



КАЛЕНДАРНО-ТЕМАТИЧНИЙ ПЛАН ЛЕКЦІЙ

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

Фм (5.0д)

осінній семестр, 2017-2018 н.р.

№ з/п	Дата	Тема лекції	Обсяг у год.	Лектор
МОДУЛЬ 1				
1	04.09.2017 08.09.2017	Класи та номенклатура неорганічних сполук	2	Криськів О.С. Коваль А.О.
2	18.09.2017 22.09.2017	Теорія хімічного зв'язку та будова молекул	2	Криськів О.С. Коваль А.О.
3	02.10.2017 06.10.2017	Кінетика та рівновага хімічних реакцій. Каталіз	2	Криськів О.С. Коваль А.О.
4	16.10.2017 20.10.2017	Вчення про розчини. Способи вираження кількісного складу розчинів	2	Криськів О.С. Коваль А.О.
5	30.10.2017 03.11.2017	Властивості розчинів електролітів	2	Криськів О.С. Коваль А.О.
6	13.11.2017 17.11.2017	Гідроліз солей	2	Криськів О.С. Коваль А.О.
7	27.11.2017 01.12.2017	Окисно-відновні реакції у хімічних процесах	2	Криськів О.С. Коваль А.О.
8	11.12.2017 15.12.2017	Комплексні сполуки	2	Криськів О.С. Коваль А.О.
9	25.12.2017 29.12.2017	Комплексні сполуки	2	Криськів О.С. Коваль А.О.
Всього:			18	

Примітка: лекція відбувається у

I потік: понеділок о 12⁵⁰ - 14³⁰ год. в ауд. № 3

II потік: п'ятницю о 10²⁵ - 12⁰⁵ год. в ауд. № 3

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
Фм (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	04.09-08.09 11.09-15.09	Вступ до практикуму з неорганічної хімії. Техніка безпеки.	2, сем		
2	04.09-08.09 11.09-15.09	Класи та номенклатура неорганічних сполук.	4, лаб	3	5
3	18.09-22.09 25.09-29.09	Будова атома. Періодичний закон Д.І. Менделєєва на основі електронної будови атомів.	4, лаб	3	5
4	02.10-06.10 09.10-13.10	Хімічний зв'язок та будова молекул.	4, лаб	6	10
5	16.10-20.10 23.10-27.10	Основні закони хімії. Закон еквівалентів.	4, лаб	3	5
6	30.10-03.11 06.11-10.11	Кінетика та рівновага хімічних реакцій. Каталіз.	2, сем		
7	30.10-03.11 06.11-10.11	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	13.11-17.11 20.11-24.11	Розчини. Способи вираження кількісного складу та концентрації розчинів.	2, сем	3	5
9	13.11-17.11 20.11-24.11	Приготування розчинів.	4, лаб	3	5
10	27.11-01.12 04.12-08.12	Електролітична дисоціація. Дисоціація води, поняття про рН.	4, лаб		
11	27.11-01.12 04.12-08.12	Теорія сильних і слабких електролітів. Рівновага в розчинах малорозчинних електролітів.	2, сем	6	10
12	11.12-15.12 18.12-22.12	Гідроліз солей. Експериментальне вивчення гідролізу солей.	4, лаб	3	5
<i>Всього за ЗМ 2:</i>				15	25
13	25.12-29.12 01.01-05.01	<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.