

# МЕДИКО-БИОЛОГИЧЕСКИЙ ФАКУЛЬТЕТ

## Дисциплина НЕОРГАНИЧЕСКАЯ ХИМИЯ

Специальность медицинская биохимия

### I СЕМЕСТР

#### Календарный план лекций

№ лекции	№ недели	Дата	Тема лекции
1	2	6.09.23	Растворы и их классификация.
2	3	13.09.23	Способы выражения концентраций.
3	4	20.09.23	Свойства растворов электролитов и неэлектролитов.
4	5	27.09.23	Ионные равновесия
5	6	4.10.23	Гидролиз солей
6	7	11.10.23	Буферные системы. Механизм действия. Буферная емкость. Буферные системы организма.
7	8	18.10.23	Коллигативные свойства растворов. Явление осмоса и осмотическое давление.
8	9	25.10.23	Окислительно- восстановительные реакции.
9	10	1.11.23	Химическая термодинамика.
10	11	8.11.23	Химическая кинетика. Катализ и катализаторы. Ферментативный катализ.
11	12	15.11.23	Термодинамика химического равновесия. Константа равновесия. Принцип Ле-Шателье.
12	13	22.11.23	Строение атомов. Периодический закон и периодическая система Д.И. Менделеева.
13	14	29.11.23	Типы химических связей.
14	15	5.12.23	Комплексные соединения. Теория Вернера. Структура, классификация, изомерия комплексных соединений.
15		13.12.23	Химия элементов. Общая характеристика, биологическая роль, химические основы применения в медицине.
16		20.12.23	s - Элементы
17		27.12.23	d- Элементы.

18	19	10.01.24	p-элементы.
----	----	----------	-------------

**Календарный план лабораторных занятий (I семестр)**

<b>№ занятия</b>	<b>№ недели</b>	<b>Дата</b>	<b>Тема занятия</b>
1	2	6.09.23	Правила техники безопасности. Способы выражения концентрации растворов. Решение задач.
2	3	13.09.23	Свойства растворов электролитов. «Приготовление растворов заданной концентрации».
3	4	20.09.23	Ионные равновесия. «Гидролиз солей».
4	5	27.09.23	Буферные растворы. «Приготовление буферных растворов и определение их емкости»
5	6	4.10.23	Коллигативные свойства растворов. «Определение осмотического давление раствора сахарозы и хлористого натрия».
6	7	11.10.23	ОВР «Определение титра и молярной концентрации методом оксидиметрии»
7	8	18.10.23	Модуль 1 по темам 1-6
8	9	25.10.23	Химическая термодинамика. Решение задач.
9	10	1.11.23	Химическая кинетика. «Зависимость скорости реакции от концентрации и температуры».
10	11	8.11.23	Химическое равновесие. «Влияние различных факторов на химическое равновесие».
11	12	15.11.23	Строение атомов.
12	13	22.11.23	Химические связи.
13	14	29.12.23	Комплексные соединения. «Комплексоно метрическое определение содержания кальция и общей жёсткости воды».
14	15	6.12.23	Химия элементов.
15	16	13.12.23	s - элементы. «Химические свойства s - элементов»
16	17	20.12.23	p-элементы. «Химические свойства p-элементов»
17	18	27.12.23	d - элементы. «Химические свойства d - элементов»
18	19	10.1.24	Модуль 2 по темам 8-16