

## РЕЙТИНГ-ПЛАН

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

по дисциплине «Химия 1.7»  
на весенний семестр 2024/2025 уч. г.  
Курс I  
Группы: 5041, 5042

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

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

### Список литературы:

1. Коровин Н.В. Общая химия. – Санкт-Петербург: Лань, 2023. – 492 с.
2. Глинка, Н.Л. Общая химия в 2 т. Том 1: учебник для вузов. – Москва: Издательство 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., Коршунов А.В. Решение задач по общей химии: учебное пособие. – Санкт-Петербург: Лань, 2022. – 168 с.
5. Стась Н.Ф. Справочник по общей и неорганической химии: учебное пособие для вузов. – Москва: Юрайт, 2023. – 92 с.
6. Сборник задач и упражнений по общей химии: учебное пособие / Е. Б. Голушкова, Е. М. Князева, Ю. Ю. Мирошниченко и др. – Томск: Изд-во ТПУ, 2019. – 145 с.