

РЕЙТИНГ-ПЛАН

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

по дисциплине “Химия 1.2”
на весенний семестр 2022/2023 уч. г.
Курс I
Группы 1Б21, 1Б22, 1Г21, 1Д21, 1Д22

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

Темы лекций	Темы практических занятий	Балл	Адаптацион. занятия	Темы лабораторных работ	Балл	Руб. тест.	ИДЗ
1. Основные понятия и законы химии			Классы неорг. соед.	1. Основные классы неорганических соединений	2		
			Стехиометрич. расчеты	2. Определение эквивалентной и атомной массы металла	2		
2. Строение атома. Периодический закон			Стехиометрич. расчеты	3. Ионные реакции	2		
			Строение атома	4. Анализ соли	2		
3. Химическая связь			ОВР	5. Окислительно-восстановительные реакции	2		
			Способы выражения концентрации растворов	6. Приготовление и определение концентрации раствора	2		
4. Химическая термодинамика			Химическая связь	7. Очистка веществ от примесей	2		
			Термохимические расчеты	8. Определение теплоты растворения	2		
Конф. неделя	Тестирование ЦОКО					15	
5. Химическое равновесие. Химическая кинетика.	1. Химическая кинетика и равновесие	4	Химическая кинетика	9. Скорость химических реакций	2		
			Химическое равновесие				
6. Свойства растворов неэлектролитов и электролитов	2. Растворы неэлектролитов и электролитов	4	Гидролиз солей	10. Гидролиз солей	2		
			Растворы неэлектролитов				
7. Электрохимические системы. Гальванические элементы	3. Электрохимические процессы	4	Растворы электролитов	11. Электролиз растворов солей	2		
			Электрохимия				
8. Электролиз. Коррозия металлов	4. Электрохимические процессы	4	Электрохимия	12. Коррозия металлов	2		
			Электрохимия				
Конф. неделя	Тестирование ЦОКО					15	
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. 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. – 184 с.
8. Глинка Н.Л. Задачи и упражнения по общей химии. – Москва: Юрайт, 2014.