



КАЛЕНДАРНО-ТЕМАТИЧНИЙ ПЛАН ЛЕКЦІЙ
із загальної та неорганічної хімії для 1 курсу
спеціальності 162 Біотехнології та біоінженерія
БТб (4.0 д)

Осінній семестр, 2017-2018 н.р.

№ з/п	Дата	Тема лекції	Обсяг у год.	Лектор
МОДУЛЬ 1.				
1.	05.09	Сучасна квантово-механічна теорія будови атома. Періодичний закон Д.І.Менделєєва на основі електронної будови атома	1	Рой І.Д.
2.	12.09	Хімічний зв'язок та будова молекул	1	Рой І.Д.
3.	19.09	Енергетика та напрямок хімічних реакцій. Закон Геса	1	Рой І.Д.
4.	26.09	Хімічна кінетика та хімічна рівновага. Каталіз	1	Рой І.Д.
5.	03.10	Розчини. Способи вираження концентрації розчинів	1	Рой І.Д.
6.	10.10	Властивості розчинів електролітів	1	Рой І.Д.
7.	17.10	Гідроліз солей	1	Рой І.Д.
8.	24.10	Окисно-відновні реакції	1	Рой І.Д.
9.	31.10	Основи електрохімії	1	Рой І.Д.
10.	07.11	Комплексні сполуки	1	Рой І.Д.
11.	14.11	Елементи III А, IV А груп	1	Рой І.Д.
12.	21.11	Елементи V А групи	1	Рой І.Д.
13.	28.11	Елементи VI А групи	1	Рой І.Д.
14.	05.12	Елементи VIIА групи	1	Рой І.Д.
15.	12.12	Елементи VI В, VIIВ груп	1	Рой І.Д.
16.	19.12	Елементи VIIIВ групи	1	Рой І.Д.
17.	02.01	Елементи I В, II В групи.	1	Рой І.Д.
18.	07.01	Загальні властивості металів. Сплави. Корозія металів	1	Рой І.Д.
Всього:			18	

Примітка: лекція відбувається у вівторок о 12.50 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 162 Біотехнології та біоінженерія
БТб (4.0 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. Загальні закономірності перебігу хімічних процесів					
1.	05.09	Класи та номенклатура неорганічних сполук	1, сем.3, лаб.		
2.	12.09	Сучасна квантово-механічна теорія будови атома. Періодичний закон Д.І. Менделєєва на основі електронної будови атома	1, сем.3, лаб.	3	5
3.	19.09	Хімічний зв'язок та будова молекул	1, сем.3, лаб.	3	5
4.	26.09	Енергетика та напрямок хімічних реакцій. Закон Геса	1, сем.3, лаб.	3	5
5.	03.10	Хімічна кінетика та хімічна рівновага. Каталіз	1, сем.3, лаб.	3	5
Всього за ЗМ 1:				12	20
Змістовий модуль 2. Вчення про розчини					
6.	10.10	Розчини. Способи вираження концентрації розчинів	1, сем.3, лаб.	3	5
7.	17.10	Властивості розчинів електролітів	1, сем.3, лаб.	3	5
8.	24.10	Гідроліз солей	1, сем.3, лаб.	3	5
9.	31.10	Окисно-відновні реакції	1, сем.3, лаб.	3	5
10.	07.11	Основи електрохімії	1, сем.3, лаб.	3	5
11.	14.11	Комплексні сполуки	1, сем.3, лаб.	3	5
Всього за ЗМ 2:				18	30
ЗМІСТОВИЙ МОДУЛЬ 3. Фізичні та хімічні властивості простих речовин та сполук s- та p-елементів					
12.	21.11	Елементи III A, IV A груп	1, сем.3, лаб.		
13.	28.11	Елементи V A групи	1, сем.3, лаб.		
14.	05.12	Елементи VI A, VIIA груп	1, сем.3, лаб.	3	5
Всього за ЗМ 3:				3	5
ЗМІСТОВИЙ МОДУЛЬ 4. Фізичні та хімічні властивості простих речовин та сполук d-елементів					
15.	12.12	Елементи VI B, VIII групи	1, сем.3, лаб.		
16.	19.12	Елементи VIII B групи	1, сем.3, лаб.		
17.	26.12	Елементи I B, II B групи. Загальні властивості металів. Сплави. Корозія металів	1, сем.3, лаб.	3	5
Всього за ЗМ 4:				3	5
18.	02.01	<i>Підсумковий модульний контроль з модуля 1</i>	1, сем.3, лаб.	24	40
	09.01	<i>Підвищення рейтингу з модуля 1</i>			
ВСЬОГО ЗА ВИВЧЕННЯ МОДУЛЯ 1			72	60	100

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