



КАЛЕНДАРНО-ТЕМАТИЧНИЙ ПЛАН ЛЕКЦІЙ

із загальної та неорганічної хімії для 1 курсу
спеціальності 226 Фармація, промислова фармація,
групи Ф(4,0д) 01 – 02
осінній семестр, 2017-2018 н.р.

№ з/п	Дата	Тема лекції	Обсяг у год	Лектор
МОДУЛЬ 1				
1	06.09	Класи та номенклатура неорганічних сполук. Періодичний закон Д.І. Менделєєва на основі електронної будови атомів	2	Антоненко О.В.
2	20.09	Швидкість хімічних реакцій та хімічна рівновага. Роль ферментативного каталізу	2	Антоненко О.В.
3	04.10	Теорія електролітичної дисоціації. Водневий показник біологічних середовищ	2	Антоненко О.В..
4	18.10	Гідроліз солей. Роль протолітичних реакцій при метаболізмі та аналізі фармацевтичних засобів	2	Антоненко О.В..
5	01.11	Окисно-відновні реакції. Використання окисно-відновних реакцій у хімічному аналізі	2	Антоненко О.В.
6	15.11	Комплексні сполуки. Біологічна роль комплексних сполук. Основи використання комплексних сполук у фармацевтичному аналізі	2	Антоненко О.В.
7	29.11	Загальна характеристика р-елементів. Хімічні та медико-біологічні властивості простих речовин і сполук елементів IIIA – VIIA груп періодичної системи Д.І. Менделєєва	2	Антоненко О.В..
8	13.12	Загальна характеристика d-елементів. Хімічні та медико-біологічні властивості простих речовин і сполук елементів VIB, VIIB, VIIB, IB та IIB груп періодичної системи Д.І. Менделєєва	2	Антоненко О.В.
9	27.12	Фізичні, хімічні та біологічні властивості простих речовин і сполук елементів залежно від їх електронної будови та положення в періодичній системі Д.І. Менделєєва. Використання сполук елементів у фармації	2	Антоненко О.В.
Всього:			18	

Примітка: лекція відбувається у середу, о 12⁵⁰ – 14³⁰, в ауд. № 5

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



КАЛЕНДАРНО-ТЕМАТИЧНИЙ ПЛАН ЛАБОРАТОРНИХ І СЕМІНАРСЬКИХ) ЗАНЯТЬ

із загальної та неорганічної хімії для 1 курсу
спеціальності 226 Фармація, промислова фармація,
групи **Ф(4,0д) 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. Загальна хімія					
1	05.09	Вступ до практикуму із загальної хімії	3, лаб		
2	12.09	Класи та номенклатура неорганічних сполук	3, лаб		
3	13.09	Будова атома. Періодичний закон Д.І. Менделєєва на основі електронної будови атомів	2, сем	3	5
4	19.09	Хімічний зв'язок та будова молекул	3, лаб	3	5
5	26.09	Швидкість хімічних реакцій та хімічна рівновага. Ферментативний каталіз	3, лаб	3	5
6	03.10		3, лаб		
7	10.10	Способи вираження кількісного складу розчинів	3, лаб	3	5
8	17.10		3, лаб		
9	24.10	Властивості розчинів електролітів	3, лаб	3	5
10	31.10		3, лаб		
11	07.11	Гідроліз солей	3, лаб	3	5
12	08.11		2, сем		
13	14.11	Окисно-відновні реакції	3, лаб	3	5
14	21.11		3, лаб		
15	22.11	Комплексні сполуки	2, сем	3	5
Всього за ЗМ 1:				24	40
Змістовий модуль 2. Неорганічна хімія					
16	28.11	Фізичні та хімічні властивості простих речовин і сполук елементів IIIA, IVA груп	3, лаб		
17	05.12	Фізичні та хімічні властивості простих речовин і сполук елементів VA, VIA групи	3, лаб	6	10
18	06.12		2, сем		
19	12.12	Фізичні та хімічні властивості простих речовин і сполук елементів VIIA групи	3, лаб		
20	19.12	Фізичні та хімічні властивості простих речовин і сполук елементів VIB, VIIB, VIIBB груп	3, лаб	6	10
21	20.12	Фізичні та хімічні властивості простих речовин і сполук елементів IB, IIB груп	2, сем		
Всього за ЗМ 2:				12	20
22	26.12	<i>Підсумковий модульний контроль з модуля 1</i>	3, лаб		
23	02.01		3, лаб	24	40
	08.01-21.01	<i>Підвищення рейтингу з модуля 1</i>			
ВСЬОГО ЗА ВИВЧЕННЯ МОДУЛЯ 1			64	60	100

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