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

#### химия 1 11.03.04 Электроника и наноэлектроника Направление подготовки/ специальность Образовательная программа Прикладная электронная инженерия (направленность (профиль)) Специализация Промышленная электроника высшее образование - бакалавриат Уровень образования Курс семестр Трудоемкость в кредитах 3 (зачетных единицах) Виды учебной деятельности Временной ресурс Лекции 16 Контактная (аудиторная) Практические занятия 8 Лабораторные занятия работа, ч 24 ВСЕГО 48 Самостоятельная работа, ч **60**

Вид промежуточной	Диф.зачет	Обеспечивающее	ОЕН ШБИП
аттестации		подразделение	

ИТОГО, ч

108

## 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.

10	Наименование компетенции	Индикаторы достижения компетенций		Составляющие результатов освоения дисциплины (дескрипторы компетенции)	
Код компетенции		Код индикатора	Наименование индикатора достижения	Код	Наименование
УК(У)-1	Способен осуществлять поиск, критический анализ и синтез информации, применять системный подход для решения поставленных задач	И.УК(У)-1.1	Анализирует задачу, выделяя ее базовые составляющие	И.УК(У)- 1.1В1 И.УК(У)- 1.1У1 И.УК(У)- 1.131	Владеет опытом применения законов естественных наук и математических методов и моделей для решения задач теоретического и прикладного характера  Умеет решать задачи теоретического и прикладного характера Знает законы естественных наук и математические методы теоретического характера
		И.УК(У)-1.2	Осуществляет поиск, выделяет и ранжирует информацию на основе системного подхода и методов познания для решения задач по различным типам запросов	И.УК(У)- 1.2В1	Владеет репродуктивными методами познавательной деятельности и мыслительными операциями для решения задач естественнонаучных дисциплин
				И.УК(У)- 1.2У1	Умеет обобщать усвоенные знания естественных наук категориями системного анализа и подхода и мыслительными операциями анализа, синтеза, сравнения и оценки
				И.УК(У)- 1.231	Знает репродуктивные методы познавательной деятельности, признаки системного подхода и системного анализа
ОПК(У)-1	Способен использовать положения, законы и методы естественных наук и математики для решения задач инженерной деятельности	И.ОПК(У)-1.4	Демонстрирует понимание химических процессов и применяет основные законы химии	И.ОПК(У)- 1.4В1	Владеет методами теоретического и экспериментального исследования химических процессов и явлений, анализа и обработки экспериментальных данных
				И.ОПК(У)- 1.4У1	Умеет выявлять взаимосвязь между структурой, свойствами и реакционной способностью химических соединений, проводить стехиометрические расчеты
				И.ОПК(У)- 1.431	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

После успешного освоения дисциплины будут сформированы результаты обучения:

	Индикатор	
Код	Наименование	достижения
		компетенции
РД 1	Применяет знания основных понятий и законов химии, современных	И.УК(У)-1.1
	теорий строения вещества для описания физических и химических	И.УК(У)-1.2
	свойств соединений.	И.ОПК(У)-1.4
РД 2	Выполнять количественные расчеты по химическим формулам,	И.УК(У)-1.1
	уравнениям химических реакций и содержанию веществ в растворах,	И.УК(У)-1.2
	анализировать и обобщать полученные результаты.	И.ОПК(У)-1.4
РД 3	Использовать экспериментальные методы исследования для	
	установления состава, химических свойств веществ, приготовления	И.ОПК(У)-1.4
	растворов и определения их концентраций.	

Оценочные мероприятия текущего контроля и промежуточной аттестации представлены в календарном рейтинг-плане дисциплины.

#### 3. Структура и содержание дисциплины

Основные виды учебной деятельности

Разделы дисциплины	Формируемый	Виды учебной деятельности	Объем
т азделы дисциплины	результат	виды учеоной деятельности	времени, ч.
	обучения по		времени, н
	дисциплине		
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

Режим доступа: из корпоративной сети ТПУ.

- 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: <a href="https://e.lanbook.com/book/104946">https://e.lanbook.com/book/104946</a>. —
- 2. Глинка, Н. Л. Общая химия: учебник для бакалавров / Н. Л. Глинка. 19-е изд. Москва: Юрайт, 2013. URL: <a href="http://www.lib.tpu.ru/fulltext2/m/2013/FN/fn-2442.pdf">http://www.lib.tpu.ru/fulltext2/m/2013/FN/fn-2442.pdf</a>. 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: <a href="http://www.lib.tpu.ru/fulltext2/m/2014/FN/fn-03.pdf">http://www.lib.tpu.ru/fulltext2/m/2014/FN/fn-03.pdf</a>. — 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: <a href="http://www.lib.tpu.ru/fulltext2/m/2014/m037.pdf">http://www.lib.tpu.ru/fulltext2/m/2014/m037.pdf</a>. 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. 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: <a href="http://www.lib.tpu.ru/fulltext2/m/2011/m283.pdf">http://www.lib.tpu.ru/fulltext2/m/2011/m283.pdf</a>. Режим доступа: из корпоративной сети ТПУ.- Текст: электронный.
- 4. Сборник задач и упражнений по общей химии : учебное пособие [Электронный ресурс] / 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>. 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: <a href="http://www.lib.tpu.ru/fulltext2/m/2012/m250.pdf">http://www.lib.tpu.ru/fulltext2/m/2012/m250.pdf</a>. Режим доступа: из корпоративной сети ТПУ.- Текст: электронный.

#### 4.2. Информационное и программное обеспечение

- 1. Электронный курс «Химия 1» Режим доступа: <a href="https://stud.lms.tpu.ru/course/view.php?id=2386">https://stud.lms.tpu.ru/course/view.php?id=2386</a>. Материалы представлены 3 модулями. Каждый модуль содержит материалы для подготовки к практическим и лабораторным занятиям, лекции, тесты, индивидуальные домашние задания.
- 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: <a href="http://exam.tpu.ru/dasboard/object/bank/form?d=21">http://exam.tpu.ru/dasboard/object/bank/form?d=21</a>
- 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">http://www.lib.tpu.ru/catalog</a> arm.html

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. Document Foundation LibreOffice;
- 3. WebexMeetings
- 4. Zoom Zoom.