

**Календарный план  
лабораторных и практических занятий для студентов 1-го курса ФВМ  
(четные группы)  
по дисциплине «Общая и аналитическая химия»  
на 2024-2025 уч. год (I семестр)**

№	Дата	Тема	Вид занятий	К-во часов
1.	23.09-27.09	Техника безопасности и правила работы в аналитической лаборатории.	практ.	2
		Основные химические понятия и законы. Энергетика химических процессов.	практ.	2
2.	30.09-4.10	Кинетика химических реакций. Химическое равновесие.	практ.	2
3.	7.10-11.10	Кинетика химических реакций. Химическое равновесие.	лабор.	2
		Основные химические понятия и законы. Энергетика химических процессов. Кинетика химических реакций. Химическое равновесие.	практ.	2
4.	14.10-18.10	Растворы. Способы выражения состава растворов.	практ.	2
5.	21.10-25.10	Свойства растворов неэлектролитов. Свойства растворов электролитов.	практ.	4
6.	28.10-1.11	Диссоциация воды. Водородный показатель (рН).	практ.	2
7.	4.11-8.11	Буферные растворы.	практ.	2
		Коллоидные растворы.	лабор.	2
8.	11.11-15.11	Растворы. Свойства растворов неэлектролитов и электролитов. Буферные растворы. Коллоидные растворы.	практ.	2
9.	18.10-22.11	Метод кислотно-основного титрования. Определение карбонатной жесткости воды.	лабор.	4
10.	25.11-29.11	Окислительно-восстановительные реакции.	практ.	2
11.	2.12-6.12	Комплексные соединения.	практ.	2
		Метод комплексонометрии. Определение общей жесткости воды.	лабор.	2
12.	9.12-13.12	Спектральные методы анализа. Фотометрическое определение меди в растворе медного купороса.	лабор	2
13.	16.12-20.12	Хроматографические и электрохимические методы анализа.	практ.	2
		Титриметрические и физико-химические методы анализа.	практ.	2
14.	23.12-27.12	Свойства р-элементов и их соединений (VIIA, VIA группы).	лабор	2
15.	6.01-10.01	Свойства р-элементов и их соединений (VA группа).	лабор.	2
16.	13.01-17.01	Свойства d-элементов и их соединений.	лабор.	4
Всего				48

Зав. кафедрой

В.П. Баран

**Календарный план  
лабораторных и практических занятий для студентов 1-го курса ФВМ  
(нечетные группы)  
по дисциплине «Общая и аналитическая химия»  
на 2024-2025 уч. год (I семестр)**

№	Дата	Тема	Вид занятий	К-во часов
1.	23.09-27.09	Техника безопасности и правила работы в аналитической лаборатории. Основные химические понятия и законы.	практ.	2
2.	30.09-4.10	Кинетика химических реакций. Химическое равновесие.	лабор.	4
3.	7.10-11.10	Энергетика химических процессов.	практ.	2
4.	14.10-18.10	Основные химические понятия и законы. Энергетика химических процессов. Кинетика химических реакций. Химическое равновесие. Растворы. Способы выражения состава растворов.	практ. практ.	2 2
5.	21.10-25.10	Свойства растворов неэлектролитов.	практ.	2
6.	28.10-1.11	Свойства растворов электролитов. Диссоциация воды. Водородный показатель (рН).	практ.	4
7.	4.11-8.11	Буферные растворы.	практ.	2
8.	11.11-15.11	Коллоидные растворы. Растворы. Свойства растворов неэлектролитов и электролитов. Буферные растворы. Коллоидные растворы	лабор. практ.	2 2
9.	18.10-22.11	Окислительно-восстановительные реакции	практ.	2
10.	25.11-29.11	Метод кислотно-основного титрования. Определение карбонатной жесткости воды	лабор	4
11.	2.12-6.12	Спектральные методы анализа. Фотометрическое определение меди в растворе медного купороса	лабор.	2
12.	9.12-13.12	Комплексные соединения. Метод комплексонометрии. Определение общей жесткости воды.	практ. лабор	2 2
13.	16.12-20.12	Хроматографические и электрохимические методы анализа.	практ.	2
14.	23.12-27.12	Титриметрические и физико-химические методы анализа. Свойства р-элементов и их соединений (VIIA, VIA группы)	практ. лабор	2 2
15.	6.01-10.01	Свойства р-элементов и их соединений (VA группа) Свойства d-элементов и их соединений.	лабор. лабор.	2 2
16.	13.01-17.01	Свойства d-элементов и их соединений.	лабор.	2
Всего				48

Зав. кафедрой

В.П. Баран

**Календарный план  
лекций для студентов 1 курса ФВМ  
по дисциплине «Общая и аналитическая химия»  
на 2024-2025 уч. год  
(1 семестр)**

№	Дата	Тема	Кол-во часов
1.	16.09-21.09	Введение в курс общей химии. Энергетика химических процессов.	2
2.	16.09-21.09	Кинетика химических процессов	2
3.	30.09-4.10	Растворы. Способы выражения состава растворов. Свойства растворов неэлектролитов.	2
4.	14.10-18.10	Свойства растворов электролитов . Буферные растворы.	2
5.	28.10-1.11	Коллоидные растворы.	2
6.	11.11-15.11	Введение в курс аналитической химии. Титриметрический анализ.	2
7.	25.11-29.11	Комплексные соединения. Комплексометрия.	2
8.	9.12-13.12	Физико-химические методы анализа. Абсорбционная спектрометрия. Хроматография. Потенциометрия.	2
9.	23.12-27.12	Химия биогенных p-элементов.	2
10.	6.01 -10.01	Химия биогенных d-элементов.	2
Всего			20

Зав. кафедрой

В.П. Баран