

## АННОТАЦИЯ РАБОЧЕЙ ПРОГРАММЫ ДИСЦИПЛИНЫ

Дисциплина ЕН.02 «Химия»

(индекс по ФГОС) (наименование дисциплины)

**Семестр:** 1,2

**Количество часов:** 144

**Курсовая работа:** -

**Промежуточная аттестация:** зачет

### **Место дисциплины в структуре ПССЗ:**

Дисциплина «Химия» относится к блоку математических и общих естественнонаучных дисциплин специальности 19.02.10 *Технология продукции общественного питания*. Преемственность дисциплины «Химия» прослеживается и может послужить основой для изучения таких общепрофессиональных дисциплин, как «Метрология, стандартизация, сертификация и техническое документоведение», «Безопасность жизнедеятельности», «Электротехника и электроника»; профессиональных модулей «Участие в разработке информационных систем», «Эксплуатация и модификация информационных систем».

**Цель дисциплины:** сформировать у студентов научные взгляды, интерес к профессии, осознанное отношение к своим функциям.

**Задачи:** дать студентам основные знания для понимания и научного обоснования технологических процессов приготовления пищи.

### **Компетенции, формируемые в результате освоения дисциплины:**

ОК-1, ОК-2, ОК-3, ОК-4, ОК-5, ОК-6, ОК-7, ОК-8, ОК-9, ПК-1.1, ПК-1.2, ПК-1.3, ПК-2.1, ПК-2.2., ПК-2.3, ПК-3.1, ПК-3.2, ПК-3.3, ПК-3.4, ПК-4.1, ПК-4.2, ПК-4.3, ПК-4.4, ПК-5.1, ПК-5.2.

### **Содержание дисциплины:**

Химический элемент, химический символ, атом, молекула, простые и сложные вещества, молекулярные и координационные вещества. Явления физические и химические, химическая формула и химическое уравнение. Масса атомов и молекул, атомная единица массы (а.е.м.), относительные атомная и молекулярная массы, моль, масса моля; закон эквивалентов, эквивалент, масса эквивалента (эквивалентная масса). Периодический закон. Строение атома. Основные характеристики химических элементов. Химическая связь. Межмолекулярное взаимодействие. Растворы. Окислительно-восстановительные реакции. Скорость химических реакций. Химическое равновесие. Энергетика и направленность химических процессов. Свойства неметаллов и их соединений. Металлы и их соединения. Щелочные и щелоч-

но-земельные металлы. Р-металлы. Переходные металлы. Неорганические вещества и экология.

**Составитель:** А.С. Лозовская, кафедра информатики и естественнонаучных дисциплин