

МИНИСТЕРСТВО ЗДРАВООХРАНЕНИЯ РОССИЙСКОЙ ФЕДЕРАЦИИ
ФЕДЕРАЛЬНОЕ ГОСУДАРСТВЕННОЕ АВТОНОМНОЕ ОБРАЗОВАТЕЛЬНОЕ УЧРЕЖДЕНИЕ
ВЫСШЕГО ОБРАЗОВАНИЯ
«РОССИЙСКИЙ НАЦИОНАЛЬНЫЙ ИССЛЕДОВАТЕЛЬСКИЙ МЕДИЦИНСКИЙ
УНИВЕРСИТЕТ ИМЕНИ Н. И. ПИРОГОВА»
МИНИСТЕРСТВА ЗДРАВООХРАНЕНИЯ РОССИЙСКОЙ ФЕДЕРАЦИИ

ФГАОУ ВО РНИМУ им. Н.И. Пирогова Минздрава России (Пироговский Университет)

ПРОГРАММА

вступительного испытания по дисциплине

«Химия»

Москва, 2026

I. Область применения и нормативные ссылки

Программа вступительного испытания по химии разработана в соответствии с правилами приема на обучение по образовательным программам: бакалавриата, специалитета, магистратуры - в федеральное государственное автономное образовательное учреждение высшего образования «Российский национальный исследовательский медицинский университет имени Н.И. Пирогова» Министерства здравоохранения Российской Федерации (ФГАОУ ВО РНИМУ им. Н.И. Пирогова Минздрава России) на 2026/27 учебный год.

Программа отвечает требованиям федеральных государственных образовательных стандартов по специальностям, относящихся к областям знаний «Здравоохранение и медицинские науки», «Образование и педагогические науки», «Математические и естественные науки», «Сельское хозяйство и сельскохозяйственные науки».

II. Программа вступительного испытания

1. Теоретическая химия

1.1. Основные понятия и законы химии. Предмет химии. Основные положения атомно-молекулярного учения

Относительная атомная и относительная молекулярная массы. Количество вещества. Моль. Молярная масса. Закон Авогадро и следствия из него. Молярный объём газа. Нормальные условия. Абсолютная и относительная плотности газа. Объёмные соотношения газов при химических реакциях.

1.2. Строение атома. Периодический закон Д. И. Менделеева. Химическая связь

Атом. Модели строения атома. Ядро и нуклоны. Нуклиды и изотопы. Электрон. Строение электронных оболочек атомов. Энергетические уровни и подуровни, атомные орбитали. Электронные конфигурации атомов. Валентные электроны. Основное и возбужденное состояния атомов.

Основные закономерности размещения электронов в атомах малых и больших периодов, *s*-, *p*-, *d*-элементы.

Периодический закон. Причины периодичности свойств элементов. Периоды, группы и подгруппы в периодической системе. Связь свойств элементов и их соединений с положением в Периодической системе.

Молекулы и химическая связь. Ковалентная связь, ее разновидности и механизмы образования. Характеристики ковалентной связи. Электроотрицательность. Степень окисления и валентность. Ионная связь. Металлическая связь. Водородная связь. Вещества молекулярного и немолекулярного строения.

1.3. Физико-химические закономерности протекания химических реакций

Классификация химических реакций в неорганической и органической химии по различным признакам: по изменению степеней окисления атомов, по числу и составу исходных и образующихся веществ, по типу разрыва связей, по тепловому эффекту, по признаку обратимости.

Энергетика химических превращений. Тепловой эффект химической реакции. Термохимические уравнения реакций.

Скорость химических реакций. Гомогенные и гетерогенные реакции. Зависимость скорости химической реакции от различных факторов.

Обратимость химических реакций. Химическое равновесие. Константа равновесия. Смещение равновесия под действием различных факторов. Принцип Ле-Шателье. Расчет концентраций в равновесной системе.

1.4. Растворы

Механизм образования растворов и их классификация. Чистые вещества и смеси. Способы выражения состава растворов: массовая доля растворенного вещества, молярная и массовая концентрации. Растворы электролитов. Теория электролитической диссоциации. Сильные и слабые электролиты. Механизм электролитической диссоциации веществ с ионной и ковалентной полярной связью. Диссоциация кислот, оснований и солей.

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

Реакции ионного обмена в водных растворах электролитов, условия их необратимости. Кислотно-основные равновесия. Кислотность среды, pH и pOH.

1.5. Окислительно-восстановительные процессы

Степень окисления. Важнейшие окислители и восстановители. Составление уравнений окислительно-восстановительных реакций. Уравнивание ОВР методом электронного баланса или методом полуреакций.

Окислительно-восстановительные реакции в растворах. Электролиз растворов и расплавов.

2. Химия элементов

2.1. Классификация неорганических соединений

Оксиды, классификация оксидов. Способы получения оксидов. Их физические и химические свойства. Номенклатура оксидов.

Основания, их классификация, способы получения и химические свойства. Амфотерные гидроксиды. Номенклатура оснований.

Кислоты, их классификация, способы получения, физические и химические свойства. Номенклатура кислот.

Соли, их классификация, способы получения и химические свойства. Номенклатура солей. Гидролиз солей.

2.2. Металлы. Общая характеристика

Положение металлов в Периодической системе химических элементов. Особенности электронного строения их атомов. Общая характеристика металлов главных и побочных подгрупп периодической системы, их оксидов и гидроксидов: кислотно-основные и окислительно-восстановительные свойства. Общие способы получения металлов. Понятие о металлургии. Сплавы.

2.2.1. Металлы главных подгрупп I и II групп периодической системы (s-элементы)

Строение атомов. Физические свойства. Химические свойства: взаимодействие с неметаллами (галогенами, кислородом, серой, азотом, фосфором, углеродом, водородом), водой, растворами кислот. Соединения щелочных и щелочноземельных металлов: оксиды,

пероксиды, гидроксиды, гидриды, нитриды, фосфиды и карбиды. Их химические свойства.

2.2.2. Алюминий

Строение атома. Физические свойства. Химические свойства алюминия: взаимодействие с неметаллами (галогенами, кислородом, серой, азотом и углеродом), оксидами, разбавленными и концентрированными растворами кислот (соляной, серной, азотной), растворами щелочей и карбонатами щелочных металлов, водой. Оксид и гидроксид алюминия, их амфотерные свойства.

2.2.3. Металлы побочных подгрупп (*d*-элементы)

Особенности строения их атомов. Общая характеристика *d*-элементов.

2.2.3.1. Железо

Строение атома. Характерные ионы и степени окисления железа. Физические свойства. Химические свойства: взаимодействие с неметаллами (галогенами, кислородом, серой), разбавленными и концентрированными растворами кислот (соляной, серной, азотной). Оксид и гидроксид железа(II), соли железа(II), их восстановительные свойства. Оксид и гидроксид железа(III), их амфотерные свойства.

2.2.3.2. Марганец

Строение атома. Характерные ионы, степени окисления марганца и соответствующие оксиды, гидроксиды и соли. Взаимодействие марганца с кислотами. Изменение кислотно-основных и окислительно-восстановительных свойств соединений марганца с изменением степени окисления марганца. Оксид марганца(IV), его окислительные свойства в кислой среде. Манганаты и перманганаты, их окислительные свойства.

2.2.3.3. Хром

Строение атома. Характерные ионы, степени окисления хрома и соответствующие оксиды, гидроксиды и соли. Взаимодействие хрома с кислотами. Изменение кислотно-основных и окислительно-восстановительных свойств соединений хрома в зависимости от степени окисления хрома. Оксид и гидроксид хрома(III), их амфотерные свойства. Хроматы и дихроматы, их взаимопревращения в зависимости от кислотности среды. Окислительные свойства соединений хрома(VI).

2.2.3.4. Цинк

Строение атома. Химические свойства: взаимодействие цинка с неметаллами (хлором, кислородом, серой), с водой, с разбавленными и концентрированными растворами кислот (соляной, серной, азотной), со щелочами. Оксид и гидроксид цинка, их амфотерные свойства.

2.2.3.5. Медь и серебро

Строение атома. Характерные степени окисления. Химические свойства: взаимодействие с неметаллами (галогенами, кислородом, серой), кислотами.

2.3. Неметаллы

Положение неметаллов в периодической системе Д.И. Менделеева.

2.3.1. Водород

Изотопы водорода. Соединения водорода с металлами и неметаллами. Получение водорода.

2.3.2. Главная подгруппа VII группы периодической системы. Галогены

Строение атомов. Строение молекул. Физические свойства галогенов. Химические свойства: взаимодействие с водородом, металлами, неметаллами (S, C, Si, P), со сложными веществами (кислотами, солями, водой, щелочами, органическими соединениями).

Галогеноводороды. Строение молекул. Водородная связь во фтороводороде. Физические свойства. Сравнение силы галогеноводородных кислот. Химические свойства: общие свойства кислот, восстановительные свойства, взаимодействие фтороводородной кислоты с оксидом кремния(IV). Кислородные соединения хлора.

2.3.3. Подгруппа кислорода

Строение атомов. Физические свойства, аллотропия.

2.3.3.1. Кислород

Химические свойства: взаимодействие с металлами, неметаллами, сложными веществами - восстановителями (оксидами, гидроксидами, кислотами, солями, органическими соединениями). Получение кислорода в промышленности и в лаборатории.

Вода. Строение молекулы. Водородная связь и её влияние на свойства воды. Кислотно-основные и окислительно-восстановительные свойства воды. Пероксид водорода. Окислительно-восстановительные свойства пероксида водорода (окисление нитрита натрия, йодоводорода; восстановление перманганата калия в кислой среде, оксида серебра).

2.3.3.2. Сера

Химические свойства: взаимодействие с металлами, кислородом, хлором и водородом. Сероводород. Строение молекулы. Физические свойства. Получение сероводорода. Кислотные свойства водного раствора сероводорода - сероводородной кислоты. Окислительно-восстановительные свойства сероводорода и сероводородной кислоты (взаимодействие с металлами, кислородом, бромом, хлором, пероксидом водорода, оксидом серы(IV) и сернистой кислотой). Сульфиды, гидролиз сульфидов.

Оксид серы(IV). Строение молекулы. Физические свойства. Получение оксида серы(IV). Кислотные свойства водного раствора оксида серы(IV) - сернистой кислоты. Окислительно-восстановительные свойства оксида серы(IV) и сернистой кислоты (взаимодействие с металлами, кислородом, бромом (хлором), пероксидом водорода, сероводородом). Оксид серы(VI). Строение молекулы. Физические свойства. Получение оксида серы(VI). Химические свойства оксида серы(VI): взаимодействие с водой, восстановителями (серой, углеродом, йодидом калия), термическое разложение.

Серная кислота. Строение молекулы. Получение серной кислоты (химизм). Химические свойства разбавленной серной кислоты. Химические свойства концентрированной серной кислоты.

2.3.4. Подгруппа азота

Строение атомов. Общая характеристика элементов.

2.3.4.1. Азот

Строение молекулы. Химические свойства: окислительные взаимодействия с металлами,

водородом; восстановительные взаимодействия с кислородом. Строение молекулы, её полярность. Физические свойства.

Получение аммиака. Химические свойства аммиака. Основные свойства: взаимодействие с водой и кислотами. Восстановительные свойства: взаимодействие с кислородом, галогенами, пероксидом водорода, оксидами тяжёлых металлов. Строение иона аммония. Кислотные свойства солей аммония: взаимодействие с основаниями, основными оксидами, водой (гидролиз). Восстановительные свойства солей аммония.

Оксиды азота. Получение. Физические свойства. Химические свойства. Оксид азота(II): взаимодействие с восстановителями (водородом, аммиаком), с кислородом. Оксид азота(IV): взаимодействие с восстановителями (водородом, магнием, фосфором), с кислородом; взаимодействие с водой и щелочами (реакция диспропорционирования).

Азотистая кислота. Кислотные свойства. Неустойчивость азотистой кислоты. Соли азотистой кислоты - нитриты. Термическое разложение нитрита аммония. Азотная кислота. Строение молекулы. Получение азотной кислоты (химизм). Химические свойства. Кислотные свойства. Взаимодействие с восстановителями - металлами, неметаллами, сложными веществами. Влияние восстановительной способности металлов и концентрации кислоты на глубину её восстановления. Соли азотной кислоты - нитраты. Термическое разложение нитратов.

2.3.4.2. Фосфор

Физические свойства. Аллотропия. Химические свойства: взаимодействие с восстановителями - металлами, водородом. Взаимодействие с окислителями - кислородом, хлором, оксидами азота(II) и (IV), азотной и концентрированной серной кислотами. Оксиды фосфора(III) и (V), фосфористая и ортофосфорная кислоты. Кислотные свойства. Фосфин.

2.3.5. Подгруппа углерода

Строение атомов. Физические свойства. Аллотропия.

2.3.5.1. Углерод

Химические свойства. Взаимодействие с металлами, водородом; взаимодействие с окислителями: кислородом, оксидом углерода(IV), оксидами тяжёлых металлов, азотной и концентрированной серной кислотами. Оксид углерода(II), восстановительные свойства. Оксид углерода(IV). Физические свойства. Получение оксида углерода(IV). Химические свойства: взаимодействие с восстановителями - углеродом, магнием. Угольная кислота. Кислотные свойства. Соли угольной кислоты - карбонаты и гидрокарбонаты, их взаимопревращения.

2.3.5.2. Кремний

Получение. Химические свойства: взаимодействие с окислителями - фтором, кислородом, галогенами; взаимодействие с водными растворами щелочей. Оксид кремния(IV). Кремниевая кислота, силикаты.

3. Органическая химия

3.1. Введение

Теория строения органических соединений. Углеродный скелет. Радикал.

Функциональная группа. Гомологи и гомологический ряд. Структурная и пространственная изомерия. Строение электронных оболочек атома углерода. Гибридизация орбиталей (sp , sp^2 , sp^3). Степень окисления и валентность. Типы связей в молекулах органических веществ и способы их разрыва. Ионная, ковалентная и водородная связи. Ионный и радикальный механизмы реакций. Электроотрицательность. Типы реакций в органической химии.

3.2. Алканы

Метан, его структурная формула, тетраэдрическое строение молекулы метана, sp^3 -гибридизация, характер химических связей. Получение синтез-газа и водорода из метана.

Гомологический ряд метана, гомологическая разность. Пространственное строение насыщенных углеводородов. Номенклатура и изомерия. Физические свойства алканов. Природные источники.

Химические свойства алканов. Реакции замещения (галогенирование, нитрование), термического разложения (крекинг, пиролиз), изомеризации. Окисление алканов (горение, мягкое окисление - получение спиртов, альдегидов, кетонов и карбоновых кислот).

Радикальный механизм реакций замещения. Региоселективность реакций. Применение насыщенных углеводородов.

Химические свойства галогенопроизводных алканов.

3.3. Алкены

Этен (этилен), его структурная формула, двойная связь, σ - и π -связи, sp^2 -гибридизация. Гомологический ряд этилена. Физические свойства. Изомерия: изомерия цепи, изомерия положения двойной связи, *цис*-, *транс*-изомерия. Номенклатура алкенов.

Химические свойства алкенов. Наиболее характерные реакции этиленовых углеводородов - реакции электрофильного присоединения: галогенирование, присоединение галогеноводородов, присоединение серной кислоты, гидратация.

Механизм реакций. Правило Марковникова. Реакции полимеризации. Реакции с окислителями: кислородом, перманганатом калия в щелочной и кислой среде, азотной кислотой.

Получение алкенов: дегидрирование алканов, дегидратация спиртов, дегидрогалогенирование алкилгалогенидов, дегалогенирование дигалогеналканов, гидрирование алкинов.

3.4. Алкадиены

Химическое и электронное строение алкадиенов с сопряженными связями. Номенклатура и изомерия алкадиенов. Химические свойства: присоединение галогенов, галогеноводородов, водорода. Полимеризация. Особенности электрофильного присоединения к системам с сопряжёнными двойными связями. Получение 1,3-бутадиена: из этанола (метод С. В. Лебедева), из бутана и бутенов. Получение изопрена. Природный каучук, его строение и свойства. Синтетический каучук.

3.5. Циклоалканы

Строение, гомологический ряд, номенклатура, изомерия. Нахождение в природе. Химические свойства: наиболее характерные для трёхчленных циклов реакции присоединения водорода, галогенов и галогеноводородов. Наиболее характерные реакции замещения (радикального) для углеводородов, содержащих циклы с пятью и более атомами

углеводорода: галогенирование, нитрование.

3.6. Алкины

Этин (ацетилен), его структурная формула, тройная связь, *sp*-гибридизация.

Гомологический ряд этина. Физические свойства. Изомерия: изомерия цепи, изомерия положения тройной связи. Номенклатура алкинов. Химические свойства алкинов.

Реакции электрофильного присоединения: галогенирование, присоединение водорода, галогеноводородов, гидратация. Реакции полимеризации (образование бензола, винилацетилена). Реакции замещения, кислотный характер атома водорода у *sp*-гибридизованного атома углерода. Реакции окисления (окислители: кислород, перманганат калия). Получение алкинов: термическое разложение (крекинг) углеводородов, разложение карбида кальция водой или кислотой, дегидрогалогенирование соответствующих галогенозамещенных соединений, дегалогенирование полигалогензамещенных соединений.

3.7. Ароматические углеводороды. Арены

Химическое и электронное строение молекулы бензола. Бензол - циклическая сопряженная система. Энергия сопряжения. Гомологический ряд бензола, номенклатура, изомерия. Химические свойства бензола: реакции электрофильного замещения (нитрование, сульфирование, галогенирование, алкилирование - галогеноалканами, алкенами; ацилирование). Реакции присоединения (водорода, галогенов). Механизм реакции электрофильного замещения. Химические свойства гомологов бензола. Понятие о взаимном влиянии атомов в ароматических углеводородах. Правила ориентации в бензольном кольце. Реакции окисления. Стирол - одно из важнейших производных бензола.

Получение ароматических углеводородов: из нефти и продуктов её переработки, из каменноугольной смолы, дегидроциклизация алканов, алкилирование с галогенопроизводными алканов, алкенами и спиртами. Применение ароматических углеводородов. Взаимосвязь насыщенных, ненасыщенных и ароматических углеводородов.

3.8. Природные источники углеводородов и их переработка

Природные источники углеводородов: нефть, природный и попутный нефтяной газы, уголь. Нефть, состав и свойства. Переработка нефти: перегонка нефти, термический и каталитический крекинг.

3.9. Спирты

Насыщенные одноатомные спирты. Строение насыщенных одноатомных спиртов. Функциональная группа, ее электронное строение. Первичные, вторичные и третичные спирты. Номенклатура спиртов и изомерия. Водородная связь и ее влияние на свойства спиртов.

Химические свойства спиртов. Реакции, протекающие с разрывом связи О-Н: образование алкоксидов металлов (кислотные свойства), образование сложных эфиров, образование полуацеталей и ацеталей.

Реакции, протекающие с разрывом связи С-ОН: замещение гидроксильной группы на галоген, дегидратация внутримолекулярная (образование ненасыщенных соединений) и межмолекулярная (образование простых эфиров). Реакции окисления и восстановления. Механизм реакции нуклеофильного замещения.

Получение спиртов: гидратация алкенов, брожение углеводов, восстановление альдегидов и кетонов, гидролиз галогенопроизводных, гидролиз сложных эфиров, получение из оксида углерода(II) и водорода.

Многоатомные спирты. Строение многоатомных спиртов. Номенклатура и изомерия. Химические свойства и получение этиленгликоля и глицерина. Сравнительная характеристика химических свойств одноатомных и многоатомных спиртов (кислотные свойства и хелатообразование). Применение спиртов.

3.10. Фенолы

Фенолы. Строение фенолов. Номенклатура и изомерия. Химические свойства фенола: кислотные свойства, реакции электрофильного замещения в бензольном кольце (нитрование, сульфирование, действие бромной воды), реакции восстановления. Взаимное влияние атомов в молекуле фенола. Получение и применение фенола.

3.11. Альдегиды и кетоны

Строение альдегидов и кетонов. Карбонильная группа, её строение. Номенклатура и изомерия альдегидов и кетонов. Физические свойства.

Химические свойства: реакции окисления и восстановления, реакции присоединения спиртов, тиолов, первичных аминов, циановодорода, галогенирование. Получение альдегидов и кетонов: окисление спиртов, гидратация алкинов, разложение солей органических кислот, окисление алканов, окисление этилена (получение этанала).

Применение метанала и этанала. Генетическая связь альдегидов и кетонов с другими классами органических соединений

3.12. Карбоновые кислоты

Классификация карбоновых кислот. Насыщенные одноосновные и ароматические карбоновые кислоты. Номенклатура. Гомологический ряд насыщенных одноосновных карбоновых кислот. Отдельные представители насыщенных одноосновных и ароматических кислот - муравьиная, уксусная, пальмитиновая, стеариновая, бензойная кислоты. Щавелевая кислота как представитель двухосновных карбоновых кислот. Изомерия.

Одноосновные ненасыщенные карбоновые кислоты. Номенклатура и изомерия. Отдельные представители одноосновных ненасыщенных карбоновых кислот - акриловая, олеиновая, линолевая, линоленовая кислоты. Физические свойства карбоновых кислот.

Карбоксильная группа, её строение. Взаимное влияние карбоксильной группы и углеводородного радикала. Химические свойства карбоновых кислот.

Свойства, обусловленные карбоксильной группой. Электролитическая диссоциация, взаимодействие с металлами, основными и амфотерными оксидами, основаниями, солями, образование ангидридов, взаимодействие со спиртами, аммиаком, реакции окисления и восстановления.

Свойства, обусловленные углеводородным радикалом: реакции замещения, присоединения, окисления и восстановления.

Получение карбоновых кислот: окисление алканов, алкенов, ароматических углеводородов, спиртов, альдегидов и кетонов; гидролиз тригалогенопроизводных; гидролиз сложных эфиров; декарбоксилирование двухосновных кислот.

Генетическая связь карбоновых кислот с другими классами органических соединений.

Применение карбоновых кислот.

3.13. Сложные эфиры. Жиры

Сложные эфиры неорганических и органических кислот. Строение сложных эфиров. Номенклатура. Физические свойства. Реакция этерификации. Обратимость реакции этерификации. Химические свойства сложных эфиров: гидролиз в кислой и щелочной среде.

Жиры в природе, их строение, физические свойства. Химические свойства: гидролиз жиров в кислой и щелочной среде, гидрогенизация жиров. Применение жиров. Понятие о синтетических моющих средствах.

3.14. Углеводы

Классификация углеводов. Моносахариды. Строение моносахаридов. Открытые и циклические формы моносахаридов. Физические свойства и нахождение в природе. Отдельные представители моносахаридов - глюкоза, фруктоза, рибоза, дезоксирибоза. Химические свойства моносахаридов. Свойства, обусловленные наличием гидроксильных групп. Свойства, обусловленные наличием карбонильной группы.

Дисахариды. Сахароза и фруктоза. Строение молекулы. Физические свойства и нахождение в природе. Химические свойства: гидролиз; реакции, обусловленные наличием гидроксильных групп.

Полисахариды. Крахмал. Строение крахмала. Химические свойства крахмала: гидролиз, реакция с йодом, реакции, обусловленные наличием гидроксильных групп. Целлюлоза. Строение целлюлозы. Химические свойства целлюлозы: гидролиз; реакции, обусловленные наличием гидроксильных групп. Применение полисахаридов и их производных.

3.15. Азотсодержащие органические соединения

Амины. Строение аминов. Аминогруппа. Номенклатура и изомерия. Физические свойства. Химические свойства аминов: взаимодействие с водой и кислотами (основность аминов), взаимодействие с азотистой кислотой, горение.

Анилин, как представитель ароматических аминов. Получение анилина из нитробензола. Химические свойства анилина: реакции, обусловленные наличием аминогруппы, реакции в бензольном кольце.

3.16. Аминокислоты

Строение α -аминокислот. Номенклатура и изомерия. Физические свойства. Химические свойства α -аминокислот: реакции, связанные с наличием аминогруппы; реакции, связанные с наличием карбоксильной группы. Особенности химических свойств аминокислот, обусловленные сочетанием карбоксильной и аминогруппы. Образование пептидов.

3.17. Белки как биополимеры

Основные α -аминокислоты, образующие белки (глицин, аланин, валин, фенилаланин, тирозин, серин, цистеин, глутаминовая кислота, лизин, триптофан). Классификация белков. Первичная, вторичная, третичная и четвертичная структура белков. Химические свойства белков: гидролиз, денатурация, цветные реакции белков.

3.18. Нуклеиновые кислоты

Азотистые основания, входящие в состав нуклеиновых кислот (пиримидиновые и

пуриновые). Комплементарность. Нуклеозиды. Нуклеотиды как мономеры нуклеиновых кислот. Нуклеиновые кислоты РНК и ДНК. Роль нуклеиновых кислот в биосинтезе белка.

3.19. Высокомолекулярные соединения

Общие понятия: мономер, полимер, структурное звено, степень полимеризации. Реакции полимеризации и поликонденсации. Полимеры, получаемые реакцией полимеризации (полиэтилен, полипропилен, поливинилхлорид, полиметиметакрилат). Каучуки. Природный и синтетические каучуки, вулканизация каучуков. Полимеры, получаемые по реакции поликонденсации. Фенолформальдегидные смолы. Синтетические и искусственные волокна.

III. Форма проведения вступительного испытания

Вступительное испытание по химии проводится в виде электронного тестирования. Время выполнения - 210 минут.

Репетиционное тестирование по химии можно пройти на сайте РНИМУ им. Н. И. Пирогова по ссылке: <https://admex.rsmu.ru>

IV. Показатели и критерии результата вступительного испытания, шкала и процедура оценивания

Результаты сдачи вступительного испытания показывают степень (уровень) усвоения теоретического учебного материала по дисциплине и уровень сформированности умений и навыков.

Критерии, определяющие степень (уровень) усвоения теоретического учебного материала по дисциплине на вступительном испытании:

- правильность ответа на вопрос;
- объем (полнота) теоретических знаний в рамках программного материала.

Критерии, определяющие уровень сформированности умений и навыков по дисциплине на вступительном испытании:

- правильность реализации алгоритма решения практической задачи;
- правильность интерпретации полученных результатов;
- умение сделать выводы из полученных данных.

Критерии оценки вопросов тестового испытания в балах приведены в таблице.

№	Тема вопроса	Максимальный балл
1	Электронная конфигурация атома	2 0 баллов при ошибке
2	Электроотрицательность, степень окисления и валентность химических элементов	2 0 баллов при ошибке
3	Закономерности изменения химических свойств элементов. Характеристика элементов	2 0 баллов при ошибке
4	Характеристики химических связей. Зависимость свойств веществ от их состава и строения	2 0 баллов при ошибке
5	Классификация и номенклатура неорганических веществ	3 0 баллов при ошибке
6	Свойства простых веществ и оксидов	2 0 баллов при ошибке
7	Свойства оснований, амфотерных гидроксидов, кислот и солей	2 0 баллов при ошибке
8	Свойства неорганических веществ	4 минус балл за каждую ошибку
9	Взаимосвязь различных классов неорганических веществ	4

		минус балл за каждую ошибку
10	Ионный обмен и диссоциация	4 минус балл за каждую ошибку
11	Классификация и номенклатура органических веществ	4 минус балл за каждую ошибку
12	Теория строения органических соединений	2 0 баллов при ошибке
13	Свойства углеводов	2 0 баллов при ошибке
14	Свойства кислородосодержащих органических соединений	2 0 баллов при ошибке
15	Свойства азотсодержащих органических соединений	2 0 баллов при ошибке
16	Классификация химических реакций в неорганической и органической химии	2 0 баллов при ошибке
17	Скорость реакции, ее зависимость от различных факторов	2 0 баллов при ошибке
18	Реакции окислительно-восстановительные	3 минус балл за каждую ошибку
19	Характерные химические свойства различных классов органических соединений	4 минус балл за каждую ошибку
20	Химические свойства углеводов и кислородосодержащих органических соединений	4 минус балл за каждую ошибку
21	Качественные реакции органических соединений	4 минус балл за каждую ошибку
22	Взаимосвязь неорганических соединений: последовательность превращений	4
23	Гидролиз солей	4 минус балл за каждую ошибку
24	Химическое равновесие	4 минус балл за каждую ошибку
25	Качественные реакции неорганических соединений	4 минус балл за каждую ошибку
26	Среда водных растворов солей	4 минус балл за каждую ошибку
27	Взаимосвязь различных классов неорганических веществ: описание реакций	4 минус балл за каждую ошибку
28	Взаимосвязь органических соединений	3 минус балл за каждую ошибку
29	Расчёты с использованием понятия «массовая доля вещества в растворе»	3 0 баллов при ошибке
30	Расчеты объемных отношений газов при химической реакции	2 0 баллов при ошибке
31	Расчет массы или объёма вещества по параметрам одного из участвующих в реакции веществ	2 0 баллов при ошибке
32	Расчёты с использованием понятия «молярная концентрация вещества в растворе»	2 0 баллов при ошибке
33	Реакции ионного обмена	2 0 баллов при ошибке
34	Расчеты массовой доли химического соединения в смеси	2 0 баллов при ошибке
35	Тепловой эффект химической реакции	2 0 баллов при ошибке
	Итого	100

В заданиях тем 1-7, 12-17, 29-35 максимальный балл ставится только при полном правильном ответе; при неверном ответе – 0 баллов. В заданиях остальных тем максимальный балл ставится при полном правильном ответе; при частично правильном ответе на вопрос ставится часть баллов в зависимости от числа правильных ответов.

Общая максимальная сумма вступительного испытания составляет 100 баллов. Сумма баллов не переводится в пятибалльную шкалу.

V. Рекомендуемая литература

Для подготовки к вступительным испытаниям можно использовать школьные учебники по химии (желательно профильного уровня и более поздних лет издания) одних авторов, например

1. 100 баллов по химии. Полный курс для поступающих в ВУЗы. Под редакцией профессора РАН, д.х.н. Негребецкого В.В., Москва, Лаборатория знаний.
2. 100 баллов по химии. Тесты для подготовки к экзамену. Под редакцией профессора РАН, д.х.н. Негребецкого В.В., Москва, Лаборатория знаний.
3. 100 баллов по химии. Теория и практика, задачи и упражнения. Под редакцией профессора РАН, д.х.н. Негребецкого В.В., Москва, Лаборатория знаний.
4. ЕГЭ-2026. Химия. Типовые экзаменационные варианты.
5. Габриелян О.С., Остроумов И.Г., Сладков С.А., Химия (базовый уровень), АО Издательство Просвещение.
6. Еремин В.В., Кузьменко Н.Е., Теренин В.И. и др./ Под ред. Лунина В.В., Химия (базовый уровень), ООО ДРОФА.
7. Еремин В.В., Кузьменко Н.Е., Теренин В.И. и др./Под ред. Лунина В.В., Химия (углубленный уровень), ООО ДРОФА.
8. Пузаков С.А., Машнина Н.В., Попков В.А., Химия (углубленный уровень), АО Издательство Просвещение.
9. Рудзитис Г.Е., Фельдман Ф.Г., Химия (базовый уровень), АО Издательство Просвещение.