

## РЕЙТИНГ-ПЛАН

Всего баллов: 100  
Семестр: 80 баллов  
Экзамен: 20 баллов

по дисциплине «Химия 1.7»  
на весенний семестр 2024/2025 уч. г.  
Курс I  
Группы: 5A44, 5A45, 5A46, 5A47

Число недель – 16  
Лекции – 16 час.  
Практика – 8 час.  
Лаб. работы – 24 час.

Темы лекций	Темы практических занятий	Балл	Темы лабораторных работ	Балл	Руб. тест.	ИДЗ
1. Строение атома.			1. Основные классы неорганических соединений.	2		
			2. Ионообменные реакции.	2		
2. Периодический закон Химическая связь			3. Анализ соли.	2		
			4. Определение эквивалентной и атомной массы металла.	2		
3. Химическая связь и строение молекул.			5. Окислительно-восстановительные реакции.	2		
			6. Жесткость воды.	2		
4. Основы химической термодинамики.			7. Приготовление раствора и определение его концентрации.	2		
			8. Определение теплового эффекта процесса растворения.	2		
<b>Конф. неделя</b>	Тестирование ЦОКО		<b>Темы заданий рубежного тестирования:</b> 1. Стехиом. расчеты (2)    5. Химическая связь (2) 2. Классы и номенкл. (2)    6. Концентрация раств. (2) 3. ОВР (2)    7. Термохим. расчеты (2) 4. Строение атома (3)		15	5
5. Химическое равновесие. Химическая кинетика.			9. Скорость химических реакций.	2		
	1. Хим. равновесие. Хим. кинетика.	4				
6. Образование и свойства растворов.			10. Гидролиз солей.	2		
	2. Свойства растворов электролитов.	4				
7. Электрохимические системы. Гальванические элементы.			11. Коррозия металлов.	2		
	3. Гальванические элементы.	4				
8. Электролиз. Коррозия металлов.			12. Электролиз растворов солей.	2		
	4. Электролиз.	4				
<b>Конф. неделя</b>	Тестирование ЦОКО		<b>Темы заданий рубежного тестирования:</b> 1. Хим. равновесие (2)    4. Реакции в растворах (2) 2. Хим. кинетика (3)    5. Электрохимия (3) 3. Растворы электролитов (2)		15	5
<b>Итого</b>		16		24	30	10

### Список литературы:

1. Коровин Н.В. Общая химия. Теория и задачи: учебное пособие для вузов. – Санкт-Петербург: Лань, 2023. – 492 с.
2. Глинка, Н. Л. Общая химия. – Москва: Юрайт, 2023. – 353 с.
3. Стась Н.Ф., и др. Лабораторный практикум по общей и неорганической химии. – Москва: Альянс, 2022. – 207 с.
4. Стась Н. Ф. Справочник по общей и неорганической химии. – Москва: Юрайт, 2023 – 92 с.
5. Стась Н.Ф., Коршунов А.В. Руководство к решению задач по общей химии. – Санкт-Петербург: Лань, 2022. – 168 с.
6. Смолова, Л. М. Руководство к практическим занятиям по общей химии – Томск: ТПУ, 2013.
7. Голушкова Е.Б., и др. Сборник задач и упражнений по общей химии. – Томск: ТПУ, 2019.

Лектор, доцент ОХИ

Л.О. Поот