

ВИКОНАВЧИЙ ОРГАН КИЇВСЬКОЇ МІСЬКОЇ РАДИ
(КИЇВСЬКА МІСЬКА ДЕРЖАВНА АДМІНІСТРАЦІЯ)
ДЕПАРТАМЕНТ ОСВІТИ І НАУКИ
ДЕРЖАВНИЙ ВИЩИЙ НАВЧАЛЬНИЙ ЗАКЛАД
«КИЇВСЬКИЙ КОЛЕДЖ ЛЕГКОЇ ПРОМИСЛОВОСТІ»

В И Т Я Г

КАЛЕНДАРНО-ТЕМАТИЧНИЙ ПЛАН

з предмету **Хімія**

На I семестр 2020-2021 навчального року, курс I
Групи ЛП^{III}-1-20, ЛП^{III}-2-20, ЛП^B-20.

Галузь знань	18	Виробництво та технології
Спеціальність	182	«Технології легкої промисловості»
Спеціалізація		«Швейне виробництво»,
Спеціалізація		«Виготовлення виробів із шкіри»
	Д ⁰ -20, Д ^B -20.	
Галузь знань	02	Культура і мистецтво
Спеціальність	022	«Дизайн»
Спеціалізація		«Дизайн взуття»,
Спеціалізація		«Комп'ютерний дизайн»
Спеціалізація		«Дизайн трикотажних виробів»

Викладач Никоненко Н.І.

Кількість годин за навчальним планом на I семестр 68 з них лабораторно-практичних 10.

Складений згідно з навчальною програмою для закладів загальної середньої освіти, затверджено Міністерством освіти і науки України (наказ № 1407 від 23.10.2017р.)

Розглянуто та рекомендовано
до затвердження на засіданні
циклової комісії інформаційних технологій
та природничо-наукових дисциплін
Протокол №1
Від «28» серпня 2020р.

2020 р.

КОМУНІКАЦІЯ З ВИКЛАДАЧЕМ

Никоненко Ніна Іванівна спеціаліст вищої категорії, викладач циклової комісії інформаційних технологій та природничо-наукових дисциплін.

Сайт Коледжу: **kklp.kiev.ua**

Електронна скринька викладача: **niknina16@gmail.com**

Контакт викладача у Viber: **+38 (067) 657 99 54**

Розміщення завдань та навчально-методичних матеріалів організовано на веб-сервісі: **GoogleClassroom**

Лекційні заняття проводяться з використанням мобільних додатків: **Zoom**.

Адреса Коледжу:

вул. Джона Маккейна, 29
Київ, УКРАЇНА, 01042

ЗМІСТ КУРСУ

Група ЛПш-1-20

з 15.10.2020 р. до кінця I семестру

№ заняття	Назва розділів і тем	Кількість годин	Тип уроку	Календарні строки вивчення тем	Завдання для студентів
1	2	3	4	5	6
14	Насичені і ароматичні аміни. Склад, будова молекул, назви найпростіших за складом сполук. Будова аміногрупи. Аміни як органічні основи. Хімічні властивості метиламіну, одержання аніліну.	2	Комбінований урок	15.10.20	[1] стор. 231-240
15	Амінокислоти та білки, їх властивості. Пептидна група.	2	Комбінований урок	20.10.20	[1] стор. 244-258
16	Лабораторно-практична робота №2. Якісна реакція на білки.	2	Урок засвоєння знань та умінь	22.10.20	Методичні рекомендації до виконання лабораторної роботи
17	Синтетичні високомолекулярні	2	Комбін	27.10.20	[1] стор.

	<p>речовини. Полімери. Реакції полімеризації і поліконденсації. Пластмаси, каучук, гума. Найпоширеніші полімери та сфери їхнього використання. Вплив полімерних матеріалів на здоров'я людини і довкілля. Проблеми утилізації полімерів і пластмас.</p> <p>Синтетичні волокна.</p>		ований урок		266-289
18	<p>Зв'язки між класами органічних речовин. Загальні поняття про біологічно активні речовини (вітаміни, ферменти). Роль органічної хімії у розв'язування сировинної, енергетичної, продовольчої проблем, створення нових матеріалів.</p>	2	Комбінований урок	29.10.20	Індивідуальні завдання.
19	<p>Явище періодичної зміни властивостей елементів і їх сполук на основі уявлень про електронну будову атомів.</p> <p>Збуджений стан атома. Валентні стани елементів.</p>	2	Урок узагальнення знань	03.11.20	Виконати вправи, скласти опорний конспект.
20	<p>Йонний, ковалентний, металічний, водневий, хімічний зв'язки. Донорно-акцепторний механізм утворення ковалентного зв'язку (на прикладі катіону амонію).</p>	2	Комбінований урок	05.11.20	[2] стор. 266-289
21	<p>Типи хімічних реакцій. Реакції йонного обміну. Хімічна рівновага. Принцип Ле Шательє.</p> <p>Гідроліз солей. Поняття про гальванічні елементи як хімічне джерело електричного струму.</p> <p>Основні класи неорганічних сполук.</p>	2	Комбінований урок	10.11.20	Виконати вправи, скласти опорний конспект.
22	<p>Лабораторно-практична робота № 3.</p> <p>Реакції йонного обміну. Визначення рН середовища водних розчинів солей за допомогою індикаторів.</p>	2	Урок засвоєння знань та	12.11.20	Методичні рекомендації до виконання лаборатор-

			умінь		ної роботи
23	Загальна характеристика неметалічних елементів. Неметали як прості речовини, явище алотропії. Явище адсорбції.	2	Комбінований урок	17.11.20	[2] стор. 73-85
24	Окисні та відновні властивості неметалів. Сполуки неметалічних елементів з Гідрогеном. Особливості водних розчинів цих сполук та їх застосування.	2	Комбінований урок	19.11.20	[2] стор. 11-30
25	Оксиди неметалічних елементів і їх вміст в атмосфері. Кислоти. Кислотні дощі. особливості взаємодії металів з концентрованою нітратною, сульфатною кислотами.	2	Комбінований урок	24.11.20	Виконати вправи, скласти опорний конспект.
26	Основи, властивості застосування гідроксидів Натрію і Кальцію.	2	Комбінований урок	26.11.20	Виконання вправ
27	Солі, їх поширення у природі. Середні та кислі солі. Поняття про жорсткість води та способи її усунення.	2	Комбінований урок	01.12.20	Виконання вправ
28	Алюміній та Залізо, їх властивості, застосування металів та їх сплавів.	2	Комбінований урок	03.12.20	[2] стор. 153-162
29	Лабораторн-практична робота № 4. Виявлення у розчині катіонів Fe^{+2} , Fe^{+3} , Барію, Амонію.	2	Урок засвоєння знань та умінь	08.12.20	
30	Практична робота №1. Генетичні зв'язки між класами неорганічних речовин.	2	Урок засвоєння знань та умінь	10.12.20	
31	Сучасні силікатні матеріали. Мінеральні добрива, поняття про кислотні та лужні	2	Комбінований	15.12.20	Скласти опорний

	грунти.		урок		конспект
32	Біологічне значення металічних і неметалічних елементів. Біологічні зв'язки між класами неорганічних сполук.	2	Комбінований урок	17.12.20	Скласти опорний конспект
33	Роль хімії в створенні нових матеріалів, розвитку нових напрямів технологій, розв'язанні продовольчої, сировинної, енергетичної, екологічної проблем.	2	Комбінований урок	22.12.20	Скласти опорний конспект
34	"Зелена" хімія: сучасні завдання перед хімічною наукою та хімічною технологією.	2	Урок узагальнення знань	24.12.20	

ЛІТЕРАТУРА

1. Хімія (рівень стандарту): підручник для 11 кл. закл. загальної середньої освіти / Павло Попель, Людмила Крикля. – К. : ВЦ «Академія», 2019. – 248с. : іл.
2. Хімія (рівень стандарту): підручник для 10 клас закл. загальної середньої освіти/ П.П. Попель, Л.С. Крикля. – К.: ВЦ «Академія», 2018. – 256с. : іл.
3. Хімія: підручник для 10 кл. загальноосвіт.навч.закл. (рівень стандарту, академічний рівень)/ О.Г. Ярошенко. – К. : Грамота, 2010. – 224с. : іл.