

РЕЙТИНГ-ПЛАН

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

по дисциплине «Химия 1.2»
на весенний семестр 2023/2024 уч. г.
Курс I
Группы: 0Б31, 0731, 0732

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. Основные классы неорганических соединений.	2		
1. Строение атома	1. Стехиометрические расчеты	4				
			2. Определение эквивалентной и атомной массы металла.	2		
2. Химическая связь и строение молекул.	2. Строение атома и Периодический закон	4				
			3. Окислительно-восстановительные реакции .	2		
3. Основы химической термодинамики	3. Химическая связь, строение молекул	4				
			4. Определение теплового эффекта процесса растворения.	2		
4.	4. Термохимические расчеты	4				
Конференц-неделя	Тестирование ЦОКО	Темы заданий на рубежном тестировании: 1. Классы неорг. соед. (1) 2. Стех. расчеты (2) 3. Строение атома (3) 4. Хим. связь (2) 5. Конц. р-ров (2) 6. ОВР (2) 7. Термохим. расчеты (2)			15 б.	5 б.
5 Химическое равновесие. Основы химической кинетики.			5. Химическое равновесие.	2		
			6. Скорость химических реакций.	2		
6. Свойства растворов неэлектролитов и электролитов.			7. Приготовление и определение концентр. раствора.	2		
			8. Ионообменные реакции.	2		
7. Электрохимические системы. Гальванические элементы.			9. Гидролиз солей.	2		
			10. Гальванические элементы.	2		
8. Электролиз. Коррозия металлов.			11. Электролиз растворов солей.	2		
			12. Коррозия металлов.	2		
Конференц-неделя	Тестирование ЦОКО	Темы заданий на рубежном тестировании: 1. Хим. равновесие (2) 2. Хим. кинетика (2) 3. Растворы неэлектр. (3) 4. Реакции в растворах (3) 5. Электрохим. процессы (2) 6. Конц. растворов (1)			15 б.	5 б.
Итого		16		24	30	10

Список литературы:

1. Коровин Н.В. Общая химия. – Санкт-Петербург: Лань, 2021. – 492 с.
2. Глинка, Н. Л. Общая химия. – Москва: Юрайт, 2013.
3. Стась Н.Ф., и др. Лабораторный практикум по общей и неорганической химии. – Томск: Изд-во ТПУ, 2013.
4. Стась Н. Ф. Справочник по общей и неорганической химии. – Томск: Изд-во ТПУ, 2014 – 85 с.
5. Стась Н.Ф., Коршунов А.В. Руководство к решению задач по общей химии. – Томск: ТПУ, 2013. – 212 с.
7. Голушкова Е.Б., и др. Сборник задач и упражнений по общей химии. – Томск: ТПУ, 2019. – 184 с.