

„Затверджую”
Проректор із навчальної роботи
проф. Гумінський Ю.Й.
_____ 2017 р.

ТЕМАТИКО-КАЛЕНДАРНИЙ ПЛАН

лекцій із медичної хімії
для студентів I курсу медичного факультету
на I семестр 2017-2018 навчального року

<i>№ п/п</i>	<i>Тема лекції</i>	<i>Лектор</i>	<i>Кількість годин</i>	<i>Дата</i>
1	Комплексоутворення в біологічних системах. Основи хелатотерапії.	ст.викл. Зелінська Т.М.	2	04 – 15.09
2	Кислотно – основні рівноваги в біосистемах	доц. Сливка О.Я.	2	18 – 29.09
3	Колігативні властивості біологічних рідин	ст. викл. Зелінська Т.М.	2	02 – 13.10
4	Теоретичні основи біоенергетики	доц. Ільченко О.В.	2	16 – 27.10
5	Кінетичні закономірності перебігу біохімічних процесів.	доц. Мельник А.В.	2	30.10 – 10.11
6	Електродні процеси, їх біологічна роль та застосування в медицині.	Доц. Сливка О.Я. ст.викл. Нечипорук В.М.	2	13 – 24.11
7	Фізико – хімія поверхневих явищ. Колоїдні розчини. Грубодисперсні системи.	доц. Ільченко О.В.	2	27.11 – 8.12
8	Фізико-хімічні властивості розчинів біополімерів.	доц. Мельник А.В.	2	11 – 22.12

Завідувач кафедри
біологічної та загальної хімії

д.мед.н., проф. Заїчко Н.В.

2017р.

ТЕМАТИКО-КАЛЕНДАРНИЙ ПЛАН
практичних занять із медичної хімії
для студентів I курсу медичного факультету
на I семестр 2017– 2018 навчального року

	<i>№ п/п</i>	<i>Тема заняття</i>	<i>Кіль- кість години</i>	<i>Дата</i>
<i>Кислотно-основні рівноваги та комплексоутворення в біологічних рідинах</i>				
модуль 1	1	Вступ. Техніка безпеки. Періодична система Д.І. Менделєєва. Електронна будова атомів елементів та їх іонів. Тестовий контроль для визначення початкового рівня знань.	2	4 – 7.09
	2	Біогенні s-елементи, хімічні властивості, біологічна роль, застосування в медицині.	2	8 – 12.09
	3	Біогенні p-елементи, хімічні властивості, біологічна роль, застосування в медицині	2	13 – 15.09
	4	Біогенні d-елементи, хімічні властивості, біологічна роль, застосування в медицині.	2	18 – 21.09
	5	Комплексоутворення в біологічних системах..	2	22 – 26.09
Змістовий модуль 2	6	Способи вираження концентрації розчинів. Приготування розчинів.	2	27 – 29.09
	7	Кислотно-лужна рівновага в організмі.	2	2.10 – 5.10
	8	Водневий показник біологічних рідин.	2	6 – 10.10
	9	Метод нейтралізації. Алкаліметрія,	2	11 – 13.10
	10	Ацидіметрія .	2	16 – 19.10
	11	Буферні системи, класифікація та механізм дії.	2	20.10 – 24.10
	12	Буферна ємкість. Роль буферних розчинів в біосистемах.	2	25 – 27.10
	13	Колігативні властивості розчинів. Осмос.	2	30.10 – 1.11
<i>Рівноваги в біологічних системах на межі поділу фаз</i>				
3	14	Теплові ефекти хімічних реакцій, направленість процесів.	2	2 – 6.11
	15	Кінетика біохімічних реакцій.	2	7 – 10.11
	16	Хімічна рівновага. Добуток розчинності.	2	13 – 16.11
	17	Потенціометричний метод аналізу.	2	17 – 22.11
	18	Визначення окисно-відновного (редокс) потенціалу.	2	23 – 27.11
модуль 4	19	Сорбція речовин на межі поділу рідина-газ.	2	28.11 – 1.12
	20	Сорбція речовин на межі поділу тверда речовина-розчин.	2	4 – 7.12
	21	Іонний обмін. Хроматографія	2	8 – 12.12
	22	Одержання, очищення та властивості колоїдних розчинів	2	13 – 15.12
	23	Коагуляція колоїдних розчинів.	2	18 – 21.12
	24	Властивості розчинів біополімерів. Ізоелектрична точка білка.	2	22 – 26.12
	25	Диференційний залік із медичної хімії	2	27 – 29.12