

АННОТАЦИЯ

Дисциплины

«ХИМИЯ»

Направление подготовки – 20.03.01 «Техносферная безопасность»

Квалификация(степень) выпускника - бакалавр

Профиль – «Безопасность технологических процессов и производств»,

1. Место дисциплины в структуре основной профессиональной образовательной программы

Дисциплина «ХИМИЯ» (Б1.Б.9) относится к базовой части и является обязательной дисциплиной обучающегося.

2. Цель и задачи дисциплины

Целью изучения дисциплины является формирование у студентов целостного естественнонаучного мировоззрения и получение необходимых химических знаний для осуществления профессиональной деятельности.

Для достижения поставленной цели решаются следующие задачи:

- обучение студентов теоретическим основам знаний о составе, строении и свойствах веществ;
- обучение студентов теоретическим основам знаний о явлениях, которыми сопровождаются превращения одних веществ в другие при протекании химической реакции.

3.Перечень планируемых результатов обучения по дисциплине

Изучение дисциплины направлено на формирование следующих компетенций: ПК, соответствующих виду профессиональной деятельности, на которую ориентирована программа бакалавриата: экспертная, надзорная и инспекционно-аудиторская деятельность;

- Способность определять нормативные уровни допустимых негативных воздействий на человека и окружающую среду (ПК-14);
- Способность анализировать механизмы воздействия опасностей на человека, определять характер взаимодействия организма человека с опасностями среды обитания с учетом специфики механизма токсического действия вредных веществ, энергетического воздействия и комбинированного действия вредных факторов (ПК-16);

– Научно-исследовательская деятельность;

- Способность ориентироваться в основных проблемах техносферной безопасности (ПК-19).

– В результате освоения дисциплины обучающийся должен:

ЗНАТЬ:

- основные понятия, законы и модели химических систем, реакционную способность веществ;
- основные понятия, законы и модели неорганической, органической, коллоидной и физической химии;
- свойства основных видов химических веществ и классов химических объектов.

УМЕТЬ:

- проводить расчеты концентраций растворов различных соединений;
- определять изменение концентраций при протекании химических реакций;
- определять термодинамические характеристики химических реакций и равновесные концентрации веществ;

- проводить очистку веществ в лабораторных условиях
 - определять основные физические характеристики органических веществ.

ВЛАДЕТЬ:

- методами экспериментальных исследований в химии;
- методами выделения и очистки веществ, определения их состава;
- методами предсказания протекания возможных химических реакций и их кинетику

4. Содержание и структура дисциплины

1. Основы атомно-молекулярного учения. Закон эквивалентов.
2. Химическая термодинамика.
3. Кинетика и механизм химических реакций.
4. Строение атома. Периодический закон Д.И.Менделеева.
5. Химическая связь.
6. Сильные и слабые электролиты. Свойства водных растворов электролитов.
7. Дисперсные системы. Коллоиды
8. Окислительно-восстановительные реакции
9. Электрохимические системы. Основы электрохимии
10. Электрохимические системы. Основы электрохимии
11. Химия s-элементов.
12. Химия p-элементов.
13. Химия d-элементов
14. Основы аналитической химии
15. Современная идентификация веществ
16. Органическая химия. Химия высокомолекулярных соединений (ВМС).

5. Объем дисциплины и виды учебной работы (всего)

Объем дисциплины – 10 зачетных единиц (360 час.), в том числе:
лекции – 66 час.
лабораторные работы – 66 час.
самостоятельная работа – 138 час.
Контроль - 90 час.

Форма контроля знаний – экзамен

В том числе:

2 семестр:

Объем дисциплины – 5 зачетных единиц (180 час.),
лекции – 34 час.
лабораторные работы – 34 час.
самостоятельная работа – 76 час.
Контроль - 36 час.

Форма контроля знаний – экзамен

3 семестр:

Объем дисциплины – 5 зачетных единиц (180 час.),
лекции – 32 час.
лабораторные работы – 32 час.
самостоятельная работа – 62 час.
Контроль - 54 час.

Форма контроля знаний – экзамен