АННОТАЦИЯ РАБОЧЕЙ ПРОГРАММЫ ДИСЦИПЛИНЫ ПРИЕМ <u>2019</u> г. ФОРМА ОБУЧЕНИЯ <u>очная</u>

	Химия 1			
Направление подготовки/	15.03.04 Автоматизация технологических			
специальность	процессов и производств			
Образовательная программа	Автоматизация технологических процессов и			
(направленность (профиль))	производств в нефтегазовой отрасли			
Специализация	Программно-технические комплексы управления			
	производственными процессами			
Уровень образования	высшее образование - бакалавриат			
Курс	1 семестр 1			
Трудоемкость в кредитах	3			
(зачетных единицах)				
Виды учебной деятельности	Временной ресурс			
	Лекции	16		
Контактная (аудиторная)	Практические занятия	8		
работа, ч	Лабораторные занятия	24		
	ВСЕГО	48		
Самостоятельная работа, ч		60		
	ИТОГО, ч	108		

Вид промежуточной	Диф.	Обеспечивающее	OEH
аттестации	зачет	подразделение	ШБИП

1. Цели освоения дисциплины

Целями освоения дисциплины является формирование у обучающихся определенного ООП (п. 5. Общей характеристики ООП) состава компетенций для подготовки к профессиональной деятельности.

Код Наименование		Составляющие результатов освоения (дескрипторы компетенции)		
компетенции	компетенции	Код	Наименование	
	Способен осуществлять поиск, критический анализ и синтез информации, применять системный подход для	УК(У)-1.В1	Владеет опытом применения законов естественных наук и математических методов и моделей для решения задач теоретического и прикладного характера	
		УК(У)-1.В2	Владеет репродуктивными методами познавательной деятельности и мыслительными операциями для решения задач естественнонаучных дисциплин	
		УК(У)-1.У1	Умеет решать задачи теоретического и прикладного характера	
лрименять системный		УК(У)-1.У2	Умеет обобщать усвоенные знания естественных наук категориями системного анализа и подхода и мыслительными операциями анализа, синтеза, сравнения и оценки	
	поставленных	УК(У)-1.31	Знает законы естественных наук и математические методы теоретического характера	
	УК(У)-1.32	Знает репродуктивные методы познавательной деятельности, признаки системного подхода и системного анализа		
	Способен	ОПК(У)-1.В8	Владеет методами теоретического и экспериментального исследования химических процессов и явлений, анализа и обработки экспериментальных данных	
ОПК(У)-1 основнь законом действул процесс продукц качества количес наимень	использовать основные закономерности, действующие в процессе изготовления	ОПК(У)-1.У8	Умеет выявлять взаимосвязь между структурой, свойствами и реакционной способностью химических соединений, проводить стехиометрические расчеты	
	продукции требуемого качества, заданного количества при наименьших затратах общественного труда	ОПК(У)-1-1.38	Знает основные понятия и законы химии, электронное строение атомов и молекул; основы теории химической связи в соединениях разных типов, строение и свойства координационных соединений, строение вещества в конденсированном состоянии	

2. Планируемые результаты обучения по дисциплине (модулю)

После успешного освоения дисциплины будут сформированы результаты обучения:

Планируемые результаты обучения по дисциплине		Компетенции	
Код	Наименование	Компетенции	
РД 1	Применяет знания основных понятий и законов химии, современных теорий	УК(У)-1	
	строения вещества для описания физических и химических свойств	ОПК(У)-1	
	соединений.		
РД 2	Выполняет количественные расчеты по химическим формулам, уравнениям	УК(У)-1	
	химических реакций и содержанию веществ в растворах, анализирует и		
	обобщает полученные результаты.		
РД 3	Использует экспериментальные методы исследования для установления	ОПК(У)-1	
	состава, химических свойств веществ, приготовления растворов и		
	определения их концентраций.		

3. Структура и содержание дисциплины

Основные виды учебной деятельности

Разделы дисциплины	Формируемый результат обучения по дисциплине	Виды учебной деятельности	Объем времени, ч.
Раздел (модуль) 1.	РД1	Лекции	4
Теоретические основы химии	РД2	Практические занятия	0
	РД3	Лабораторные занятия	14
		Самостоятельная работа	20
Раздел (модуль) 2.	РД1	Лекции	6
Строение атома и периодичность	РД2	Практические занятия	2
свойств химических элементов и	РД3	Лабораторные занятия	0
их соединений		Самостоятельная работа	20
Раздел (модуль) 3.	РД1	Лекции	6
Химическая связь и строение	РД2	Практические занятия	6
молекул	РД3	Лабораторные занятия	10
		Самостоятельная работа	20

4. Учебно-методическое и информационное обеспечение дисциплины

4.1. Учебно-методическое обеспечение Основная литература

- 1. Общая химия. Теория и задачи: учебное пособие / Н. В. Коровин, Н. В. Кулешов, О. Н. Гончарук [и др.]; под редакцией Н. В. Коровина, Н. В. Кулешова. 3-е изд., стер. Санкт-Петербург: Лань, 2018. 492 с. Текст: электронный // Лань: электронно-библиотечная система. URL: https://e.lanbook.com/book/104946 (дата обращения: 15.04.2018). Режим доступа: из корпоративной сети ТПУ.
- 2. Глинка, Н. Л. Общая химия: учебник для бакалавров / Н. Л. Глинка. 19-е изд. Москва: Юрайт, 2013. URL: http://www.lib.tpu.ru/fulltext2/m/2013/FN/fn-2442.pdf (дата обращения: 15.04.2018). Режим доступа: из корпоративной сети ТПУ- Текст: электронный.
- 3. Глинка, Н. Л. Задачи и упражнения по общей химии: учебно-практическое пособие для бакалавров / Н. Л. Глинка; под ред. В. А. Попкова и А. В. Бабкова. 14-е изд. Москва: Юрайт, 2014. URL: http://www.lib.tpu.ru/fulltext2/m/2014/FN/fn-03.pdf (дата обращения: 15.04.2018). Режим доступа: из корпоративной сети ТПУ Текст: электронный.

Дополнительная литература

- 1. Стась, Н. Ф. Лабораторный практикум по общей и неорганической химии: учебное пособие / Н. Ф. Стась, А. А. Плакидкин, Е. М. Князева; Национальный исследовательский Томский политехнический университет (ТПУ). 3-е изд., перераб. и доп. —Томск: Изд-во ТПУ, 2013. URL: http://www.lib.tpu.ru/fulltext2/m/2014/m037.pdf (дата обращения: 15.04.2018). Режим доступа: из корпоративной сети ТПУ- Текст: электронный.
- 2. Стась, Н. Ф. Решение задач по общей химии: учебное пособие / Н. Ф. Стась, А. В. Коршунов. 3-е изд., стер. Санкт-Петербург: Лань, 2016. 168 с. Текст: электронный // Лань: электронно-библиотечная система. URL: https://e.lanbook.com/book/75521 (дата обращения: 15.04.2018). Режим доступа: из

- корпоративной сети ТПУ.
- 3. Смолова, Л. М. Руководство к практическим занятиям по общей химии: учебное пособие / Л. М. Смолова; Национальный исследовательский Томский политехнический университет (ТПУ). —Томск: Изд-во ТПУ, 2010. URL: http://www.lib.tpu.ru/fulltext2/m/2011/m283.pdf (дата обращения: 15.04.2018). Режим доступа: из корпоративной сети ТПУ Текст: электронный.
- 4. Стась, Н. Ф. Задачи, упражнения и вопросы по общей химии [Электронный ресурс] / Стась Н. Ф., Лисецкий В. Н. 5-е изд., стер. Санкт-Петербург: Лань, 2017. 108 с. Книга из коллекции Лань Химия. ISBN 978-5-8114-2282-1. Схема доступа: https://e.lanbook.com/book/91062 (дата обращения: 15.04.2018). Режим доступа: из корпоративной сети ТПУ Текст: электронный.
- 5. Стась Н. Ф. Справочник по общей и неорганической химии: учебное пособие / Н. Ф. Стась; Национальный исследовательский Томский политехнический университет (ТПУ), Институт физики высоких технологий (ИФВТ), Кафедра общей и неорганической химии (ОНХ). Томск: Изд-во ТПУ, 2012. URL: http://www.lib.tpu.ru/fulltext2/m/2012/m250.pdf (дата обращения: 15.04.2018). Режим доступа: из корпоративной сети ТПУ Текст: электронный.

4.2. Информационное и программное обеспечение

- 1. http://elibrary.ru/defaultx.asp Научная электронная библиотека Электронные версии 350 журналов издательства "БО и аннотации статей. Эльзевир" по всем направлениям фундаментальной науки;
- 2. http://webbook.nist.gov/ NIST WebBook Справочник Национального института стандартов и технологий США) сведения по неорганическим соединениям, термодинамические данные, ИК-спектры, ЭКС, ЭПР и др;
- 3. Химический тренажер: http://exam.tpu.ru/dasboard/object/bank/form?d=21
- 4. Учебные пособия по курсу «Химия»

http://portal.tpu.ru/departments/kafedra/onh/education, http://www.lib.tpu.ru/catalog_arm.html

Профессиональные Базы данных:

1. Научная электронная библиотека eLIBRARY.RU – https://elibrary.ru

Лицензионное программное обеспечение (в соответствии с **Перечнем лицензионного программного обеспечения ТПУ**):

- 1.Office 2007 Standard Russian Academic; Office 2013 Standard Russian Academic; Office 2016 Standard Russian Academic;
- 2.LibreOffice;
- 3. WebexMeetings
- 4. Zoom.