

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: 8Е21, 8Е22, 8Т21, 8Т22

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

Темы лекций	Темы практических занятий	Балл	Темы лабораторных работ	Балл	Адаптация	Руб. тест.	ИДЗ
1. Строение атома. Периодический закон			1. ТБ. Оксиды (номенклатура получение, свойства)	2	Основные понятия и законы химии		
	1. Стехиометрические расчеты	4			Классы неорг. соед.		
2. Химическая связь			2. Определение эквивалентной и атомной массы металла	2	Стехиометрические расчеты		
	2. Строение атома и Периодический закон	4			ОВР		
3. Основы химической термодинамики			3. Окислительно-восстанов. реакции	2	Строение атома и ПЗ		
	3. Химическая связь, строение молекул	4			Способы выражения концентр. растворов		
4. Химическое равновесие и кинетика			4. Приготовление и определение концентр. раствора	2	Химическая связь		
	4. Термохимические расчеты	4			Термохимические расчеты		
Конф. неделя	Тестирование ЦОКО		1.Классы неорг. соед. (2) 2. Стех. расчеты (1) 3. Строение атома (3) 4. Хим. связь (3) 5. Концентрация (2) 6. ОВР (2) 7. Термохим. расчеты (2)			15	5
5. Свойства растворов неэлектролитов			5.Определение теплового эффекта процесса раствор.	2	Равновесие		
			6.Скорость химических реакций	2	Кинетические расчеты		
6. Свойства растворов электролитов			7.Химическое равновесие	2	Растворы неэлектролитов		
			8. Ионообменные реакции	2	Растворы электролитов		
7. Электрохимические системы. Гальванические элементы			9. Гидролиз солей	2	Реакции в растворах электролитов (ПР)		
			10. Гальванические элементы	2	Гальванические элементы		
8. Электролиз. Коррозия металлов			11. Электролиз растворов солей	2	Электролиз растворов		
			12. Коррозия металлов	2	Коррозия металлов		
Конф. неделя	Тестирование ЦОКО		1.Химическое равновесие (2) 2. Хим. кинетика (2) 3. Растворы неэлектр. (3) 4. Реакции в раст электролитов (3) 5. Электрохим. процессы (2) 6. Конц. растворов (1)			15	5
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.

Заведующий кафедрой – руководитель ОЕН

Е.В. Лисичко

Лектор, доцент ОЕН

К.И. Мачехина