



## КАЛЕНДАРНО-ТЕМАТИЧНИЙ ПЛАН ЛЕКЦІЙ

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

№ з/п	Дата	Тема лекції	Обсяг у год	Лектор
<b>МОДУЛЬ 1</b>				
1	07.09	Будова атома. Періодичний закон Д.І. Менделєєва на основі електронної будови атомів	2	доц. Криських О.С.
		Хімічний зв'язок та будова молекул. Роль водневого зв'язку в біологічних системах		
2	21.09	Швидкість хімічних реакцій та хімічна рівновага. Роль ферментативного каталізу	2	доц. Криських О.С.
		Розчини. Роль водних розчинів у життєдіяльності організмів. Способи вираження кількісного складу розчинів		
3	05.10	Теорія електролітичної дисоціації. Водневий показник біологічних середовищ	2	доц. Криських О.С.
4	19.10	Гідроліз солей. Роль протолітичних реакцій у метаболізмі та аналізі фармацевтичних засобів	2	доц. Криських О.С.
		Окисно-відновні реакції. Використання окисно-відновних реакцій у хімічному аналізі		
5	02.11	Комплексні сполуки. Біологічна роль комплексних сполук. Основи використання комплексних сполук у фармацевтичному аналізі	2	доц. Криських О.С.
6	16.11	Загальна характеристика р-елементів. Хімічні та медико-біологічні властивості простих речовин і сполук елементів IIIA – VIIA груп періодичної системи Д.І. Менделєєва	4	доц. Криських О.С.
7	30.11			
8	14.12	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	4	доц. Криських О.С.
9	28.12			
<b>Всього:</b>			<b>18</b>	

*Примітка:* лекція відбувається у четвер, о 12<sup>50</sup> – 14<sup>30</sup>, в ауд. № 6

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)мед 01 – 02  
осінній семестр, 2017-2018 н.р.

№ з/п	Дата	Тема заняття	Обсяг у годинах, вид заняття	Система оцінювання знань, бали	
				min	max
<b>Змістовий модуль 1. Загальна хімія</b>					
1	04.09	Вступ до практикуму із загальної хімії	4, лаб		
2	11.09	Класи та номенклатура неорганічних сполук	4, лаб		
3	<b>13.09</b>	Будова атома. Періодичний закон Д.І. Менделєєва на основі електронної будови атомів	<b>2, сем</b>	3	5
4	18.09	Хімічний зв'язок та будова молекул	4, лаб	3	5
5	25.09	Основні закони хімії. Закон еквівалентів	4, лаб	3	5
6	<b>27.09</b>	Швидкість хімічних реакцій та хімічна рівновага. Ферментативний каталіз	<b>2, сем</b>	3	5
7	02.10		4, лаб		
8	09.10	Способи вираження кількісного складу розчинів	4, лаб	3	5
9	<b>11.10</b>		<b>2, сем</b>		
10	16.10	Властивості розчинів електролітів	4, лаб	3	5
11	23.10		4, лаб		
12	<b>25.10</b>		<b>2, сем</b>		
13	30.10	Гідроліз солей	4, лаб	3	
14	06.11	Окисно-відновні реакції	4, лаб	3	5
15	<b>08.11</b>	Комплексні сполуки	<b>2, сем</b>	3	5
16	13.11		4, лаб		
<b>Всього за ЗМ 1:</b>				<b>24</b>	<b>40</b>
<b>Змістовий модуль 2. Неорганічна хімія</b>					
17	20.11	Фізичні та хімічні властивості простих речовин і сполук елементів IIIA, IVA груп	4, лаб	6	10
18	<b>22.11</b>		<b>2, сем</b>		
19	27.11	Фізичні та хімічні властивості простих речовин і сполук елементів VA групи	4, лаб		
20	04.12	Фізичні та хімічні властивості простих речовин і сполук елементів VIA групи	4, лаб	6	10
21	<b>06.12</b>		<b>2, сем</b>		
22	11.12	Фізичні та хімічні властивості простих речовин і сполук елементів VIIA групи	4, лаб		
23	18.12	Фізичні та хімічні властивості простих речовин і сполук елементів VIB, VIIB, VIIBB груп	4, лаб	6	10
24	<b>20.12</b>		<b>2, сем</b>		
25	25.12		4, лаб		
<b>Всього за ЗМ 2:</b>				<b>12</b>	<b>20</b>
26	01.01	<b>Підсумковий модульний контроль з модуля 1</b>	4, лаб	24	40
27	<b>03.01</b>		<b>2, сем</b>		
<b>Підвищення рейтингу з модуля 1</b>					
<b>ВСЬОГО ЗА ВИВЧЕННЯ МОДУЛЯ 1</b>			<b>90</b>	<b>60</b>	<b>100</b>

Завідувач кафедри неорганічної хімії, професор \_\_\_\_\_ Левітін Є.Я.