# АННОТАЦИЯ РАБОЧЕЙ ПРОГРАММЫ ДИСЦИПЛИНЫ ПРИЕМ 2017 г. ФОРМА ОБУЧЕНИЯ <u>заочная</u>

#### Химия 2.6 21.03.01 «Нефтегазовое дело» Направление подготовки/ специальность Образовательная программа «Нефтегазовое дело» (направленность (профиль)) Специализация «Эксплуатация и обслуживание объектов добычи нефти» высшее образование - бакалавриат Уровень образования Курс 1 2 семестр Трудоемкость в кредитах 3 (зачетных единицах) Виды учебной деятельности Временной ресурс Лекции 8 4 Контактная (аудиторная) Практические занятия работа, ч Лабораторные занятия 6 ВСЕГО 18 Самостоятельная работа, ч 90

Вид промежуточной	Экзамен	Обеспечивающее	Отделение
аттестации		подразделение	естественных наук

ИТОГО, ч

108

#### 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.

	Наименование	Результаты освоения ООП	Составляющие результатов освоения (дескрипторы компетенций)		
	компетенции		Код	Наименование	
ОПК(У)- 2	2 использовать основные законы естественнонау чных		ОПК(У)-2.В2	Владеет опытом проведения химического эксперимента, методами качественного и количественного анализа различных химических систем	
			ОПК(У)-2.У3	Умеет проводить расчеты концентрации растворов различных соединений	
дисциплин в профессиональ ной		ОПК(У)-2.У4	Умеет выполнять основные химические операции, очистку веществ в лабораторных условиях		
	деятельности, применять методы математическо го анализа и моделирования	P1	ОПК(У)-2.У5	Умеет определять по строению атома его свойства и возможность образования координационных соединений	
			ОПК(У)-2.34	Знает законы термодинамики и закономерности протекания окислительно-восстановительных процессов	
теоретического и экспериментал ьного исследования		ОПК(У)-2.35	Знает химические свойства элементов IV-VI групп Периодической системы и их важнейших соединений		
			ОПК(У)-2.36	Знает строение и свойства комплексных соединений	
			ОПК(У)-2.37	Знает строение и основные свойства некоторых органических веществ и наиболее распространённых высокомолекулярных соединений	

### 2. Место дисциплины в структуре ООП

Дисциплина относится к базовой части Блока 1 учебного плана образовательной программы.

#### 3. Планируемые результаты обучения по дисциплине

После успешного освоения дисциплины будут сформированы результаты обучения:

	L'armorania.		
Код	Наименование	Компетенция	
РД 1	Применяет знания основных понятий и законов химии, современных		
	теорий строения вещества для описания физических и химических	ОПК(У)-2	
	свойств соединений.		
РД 2	Выполнять количественные расчеты по химическим формулам,		
	уравнениям химических реакций и содержанию веществ в растворах,	ОПК(У)-2	
	анализировать и обобщать полученные результаты.		
РД 3	Использовать экспериментальные методы исследования для	OHICAN 2	
	установления состава, химических свойств веществ.	ОПК(У)-2	

Оценочные мероприятия текущего контроля и промежуточной аттестации

\_\_\_

#### 4. Структура и содержание дисциплины

Основные виды учебной деятельности

Разделы дисциплины	Формируемый результат обучения по дисциплине	Виды учебной деятельности	Объем времени, ч.
Раздел 1. Электрохимические системы	РД1	Лекции	2
	РД2	Практические занятия	2
	РД3	Лабораторные занятия	2
		Самостоятельная работа	10
Раздел 2. Комплексные соединения	РД1	Лекции	2
	РД2	Практические занятия	
	РД3	Лабораторные занятия	2
		Самостоятельная работа	20
Раздел 3. Введение в неорганическую	РД1	Лекции	2
химию	РД2	Практические занятия	2
	РД3	Лабораторные занятия	
		Самостоятельная работа	20
Раздел 4. Химия р-элементов	РД1	Лекции	
	РД2	Практические занятия	
	РД3	Лабораторные занятия	2
		Самостоятельная работа	20
Раздел 5. Органическая химия	РД1	Лекции	2
	РД2	Практические занятия	
	РД3	Лабораторные занятия	
		Самостоятельная работа	20

## 4. Учебно-методическое и информационное обеспечение дисциплины 4.1. Учебно-методическое обеспечение

#### Основная литература

- 1. 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> (дата обращения: 11.09.2017). Режим доступа: из корпоративной сети ТПУ. Текст: электронный.
- 2. 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> (дата обращения: 11.09.17). 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> (дата обращения: 11.09.2017.). 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: 11.09.2017.). 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:

<u>http://www.lib.tpu.ru/fulltext2/m/2011/m283.pdf</u> (дата обращения: 11.09.2017.). — Режим доступа: из корпоративной сети ТПУ.- Текст: электронный.

- 4. Стась, Н. Ф.: Задачи, упражнения и вопросы по общей химии: учебное пособие / Н. Ф. Стась, В. Н. Лисецкий; Томский политехнический университет. Томск: Изд-во ТПУ, 2007. URL: <a href="http://www.lib.tpu.ru/fulltext/m/2006/m8.pdf">http://www.lib.tpu.ru/fulltext/m/2006/m8.pdf</a> (дата обращения: 11.09.2017. )— Режим доступа: свободный доступ из сети Интернет.- 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> (дата обращения: 11.09.2017.). 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 2.6» Режим доступа:

<u>https://eor.lms.tpu.ru/course/view.php?id=85.</u> Материалы представлены несколькими 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: http://exam.tpu.ru/dasboard/object/bank/form?d=21
  - 5. Учебные пособия по курсу «Химия»

http://portal.tpu.ru/departments/kafedra/onh/education, http://www.lib.tpu.ru/catalog\_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.LibreOffice;
  - 3. WebexMeetings
  - 4. Zoom.