

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: 8Е31, 8Е32

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. Стехиометрические расчеты		1. Основные классы неорганических соединений	2		
1. Строение атома		4				
	2. Строение атома и Периодический закон		2. Определение эквивалентной и атомной массы металла	2		
2. Периодический закон. Основные типы и характеристики химической связи		4				
	3. Химическая связь, строение молекул		3. Окислительно-восстановительные реакции	2		
3. Химическая связь		4				
	4. Термохимические расчеты		4. Приготовление и определение концентрации раствора	2		
4. Основы химической термодинамики		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. Хим. равновесие. Основы хим. кинетики			5. Определение теплового эффекта процесса растворения	2		
			6. Скорость химических реакций	2		
6. Свойства растворов неэлектролитов. Свойства растворов электролитов			7. Химическое равновесие	2		
			8. Ионнообменные реакции	2		
7. Эл/хим 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 раств. (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.
6. Голушкова Е.Б., и др. Сборник задач и упражнений по общей химии. – Томск: ТПУ, 2019. – 184 с.
7. <https://stud.lms.tpu.ru/course/view.php?id=4439>

Лектор, доцент ОХИ

Э. С Романенко