

**МІНІСТЕРСТВО ОСВІТИ І НАУКИ УКРАЇНИ
ДВНЗ «ПРИКАРПАТСЬКИЙ НАЦІОНАЛЬНИЙ УНІВЕРСИТЕТ
ІМЕНІ ВАСИЛЯ СТЕФАНІКА»**

Факультет природничих наук

Кафедра хімії середовища та хімічної освіти

СИЛАБУС НАВЧАЛЬНОЇ ДИСЦИПЛІНИ

Хімія з основами геохімії

ОСВІТНЬО - ПРОФЕСІЙНА ПРОГРАМА

«Географія»

за спеціальністю 106 Географія

галузі знань 10 Природничі науки

Затверджено на засіданні кафедри
Протокол № 1 від “15” вересня 2020 р.

м. Івано-Франківськ - 2020

ЗМІСТ

1. Загальна інформація
2. Анотація до курсу
3. Мета та цілі курсу
4. Компетентності
5. Результати навчання
6. Організація навчання курсу
7. Система оцінювання курсу
8. Політика курсу
9. Рекомендована література

| 1. Загальна інформація | |
|---|---|
| Назва дисципліни | Хімія з основами геохімії |
| Викладач (-і) | доцент, кандидат хімічних наук Луцась Анна Віталіївна |
| Контактний телефон викладача | 0991386488 |
| E-mail викладача | anna.lucas@pnu.edu.ua |
| Формат дисципліни | Семестровий |
| Обсяг дисципліни | 3 кредити |
| Посилання на сайт дистанційного навчання | http://www.d-learn.pu.if.ua/ |
| Консультації | щотижня |
| 2. Анотація до курсу | |
| <p>Дисципліна «Хімія з основами геохімії» належить до переліку обов'язкових навчальних дисциплін за освітнім рівнем «бакалавр», що пропонуються в рамках циклу професійної підготовки студентів за освітньою програмою 106 Географія на першому році навчання. Вона забезпечує формування у студентів науково-дослідницької професійно-орієнтованої компетентності та спрямована на вивчення теоретичних та практичних питань загальної та неорганічної хімії з основами геохімії з метою оволодіння фундаментальними знаннями для вивчення циклу інших дисциплін та в подальшій трудовій діяльності.</p> | |
| 3. Мета та цілі курсу | |
| <p>Мета: ознайомити з теоретичними знаннями про поняття геохімії, поняття та закони хімії; критерії періодичності та властивості хімічних елементів, про закономірності складу, будови і властивості хімічних елементів та їх сполук, форми знаходження у природі, способи добування та області застосування; закономірності протікання хімічних явищ, склад, будову та властивості неорганічних речовин, умови та шляхи перетворення одних речовин в інші; практичними навичками роботи з лабораторним устаткуванням та реактивами, що стане фундаментальною базою для вивчення циклу інших дисциплін.</p> <p>Завдання:</p> <ul style="list-style-type: none"> • закласти основи знань про основні поняття геохімії, поняття та закони хімії, загальні закономірності протікання хімічних реакцій, теорію будови атома, теорії хімічних зв'язків, вчення про розчини, основи хімічної кінетики та термодинаміки; • закласти основи знань про основні критерії періодичності та властивості хімічних елементів; • сформувати навички складання рівнянь, що описують хімічні реакції, розв'язування задач передбачених тематикою курсу; • сформувати вміння та навички по використанню сучасного лабораторного устаткування та роботі з реактивами під час виконання експериментів передбачених програмою лабораторних робіт; • закласти основи вмінь з використання набутих знань у вирішенні конкретних задач хімії відповідно до сучасних потреб; ^[1]_{SEP} • закласти основи активного і дбайливого відношення студентів до ^[1]_{SEP} власного здоров'я та навколишнього середовища. <p>У результаті вивчення навчальної дисципліни студент повинен</p> <p>Знати:</p> <ul style="list-style-type: none"> • основні поняття геохімії, поняття та закони хімії, закономірності протікання хімічних явищ; | |

- теорію будови атома;
- класифікацію неорганічних сполук та сучасну українську номенклатуру утворення назв оксидів, кислот, основ, солей та комплексних сполук;
- метод валентних зв'язків та метод молекулярних орбіталей, які пояснюють хімічний зв'язок та будову молекул;
- спеціальні питання та розділи хімії, які стосуються енергетики та кінетики хімічних реакцій;
- особливості проходження оксидаційно-відновних процесів;
- основні закони розчинів неелектролітів та електролітів.
- властивості окремих хімічних елементів та їх сполук, форми знаходження у природі, способи добування та області застосування;
- хімічні та фізичні властивості водню та сполук Гідрогену, методи отримання та застосування;
- хімічні та фізичні властивості елементів I – VIII групи та їх сполук, методи отримання та застосування;
- хімічні та фізичні властивості f-елементів та їх сполук, методи отримання та застосування.

Вміти:

- користуючись Періодичною системою хімічних елементів, навчальною та довідковою літературою, вміти передбачати та пояснювати властивості неорганічних сполук;
- передбачати хімічні властивості елементів, користуючись загальними закономірностями періодичного заповнення електронних оболонок;
- базуючись на знаннях основ сучасної теорії будови атома, оцінювати валентні можливості атомів хімічних елементів, прогнозувати їх хімічну поведінку та фізико-хімічні властивості простих речовин;
- готувати розчини заданої концентрації ;
- розв'язувати якісні та кількісні задачі, що стосуються всіх розділів курсу;
- застосовувати знання і навички, одержані при вивченні курсу для вирішення технологічних та дослідницьких завдань при проходженні спеціальних дисциплін, а також в подальшій трудовій діяльності.

4. Компетентності

- Здатність розв'язувати складні спеціалізовані задачі та практичні проблеми, що характеризуються комплексністю та невизначеністю умов у професійній діяльності з географії або у процесі навчання із застосуванням сучасних теорій та методів дослідження природних та суспільних об'єктів та процесів.
- Здатність до проведення досліджень на відповідному рівні.
- Здатність брати участь у плануванні та виконанні наукових та науково-технічних проектів.
- Здатність здійснювати збір, реєстрацію і аналіз даних за допомогою відповідних методів і технологічних та програмних засобів у польових і лабораторних умовах.
- Самостійно досліджувати природні матеріали та статистичні дані(у відповідності до спеціалізації) в польових і лабораторних умовах, описувати, аналізувати, документувати і презентувати результати.

5. Результати навчання

- Збирати, обробляти та аналізувати інформацію в області географічних наук.
- Застосовувати моделі, методи фізики, хімії, геології, екології, математики, інформаційних технологій тощо при вивченні природних та суспільних процесів формування і розвитку геосфер.
- Навички роботи в сучасною приладною базою та загальні й спеціалізовані методи роботи з географічними об'єктами, явищами та процесами в польових і лабораторних умовах, здійснювати аналіз й оцінку стану природних та природно-антропогенних геосистем для розвитку туризму.

6. Організація навчання курсу

Обсяг курсу

| Вид заняття | | Загальна кількість годин | | | |
|---|-----------------------------|--------------------------|--|-------------|------------------|
| лекції | | 12 | | | |
| семінарські, практичні заняття | | | | | |
| лабораторні заняття | | 14 | | | |
| самостійна робота | | 60 | | | |
| Ознаки курсу | | | | | |
| Семестр | Спеціальність | Курс (рік навчання) | Но Здатність до абстрактного мислення, аналізу та синтезу, у процесі виявлення та оцінки педагогічних проблеми, вироблення рішень щодо їх усунення. нормативний / вибірковий | | |
| II | Географія 106 | I | обов'язковий | | |
| Тематика курсу | | | | | |
| Тема, план | Форма заняття | Література | Завдання, год. | Вага оцінки | Термін виконання |
| Змістовий модуль 1, 2 | | | | | |
| Тема 1. Предмет хімії та її завдання. Місце хімії в системі хімічних наук Основні поняття та закони хімії. Основні поняття геохімії. | лекція | 1 – 4 | Опитування, 4 год. | | V – тиждень |
| Будова атома. | | 3 – 9 | Опитування, письмові завдання, 2 год. | | |
| Тема 2. Хімічні елементи та їх систематика. | лекція | 1 – 3 | Опитування, письмові завдання 3 год. | | V – тиждень |
| Хімічний зв'язок та будова молекул | | 1 – 3 | Опитування, письмові завдання 2 год. | | V – тиждень |
| Тема 2. Класи неорганічних сполук та їх номенклатура. | лекція / лабораторна робота | 3 – 5 | Опитування, письмові завдання 7 год. | 25 | V – тиждень |
| Координаційні сполуки. | | 4, 8 | Опитування, письмові завдання | | |

| | | | | | |
|--|--|---------|---|-----------------------------|---------------|
| | | | 2 год. | | |
| Основи хімічної кінетики та термодинаміки. | | 3, 4 | Опитування, письмові завдання 2 год. | | |
| Тема 3. Розчини. Фізичні та хімічні властивості розчинів. Способи вираження кількісного складу розчинів. Гідроліз. | лекція / лабораторна робота | 4, 7, 8 | Опитування, письмові завдання, 10 год. | 25, Контрольна робота 10 | VII – тиждень |
| Тема 4. Окисаційно-відновні процеси. | лекція / лабораторна робота | 3, 4 | Опитування, письмові завдання, 8 год. | 25 | VII – тиждень |
| Тема 5. Елементи радіохімії. | лекція | 5 | Опитування, творчі завдання, 4 год. | | VII – тиждень |
| Тема 6. Гідроген та сполуки Гідрогену. Вода як найважливіша сполука Гідрогену. Загальний огляд неметалів. | лекція | 3 – 9 | Опитування, письмові завдання, 24 год. | 10 | X – тиждень |
| Тема 7. Загальний огляд металів. | лекція / лабораторна робота | 3 – 9 | Опитування, письмові завдання, 22 год. | 25 | X – тиждень |
| Підсумковий контроль (екзамен) | | | | 50 | |
| 7. Система оцінювання курсу | | | | | |
| Загальна система оцінювання курсу | <p><i>Поточний контроль</i> здійснюється під час проведення лекційних, лабораторних, індивідуальних занять і має на меті перевірку знань студентів з окремих тем навчальної дисципліни та рівня їх підготовленості до виконання конкретної роботи. Оцінки у національній шкалі («відмінно» - 5, «добре» - 4, «задовільно» - 3, «незадовільно» - 2), отримані студентами, виставляються у журналах обліку відвідування та успішності академічної групи.</p> <p><i>Модульний контроль</i> (сума балів за окремий змістовий модуль) проводиться (виставляється) на підставі оцінювання результатів знань студентів після вивчення матеріалу з логічно завершеної частини дисципліни – змістового модуля.</p> <p>Завданням модульного контролю є перевірка розуміння та засвоєння певного матеріалу (теми), вироблення навичок проведення розрахункових робіт, вміння вирішувати конкретні ситуативні задачі, самостійно опрацьовувати</p> | | | | |

| | |
|--|---|
| | <p>тексти, здатності осмислювати зміст даної частини дисципліни, уміння публічно чи письмово подати певний матеріал.</p> <p><i>Семестровий (підсумковий) контроль</i> проводиться у формі екзамену.</p> <p><i>Екзамен</i> – форма підсумкового контролю, яка передбачає перевірку розуміння студентом теоретичного та практичного програмного матеріалу з усієї дисципліни, здатності творчо використовувати здобуті знання та вміння, формувати власне ставлення до певної проблеми тощо.</p> |
| Вимоги до письмової контрольної роботи | <p>Підсумкова письмова робота виконується у формі письмових відповідей на запитання, розв'язування задач та складання запропонованих рівнянь. Кількість запитань – 2, кількість задач – 5, кількість рівнянь – 5. Після написання роботи проходить усний захист (за потребою). За кожну контрольну роботу студент має можливість набрати по 10 балів.</p> |
| Лабораторні заняття | <p>Проводяться в обладнаних лабораторіях згідно розроблених методичних рекомендацій та мають на меті систематичну перевірку розуміння та ступеня засвоєння теоретичного матеріалу студентом, вміння використовувати теоретичні знання для розв'язання практичних завдань. Робота на кожному занятті оцінюється в 25 балів і дає можливість набрати за змістові модулі 25 балів (вираховується середній бал). Ще 15 балів студент може отримати за підготовку, оформлення і презентацію індивідуального завдання за запропонованою темою.</p> |
| Умови допуску до підсумкового контролю | <p>Студент допускається до складання екзамену, якщо впродовж семестру він відвідав всі лабораторні та практичні заняття та за змістові модулі набрав сумарно 25 балів і вище.</p> <p>Студент не допускається до складання екзамену, якщо впродовж семестру він без поважних причин не відвідував семінарські заняття та за змістові модулі набрав менше 25 балів. У цьому випадку студенту у відомості робиться запис "<i>не допущений</i>" і виставляється набрана кількість балів.</p> <p>Допускається, як виняток, з дозволу декана факультету за заявою, погодженою з відповідною кафедрою, одноразове виконання студентом додаткових видів робіт з навчальної дисципліни (відпрацювання пропущених занять, перескладання змістових модулів, виконання індивідуальних завдань тощо) для підвищення оцінок за змістові модулі.</p> <p>Напередодні екзамену викладач подає доповідну декану про недопуск студентів академічної групи (груп). Відмітка про недопуск у відомості робиться при наявності розпорядження декана.</p> |
| 8. Політика курсу | |
| <ol style="list-style-type: none"> 1. Дотримуватись правил внутрішнього розпорядку. 2. Приймати активну участь в навчальному процесі. 3. Якісно та своєчасно готуватись до лабораторних та практичних занять, опрацьовувати запропоновану базову та допоміжну літературу. 4. Не пропускати лабораторні заняття, а у випадку пропуску заняття надати документ, що пояснює причину пропуску та відпрацювати пропущене заняття, виконавши лабораторну роботу згідно наданих методичних рекомендацій. 5. В разі невиконання завдання, передбачені бали не сумуються до підсумкової оцінки. 6. Не відволікатись на сторонні розмови, не вживати їжу та вимкнути звук мобільного телефону. | |

Політика щодо академічної доброчесності

Академічна доброчесність здобувачів вищої освіти є важливою умовою для опанування результатів навчання за дисципліною і отримання задовільної оцінки з поточного та підсумкового контролів. Академічна доброчесність базується на засудженні практик списування (виконання письмових робіт із залученням зовнішніх джерел інформації, крім дозволених для використання), плагіату (відтворення опублікованих текстів інших авторів без зазначення авторства), фабрикації (вигадування даних чи фактів, що використовуються в освітньому процесі). Політика щодо академічної доброчесності регламентується положенням: «Положення про запобігання академічному плагіату у ДВНЗ “Прикарпатський національний університет імені Василя Стефаника”»

https://pnu.edu.ua/wp-content/uploads/2021/02/%D0%9D%D0%B0%D0%BA%D0%B0%D0%B7-%E2%84%96627_27.09.2018.pdf.

У разі порушення здобувачем вищої освіти академічної доброчесності (списування, плагіат, фабрикація), робота оцінюється незадовільно та має бути виконана повторно. При цьому викладач залишає за собою право змінити тему завдання.

В Університеті діють морально-етичні принципи та правила поведінки викладачів і студентів, яких слід дотримуватися у своїй діяльності, прописані в Кодексі честі ДВНЗ «Прикарпатський національний університет імені Василя Стефаника»

<https://pnu.edu.ua/wp-content/uploads/2021/02/%D0%9A%D0%BE%D0%B4%D0%B5%D0%BA%D1%81.FR12.pdf>

Політика щодо перескладання змістових модулів та оскарження оцінювання

Ліквідація академічної заборгованості, перескладання змістових модулів та оскарження результатів оцінювання проводиться згідно порядку прописаного в «Порядок організації та проведення оцінювання успішності студентів ДВНЗ “Прикарпатський національний університет ім. В. Стефаника” (введено в дію наказом ректора №799 від 26.11.2019)»

<https://nmv.pnu.edu.ua/wp-content/uploads/sites/118/2019/11/PORYaDOK-Orhanizatsii-Ta-Provedennia-Otsiniuvannia-Uspishnosti-Studentiv-Prykarpatskoho-Natsionalnoho-Universytetu-Im.-Vasylya-Stefanyka.pdf>

Участь в опитуванні (анкетуванні)

По завершенні вивчення курсу здобувачі вищої освіти мають можливість пройти опитування у системі Центру дистанційного навчання та моніторингу освітньої діяльності <https://d-learn.pnu.edu.ua/> щодо удосконалення якості навчання. Анкета носить анонімний характер і включає 10 запитань, відповіді на них будуть використовуватися лише в узагальненому вигляді.

Заповнення анкет є важливою складовою навчальної активності студентів, що дозволить оцінити дієвість застосованих методів викладання та врахувати їх пропозиції стосовно покращення змісту навчальної дисципліни.

9. Рекомендована література

Базова

1. Перельман А.И. Геохимия. Изд. 3-е. – М.: Ленинград, 2016. – 544с.
2. Ферсман А. Занимательная геохимия. Химия земли / Александр Ферсман. – СПб.: ООО «Торгово-издательский дом «Амфора»», 2016. – 461.
3. Кириченко В.І. Загальна хімія: Навч. посіб. – К.: Вища шк., 2005. – 639с.
4. Основи теоретичної хімії: підручник / В.Т. Яворський – 3-тє вид., доп. та доопрац. –

Львів: Вид-во Львівської політехніки, 2016. – 380 с. – ISBN 978-617-607-907-1.

5. Некрасов Б.В. Основы общей химии. Т. I, II, изд. 3-е, испр. и доп. – М.: Химия, 1974. – 688с.
6. Слейбо У., Персонс Т. Общая химия. Изд. 3-е. – М.: Мир, 1979. – 550с.
7. Неділько С.А., Попель П.П. Загальна й неорганічна хімія: задачі та вправи: Навч. посібник. – К.: Либідь, 2001. – 400с.
8. Левітін Є.Я. Загальна та неорганічна хімія. Підручник. [для студ., аспір., виклад. і практ. працівн.] / Є.Я. Левітін, А.М. Бризицька, Р.Г. Ключова; [ЦМК Мін-во охорони здоров'я України]. – Вінниця: Нова книга, 2003. – 468 с.: іл., 55 рис., 39 табл. – ISBN 5-7766-0784-1.
9. Ахметов Н.С. Общая и неорганическая химия. Учеб. для вузов. – 4-е изд., испр. – Москва: Высш. шк., Изд. центр «Академия», 2001. – 743 с., ил.

Допоміжна

1. Глінка Н.Л. Загальна хімія / За ред. В.А.Рабіновича. – 5-е вид. – Київ: Вища шк., 1982. – 608 с.
2. Карапетьянц М.Х., Дракин С.И. Общая и неорганическая химия. – М.: Химия, 1981. – 345 с.: ил.
3. Кемпбел Дж. Современная общая химия. Т.1-3. – М.: Мир, 1975.
4. Реми Г. Курс неорганической химии. – М.: Мир, 1963, Т.1. – 920 с.; 1966, Т.2. – 836 с.
5. Скопенко В.В., Григор'єва В.В. Найважливіші класи неорганічних сполук. – Київ: Либідь, 1996. – 152с.
6. Слободяник М.С., Гордієнко О.В., Корнілов М.Ю., Павленко В.О., Пономарьова В.В. Хімія: Навчальний посібник. – Київ: Либідь, 2003. – 352 с. – Табл. 19. – Бібліогр.: с. 340-341 (16 назв).
7. Хьюи Дж., Неорганическая химия. – М.: Химия. – 1987. – 696 с.
8. Крешков А.П. Основы аналитической химии. Т.1,2,3. – М.: Химия, 1976.
9. Алексеев В.Н. Количественный анализ. – М.: Химия, 1972.

Викладач

_____ Луцась А.В.