

ВИКОНАВЧИЙ ОРГАН КИЇВСЬКОЇ МІСЬКОЇ РАДИ
(КИЇВСЬКА МІСЬКА ДЕРЖАВНА АДМІНІСТРАЦІЯ)

ДЕПАРТАМЕНТ ОСВІТИ І НАУКИ

ДЕРЖАВНИЙ ВИЩИЙ НАВЧАЛЬНИЙ ЗАКЛАД
«КИЇВСЬКИЙ КОЛЕДЖ ЛЕГКОЇ ПРОМИСЛОВОСТІ»

ВИТЯГ

КАЛЕНДАРНО-ТЕМАТИЧНИЙ ПЛАН
з предмету_ "ПРИРОДНИЧІ НАУКИ: ХІМІЯ"

На _ 1 _ семестр 2020 навчального року, курс ____ 1 _

Група ДГ-2-20

Спеціальність 022 Дизайн

Освітня програма Комп'ютерний дизайн виробів легкої промисловості

Галузь знань 02 Культура і мистецтво

Викладач Векерик Ольга Іванівна

Кількість годин за навчальним планом на семестр 68, з них лабораторних 10 год.

Складений згідно з навчальної програми «Природничі Науки» ДВНЗ ККЛП, затвердженою 2019р.

Розглянуто та рекомендовано
до затвердження на засіданні
циклової комісії інформаційних технологій
та природничо-наукових дисциплін
«28» _08_2020р.

Протокол №1

Голова ЦК_Швед Т.М.

Київ, 2020

КОМУНІКАЦІЯ З ВИКЛАДАЧЕМ

Векерик Ольга Іванівна – викладач біології, хімії.

Електронна скринька викладача: **vekerykolga@ukr.net**

Контакт викладача у Viber: **+38 (096) 706 34 46**

Розміщення завдань та навчально – методичних матеріалів організовано на веб-сервісі: **Google Classroom**

Лекційні заняття проводяться з використанням мобільних додатків: **Zoom, Skype**

Адреса Коледжу

вул. Джона Маккейна, 29
Київ, УКРАЇНА, 01042
Сайт Коледжу: **kklp.kiev.ua**

ЗМІСТ КУРСУ

з 15.10.2020 р. до кінця 1 семестру

№ заняття	Назва розділів і тем	Кількість годин	Тип уроку	Календ. строки вивчен. тем	Завдання для студентів
1	2	3	4	5	6
13	Вуглеводи, класифікація, поширення у природі. Глюкоза, фруктоза, сахароза, крохмаль, целюлоза, їх властивості. Хімія та їжа. Харчові добавки.	2	Комбінований урок	13.10	[1] стор. 135-152
14	Насичені і ароматичні аміни. Склад, будова молекул, назви	2	Комбінований урок	15.10	[1] стор. 154-164

	найпростіших за складом сполук.				
15	Амінокислоти та білки, властивості. Пептидна група.	2	Комбінований урок	20.10	[1] стор.164-170
16	Лабораторна робота №2. Якісна реакція на білки.	2	Урок засвоєння знань та умінь	22.10	
17	Синтетичні високомолекулярні речовини. Полімери.	2	Комбінований урок	27.10	[1] стор. 177-203
18	Зв'язки між класами органічних речовин. Загальні поняття про біологічно активні речовини (вітаміни, ферменти).	2	Комбінований урок	29.10	Конспект
19	Явище періодичної зміни властивостей елементів і їх сполук на основі уявлень про електронну будову атомів. Збуджений стан атома. Валентні стани елементів.	2	Урок узагальнення знань	03.11	Скласти опорний конспект.
20	Йонний, ковалентний, металічний, водневий, хімічний зв'язки.	2	Комбінований урок	05.11	[2] стор. 30-49
21	Типи хімічних реакцій. Реакції йонного обміну. Основні класи неорганічних сполук.	2	Комбінований урок	10.11	[2] стор.49-79
22	Лабораторна робота № 3. Реакції йонного обміну. Визначення рН середовища	2	Урок засвоєння знань та умінь	12.11	

	водних розчинів солей за допомогою індикаторів.				
23	Загальна характеристика неметалічних елементів.	2	Комбінований урок	17.11	[2] стор. 80-95
24	Окисні та відновні властивості неметалів.	2	Комбінований урок	19.11	[2] стор. 95-112
25	Оксиди неметалічних елементів і їх вміст в атмосфері. Кислоти.	2	Комбінований урок	24.11	[2] стор.112-128
26	Основи, властивості застосування гідроксидів Натрію і Кальцію.		Комбінований урок	26.11	[2] стор.158-163
27	Солі, їх поширення у природі. Середні та кислі солі. Поняття про жорсткість води та способи її усунення.	2	Комбінований урок	01.12	[2] стор.163-175
28	Алюміній та Залізо, їх властивості, застосування металів та їх сплавів.	2	Комбінований урок	03.12	[2] стор.140-157
29	Лабораторна робота № 4. Виявлення у розчині катіонів Fe^{+2} , Fe^{+3} , Барію, Амонію.	2	Урок засвоєння знань та умінь	08.12	
30	Практична робота №1. Генетичні зв'язки між класами неорганічних речовин.	2	Урок засвоєння знань та умінь	10.12	

31	Сучасні силікатні матеріали. Мінеральні добрива, поняття про кислотні та лужні ґрунти.	2	Комбінований урок	15.12	[2] стор.175-187 Скласти опорний конспект
32	Біологічне значення металічних і неметалічних елементів.	2	Комбінований урок	17.12	[2] стор.194-198 Скласти опорний конспект
33	Роль хімії в створенні нових матеріалів, розвитку нових напрямів технологій.	2	Комбінований урок	22.12	Скласти опорний конспект
34	"Зелена" хімія: сучасні завдання перед хімічною наукою та хімічною технологією.	2	Урок узагальнення знань	24.12	

Рекомендована література

1. Хімія (рівень стандарту) підручник для 10 класу закладів загал. середньої освіти /П.П.Попель, Л.С.Крикля.-К.: ВЦ «Академія» 2018-256с.: іл.
2. Хімія (рівень стандарту) підручник для 10 класу закладів загал. середньої освіти /П.П.Попель, Л.С.Крикля.-К.: ВЦ «Академія» 2019-248с.: іл.
- 3.Хімія (рівень стандарту) підручник для 10 класу закладів загальної середньої освіти /Ю.С.Ярошенко- К.:УОВЦ «Оріон»,2018-200с.: іл.
- 4.Хімія (рівень стандарту) підручник для 10 класу закладів загальної середньої освіти /М.М.Савчин-К.: Грамота, 2018-208.: іл.
- 5.Хімія (рівень стандарту) підручник для 10 класу закладів загальної середньої освіти /О.В.Григорович- Харків: Вид. «Ранок» 2018-240с.: іл.
- 6.Ярошенко О.Г., Новицька В.І. Завдання і вправи з хімії: Навчальний посібник. Вид. 4-е.,-К.: Станіца-Київ,2000-228с.

7.Аликберова Л.Ю. Занимательная химия: Книга для учащихся, учителей и родителей.-М.: АСТ-ПРЕСС, 2002.-560с.

8. Гроссе Э., Вайсмантель Х. Химия для любознательных. Основы химии и занимательные опыты: Пер.с нем.-Л.: Химия,1978.-392с.