



КАЛЕНДАРНО-ТЕМАТИЧНИЙ ПЛАН ЛЕКЦІЙ
 із загальної та неорганічної хімії для 1 курсу
 спеціальності 226 Фармація, промислова фармація
ТФПм (5.0 д)
Осінній семестр, 2017-2018 н.р.

№ з/п	Дата	Тема лекції	Обсяг у год.	Лектор
МОДУЛЬ 1. Основні поняття та закони хімії.				
1	04.09	Сучасна квантово-механічна теорія будови атома. Періодичний закон Д.І.Менделєєва на основі електронної будови атома Хімічний зв'язок та будова молекул	2	доц.Рой І.Д.
2	18.09	Енергетика та напрямок хімічних реакцій. Закон Геса Хімічна кінетика та хімічна рівновага. Каталіз	2	доц.Рой І.Д.
3	02.10	Розчини. Способи вираження концентрації розчинів Властивості розчинів електролітів	2	доц.Рой І.Д.
4	16.10	Гідроліз солей Окисно-відновні реакції	2	доц.Рой І.Д.
5	30.10	Основи електрохімії	1	доц.Рой І.Д.
Всього:			9	

Примітка: лекція відбувається у понеділок о 10.25 год. в ауд. № 10

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
ТФПм (5.0 д)
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. Будова речовин. Загальні закономірності перебігу хімічних процесів					
1	04.09	Класи та номенклатура неорганічних сполук	2, сем.	3	5
2	11.09	Сучасна квантово-механічна теорія будови атома. Періодичний закон Д.І.Менделєєва на основі електронної будови атома	4, лаб.	3	5
3	25.09	Хімічний зв'язок та будова молекул	4, лаб.	3	5
4	09.10	Енергетика та напрямок хімічних реакцій. Закон Геса	4, лаб.	3	5
5	23.10	Хімічна кінетика та хімічна рівновага. Каталіз	4, лаб.	3	5
Всього за ЗМ 1:				15	25
ЗМІСТОВИЙ МОДУЛЬ 2. Вчення про розчини. Окисно-відновні реакції. Комплексні сполуки.					
6	30.10	Розчини. Способи вираження концентрації розчинів	2, сем.	3	5
7	06.11	Розчини. Приготування розчинів із заданою концентрацією	4, лаб.	3	5
8	13.11	Властивості розчинів електролітів	2, сем.	3	5
9	20.11	Властивості розчинів електролітів	4, лаб.	3	5
10	27.11	Гідроліз солей	2, сем.	3	5
11	04.12	Окисно-відновні реакції	4, лаб.	3	5
12	18.12	Основи електрохімії	4, лаб.	3	5
Всього за ЗМ 2:				21	35
13	01.01	<i>Підсумковий модульний контроль з модуля 1</i>	4, лаб.	24	40
	08.01	<i>Підвищення рейтингу з модуля 1</i>			
ВСЬОГО ЗА ВИВЧЕННЯ МОДУЛЯ 1			44	60	100

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