



КАЛЕНДАРНО-ТЕМАТИЧНИЙ ПЛАН ЛЕКЦІЙ
із загальної та неорганічної хімії для 1 курсу
 спеціальності 226 Фармація, промислова фармація
ТПКЗм (5.0д)

осінній семестр, 2017-2018 н.р.

№ з/п	Дата	Тема лекції	Обсяг у год.	Лектор
МОДУЛЬ 1				
1	04.09.2017	Класи та номенклатура неорганічних сполук	2	Коваль А.О.
2	18.09.2017	Теорія хімічного зв'язку та будова молекул	2	Коваль А.О.
3	02.10.2017	Кінетика та рівновага хімічних реакцій. Каталіз	2	Коваль А.О.
4	16.10.2017	Вчення про розчини. Способи вираження кількісного складу розчинів	2	Коваль А.О.
5	30.10.2017	Властивості розчинів електролітів	2	Коваль А.О.
6	13.11.2017	Гідроліз солей	2	Коваль А.О.
7	27.11.2017	Окисно-відновні реакції у хімічних процесах	2	Коваль А.О.
8	11.12.2017	Комплексні сполуки	2	Коваль А.О.
9	25.12.2017	Комплексні сполуки	2	Коваль А.О.
Всього:			18	

Примітка: лекція відбувається у
 понеділок о 12⁵⁰ - 14³⁰ год. в ауд. № 12

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



КАЛЕНДАРНО-ТЕМАТИЧНИЙ ПЛАН ЛАБОРАТОРНИХ, СЕМІНАРСЬКИХ ЗАНЯТЬ

із загальної та неорганічної хімії для 1 курсу
спеціальності 226 Фармація, промислова фармація

ТПКЗм (5.0д)

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					
1	07.09	Вступ до практикуму з неорганічної хімії. Класи та номенклатура неорганічних сполук	4, лаб		
2	15.09	Класи та номенклатура неорганічних сполук.	2, сем	3	5
3	21.09	Будова атома. Періодичний закон Д.І. Менделєєва на основі електронної будови атомів.	4, лаб	3	5
4	05.10	Хімічний зв'язок та будова молекул.	4, лаб	6	10
5	19.10	Основні закони хімії. Закон еквівалентів.	4, лаб	3	5
6	27.10	Кінетика та рівновага хімічних реакцій. Каталіз.	2, сем		
7	02.11	Експериментальне вивчення швидкості рівноваги хімічних реакцій.	4, лаб	6	10
<i>Всього за ЗМ 1:</i>				21	35
ЗМІСТОВИЙ МОДУЛЬ 2. Вчення про розчини					
8	10.11	Способи вираження кількісного складу та концентрації розчинів.	2, сем		
9	16.11	Розчини. Приготування розчинів.	4, лаб	6	10
10	24.11	Електролітична дисоціація. Дисоціація води, поняття про рН.	2, сем		
11	30.11	Теорія сильних і слабких електролітів. Рівновага в розчинах малорозчинних електролітів.	4, лаб	6	10
12	14.12	Гідроліз солей. Експериментальне вивчення гідролізу солей.	4, лаб	3	5
<i>Всього за ЗМ 2:</i>				15	25
13	28.12	<i>Підсумковий модульний контроль з модуля 1</i>	4, лаб	24	40
	08.01-21.01	<i>Підвищення рейтингу з модуля 1</i>			
ВСЬОГО ЗА ВИВЧЕННЯ МОДУЛЯ 1			44	60	100

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