

«Утверждаю»
Зав.кафедрой: А. Нарзуллаев
« 16 » 08. 2022 год

Календарный тематический план (лекция, практическая, лабораторная)

Лекция: 30
Практик: 16
Лаборатория: 14
Самос.раб: 60

Факультет: Энергетика. Специальность: ЭЭ

Курс - I

Предмет: Химия

Лектор: Эшдавлатова Г.Э.

Ведущий самостоятельных занятий:

Ведущий практических занятий: Эшдавлатова Г.Э. 2022-2023 год

Т/г	Название темы	Количество часов	Выполнение		Подпись
			Дата	Количество часов	
1	2	3	4	5	6

Лекция

1	Введение. Основные понятия и законы химии.	2			
2	Основные классы неорганических соединений.	2			
3	Строение атома. Ядерные реакции. Строение электронных оболочек. Распределение электронов в атомах.	2			
4	Периодический закон и периодическая система Д.И.Менделеева.	2			
5	Химическая связь и их виды. Строение простых молекул и свойства.	2			
6	Термохимия. Энергия Гиббса. Закон Гесса.	2			
7.	Химическая кинетика. Скорость химической реакции и химическое равновесие. Обратимые и необратимые реакции.	2			
8.	Растворы и их типы. Концентрация растворов. Свойства разбавленных растворов. Промежуточная контрольная работа.	2			
9.	Теория электролитической диссоциации (Ионизация). Сильные и слабые электролиты. Ионнообменные реакции.	2			
10.	Гидролиз солей. Степень диссоциации и константа диссоциации. Диссоциация кислот, солей и оснований.	2			

11.	Окислительно-восстановительные реакции.		2		
12.	Металлы. Физические и химические свойства металлов. Электрохимия. Гальванические элементы.		2		
13.	Законы электролиза. Электролиз растворов и расплавов. Законы Фарадея. Процессы протекающие на катоде и аноде. Аккумуляторы.		2		
14.	Коррозия металлов и сплавов. Защита от коррозии.		2		
15.	Химия полимеров.		2		
	Всего:		30		
Лабораторные занятия					
1	Правила техники безопасности. Ознакомление с химическими посудами и приборами.		2		
2	Основные классы неорганических соединений.		2		
3	Определение эквивалент металлов		2		
4	Скорость химической реакции и химическое равновесие и опыты.		2		
5	Приготовление растворов и определение концентрации растворов и опыты с ним.		2		
6	Опыты определение электролитов и неэлектролитов. Гидролиз солей.		2		
7	Окислительно-восстановительные реакции и опыты с ним. Опыты по коррозии металлов.		2		
	Всего:		14		
Практические занятия					
1	Основные законы химии.		2		
2	Основные классы неорганических соединений		2		
3	Строение атомов и молекул.		2		
4	Скорость химических реакций и химическое равновесие.		2		
5	Гидролиз солей и ионно-обменные реакции.		2		
6	Окислительно-восстановительные реакции.		2		
7	Приготовление растворов и определение концентрации растворов		2		
8	Гальванические элементы и коррозия металлов.		2		
	Всего:		16		

Ведущий преподаватель (проф, доц): _____ Эшдавлатова Г.Э.
(подпись)