

## Аннотация рабочей программы дисциплины (модуля) Б1.О.08 Химия

### Цель и задачи дисциплины

Цель дисциплины – сформировать представления у студентов об основных закономерностях состава и строения, а также свойствах веществ, входящих в состав горных пород.

#### Задачи дисциплины:

- освоить особенности состава, строения и свойства веществ, входящих в состав горных пород;
- выявить направления использования полученных знаний о горных породах в профессиональной деятельности.

### Формируемые компетенции и индикаторы их достижения по дисциплине

| Код и наименование компетенции | Планируемые результаты освоения дисциплины   | Код и наименование индикатора достижения компетенции   |
|--------------------------------|--|--|
| ОПК-1                          | Способен решать прикладные задачи строительной отрасли, используя теорию и методы фундаментальных наук | З-3 - Излагать классификацию и номенклатуру неорганических соединений, кислотно-основной и окислительно-восстановительный характер простых веществ и их соединений<br>У-3 - Использовать основные понятия и методы химии в обучении и профессиональной деятельности<br>П-3 - Пользоваться информацией о назначении и областях применения основных химических веществ и их соединений<br>П-4 - Владеть приемами и навыками решения конкретных задач из разных областей химии, выполнением химических, электрохимических, термодинамических и термодинамических расчетов<br>П-5 - Применять инструментальный метод для решения химических задач в своей предметной области |

## **СОДЕРЖАНИЕ РАЗДЕЛОВ ДИСЦИПЛИНЫ**

### **Раздел 1. Основные понятия и законы, используемые при исследовании вещественного состава горных пород**

1.1. Основные химические понятия: атом, химический элемент, изотопный состав атомов, молекула, простые и сложные вещества. Аллотропия. Валентность. Химический эквивалент, молярная масса эквивалента.

1.2. Понятие о горной породе, классификация неорганических и органических веществ, входящих в состав горных пород. Понятие о дисперсной системе. Классификация дисперсных систем.

1.3. Методы исследования горных пород. Химические методы лабораторных исследований.

1.3. Фундаментальные и частные законы. Закон сохранения массы-энергии; закон эквивалентов, постоянства состава, кратных отношений, Авогадро.

1.4. Классификация химических реакций: по числу исходных веществ и продуктов реакции, по выделению или поглощению тепла, по агрегатному состоянию исходных веществ и продуктов реакции, по наличию/отсутствию катализатора/ингибитора, по обратимости, по изменению степени окисления. Классификация ОВР.

1.5. Концентрация растворов. Способы выражения концентрации растворов: массовая доля растворённого вещества, молярная концентрация, молярная концентрация эквивалента, титр, моляльная концентрация, молярные доли. Растворимость. Перерасчёт одного способа выражения концентрации в другой.

### **Раздел 2. Строение вещества**

2.1. Строение атома. Характеристика элементарных частиц, составляющих атом. Состав ядра. Изотопы. История развития представлений о строении атома. Теоретические основы современной теории строения атома. Атомные орбитали, энергетические уровни и подуровни, основные принципы их заполнения: принцип наименьшей энергии, принцип Паули, правило Гунда. Электронные формулы атомов, валентные электроны.

2.2. Периодический закон и периодическая система Д. И. Менделеева. Связь электронного строения атома с его положением в периодической системе. Свойства атомов, периодически изменяющиеся в зависимости от атомного номера: радиусы атомов и ионов, энергия ионизации, сродство к электрону, электроотрицательность.

2.3. Химическая связь и строение молекул. Основные особенности химического взаимодействия и механизм образования химической связи. Типы связей и влияние характера химической связи на химические свойства веществ. Ковалентная связь. Обменный и донорно-акцепторный механизмы образования ковалентной связи. Теория гибридизации и пространственная структура молекул. Ионная связь, ее энергия,

особенности соединений с ионной связью. Особенности химической связи в металлах. Водородная связь, ее природа и энергия. Влияние водородных связей на свойства веществ.

Агрегатные состояния вещества с позиций химических связей между его частицами. Кристаллическая и аморфная структуры твердого состояния.

2.4. Комплексные соединения. Строение комплексных соединений (КС), классификация и номенклатура КС. Поведение комплексных соединений в растворах, константы нестойкости КС.

### **Раздел 3. Закономерности протекания химических реакций.**

3.1. Химическая термодинамика. Система термодинамических (ТД) понятий: ТД система, химическая фаза и компонент, гомо- и гетерогенные системы, ТД параметры и функции. Первый закон термодинамики. Внутренняя энергия и энтальпия. Энтальпия образования вещества и химической реакции. Закон Гесса и его следствия, термохимические расчёты. Энтропия. Второй и третий законы термодинамики. Закономерности изменения энтропии. Энергия Гиббса. Направление протекания химических реакций. Термодинамически устойчивые вещества.

3.2 Химическое равновесие. Обратимые и необратимые химические реакции. Химическое равновесие с позиций термодинамики и кинетики. Признаки истинного химического равновесия. Закон действия масс для равновесия. Принцип ЛеШателье, его практическое значение.

3.3. Химическая кинетика. Система основных понятий химической кинетики: гомогенные, гетерогенные реакции; простые и сложные реакции.

Скорость химической реакции. Закон действия масс для скоростей простых и сложных реакций. Константа скорости химической реакции, ее физический смысл.

Понятие о катализе. Гомогенный и гетерогенный катализ. Катализаторы, механизм влияния катализатора на скорость химической реакции.

3.4. Электрохимические процессы. Механизм возникновения электродного потенциала на границе металл – раствор. Стандартные электродные потенциалы, их измерение с помощью водородного электрода. Уравнение Нернста. Ряд напряжений металлов. Стандартные окислительно-восстановительные потенциалы, направление протекания ОВР.

Гальванические элементы как источники электрической энергии. Электродвижущая сила, ее связь с энергией Гиббса.

Электролиз растворов и расплавов веществ. Электролиз с растворимым анодом. Количественные закономерности электролиза (законы Фарадея). Применение электролиза.

### **Раздел 4. Растворы**

Закономерности процессов растворения. Изменение энтальпии, энтропии и энергии Гиббса при растворении. Разбавленные, насыщенные и пересыщенные растворы.

Теория электролитической диссоциации. Показатели диссоциации: степень, константа. Особенности растворов сильных электролитов. Произведение растворимости малорастворимых электролитов. Электролитическая диссоциация воды, ионное произведение воды. Водородный показатель. Индикаторы.

Гидролиз солей, его основные показатели: константа и степень гидролиза, водородный показатель.