

РЕЙТИНГ-ПЛАН

Всего баллов: 100
Семестр: 80
Экзамен: 20 баллов

по дисциплине "Химия 2"
на весенний семестр 2020/2021 уч. г.
Курс I


Число недель - 16
Лекции – 16 час.
Практика - 8 час.

Темы лекций	Темы практических занятий	Балл	Темы лабораторных работ	Балл	Руб. тест.	ИДЗ
1. Основы химической термодинамики			1. Ионообменные реакции	2		
			2. Термохимические расчеты (практика)	2		
2. Основы химической термодинамики. Химическое равновесие			3. Определение теплоты растворения	2		
			4. Химическое равновесие	2		
3. Основы химической кинетики			5. Кинетические расчеты (практика)	2		
			6. Определение частных кинетических порядков	2		
4. Основы химической кинетики			7. Определение энергии активации реакции	2		
			8. Взаимодействие металлов с кислотами, щелочами, водой	2		
Конф. неделя	Тестирование ЦОКО				15	
5. Растворы	1. Растворы неэлектролитов	4	9. Гидролиз солей	2		
6. Растворы	2. Растворы электролитов	4	10. Ионообменные реакции (ПР)	2		
7. Электрохимические процессы	3. Электрохимические процессы	4	11. Электролиз растворов солей	2		
8. Электрохимические процессы	4. Электрохимические процессы	4	12. Коррозия металлов	2		
Конф. неделя	Тестирование ЦОКО				15	
Итого		16		24	30	10

Список литературы:

1. Коровин Н.В. Общая химия. – М.: Высшая школа, 2014. – 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, 2013. – 212 с.
6. Н.Ф. Стась, А.В. Коршунов «Решение задач по общей химии». – Томск: ТПУ, 2016.
7. Голушкова Е.Б., Князева Е.М., Мирошниченко Ю.Ю., Перевезенцева Д.О., Юрмазова Т.А. Сборник задач и упражнений по общей химии. – Томск: ТПУ, 2019. – 184 с.
8. Глинка Н.Л. Задачи и упражнения по общей химии. – М.: Интеграл-Пресс, 2005. – 240 с.

Заведующий кафедрой –
руководитель Отделения Естественных наук на правах кафедры

 И.В. Шаманин

РЕЙТИНГ-ПЛАН

Всего баллов: 100
Семестр: 80
Экзамен: 20 баллов

по дисциплине "Химия 2"
на весенний семестр 2020/2021 уч. г.
Курс I

Число недель - 16
Лекции – 16 час.
Практика - 8 час.

Темы лекций	Темы практических занятий	Балл	Темы лабораторных работ	Балл	Руб. тест.	ИДЗ
1. Основы химической термодинамики	1. Концентрация растворов	4	1. Определение теплоты растворения	2		
2. Основы химической термодинамики. Химическое равновесие	2. Термохимические расчеты	4	2. Химическое равновесие	2		
3. Основы химической кинетики	3. Химическое равновесие	4	3. Определение частных кинетических порядков	2		
4. Основы химической кинетики	4. Кинетические расчеты	4	4. Определение энергии активации реакции	2		
Конф. неделя	Тестирование ЦОКО				15	
5. Электрохимические процессы			5. Гальванические элементы (практика)	2		
			6. Взаимодействие металлов с кислотами, щелочами, водой	2		
6. Электрохимические процессы			7. Электролиз растворов солей	2		
			8. Коррозия металлов	2		
7. Растворы			9. Растворы неэлектролитов (практика)	2		
			10. Ионнообменные реакции	2		
8. Растворы			11. Растворы электролитов. (практика)	2		
			12. Гидролиз солей	2		
Конф. неделя	Тестирование ЦОКО				15	
Итого		16		24	30	10

Список литературы:

1. Коровин Н.В. Общая химия. – М.: Высшая школа, 2014. – 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, 2013. – 212 с.
6. Н.Ф. Стась, А.В. Коршунов «Решение задач по общей химии». – Томск: ТПУ, 2016.
7. Голушкова Е.Б., Князева Е.М., Мирошниченко Ю.Ю., Перевезенцева Д.О., Юрмазова Т.А. Сборник задач и упражнений по общей химии. – Томск: ТПУ, 2019. – 184 с.
8. Глинка Н.Л. Задачи и упражнения по общей химии. – М.: Интеграл-Пресс, 2005. – 240 с.

Заведующий кафедрой –
руководитель Отделения Естественных наук на правах кафедры



И.В. Шаманин