

**Одеський національний університет імені І. І. Мечникова**  
**Факультет романо-германської філології**  
**Кафедра іноземних мов природничих факультетів**

**Силабус курсу**

**Іноземна мова за фахом**

<b>Обсяг:</b>	4 кредитів ЄКТС / 120 годин
<b>Семестр, рік</b>	3-4 семестр; II рік очна форма 3-4 семестр; II рік заочна форма
<b>Дні, час, місце:</b>	за розкладом
<b>Викладач</b>	<b>Неклесова Валерія Юріївна,</b> доктор філологічних наук, доцент <b>Ткаченко Ганна Володимирівна,</b> доктор філологічних наук, доцент <b>Сидорук Ольга Юріївна,</b> викладач
<b>Контактний тел.</b>	+380674910840 (Неклесова В.Ю.) +380672515483 (Ткаченко Г.В.) +380674217814 (Сидорук О.Ю.)
<b>Е-mail:</b>	<a href="mailto:neclesova.valerie@gmail.com">neclesova.valerie@gmail.com</a> <a href="mailto:tkachenko.anna@onu.edu.ua">tkachenko.anna@onu.edu.ua</a> <a href="mailto:sydoruk@onu.edu.ua">sydoruk@onu.edu.ua</a>
<b>Робоче місце</b>	Кафедра іноземних мов природничих факультетів, 159а (5 поверх), Французький бульвар, 24/26
<b>Консультації</b>	<i>Онлайн-консультації:</i> по запиту, Viber, Telegram, Zoom <i>Онлайн-консультації:</i> вівторок 14.10, посилання <a href="https://meet.google.com/usp-rgxz-ikj">https://meet.google.com/usp-rgxz-ikj</a> (Сидорук О.Ю.) (за попередньою домовленістю)

## **КОМУНІКАЦІЯ**

Спілкування в аудиторії за розкладом. Інші види комунікації: консультація за розкладом, група у Telegram, Google Meet, e-mail лектора.

## **АНОТАЦІЯ КУРСУ**

**Предмет вивчення дисципліни:** усне і письмове мовлення, необхідні здобувачам вищої освіти для володіння англійською мовою при виконанні професійних обов'язків за фахом.

**Пререквізити курсу:** дисципліна відноситься до обов'язкових і базується на знаннях, навичках і вміннях отриманих при вивченні дисципліни «Іноземна мова», «Неорганічна хімія», «Загальна хімія».

**Постреквізити курсу:** знання, вміння і навички, що здобуваються по завершенню вивчення даної дисципліни важливі для подальшого навчання в закладі вищої освіти і професійної діяльності.

**Мета навчальної дисципліни** розширити у здобувачів вищої освіти знання з англійської мови і сформувати іншомовні комунікативні компетентності, необхідні при виконанні професійних обов'язків.

#### **Завдання:**

- удосконалення та розширення знань, навичок і вмінь з англійської мови, необхідних при виконанні професійних обов'язків;
- удосконалення знання з лексичних та граматичних норм сучасної англійської мови, що важливі у професійній діяльності;
- опанування термінологічною лексикою за фахом;
- підвищення культури писемного і усного мовлення у професійній діяльності.

#### **Очікувані результати. Здобувач повинен:**

##### **знати**

- термінологію за фахом;
- лексичні норми сучасної англійської мови, важливі у професійній діяльності;
- комунікаційні технології для вирішення задач професійної діяльності.

##### **вміти**

- застосовувати у практичній діяльності за фахом отримані знання з англійської мови;
- читати і розуміти наукову літературу за фахом;
- використовувати англійську мову в усній та письмовій формі для розв'язання комунікативних завдань у навчальній, професійній і науковій сферах життя;
- здійснювати переклад англійськомовного фахового наукового тексту;
- підтримувати діалог в межах тем за фахом;
- презентувати та обговорювати результати досліджень і наукові проблеми англійською мовою.

## **ОПИС КУРСУ**

### **Форми і методи навчання**

Курс буде викладений у формі практичних занять, організації самостійної роботи.

Під час викладання дисципліни використовуються методи:

- *словесні:* розповідь, пояснення, бесіда, дискусія;
- *наочні:* мультимедійні презентації; відеоматеріали

– *практичні*: мозковий штурм (brain storm); обмін думками (think-pair-share); рольова гра (role-play).

### *Зміст навчальної дисципліни*

#### **Семестр III**

##### **Змістовий модуль 1. Використання англійської мови в усній та письмовій формі для опису хімічних явищ, реакцій, законів**

**Тема 1.** Atoms, elements, compounds. Structure and bonding (ionic and covalent).

**Тема 2.** The Periodic Table. Thermodynamics.

**Тема 3.** Types of chemical reactions. Chemical calculations. The factors, influencing chemical reactions. Light - sensitive reactions.

**Тема 4.** Reversible reactions. Shifting the equilibrium. Redox reactions.

**Тема 5.** Endothermic and exothermic reactions. Energy productions. Energy from electrochemical cells.

**Тема 6.** Electrolysis. Electroplating. Conductors, Insulators.

**Тема 7.** The Radioactivity. Isotopes.

**Тема 8.** Making and identifying salts. Testing for cations and anions.

##### **Змістовий модуль 2. Опанування особливостями хімічної термінології для читання та розуміння наукової літератури за фахом**

**Тема 1.** Alkali metals (Li, Na, K, Rb, Cs, Fr).

**Тема 2.** Alkaline earth metals (Be, Mg, Ca, Sr, Ba, Ra).

**Тема 3.** Halogens (O, S, Se, Te, Po, Lv).

**Тема 4.** Noble gases (He, Ne, Ar, Kr, Xe, Rn).

**Тема 5.** The group III elements (Al, Ga, In, Tl).

**Тема 6.** The group IV elements (Si, Ge, Sn, Pb).

**Тема 7.** Colloids.

#### **Семестр IV**

##### **Змістовий модуль 3. Обговорення проблем органічної хімії та прикладів її застосування англійською мовою**

**Тема 1.** Hydrocarbons.

**Тема 2.** Alkanes. Alkenes.

**Тема 3.** Alcohols.

**Тема 4.** Carboxylic acids.

**Тема 5.** Polymers. Polyamides and polyesters.

##### **Змістовий модуль 4. Обговорення та презентація результатів досліджень з аналітичної хімії англійською мовою**

**Тема 1.** Analytical chemistry as a Branch of Science. Qualitative and quantitative analyses.

**Тема 2.** Titrimetric analyses. Acid -Base Titration.

**Тема 3.** Complexometric Titration.

**Тема 4.** Precipitation Titration.

**Тема 5.** Redox Titration.

**Тема 6.** Potentiometric Titration.

**Тема 7.** Gravimetry.Voltametry.

**Тема 8.** Fluorometry.

**Тема 9.** Atomic methods. Flame Emission Spectrometry.Absorption Spectrophotometry.

**Тема 10.** Chromatography.

### **Рекомендована література**

#### **Основна**

1. Fifild F, Kealey D. Principles and Practice of Analytical Chemistry.Blackwell Science, 2000. 680 p.
2. Gary D. Christian Analytical Chemistry.John Willey&SONS,INC, 2000. 848 p.
3. Harley D. Modern Analytical Chemistry. DePaul University, 2000. 816 p.
4. Leo J.Malone. Basic concepts of Chemistry. Phoenix Printing Co. 540 p.
5. Norris R.Chemistry for Cambridge IGCSE. Nelson Thornes Ltd.- 276 p. Сидорук О.Ю. Навчально-методичний посібник з граматики до курсу «Англійська мова за професійним спрямуванням.» Одеса: Удача, 2014. 90 с. <http://dspace.onu.edu.ua:8080/handle/123456789/30912>
6. Скляренко О. М. Англійська мова для хіміків : навчальний посібник : у трьох частинах. Частина 1: Хімія як галузь науки / О. М. Скляренко, О. Ю. Сидорук ; відп. ред. О. Г. Васильченко ; Одес. нац. ун-т імені І. І. Мечникова. Одеса : Астропринт, 2021. 248 с. <http://dspace.onu.edu.ua:8080/handle/123456789/30895>

#### **Додаткова**

1. Запара В.М., Рудницька К.М. Хімія : The World of Chemistry : Англійська мова за професійним спрямуванням для студентів природничих спеціальностей. К.: Вид-во НПУ імені Драгоманова, 2013. 73 с. <http://enpuir.npu.edu.ua:8080/handle/123456789/32167>
2. Murphy R. English Grammar in Use. Cambridge University Press, 2012. 361 p.
3. Mitchell H. Q., Malkogianni M. Grammar and Vocabulary Practice: Upper-intermediate-B2. – MM Publications, 2012. 170 p.

### **ОЦІНЮВАННЯ**

Загальна максимальна кількість балів – 100, в тому числі:

- *поточний контроль* : усне опитування на практичних заняттях – 40 балів (3 семестр); 25 балів (4 семестр);
- *періодичний контроль*: тестування у Google Forms - 25 балів (3 семестр) і 20 балів (4 семестр); доповідь-презентація – 5 балів (3, 4 семестр); самостійна робота - 30 балів (3 семестр), 10 балів (4 семестр)
- *підсумковий контроль* – іспит 40 балів (4 семестр).

### **Самостійна робота здобувачів**

Самостійна робота здобувачів включає опанування теоретичного матеріалу, самостійне опрацювання тем, зазначених викладачем, виконання

пошукових завдань, за наданими темами і узагальнення отриманої інформації, підготовки усної презентації в форматі PowerPoint чи Google Slides та поясненням інформації, представленої у графічній формі. Результати самостійної роботи оцінюються під час поточного, періодичного і підсумкового контролю на заняттях.

## ПОЛІТИКА КУРСУ

**Політика щодо дедлайнів та перескладання:** періодичний письмовий контроль здійснюється в аудиторії, у разі відсутності або низького результату перескладається одноразово протягом двох тижнів в день планової консультації. У разі недотримання політики щодо дедлайнів та перескладання контрольні заходи вважаються не зданими. Роботи, які здобувач здає з порушеннями строків без поважних причин, оцінюються на нижчу оцінку (-20%)

**Політика щодо академічної доброчесності** регламентується Положенням про запобігання та виявлення академічного плагіату у освітній та науково-дослідній роботі учасників освітнього процесу та науковців Одеського національного університету імені І. І. Мечникова [http://onu.edu.ua/pub/bank/userfiles/files/acad\\_council/polozhennya-antiplagiat-2021.pdf](http://onu.edu.ua/pub/bank/userfiles/files/acad_council/polozhennya-antiplagiat-2021.pdf)

Здобувач вищої освіти та викладач повинні дотримуватися академічної доброчесності згідно Кодексу академічної доброчесності учасників освітнього процесу Одеського національного університету імені І.І. Мечникова <http://onu.edu.ua/pub/bank/userfiles/files/documents/acad-dobrochesnost.pdf>.

Дотримання академічної доброчесності здобувачами 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 правдивої інформації про результати власної самостійної діяльності.

Неприйнятними у навчальній діяльності для учасників освітнього процесу є: використання родинних або службових зв'язків для отримання позитивної або вищої оцінки під час здійснення будь-якої форми контролю результатів навчання; використання під час контрольних заходів заборонених допоміжних матеріалів або технічних засобів (шпаргалок, конспектів, мікронавушників, телефонів, смартфонів, планшетів тощо); проходження процедур контролю результатів навчання підставними особами.

За порушення академічної доброчесності здобувачі освіти можуть бути притягнені до такої академічної відповідальності:

- зниження результатів оцінювання контрольної роботи, заліку тощо;
- повторне проходження оцінювання (контрольної роботи, заліку тощо);
- призначення додаткових контрольних заходів (додаткові індивідуальні завдання, контрольні роботи, тести тощо);

- повторне проходження відповідного освітнього компонента освітньої програми.

**Політика щодо відвідування та запізень**

Відвідування занять є обов'язковим. За об'єктивних обставин здобувач може скласти заборгованості перед підсумковим контролем або у більш сприятливий час очно або онлайн.

**Мобільні пристрої** дозволяються лише під час онлайн тестування та у випадках роботи з інформаційними джерелами під час практичного заняття (визначає викладач).