



КАЛЕНДАРНО-ТЕМАТИЧНИЙ ПЛАН ЛЕКЦІЙ

з медичної хімії для 1 курсу
спеціальності 224 Технології медичної діагностики та лікування
груп ЛД б 17 (4,0) мед 01, 02, 03
(код і найменування спеціальності)(шифр групи)
(весняний семестр, 2017-2018 н.р.)

№ з/п	Дата	Тема лекції	Обсяг у год.	Лектор
МОДУЛЬ 1. ЗАГАЛЬНА ХІМІЯ. ХІМІЧНІ ТА БІОЛОГІЧНІ ВЛАСТИВОСТІ ЕЛЕМЕНТІВ				
1	01.02	Енергетика та кінетика хімічних реакцій	2	Турченко Н.В.
2	15.02	Розчини. Колігативні властивості розчинів	2	Турченко Н.В.
3	01.03	Електролітична дисоціація.	2	Турченко Н.В.
4	15.03	Гідроліз солей. Роль протолітичних процесів у обміні речовин.	2	Турченко Н.В.
5	29.03	Окисно-відновні реакції	2	Турченко Н.В.
6	12.04	Комплексні сполуки	2	Турченко Н.В.
7	26.04	Загальна характеристика s- та d-елементів	2	Турченко Н.В.
8	10.05	Загальна характеристика p-елементів	2	Турченко Н.В.
9	24.05	Вчення В.І. Вернадського про біосферу. Закон О.П. Виноградова. Класифікація біоелементів	2	Турченко Н.В.
10.	07.06	Біогенна роль s- та p-елементів	2	Турченко Н.В.
11	21.06	Фізіологічні функції сполук d-елементів	2	Турченко Н.В.
Всього:			22	

Примітка: лекція відбувається у четвер о 12.50 год. в ауд. №7

Завідувач кафедри неорганічної хімії, професор _____ Левітін Є.Я.



КАЛЕНДАРНО-ТЕМАТИЧНИЙ ПЛАН ЛАБОРАТОРНИХ, СЕМІНАРСЬКИХ ЗАНЯТЬ

з медичної хімії для 1 курсу
спеціальності 224 Технології медичної діагностики та лікування
_ЛДБ 17(4,0)мед 01, 02
(код і найменування спеціальності) (шифр групи)
(весняний семестр, 2017-2018 н.р.)

№ з/п	Дата	Тема заняття	Обсяг у годинах, вид заняття	Система оцінювання знань, бали	
				min	max
ЗМІСТОВИЙ МОДУЛЬ 1. ОСНОВНІ ПОНЯТТЯ ТА ЗАКОНИ ХІМІЇ. ЗАКОНОМІРНОСТІ ТА НАПРЯМ ПЕРЕБІГУ ХІМІЧНИХ РЕАКЦІЙ					
1	01.02	Вступ до практикуму. Класи та номенклатура	3	3	5
2	01.02	Будова атома	2		
3	15.02	Періодичний закон Д.І. Менделєєва на основі електронної будови атома.	3	3	5
4	01.03	Хімічний зв'язок	3	3	5
5	01.03	Енергетика та напрямленість реакцій.	2		
6	15.03	Хімічна кінетика та рівновага.	3	3	5
		Всього за ЗМ 1	12/4	12	20
ЗМІСТОВИЙ МОДУЛЬ 2. ВЧЕННЯ ПРО РОЗЧИНИ.ОКИСНО-ВІДНОВНІ РЕАКЦІЇ.КОМПЛЕКСНІ СПОЛУКИ					
7	29.03	Дисперсні системи: суспензії, емульсії, колоїди. Істинні розчини.	3	3	5
8	29.03	Колігативні властивості розчинів	2		
9	12.04	Розчини електролітів. Іонні рівняння. К _в , рН	3		
10	26.04	Рівновага у розчинах важкорозчинних електролітів. Добуток розчинності	3	6	10
11	26.04	Гідроліз солей	2	3	5
12	10.05	Окисно-відновні реакції	3	3	5
13	24.05	Комплексні сполуки	3		
14	24.05	Комплексні сполуки	2	6	10
		Всього за ЗМ 2	15/6	21	35
ЗМІСТОВИЙ МОДУЛЬ 3.ХІМІЧНІ ТА БІОГЕННІ ВЛАСТИВОСТІ ЕЛЕМЕНТІВ					
15	07.06	Хімічні та біогенні властивості s-, p-, d-елементів	3	3	5
		Всього за ЗМ 3	3	3	5
16	21.06	Підсумковий модульний контроль з модуля 1	3	24	40
		Підвищення рейтингу з модуля 1			
ВСЬОГО ЗА ВИВЧЕННЯ МОДУЛЯ 1			43	60	100

Завідувач кафедри неорганічної хімії, професор _____ Левітін Є.Я.



КАЛЕНДАРНО-ТЕМАТИЧНИЙ ПЛАН ЛАБОРАТОРНИХ, СЕМІНАРСЬКИХ ЗАНЯТЬ

з медичної хімії для 1 курсу
спеціальності 224 Технології медичної діагностики та лікування
ЛДб 17 (4,0) мед 03
(код і найменування спеціальності) (шифр групи)
(весняний семестр, 2017-2018 н.р.)

№ з/п	Дата	Тема заняття	Обсяг у годинах, вид заняття	Система оцінювання знань, бали	
				min	max
ЗМІСТОВИЙ МОДУЛЬ 1. ОСНОВНІ ПОНЯТТЯ ТА ЗАКОНИ ХІМІЇ. ЗАКОНОМІРНОСТІ ТА НАПРЯМ ПЕРЕБІГУ ХІМІЧНИХ РЕАКЦІЙ					
1	29.01	Вступ до практикуму. Класи та номенклатура	2	3	5
2	30.01	Будова атома	3		
3	13.02	Періодичний закон Д.І. Менделєєва на основі електронної будови атома.	3	3	5
4	26.02	Хімічний зв'язок	2	3	5
5	27.02	Енергетика та напрямленість реакцій.	3		
6	13.03	Хімічна кінетика, хімічна рівновага	3	3	5
		Всього за ЗМ 1	12/4	12	20
ЗМІСТОВИЙ МОДУЛЬ 2. ВЧЕННЯ ПРО РОЗЧИНИ. ОКИСНО-ВІДНОВНІ РЕАКЦІЇ. КОМПЛЕКСНІ СПОЛУКИ					
7	26.03	Дисперсні системи: суспензії, емульсії, колоїди. Істинні розчини. Вираження концентрації.	2		
8	27.03	Колігативні властивості розчинів	3	3	5
9	10.04	Розчини електролітів. Іонні рівняння. К _в , рН	3		
10	23.04	Рівновага у розчинах важкорозчинних електролітів. Добуток розчинності.	2	6	10
11	24.04	Гідроліз солей	3	3	5
12	08.05	Окисно-відновні реакції	3	3	5
13	21.05	Комплексні сполуки	2		
14	22.05	Комплексні сполуки	3	6	10
		Всього за ЗМ 2	15/6	21	35
ЗМІСТОВИЙ МОДУЛЬ 3. ХІМІЧНІ ТА БІОГЕННІ ВЛАСТИВОСТІ ЕЛЕМЕНТІВ					
15	05.06	Хімічні та біогенні властивості s-, p-, d елементів	3	3	5
		Всього за ЗМ 3	3	3	5
16	19.06	<i>Підсумковий модульний контроль з модуля 1</i>	3	24	40
		<i>Підвищення рейтингу з модуля 1</i>			
ВСЬОГО ЗА ВИВЧЕННЯ МОДУЛЯ 1			43	60	100

Завідувач кафедри неорганічної хімії, професор _____ Левітін Є.Я.