

Центральноукраїнський державний педагогічний університет  
імені Володимира Винниченка

Кафедра природничих наук та методик їхнього навчання

«ЗАТВЕРДЖУЮ»  
Завідувач кафедри



Подопрігора Н.В.

«29» серпня 2019 року

РОБОЧА ПРОГРАМА НАВЧАЛЬНОЇ ДИСЦИПЛІНИ

**Органічна хімія**

(шифр і назва навчальної дисципліни)

Галузь знань: 01 Освіта/Педагогіка

Спеціальність: 014.15 Середня освіта (Природничі науки)  
(шифр і назва спеціальності)

Освітньо-професійна програма: Середня освіта (Природничі науки)

Факультет: \_\_\_\_\_ природничо-географічний \_\_\_\_\_  
(назва факультету)

форма навчання \_\_\_\_\_ денна \_\_\_\_\_  
(денна, заочна)

Робоча програма з органічної хімії для студентів  
спеціальності 014 Середня освіта (Природничі науки)  
29 серпня 2019 року – 22 с.

---

Укладач: **доцент** кафедри природничих наук та методик їхнього навчання, к.хім.н.,  
Клоц Є.О.

Робоча програма затверджена на засіданні кафедри природничих наук та методик  
їхнього навчання Центральноукраїнського державного педагогічного університету  
імені Володимира Винниченка

Протокол від 29 серпня 2019 року № 1

Завідувач кафедри \_\_\_\_\_ доц. Подопригора Н. В.)  
(підпис)

Є.О. Клоц, 2019 рік

\_\_\_\_\_, 20\_\_ рік

## 1. Опис навчальної дисципліни

Найменування показників	Галузь знань, спеціальність, рівень вищої освіти	Характеристика навчальної дисципліни
Кількість кредитів: 10	Галузь знань: 01 Освіта/Педагогіка	Тип дисципліни: Нормативна
		Форма навчання: денна
Модулів: 4	Спеціальність: 014 Середня освіта (Природничі науки)	Рік підготовки: 1-й та 2-й
		Семестр: 2-й,3-й та 4-й
Загальна кількість годин: 300	Освітньо-професійна програма: Середня освіта (Природничі науки)	Аудиторні: 130
Тижневих годин для денної форми навчання: 2;3;3	Рівень вищої освіти: перший (бакалаврський)	Лекції: 56 год.
		Лабораторні заняття: 74 год.
		Консультації: 12 год.
		Самостійна робота: 170 год.
		Вид контролю: 2,3-й семестр д.залік; 4-й семестр екзамен

## 2. МЕТА І ЗАВДАННЯ ДИСЦИПЛІНИ

### **Мета:**

сформувати у студентів цілісне уявлення про органічну хімію як науку та її значення в осмисленні законів діалектики.

### **Завдання:**

навчити студентів загальним принципам підходу до оцінювання реакційної здатності та розумінню механізмів реакцій, які знаходяться в основі синтезу та аналізу органічних сполук; розкрити прикладні аспекти сучасного стану органічної хімії, шляхи та методи використання її досягнень.

### **У результаті вивчення навчальної дисципліни студент повинен знати:**

1. номенклатуру органічних сполук: тривіальну, замісничково-радикальну, раціональну та міжнародну ІЮПАК;

1. ізомерію та види ізомерії, просторову будову та основні принципи зображення ізомерів;

2. класифікацію органічних сполук та хімічних реакцій в органічній хімії;

3. основні теорії кислотності та основності органічних сполук;

4. основи теорії реакцій органічних сполук;

5. інструментальні та хімічні методи добування органічних сполук та їх хімічні властивості;

### **вміти:**

1. складати хімічні реакції перетворення органічних сполук;

2. визначати напрямок реакцій;

3. складати ланцюг перетворення органічних речовин;

4. складати устаткування та проводити хімічні дослідження з органічними сполуками.

**Міждисциплінарні зв'язки:** дисципліна «Органічна хімія» пов'язана з такими дисциплінами, як Аналітична хімія та Біохімія.

**Очікувані результати навчання:** у результаті вивчення навчальної дисципліни здобувач вищої освіти повинен виробити самостійний критичний стиль мислення, формувати власну світоглядну та громадянську позицію, застосувати набуті знання з органічної хімії в подальшій практичній діяльності.

## 3. Програма навчальної дисципліни

### **Вступ.**

Програма з органічної хімії передбачає вивчення основних класів органічних речовин і ознайомлення з загальними теоретичними положеннями органічної хімії, з логікою та історією даної науки, найважливішими тенденціями її розвитку, які склались в даний час, з пізнавальним значенням органічної хімії.

При складанні програми велика увага приділялась послідовності і методиці викладу тих або інших розділів курсу.

Програма складена з урахуванням сучасних досягнень теоретичної органічної хімії і промислового органічного синтезу. Із великого теоретичного матеріалу відібрані лише ті питання, які мають найважливіше значення для розуміння

основних проблем органічної хімії і дають високу змогу студентам самостійно працювати з навчальними підручниками та посібниками. Особлива увага в програмі приділена питанням, які вивчаються в шкільному курсі хімії.

Теоретичні питання органічної хімії, а також різні види ізомерії органічних сполук рекомендується висвітлювати поступово в процесі вивчення програмного матеріалу. Особливу увагу необхідно звернути на залежність властивостей органічних речовин від взаємного впливу атомів у їх молекулах.

В цілому програма з органічної хімії дає можливість студентам більш досконало опанувати хімічну будову органічних сполук, їх властивості і перетворення.

## **МОДУЛЬ I**

### **Змістовий модуль I.** Основи будови органічних сполук

**Тема 1.** Класифікація і номенклатура органічних сполук .

Предмет органічної хімії. Короткий огляд історії розвитку органічної хімії. Розвиток теоретичних уявлень про будову органічних сполук. Способи зображення органічних молекул. Класифікація органічних сполук. Номенклатура органічних сполук.

**Тема 2.** Хімічний зв'язок.

Типи хімічних зв'язків. Квантово-механічні основи теорії хімічного зв'язку. Основні характеристики ковалентних зв'язків. Гібридизація атомних орбіталей. Ковалентні  $\sigma$ - і  $\pi$ - зв'язки. Основні характеристики ковалентних зв'язків. Способи зображення розподілу електронної густини в молекулах. Поняття про резонанс.

**Тема 3.** Взаємний вплив атомів в органічних сполуках.

Індуктивний ефект. Мезомерний ефект. Сумісний прояв індуктивного і мезомерного ефектів замісників. Надспряження (гіперкон'югація). Просторові перешкоди спряженню. Способи зображення розподілу електронної густини в молекулах. Поняття про резонанс.

**Тема 4.** Ізомерія органічних сполук. Просторова будова молекул.

Структурна ізомерія. Просторова ізомерія (стереоізомерія). Способи зображення просторової будови. Оптична ізомерія. Геометрична ізомерія. Конформаційна (поворотна) ізомерія.

**Тема 5.** Кислотність та основність органічних сполук.

Кислотність і основність за теорією Бренстеда. Типи органічних кислот та основ. Кислоти і основи Льюїса. Жорсткі і м'які кислоти і основи.

**Тема 6.** Основи теорії реакцій органічних сполук.

Енергетичні умови протікання реакцій. Поняття про механізм реакцій. Типи механізмів реакцій. Типи органічних реакцій. Проміжні активні частинки (карбокатиони, карбаніони, вільні радикали).

### **Змістовий модуль II.** Вуглеводні

**Тема 7.** Алкани.

Будова алканів. Номенклатура. Ізомерія. Способи добування. Природні джерела. Синтетичні методи добування. Фізичні властивості. Хімічні властивості.

**Тема 8.** Алкени.

Номенклатура. Ізомерія. Способи добування. Фізичні властивості. Хімічні властивості. Реакції електрофільного приєднання.

Алкадієни. Номенклатура. Будова алкадієнів. Алкадієни зі спряженими зв'язками. Способи добування. Хімічні властивості.

#### **Тема 9.** Алкіни.

Номенклатура та ізомерія. Способи добування. Фізичні властивості. Хімічні властивості. Димеризація, тримеризація та тетрамеризація алкінів.

#### **Тема 10.** Одноядерні ацени.

Будова бензолу. Ароматичність. Номенклатура та ізомерія. Способи добування. Природні джерела. Синтетичні методи добування. Фізичні властивості. Хімічні властивості. Реакції електрофільного заміщення ( $S_E$ ).

Багатоядерні ацени з конденсованими(анельованими) бензольними циклами. Нафталін, антрацен, фенантрен. Номенклатура та ізомерія. Способи добування. Будова. Хімічні властивості.

**Тема 11.** Вплив замісників у бензольному кільці на напрям та швидкість реакцій електрофільного заміщення.

Орієнтація в дизаміщених бензолу.

Багатоядерні ацени з ізолованими бензольними циклами (біфеніл, дифенілметан, трифенілметан). Барвники трифенілметанового ряду.

### **МОДУЛЬ II**

#### **Змістовий модуль III.** Галогено- та нітрогеновмісні похідні вуглеводнів

**Тема 12.** Галогенопохідні вуглеводнів.

Номенклатура та ізомерія. Галогеналкани. Способи добування. Фізичні властивості. Хімічні властивості. Реакції нуклеофільного заміщення та елімінування. Дигалогеналкени, галогеналкени, ароматичні галогенпохідні. Способи добування. Фізичні та хімічні властивості.

**Тема 13.** Нітросполуки.

Номенклатура та ізомерія. Нітроалкани. Фізичні властивості. Способи добування. Хімічні властивості. Ароматичні нітросполуки. Фізичні властивості. Способи добування. Хімічні властивості.

**Тема 14.** Аміни.

Номенклатура та ізомерія. Алкіламіни. Способи добування. Фізичні властивості. Просторова будова. Хімічні властивості. Ариламіни, діаміни. Способи добування. Фізичні властивості. Хімічні властивості.

**Тема 15.** Діазосполуки.

Номенклатура та ізомерія. Діазосполуки. Фізичні властивості солей діазонію. Способи добування солей арендіазонію. Хімічні властивості солей діазонію.

**Тема 16.** Азосполуки.

Способи добування. Хімічні властивості. Основні положення теорії колірності. Азобарвники.

### **МОДУЛЬ III**

#### **Змістовий модуль IV.** Спирти. Феноли. Етери.

**Тема 17.** Одноатомні спирти.

Номенклатура спиртів. Ізомерія. Способи добування. Фізичні властивості. Хімічні властивості. Міжмолекулярна та внутрішньомолекулярна дегідратація.

**Тема 18.** Багатоатомні спирти.

Способи добування дво- три- та поліатомних спиртів. Фізичні та хімічні властивості.

**Тема 19.** Еноли. Аміноспирти.

Способи добування. Хімічні властивості.

**Тема 20.** Одноатомні феноли.

Номенклатура та ізомерія. Способи добування. Фізичні властивості. Хімічні властивості. Реакції за участю зв'язку О-Н.

**Тема 21.** Багатоатомні феноли.

Способи добування. Хімічні властивості. Найважливіші представники. Амінофеноли.

Способи добування. Хімічні властивості. Тіоли. Способи добування. Хімічні властивості.

**Тема 22.** Етери (прості ефіри).

Номенклатура та ізомерія. Способи добування. Хімічні та фізичні властивості.

Сульфіди. Способи добування. Хімічні властивості. Застосування.

#### **Змістовий модуль V.** Альдегіди та кетони.

**Тема 23.** Альдегіди та кетони аліфатичного ряду.

Номенклатура та ізомерія. Способи добування. Фізичні властивості. Хімічні властивості. Реакції нуклеофільного приєднання та приєднання-відщеплення.

**Тема 24.** Ароматичні альдегіди та кетони.

Класифікація та номенклатура. Способи добування. Фізичні та хімічні властивості. Ненасичені альдегіди. Діальдегіди та дикетони.

### **МОДУЛЬ IV**

#### **Змістовий модуль VI.** Карбонові кислоти

**Тема 25.** Монокарбонові кислоти.

Насичені монокарбонові кислоти. Номенклатура та ізомерія. Способи добування. Фізичні властивості. Кислотні властивості. Реакції нуклеофільного заміщення. Замищення водню при  $\alpha$ -вуглецевому атомі.

**Тема 26.** Ненасичені монокарбонові кислоти.

Номенклатура та ізомерія. Способи добування. Фізичні властивості. Хімічні властивості. Ароматичні монокарбонові кислоти. Способи добування. Фізичні та хімічні властивості.

**Тема 27.** Дикарбонові кислоти.

Насичені дикарбонові кислоти. Номенклатура та ізомерія. Способи добування. Фізичні властивості. Хімічні властивості.

**Тема 28.** Ароматичні дикарбонові кислоти.

Способи добування. Фізичні та хімічні властивості. Ненасичені дикарбонові кислоти. Способи добування. Фізичні та хімічні властивості.

## **Змістовий модуль VII. Функціональні похідні карбонових кислот.**

**Тема 29.** Галогенангідриди карбонових кислот. Ангідриди карбонових кислот. Номенклатура. Способи добування. Фізичні властивості. Хімічні властивості.

**Тема 30.** Естери карбонових кислот. Амідни карбонових кислот.

Номенклатура. Способи добування. Фізичні властивості. Хімічні властивості.

**Тема 31.** Гідразиди карбонових кислот. Нітрили. Номенклатура. Способи добування. Хімічні властивості.

## **Змістовий модуль VIII. Гетерофункціональні карбонові кислоти.**

**Тема 32.** Гідроксикислоти.

Аліфатичні гідроксикислоти. Способи добування. Фізичні властивості. Хімічні властивості. Фенолокислоти. Способи добування. Хімічні властивості.

**Тема 33.** Оксокислоти.

Номенклатура. Способи добування та хімічні властивості.

Галогенокарбонові кислоти. Номенклатура. Способи добування. Фізичні та хімічні властивості.

**Тема 34.** Амінокислоти.

Номенклатура та ізомерія. Способи добування. Фізичні та хімічні властивості.

Похідні вугільної кислоти. Хлорангідриди вугільної кислоти. Амідни вугільної кислоти.

## **4. Структура навчальної дисципліни**

Назви змістових модулів і тем	Кількість годин			
	усього	у тому числі		
		л	лаб	с.р.
<i>1</i>	<i>2</i>	<i>3</i>	<i>4</i>	<i>5</i>
<b>II Семестр</b>				
<b>Модуль I</b>				
<b>Змістовний модуль I. Основи будови органічних сполук</b>				
<b>Тема 1.</b> Класифікація і номенклатура органічних сполук.	<b>8</b>	-		<b>8</b>
<b>Тема 2.</b> Хімічний зв'язок.	<b>9</b>	2	2	<b>5</b>
<b>Тема 3.</b> Взаємний вплив атомів в органічних сполуках	<b>9</b>	2	2	<b>5</b>
<b>Тема 4.</b> Ізомерія органічних сполук. Просторова будова молекул	<b>9</b>	2	2	<b>5</b>
<b>Тема 5.</b> Кислотність та основність органічних сполук	<b>9</b>	2	2	<b>5</b>
<b>Тема 6.</b> Основи теорії реакцій органічних сполук.	<b>11</b>	2	4	<b>5</b>
<b>Разом за змістовним модулем 1:</b>	<b>55</b>	<b>10</b>	<b>12</b>	<b>33</b>
<b>Змістовний модуль II. Вуглеводні</b>				
<b>Тема 7.</b> Алкани.	<b>9</b>	2	2	<b>5</b>
<b>Тема 8.</b> Алкени.	<b>11</b>	2	4	<b>5</b>



<i>Разом за II семестр</i>	<b>75</b>	<b>14</b>	<b>18</b>	<b>43</b>
<b>III Семестр</b>				
<b>Тема 9.</b> Алкіни.	<b>8</b>	<b>2</b>	<b>2</b>	<b>4</b>
<b>Тема 10.</b> Одноядерні арени.	<b>8</b>	<b>2</b>	<b>2</b>	<b>4</b>
<b>Тема 11.</b> Вплив замісників у бензольному кільці на напрям та швидкість реакцій електрофільного заміщення.	<b>8</b>	<b>2</b>	<b>1</b>	<b>5</b>
<b>Всього</b>	<b>24</b>	<b>6</b>	<b>5</b>	<b>13</b>
<b>Модуль II</b>				
<b>Змістовий модуль III. Галогено- та нітрогеновмісні похідні вуглеводнів</b>				
<b>Тема 12.</b> Галагенопохідні вуглеводнів.	<b>8</b>	<b>2</b>	<b>2</b>	<b>4</b>
<b>Тема 13.</b> Нітросполуки	<b>8</b>	<b>2</b>	<b>2</b>	<b>4</b>
<b>Тема 14.</b> Аміни.	<b>8</b>	<b>2</b>	<b>2</b>	<b>4</b>
<b>Тема 15.</b> Діазо- і азосполуки.	<b>7</b>	<b>-</b>	<b>2</b>	<b>5</b>
<b>Тема 16.</b> Азосполуки. Основні положення теорії колірності. Азобарвники.	<b>7</b>	<b>-</b>	<b>2</b>	<b>5</b>
<b>Разом за змістовним модулем 3:</b>	<b>38</b>	<b>6</b>	<b>10</b>	<b>22</b>
<b>Разом за модулем II:</b>	<b>38</b>	<b>6</b>	<b>10</b>	<b>22</b>
<b>Модуль III</b>				
<b>Змістовий модуль IV. Спирти. Феноли. Етери.</b>				
<b>Тема 17.</b> Одноатомні спирти.	<b>8</b>	<b>2</b>	<b>2</b>	<b>4</b>
<b>Тема 18.</b> Багатоатомні спирти.	<b>8</b>	<b>2</b>	<b>2</b>	<b>4</b>
<b>Тема 19.</b> Еноли. Аміноспирти.	<b>7</b>	<b>1</b>	<b>2</b>	<b>4</b>
<b>Тема 20.</b> Одноатомні феноли.	<b>8</b>	<b>2</b>	<b>2</b>	<b>4</b>
<b>Тема 21.</b> Багатоатомні феноли.	<b>6</b>	<b>1</b>	<b>1</b>	<b>4</b>
<b>Тема 22.</b> Етери (прості ефіри).	<b>6</b>	<b>1</b>	<b>1</b>	<b>4</b>
<b>Разом за змістовним модулем 4:</b>	<b>43</b>	<b>9</b>	<b>10</b>	<b>24</b>
<b>Змістовий модуль V. Альдегіди та кетони.</b>				
<b>Тема 23.</b> Альдегіди та кетони аліфатичного ряду.	<b>8</b>	<b>2</b>	<b>2</b>	<b>4</b>
<b>Тема 24.</b> Ароматичні альдегіди та кетони.	<b>7</b>	<b>1</b>	<b>1</b>	<b>5</b>
<b>Разом за змістовним модулем 5:</b>	<b>15</b>	<b>3</b>	<b>3</b>	<b>9</b>
<b>Разом за модулем III:</b>	<b>58</b>	<b>12</b>	<b>13</b>	<b>33</b>
<b>Разом за III семестр</b>	<b>120</b>	<b>24</b>	<b>28</b>	<b>68</b>
<b>IV Семестр</b>				
<b>Модуль IV</b>				
<b>Змістовий модуль VI. Карбонові кислоти</b>				
<b>Тема 25.</b> Монокарбонові кислоти.	<b>12</b>	<b>2</b>	<b>4</b>	<b>6</b>
<b>Тема 26.</b> Ненасичені монокарбонові кислоти	<b>10</b>	<b>2</b>	<b>2</b>	<b>6</b>
<b>Тема 27.</b> Дикарбонові кислоти	<b>12</b>	<b>2</b>	<b>4</b>	<b>6</b>
<b>Тема 28.</b> Ароматичні дикарбонові кислоти.	<b>10</b>	<b>2</b>	<b>2</b>	<b>6</b>

<i>Разом за змістовним модулем 6:</i>	<b>44</b>	<b>8</b>	<b>12</b>	<b>24</b>
<b>Змістовий модуль VII. Функціональні похідні карбонових кислот.</b>				
<b>Тема 29.</b> Галогенангідриди карбонових кислот. Ангідриди карбонових кислот	<b>12</b>	<b>2</b>	<b>4</b>	<b>6</b>
<b>Тема 30.</b> Складні ефіри карбонових кислот. Амідні карбонових кислот.	<b>11</b>	<b>2</b>	<b>2</b>	<b>7</b>
<b>Тема 31.</b> Гідразиди карбонових кислот. Нітрили.	<b>10</b>	<b>1</b>	<b>2</b>	<b>7</b>
<i>Разом за змістовним модулем 7:</i>	<b>33</b>	<b>5</b>	<b>8</b>	<b>20</b>
<b>Змістовий модуль VIII. Гетерофункціональні карбонові кислоти.</b>				
<b>Тема 32.</b> Гідрокси кислоти.	<b>9</b>	<b>2</b>	<b>2</b>	<b>5</b>
<b>Тема 33.</b> Оксо кислоти.	<b>8</b>	<b>1</b>	<b>2</b>	<b>5</b>
<b>Тема 34.</b> Амінокислоти.	<b>11</b>	<b>2</b>	<b>4</b>	<b>5</b>
<i>Разом за змістовним модулем 8:</i>	<b>28</b>	<b>5</b>	<b>8</b>	<b>15</b>
<i>Разом за модулем IV:</i>	<b>105</b>	<b>18</b>	<b>28</b>	<b>59</b>
<i>Разом за IV семестр</i>	<b>105</b>	<b>18</b>	<b>28</b>	<b>59</b>
<i>Всього за II, III та IV семестри</i>	<b>300</b>	<b>56</b>	<b>74</b>	<b>170</b>

### 5. Теми лабораторних занять

№ з/п	Назва теми	Кількість годин
<b>Змістовний модуль I. Основи будови органічних сполук</b>		<b>12</b>
1	<b>Тема 1.</b> Класифікація і номенклатура органічних сполук	-
2	<b>Тема 2.</b> Хімічний зв'язок.	2
3	<b>Тема 3.</b> Взаємний вплив атомів в органічних сполуках	2
4	<b>Тема 4.</b> Ізомерія органічних сполук. Просторова будова молекул	2
5	<b>Тема 5.</b> Кислотність та основність органічних сполук	2
6	<b>Тема 6.</b> Основи теорії реакцій органічних сполук Лабораторна робота "Якісний елементний аналіз органічних сполук".	4
<b>Змістовний модуль II. Вуглеводні</b>		<b>11</b>
7	<b>Тема 7.</b> Алкани.	2
8	<b>Тема 8.</b> Алкени.	4
9	<b>Тема 9.</b> Алкіни. Лабораторна робота "Насичені і ненасичені вуглеводні".	2
10	<b>Тема 10.</b> Одноядерні арени. Лабораторна робота "Ароматичні вуглеводні та їх галогенопохідні".	2
11	<b>Тема 11.</b> Вплив замісників у бензольному кільці на напрям та швидкість реакцій електрофільного заміщення.	1
<b>Змістовний модуль III. Галогено- та нітрогеновмісні похідні вуглеводнів</b>		<b>10</b>

12	<i>Тема 12. Галагенопохідні вуглеводнів. Лабораторна робота.</i>	2
13	<i>Тема 13. Нітросполуки. Лабораторна робота.</i>	2
14	<i>Тема 14. Аміни. Лабораторна робота.</i>	2
15	<i>Тема 15. Діазо- і азосполуки. Лабораторна робота.</i>	2
16	<i>Тема 16. Азосполуки. Основні положення теорії колірності. Азобарвники.</i>	2
<b>Змістовий модуль IV. Спирти. Феноли. Етери.</b>		<b>10</b>
17	<i>Тема 17. Одноатомні спирти. Лабораторна робота.</i>	2
18	<i>Тема 18. Багатоатомні спирти. Лабораторна робота.</i>	2
19	<i>Тема 19. Еноли. Аміноспирти.</i>	2
20	<i>Тема 20. Одноатомні феноли. Лабораторна робота.</i>	2
21	<i>Тема 21. Багатоатомні феноли.</i>	1
22	<i>Тема 22. Етери (прості ефіри).</i>	1
<b>Змістовий модуль V. Альдегіди та кетони.</b>		<b>3</b>
23	<i>Тема 23. Альдегіди та кетони аліфатичного ряду. Лабораторна робота.</i>	2
24	<i>Тема 24. Ароматичні альдегіди та кетони.</i>	1
<b>Змістовий модуль VI. Карбонові кислоти</b>		<b>12</b>
25	<i>Тема 25. Монокарбонові кислоти. Лабораторна робота.</i>	4
26	<i>Тема 26. Ненасичені монокарбонові кислоти</i>	2
27	<i>Тема 27. Дикарбонові кислоти. Лабораторна робота.</i>	4
28	<i>Тема 28. Ароматичні дикарбонові кислоти.</i>	2
<b>Змістовий модуль VII. Функціональні похідні карбонових кислот.</b>		<b>8</b>
29	<i>Тема 29. Галогенангідриди карбонових кислот. Ангідриди карбонових кислот. Лабораторна робота.</i>	4
30	<i>Тема 30. Естери карбонових кислот. Аміди карбонових кислот.</i>	2
31	<i>Тема 31. Гідразиди карбонових кислот. Нітрили.</i>	2
<b>Змістовий модуль VIII. Гетерофункціональні карбонові кислоти.</b>		<b>6</b>
32	<i>Тема 32. Гідроксикислоти.</i>	2
33	<i>Тема 33. Оксокислоти.</i>	2
34	<i>Тема 34. Амінокислоти. Лабораторна робота.</i>	4
<b>Разом</b>		<b>74</b>

## 6. Самостійна робота

№ з/п	Назва теми	Кількість годин
<b>Змістовий модуль I. Основи будови органічних сполук</b>		<b>33</b>
1	<i>Тема 1. Предмет органічної хімії. Огляд історії розвитку органічної хімії (емпіричний, аналітичний, структурний та сучасний періоди). Розвиток теоретичних уявлень про будову органічних сполук (теорії: радикалів, типів, хімічної будови</i>	8

	<i>органічних сполук, просторового розташування атомів у молекулах, електронна теорія хімічного зв'язку, електронних зміщень та резонансу).</i>	
2	<b>Тема 2.</b> <i>Типи хімічних зв'язків. Квантово-механічні основи теорії хімічного зв'язку. Атомні орбіталі. Основні характеристики ковалентного зв'язку (довжина, енергія, полярність, поляризованість, електронегативність, дипольний момент та напрямленість).</i>	5
3	<b>Тема 3.</b> <i>Кон'югація і просторові перешкоди. Способи зображення розподілу електронної густини в молекулах. Поняття про резонанс.</i>	5
4	<b>Тема 4.</b> <i>Способи зображення просторової будови молекул. Номенклатура оптичних ізомерів. Геометрична ізомерія (з подвійним зв'язком та циклічних сполук).</i>	5
5	<b>Тема 5.</b> <i>Типи органічних основ та кислот.</i>	5
6	<b>Тема 6.</b> <i>Енергетичні умови перебігу реакцій. Проміжні активні частинки (карбокатиони, карбаніони і вільні радикали).</i>	5
<b>Змістовий модуль II. Вуглеводні</b>		<b>23</b>
7	<b>Тема 7.</b> <i>Будова алканів. Номенклатура та ізомерія. Способи добування (природні джерела). Фізичні властивості.</i>	5
8	<b>Тема 8.</b> <i>Алкадієни. Номенклатура. Будова алкадієнів. Алкадієни зі спряженими зв'язками. Способи добування. Хімічні властивості. Натуральний і синтетичний каучук.</i>	5
9	<b>Тема 9.</b> <i>Номенклатура та ізомерія. Фізичні властивості. Димеризація, тримеризація та тетрамеризація алкінів. Циклоалкани. Класифікація і номенклатура, ізомерія. Способи добування. Будова циклоалканів. Фізичні та хімічні властивості.</i>	4
10	<b>Тема 10.</b> <i>Багатоядерні ацени з конденсованими(анельованими) бензольними циклами. Нафталін, антрацен, фенантрен. Номенклатура та ізомерія. Способи добування. Будова. Хімічні властивості.</i>	4
11	<b>Тема 11.</b> <i>Багатоядерні ацени з ізолованими бензольними циклами (біфеніл, дифенілметан, трифенілметан). Барвники трифенілметанового ряду.</i>	5
<b>Змістовий модуль III. Галогено- та нітрогеновмісні похідні вуглеводнів</b>		<b>22</b>
12	<b>Тема 12.</b> <i>Дигалогеналкени, галогеналкени, ароматичні галогенпохідні. Способи добування. Фізичні та хімічні властивості.</i>	4
13	<b>Тема 13.</b> <i>Ароматичні нітросполуки. Фізичні властивості. Способи добування. Хімічні властивості.</i>	4
14	<b>Тема 14.</b> <i>Арилами́ни, діаміни. Способи добування. Фізичні властивості. Хімічні властивості.</i>	4
15	<b>Тема 15.</b> <i>Номенклатура та ізомерія. Діазосполуки. Фізичні властивості солей діазонію.</i>	5
16	<b>Тема 16.</b> <i>Основні положення теорії колірності. Азобарвники.</i>	5

<b>Змістовий модуль IV. Спирти. Феноли. Етери.</b>		<b>24</b>
17	<i>Тема 17. Одноатомні спирти. Номенклатура спиртів. Ізомерія. Способи добування. Фізичні властивості.</i>	4
18	<i>Тема 18. Способи добування дво- три- та поліатомних спиртів.</i>	4
19	<i>Тема 19. Еноли.</i>	4
20	<i>Тема 20. Одноатомні феноли. Номенклатура та ізомерія. Способи добування. Фізичні властивості.</i>	4
21	<i>Тема 21. Амінофеноли. Способи добування. Хімічні властивості. Тіоли. Способи добування. Хімічні властивості.</i>	4
22	<i>Тема 22. Сульфіди. Способи добування. Хімічні властивості. Застосування.</i>	4
<b>Змістовий модуль V. Альдегіди та кетони.</b>		<b>9</b>
23	<i>Тема 23. Альдегіди та кетони аліфатичного ряду. Ненасичені альдегіди.</i>	4
24	<i>Тема 24. Діальдегіди та дикетони.</i>	5
<b>Змістовий модуль VI. Карбонові кислоти</b>		<b>24</b>
25	<i>Тема 25. Насичені монокарбонові кислоти. Номенклатура та ізомерія. Способи добування. Фізичні властивості.</i>	6
26	<i>Тема 26. Ароматичні монокарбонові кислоти. Способи добування. Фізичні та хімічні властивості.</i>	6
27	<i>Тема 27. Насичені дикарбонові кислоти. Номенклатура та ізомерія. Способи добування.</i>	6
28	<i>Тема 28. Ненасичені дикарбонові кислоти. Способи добування. Фізичні та хімічні властивості.</i>	6
<b>Змістовий модуль VII. Функціональні похідні карбонових кислот.</b>		<b>20</b>
29	<i>Тема 29. Галогенангідриди карбонових кислот. Ангідриди карбонових кислот. Номенклатура. Способи добування. Фізичні властивості.</i>	6
30	<i>Тема 30. Естери карбонових кислот. Аміді карбонових кислот. Номенклатура. Способи добування. Фізичні властивості.</i>	7
31	<i>Тема 31. Гідразиди карбонових кислот. Нітрили. Номенклатура. Способи добування.</i>	7
<b>Змістовий модуль VIII. Гетерофункціональні карбонові кислоти.</b>		<b>15</b>
32	<i>Тема 32. Гідроксикислоти. Фенолокислоти. Способи добування. Хімічні властивості.</i>	5
33	<i>Тема 33. Галогенокарбонові кислоти. Номенклатура. Способи добування. Фізичні та хімічні властивості.</i>	5
34	<i>Тема 34. Похідні вугільної кислоти. Хлорангідриди вугільної кислоти. Аміді вугільної кислоти.</i>	5
<b>Разом</b>		<b>170</b>

## 7. Індивідуальні домашні завдання (ІДЗ)

Виконання індивідуальних домашніх завдань(ІДЗ) у 2-у семестрі - **4 ІДЗ**, у 3-у семестрі — **5 ІДЗ**, 4-у семестрі - **2 ІДЗ**. Кожне ІДЗ включає різні завдання теоретичного характеру(номенклатура, способи добування та хімічні властивості органічних сполук, ланцюги перетворень) та розрахункові задачі (практичного спрямування).

## 8. Методи навчання

Алгоритмізоване навчання, яке передбачає сполучення інформативного, репродуктивного, пояснювального, інструктивно-практичного, продуктивно-практичного, частково-пошукового і пошукового елементів навчання.

Програмоване навчання, яке передбачає використання під час навчання інтерактивних технологій (наочних засобів, комп'ютерної техніки тощо)

Проблемне навчання, яке має за мету розвиток творчих здібностей студентів.

**Основні форми освітнього процесу при вивченні дисципліни «Органічна хімія»:**

- навчальні заняття;
- самостійна робота здобувачів вищої освіти;
- робота в науковій бібліотеці ЦДПУ ім. В. Винниченка та мережі Інтернет;
- контрольні заходи.

**Види навчальної роботи студентів:**

- лекція з використанням структурно-логічних схем;
- лабораторне заняття з можливим виконанням лабораторної роботи;
- консультація;
- залік, екзамен

## 9. Методи контролю

Оцінювання якості знань студентів, в умовах організації освітнього процесу за кредитно-трансферною накопичувальною системою здійснюється шляхом поточного, підсумкового (семестрового) контролю за 100-бальною шкалою оцінювання, за шкалою ЄКТС та національною шкалою оцінювання.

### 9.1. Поточний контроль

Поточний контроль – це оцінювання навчальних досягнень студента (рівень теоретичних знань та практичні навички з тем, включених до модулів) під час проведення аудиторних занять, організації самостійної роботи, на консультаціях (під час відпрацювання пропущених занять чи за бажання підвищити попереднє оцінювання) та активності студента на занятті.

Поточний контроль реалізується у формі опитування, виступів на лабораторних заняттях, експрес-контролю, контролю засвоєння навчального матеріалу, запланованого на самостійне опрацювання студентом тощо.

Форми участі студентів у навчальному процесі, які підлягають поточному контролю:

- виступ з основного питання;
- усна доповідь;
- участь у дискусіях, інтерактивних формах організації заняття.
- письмові завдання (контрольні);
- самостійне опрацювання тем;
- контрольний тест;

– систематичність роботи на лабораторних заняттях, активність під час виконання лабораторної роботи.

Критеріями оцінки є:

*усні відповіді:*

– повнота розкриття питання;

– логіка викладання, цілісність, системність відповіді, культура мови;

– самостійність суджень студента і творчість мислення, його теоретичний рівень;

– використання основної та додаткової літератури;

– аналітичні узагальнення, уміння робити порівняльний аналіз;

– рівень сформованості і здатності вирішувати комунікативні завдання, визначені в робочій навчальній програмі (організація дискусії із проблемного питання, вміння давати стислі й місткі відповіді опонентам у дискусії, аргументовано захищати свою концепцію і висновки, підводити висновки за результатами дискусії);

*виконання письмових завдань:*

– правильність, логічність, уміння формулювати висновки;

– акуратність оформлення письмової роботи.

## 9.2. Підсумковий (семестровий) контроль

З дисципліни “Органічна хімія” передбачена в *II та III семестрі* така форма семестрового контролю, як *диф. залік*, який виставляється в залікову книжку (може виставлятися без присутності студента у випадку набрання студентом необхідного мінімуму (*60 балів*)) в останній тиждень теоретичного навчання.

Підсумкова кількість балів з дисципліни (максимум 100 балів) визначається як сума балів:

– поточного контролю, виконання контрольних робіт;

- виконання *всіх* лабораторних робіт;

– за виконану *ІДЗ* кожного модуля;

– за виконане *КТ* та підсумкового тесту.

Залік виставляється за результатами роботи студента впродовж усього семестру.

Усім студентам, які повністю виконали індивідуальний навчальний план і позитивно атестовані з цієї дисципліни за кредитно-трансферною накопичувальною системою (набрали не менше 60 % від 100 балів), сумарний результат семестрового контролю в балах та дворівневою шкалою «зараховано», «не зараховано», за шкалою ЄКТС заноситься у Відомість обліку успішності, Залікову книжку студента. Заповнена та оформлена відомість обліку успішності повертається у деканат у визначений термін особисто викладачем.

У випадку отримання менше 60 балів (FX, F в ЄКТС) за результатами семестрового контролю, студент обов’язково здійснює перескладання для ліквідації академзаборгованості.

У *IV семестрі* з дисципліни “Органічна хімія” передбачена така форма семестрового контролю, як *екзамен*.

Підсумкова кількість балів з дисципліни (максимум *60 балів*) визначається як сума балів:

– поточного контролю, виконання контрольних робіт;

- виконання та захист *всіх* лабораторних робіт;

– за виконану *ІДЗ* кожного модуля;

– за виконане *КТ*;

- підсумкового тесту.

Семестрова екзаменаційна оцінка з дисципліна “Органічна хімія” складається з кількості балів студента набраних за семестр, підсумкового тесту (до 16 балів) та кількості балів набраних під час *екзамену* (до 40 балів).

Усім студентам, які повністю виконали індивідуальний навчальний план і позитивно атестовані з цієї дисципліни за кредитно-трансферною накопичувальною системою (набрали не менше 60 % від 100 балів), сумарний результат семестрового контролю в балах, за національною шкалою та за шкалою ЄКТС заноситься у Відомість обліку успішності, Залікову книжку студента. Заповнена та оформлена відомість обліку успішності повертається у деканат у визначений термін особисто викладачем.

**У випадку отримання менше 60 балів (FX,F в ЄКТС) за результатами семестрового контролю, студент обов'язково здійснює перескладання для ліквідації академзаборгованості.**

#### **10. Розподіл балів, які отримують студенти**

Максимальний бал за виступ з питань певної теми модуля, виконання письмової контрольної роботи під час *лабораторного заняття* – 2 бали.

*Індивідуальне домашнє завдання* — оцінюється сумарно із розрахунку 2 бали за кожне правильно виконане завдання ІДЗ.

Виконання та захист *лабораторних робіт* оцінюється як *зараховано* чи *не зараховано*. Виконання всіх лабораторних робіт є *обов'язковою* умовою для отримання позитивної підсумкової семестрової оцінки.

По завершенню кожного змістовного модуля проводиться *контрольний тест(КТ)*, з використанням *Moodle ЦДПУ*, кожен з яких оцінюється в 5 балів. Тест проводиться у визначений (погоджений зі студентами) час у комп'ютерному класі. У випадку відсутності студента у визначений час в ЗВО він може виконати *КТ* дистанційно використовуючи мобільні пристрої. Для підготовки студентів до контрольного тесту, з використанням *Moodle ЦДПУ*, пропонуються *тести для самоконтролю*, з пройденого матеріалу, які не мають обмежень по виконанню в часі.

Для підготовки до письмової *контрольної роботи*, яка проводиться під час лабораторних занять, студенту пропонуються контрольні питання та вправи по завершенню вивчення тем з органічної хімії. Варіанти завдань для контрольних робіт є рівнозначні за трудомісткістю.

За виконання завдань письмової контрольної роботи студент отримує *оцінку* (кількість балів): максимальна кількість балів – 2.

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.

*До 43 балів* передбачено за виконання *Підсумкового тесту* у II семестрі (форма контролю — *диф. залік*), *14 бала* передбачено за виконання *Підсумкового тесту* у III



семестрі (форма контролю — *диф. залік*), та *до 10 балів* у IV семестрі (форма контролю - *екзамен*) з використанням *Moodle ЦДПУ*.

Студент, який не з'являвся на заняття (з поважних причин, підтверджених документально), а отже, не *набрав необхідних балів*, має право повторно пройти поточний контроль під час консультацій. На консультаціях студент може відпрацювати пропущені лабораторні заняття, письмові контрольні роботи та КТ, виконати та захистити лабораторні роботи, а також ліквідувати заборгованості з інших видів навчальної роботи.

### 10.1. Розподіл балів, які отримують студенти

Семестр II

Семестр III

Модуль № 1			РАЗОМ ЗА МОДУЛЬ 1	Підсумковий тест	Під. Семестрова Сум	Модуль № 2			РАЗОМ ЗА МОДУЛЬ 2	Модуль № 3			РАЗОМ ЗА МОДУЛЬ 3	Підсумковий тест	Су ма
Лаб. заняття Т. 1-8	ІДЗ 1-3.1	КТ 1-3				Лаб. занят. Т. 8-16	ІДЗ 4-6	КТ 4-5		Лаб. заняття Т.17-24	ІДЗ 1-2	КТ 1-2			
14	28	15	57	43	100	12	22	10	44	12	20	10	42	14	100

T1, T2 ... T9 – теми модулів.

Семестр IV

Модуль №4			РАЗОМ ЗА МОДУЛЬ 4	Підсумковий тест	Сума
Лаб. заняття T25-34	ІДЗ 3-4	КТ 3-4			
28	12	10	50	10	60

### 10.2 ЗАГАЛЬНІ КРИТЕРІЇ ОЦІНЮВАННЯ РІВНЯ НАВЧАЛЬНИХ ДОСЯГНЕНЬ СТУДЕНТІВ ІЗ НАВЧАЛЬНОГО КУРСУ

**Загальні критерії** оцінювання відповідей на теоретичні питання під час лабораторних занять (усна відповідь або письмова контрольна робота).

**Під час виставлення балів враховується:**

1. рівень засвоєння понятійного апарату з певної теми;
2. глибина розуміння навчального предмету;
3. рівень сформованості аналітичних вмінь та концептуальних підходів;
4. повнота розкриття питання, логіка викладу, культура мовлення;
5. використання знань на практиці під час розв'язання задач та виконання вправ, вміння робити висновки;
6. робота з додатковою літературою.

Середній бал (для КТ)	Оцінка ECTS	Оцінка за національною шкалою	Критерії оцінювання
1,75...2,0 (4,75...5,0)	А	„Відмінно” (зараховано)	<p>Теоретичний зміст курсу <u>засвоений повністю</u>, <u>сформовані необхідні</u> практичні навички роботи з засвоєним матеріалом, <u>усі</u> передбачені навчальною програмою <u>завдання виконані</u>, <u>якість їх виконання близька до максимальної</u>.</p> <p>Студент має системні, повні, міцні знання в обсязі та в межах вимог навчальної програми, усвідомлено використовує їх у стандартних та нестандартних ситуаціях. Володіє навичками будувати складні схеми перетворень та аналізувати їх складність як препаративну так і інструментальну, доводити будову кінцевих продуктів з використанням сучасних інструментальних і хімічних методів на високому рівні, повністю описує механізми на направленість процесів. Володіє сучасною номенклатурою на високому рівні.</p> <p>Уміє самостійно аналізувати та застосовувати основні положення теорії при вирішенні нестандартних завдань, робити правильні висновки, приймати рішення.</p> <p>Має сформовані міцні практичні навички. Уміє самостійно аналізувати, оцінювати, узагальнювати опанований матеріал, самостійно добирати та користуватися джерелами інформації.</p>
1,5...1,75 (4,25...4,74)	В	„Добре” (зараховано)	<p>Теоретичний зміст курсу <u>засвоений повністю</u>, <u>необхідні практичні</u> навички роботи з засвоєним матеріалом <u>сформовані майже повністю</u>, <u>усі</u> передбачені навчальною програмою <u>завдання виконані</u>, <u>якість більшості з них близька до максимальної</u>.</p> <p>Студент добре опанував вивчений матеріал, застосовує знання у стандартних ситуаціях, уміє аналізувати й систематизувати інформацію, самостійно використовує традиційні докази із правильною аргументацією. Володіє навичками будувати схеми перетворень та аналізувати їх складність як препаративну так і інструментальну, доводити будову кінцевих продуктів з використанням сучасних інструментальних і хімічних методів на достатньому рівні, описує механізми на направленість процесів. Володіє сучасною номенклатурою на високому рівні.</p> <p>Студент уміє дати ґрунтовну відповідь на поставлене запитання. Володіє понятійним апаратом. Допускає незначні неточності чи не грубі фактичні помилки.</p>
1,25...1,5 (3,75...4,24)	С	„Добре” (зараховано)	<p>Теоретичний зміст курсу <u>засвоений майже повністю</u>. <u>Необхідні практичні</u> навички роботи із засвоєним матеріалом <u>сформовані недостатньо</u>.</p> <p><u>Усі</u> передбачені навчальною програмою <u>завдання виконані</u>, <u>якість жодного з них не оцінена мінімальним балом</u>. Деякі завдання виконані з помилками, окремими незначними недоліками.</p> <p>Знання студента є достатніми, він застосовує вивчений матеріал у стандартних ситуаціях, намагається аналізувати, встановлювати найсуттєвіші зв'язки і залежність між явищами, фактами, робити висновки, загалом контролює власну діяльність. Володіє навичками будувати схеми перетворень та аналізувати їх складність як препаративну так і інструментальну, доводити будову кінцевих продуктів з використанням класичних інструментальних і хімічних методів на достатньому рівні, описує механізми на направленість процесів. Володіє сучасною номенклатурою на достатньому рівні.</p> <p>Відповіді на питання логічні, аргументовані, хоч і мають неточності. Вільно усуває помилки й відповідає на зауваження.</p> <p>Для вирішення нестандартних завдань уміє самостійно аналізувати та застосовувати основні положення теорії із несуттєвими неточностями та робить правильні висновки.</p>
1,0...1,25 (3,25...3,74)	D	„Задовільно” (зараховано)	<p>Теоретичний зміст курсу засвоєний <u>частково</u>. <u>Необхідні практичні</u> навички роботи з засвоєним матеріалом <u>сформовані в основному</u>. <u>Більшість робіт</u>, передбачених програмою, <u>виконано</u>, <u>але деякі з них мають недоліки</u>, фактичні та змістовні помилки.</p> <p>Студент у цілому правильно відтворює навчальний матеріал, знає основні теорії й факти, уміє наводити окремі власні приклади на</p>

			підтвердження певних думок, Уміє робити окремі висновки, частково контролює власні навчальні дії.
0,75...1,0 (3,0...3,24)	E	„Задовільно” (зараховано)	Теоретичний зміст курсу засвоєний <u>поверхово (посередньо), частково. Деякі практичні навички роботи не сформовані. Більшість робіт, передбачених програмою, виконано, але якість виконання деяких із них оцінена мінімальним балом.</u> Студент виявляє поверхові знання й розуміння основних положень навчального матеріалу. Відповідь недостатньо осмислена. Уміє застосовувати знання для виконання завдань за зразком. Зазнає труднощів у використанні теоретичного матеріалу при вирішенні нестандартних завдань.
0,5...0,75 (2,5...2,99)	FX	„Незадовільно” – 2 (не зараховано)	Теоретичний зміст курсу засвоєний <u>лише фрагментарно. Необхідні практичні навички не сформовані.</u> <u>Більшість</u> передбачених програмою навчальних <u>завдань не виконано або якість їх виконання близька до мінімальної.</u> За додаткової самостійної роботи над матеріалом курсу можливе підвищення якості виконання завдань.
0,25...0,5 (2,0...2,49)	F	„Незадовільно” – 2 (не зараховано)	<u>Теоретичний зміст курсу не засвоєний. Необхідні практичні навички роботи не сформовані. Необхідні завдання не виконані або мають грубі помилки.</u> Необхідна подальша значна робота (у тому числі й повторне вивчення курсу).

### 10.3 ЗАГАЛЬНІ КРИТЕРІЇ ОЦІНЮВАННЯ ЛАБОРАТОРНИХ РОБІТ

Бали	Критерії оцінювання
Відмінно (зараховано)	Лабораторна робота оформлена повністю, згідно до вимог оформлення лабораторних робіт: з викладенням теоретичного матеріалу, методики виконання, математичні обчислення повні та правильні, хімічні перетворення описані чітко з використанням доказової бази, а саме механізмів перетворення, вказані побічні та головний продукт, обчислено виходи продуктів. Структура кінцевих продуктів доведена чітко. Студент володіє сучасною номенклатурою на високому рівні. Виконання лабораторних робіт проведено правильно: із дотриманням правил техніки безпеки; обладнання зібрано і перевірено правильно; техніка виконання експерименту чітка і вірна; робоче місце під час роботи та після її завершення охайне. Досконале знання та розуміння понятійного апарату з тієї чи іншої теми, вільне оперування різноманітними класифікаціями. Відповідь на поставлені питання повна, насичена глибокими та розгорнутими судженнями. Викладений матеріал має доказовий, логічний і послідовний характер. Студент володіє способами концентрованого викладу матеріалу. Демонструє творче застосування знань при переформатуванні запитання. У відповіді майже не трапляються мовленні помилки.
Добре (зараховано)	Лабораторна робота оформлена повністю, згідно до вимог оформлення лабораторних робіт, але присутні окремі помилки: у викладенні теоретичного матеріалу, методики виконання, математичних обчисленнях та хімічних перетвореннях. Студент володіє сучасною номенклатурою на достатньому рівні. Виконання лабораторних робіт проведено правильно: із дотриманням правил техніки безпеки; присутні дрібні помилки під час роботи з обладнанням та реактивами; техніки виконання експерименту; робоче місце під час роботи та після її завершення охайне. Відповідь майже повна, має усвідомлений та достатньо розгорнутий характер. Понятійна основа базується на обраній класифікації. Відповідь структурована, проте наявні окремі помилки у послідовності викладу. Недостатньо вираженою та аргументованою є доказова база. Студент вільно оперує знаннями, може застосовувати їх у новій навчальній ситуації. У відповіді трапляються окремі мовленні помилки.
Задовільно (зараховано)	Лабораторна робота оформлена, згідно до вимог оформлення лабораторних робіт, але має суттєві помилки: з викладенням теоретичного матеріалу, методики виконання, математичні обчислення повні та правильні, хімічні перетворення описані чітко з використанням доказової бази, а саме механізмів перетворення, вказані побічні та головний продукт, обчисленні виходів продуктів. Структура кінцевих продуктів доведена не чітко. Студент погано володіє сучасною номенклатурою. Під час виконання лабораторних робіт допущені помилки: обладнання зібрано і перевірено правильно; техніка виконання експерименту (не змогли повністю відтворити експеримент) чітка і вірна; робоче місце під час роботи та після її завершення охайне. Студент володіє базовими знаннями з техніки безпеки. Відповідь неповна, фрагментарна. Знання мають недостатньо стійкий та послідовний характер. Вони застосовуються переважно для виконання завдань репродуктивного характеру. У відповідях відсутні посилання на фундаментальні дослідження з певної проблеми. Відповідь має формальний характер, відсутня чіткість, структурованість. Студент використовує лише окремі знання у новій навчальній ситуації. У відповіді наявні фактичні та мовленні помилки.

Незадовільно (не зараховано)	Лабораторна робота оформлена не повністю, не охайно, не дотримані вимоги до оформлення лабораторних робіт. Математична база слабка або відсутня. Структура кінцевих продуктів не доведена. Студент не володіє сучасною номенклатурою. Під час виконання лабораторних робіт: обладнання зібрано і перевірено не правильно; техніка виконання експерименту не досконала. Студент не зміг відтворити експеримент. Студент неспроможний відтворити інформацію у певній послідовності. Оперує лише загальними фразами. Відтворює лише окремі фрагменти, називає лише розрізнені факти, дає відповідь у формі висловлювання (судження). Наявні грубі фактичні та мовленні помилки.
---------------------------------	---

### Шкала оцінювання: національна та ECTS

Сума балів за всі види навчальної діяльності	Оцінка ECTS	Оцінка за національною шкалою	
		для екзамену, курсового проекту (роботи), практики	для заліку
90 – 100	<b>A</b>	відмінно	зараховано
82-89	<b>B</b>	добре	
74-81	<b>C</b>		
64-73	<b>D</b>	задовільно	
60-63	<b>E</b>		
35-59	<b>FX</b>	незадовільно з можливістю повторного складання	не зараховано з можливістю повторного складання
1-34	<b>F</b>	незадовільно з обов'язковим повторним вивченням дисципліни	не зараховано з можливістю повторного складання

## 11. Методичне забезпечення

**Методичне забезпечення дисципліни “Органічна хімія” широко представлено в Moodle ЦДПУ:**

### **Лекційний курс**

1. тексти (конспекти) лекцій;
2. методичне забезпечення самостійної роботи студентів з опрацювання лекційних модулів (путівники тощо);
3. система діагностики засвоєння навчального матеріалу лекцій.

### **Лабораторні заняття**

4. методичні рекомендації з лабораторних робіт;
5. інформаційне та методичне забезпечення самостійної роботи студентів (довідники, джерела інформації);
6. система діагностики (письмові контрольні роботи, комп'ютерне тестування, критерії оцінювання тощо).

**Самостійна робота студентів (самостійне вивчення частини змісту програмового матеріалу)**

1. методичні рекомендації з виконання;
2. система діагностики (письмові контрольні роботи, комп'ютерне тестування, критерії оцінювання тощо)

**Контрольні тести до тем курсу (комп'ютерні тести для самоконтролю).**

**Індивідуальні завдання (ІДЗ, розрахункові, графічні тощо, якщо передбачені робочою програмою)**

- методичні рекомендації до виконання.

### **Підсумковий тест**

**Реферати (якщо вони передбачені робочою програмою)**

- методичні рекомендації до виконання, критерії оцінювання.

## 12. РЕКОМЕНДОВАНА ЛІТЕРАТУРА

### *Основна література*

1. В.П. Черних, Б.С. Зіменковський, І.С. Гриценко Органічна хімія/ За заг. ред. В.П. Черних. – 2-ге вид., випр. і доп. - Х.: Вид-во НфаУ; Оригінал, 2008. – 752 с.:іл.
2. Ластухін Ю.О., Воронов С.А. Органічна хімія. – Л.: Центр Європи, 2000. – 864 с.

### *Додаткова література*

1. Агрономов А.Е. Избранные главы органической химии/ Под ред. А.Н. Коста. – М.: изд. МГУ, 1975. – 444 с.
2. Быков Г.В. А.М. Бутлеров Основоположник теории строения органических соединений. Пособие для учащихся. – М.: "Просвещение", 1978. – 93 с.
3. Васильева Н.В. Задачи и упражнения по органической химии. – М.: Просвещение, 1982. -239 с.
4. Веселовский Т.К. и др. Вопросы и задачи по органической химии. – М.: Высшая школа, 1977. – 230 с.
5. Вудворд Р., Хоффман Р. Сохранение орбитальной симметрии: Пер. с англ. – М.: Мир, 1971. – 207 с.
6. Гинзбург О.Ф. Лабораторный практикум по органической химии. – М.: Высшая школа, 1970. – 296 с.
7. Глубіш П.А. Органічна хімія. В 2-х ч.: Навчальний посібник. – К.: НМЦВО, 2002.
8. Гудман М. Органические молекулы в действии/ М.Гудман, Ф. Морхауз: Пер. с англ. канд. хим. наук А.П. Пурмаля. – М.: Мир, 1977. – 335 с.
9. Джексон Р.А. Введение в изучение механизмов органических реакций)/ Пер. с англ. – М.: Химия, 1978. – 192 с.
10. Днепровский А.С. и др. Теоретические основы органической химии. Задачи и упражнения. – Л.: Химия, 1971. – 176 с.
11. Домбровський А.В. та ін. Органічна хімія 10 клас. Підручник для середніх шкіл. – К.: Освіта, 1995. – 144 с.
12. Дрюк В.Г. Курс органічної хімії. – К.: Вища школа, 1987. – 400 с.
13. Дьюар М. Теория молекулярных орбиталей в органической химии: Пер. с англ. – М.: Мир, 1973. – 1055 с.
14. Жиряков В.Г. Органическая химия. – М.: Химия, 1978. – 408 с.
15. Кокин Л.В., Мусабек О.В. Возникновение и развитие представлений об органических свободных радикалах. – М.: Наука, 1967. -215 с.
16. Кофтуненко В.О. та Мірошниченко Хімічні таємниці кольору. – К.: "Радянська школа", 1975. – 120с.
17. Лабораторные работы по органической химии: учебное пособие для ВУЗов/ Под ред. О. Гинзбурга, А Петрова. – 4-е изд. перераб. и доп. – М.: Высшая школа, 1982. – 269 с.
18. Маковецький П.С. Лабораторний практикум з органічної хімії. – К.: Вища школа, 1975. – 176 с.
19. Мартинов М.О. Курс органічної хімії. – К.: вид-во Київ, 1965. – 548 с.
20. Марч Дж. Органическая химия: реакции, механизмы и структура/Пер. с англ. Самойлова З.С. – М.: Мир, 1987. – 381 с.
21. Металлоорганически соединения и радикалы/ Отв. ред. М.И. Кабачник. - М.: Наука, 1985. – 287 с.
22. Найдан В.М. Органічна хімія. Малий лабораторний практикум, 1994.

23. Нифантьев Э.Е. Химия гидрофосфорных соединений. – М.: Наука, 1983. – 263 с.
24. Охлобыстин О.Ю. Третья химия. Элементоорганические соединения. – М.: Наука, 1965. – 199 с.
25. Парекалин В.В. Органическая химия, 1966.
26. Пацак К. Органическая химия: курс для средних школ и техникумов. – М.: Мир, 1986. – 366 с.
27. Перекалин В.В., Зонис С.А. Органическая химия/Под ред. Б.А. Порак. – М.: Просвещение, 1966. – 684 с.
28. Петров А.А., Бальман Н.Х., Проценко А. Органическая химия/ Под ред. А.А. Петрова: учебник для ВУЗов – М.: Высшая шк., 1965. – 599 с.
29. Пигулевский Г.В. Химия терпенов. – Л.: изд-во ЛГУ, 1942. – 287 с.
30. Писаренко А.П., Хавин З.Я. Курс органической химии. – М.: Высшая школа, 1968. – 512 с.
31. Потапов В.М. Органическая химия. – М.: Просвещение, 1976. – 364 с.
32. Практикум по органическому синтезу. Учебное пособие для пед. институтов. – М.: Просвещение, 1974. – 240 с.
33. Радикальная теломеризация/Авт. Р.Х. Фрейдлина. – М.: Химия, 1988. – 288 с.
34. Развитие органической химии в СССР. – М.: Наука, 1967. – 575 с.
35. Реакции и методы исследования органических соединений. – М.: Химия, 1966. – 376 с.
36. Сборник упражнений по органической химии/ Под ред. В.И. Векслера, З.Я. Хавина. – М.: Высшая школа, 1971. – 240 с.
37. Свойства органических соединений: Справочник/ Под ред. А.А. Потехина. – М.: Химия, 1984. – 520 с.
38. Степаненко Б.Н. Курс органической химии. – М.: Высшая школа, 1966. – 551 с.
39. Терентьев В.А., Павлов Б.А. Органическая химия. Учебник для хим. техникумов. – М.: Химия, 1969. – 686 с.
40. Химия углеводов: Монография/ Н.К. Кочетков, А.Ф. Бочков и др. – М.: Химия 1967. – 672 с.
41. Шарпенак А.Э Органическая химия. – М.: Высшая школа, 1963. – 338 с.
42. Эфос Л.С., Квитко И.Я. Химия и технология ароматических соединений в задачах и упражнениях. Учебное пособие для ВУЗов. – Л.: Химия, 1984. – 416 с.

### 13. Інформаційні ресурси

1. <http://www.chemistry.ssu.samara.ru/>

Інтерактивний мультимедіа підручник “Органічна хімія”.

2. [http://www.nbu.gov.ua/portal/chem\\_biol/jofkh/index.html](http://www.nbu.gov.ua/portal/chem_biol/jofkh/index.html)

Науковий журнал “Журнал органічної та фармацевтичної хімії”.

3. [http://www.krugosvet.ru/q=enc/nauka\\_i\\_tehnika/himiya/HIMIYA\\_ORGANICHES](http://www.krugosvet.ru/q=enc/nauka_i_tehnika/himiya/HIMIYA_ORGANICHES)

[КАУА.html](#)

[Кругосвіт. Органічна хімія.](#)

4. <http://posibnyky.vntu.edu.ua/chemistry2/1.3.4.html>

Органічна хімія та екологія

5. <http://uk.wikipedia.org/wiki/>

Вікіпедія. Вільна енциклопедія

6. <http://chem100.ru/>