

РЕЙТИНГ-ПЛАН

Всего баллов: 100
 Семестр: 100
 Диф. зачет: 100 баллов

по дисциплине “Химия 1”
 на осенний семестр 2019/2020 уч. г.
 Курс I (бакалавриат)

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. Основные понятия химии	1. Классификация неорганических соединений	6	1. Оксиды: номенклатура, свойства, получение	3		
2. Основные законы химии	2. Стехиометрические расчеты	6	2. Гидроксиды и соли: номенклатура, свойства, получение	3		
3. Строение атома. Состояние электронов в атомах	3. ОВР	6	3. ОВР	3		
4. Основы формирования электронной структуры атома. Валентные состояния атомов.	4. Строение атома	6	4. Определение эквивалентной и атомной массы металла	3		
Конф. неделя	Тестирование ЦОКО				15	
5. Периодический закон и периодичность свойств химических элементов и их соединений			5. Способы выражения концентрации растворов	3		
			6. Приготовление раствора. Титрование.	3		
6. Химическая связь: образование, виды и характеристики. Метод ВС			7. Определение жесткости воды	3		
			8. Химическая связь, метод ВС	3		
7. Метод молекулярных орбиталей и свойства соединений. Химическая связь в ионных соединениях и металлах			9. Химическая связь, метод МО	3		
			10. Качественный анализ соли	3		
8. Комплексные и клатратные соединения.			11. Способы очистки веществ от примесей	3		
			12. Комплексные соединения	3		
Конф. неделя	Тестирование ЦОКО				15	
Итого		24		36	30	10

Список литературы:

1. Коровин Н.В. Общая химия. – М.: Высшая школа, 2009. – 559 с.
2. Карапетьянц М.Х., Дракин С.И. Общая и неорганическая химия. М.: Химия, 2014, 632 с.
3. Стась Н.Ф., Плакидкин А.А., Князева Е.М. Лабораторный практикум по общей и неорганической химии. 2013.
4. Стась Н. Ф. Справочник по общей и неорганической химии. 2014, 85 с.
5. Стась Н.Ф., Коршунов А.В. Руководство к решению задач по общей химии. – Томск: ТПУ, 2006. – 212 с.