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

#### Химия 1.1 Направление подготовки/ 18.05.02 Химическая технология материалов специальность современной энергетики Образовательная программа Химическая технология материалов (направленность (профиль)) современной энергетики Специализация Химическая технология материалов ядерного топливного цикла Уровень образования высшее образование - специалист Курс семестр 1 Трудоемкость в кредитах (зачетных единицах) Виды учебной деятельности Временной ресурс Лекции 32 16 Практические занятия Контактная (аудиторная) работа, ч 32 Лабораторные занятия ВСЕГО 80 Самостоятельная работа, ч 136

Вид промежуточной	экзамен	Обеспечивающее	ОЕН ЩБИП
аттестации		подразделение	

ИТОГО, ч

216

## 1. Цели освоения дисциплины

Целями освоения дисциплины является формирование у обучающихся определенного ООП (п. 6 Общей характеристики ООП) состава компетенций для подготовки к профессиональной деятельности.

Код	т	Составляющие результатов обучения		
компетенции	<b>Наименование</b> компетенции	Код	Наименование	
УК(У)-1	Способность осуществлять поиск, критический анализ и синтез информации, применять системный подход для решения поставленных задач	УК(У)-1.В1 УК(У)-1.В2 УК(У)-1.У1	Владеет опытом применения законов естественных наук и математических методов и моделей для решения задач теоретического и прикладного характера Владеет репродуктивными методами познавательной деятельности и мыслительными операциями для решения задач естественнонаучных дисциплин Умеет решать задачи теоретического и прикладного характера	
		УК(У)-1.У2	Умеет обобщать усваиваемые знания естественных наук категориями системного анализа и подхода и мыслительными операциями анализа, синтеза, сравнения и оценки Знает законы естественных наук и	
		УК(У)-1.32	математические методы теоретического характера  Знает репродуктивные методы познавательной деятельности, признаки системного подхода и системного анализа	
	Способность использовать математически е и	ОПК(У)-1.В7	Владеет методами теоретического и экспериментального исследования химических процессов и явлений, анализа и обработки экспериментальных данных	
ОПК(У)-1	естественнонау чные знания для решения задач своей профессиональ ной деятельности	ОПК(У)-1.У7	Умеет выявлять взаимосвязь между структурой, свойствами и реакционной способностью химических соединений, проводить количественные расчеты	
		ОПК(У)-1.37	Знает основные понятия и законы химии, строение веществ, основы химической термодинамики, кинетики, электрохимии и процессов, протекающих в растворах	

## 2. Планируемые результаты обучения по дисциплине

После успешного освоения дисциплины будут сформированы результаты обучения:

Планируемые результаты обучения по дисциплине		Индикатор		
Код	Наименование	достижения		
		компетенции		
	Применять знания основных понятий, теорий и законов строения			
РД 1	РД 1 вещества, химической термодинамики и кинетики, учения о растворах			
	и электрохимических системах для описания химических процессов.			
РД 2	Выполнять количественные расчеты в химии, анализировать и	УК(У)-1		
	обобщать полученные результаты.	3 K(3)-1		
РД 3	Использовать методы планирования и проведения химического			
	эксперимента для установления закономерностей протекания	ОПК(У)-1		
	химических процессов, определения их качественных и	O1IK(3)-1		
	количественных характеристик			

## 3. Структура и содержание дисциплины

### Основные виды учебной деятельности

Разделы дисциплины	Формируемый	Виды учебной деятельности	Объем
	результат обучения по		времени, ч.
	дисциплине		
Раздел (модуль) 1.	РД1	Лекции	2
Теоретические основы химии	РД2	Практические занятия	2
	РД3	Лабораторные занятия	10
		Самостоятельная работа	20
Раздел (модуль) 2.	РД1	Лекции	10
Строение вещества	РД2	Практические занятия	4
	РД3	Лабораторные занятия	2
		Самостоятельная работа	20
Раздел (модуль) 3.	РД1	Лекции	14
Закономерности химических	РД2	Практические занятия	4
реакций	РД3	Лабораторные занятия	12
		Самостоятельная работа	20
Раздел (модуль) 4.	РД1	Лекции	6
Растворы	РД2	Практические занятия	6
	РД3	Лабораторные занятия	8
		Самостоятельная работа	20

### 4. Учебно-методическое и информационное обеспечение дисциплины

#### 4.1. Учебно-методическое обеспечение

- 1. Карапетьянц, М. Х. Общая и неорганическая химия: учебник / М. Х. Карапетьянц, С. И. Дракин. 5-е изд. Москва: Либроком, 2015. 592 с.: ил. Текст: непосредственный.
- 2. Ахметов, Н. С.. Общая и неорганическая химия: учебник / Н. С. Ахметов. 8-е изд., стер. Санкт-Петербург: Лань, 2014. 743 с.: ил. Текст: непосредственный.

## 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: <a href="http://www.lib.tpu.ru/fulltext2/m/2014/m037.pdf">http://www.lib.tpu.ru/fulltext2/m/2014/m037.pdf</a> (дата обращения: 10.03.2019).- 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: <a href="https://e.lanbook.com/book/75521">https://e.lanbook.com/book/75521</a> (дата обращения: 10.03.2019). Режим доступа: из корпоративной сети ТПУ.
- 3. Руководство к практическим занятиям по общей химии: учебное пособие / Л. М. Смолова; Национальный исследовательский Томский политехнический университет (ТПУ). Томск: Изд-во ТПУ, 2010. URL: <a href="http://www.lib.tpu.ru/fulltext2/m/2011/m283.pdf">http://www.lib.tpu.ru/fulltext2/m/2011/m283.pdf</a> (дата обращения: 10.03.2019).- Режим доступа: из корпоративной сети ТПУ.
- 4. Сборник задач и упражнений по общей химии : учебное пособие / Е. Б. Голушкова, Е. М. Князева, Ю. Ю. Мирошниченко [и др.]. 2-е изд., доп. и испр. –Томск: 2019. URL: <a href="https://www.lib.tpu.ru/fulltext2/m/2020/m001.pdf">https://www.lib.tpu.ru/fulltext2/m/2020/m001.pdf</a> (дата обращения: 10.03.2019). Режим доступа: из корпоративной сети ТПУ.
- 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 ТПУ. неорганической химии (OHX). Томск: Изд-во 2012. URL: http://www.lib.tpu.ru/fulltext2/m/2012/m250.pdf (дата обращения: 10.03.2019). – Режим доступа: из корпоративной сети ТПУ.

## 4.2. Информационное и программное обеспечение

- 1. Электронный курс «Химия 1». Режим https://stud.lms.tpu.ru/course/view.php?id=2386. Материалы представлены 4 разделами. Каждый раздел содержит материалы ДЛЯ подготовки к практическим лабораторным занятиям, лекции, тесты, дополнительные задания для самостоятельной работы
- 2. <a href="http://elibrary.ru/defaultx.asp">http://elibrary.ru/defaultx.asp</a> Научная электронная библиотека Электронные версии 350 журналов издательства "БО и аннотации статей. Эльзевир" по всем направлениям фундаментальной науки;
- 3. <a href="http://webbook.nist.gov/">http://webbook.nist.gov/</a> NIST WebBook Справочник Национального института стандартов и технологий США) сведения по неорганическим соединениям, термодинамические данные, ИК-спектры, ЭКС, ЭПР и др;
- 4. Химический тренажер: http://exam.tpu.ru/dasboard/object/bank/form?d=21
- 5. Учебные пособия по курсу «Химия» <a href="http://portal.tpu.ru/departments/kafedra/onh/education">http://portal.tpu.ru/departments/kafedra/onh/education</a>, <a href="http://www.lib.tpu.ru/catalog\_arm.html">http://www.lib.tpu.ru/catalog\_arm.html</a>

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

7-Zip; Adobe Acrobat Reader DC; Adobe Flash Player; AkelPad; Cisco Webex Meetings; Google Chrome; Microsoft Office 2007 Standard Russian Academic; Mozilla Firefox ESR; Tracker Software PDF-XChange Viewer; WinDjView; Zoom Zoom