

**Тематический план  
лабораторных и практических занятий  
по дисциплине «Общая и аналитическая химия»  
для студентов 1 курса ФВМ ССПВО на 2025-2026 уч. год  
(I семестр)**

<b>№ п/п</b>	<b>Тема</b>	<b>Вид занятий</b>	<b>К-во часов</b>
1.	Техника безопасности и правила работы в химической лаборатории. Основные химические понятия и законы	практич.	2
2.	Скорость химических реакций. Химическое равновесие	лабор.	4
3.	Энергетика химических процессов	практич.	2
4.	Основные химические понятия и законы. Энергетика химических процессов. Кинетика химических реакций. Растворы. Способы выражения состава растворов	практич. практич.	2 2
5.	Свойства растворов неэлектролитов	практич.	2
6.	Свойства растворов электролитов. Диссоциация воды. Водородный показатель	практич.	2 2
7.	Буферные растворы	практич.	2
8.	Коллоидные растворы Растворы. Свойства растворов неэлектролитов и электролитов. Водородный показатель. Буферные растворы. Коллоидные растворы	лаборат. практич.	2 2
9.	Окислительно-восстановительные реакции	практич.	2
10.	Метод кислотно-основного титрования. Определение карбонатной жесткости воды	лабор.	4
11.	Спектральные методы анализа. Фотоколориметрическое определение меди в растворе медного купороса	лабор.	2
12.	Комплексные соединения. Метод комплексонометрии. Определение общей жесткости воды	практич. лабор.	2 2
13.	Титриметрические и физико-химические методы анализа (спектральные, хроматографические и электрохимические). ОВР. Комплексные соединения	практич.	2
14.	Свойства р-элементов VIIA и VIA групп и их соединений	лабор.	4
15.	Свойства р-элементов VA группы и их соединений	лабор.	2
16.	Свойства d-элементов и их соединений Решение расчетных задач	лабор. практич.	2 2
<b>Всего</b>			<b>48</b>

**Зав. кафедрой химии**

**В. П. Баран**

**Тематический план  
лекций по дисциплине «Общая и аналитическая химия»  
для студентов 1 курса ФВМ ССПВО на 2025-2026 уч. год  
(I семестр)**

№	Тема	Кол-во часов
1.	Энергетика химических процессов	2
2.	Кинетика химических реакций	2
3.	Коллигативные свойства растворов неэлектролитов	2
4.	Свойства растворов электролитов. Водородный показатель	2
5.	Буферные растворы	2
6.	Комплексные соединения	2
7.	Введение в курс аналитической химии. Титrimетрический анализ	2
8.	Физико-химические методы анализа	2
9.	Свойства биогенных элементов VIIA, VIA и VA групп и их соединений	2
10.	Свойства биогенных d-элементов и их соединений	2
<b>Всего</b>		<b>20</b>

Зав. кафедрой химии

В. П. Баран