

## **Аннотация к программе учебной дисциплины**

### **ЕН.03 «ХИМИЯ»**

**Преподаватель: Симоняк Р.И..**

**СОГЛАСОВАНА ООП 43.02.15 Поварское и кондитерское дело**

ИП «Абачараева Н.Л.»

кондитерская «Золотой колос» Абачараева Н.Л.

ООО «МИК - 35» КПМП ДГТУ Новорожкин М.Е

«Гостиница «Эрмитаж», Нечепаева Т.В.

**Дата согласования «29» июня 2022 г**

Дисциплина относится к математическому и общему естественно – научному циклу.

Программа учебной дисциплины «Химия» предназначена для изучения предмета в пределах освоения основной профессиональной образовательной программы по специальности 43.02.15 Поварское и кондитерское дело на базе основного общего образования при подготовке специалистов среднего звена.

#### **Цель и планируемые результаты освоения дисциплины:**

В результате изучения обязательной части цикла студент должен уметь:

- применять основные законы химии для решения задач в области профессиональной деятельности;
- использовать свойства органических веществ, дисперсных и коллоидных систем для оптимизации технологического процесса;
- описывать уравнениями химических реакций процессы, лежащие в основе производства продовольственных продуктов;
- проводить расчеты по химическим формулам и уравнениям реакции;
- использовать лабораторную посуду и оборудование;
- выбирать метод и ход химического анализа, подбирать реагенты и аппаратуру;
- проводить качественные реакции на неорганические вещества и ионы, отдельные классы органических соединений;
- выполнять количественные расчеты состава вещества по результатам измерений;
- соблюдать правила техники безопасности при работе в химической лаборатории

#### **знать:**

- основные понятия и законы химии теоретические основы органической, физической, коллоидной химии;
- понятие химической кинетики и катализа;
- классификацию химических реакций и закономерности их протекания;
- обратимые и необратимые химические реакции, химическое равновесие, смещение химического равновесия под действием различных факторов;
- окислительно-восстановительные реакции, реакции ионного обмена;
- гидролиз солей, диссоциацию электролитов в водных растворах, понятие о сильных и слабых электролитах;
- тепловой эффект химических реакций, термохимические уравнения;
- характеристики различных классов органических веществ, входящих в состав сырья и готовой пищевой продукции;
- свойства растворов и коллоидных систем высокомолекулярных соединений;
- дисперсные и коллоидные системы пищевых продуктов;
- роль и характеристики поверхностных явлений в природных и технологических процессах;
- основы аналитической химии;
- основные методы классического количественного и физико-химического анализа;
- назначение и правила использования лабораторного оборудования и аппаратуры;
- методы и технику выполнения химических анализов;
- приемы безопасной работы в химической лаборатории

#### **Количество часов на освоение рабочей программы учебной дисциплины:**

максимальной учебной нагрузки студентов \_144 час, в том числе:

- обязательной аудиторной учебной нагрузки 144 час;
- практические занятия – 34 час

## **СОДЕРЖАНИЕ УЧЕБНОЙ ДИСЦИПЛИНЫ**

### **Раздел 1. Физическая химия**

**Тема 1.1. Основные понятия и законы химии. Термодинамика. Термохимия.**

**Тема 1.2. Агрегатные состояния веществ, их характеристика**

**Тема 1.3. Химическая кинетика и катализ. Химическое равновесие.**

**Тема 1.4. Свойства растворов.**

**Тема 1.5. Поверхностные явления. Адсорбция.**

### **Раздел 2. Коллоидная химия**

**Тема 2.1. Значение коллоидной химии. Дисперсные системы.**

**Тема 2.2. Коллоидные растворы.**

**Тема 2.3. Грубодисперсные системы**

**Тема 2.4. Физико-химические изменения важнейших органических веществ пищевых продуктов.**

### **Раздел 3. Химический анализ**

**Тема 3.1. Основы лабораторного анализа. Классификация катионов и анионов. Первая аналитическая группа катионов.**

**Тема 3.2. Вторая аналитическая группа катионов**

**Тема 3.3. Третья аналитическая группа катионов**

**Тема 3.4. Четвертая аналитическая группа катионов**

**Тема 3.5. Анионы. Анализ сухой соли.**

**Тема 3.6. Гравиметрический (весовой) метод анализа**

**Тема 3.7. Метод нейтрализации. Теория индикаторов.**

**Тема 3.8. Методы окисления-восстановления**

**Тема 3.9. Методы осаждения и комплексообразования**

**Тема 3.10. Физико-химические методы анализа**

## **УСЛОВИЯ РЕАЛИЗАЦИИ УЧЕБНОЙ ДИСЦИПЛИНЫ**

**Реализация учебной дисциплины требует наличия химической лаборатории.**

### **Оборудование учебного кабинета:**

- рабочие места по количеству студентов;
- рабочее место преподавателя;
- комплекты учебно-наглядного оборудования по всем разделам дисциплины;
- лабораторное оборудование;
- объёмные модели;
- комплект учебно – программной и учебно – планирующей документации;
- электронные презентации к урокам;
- дидактический материал по темам курса.

### **Технические средства обучения:**

- ПК с электронным обеспечением;
- мультимедийный проектор;
- Интерактивная доска Hitachi;
- комплекс электронных пособий по дисциплине

### **Оборудование лаборатории и рабочих мест лаборатории:**

- многофункциональный комплекс преподавателя;
- натуральные объекты, модели, приборы и наборы для постановки демонстрационного и ученического эксперимента;
- печатные и экранно-звуковые средства обучения;
- средства новых информационных технологий;
- реактивы;
- перечни основной и дополнительной учебной литературы;
- вспомогательное оборудование и инструкции;
- библиотечный фонд.

В библиотечный фонд входят учебники и учебно-методические комплекты (УМК), рекомендованные или допущенные для использования в профессиональных образовательных организациях, реализующих образовательную программу среднего общего образования в пределах освоения ОПОП СПО на базе основного общего образования.

## **РЕКОМЕНДУЕМАЯ ЛИТЕРАТУРА.**

*Основные источники:*

1. Иващенко А.А. Аналитическая химия: учебник 2018 г. М.:ИЦ «Академия»

2. Белик В.В. Физическая и коллоидная химия: учебник 2018 г М.:ИЦ «Академия»

*Дополнительные источники:*

1. Велик В.В., Киенская К.И. Физическая и коллоидная химия - М.: ИЦ «Академия» 2015 г
2. Глубокое Ю.М., Головачева В.А., Ищенко А.А. Аналитическая химия - М.: ИЦ «Академия» 2016
3. Краткий справочник физико-химических величин. - СПб., Спец. Литер., 2007
4. Коваль М.И., Технология приготовления пищи, М., Деловая литература, 2015г
5. Ковалев Н.И. Технология приготовления пищи - Москва «Деловая литература» 2015 г.
6. И.М. Скурихин, А.П. Нечаев. Все о пище с точки зрения химии. -М.: Высшая школа, 1991
7. Васильев В.П. Аналитическая химия. - М.: Дрофа, 2003 **DVD - диски:**
8. Виртуальная библиотека. Серия «Эрудит»: Типовые задачи по всему курсу химии.
9. Химия. Полный мультимедийный курс + все опыты неорганики
10. Образовательная коллекция. Химия для всех, XXI. Химические опыты со взрывами и без.
11. В.Е. Липатников, К.М. Казаков. Физическая и коллоидная химия. -М.: Высшая школа, 1981
12. Келина Н.Ю. Аналитическая химия в таблицах и схемах - Ростов-на-Дону: ООО «Феникс», 2008г.
13. Жванко Ю.Н., Панкратова Г.В., Мамедова З.И. Аналитическая химия и техно-химический контроль в общественном питании. - М.: Высшая школа, 1989