com/yckze4jd>.

***АКАДЕМІЧНА ДОБРОЧЕСНІСТЬ.*** Студенти і викладачі Запорізького національного

університету несуть персональну відповідальність за дотримання принципів академічної

доброчесності, затверджених **Кодексом академічної доброчесності ЗНУ:**

<https://tinyurl.com/ya6yk4ad>. Декларація академічної доброчесності здобувача вищої освіти

(додається в обов’язковому порядку до письмових кваліфікаційних робіт, виконаних

здобувачем, та засвідчується особистим підписом): <https://tinyurl.com/y6wzzlu3>.

***НАВЧАЛЬНИЙ ПРОЦЕС ТА ЗАБЕЗПЕЧЕННЯ ЯКОСТІ ОСВІТИ****.* Перевірка набутих

студентами знань, навичок та вмінь (атестації, заліки, іспити та інші форми контролю) є

невід’ємною складовою системи забезпечення якості освіти і проводиться відповідно до

Положення про організацію та методику проведення поточного та підсумкового семестрового

контролю навчання студентів ЗНУ:<https://tinyurl.com/y9tve4lk>.

***ПОВТОРНЕ ВИВЧЕННЯ ДИСЦИПЛІН, ВІДРАХУВАННЯ.*** Наявність академічної

заборгованості до 6 навчальних дисциплін (в тому числі проходження практики чи виконання

курсової роботи) за результатами однієї екзаменаційної сесії є підставою для надання студенту

права на повторне вивчення зазначених навчальних дисциплін. Порядок повторного вивчення

визначається Положенням про порядок повторного вивчення навчальних дисциплін та

повторного навчання у ЗНУ: <https://tinyurl.com/y9pkmmp5>. Підстави та процедури відрахування

студентів, у тому числі за невиконання навчального плану, регламентуються Положенням про

порядок переведення, відрахування та поновлення студентів у ЗНУ: <https://tinyurl.com/ycds57la>.

***НЕФОРМАЛЬНА ОСВІТА.*** Порядок зарахування результатів навчання, підтверджених

сертифікатами, свідоцтвами, іншими документами, здобутими поза основним місцем навчання,

регулюється Положенням про порядок визнання результатів навчання, отриманих у

неформальній освіті: <https://tinyurl.com/y8gbt4xs>.

***ВИРІШЕННЯ КОНФЛІКТІВ.*** Порядок і процедури врегулювання конфліктів, пов’язаних із

корупційними діями, зіткненням інтересів, різними формами дискримінації, сексуальними

домаганнями, міжособистісними стосунками та іншими ситуаціями, що можуть виникнути під

час навчання, регламентуються Положенням про порядок і процедури вирішення конфліктних

ситуацій у ЗНУ: <https://tinyurl.com/57wha734> . Конфліктні ситуації, що виникають у сфері

стипендіального забезпечення здобувачів вищої освіти, вирішуються стипендіальними

комісіями факультетів, коледжів та університету в межах їх повноважень, відповідно до:

Положення про порядок призначення і виплати академічних стипендій у ЗНУ:

<https://tinyurl.com/yd6bq6p9> ; Положення про призначення та виплату соціальних стипендій у

ЗНУ: <https://tinyurl.com/y9r5dpwh>.

***ПСИХОЛОГІЧНА ДОПОМОГА.*** Телефон довіри практичного психолога Марті Ірини

Вадимівни (061)228-15-84, (099)253-78-73 (щоденно з 9 до 21).

***УПОВНОВАЖЕНА ОСОБА З ПИТАНЬ ЗАПОБІГАННЯ ТА ВИЯВЛЕННЯ КОРУПЦІЇ***

Запорізького національного університету: **Борисов Костянтин Борисович**

Електронна адреса: uv@znu.edu.ua Гаряча лінія: Тел. (061) 228-75-50

***РІВНІ МОЖЛИВОСТІ ТА ІНКЛЮЗИВНЕ ОСВІТНЄ СЕРЕДОВИЩЕ.*** Центральні входи

усіх навчальних корпусів ЗНУ обладнані пандусами для забезпечення доступу осіб з

інвалідністю та інших маломобільних груп населення. Допомога для здійснення входу у разі

потреби надається черговими охоронцями навчальних корпусів. Якщо вам потрібна

спеціалізована допомога, будь-ласка, зателефонуйте (061) 228-75-11 (начальник охорони).

Порядок супроводу (надання допомоги) осіб з інвалідністю та інших маломобільних груп

населення у ЗНУ: <https://tinyurl.com/ydhcsagx>.

***РЕСУРСИ ДЛЯ НАВЧАННЯ.*** Наукова бібліотека: <http://library.znu.edu.ua>. Графік роботи

абонементів: понеділок – п`ятниця з 08.00 до 16.00; вихідні дні: субота і неділя.

***ЕЛЕКТРОННЕ ЗАБЕЗПЕЧЕННЯ НАВЧАННЯ (MOODLE):*** <https://moodle.znu.edu.ua>

Якщо забули пароль/логін, направте листа з темою «Забув пароль/логін» за адресою:

moodle.znu@znu.edu.ua.

У листі вкажіть: прізвище, ім’я, по-батькові українською мовою; шифр групи; електронну

адресу.

Якщо ви вказували електронну адресу в профілі системи Moodle ЗНУ, то використовуйте

посилання для відновлення паролю <https://moodle.znu.edu.ua/mod/page/view.php?id=133015>.

**Центр інтенсивного вивчення іноземних мов:** <http://sites.znu.edu.ua/child-advance/>

**Центр німецької мови, партнер Гете-інституту:** <https://www.znu.edu.ua/ukr/edu/ocznu/nim>

**Школа Конфуція (вивчення китайської мови):** <http://sites.znu.edu.ua/confucius>