



КАЛЕНДАРНО-ТЕМАТИЧНИЙ ПЛАН ЛЕКЦІЙ

Із медичної хімії для 1 курсу
спеціальності 224 Технології медичної діагностики та лікування

ЛДб17 (2,0) 01,02

(осінній семестр, 2017-2018н.р.)

№ з/п	Дата	Тема лекції	Обсяг у год.	Лектор
МОДУЛЬ 1. ЗАГАЛЬНА ХІМІЯ, ХІМІЧНІ ТА БІОЛОГІЧНІ ВЛАСТИВОСТІ ЕЛЕМЕНТІВ				
1	08.09	Періодичний закон Д.І. Менделєєва та його сучасне тлумачення на основі електронної будови атома. Енергетика хімічних і фазових перетворень	1	Бризицька А.М.
2	22.09	Кінетика та рівновага хімічних реакцій. Поняття про ферментативний каталіз у біологічних системах	1	Бризицька А.М.
3	06.10	Розчини. Роль водних розчинів. Способи вираження кількісного складу розчинів. Властивості розчинів неелектролітів	1	Бризицька А.М.
4	20.10	Теорія електролітичної дисоціації. Водневий показник біологічних середовищ. Буферні системи організму	1	Бризицька А.М.
5	03.11	Гідроліз солей. Роль протолітичних реакцій в біохімічних процесах	1	Бризицька А.М.
6.	17.11	Окисно-відновні реакції в біологічних системах	1	Бризицька А.М.
7	01.12	Комплексні сполуки. Біологічна роль комплексних сполук. Хімічні основи використання комплексних сполук у лабораторному аналізі	1	Бризицька А.М.
8	15.12	Загальна характеристика р-елементів. Хімічні та медико-біологічні властивості простих речовин та сполук елементів IIIA-VII A груп періодичної системи Д.І. Менделєєва	1	Бризицька А.М.
9	29.12	Загальна характеристика s-, d-елементів. Хімічні та медико-біологічні властивості простих речовин та сполук елементів VIB, VII B, VIII B, IB, IIB груп періодичної системи Д.І. Менделєєва	1	Бризицька А.М.
Всього:			9	

Примітка: лекція відбувається у п'ятницю о 10.25 год. в ауд. № 6

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



КАЛЕНДАРНО-ТЕМАТИЧНИЙ ПЛАН ЛАБОРАТОРНИХ, СЕМІНАРСЬКИХ ЗАНЯТЬ

із медичної хімії для 1 курсу
спеціальності 224 Технології медичної діагностики та лікування,
ЛДБ (2,0) 01, 02.

(осінній) 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	05.09	Вступ до практикуму. Класи і номенклатура неорганічних речовин	2 сем	3	5
2	14.09	Енергетика хімічних і фазових перетворень	3 лаб	3	5
3	28.09	Хімічна кінетика.	3 лаб	3	5
<i>Всього за ЗМ 1:</i>				9	15
ЗМІСТОВИЙ МОДУЛЬ 2. ВЧЕННЯ ПРО РОЗЧИНИ. ОКИСНО ВІДНОВНІ РЕАКЦІЇ. КОМПЛЕКСНІ СПОЛУКИ					
4	03.10	Розчини. Способи вираження концентрації	2 сем	3	5
5	12.10	Колігативні властивості розчинів	3 лаб	3	5
6,7	26.10 31.10	Властивості розчинів електролітів	3 лаб 2 сем	3	5
8	09.11	Гідроліз солей	3 лаб	3	5
9, 10	23.11 28.11	Окисно-відновні реакції	3 лаб 2 сем	6	10
12	07.12	Комплексні сполуки	3 лаб	3	5
<i>Всього за ЗМ 2:</i>				21	35
ЗМІСТОВИЙ МОДУЛЬ 3. БІОГЕННІ І ХІМІЧНІ ВЛАСТИВОСТІ s-, p-, d- ЕЛЕМЕНТІВ					
13	21.12	Біогенні властивості p-елементів	3 лаб	3	5
14	26.12	Біогенні властивості s- та d-елементів	2 сем	3	5
<i>Всього за ЗМ 3:</i>				6	10
15	04.01	<i>Підсумковий контроль з модуля 1</i>		24	40
		<i>Підвищення рейтингу з модуля 1</i>			
ВСЬОГО ЗА ВИВЧЕННЯ МОДУЛЯ 1			10/27	60	100

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