

**АННОТАЦИЯ РАБОЧЕЙ ПРОГРАММЫ ДИСЦИПЛИНЫ**  
**ПРИЕМ 2018 г.**  
**ФОРМА ОБУЧЕНИЯ очная**

**Химия 2**

Направление подготовки/ специальность	22.03.01 Материаловедение и технологии материалов		
Направленность (профиль) / специализация	Материаловедение и технологии материалов/ Материаловедение в машиностроении		
Уровень образования	высшее образование - бакалавриат		
Курс	1	семестр	2
Трудоемкость в кредитах (зачетных единицах)	3		
Виды учебной деятельности	Временной ресурс		
Контактная (аудиторная) работа, ч	Лекции		<b>16</b>
	Практические занятия		<b>8</b>
	Лабораторные занятия		<b>24</b>
	ВСЕГО		<b>48</b>
Самостоятельная работа, ч		<b>60</b>	
ИТОГО, ч		<b>108</b>	

Вид промежуточной аттестации	<b>Диф. зачет</b>	Обеспечивающее подразделение	<b>ОЕН ШБИП</b>
---------------------------------	-----------------------	---------------------------------	-----------------

## 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 компетенции	Наименование компетенции	Составляющие результатов освоения (дескрипторы компетенции)	
		Код	Наименование
УК(У)-1	Способен осуществлять поиск, критический анализ и синтез информации, применять системный подход для решения поставленных задач	УК(У)-1.В1	<b>Владеет опытом</b> применения законов естественных наук и математических методов и моделей для решения задач теоретического и прикладного характера
		УК(У)-1.В2	<b>Владеет</b> репродуктивными методами познавательной деятельности и мыслительными операциями для решения задач естественнонаучных дисциплин
		УК(У)-1.У1	<b>Умеет</b> решать задачи теоретического и прикладного характера
		УК(У)-1.У2	<b>Умеет</b> обобщать усвоенные знания естественных наук категориями системного анализа и подхода и мыслительными операциями анализа, синтеза, сравнения и оценки
		УК(У)-1.З1	<b>Знает</b> законы естественных наук и математические методы теоретического характера
		УК(У)-1.З2	<b>Знает</b> репродуктивные методы познавательной деятельности, признаки системного подхода и системного анализа
ОПК(У)-3	Готов применять фундаментальные математические, естественнонаучные и общеинженерные знания в профессиональной деятельности	ОПК(У)-3.В9	<b>Владеет</b> опытом планирование и проведение химических исследований в области термодинамики, кинетики, электрохимии, химии растворов, анализ и обобщение экспериментальных данных, выявление закономерностей протекания химических процессов
		ОПК(У)-3.У9	<b>Умеет</b> определять термодинамические и кинетические параметры химических процессов, проводить расчеты количественных характеристик растворов неэлектролитов и электролитов, выявлять закономерности протекания химических реакций
		ОПК(У)-3.З9	<b>Знает</b> основные понятия и законы химической термодинамики, кинетики, электрохимии и процессов, протекающих в растворах

## 2. Планируемые результаты обучения по дисциплины (модулю)

После успешного освоения дисциплины будут сформированы результаты обучения:

Планируемые результаты обучения по дисциплине		Компетенции
Код	Наименование	
РД 1	Применять знания основных понятий, теорий и законов химической термодинамики и кинетики, учения о растворах и электрохимических системах для описания химических процессов.	УК(У)-1 ОПК(У)-3
РД 2	Выполнять расчёты термодинамических функций и кинетических параметров химических реакций, свойств растворов и характеристик электрохимических систем.	УК(У)-1 ОПК(У)-3
РД 3	Использовать методы планирования и проведения химического эксперимента для установления закономерностей протекания химических процессов, определения их качественных и количественных характеристик	ОПК(У)-3

## 3. Структура и содержание дисциплины

### Основные виды учебной деятельности

Разделы дисциплины	Формируемый результат обучения по дисциплине	Виды учебной деятельности	Объем времени, ч.
<b>Раздел (модуль) 1.</b> Закономерности химических реакций	РД1	Лекции	<b>6</b>
	РД2	Практические занятия	<b>6</b>
	РД3	Лабораторные занятия	<b>8</b>
		Самостоятельная работа	<b>20</b>
<b>Раздел (модуль) 2.</b> Электрохимические процессы	РД1	Лекции	<b>6</b>
	РД2	Практические занятия	<b>0</b>
	РД3	Лабораторные занятия	<b>8</b>
		Самостоятельная работа	<b>20</b>
<b>Раздел (модуль) 3.</b> Химия растворов	РД1	Лекции	<b>4</b>
	РД2	Практические занятия	<b>2</b>
	РД3	Лабораторные занятия	<b>8</b>
		Самостоятельная работа	<b>20</b>

## 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: 11.03.2018). – 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: 11.03.2018). – 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: 11.03.2018). – 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: 11.03.2018). – 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: 11.03.2018). – Режим доступа: из корпоративной сети ТПУ.
3. Сморова Л. М. Руководство к практическим занятиям по общей химии : учебное пособие / Л. М. Сморова; Национальный исследовательский Томский политехнический университет (ТПУ). – Томск: Изд-во ТПУ, 2010. – URL: <http://www.lib.tpu.ru/fulltext2/m/2011/m283.pdf> (дата обращения: 11.03.2018). – Режим доступа: из корпоративной сети ТПУ.- Текст: электронный.
4. 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: 11.03.2018). – Режим доступа: из корпоративной сети ТПУ.- Текст: электронный.

### 4.2. Информационное и программное обеспечение

Internet-ресурсы (в т.ч. в среде LMS MOODLE и др. образовательные и библиотечные ресурсы):

1. Электронный курс «Химия 2» Режим доступа: <https://stud.lms.tpu.ru/course/view.php?id=2604>. Материалы представлены 3 модулями. Каждый модуль содержит материалы для подготовки к практическим и лабораторным занятиям, лекции, тесты, индивидуальные домашние задания.
2. NIST WebBook – Справочник Национального института стандартов и технологий США) сведения по неорганическим соединениям, термодинамические данные, ИК-спектры, ЭКС, ЭПР и др. <http://webbook.nist.gov/>;
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>,

Профессиональные базы данных и информационно-справочные системы доступны по ссылке: <https://www.lib.tpu.ru/html/irs-and-pdb>.

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

1. 7-Zip;
2. Adobe Acrobat Reader DC;
3. Adobe Flash Player;
4. AkelPad;
5. Cisco Webex Meetings;

6. Document Foundation LibreOffice;
7. Far Manager;
8. Google Chrome;
9. Microsoft Office 2007 Standard Russian Academic;
10. Microsoft Office 2016 Standard Russian Academic;
11. Mozilla Firefox ESR;
12. Notepad++;
13. Oracle VirtualBox;
14. ownCloud Desktop Client;
15. Putty;
16. Tracker Software PDF-XChange Viewer;
17. WinDjView;
18. XnView Classic;
19. Zoom Zoom.