

„Утверждаю”
Проректор по учебной работе
проф. Гуминский Ю.И.
_____ 2017 г.

ТЕМАТИКО-КАЛЕНДАРНЫЙ ПЛАН
лекций по медицинской химии
для иностранных студентов I курса медицинского факультета
на I семестр 2017-2018 учебного года

№ п/п	Тема лекции	Лектор	Количество часов	Дата
1	Комплексообразование в биологических системах. Основы хелатотерапии.	ст.преп. Зелінська Т.М.	2	12.09
2	Кислотно – основные равновесия в биосистемах	доц.Сливка О.Я.	2	26.09
3	Коллигативные свойства биологических жидкостей	ст.преп. Зелінська Т.М.	2	10.10
4	Теоретические основы биоэнергетики	доц. Ільченко О.В.	2	24.10
5	Кинетические закономерности протекания биохимических процессов	доц. Мельник А.В.	2	7.11
6	Электродные процессы, их биологическая роль и применение в медицине	доц.Сливка О.Я., ст. преп. Нечипорук В.М.	2	21.11
7	Физико – химия поверхностных явлений. Коллоидные, грубодисперсные системы	доц. Ільченко О.В.	2	5.12
8	Физико-химические свойства растворов биополимеров	доц. Мельник А.В.	2	19.12

Зав. кафедрой
биологической и общей химии

д.мед.н., проф. Заичко Н.В.

„Утверждаю”
Проректор по учебной работе
_____ проф. Гуминский Ю.И.
_____ 2017 г.

ТЕМАТИКО-КАЛЕНДАРНЫЙ ПЛАН
практических занятий по медицинской химии
для иностранных студентов I курса медицинского факультета
на I семестр 2017-2018 учебного года

	№ п/ п	Тема занятия	Количе- ство часов	Дата
Модуль 1. Кисотно-основное равновесие и комплексообразование в биологических растворах				
Тематический модуль 1	1	Вступление. Техника безопасности. . Электронное строение атомов элементов и их ионов. Тестовый контроль исходного уровня знаний.	2	4 – 7.09
	2	Биогенные s-,p-элементы, химические свойства, биологическая роль, применение в медицине.	2	8 – 12.09
	3	Биогенные p-элементы, химические свойства, биологическая роль, применение в медицине	2	13 – 15.09
	4	Биогенные d-элементы, химические свойства, биологическая роль, применение в медицине.	2	18 – 21.09
	5	Комплексообразование в биологических системах.	2	22 – 26.09
	6	Способы выражения концентрации растворов. .	2	27 – 29.09
Тематический модуль 2	7	Кислотно-основное равновесие в организме. .	2	2.10 – 5.10
	8	Водородный показатель биологических жидкостей	2	6 – 10.10
	9	Метод нейтрализации. Алкалиметрия.	2	11 – 13.10
	10	Ацидиметрия.	2	16 – 19.10
	11	Буферные системы, классификация. механизм действия. .	2	20.10 – 24.10
	12	Буферная емкость. Буферные растворы в биосистемах	2	25 – 27.10
	13	Коллигативные свойства растворов. Осмос.	2	30.10 – 1.11
Модуль 2 «Равновесие в биологических системах на границе раздела фаз»				
Тематический	14	Тепловые эффекты химических реакций.	2	2 – 6.11
	15	Кинетика биохимических реакций.	2	7 – 10.11
		.	2	
	16	Химическое равновесие. Производство растворимости	2	13 – 16.11
	17	Потенциометрический метод анализа.	2	17 – 22.11
18	Определение редокс потенциала.	2	23 – 27.11	
Тематический модуль 4	19	Сорбция биологически активных соединений на границе раздела жидкость- газ.	2	28.11 – 1.12
	20	Сорбция биологически активных соединений на границе раздела твердое тело-раствор. Ионный обмен. Хроматография.	2	4 – 7.12
	21	Ионный обмен. Хроматография.	2	8 – 12.12
	22	Получение, очистка и свойства коллоидных растворов.	2	13 – 15.12
	23	Коагуляция коллоидных растворов. Коллоидная защита.	2	18 – 21.12
	24	Свойства растворов биополимеров.	2	22 – 26.12
	25	Дифференцированный зачет по медицинской химии.	2	27 – 29.12

Зав. кафедрой
биологической и общей химии

д.мед.н., проф. Заичко Н.В.