

**Белорусский государственный университет**  
**Учреждение образования**  
**«Международный государственный экологический институт**  
**имени А.Д. Сахарова» Белорусского государственного университета**

**УТВЕРЖДАЮ**

Заместитель директора  
по учебной и воспитательной  
работе

И.Э.Бученков

2020



Регистрационный № УД-06-03-20/уч.ПК

**УЧЕБНАЯ ПРОГРАММА ПО УЧЕБНОЙ ДИСЦИПЛИНЕ**  
**«ХИМИЯ: ИНДИВИДУАЛЬНЫЕ КОНСУЛЬТАЦИИ»**

для граждан Республики Беларусь и иных лиц, имеющих равное с гражданами Республики Беларусь право на образование, осваивающих образовательные программы подготовки к поступлению в учреждения высшего, среднего специального образования

Минск, 2020

**Разработчики:**

Бондаренко М.М., преподаватель кафедры дополнительного образования факультета повышения квалификации и переподготовки учреждения образования «Международный государственный экологический институт имени А.Д. Сахарова» БГУ

**Рекомендована к утверждению:**

Кафедрой дополнительного образования учреждения образования «Международный государственный экологический институт имени А.Д. Сахарова» БГУ (протокол № 5 от 31.01.2020)

Советом факультета повышения квалификации и переподготовки учреждения образования «Международный государственный экологический институт имени А.Д. Сахарова» БГУ (протокол № 8 от 14.04 2020)

## ВВЕДЕНИЕ

**Цель занятий** по учебной дисциплине, повторение, обобщение, систематизация знаний, полученных слушателями в процессе индивидуальных консультаций; подготовка к вступительным испытаниям. В случае необходимости преподаватель может перераспределить указанные часы по своему усмотрению в зависимости от уровня подготовленности слушателей.

В результате освоения содержания учебной программы «Химия: индивидуальные консультации» слушатели должны **владеть:**

основными химическими терминами понятиями, химическими законами и теориями.

В результате освоения содержания учебной программы «Химия: индивидуальные консультации» слушатели должны **знать:**

свойства веществ основных классов неорганических и органических соединений;

знать свойства и области применения наиболее важных веществ, которые используются в быту, сельском хозяйстве, промышленности.

В результате освоения содержания учебной программы «Химия: индивидуальные консультации» слушатели должны **уметь:**

уметь объяснять взаимосвязь между составом, строением и свойствами веществ;

уметь применять изученные понятия и законы при характеристике состава и свойств веществ, химических реакций, способов получения веществ;

уметь выполнять типовые расчеты и решать составленные на их основе задачи.

Объем учебной дисциплины составляет 64 часа, из них аудиторных: 64 часа, 64 часа – индивидуальные консультации. Учебный материал включает следующие разделы: «Неорганическая химия», «Органическая химия».

Для управления учебным процессом и организации контрольно-оценочной деятельности рекомендуется использовать учебно-методические комплексы, проводить текущий контроль знаний на каждом практическом занятии.

Среди эффективных методических приемов и технологий, которые способствуют вовлечению слушателей в поиск и управление знаниями, приобретению опыта самостоятельного решения разнообразных задач, следует выделить:

- проблемно-ориентированный междисциплинарный подход;
- интенсивное обучение;
- моделирование проблемных ситуаций и их решение.

В целях формирования современных и социально-профессиональных компетенций слушателя в практику проведения занятий целесообразно внедрять методики активного обучения и дискуссионные формы.

# СОДЕРЖАНИЕ УЧЕБНОГО МАТЕРИАЛА

## 1. НЕОРГАНИЧЕСКАЯ ХИМИЯ

### 1. Основные законы химии

Предмет химии. Явления физические и химические.

Основные понятия химии. Вещество. Атом. Химический элемент. Молекула. Ион. Чистые вещества и смеси. Простые и сложные вещества. Аллотропия. Химическая формула. Формульная единица. Вещества молекулярного и немолекулярного строения. Относительная атомная, формульная и молекулярная массы. Количество вещества. Молярная масса. Закон постоянства состава и закон сохранения массы веществ. Закон Авогадро. Молярный объем газа. Относительная плотность газа.

Строение атома. Состав атомного ядра. Атомный номер, массовое число. Физический смысл атомного номера. Изотопы. Электронное строение атома. Понятие об электронном облаке. Атомная орбиталь. Энергетический уровень и подуровень, *s*-, *p*-, *d*-орбитали в атоме. Основное и возбужденное состояния атома. Электронно-графические схемы, электронные конфигурации атомов элементов первых трех периодов.

Периодический закон и периодическая система химических элементов Д. И. Менделеева.

Периодичность изменения атомного радиуса, металлических и неметаллических свойств, электроотрицательности с увеличением атомного номера элементов А-групп. Изменение кислотно-основных свойств оксидов и гидроксидов с увеличением атомного номера для элементов А-групп. Физический смысл номера периода и номера группы.

Характеристика химического элемента по его положению в периодической системе и строению атома. Значение периодического закона.

### 2. Строение вещества

Природа и типы химической связи (ковалентная, ионная, металлическая). Полярная и неполярная ковалентная связь. Кратность связи. Типы кристаллических структур: атомная, ионная, молекулярная, металлическая.

Обменный и донорно-акцепторный механизмы образования ковалентной связи. Валентность и степень окисления.

Межмолекулярное взаимодействие. Водородная связь и ее влияние на физические свойства вещества. Водородная связь в природных объектах.

### 3. Химические реакции

Классификация химических реакций. Тепловой эффект химической реакции. Реакции экзо- и эндотермические. Термохимические уравнения.

Скорость химических реакций. Зависимость скорости химических реакций от природы и концентрации реагирующих веществ, температуры, площади поверхности соприкосновения, наличия катализатора.

Обратимость химических реакций. Химическое равновесие. Смещение химического равновесия под действием внешних факторов (принцип Ле Шателье).

Окислительно-восстановительные процессы. Составление уравнений окислительно-восстановительных реакций и расстановка коэффициентов методом электронного баланса. Окислительно-восстановительные процессы в природе, технике, быту.

### 4. Растворы

Растворы. Растворение как физико-химический процесс. Тепловые эффекты при растворении. Концентрированные и разбавленные, насыщенные и ненасыщенные растворы.

Понятие о кристаллогидратах солей.

Растворимость. Зависимость растворимости веществ от природы вещества, температуры и давления.

Способы выражения состава растворов (массовая доля, молярная концентрация).

Электролитическая диссоциация соединений с различным типом химической связи. Катионы и анионы. Электролиты и неэлектролиты.

Степень электролитической диссоциации. Сильные и слабые электролиты. Уравнения диссоциации сильных и слабых электролитов.

Условия необратимого протекания реакций ионного обмена в растворах электролитов.

Химические свойства оснований, кислот, солей в свете теории электролитической диссоциации.

Понятие о водородном показателе (рН) раствора. Характеристика кислотных и основных свойств растворов на основании величины рН раствора. Окраска кислотно-основных индикаторов (лакмус, фенолфталеин, метилоранж) в водных растворах.

### 5. Основные классы неорганических соединений

Оксиды, их состав, названия, классификация, получение. Общие химические свойства основных, амфотерных (на примере оксида цинка и алюминия) и кислотных оксидов.

Основания, их состав, названия классификация, получение. Общие химические свойства щелочей, амфотерных гидроксидов (на примере гидроксида цинка и алюминия), нерастворимых оснований.

Кислоты, их состав, названия классификация, получение. Общие химические свойства кислот.

Состав, названия и классификация солей. Получение солей. Общие химические свойства солей.

Взаимосвязь между основными классами неорганических соединений.

## 6. Металлы

Положение металлов в периодической системе химических элементов. Особенности электронного строения атомов металлов. Распространенность металлов в земной коре.

Физические свойства металлов. Общие химические свойства металлов: взаимодействие с неметаллами, водой, кислотами, водными растворами солей. Ряд активности металлов.

Общие способы получения металлов (восстановление углеродом, оксидом углерода(II), водородом, металлами).

Электролиз расплавов солей.

Сплавы металлов: чугун, сталь, бронза, латунь, дюралюминий. Применение металлов и сплавов.

Строение внешних электронных оболочек атомов металлов IA, IIA и IIIA-групп, степени окисления в соединениях.

Характеристика соединений щелочных, щелочно-земельных металлов, магния и алюминия: состав, физические и химические свойства оксидов, гидроксидов, солей. Качественное обнаружение катионов кальция и бария.

Важнейшие природные соединения щелочных, щелочно-земельных металлов, магния и алюминия.

Жесткость воды. Способы уменьшения жесткости воды.

Биологическая роль и применение важнейших соединений щелочных, щелочно-земельных металлов, магния и алюминия.

**Железо.** Нахождение в природе, биологическая роль.

Физические и химические свойства железа. Важнейшие соединения железа: оксиды, гидроксиды, соли.

Качественные реакции на ионы железа(II) и железа(III).

Коррозия железа, методы защиты от коррозии.

Значение металлов B-групп (железо, хром, марганец, медь, цинк) и их соединений.

## 7. Неметаллы

Химические элементы неметаллы. Положение в периодической системе химических элементов. Строение внешних электронных оболочек атомов неметаллов, валентность, степень окисления в соединениях. Аллотропия на примере кислорода, серы, углерода, фосфора.

**Водород.** Водород как химический элемент и простое вещество. Физические свойства.

Химические свойства водорода: взаимодействие с неметаллами, щелочными и щелочноземельными металлами, оксидами металлов, гидрирование ненасыщенных органических соединений (на примере углеводородов).

Летучие водородные соединения неметаллов элементов А-групп (состав, физические свойства).

Получение водорода в лаборатории. Использование водорода как экологически чистого топлива и сырья для химической промышленности.

**Галогены.** Галогены как химические элементы и простые вещества. Физические свойства простых веществ. Важнейшие природные соединения галогенов.

Химические свойства галогенов: взаимодействие с металлами, водородом, растворами солей галогеноводородных кислот, хлорирование органических соединений (на примере насыщенных и ненасыщенных углеводородов).

Галогеноводородные кислоты и их соли. Качественные реакции на хлорид-, бромид- и иодид-ионы. Биологическое значение и применение галогенов и их соединений.

**Элементы VIA-группы: кислород и сера.** Кислород и сера как химические элементы и простые вещества. Простые вещества кислорода и серы. Природные соединения кислорода и серы.

Физические свойства кислорода.

Химические свойства кислорода: окисление простых и сложных веществ (металлов, неметаллов, сульфидов железа и цинка, органических соединений). Получение кислорода в лаборатории и промышленности.

Физические свойства серы. Состав и строение молекулы серы. Химические свойства: взаимодействие с кислородом, водородом, металлами.

Применение кислорода и серы.

Водородные соединения кислорода и серы.

Вода. Строение молекулы. Особенности физических свойств, обусловленные водородными связями.

Химические свойства воды: взаимодействие с активными металлами, кислотными и основными оксидами.

Сероводород: строение молекулы, физические свойства, влияние на организм человека.

Кислородные соединения серы.

Оксид серы(IV): физические свойства. Химические свойства: окисление до оксида серы(VI); взаимодействие с водой с образованием сернистой кислоты; взаимодействие с растворами щелочей с образованием сульфитов и гидросульфитов. Применение оксида серы(IV).

Оксид серы(VI), физические свойства. Химические свойства. Серная кислота как сильная двухосновная кислота. Химические свойства разбавленной серной кислоты: действие на индикаторы; взаимодействие с металлами, основными и амфотерными оксидами, гидроксидами металлов, солями. Окислительные свойства концентрированной серной кислоты на примере взаимодействия с медью и цинком. Соли серной кислоты: физические и химические свойства. Качественная реакция на сульфат-ион.

Химические реакции, лежащие в основе промышленного получения серной кислоты.

Применение серной кислоты и сульфатов (глауберова соль, сульфат магния, медный купорос).

**Элементы VA-группы: азот и фосфор.** Азот и фосфор как химические элементы и простые вещества. Физические свойства простых веществ. Химические свойства азота и фосфора: взаимодействие с активными металлами (образование нитридов и фосфидов); взаимодействие с кислородом (образование оксида азота(II), оксидов фосфора(III) и (V)); взаимодействие азота с водородом. Биологическая роль и применение азота и фосфора.

Аммиак. Физические свойства. Химические свойства: взаимодействие с кислородом (горение), водой, кислотами. Химическая реакция, лежащая в основе промышленного получения аммиака. Соли аммония. Качественная реакция на ионы аммония. Применение аммиака и солей аммония.

Азотная кислота. Химические свойства азотной кислоты: действие на индикаторы, взаимодействие с основными и амфотерными оксидами, гидроксидами металлов, солями. Окислительные свойства концентрированной и разбавленной азотной кислоты при взаимодействии с медью.

Химические реакции, лежащие в основе промышленного получения азотной кислоты.

Нитраты. Применение азотной кислоты и нитратов.

Оксиды фосфора(III) и (V), их образование в результате окисления фосфора. Взаимодействие оксида фосфора(V) с водой с образованием фосфорной кислоты; с основными оксидами, щелочами.

Фосфорная кислота: особенности электролитической диссоциации. Химические свойства: действие на индикаторы, взаимодействие с металлами, основными оксидами, основаниями, солями. Соли фосфорной кислоты: фосфаты, гидро- и дигидрофосфаты.

Применение фосфорной кислоты и фосфатов.

Важнейшие минеральные удобрения: азотные, фосфорные, калийные, комплексные.



**Элементы IVA-группы: углерод и кремний.** Углерод и кремний как химические элементы и простые вещества. Физические свойства простых веществ. Химические свойства кремния и углерода: взаимодействие с кислородом и металлами. Применение углерода и кремния.

Оксид углерода(II): физические свойства. Токсичность оксида углерода(II). Химические свойства: взаимодействие с кислородом, оксидами металлов.

Оксид углерода(IV): физические свойства. Химические свойства: взаимодействие с водой, основными оксидами, щелочами (образование карбонатов и гидрокарбонатов). Качественная реакция на оксид углерода(IV).

Оксиды углерода как загрязнители атмосферного воздуха.

Угольная кислота как неустойчивое соединение. Карбонаты и гидрокарбонаты. Взаимопревращения карбонатов и гидрокарбонатов.

Химические свойства солей угольной кислоты: взаимодействие с кислотами, термическое разложение.

Качественная реакция на карбонат-ион.

Оксид кремния(IV): немолекулярное строение, физические свойства. Химические свойства: взаимодействие со щелочами (в растворах и при сплавлении), основными оксидами, солями.

Кремниевая кислота: получение действием сильных кислот на растворы силикатов; дегидратация при нагревании.

Применение соединений углерода и кремния.

## 2. ОРГАНИЧЕСКАЯ ХИМИЯ

### 8. Теория химического строения органических соединений.

#### Алканы

Зависимость свойств органических соединений от химического строения. Понятие о гибридизации атомных орбиталей. Химическая связь в органических веществах,  $\sigma$ - и  $\pi$ -связи. Классификация органических соединений. Номенклатура органических соединений. Гомология. Изомерия.

**Алканы:** определение класса; общая формула; гомологический ряд; структурная изомерия; номенклатура; электронное и пространственное строение молекул. Физические свойства. Химические свойства алканов: реакции замещения (галогенирования), окисления, термические превращения (крекинг), изомеризация. Получение в промышленности (из природных источников) и в лаборатории (гидрирование соединений с кратными связями). Применение алканов.

## 9. Ненасыщенные углеводороды

**Алкены:** определение класса; общая формула; гомологический ряд; структурная и пространственная изомерия (*цис*-, *транс*- изомерия); номенклатура, пространственное строение молекул. Физические свойства. Химические свойства алкенов: окисление (горение, окисление раствором перманганата калия); присоединение водорода, галогенов. Присоединение воды и галогеноводородов к этилену. Качественные реакции на двойную связь с растворами брома и перманганата калия. Полимеризация алкенов. Понятия: полимер, мономер, структурное звено, степень полимеризации. Полиэтилен, полипропилен, поливинилхлорид, политетрафторэтилен. Получение алкенов (крекинг алканов, дегидрогалогенирование галогеналканов). Применение алкенов.

**Диены.** Углеводороды с сопряженными двойными связями. Строение молекул бутадиена-1,3 и 2-метилбутадиена-1,3 (изопрена), их молекулярные и структурные формулы. Физические свойства бутадиена-1,3 и 2-метилбутадиена-1,3.

Химические свойства бутадиена-1,3 и 2-метилбутадиена-1,3: реакция полимеризации.

Получение бутадиена-1,3 и 2-метилбутадиена-1,3 дегидрированием алканов. Применение диеновых углеводородов. Природный (изопреновый) и синтетический (бутадиеновый) каучуки.

**Алкины:** определение класса и общая формула; особенности пространственного строения; номенклатура ИЮПАК и тривиальные названия; структурная изомерия углеродного скелета и положения тройной связи. Физические свойства. Химические свойства алкинов: присоединение водорода, галогенов к алкинам; галогеноводородов, воды к ацетилену; полное окисление. Качественные реакции на тройную связь с растворами брома и перманганата калия. Получение ацетилена из метана и карбида кальция. Применение ацетилена.

## 10. Ароматические углеводороды

**Арены:** определение класса и общая формула аренов ряда бензола. Особенности пространственного строения. Физические свойства бензола. Химические свойства бензола: реакции замещения в ароматическом ядре (галогенирование, нитрование), каталитическое гидрирование.

Получение бензола тримеризацией ацетилена, дегидрированием гексана и циклогексана. Другие представители класса (толуол, ксилолы). Применение ароматических соединений.

**Углеводороды в природе.** Нефть и природный газ как источники углеводородов. Состав и физические свойства. Способы переработки нефти: перегонка, термический и каталитический крекинг. Продукты переработки нефти. Охрана окружающей среды от загрязнений при переработке углеводородного сырья и использовании продуктов переработки нефти.

## 11. Спирты, фенолы

**Спирты.** Функциональная группа спиртов, ее электронное строение. Классификация спиртов: одноатомные и многоатомные; первичные, вторичные, третичные.

Насыщенные одноатомные спирты. Определение класса, общая формула, строение, молекулярные и структурные формулы насыщенных одноатомных спиртов. Структурная изомерия углеродного скелета и положения функциональной группы насыщенных одноатомных спиртов. Номенклатура ИЮПАК и тривиальные названия спиртов.

Физические свойства. Водородная связь и ее влияние на температуры кипения и растворимость спиртов.

Химические свойства: взаимодействие со щелочными металлами, карбоновыми кислотами, галогеноводородами, внутримолекулярная и межмолекулярная дегидратация; окисление: полное и частичное (первичных спиртов).

Получение спиртов в лаборатории гидролизом галогеналканов, получение этанола гидратацией этилена и микробиологическим способом. Применение спиртов. Токсичность спиртов, их действие на организм человека.

Многоатомные спирты. Этиленгликоль (этандиол-1,2) и глицерин (пропантриол-1,2,3) как представители многоатомных спиртов, их состав, строение и структурные формулы. Химические свойства: взаимодействие со щелочными металлами, минеральными кислотами, гидроксидом меди(II) (качественная реакция на многоатомные спирты). Применение этиленгликоля и глицерина.

**Фенолы.** Понятие о фенолах, определение класса. Состав и строение фенола; молекулярная и структурная формулы. Физические свойства фенола.

Химические свойства фенола: взаимодействие со щелочными металлами, растворами щелочей, бромирование и нитрование по ароматическому ядру. Качественные реакции на фенол с бромной водой и растворами солей железа(III). Взаимное влияние групп атомов в молекуле фенола.

Применение фенола.

## 12. Альдегиды, кетоны, карбоновые кислоты и их производные

**Альдегиды.** Особенности строения. Функциональная альдегидная группа. Определение класса альдегидов. Насыщенные альдегиды: общая формула; структурная изомерия углеродного скелета. Номенклатура ИЮПАК и тривиальные названия альдегидов. Физические свойства. Химические свойства: реакции восстановления, окисления до карбоновых

кислот. Качественные реакции на альдегидную группу: «серебряного зеркала» и с гидроксидом меди(II).

Получение альдегидов окислением первичных спиртов. Получение этанала гидратацией ацетилен. Применение метанала и этанала.

**Карбоновые кислоты.** Особенности строения. Функциональная карбоксильная группа. Определение класса карбоновых кислот. Классификация карбоновых кислот: насыщенные, ненасыщенные, ароматические; одноосновные, двухосновные.

Одноосновные насыщенные карбоновые кислоты: строение; общая, молекулярные и структурные формулы. Структурная изомерия углеродного скелета.

Номенклатура ИЮПАК и тривиальные названия карбоновых кислот. Физические свойства карбоновых кислот, влияние водородной связи на температуру кипения и растворимость.

Химические свойства: изменение окраски индикаторов, взаимодействие с металлами, основными и амфотерными оксидами и гидроксидами, солями более слабых кислот. Реакция этерификации. Реакция замещения атома водорода метильной группы уксусной кислоты на атом галогена. Получение карбоновых кислот окислением алканов, первичных спиртов и альдегидов.

Пальмитиновая и стеариновая кислоты как представители высших насыщенных карбоновых кислот.

Олеиновая кислота как представитель одноосновных ненасыщенных карбоновых кислот: состав, строение. Химические свойства: присоединение водорода и галогенов по двойной связи углеводородной группы. Другие представители ненасыщенных кислот: акриловая, линолевая и линоленовая. Карбоновые кислоты в природе.

Применение карбоновых кислот.

**Сложные эфиры.** Определение класса, общая формула, строение. Номенклатура ИЮПАК и тривиальные названия сложных эфиров. Физические свойства сложных эфиров. Получение сложных эфиров: реакция этерификации. Химические свойства: гидролиз (кислотный и щелочной).

Сложные эфиры в природе. Применение. Полиэфирные волокна (лавсан).

**Жиры.** Состав, строение и номенклатура триглицеридов. Физические свойства. Химические свойства: гидролиз, гидрирование. Биологическая роль жиров. Мыла. Понятие о синтетических моющих средствах (СМС).

### 13. Углеводы

Определение класса. Общая формула, строение, классификация углеводов.

**Моносахариды.** Глюкоза: состав, функциональные группы, строение молекулы. Линейная и циклические  $\alpha$ - и  $\beta$ -формы молекулы глюкозы. Фруктоза – изомер глюкозы. Физические свойства глюкозы и фруктозы.

Химические свойства глюкозы: окисление до глюконовой кислоты, восстановление до шестиатомного спирта сорбита; брожение (спиртовое и молочнокислое). Качественные реакции на глюкозу: «серебряного зеркала» и с гидроксидом меди(II). Нахождение в природе, получение и применение глюкозы.

**Дисахариды.** Сахароза как представитель дисахаридов, ее состав. Молекулярная формула. Физические свойства. Химические свойства: гидролиз. Получение и применение сахарозы.

**Полисахариды.** Крахмал — природный полисахарид. Строение молекул крахмала (остатки  $\alpha$ -глюкозы). Физические свойства. Химические свойства: гидролиз (ферментативный, кислотный); реакция с иодом (качественная реакция на крахмал).

Целлюлоза — природный полисахарид. Состав и строение молекул целлюлозы (остатки  $\beta$ -глюкозы). Физические свойства. Химические свойства: горение, гидролиз, взаимодействие с азотной кислотой и уксусным ангидридом с образованием сложных эфиров. Натуральные и искусственные волокна. Применение целлюлозы и ее производных.

Значение углеводов как питательных веществ.

#### 14. Азотсодержащие органические соединения

**Амины.** Определение класса. Особенности строения. Классификация аминов. Первичные насыщенные амины, общая формула. Функциональная группа первичных аминов, ее строение. Структурная изомерия и номенклатура первичных аминов. Физические свойства. Химические свойства: основные свойства аминов (реакции с водой и кислотами), полное окисление.

**Анилин** как представитель ароматических аминов. Молекулярная и структурная формулы. Строение молекулы. Физические свойства. Химические свойства: реакции анилина по аминогруппе (с кислотами) и ароматическому ядру (с бромной водой). Получение анилина из нитробензола. Применение анилина и его производных.

**Аминокислоты.** Определение класса. Функциональные группы аминокислот. Классификация. Изомерия и номенклатура: тривиальная и ИЮПАК.  $\alpha$ -Аминокислоты: строение молекул. Физические свойства  $\alpha$ -аминокислот. Химические свойства  $\alpha$ -аминокислот на примере аминокислоты: взаимодействие с основаниями и кислотами (амфотерные свойства); взаимодействие с аминокислотами (образование пептидов). Пептидная связь.

Получение аминокислоты из хлоруксусной кислоты.

Применение и биологическая роль аминокислот. Аминокислоты заменимые и незаменимые.

Синтетические полиамидные волокна: капрон.

**Белки.** Белки — природные высокомолекулярные соединения. Состав и строение белковых макромолекул. Первичная, вторичная, третичная и четвертичная структуры белков.

Химические свойства белков: гидролиз, денатурация, цветные реакции.

Применение и биологическая роль белков.

Взаимосвязь между важнейшими классами органических соединений.

## ПЕРЕЧЕНЬ ТИПОВЫХ РАСЧЕТОВ ПО ХИМИИ

1. Вычисление относительной молекулярной и относительной формульной масс веществ по химическим формулам.
2. Вычисление массовой доли элемента по формуле вещества.
3. Вычисление массовой доли компонента в смеси веществ.
4. Вычисление количества вещества по его массе и массы вещества по его количеству.
5. Вычисление количества газа по его объему (при н. у.) и объема (при н. у.) газа по его количеству.
6. Вычисление по химическим уравнениям массы, количества или объема (для газов, при н. у.) по известной массе, количеству или объему (для газов, при н. у.) одного из вступивших в реакцию или полученных веществ.
7. Расчет объемных отношений газообразных веществ по химическим уравнениям.
8. Установление эмпирической и молекулярной (истинной) формул по массовым долям химических элементов, входящих в состав вещества.
9. Вычисление относительной плотности и молярной массы газов.
10. Расчеты по термохимическим уравнениям.
11. Вычисление массовой доли и массы растворенного вещества (растворителя).
12. Расчет масс или объемов веществ, необходимых для приготовления раствора с заданной массовой долей (молярной концентрацией) растворенного вещества.
13. Вычисления по уравнениям реакций, протекающих в растворах.
14. Определение практического выхода продукта реакции.
15. Вывод формул органических веществ по общей формуле, отражающей их состав.
16. Установление молекулярных формул органических веществ на основании продуктов их сгорания.

17. Расчеты по химическим уравнениям, если одно из реагирующих веществ взято в избытке.

## УЧЕБНО-МЕТОДИЧЕСКАЯ КАРТА УЧЕБНОЙ ДИСЦИПЛИНЫ

Номер раздела, темы	Название раздела, темы	Количество аудиторных часов	Методические пособия, средства обучения	Литература	Форма контроля знаний
		Индивидуальные консультации			
1	2	3	4	5	6
	Неорганическая химия (32 ч)	32			10
1	Основные законы химии (4 ч)	4			
1.1	Предмет химии, явления физические и химические. Простейшие химические расчеты	2	Мультимедийная презентация	[4,6]	Устный опрос, тестовые задания
1.2	Строение атома. Периодический закон Д. И. Менделеева	2	Мультимедийная презентация	[3,4,6]	Устный опрос, тестовые задания
2	Строение веществ (4 ч)	4			
2.1	Природа и тип химической связи. Ковалентная неполярная и полярная связь. Ионная связь	2	Мультимедийная презентация	[3,4,5]	Устный опрос, тестовые задания
2.2	Металлическая связь. Межмолекулярные взаимодействия	2	Мультимедийная презентация	[2,4,6]	Устный опрос, тестовые задания
3	Химические реакции (4 ч)	4			
3.1	Классификация химических реакций. Скорость химической реакции	2	Мультимедийная презентация	[2,4,5]	Устный опрос, тестовые задания
3.2	Окислительно-восстановительные реакции. Тепловой эффект химической реакции	2	Мультимедийная презентация	[1,4,6]	Устный опрос, тестовые задания
4	Растворы (6 ч)	6			
4.1	Характеристика и классификация растворов. Растворение	2	Мультимедийная презентация	[3,4,5]	Устный опрос, тестовые задания
4.2	Качественное и количественное выражение состава раствора	2	Мультимедийная презентация	[2,4,6]	Устный опрос, тестовые задания



1	2	3	4	5	6
4.3	Теория электролитической диссоциации. Понятие о водородном показателе pH	2	Мультимедийная презентация	[1,4,6]	Устный опрос, тестовые задания
5	Основные классы неорганических соединений (4 ч)	4			
5.1	Оксиды. Основания	2	Мультимедийная презентация	[2,4,5]	Устный опрос, тестовые задания
5.2	Кислоты. Соли	2	Мультимедийная презентация	[3,4,6]	Устный опрос, тестовые задания
6	Металлы (4 ч)	4			
6.1	Металлы главных групп	2	Мультимедийная презентация	[3,4,6]	Устный опрос, тестовые задания
6.2	Металлы побочных групп	2	Мультимедийная презентация	[1,4,5]	Устный опрос, тестовые задания
7	Неметаллы (6 ч)	6			
7.1	Общая характеристика неметаллов. Водород. Галогены	2	Мультимедийная презентация	[3,4,6]	Устный опрос, тестовые задания
7.2	Элементы VIA группы. Элементы VA группы	2	Мультимедийная презентация	[2,4,5]	Устный опрос, тестовые задания
7.3	Элементы IVA группы	2	Мультимедийная презентация	[1,4,5]	Устный опрос, тестовые задания
	Органическая химия ()				
8	Введение в органическую химию. Насыщенные углеводороды (2 ч)	2			
8.1	Теория химического строения органических соединений. Алканы	2	Мультимедийная презентация	[1,4,6]	Устный опрос, тестовые задания
9	Ненасыщенные углеводороды (4 ч)	4			
9.1	Алкены. Диены	2	Мультимедийная презентация	[3,4,5]	Устный опрос, тестовые задания
9.2	Алкины	2	Мультимедийная презентация	[1,4,5]	Устный опрос, тестовые задания

1	2	3	4	5	6
10	Ароматические углеводороды (6 ч)	6			
10.1	Понятие об ароматических соединениях	2	Мультимедийная презентация	[2,4,5]	Устный опрос, тестовые задания
10.2	Арены	2	Мультимедийная презентация	[3,4,6]	Устный опрос, тестовые задания
10.3	Углеводороды в природе	2	Мультимедийная презентация	[1,4,5]	Устный опрос, тестовые задания
11	Спирты, фенолы (6 ч)	6			
11.1	Одноатомные спирты	2	Мультимедийная презентация	[1,4,6]	Устный опрос, тестовые задания
11.2	Многоатомные спирты	2	Мультимедийная презентация	[2,4,5]	Устный опрос, тестовые задания
11.3	Фенолы	2	Мультимедийная презентация	[1,4,6]	Устный опрос, тестовые задания
12	Карбонильные соединения и их производные (6 ч)	6	Мультимедийная презентация		
12.1	Альдегиды. Кетоны	2	Мультимедийная презентация	[3,4,5]	Устный опрос, тестовые задания
12.2	Карбоновые кислоты	2	Мультимедийная презентация	[2,4,6]	Устный опрос, тестовые задания
12.3	Эфиры. Жиры	2	Мультимедийная презентация	[1,4,5]	Устный опрос, тестовые задания
13	Углеводы (4 ч)	4			
13.1	Моносахариды. Дисахариды	2	Мультимедийная презентация	[3,4,6]	Устный опрос, тестовые задания
13.2	Полисахариды	2	Мультимедийная презентация	[2,4,5]	Устный опрос, тестовые задания
14	Азотсодержащие органические соединения (4 ч)	4			

1	2	3	4	5	6
14.1	Амины. Аминокислоты	2	Мультимедийная презентация	[2,4,6]	Устный опрос, тестовые задания
14.2	Белки	2	Мультимедийная презентация	[3,4,5]	Устный опрос, тестовые задания
ИТОГО	64 часа	64			

## Литература

1. Централизованное тестирование. Химия: сборник тестов / Респ. ин-т контроля знаний М-ва образования Респ. Беларусь. – Минск : Аверсэв, 2017. – 56 с.
2. Централизованное тестирование. Химия: сб. тестов / Респ. ин-т контроля знаний М-ва образования Респ. Беларусь. – Минск : Аверсэв, 2016. – 56 с.
3. Централизованное тестирование. Химия: сб. тестов / Респ. ин-т контроля знаний М-ва образования Респ. Беларусь. – Минск : Аверсэв, 2015. – 56 с.
4. Врублевский, А. И. Химия. 6000 новых тестов для старшеклассников и абитуриентов / А. И. Врублевский. – 3-е изд. – Минск : Юнипресс, 2008. – 976 с.
5. Репетитор по химии / под ред. А. С. Егорова. – Изд. 46-е. – Ростов н/Д. : Феникс, 2015. – 762 с.
6. Врублевский, А. И. Основы химии. Школьный курс / А. И. Врублевский. – Минск : Юнипресс, 2009. – 960 с.

