

**ПОГОДЖЕНО**  
на засіданні  
методичної комісії викладачів  
природничо-математичного циклу  
Протокол № 5 від 24.12.2020 року

**ЗАТВЕРДЖУЮ**  
заступниця директора  
з навчальної роботи  
\_\_\_\_\_ Людмила Гаврилюк

## **Навчальний предмет «Хімія»**

**Викладачка : Трохимчук Любов Русланівна**

**I курс  
Група №3**

**Підручник: ХІМІЯ 10 клас » Автор: Ярошенко, Нова програма. Рік: 2018**  
**Посилання на електронний підручник: [10-klas-khimija-jaroshenko-2018.pdf](https://pidruchnyk.com.ua/380-himiya-yaroshenko-2018.pdf)**  
**(сайт « <https://pidruchnyk.com.ua/380-himiya-yaroshenko-10-klas.html> »**

№ З.п	Дата	Тема	Завдання
1.	18.01	Естери. Загальна та структурна формула. Гідроліз естерів.	Підручник: О.Г.Ярошенко. Хімія 10 клас (рівень стандарту) §18- опорний конспект
2.	19.01	Жири як представники естерів. Класифікація жирів їхні хімічні властивості.	§18- опорний конспект повторити

**II курс  
Група №4**

**Підручник: ХІМІЯ 10 клас » Автор: Ярошенко, Нова програма. Рік: 2018**  
**Посилання на електронний підручник: [10-klas-khimija-jaroshenko-2018.pdf](https://pidruchnyk.com.ua/380-himiya-jaroshenko-2018.pdf)**  
**(сайт « <https://pidruchnyk.com.ua/380-himiya-yaroshenko-10-klas.html> »**

№ З.п	Дата	Тема	Завдання
1.	15.01	Насичені аміни: склад і будова молекули, назва найпростішої за складом сполуки. Аміни як органічні основи.	Підручник: О.Г.Ярошенко. Хімія 10 клас (рівень стандарту) §23- опрацювати, дати відповідь на запитання 1-3, ст.138
2.	15.01	Ароматичні аміни: склад і будова молекули, назва найпростішої сполуки. Хімічні властивості аніліну.	Опрацювати теоретичний матеріал. §23. (ст.-138)
3.	22.01	Амінокислоти: склад і будова молекул, загальні і структурні формули, систематична номенклатура.	Опрацювати теоретичний матеріал. §24 (ст..143) Завд. 1-3
4.	22.01	<b>Лабораторний дослід. Інструктаж з БЖД</b> «Біуретова реакція». « Ксантопротеїнова реакція» Білки, як високомолекулярні сполуки.	Опрацювати теоретичний матеріал. §25 – (ст.150).

	Хімічні властивості білків.	
--	-----------------------------	--

**I курс  
Група №5**

**Підручник: ХІМІЯ 10 клас » Автор: Ярошенко, Нова програма. Рік: 2018**  
**Посилання на електронний підручник: [10-klas-khimija-jaroshenko-2018.pdf](https://pidruchnyk.com.ua/380-himiya-yaroshenko-2018.pdf)**  
**(сайт « <https://pidruchnyk.com.ua/380-himiya-yaroshenko-10-klas.html> »)**

№ З.п	Дата	Тема	Завдання
1.	18.01	Фенол, склад і будова молекули, фізичні і хімічні властивості.	Підручник: О.Г.Ярошенко. Хімія 10 клас (рівень стандарту) §14- опрацювати, дати відповідь на запитання 4, ст.87
2.	20.01	<b>Розрахункові задачі.</b> Обчислення за хімічними рівняннями кількості речовини, маси або об'єму за кількістю речовини, масою або об'ємом реагенту, що містить певну частку домішок	Опрацювати матеріал. §13. (ст.-83) завд 1-3

**II курс  
Група №6**

**Підручник: ХІМІЯ 11 клас » Автор: Ярошенко, Нова програма. Рік: 2019**  
**Посилання на електронний підручник: [Himiya 11klas Jaroshenko.pdf](https://pidruchnyk.com.ua/469-hmya-yaroshenko-11-klas.html)**  
**(сайт « <https://pidruchnyk.com.ua/469-hmya-yaroshenko-11-klas.html> »).**

№ З.п	Дата	Тема	Завдання
1.	19.01	Особливості взаємодії металів з нітратною і концентрованою сульфатною кислотами.	Підручник: О.Г.Ярошенко. Хімія 11 клас (рівень стандарту) § 16– прочитати
2.	21.01	Загальна характеристика металів.	§15 конспект.

**II курс  
Група №7**

**Підручник: ХІМІЯ 11 клас » Автор: Ярошенко, Нова програма. Рік: 2019**  
**Посилання на електронний підручник: [Himiya 11klas Jaroshenko.pdf](https://pidruchnyk.com.ua/469-hmya-yaroshenko-11-klas.html)**  
**(сайт « <https://pidruchnyk.com.ua/469-hmya-yaroshenko-11-klas.html> »).**

№ З.п	Дата	Тема	Завдання
1.	18.01	Роль хімії у розв'язанні енергетичної проблеми.	Підручник: О.Г.Ярошенко. Хімія 11 клас (рівень стандарту) § 38– прочитати

**І курс  
Група №8**

**Підручник: ХІМІЯ 10 клас » Автор: Ярошенко, Нова програма. Рік: 2018**  
**Посилання на електронний підручник: [10-klas-khimija-jaroshenko-2018.pdf](https://pidruchnyk.com.ua/380-himiya-yaroshenko-2018.pdf)**  
**(сайт « <https://pidruchnyk.com.ua/380-himiya-yaroshenko-10-klas.html> »**

№ З.п	Дата	Тема	Завдання
1.	21.01	Хімічні властивості етину. Методи одержання етину.	§ 6- конспект

**ІІ курс  
Група №10**

**Підручник: ХІМІЯ 10 клас » Автор: Ярошенко, Нова програма. Рік: 2018**  
**Посилання на електронний підручник: [10-klas-khimija-jaroshenko-2018.pdf](https://pidruchnyk.com.ua/380-himiya-yaroshenko-2018.pdf)**  
**(сайт « <https://pidruchnyk.com.ua/380-himiya-yaroshenko-10-klas.html> »**

№ З.п	Дата	Тема	Завдання
1.	15.01	Естери. Загальна та структурна формула. Гідроліз естерів.	§18- опорний конспект
2.	15.01	Жири як представники естерів. Класифікація жирів їхні хімічні властивості.	§18- опорний конспект повторити
3.	18.01	Вуглеводи . класифікація вуглеводів, їх утворення й поширення у природі.	§19- опорний конспект
4.	20.01	Глюкоза, молекулярна формула. Хімічні властивості глюкози	§19 дати відповіді на запитання в кінці параграфу.
5.	21.01	Сахароза , крохмаль і целюлоза: молекулярні формули, гідроліз.	§20 стор 120
6.	22.01	<b>П/р.</b> Розв'язування експериментальних задач.	§21 стор 125. виконати практичну роботу та оформити її на подвійних аркушах.
7.	22.01	Виконання тренувальних вправ та розв'язування розрахункових задач.	§22 стор 127. Завд.1- 12

**І курс  
Група №12**

**Підручник: ХІМІЯ 10 клас » Автор: Ярошенко, Нова програма. Рік: 2018**  
**Посилання на електронний підручник: [10-klas-khimija-jaroshenko-2018.pdf](https://pidruchnyk.com.ua/380-himiya-yaroshenko-2018.pdf)**  
**(сайт « <https://pidruchnyk.com.ua/380-himiya-yaroshenko-10-klas.html> »**

№ З.п	Дата	Тема	Завдання
1.	20.01	Поняття про багатоатомні спирти на	§12- опорний конспект

		прикладі гліцерилу, його хімічні властивості.	
--	--	---	--

**III курс  
Група №14**

**Підручник: ХІМІЯ 11 клас » Автор: Ярошенко, Нова програма. Рік: 2019**

**Посилання на електронний підручник: [Хімія 11klas Jaroshenko.pdf](#)**

**(сайт «<https://pidruchnyk.com.ua/469-hmya-yaroshenko-11-klas.html> »).**

№ З.п	Дата	Тема	Завдання
1.	18.01	Генетичні зв'язки між основними класами неорганічних сполук.	§34 стор 179. прочитати
2.	20.01	Біологічне значення металічних (Кальцію, калію, феруму) і неметалічних (оксисену, нітрогену, карбону, фосфору) елементів.	§32 стор 170. конспект