



## КАЛЕНДАРНО-ТЕМАТИЧНИЙ ПЛАН ЛЕКЦІЙ

з загальної та неорганічної хімії для 1 курсу  
спеціальності 226 Фармація КФ (5,0д)  
(осінній семестр, 2017-2018 навч.р.)

№ з/п	Дата	Тема лекції	Обсяг у год.	Лектор
<b>МОДУЛЬ 1. НАЗВА</b>				
1	08.09.17	Класи та номенклатура неорганічних сполук. Кінетика та рівновага хімічних реакцій. Каталіз. Будова атома. Періодичний закон	2	Ведерникова І.О.
2	22.09.17	Теорія хімічного зв'язку та будова молекул. Вчення про розчини. Способи вираження кількісного складу розчинів	2	Ведерникова І.О.
3	06.10.17	Властивості розчинів електrolітів	2	Ведерникова І.О.
4	20.10.17	Гідроліз солей	2	Ведерникова І.О.
5	03.11.17	Окисно-відновні реакції у хімічних процесах	1	Ведерникова І.О.
<b>Всього:</b>			<b>9</b>	

*Примітки:* лекція у п'ятницю 15.40-17.05 ч. в ауд. № НХ3

Зав. Кафедри неорганічної хімії, професор \_\_\_\_\_ Левітін Є.Я.



## КАЛЕНДАРНО-ТЕМАТИЧЕСКИЙ ПЛАН ЛАБОРАТОРНИХ, СЕМІНАРСЬКИХ ЗАНЯТЬ

З загальної та неорганічної хімії для 1 курсу  
спеціальності 226 Фармація КФ(5,0д)  
(осінній семестр, 2017-2018 навч.р.)

№ з/п	Дата	Тема заняття	Кількість год, вид заняття	Система оцінювання знань, бали	
				min	max
<b>ЗМІСТОВНИЙ МОДУЛЬ 1. Вступ до вивчення неорганічної хімії. Основні поняття та закони хімії. Класи та номенклатура неорганічних сполук. Напрямок хімічних реакцій. Будова речовин. Хімічний зв'язок та будова молекул</b>					
1	08.09.17	Вступ до практикуму з неорганічної хімії. Техніка безпеки. Контроль знань студентів з хімії за середню школу. Основні поняття і закони хімії. Закон еквівалентів	3, лаб		
2	22.09.17	Класи та номенклатура неорганічних сполук	3, лаб	3	5
3	06.10.17		3, лаб		
4	20.10.17	Кінетика та рівновага хімічних реакцій. Каталіз. Експериментальне вивчення швидкості рівноваги хімічних реакцій.	3, лаб	6	10
5	03.11.17	Будова атома. Періодичний закон Д.І. Менделєєва на основі електронної будови атомів.	3, лаб	3	5
6	17.11.17		2, сем		
7	17.11.17	Хімічний зв'язок та будова молекул.	3, лаб	6	10
<b>Всього з ЗМ 1:</b>				<b>18</b>	<b>30</b>
<b>ЗМІСТОВНИЙ МОДУЛЬ 2. Властивості розчинів речовин</b>					
8	01.12.17	Розчини. Способи вираження кількісного складу та концентрації розчинів. Приготування розчинів.	3, лаб	6	10
9	01.12.17	Електролітична дисоціація. Теорія сильних і слабких електролітів. Дисоціація води, поняття про рН.	3, лаб	6	10
10	15.12.17		2, сем		
11	15.12.17	Рівновага в розчинах малорозчинних електролітів. Гідроліз солей. Експериментальне вивчення гідролізу солей.	3, лаб	6	10
<b>Всього з ЗМ 2:</b>				<b>18</b>	<b>30</b>
12	29.12.17	<b>Підсумковий контроль засвоєння Модуля-1</b>	3, лаб	<b>24</b>	<b>40</b>
<b>ВСЬОГО ЗА ВИВЧЕННЯ МОДУЛЯ 1</b>			<b>8/55</b>	<b>60</b>	<b>100</b>

Зав. Кафедри неорганічної хімії, професор \_\_\_\_\_ Левітін Є.Я.