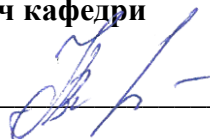


МІНІСТЕРСТВО ОСВІТИ І НАУКИ УКРАЇНИ

**ЦЕНТРАЛЬНОУКРАЇНСЬКИЙ ДЕРЖАВНИЙ ПЕДАГОГІЧНИЙ УНІВЕРСИТЕТ
ІМЕНІ ВОЛОДИМИРА ВИННИЧЕНКА**

Кафедра природничих наук та методик їхнього навчання

**«ЗАТВЕРДЖУЮ»
Завідувач кафедри**



(Протокол 1 від «29» серпня 2019 року)

РОБОЧА ПРОГРАМА НАВЧАЛЬНОЇ ДИСЦИПЛІНИ

ВПП-02 КОМП'ЮТЕРНА ХІМІЯ

(шифр і назва навчальної дисципліни)

Рівень вищої освіти	перший (бакалаврський)
Ступінь вищої освіти	бакалавр
Галузь знань	01 «Освіта/Педагогіка»
Спеціальність	014 «Середня освіта (Хімія)»
Кваліфікація	Бакалавр освіти. Вчитель хімії закладу загальної середньої освіти
Освітньо-професійна програма	«Середня освіта (Хімія та Біологія)»
Факультет	<u>Природничо-географічний</u>
Форма навчання	<u>Денна</u>

2019–2020 навчальний рік

Робоча програма _____ з Комп'ютерної хімії _____ для студентів
(назва навчальної дисципліни)

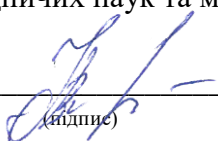
спеціальності 014 «Середня освіта (Хімія)»
освітня програма Середня освіта (Хімія та Біологія)
на першому (бакалаврському) рівні вищої освіти

Розробник: Форостовська Тетяна Олександрівна, викладач кафедри природничих наук та методик їхнього навчання

Робочу програму схвалено на засіданні кафедри природничих наук та методик їхнього навчання

Протокол № 1 від 29 серпня 2019 року

Завідувач кафедри природничих наук та методики їхнього навчання

 / Подопригора Н.В.
(підпис) (прізвище та ініціали)

1. ОПИС НАВЧАЛЬНОЇ ДИСЦИПЛІНИ

Найменування показників	Галузь знань, спеціальність, рівень вищої освіти	Характеристика навчальної дисципліни
		денна форма навчання
Кількість кредитів (ECTS) – 4	Галузь знань 01 Освіта/Педагогіка	Дисципліна вільного вибору студентів
Модулів – 1	Спеціальність 014 Середня освіта (Хімія)	Рік підготовки:
Змістових модулів – 4		3-й
Індивідуальне науково-дослідне завдання <small>(назва)</small>		Семестр
Загальна кількість годин – 120 20/100 (аудиторна/самостійна)		6-й
Кількість навчальних тижнів – 17 Тижневих годин для денної форми навчання: аудиторних – 1 ; самостійної роботи студента – 6		Перший (бакалаврський) рівень вищої освіти
	0 год.	
	Практичні, семінарські	
	20 год.	
	Лабораторні	
	0 год.	
	Самостійна робота	
100 год.		
		Індивідуальні завдання:
		0 год.
		Вид контролю: 6-й семестр – <i>Диф. залік</i>

Примітка.

Співвідношення кількості годин аудиторних занять до самостійної роботи становить:

для денної форми навчання – 16,7% / 83,3%

2. МЕТА ТА ЗАВДАННЯ НАВЧАЛЬНОЇ ДИСЦИПЛІНИ

2.1. Мета дисципліни Метою викладання навчальної дисципліни «Комп'ютерна хімія» є вивчення та успішне використання сучасних комп'ютерних програм для візуалізації процесу навчання хімії, для проведення кваліфікованого аналізу експериментальних даних в авторизованих системах обробки інформації, а також представлення результатів наукових досліджень, розвинути систему знань, умінь і навичок майбутніх вчителів хімії в області використання комп'ютерних технологій в науці і освіті, що є основою формування компетентності бакалавра по застосуванню інформаційних і комунікаційних технологій (ІКТ) у професійній діяльності.

Кінцева мета вивчення дисципліни «Комп'ютерна хімія» спрямована на формування в студентів ключових компетенцій:

- володіння сучасними комп'ютерними технологіями, що застосовуються при обробці результатів наукових експериментів і збиранні, обробці, зберіганні і передачі інформації при проведенні самостійних наукових досліджень;
- розуміння принципів роботи і вміння працювати на сучасній науковій апаратурі при проведенні наукових досліджень;
- уміння здійснювати інформаційну діяльність по збору, обробці, передачі, збереженню інформаційного ресурсу, по продукуванню інформації з метою автоматизації процесів інформаційно-методичного забезпечення;
- уміння оцінювати і реалізовувати можливості електронних видань освітнього призначення і розподіленого в мережі Інтернет інформаційного ресурсу освітнього призначення;
- уміння організовувати інформаційну взаємодію між учасниками учбового процесу і інтерактивним засобом, що функціонує на базі засобів ІКТ;
- уміння створювати і використовувати психолого-педагогічні діагностичні методики контролю і оцінки рівня знань учнів, їх просування в навчанні;
- уміння здійснювати навчальну діяльність з використанням засобів ІКТ в аспектах, що відображають особливості хімії.

2.2. Завдання вивчення дисципліни:

- ознайомити студентів із сучасними комп'ютерними програмами наочного представлення хімічних об'єктів та явищ на уроках хімії, базами даних фізико-хімічних властивостей хімічних сполук, реферативними та наукометричними базами даних;
- розглянути принципи планування хімічного експерименту та комп'ютерної обробки отриманих результатів, способів представлення отриманих результатів.

Згідно з вимогами освітньо-професійної програми студенти повинні:

знати:

- основні напрями використання комп'ютерів в хімії;
- системи збору, зберігання і обробки хімічної інформації.
- можливості і недоліки основних хімічних програмних пакетів;
- основні етапи організації збору наукової інформації

- методи обробки та аналізу експериментальних даних.

уміти:

- володіти основними комп'ютерними програмами для вдалої візуалізації навчального процесу, створення моделей речовин, хімічних реакцій;
- використовувати ІКТ в науково-дослідній та науково-педагогічній діяльності;
- володіти основними методиками інтерпретації результатів експерименту, апроксимації експериментальних даних, представлення отриманих результатів наукової роботи.

Програмні результати навчання за ОП:

- ПРН 3. Знає та розуміє принципи, форми, сучасні методи, методичні прийоми навчання предмета в закладах загальної середньої освіти (рівень базової середньої освіти).
- ПРН 5. Уміє оперувати базовими категоріями та поняттями спеціальності.
- ПРН 8. Добирає і застосовує сучасні освітні технології та методики для формування предметних компетентностей учнів і здійснює самоаналіз ефективності уроків.

2.3. Міждисциплінарні зв'язки: Дисципліна «Комп'ютерна хімія» вивчається у тісному дидактичному зв'язку із дисциплінами циклу професійної підготовки, засвоєння яких необхідно майбутнім учителям природничих наук для подальшої навчально-пізнавальної діяльності. Курс вивчається після вивчення курсів «Загальна хімія», «Неорганічна хімія», «Будова речовини», «ІКТ», під час вивчення дисциплін «Аналітична хімія», «Органічна хімія», «Фізична та колоїдна хімія». Вона покликана узагальнити та систематизувати теоретичні знання студентів з вивчених дисциплін та сформувані практичні вміння та навички, необхідні для успішного засвоєння інших хімічних дисциплін та методики навчання хімії.

3. ПРОГРАМА НАВЧАЛЬНОЇ ДИСЦИПЛІНИ

Змістовий модуль 1. Теоретичні основи комп'ютерних технологій в хімії

Тема 1. Техніка безпеки. Пошук та аналіз наукової та бібліографічної інформації.

Найбільш відомі світові бібліографічні та реферативні бази даних:

- Web of Science (WOS, «Мережа науки») один з сервісів на основі пошукової платформи Web of Knowledge, що об'єднує реферативні бази даних публікацій у наукових журналах і патентів, що розробляється і надається компанією Thomson Reuters.
- Scopus - бібліографічна та реферативна база даних та інструмент для відстеження цитованості статей, опублікованих в наукових виданнях, розробником та власником "Scopus" є видавнича корпорація Elsevier (Нідерланди).
- Повнотекстова база даних "ScienceDirect Freedom Collection", що містить близько 12 млн. статей з більш ніж 2500 журналів.
- Google Scholar (Академія Google) - вільно доступна пошукова система,

яка забезпечує пошук наукових публікацій всіх форматів і дисциплін.

Тема 2. Бази даних, що містять інформацію про властивості речовин.

Ознайомлення з деякими найважливішими базами даних, оцінка їх переваг і недоліків, визначення області доцільного їх використання в науковій практиці, з прийомами ведення інформаційного пошуку та аналізу одержуваних результатів. Пошук інформації про структуру та властивості речовини.

Тема 3. Тематичні сайти та електронні журнали. Розгляд найбільш корисних сайтів, що містять хімічну інформацію, бібліотеки, відео хімічних дослідів, електронні таблиці, хімічні калькулятори, програмне забезпечення для хіміків тощо.

Змістовий модуль 2. Системи опрацювання результатів

Тема 4. Хімічні формули та рівняння в LibreOffice Writer. Редактор формул Math. Математичні формули. Хімічні формули і рівняння реакцій. Грецький алфавіт і спеціальні символи. Сполучення клавіш для функцій.

Тема 5. LibreOffice Calc – провідна програма для збереження експериментальних даних в табличній формі, проведення складних математичних розрахунків, створення графіків, діаграм та ілюстрацій. Розв’язування задач з Фізичної та колоїдної хімії за допомогою таблиць Calc.

Тема 6. Растрова графіка. Графічний редактор Inkscape. Ознайомлення з можливостями комп’ютерної графіки і роботи з графічними редакторами, використовувати графічні об’єкти в текстових та інших документах.

Змістовий модуль 3. Візуалізація хімічних структур та експерименту

Тема 7. Візуалізація хімічних структур. Знайомство з програмами візуалізації хімічних структур та молекулярного моделювання на прикладі хімічного редактора Chemsketch. Складання структури і хімічних формул. Розрахунок молекулярних властивостей: молекулярна маса, густина тощо. Створення і перегляд 2D і 3D-структури.

Тема 8. Знайомство з програмою Orbital Viewer 1.04- графічним пакетом для зображення атомних орбіталей, в тому числі тривимірних.

Тема 9. Віртуальні хімічні лабораторії. Знайомство з віртуальними хімічними лабораторіями (Model ChemLab, VirtuLab, Labster тощо) та симуляторами (PhET), що дозволяють виконувати хімічні експерименти на комп’ютері так само, як в реальній хімічній лабораторії.

Змістовий модуль 4. Сучасні комп’ютерні технології в освіті

Тема 10. Розробка дидактичних матеріалів, педагогічних програмних засобів, анімаційних роликів, тестів засобами LibreOffice. Створення сайту навчального призначення. Розробка дидактичних матеріалів інструментами Writer. Створення педагогічних програмних засобів з використанням Impress. Створення анімаційних роликів засобами Impress. Створення тестів засобами Impress. Використання звукового супроводження при створенні презентацій. Створення сайту навчального призначення

Тема 11. Технологія використання ресурсів Інтернету у навчальному процесі з хімії в школі. Методика використання інформаційно-пошукових систем. Інформаційні ресурси Інтернету для вчителя хімії (Kahoot, Plickers, Prezi, Padlet,

Blendspace, Learning Apps, Генератор ребусів, ребуси онлайн для дітей та дорослих з відповідями, генератор ребусів, логічні ігри тощо).

Тема 12. Технологія використання ресурсів Інтернету у навчальному процесі з хімії в школі. Методика використання інформаційно-пошукових систем. Інформаційні ресурси Інтернету для вчителя хімії (Kahoot, Plickers, Prezi, Padlet, Blendspace, Learning Apps, Генератор ребусів | Ребус № 1 | ребуси онлайн для дітей та дорослих з відповідями, генератор ребусів, логічні ігри тощо)

4. СТРУКТУРА НАВЧАЛЬНОЇ ДИСЦИПЛІНИ

Назви змістових модулів і тем	Кількість годин (денна форма)				
	усього	у тому числі			
		лекції	пр	інд	сп
Змістовий модуль 1. Теоретичні основи комп'ютерних технологій в хімії					
Тема 1. Вступ Техніка безпеки. Пошук та аналіз наукової та бібліографічної інформації.	10	-	2	-	8
Тема 2. Найбільш відомі світові бібліографічні та реферативні бази даних. Ознайомлення з деякими найважливішими базами даних, оцінка їх переваг і недоліків, визначення області доцільного їх використання в науковій практиці.	8	-	-	-	8
Тема 3. Тематичні сайти та електронні журнали.	8	-	-	-	8
Усього за змістовий модуль 1	26	-	2		24
Змістовий модуль 2. Системи опрацювання результатів					
Тема 1. Хімічні формули та рівняння в LibreOffice Writer. Редактор формул Math.	10	-	2	-	8
Тема 2. LibreOffice Calc –програма для збереження експериментальних даних в табличній формі, проведення складних математичних розрахунків, створення графіків, діаграм та ілюстрацій.	10	-	2	-	8
Тема 3. Створення засобів подання наочності у графічних редакторах. Графічний редактор Inkscape.	10	-	2	-	8
Усього за змістовий модуль 2	30	-	6	-	24
Змістовий модуль 3. Візуалізація хімічних структур та експерименту					

Тема 1. Візуалізація хімічних структур. Хімічний редактор Chemsketch.	14	-	4	-	10
Тема 2. Візуалізація хімічних структур. Програма Orbital Viewer 1.04- графічний пакет для зображення атомних орбіталей, в тому числі тривимірних.	12	-	2	-	10
Тема 3. Віртуальні хімічні лабораторії: (Model ChemLab, VirtuLab, Labster тощо) та симуляторами (PhET).	10	-	2	-	8
Усього за змістовий модуль 3	36	-	8	-	28
Змістовий модуль 4. Сучасні комп'ютерні технології в освіті					
Тема 1. Розробка дидактичних матеріалів, педагогічних програмних засобів, анімаційних роликів, тестів засобами LibreOffice.	14	-	2	-	12
Тема 2. Технологія використання ресурсів Інтернету у навчальному процесі з хімії в школі.	14	-	2	-	12
Усього за змістовий модуль 4	28	-	4	-	24
Усього годин	120	-	20	-	100

5. ТЕМИ СЕМІНАРСЬКИХ ЗАНЯТЬ *(не передбачено)*

6. ТЕМИ І ЗМІСТ ПРАКТИЧНИХ ЗАНЯТЬ

6.1. ТЕМИ ПРАКТИЧНИХ ЗАНЯТЬ

№ з/п	Назва теми	Кількість годин
1.	Вступ Техніка безпеки. Пошук та аналіз наукової та бібліографічної інформації.	2
2.	Хімічні формули та рівняння в LibreOffice Writer. Редактор формул Math.	2
3.	LibreOffice Calc –програма для збереження експериментальних даних в табличній формі, проведення складних математичних розрахунків, створення графіків, діаграм та ілюстрацій.	2
4.	Створення засобів подання наочності у графічних редакторах. Графічний редактор Inkscape.	4
5.	Візуалізація хімічних структур. Хімічний редактор Chemsketch	2
6.	Редактор Chemsketch. Додаткові можливості.	2
7.	Візуалізація хімічних структур. Програма Orbital Viewer 1.04-	2

	графічний пакет для зображення атомних орбіталей, в тому числі тривимірних.	
8.	Віртуальні хімічні лабораторії та симулятори	2
9.	Розробка дидактичних матеріалів, педагогічних програмних засобів, анімаційних роликів, тестів засобами LibreOffice.	2
10.	Технологія використання ресурсів Інтернету у навчальному процесі з хімії в школі.	2
Усього годин		20

6.2. ЗМІСТ ПРАКТИЧНИХ ЗАНЯТЬ

Практичне заняття № 1. Вступ. Техніка безпеки. Пошук та аналіз наукової та бібліографічної інформації.

Питання:

1. Техніка безпеки при роботі з комп'ютерами.
2. Пошук та аналіз наукової та бібліографічної інформації.
3. Найбільш відомі світові бібліографічні та реферативні бази даних. Оцінка їх переваг і недоліків, визначення області доцільного їх використання в науковій практиці.
3. Тематичні сайти та електронні журнали.
4. Бібліографічний опис. DOI. Списки журналів.
5. Текстовий та числовий пошук в довідкових базах даних.

Практичне заняття № 2. Хімічні формули та рівняння в LibreOffice Writer. Редактор формул Math.

Питання

1. LibreOffice Writer. Редактор формул Math.
2. Математичні формули
3. Хімічні формули і рівняння реакцій
4. Грецький алфавіт і спеціальні символи
5. Сполучення клавіш для функцій

Практичне заняття № 3. LibreOffice Calc –програма для збереження експериментальних даних в табличній формі, проведення складних математичних розрахунків, створення графіків, діаграм та ілюстрацій

Питання:

1. Технологія опрацювання даних засобами LibreOffice Calc. Табличні процесори, їх призначення та можливості
2. Завантаження та основне вікно LibreOffice Calc
3. Робота з документами в табличному процесорі LibreOffice Calc
4. Опрацювання числових даних засобами LibreOffice Calc
5. Опрацювання графічних матеріалів засобами LibreOffice Calc
6. Редагування в LibreOffice Calc

Практичне заняття № 4. Створення засобів подання наочності у графічних редакторах. Графічний редактор Inkscape

Питання:

1. Види комп'ютерної графіки, Растрова графіка
2. Кольорове вирішення
3. Типи графічних файлів
4. Запуск Inkscape, робоче вікно, установка атрибутів малюнка
5. Малювання ліній і фігур, малювання кривих
6. Копіювання фрагментів малюнка
7. Відображення, обертання фрагментів малюнка
8. Установка масштабу і промальовування дрібних деталей
9. Заливка області малюнка кольором
10. Введення тексту і формул в малюнок.

Практичні заняття № 5-6. Візуалізація хімічних структур. Хімічний редактор Chemsketch

Питання:

1. Візуалізація хімічних структур
2. Програмами візуалізації хімічних структур та молекулярного моделювання
3. Хімічний редактор Chemsketch
4. Основні елементи робочого вікна програми
5. Прийоми створення найпростіших формул.
6. Прийоми перетворення структур (розмір, обертання, оптимізація).
7. Малювання ланцюжків, циклів, ароматичних структур.
8. Копіювання структур.
9. Миттєвий шаблон, об'єднання структур.
10. Заміна атомів і додавання гетероатомов в структуру.
11. Радикали і додавання їх в структуру.
12. Групи атомів і додавання їх в структуру.
13. Створення нових груп атомів і розгортання груп.
14. Створення просторових формул.
15. Зображення особливих видів зв'язків.
16. Складання структури і хімічних формул
17. Створення і перегляд 2D і 3D-структури.
18. Розрахунок молекулярних властивостей: молекулярна маса, густина тощо.

Практичне заняття № 7. Візуалізація хімічних структур. Графічний пакет Orbital Viewer 1.04

Питання:

1. Інтерфейс програми Orbital Viewer 1.04

2. Огляд найважливіших елементів головної панелі
3. Огляд найважливіших елементів контрольної панелі
4. Використання програми Orbital Viewer 1.04 для створення атомних орбіталей
5. Візуалізація атомних структур з використанням програми Orbital Viewer 1.04
6. Редагування і аналіз геометрії тривимірних моделей орбіталей

Практичне заняття № 8. Віртуальні хімічні лабораторії та симулятори

Питання:

1. Знайомство з віртуальними хімічними лабораторіями (Model ChemLab, VirtuLab, Labster тощо) та симуляторами (PhET)
2. Інтерфейс програми «Віртуальний лабораторний хімічний посуд»
3. Використання симулятора *PhET* для проведення віртуального хімічного експерименту

Практичне заняття № 9. Розробка дидактичних матеріалів, педагогічних програмних засобів, анімаційних роликів, тестів засобами LibreOffice.

Створення сайту навчального призначення.

Питання:

1. Розробка дидактичних матеріалів інструментами Writer
1. Створення педагогічних програмних засобів з використанням Impress
2. Створення анімаційних роликів засобами Impress
3. Створення тестів засобами Impress
4. Використання звукового супроводження при створенні презентацій
5. Створення сайту навчального призначення

Практичне заняття № 10. Технологія використання ресурсів Інтернету у навчальному процесі з хімії в школі

Питання:

1. Алгоритм роботи в Kahoot
2. Алгоритм роботи в Plickers
3. Алгоритм роботи в Prezi
4. Blendspace – інтерактивний презентаційний ресурс
5. Алгоритм роботи в Learning Apps
6. Алгоритм роботи в Padlet

7. САМОСТІЙНА РОБОТА

№ з/п	Назва теми	Кількість
-------	------------	-----------

		ГОДИН
1.	Вступ Техніка безпеки. Пошук та аналіз наукової та бібліографічної інформації.	8
2.	Найбільш відомі світові бібліографічні та реферативні бази даних. Ознайомлення з деякими найважливішими базами даних, оцінка їх переваг і недоліків, визначення області доцільного їх використання в науковій практиці.	8
3.	Тематичні сайти та електронні журнали.	8
	Усього за змістовий модуль 1	24
4.	Хімічні формули та рівняння в LibreOffice Writer. Редактор формул Math.	8
5.	LibreOffice Calc –програма для збереження експериментальних даних в табличній формі, проведення складних математичних розрахунків, створення графіків, діаграм та ілюстрацій.	8
6.	Створення засобів подання наочності у графічних редакторах. Графічний редактор Inkscape.	8
	Усього за змістовий модуль 2	24
7.	Візуалізація хімічних структур. Хімічний редактор Chemsketch.	10
8.	Візуалізація хімічних структур. Програма Orbital Viewer 1.04-графічний пакет для зображення атомних орбіталей, в тому числі тривимірних.	10
9.	Віртуальні хімічні лабораторії: (Model ChemLab, VirtuLab, Labster тощо) та симуляторами (PhET).	8
	Усього за змістовий модуль 3	28
10.	Розробка дидактичних матеріалів, педагогічних програмних засобів, анімаційних роликів, тестів засобами LibreOffice.	12
11.	Технологія використання ресурсів Інтернету у навчальному процесі з хімії в школі.	12
	Усього за змістовий модуль 4	24
	Усього	100

8. ІНДИВІДУАЛЬНІ ЗАВДАННЯ

(Програмою не передбачено виконання індивідуальних завдань)

9. МЕТОДИ НАВЧАННЯ

– *методи пізнання*: абстрагування, ідеалізація, узагальнення і систематизація знань, проблемно-пошуковий, моделювання фізичних явищ і процесів на лекціях; актуалізація опорних знань та послідовне виконання визначеної системи завдань на практичних заняттях; індивідуальне обговорення складних для засвоєння студентами теоретичних питань та індивідуальних завдань курсу на консультаціях;

– *методи управління*: моніторинг рівнів сформованості (мотивації – професійної, навчально-пізнавальної, соціальної інтенсифікації, утилітарної; засвоєння – глибина, міцність, системність знань, успішність вивчення дисципліни; наукового світогляду – фундаментальності, інтегрованості і технологічності знань з дисципліни тощо) – діагностика, аналіз, коригування.

10. МЕТОДИ КОНТРОЛЮ

Усне опитування (на колоквіумах, практичних заняттях), тестування і перевірка письмових робіт (контрольних, комплексних контрольних робіт, домашніх та індивідуальних завдань), колективне обговорення (запитань, що виносяться на самостійне опрацювання студентами, рефератів ін.).

Норми оцінювання усних відповідей:

При оцінюванні усної відповіді студентом оцінюються:

- висвітлення логічно відповідає змісту питань курсу;
- знання фактів та їх узагальнення;
- знання й висвітлення експериментальних результатів;
- вміння застосувати знання в новій ситуації.

К-сть балів	Критерії оцінювання
5	студент повністю засвоїв теоретичний матеріал, логічно викладає його, пов'язуючи з вивченим раніше, бачить міжпредметні зв'язки, наводить аргументи, робить покликання на потрібну літературу. Обов'язковим є ознайомлення з додатковою літературою, її опрацювання і використання під час розкриття питання. Студент робить висновки, висловлює гіпотези, дискутує
4	студент засвоїв теоретичний матеріал, вільно викладає його, наводить приклади, однак є незначні проблеми з усвідомленням системних зв'язків, коментарем теоретичного матеріалу. Не завжди дотримується логіки викладу, припускається незначних помилок чи неточностей
3	студент засвоїв матеріал на рівні переказування, відтворює вивчене не завжди логічно, припускається помилок
2	студент невпевнено переказує матеріал, не завжди вправно ілюструючи його. Під час відповіді потребує допомоги, допускається помилок

Оцінювання виконання практичних завдань та контрольних робіт:

5 балів ставиться тоді, коли завдання виконано повністю, в представленому звіті обґрунтовано отримані результати, правильно виконане завдання.

4 бали ставиться тоді, коли завдання виконано повністю, але немає достатнього обґрунтування або при правильному вирішенні допущена незначна помилка, що не впливає на правильну послідовність міркувань.

3 бали ставиться тоді, коли завдання виконані частково.

В усіх останніх випадках ставиться відповідь оцінюється у **0 балів**.

При оцінювання письмових робіт враховується частка завдання, яка виконана вірно Поточний контроль реалізується у формі опитування, виступів на практичних заняттях, експрес-контролю, контролю засвоєння навчального матеріалу, запланованого на самостійне опрацювання студентом тощо.

Максимальний бал за виступ з питань певної теми модуля на практичному занятті – 5 балів:

До 8 балів студент може отримати за виконані завдання самостійної роботи з певної теми модуля, з урахуванням якості, повноти виконання завдання;

До 5 балів виставляється студентам в кожному модулі за виконання комплексної контрольної роботи.

Для проведення контрольних робіт розроблено модульні контрольні завдання двох варіантів. Варіанти завдань для модульного контролю є рівнозначні за трудомісткістю.

У процесі виконання контрольних завдань студент може користуватися лише тими допоміжними матеріалами, які визначені викладачем. Студентові забороняється в будь-якій формі обмінюватися інформацією з іншими студентами та користуватися матеріалами, крім дозволених. За умови порушення студентом установлених правил виконання роботи викладач позбавляє можливості продовжувати виконання контрольних завдань, не перевіряє роботу, робить на ній відповідний запис і оцінює нулем балів. Результати контрольного заходу студента, який не з'явився на нього, також оцінюються нулем балів незалежно від причини.

Перескладання контрольної роботи допускається в терміни, визначені викладачем, під час поточних консультацій.

Студент, який не з'являвся на заняття (з поважних причин, підтверджених документально), а отже, не мав поточних оцінок, має право повторно пройти поточний контроль під час консультацій. На консультаціях студент може відпрацювати пропущені семінарські заняття, захистити реферати, а також ліквідувати заборгованості з інших видів навчальної роботи.

11. РОЗПОДІЛ БАЛІВ, ЯКІ ОТРИМУЮТЬ СТУДЕНТИ

<i>Модуль № 1</i>			РАЗОМ ЗА МОДУЛЬ 1	<i>Модуль № 2</i>			РАЗОМ ЗА МОДУЛЬ 2	<i>Модуль № 3</i>			РАЗОМ ЗА МОДУЛЬ 3	<i>Модуль № 4</i>			РАЗОМ ЗА МОДУЛЬ 4	Сума
Середній бал Практичні Т. 1-3	СРС	МКР 1		Середній бал Практичні Т. 4-6	СРС	МКР 2		Середній бал Практичні Т. 7-9	СРС	МКР 3		Середній бал Практичні Т. 10-11	СРС	МКР 4		Підсумкова семестрова
5	15	5	25	5	15	5	25	5	15	5	25	5	15	5	25	100

Примітка: Т1, Т2 ... Т9 – теми модулів. Оцінювання проводиться за видами навчальної діяльності: СРС – захист самостійно вивченого теоретичного матеріалу; МКР – модульна контрольна робота; СБ – середній бал за практичні заняття.

Шкала оцінювання: національна та ECTS

Сума балів за всі види навчальної діяльності	Оцінка ECTS	Оцінка за національною шкалою
		для екзамену
90 – 100	A	відмінно
82-89	B	добре
74-81	C	
64-73	D	
60-63	E	задовільно
35-59	FX	незадовільно з можливістю повторного складання
0-34	F	незадовільно з обов'язковим повторним вивченням дисципліни

12. МЕТОДИЧНЕ ЗАБЕЗПЕЧЕННЯ

Підручники, навчальні посібники, навчально-методичний комплекс дисципліни (перелік запитань та завдань для самоконтролю під час підготовки до практичних занять, завдання для підготовки до модульних контрольних робіт, перелік питань та завдань для підготовки до захисту самостійно вивченого теоретичного матеріалу, диф. заліку тощо).

13. РЕКОМЕНДОВАНА ЛІТЕРАТУРА

1. Альтман Рик, Альтман Ребекка Бриджес. Microsoft Office PowerPoint 2003 для Windows / М.И. Талачева (пер. с англ.). — М.: ДМК Пресс, 2004. — 416 с.
2. Беленький Ю., Власенко С. Word 2002. БХВ –Петербург, 2002.– 992 с.
3. Бонч-Бруєвич Г.Ф., Абрамов В.О., Носенко Т.І. Методика застосування технології SMART Board у навчальному процесі: навчальний посібник // - К.: КМПУ ім. Б.Д.Грінченка, 2007. – 102 с.
4. Ганжела С.І. Основи інформатики з елементами програмування та сучасні інформаційні технології навчання. Ч. І. Основи інформатики / С.І. Ганжела, С.О. Шлянчак. – Кіровоград: РВВ КДПУ ім. В. Винниченка, 2017. – 88 с.
5. Ганжела С.І. Інформатика, базовий курс для користувачів. Навчальний посібник / Ганжела С.І., Ганжела І.П. – Кіровоград: ПП «Центр оперативної поліграфії «Авангард», 2008. – 220 с.
6. Ганжела С.І. Основи інформаційних технологій. / Ганжела С.І., Ганжела І.П. – Кіровоград: ПП «Центр оперативної поліграфії «Авангард», 2006. – 100 с.

7. Глушаков С.В., Сурядний О.С. Персональний комп'ютер / Харківський ін-т інформаційних технологій. — Х.: Фоліо, 2006.— 509 с.
8. Глушаков С.В., Сурядний А.С. Самоучитель для работы на персональном компьютере: Windows 98; Word 2000; Excel 2000; Internet: Учеб.курс. — Х. : Фолио, 2002. — 278 с.
9. Грабарь М.И. Применение математической статистики в педагогических исследованиях: Непараметр. методы / Науч.-исслед. ин-т содерж. и методов обучения АПН СССР / Грабарь М.И., Краснянская К.А. — М.: Педагогика, 1977. — 136 с.
- 10.Гряділь І.І., Гряділь С.І., Гряділь Т.І. Нові інформаційні технології. — Ужгород: ВАТ "Видавництво "Закарпаття", 2002. — 58 с.
- 11.Гуржій А.М., Поворознюк Н.І., Самсонов В.В. Інформатика та інформаційні технології: Підручник для учнів проф.-техн. навч. закл. — Х.:Компанія СМІТ, 2003. — 352с.
- 12.Згуровський М.З., Коваленко І.І., Михайленко В.М. Вступ до комп'ютерних інформаційних технологій: Навч. посібник для студ. екон. спец.вищих навч. закл. / Національний технічний ун-т України "КПІ"; Європейський ун-т. — 2. вид. — К. : Видавництво Європейського ун-ту, 2003. — 266 с.
- 13.Карпенко С.Г., Іванов Є.О. Основи інформаційних систем і технологій: Навч. посіб. / Міжрегіональна академія управління персоналом (МАУП). — К.: МАУП, 2002. — 263 с.
- 14.Колодницький М.М. Технічне та програмне забезпечення комп'ютерних інформаційних технологій: Навч. посібник для студ. вищ. техн. навч. закладів. — Житомир, 1995. — 231 с.
- 15.Лабораторні роботи з інформатики / Андронатій П.І., Ганжела С.І., Копотій В.В., Резіна О.В., Шлянчак С.О. — Кіровоград: ПП "Центр оперативної поліграфії "Авангард", 2007. — 132 с.
- 16.Леонтьев Ю. Самоучитель Word 2000. — СПб.: Питер, 1999.
- 17.Малеєва З.Ф. Обобщающий урок по теме «Азотсодержащие органические соединения» /Химия в школе. 2007, №3 с.25.
- 18.Машбиц Е.И. Психолого-педагогические проблемы компьютеризации обучения. М.: Педагогика, 1988. — 210 с.
- 19.Microsoft Excel. Версия 2002. Шаг за шагом: Практ. пособ./Пер. с англ. - М.: Издательство ЭКОМ, 2002. — 368 с.
- 20.Носенко Т.І. Використання SMART-технологій у підготовці майбутніх вчителів початкових класів. Всеукраїнська науково-практична конференція «Професійна підготовка вчителів в умовах упровадження кредитно-модульної системи»
- 21.Носенко Т.І. Засоби SMART-технології при створенні інтерактивних уроків // Матеріали семінару ДВНЗ «Київський міський педагогічний

- університет ім. Б.Д.Грінченка». – Київ: Четверта виставка презентація «Інноваційні технології навчання» 30 жовтня – 1 листопада 2007 року.
22. Нужний Є.М. Вступ до інформаційних технологій: Навч. посібник / Українська академія держ. управління при Президентові України. — К.: Видавництво УАДУ, 1997. — 180 с.
 23. Орвис В. Excel для ученых, инженеров и студентов: Пер. с англ. — К.: Юниор, 1999. — 528 с.
 24. Посібник користувача до прикладної програми.
 25. Посібник користувача до прикладної програми. Г.Ф. Бонч-Бруєвич, В.О. Абрамов, Т.І. Носенко Методика застосування технології SMART Board у навчальному процесі: навчальний посібник // - К.: КМПУ ім. Б.Д.Грінченка, 2007. — 102 с.
 26. Рагойша А.А. Текстовый поиск научной химической информации в Интернете [Электронный ресурс] : практикум по курсу "Информационные технологии в химии" для студентов спец. 1-31 05 01 Химия (по направлениям). — Минск: БГУ, 2012. — <http://elib.bsu.by/handle/123456789/14599>.
 27. Рагойша А.А. Поиск информации о структуре химического вещества в онлайн-базах данных : практикум по курсу “Информационные технологии в химии” для студентов специальности 1-31 05 01 Химия (по направлениям). — Минск : БГУ, 2013. — <http://elib.bsu.by/handle/123456789/44282>.
 28. Рагойша А.А. Азбука веб-поиска для химиков [Электронный ресурс] — Минск, БГУ, 1999-2018. — <http://www.abc.chemistry.bsu.by>.
 29. Рычков В. Самоучитель Excel 2002. — СПб.: Питер, 2002. — 320 с.
 30. Соловьев М.Е, Соловьев М.М. Компьютерная химия. М.: СОЛОН-Пресс, 2005. — 536 стр.
 31. Стоцкий Ю. Самоучитель Office 2000. СПб.: Питер, 1999. — 576 с.
 32. Шабаршин В.М., Мазур В.А. Интерфейс и функции специализированного химического редактора ACD/CHEMSKETCH. Химия: Методика преподавания в школе. 2004, №2 с33.

14. Інформаційні ресурси

1. <https://www.malavida.com/ru/soft/model-chemlab/#gref>
2. <https://model-chemlab.ru.uptodown.com/windows>
3. <https://www.modelscience.com/updates.html>
4. <https://www.modelscience.com/products.html>
5. <https://phet.colorado.edu/uk/>
6. <https://phet.colorado.edu/uk/simulations/category/chemistry>
7. <http://www.smartboard.com.ua/>
8. <https://umity.in.ua/instrum17/>

9. http://kubg.edu.ua/images/stories/Departaments/ndl.io/SMART%20Notebook%20Level%201_UKR.pdf
10. <https://www.tehnoinstyle.com.ua/reviews/obzory-elektroniki/smart-notebook-po-dlya-sozdaniya-interaktivnykh-urokov-v-shkole>
11. <http://legacyexchange.smarttech.com/search.html?subject=%D0%A5%D1%96%D0%BC%D1%96%D1%8F>
12. <http://www.calameo.com/read/0044851979750f19690e6>
13. <http://www.calameo.com/read/00448519721c5d2557637>
14. <https://www.tes.com/lessons>
15. <https://learningapps.org/about.php>
16. <https://get.plickers.com/>
17. <https://prezi.com/>
18. <https://ru.padlet.com/>
19. <https://www.ptable.com/?lang=uk>
20. http://rebus1.com/ua/index.php?item=rebus_generator&skip=0&mode=0&stvo=%CC%CE%CB%C5%CA%D3%CB%C0
21. <https://www.mozaweb.com/uk/mozabook>