

ТЕМАТИЧЕСКИЙ ПЛАН ЛАБОРАТОРНЫХ ЗАНЯТИЙ по учебной дисциплине «Медицинская химия» для студентов 1-го курса педиатрического факультета в весеннем семестре 2025/2026 учебного года		
№	Дата	Тема занятия
1.	09.02-13.02	Химия и медицина. Способы выражения состава раствора. <i>Л.р.: «Приобретение навыков работы с мерной химической посудой».</i>
2.	16.02-20.02	Теория комплексных соединений. <i>Л.р.: «Получение комплексных соединений».</i>
3.	23.02-27.02	Химическая термодинамика как основа медицинской химии. <i>Л.р.: «Определение теплового эффекта реакции нейтрализации».</i>
4.	02.03-06.03	Элементы химической кинетики. Катализ и катализаторы. <i>Л.р.: «Изучение зависимости скорости реакции от концентрации реагирующих веществ».</i>
5.	09.03-13.03	Общая характеристика растворов. Коллигативные свойства растворов. <i>Л.р.: «Гемолиз эритроцитов в гипотоническом растворе».</i>
6.	16.03-20.03	Кислотно-основное титрование. Теории растворов слабых и сильных электролитов. Протолитическая теория кислот и оснований. Оксидиметрия. <i>Л.р.: «Определение активной кислотности биологических жидкостей».</i>
7.	23.03-27.03	Буферные растворы и системы. <i>Л.р.: «Приготовление буферных растворов и изучение механизма буферного действия».</i>
8.	30.03-03.04	Химический эквивалент. Закон эквивалентов. Титриметрические методы анализа. <i>Л.р.: «Стандартизация титранта (раствора HCl) по раствору первичного стандарта».</i>
9.	06.04-10.04	Механизм возникновения электрических потенциалов. Измерение электродных потенциалов. Гальванические элементы. <i>Л.р.: «Потенциометрическое определение константы диссоциации слабого электролита».</i>
10.	13.04-17.04	Кондуктометрия. <i>Л.р.: «Кондуктометрическое определение константы диссоциации слабого электролита».</i>
11.	20.04-24.04	Общая характеристика растворов. Гетерогенные равновесия в организме человека в норме и при патологии. <i>Л.р.: «Получение гетерогенных систем «осадок-раствор» и смещение равновесия в них».</i>
12.	27.04-01.05	Адсорбция на подвижной границе раздела. <i>Л.р.: «Зависимость поверхностного натяжения растворов от длины углеродной цепи поверхностно-активных веществ».</i>
13.	04.05-08.05	Адсорбция на неподвижной границе раздела. Хроматография. <i>Л.р.: «Анализ хроматограмм и масс-спектров».</i>
14.	11.05-15.05	Физико-химические свойства дисперсных систем. Введение в коллоидную химию. <i>Л.р.: «Получение коллоидных растворов методом конденсации и изучение их оптических свойств».</i>
15.	18.05-22.05	Устойчивость дисперсных систем. <i>Л.р.: «Устойчивость коллоидных растворов».</i>
16.	25.05-29.05	Растворы биополимеров: физико-химические свойства биополимеров. <i>Л.р.: «Определение степени набухания желатина при различных значениях pH. Высаливание желатина».</i>
17.	01.06-05.06	Использование аппарата термодинамики химического равновесия в молекулярном и макромолекулярном докингe. <i>Л.р.: «Молекулярный докинг».</i>
18.	08.06-12.06	Коллоквиум (электронный тест + контрольная работа) / Зачёт (в устной форме)

План утвержден на заседании кафедры

Протокол № 6 от 29.01.2026г.

Зав. кафедрой общей химии, доцент



Н.Н. Ковганко