Министерство науки и высшего образования РФ Федеральное государственное автономное образовательное учреждение высшего образования

«СИБИРСКИЙ ФЕДЕРАЛЬНЫЙ УНИВЕРСИТЕТ»

РАБОЧАЯ ПРОГРАММА ДИСЦИПЛИНЫ (МОДУЛЯ)

	Б1.О.02 Химия					
наименование дисциплины (модуля) в соответствии с учебным планом						
Направление подготог	зки / специальность					
23.03.03 Эксплуатация транспортно-технологических машин и						
Направленность (проф	риль)					
23.03.03.33 Эксг	плуатация и обслуживание объектов транспорта,					
хранения и р	распределения нефти, нефтепродуктов и газа					
Форма обучения	очная					
Год набора	2021					

РАБОЧАЯ ПРОГРАММА ЛИСШИПЛИНЫ (МОЛУЛЯ)

Программу составили						
к.т.н., доцент, Зыкова И.Д.;к.х.н., Доцент, Прокушкина М. П.						
попуность инициалы фамилия						

1 Цели и задачи изучения дисциплины

1.1 Цель преподавания дисциплины

Целью освоения дисциплины "Химия" как важной составляющей инженерного образования является формирование и развитие химического мышления, способности применять химический инструментарий для решения инженерных задач.

1.2 Задачи изучения дисциплины

- ОПК-1: Способен применять естественнонаучные и общеинженерные знания, методы математического анализа и моделирования в профессиональной деятельности;
- ОПК-1.1: Применяет достижения естественных наук в профессиональной деятельности
- ОПК-1.2: Обладает способностью применять общеинженерные знания и навыки в профессиональной деятельности
- ОПК-3: Способен в сфере своей профессиональной деятельности проводить измерения и наблюдения, обрабатывать и представлять экспериментальные данные и результаты испытаний;
- ОПК-3.1: Проводит измерения, наблюдения и контроль объектов при выполнении профессиональной деятельности
- ОПК-3.2: Обрабатывает данные испытаний и экспериментов при выполнении профессиональной деятельности

1.3 Перечень планируемых результатов обучения по дисциплине (модулю), соотнесенных с планируемыми результатами освоения образовательной программы

Код и наименование индикатора достижения компетенции	Запланированные результаты обучения по дисциплине						
	естественнонаучные и общеинженерные знания,						
методы математического анализа и моделирования в профессиональной							
деятельности;							
ОПК-1.1: Применяет	Понятия и законы химии						
достижения естественных	Место химии в концепции будущей						
наук в профессиональной	профессиональной деятельности						
деятельности	Взаимосвязь свойств материалов с химическим						
	составом и строением						
	Проводить химический эксперимент в соответствии						
	с поставленной задачей						
	Проводить типовые расчеты, опираясь на законы						
	химии						
	Анализировать и интерпретировать результаты						
	эксперимента, делать выводы, давать рекомендации						
	Навыками проведения поиска информации из						
	различных источников						
	Навыками проведения химического эксперимента						
	Навыками анализа и интерпретации						
	экспериментальных данных						

ОПК-1.2: Обладает						
способностью применять						
общеинженерные знания и						
навыки в профессиональной						
деятельности						
ОПК-3: Способен в сфере своей	й профессиональной деятельности проводить					
измерения и наблюдения, обрабатывать и представлять экспериментальные						
данные и результаты испытан	ий;					
ОПК-3.1: Проводит						
измерения, наблюдения и						
контроль объектов при						
выполнении						
профессиональной						
деятельности						
ОПК-3.2: Обрабатывает						
данные испытаний и						
экспериментов при						
выполнении						
профессиональной						
деятельности						

1.4 Особенности реализации дисциплины

Язык реализации дисциплины: Русский.

Дисциплина (модуль) реализуется с применением ЭО и ДОТ

URL-адрес и название электронного обучающего курса: https://e.sfu-kras.ru/course/view.php?id=7841.

2. Объем дисциплины (модуля)

Вид учебной работы	Всего, зачетных единиц (акад.час)	1
Контактная работа с преподавателем:	1,5 (54)	
занятия лекционного типа	0,5 (18)	
лабораторные работы	1 (36)	
иная внеаудиторная контактная работа:	0,02 (0,9)	
индивидуальные занятия	0,02 (0,9)	
Самостоятельная работа обучающихся:	1,47 (53,1)	
курсовое проектирование (КП)	Нет	
курсовая работа (КР)	Нет	

3 Содержание дисциплины (модуля)

3.1 Разделы дисциплины и виды занятий (тематический план занятий)

	Контактная работа, ак. час.								
		Занятия семинарского типа							
<u>№</u> п/п Мод		Занятия лекционного типа						Самостоятельная	
	Модули, темы (разделы) дисциплины			Семинары и/или Практические		Лабораторные работы и/или		работа, ак. час.	
			В том	занятия В том		Практикумы В том			В том
		Всего	числе в ЭИОС	Всего	числе в ЭИОС	Всего	числе в ЭИОС	Всего	числе в ЭИОС
1. C1	роение вещества								
	1. Современная теория строения атома	1							
	2. Техника безопасности в химической лаборатории. Входное тестирование.					2			
	3. Периодическая система элементов Д.И.Менделеева	1							
	4. Современная теория строения атома							8	
	5. Классы неорганических соединений					4			
	6. Химическая связь и строение молекул	2							
7. Химическая связь и строение молекул								8	
2. Oc	2. Основные закономерности химических процессов								
	1. Основы химической термодинамики, термохимия	1,5							
	2. Основы химической кинетики. Химическое равновесие	1,5							

3. Основы химической кинетики. Химическое равновесие				6			
4. Основы химической термодинамики, термохимия Основы химической кинетики. Химическое равновесие						8	
3. Химические процессы в водных растворах							
1. Растворы. Общая характеристика. Растворы электролитов	6						
2. Растворы				6			
3. Растворы. Общая характеристика						8	
4. Электролитическая диссоциация и гидролиз солей				6			
5. Электрохимические процессы	2						
6. Окислительно-восстановительные реакции	3						
7. Окислительно-восстановительные реакции				4			
8. Окислительно-восстановительные реакции						8	
9. Электрохимические процессы				8			
10. Электрохимические процессы						13,1	
11.							
12.							
Всего	18			36		53,1	

4 Учебно-методическое обеспечение дисциплины

4.1 Печатные и электронные издания:

- 1. Коровин Н. В. Общая химия: учебник(М.: Издательский центр "Академия").
- 2. Глинка Н.Л. Общая химия: учебное пособие(Москва: КНОРУС).
- 3. Глинка Н.Л., Попков В. А., Бабков А. В. Задачи и упражнения по общей химии: учебно-практическое пособие для вузов по естественнонаучным направлениям(Москва: Юрайт).
- 4. Грачева Е. В., Зыкова И. Д., Клаус О. К., Прокушкина М. П., Фоменко Л. В., Фоменко О. Ю. Химия: лаб. практикум [для студентов напр.19600.62, 130102.62, 151000.62](Красноярск: СФУ).

4.2 Лицензионное и свободно распространяемое программное обеспечение, в том числе отечественного производства (программное обеспечение, на которое университет имеет лицензию, а также свободно распространяемое программное обеспечение):

1. - программное обеспечение Microsoft Office 2007 и выше, в частности: Microsoft Office Word, Microsoft Office PowerPoint, Microsoft Office Excel.

4.3 Интернет-ресурсы, включая профессиональные базы данных и информационные справочные системы:

- 1. Система электронного обучения СФУ, URL: http://e.sfu-kras.ru.
- 2. Электронно-библиотечная система издательство «Лань»: URL: http://e.lanbook.com

5 Фонд оценочных средств

Оценочные средства находятся в приложении к рабочим программам дисциплин.

6 Материально-техническая база, необходимая для осуществления образовательного процесса по дисциплине (модулю)

лекционная аудитория с интерактивной доской и демонстрационным оборудованием;

учебная химическая лаборатория оснащенная современными комплексами лабораторных работ:

- -Комплекты установок для лабораторных работ по электрохимии.
- -Комплекты лабораторной посуды, комплекты мерной посуды.
- -Наборы химических реактивов.
- -Электронные весы.
- -рН-метры.