

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: 5Б31, 5Б32, 5Б33, 5Б34, 5Б35

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

Темы лекций	Темы практических занятий	Балл	Темы лабораторных работ	Балл	Адаптация	Руб. тест.	ИДЗ
1. Строение атома			1. Оксиды, гидроксиды	2	Основные понятия и законы химии		
	1. Стехиометрические расчеты	4			Классы неорг. соед.		
2. Периодический закон. Основные типы и характеристики химической связи			2. Определение эквивалентной и атомной массы металла	2	Строение атома		
	2. Строение атома и Периодический закон	4			ОВР		
3. Химическая связь			3. Окислительно-восстанов. реакции	2	Химическая связь		
	3. Химическая связь, строение молекул	4			Способы выражения концентрации растворов		
4. Основы химической термодинамики			4. Приготовление и определение концентр. раствора	2	Способы выражения концентрации. растворов		
	4. Термодинамические расчеты	4			Термохимические расчеты		
Конф. неделя	Тестирование ЦОКО					15	5
5. Химическое равновесие. Основы химической кинетики			5. Определение жесткости воды.	2	Равновесие		
			6. Определение теплового эффекта процесса раствор.	2	Кинетические расчеты		
6. Свойства растворов неэлектролитов и электролитов			7. Скорость химических реакций	2	Растворы неэлектролитов		
			8. Химическое равновесие	2	Растворы электролитов		
7. Электрохимические системы. Гальванические элементы			9. Ионообменные реакции	2	Реакции в растворах электролитов (ПР)		
			10. Гидролиз солей	2	Гальванические элементы		
8. Электролиз. Коррозия металлов			11. Электролиз растворов солей	2	Электролиз растворов		
			12. Коррозия металлов	2	Коррозия металлов		
Конф. неделя	Тестирование ЦОКО					15	5
Итого		16				30	10

Список литературы:

1. Коровин Н.В. Общая химия. – Санкт-Петербург: Лань, 2021. – 492 с.
2. Смолова Л.М., Перевезенцева Д.О. Руководство к практическим занятиям по химии.:Изд-во ТПУ, 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.
8. Электронный курс Химия 1.2 Вайтулевич Е.А. [tps://stud.lms.tpu.ru/mod/forum/view.php?f=23772](https://stud.lms.tpu.ru/mod/forum/view.php?f=23772)