

## **Аннотация рабочей программы дисциплины «Химия»**

### **1. Цель и задачи освоения дисциплины**

**Целью** освоения дисциплины Б1.0.11 «Химия» является формирование комплекса знаний и естественнонаучных представлений о веществах и химических процессах в природе, технике, развитие способностей поиска и критического анализа информации, применения системного подхода для решения поставленных технологических задач.

#### **Задачи дисциплины**

в результате изучения дисциплины обучающийся должен освоить:

- основные законы химии и их практическое применение в профессиональной сфере; классификацию и номенклатуру неорганических соединений, органических полимеров, поверхностно-активных веществ;
- общие закономерности протекания химических процессов природного и производственного характера (основы химической термодинамики, кинетики, равновесия);
- основы электрохимических процессов в различных технических устройствах (химические источники тока, электролизеры) и при взаимодействии машин и оборудования с окружающей средой (коррозия, способы защиты от коррозии);
- основные химические и физико-химические свойства металлов, сплавов, полимеров, применяемых в технике;
- основные свойства растворов различных веществ, способы расчета и приготовления растворов требуемых концентраций, методы контроля параметров растворов (концентраций, pH и т. д.);
- иметь представление об основных методах химического анализа различных материалов и технических средств для решения типовых задач профессиональной деятельности с применением информационно-коммуникационных технологий.

### **2. Перечень планируемых результатов по дисциплине, соотнесенных с планируемыми результатами образовательной программы**

#### **Содержание дисциплины**

В результате освоения дисциплины обучающиеся изучают теоретический и практический материал по следующим темам:

- 1.** Введение. Основные законы и понятия химии.
- 2.** Закономерности протекания химических процессов.
- 3.** Строение вещества.
- 4.** Растворы электролитов и неэлектролитов.
- 5.** Окислительно-восстановительные процессы, в том числе электрохимические.

### **3. Трудоемкость дисциплины и форма промежуточной аттестации**

Объем дисциплины 108 часов, 3 зачетных единиц. По итогам изучаемого курса студенты сдают зачет. Дисциплина изучается на 1 курсе, во 2 семестре (очное), а также на 1 курсе во 2 семестре (заочное).