



КАЛЕНДАРНО-ТЕМАТИЧНИЙ ПЛАН ЛЕКЦІЙ

Із медичної хімії для 1 курсу
спеціальності 224 Технології медичної діагностики та лікування
ЛДБ17 (3,0) мед 01
(осінній семестр, 2017-2018н.р.)

№ з/п	Дата	Тема лекції	Обсяг у год.	Лектор
МОДУЛЬ 1. ЗАГАЛЬНА ХІМІЯ. ХІМІЧНІ ТА БІОЛОГІЧНІ ВЛАСТИВОСТІ ЕЛЕМЕНТІВ				
1	13.09	Періодичний закон Д.І. Менделєєва та електронна будова атома Енергетика та кінетика хімічних та біохімічних реакцій	2	Турченко Н.В.
2	27.09	Розчини. Способи вираження концентрації. Колігативні властивості неелектролітів-	2	Турченко Н.В.
3	11.10	Електролітична дисоціація. рН. Буферні системи організму. Водно-електролітний баланс	2	Турченко Н.В.
4	25.10	Гідроліз солей. Протолітичні реакції в біохімічних процесах	2	Турченко Н.В.
5	08.11	Окисно-відновні реакції. Основи електрохімії	2	Турченко Н.В.
6.	22.11	Комплексні сполуки. Будова, номенклатура	2	Турченко Н.В.
7, 8	06.12 20.12	Характеристика s-, p-, d-елементів . Хімічні та медико-біологічні властивості простих речовин та сполук елементів	4	Турченко Н.В.
9	03.01	Оглядова лекція з медичної хімії	2	Турченко Н.В.
Всього:			18	

Примітка: лекція відбувається у середу о 10.50 год. в ауд. № 4 н/х

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 17 (3,0) мед 01
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. ЗАКОНОМІР-НОСТІ ТА НАПРЯМ ПЕРЕБІГУ ХІМІЧНИХ РЕАКЦІЙ					
1	06.09	Класи та номенклатура неорганічних речовин	4 лаб	3	5
2	13.09	Періодичний закон та ПСЕ Д.І. Менделєєва на основі електронної будови атома	2 сем	3	5
3	20.09	Енергетика та напрям перебігу реакцій.	4 лаб		
4	27.09	Кінетика та рівновага. Ферментативний каталіз	2 сем	3	5
<i>Всього за ЗМ 1:</i>			8/4	9	15
ЗМІСТОВИЙ МОДУЛЬ 2. ВЧЕННЯ ПРО РОЗЧИНИ. ОКИСНО-ВІДНОВНІ РЕАКЦІЇ. КОМПЛЕКСНІ СПОЛУКИ					
5	04.10	Розчини. Способи вираження концентрації.	4 лаб	3	5
6	11.10	Колігативні властивості розчинів неелектролітів	2 сем		
7	18.10	Електролітична дисоціація. рН розчинів.	4 лаб	3	5
8	25.10	рН біологічних рідин. Буферні системи організм	2 сем	3	5
9	01.11	Гідроліз солей. Роль протолітичних реакцій у біохімічних процесах обміну речовин	4 лаб	3	5
10	08.11,	Окисно-відновні реакції у біологічних системах	2 сем	6	10
11	15.11	ОВР. Електрохімія Електрохімічні методи аналізу.	4 лаб		
12	22.11	Комплексні сполуки	2 сем	6	10
<i>Всього за ЗМ 2</i>			16/8	24	40
ЗМІСТОВИЙ МОДУЛЬ 3. ХІМІЧНІ ТА БІОГЕННІ ВЛАСТИВОСТІ ПРОСТИХ РЕЧОВИН ТА СПОЛУК ЕЛЕМЕНТІВ					
13, 14	29.11 13.12	Хімічні та медико-біологічні властивості простих речовин та сполук s-, p-, d-елементів	8 лаб	3	5
<i>Всього за ЗМ 3:</i>			8/0	3	5
15	27.12	<i>Підсумковий модульний контроль з модуля 1</i>	4 лаб	24	40
		<i>Підвищення рейтингу з модуля 1</i>			
ВСЬОГО ЗА ВИВЧЕННЯ МОДУЛЯ 1			36/12	60	100

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