

МИНИСТЕРСТВО ОБРАЗОВАНИЯ И НАУКИ РОССИЙСКОЙ ФЕДЕРАЦИИ

Федеральное государственное бюджетное образовательное учреждение высшего образования  
«Кабардино-Балкарский государственный университет им. Х.М. Бербекова»

**ПРОГРАММА**  
**вступительных испытаний**  
**для поступающих в аспирантуру**

Направление подготовки  
**04.06.01 Химические науки**

Специальность  
**02.00.01 Неорганическая химия**

Нальчик, 2017 г.

**Программа вступительного экзамена в аспирантуру по специальности 02.00.01  
«Неорганическая химия»**

**1. Фундаментальные основы неорганической химии**

**1.1. Периодический закон Д.И.Менделеева и строение атома**

Основные представления о строении атома. Волновая функция и уравнение Шредингера. Квантовые числа, радиальное и угловое распределение электронной плотности. Атомные орбитали (*s*-, *p*-, *d*- и *f*-АО), их энергии и граничные поверхности. Распределение электронов по АО. Принцип минимума энергии. Принцип Паули. Атомные термы, правило Хунда.

Современная формулировка периодического закона, закон Мозли, структура периодической системы. Коротко- и длиннопериодный варианты периодической таблицы. Периоды и группы. Закономерности изменения фундаментальных характеристик атомов: атомных и ионных радиусов, потенциала ионизации, энергии сродства к электрону и электроотрицательности. Границы периодической системы. Перспективы открытия новых элементов. Периодичности в изменении свойств простых веществ и основных химических соединений- оксидов, гидроксидов, гидридов, галогенидов, сульфидов, карбидов, нитридов и боридов.

**1.2. Химическая связь и строение молекул**

Понятие о природе химической связи. Основные характеристики химической связи: длина, энергия, направленность, полярность, кратность. Основные типы химической связи. Основные положения метода валентных связей (МВС). Гибридизация орбиталей. Направленность, насыщаемость и поляризуемость ковалентной связи. Влияние неподеленных электронных пар на строение молекул, модель Гиллеспи. Основные положения метода молекулярных орбиталей (ММО). Двухцентровые двухэлектронные молекулярные орбитали. Энергетические диаграммы МО гомоядерных и

гетероядерных двухатомных молекул. Энергия ионизации, магнитные и оптические свойства молекул. Многоцентровые МО, гипервалентные и электронодефицитные молекулы.

**Ионная связь.** Ионная модель строения кристаллов, образование ионных кристаллов как результат ненаправленности и ненасыщаемости ионных взаимодействий. Ионный радиус. Основные типы кристаллических структур, константа Маделунга, энергия ионной решетки.

**Межмолекулярное взаимодействие** – ориентационное, индукционное и дисперсионное.

**Водородная связь**, ее природа.

**Металлическая связь.** Введение в зонную теорию. Образование зон – валентной и проводимости из атомных и молекулярных орбиталей, запрещенная зона. Металлы и диэлектрики. Границы применимости зонной теории.

**1.3. Комплексные (координационные) соединения**

Основные понятия координационной теории. Типы комплексных соединений по классификации лигандов, заряду координационной сферы, числу центральных атомов. Номенклатура комплексных соединений. Изомерия комплексных соединений. Образование координационных соединений в рамках ионной модели и представлений Льюиса. Теория мягких и жестких кислот и оснований Пирсона, уравнение Драго-Вейланда. Устойчивость комплексов в растворах и основные факторы, ее определяющие.

Константы устойчивости комплексов. Лабильность и инертность. Энтропийный вклад в энергетическую устойчивость комплексов, сольватный эффект, хелатный эффект, правила циклов Л.А.Чугаева. Природа химической связи в комплексных соединениях. Основные положения теории кристаллического поля (ТКП). Расщепление *d*-орбиталей в октаэдрическом и тетраэдрическом поле. Энергия расщепления, энергия спаривания и энергия стабилизации кристаллическим полем.

Карбонилы, металлокарбены, металлоцены, фуллериды. Комплексы с макроциклическими лигандами. Полиядерные комплексы. Изо- и гетерополисоединения. Кластеры на основе

переходных и непереходных элементов. Механизмы реакций комплексных соединений. Реакции замещения, отщепления и присоединения лиганда, окислительно-восстановительные реакции. Взаимное влияние лигандов в координационной сфере. Применение комплексных соединений в химической технологии, катализе, медицине и экологии.

#### **1.4. Общие закономерности протекания химических реакций**

Основные понятия и задачи химической термодинамики как науки о превращениях энергии при протекании химических реакций. Термодинамическая система, параметры и функции состояния системы.

Первый закон термодинамики. Внутренняя энергия и ее изменение при химических и фазовых превращениях. Энтальпия. Стандартное состояние и стандартные теплоты химических реакций. Теплота и энтальпия образования. Закон Гесса. Энергии химических связей. Теплоемкость, уравнение Кирхгофа. Обратимые и необратимые процессы.

Второй закон термодинамики. Энтропия и ее физический смысл, уравнение Больцмана. Стандартная энтропия. Зависимость энтропии от параметров состояния. Энергия Гиббса. Направление химических процессов, критерии самопроизвольного протекания реакций в изолированных и открытых системах. Химический потенциал. Условие химического равновесия, константа равновесия.

Фазовые равновесия, число степеней свободы, правило фаз Гиббса. Фазовые диаграммы одно- и двухкомпонентных систем.

Скорость химической реакции, ее зависимости от природы и концентрации реагентов, температуры. Порядок реакции. Константы скорости и ее зависимость от температуры. Уравнение Аррениуса. Энергия активации и понятие об активированном комплексе. Обратимые реакции. Закон действующих масс. Влияние катализатора на скорость реакции. Гомогенный и гетерогенный катализ. Понятие о цепных и колебательных реакциях.

#### **1.5. Растворы и электролиты**

Современные представления о природе растворов. Особенности жидких растворов. Порядок в жидкостях, структура воды и водных растворов. Специфика реакций в водных и неводных растворах.

Теория электролитической диссоциации. Ионное произведение воды и его зависимость от температуры. Водородный показатель pH, шкала pH. Кислоты и основания.

Протолитическая теория Бренстеда—Лоури. Сопряженные кислоты и основания. Гидролиз. Современные взгляды на природу кислот и оснований.

Сильные и слабые электролиты. Зависимость степени электролитической диссоциации от концентрации, температуры, природы растворителя, посторонних электролитов. Закон разбавления Оствальда. Основные понятия теории сильных электролитов Дебая и Хюккеля.

Произведение растворимости. Динамическое равновесие в насыщенных растворах малорастворимых сильных электролитов и факторы, его смещающие.

Электрохимические свойства растворов. Сопряженные окислительно-восстановительные пары. Электродный потенциал. Окислительно-восстановительные реакции и их направление. Уравнение Нернста. Диаграммы Латимера и Фроста. Электролиз.

Коллигативные свойства растворов электролитов и неэлектролитов. Изотонический коэффициент. Законы Рауля. Криоскопия и эбулиоскопия, осмос.

#### **1.6. Основы и методы неорганического синтеза**

Прямой синтез соединений из простых веществ. Реакции в газовой фазе, водных и неводных растворах, расплавах. Метод химического осаждения из газовой фазы, использования надкритического состояния. Золь-гель метод. Гидротермальный синтез. Твердофазный синтез и его особенности; использование механохимической активации. Химические транспортные реакции для синтеза и очистки веществ. Фотохимические и электрохимические методы синтеза. Применение вакуума и высоких давлений в синтезе.

Основные методы разделения и очистки веществ. Методы выращивания монокристаллов и их классификация.

## **2. Химия элементов**

### **2.1. Химия s-элементов**

Положение s-элементов в Периодической системе, особенности электронной конфигурации. Водород. Особое положение водорода в Периодической системе. Методы получения водорода. Физико-химические свойства водорода. Гидриды и их классификация. Окислительно-восстановительные свойства водорода.

Вода – строение молекулы и структура жидкого состояния. Структура льда, клатраты.

Пероксид водорода, его получение, строение и окислительно-восстановительные свойства.

**Элементы группы IA.** Общая характеристика группы. Особенности химии лития. Способы получения, применение щелочных металлов и их соединений.

**Элементы группы IIA.** Общая характеристика группы. Получение и свойства. Особенности химии бериллия, магния и радия. Сходство химии бериллия и лития. Применение бериллия, магния и щелочно-земельных металлов и их соединений.

### **2.2. Химия p-элементов**

Положение p-элементов в Периодической системе. Особенности электронной конфигурации. Характерные степени окисления. Металлы, неметаллы, металлоиды среди p-элементов. Закономерности в изменении свойств во 2 и 3 периодах.

**Элементы группы IIIA.** Общая характеристика группы. Особенности химии бора. Бороводороды, комплексные гидробораты, кластерные соединения бора, боразол, нитрид бора: особенности их строения и свойств.

Оксид алюминия. Алюминаты и гидроксоалюминаты. Галогениды алюминия. Комплексные соединения алюминия. Сплавы алюминия. Алюмотермия. Амфотерность оксидов галлия, индия и таллия. Особенности химии Tl(I). Применение бора, алюминия, галлия, индия и таллия и их соединений.

**Элементы группы IVA.** Общая характеристика группы. Особенности химии аллотропных модификаций углерода. Фуллерены и их производные. Нанотрубки. Карбиды металлов. Синильная кислота, цианиды, дициан. Роданостоводородная кислота и роданиды. Сероуглерод. Фреоны и их применение. Оксиды углерода. Карбонилы. Карбонаты.

Оксиды кремния, германия, олова и свинца. Кварц и его полиморфные модификации. Кремниевая кислота и силикаты. Галогениды. Кремнефтористоводородная кислота. Карбид кремния. Комплексные соединения олова и свинца. Применение простых веществ и соединений элементов группы IVA. Понятие о полупроводниках. Свинцовый аккумулятор.

**Элементы группы VA.** Общая характеристика группы. Закономерности образования и прочность простых и кратных связей в группе. Особенности химии азота. Проблема связывания молекулярного азота. Особенности аллотропных модификаций фосфора. Гидриды элементов группы VA: получение, строение молекул, свойства. Соли аммония.

Жидкий аммиак как растворитель. Гидразин, гидросиламин, азотистоводородная кислота. Галогениды элементов группы VA, получение и гидролиз. Кислородные соединения азота. Особенности химии NO и NO<sub>2</sub>. Азотная, азотистая кислоты и их соли: получение, свойства и окислительно-восстановительная способность. Диаграмма Фроста для соединений азота.

Кислородные соединения фосфора: оксиды, кислоты и их соли. Сравнение свойств кислот фосфора в разных степенях окисления. Конденсированные фосфорные кислоты и полифосфаты. Оксиды мышьяка, сурьмы и висмута, кислородсодержащие кислоты мышьяка и сурьмы и их соли. Сравнение силы кислот в группе. Сульфиды и тиосоли.

Применение простых веществ и соединений элементов VA группы. Удобрения.

**Элементы группы VIA.** Общая характеристика группы. Особенности химии кислорода. Строение молекулы кислорода, объяснение ее парамагнетизма. Озон и озониды.

Аллотропные модификации серы и их строение. Классификация оксидов. Простые и сложные оксиды, нестехиометрия оксидов. Гидроксиды

и кислоты. Пероксиды, супероксиды. Сероводород и сульфиды. Полисульфиды. Сульфаны. Оксиды серы, кислоты и их соли.

Полиотионовые кислоты и политионаты. Кислородные соединения селена и теллура. Сравнение силы, устойчивости и окислительно-восстановительных свойств кислородных кислот в группе. Галогениды серы, селена и теллура.

Применение простых веществ и соединений элементов VIA группы.

**Элементы группы VIIA.** Общая характеристика группы. Особенности химии фтора и астата. Окислительные свойства галогенов. Взаимодействие галогенов с водой. Галогеноводороды. Получение, свойства. Закономерность изменения свойств галогеноводородных кислот в группе. Классификация галогенидов. Межгалогенные соединения: строение и свойства. Кислородные соединения галогенов. Особенности оксидов хлора. Кислородсодержащие кислоты галогенов и их соли. Сопоставление силы, устойчивости и окислительно-восстановительных свойств кислородных кислот галогенов, диаграмма Фроста для галогенов. Применение галогенов и их соединений.

**Элементы группы VIIA.** Общая характеристика группы. Соединения благородных газов и природа химической связи в них. Гидраты благородных газов. Фториды и кислородные соединения благородных газов. Применение благородных газов.

### **2.3. Химия d-элементов**

Положение d-элементов в Периодической системе. Электронное строение и основные степени окисления. Способность d-элементов к комплексообразованию. Закономерности изменения свойств d-металлов в 4, 5 и 6 периодах. Природа d-сжатия и ее следствия.

**Элементы группы IIIB.** Общая характеристика группы. Оксиды, гидроксиды и фториды металлов IIIB группы – получение и свойства. Комплексные соединения. Сопоставление химии элементов IIIA и IIIB групп. Применение металлов и их соединений.

**Элементы группы IVB.** Общая характеристика группы. Оксиды и гидроксиды титана и циркония. Титанаты и цирконаты. Соли титанила и цирконила. Галогениды. Способность к комплексообразованию. Закономерности в стабильности различных степеней окисления. Влияние лантаноидного сжатия на свойства гафния. Сопоставление металлов IVA и IVB групп. Применение титана и циркония и их соединений.

**Элементы группы VB.** Общая характеристика группы. Оксиды и галогениды. Ванадаты, ниобаты и танталаты. Способность к комплексообразованию и образованию кластеров.

Закономерности в стабильности различных степеней окисления. Диаграмма Фроста для соединений ванадия. Сопоставление свойств соединений ванадия(V) и фосфора (V). Применение ванадия, ниобия и тантала и их соединений.

**Элементы группы VIB.** Общая характеристика группы. Оксиды, галогениды и сульфиды. Сравнение свойств хромовой, молибденовой и вольфрамовой кислот и их солей. Особенности комплексообразования. Кластеры. Бронзы. Поликислоты и их соли. Пероксиды. Окислительно-восстановительные свойства соединений хрома, закономерности в стабильности различных степеней окисления. Сопоставление химии элементов VIA и VIB групп. Применение хрома, молибдена и вольфрама и их соединений.

**Элементы группы VIIB.** Общая характеристика группы. Кислородные соединения марганца, их кислотнo-основные и окислительно-восстановительные свойства, диаграмма Фроста для соединений марганца. Стабильность соединений марганца в различных степенях окисления.

Особенности химии технеция и рения. Рениевая кислота и перренаты. Сопоставление химии элементов VIIA и VIIB групп. Применение марганца и рения.

**Элементы группы VIII.** Общая характеристика группы. Обоснование разделения элементов на семейства железа и платиновые металлы.

Семейство железа: получение и физико-химические свойства железа, кобальта и никеля. Оксиды и гидроксиды, галогениды и сульфиды. Соединения железа, кобальта и никеля в высших степенях окисления. Комплексные соединения, особенности комплексов с  $d^6$ -конфигурацией центрального атома. Коррозия железа и борьба с ней. Применение железа,

кобальта и никеля.

Платиновые металлы: основные классы комплексных соединений платиновых металлов. Оксиды и галогениды платиновых соединений. Применение платиновых металлов.

**Элементы группы IB.** Общая характеристика группы. Оксиды, гидроксиды и галогениды. Изменение в устойчивости степеней окисления элементов в группе. Комплексные соединения. Сопоставление элементов IA и IB групп. Применение меди, серебра и золота.

**Элементы группы IIB.** Общая характеристика группы. Особенности подгруппы цинка в качестве промежуточной между переходными и непереходными металлами. Оксиды, гидроксиды, галогениды и сульфиды. Амальгамы. Особенности соединений ртути в степени окисления +1. Способность к комплексообразованию и основные типы комплексов цинка, кадмия и ртути. Сопоставление элементов IIA и IIB групп. Применение цинка, кадмия и ртути.

#### **2.4. Химия f-элементов**

Общая характеристика f-элементов. Особенности строения электронных оболочек атомов.

Лантанидное и актиноидное сжатие. Сходство и различие лантаноидов и актиноидов. Внутренняя периодичность в семействах лантаноидов и актиноидов.

**Семейство лантаноидов.** Методы получения, разделения и физико-химические свойства металлов. Степени окисления элементов и закономерности их изменения в ряду. Основные классы химических соединений – получение и свойства. Комплексные соединения лантаноидов. Особенности химии церия и европия. Сопоставление d- и f-элементов III группы. Применение лантаноидов.

**Семейство актиноидов.** Обоснование актиноидной теории. Методы получения и физико-химические свойства актиноидов. Особенности разделения актиноидов. Степени окисления актиноидов и закономерности их изменения в ряду. Основные классы химических соединений актиноидов – получение и свойства. Комплексные соединения актиноидов.

Особенности химии тория и урана. Сопоставление актиноидов с d-элементами 6-го периода. Применение актиноидов и их соединений. Перспективы синтеза трансактиноидов.

#### **2.5. Общие представления о физических методах исследования в неорганической химии**

**Дифракционные методы** исследования: рентгенофазовый и рентгено-структурный анализы, нейтронография, электронография.

**Спектральные методы** исследования: электронные спектры в видимой и УФ-области.

**Колесательная спектроскопия** – ИК- и комбинационного рассеяния. Спектроскопия ЭПР, ЯМР, ЯКР. EXAFS-спектроскопия.

**Оптическая и электронная микроскопия.** Локальный рентгено-спектральный анализ.

**Термогравиметрия и масс-спектрометрия.**

Исследование поверхности методами рентгено- и фотоэлектронной спектроскопии, ожеспектроскопии и т.п.

#### **Основная литература**

1. Карапетьянц М.Х., Дракин С.И. Общая и неорганическая химия. М.: Химия, 2001.
2. Угай Я.А. Общая и неорганическая химия. М.: Высш. шк., 2001.
3. Росин И.В., Томина Л.Д. Общая и неорганическая химия. Современный курс. Учеб. пособие для бакалавров и специалистов. М.: КНОРУС. -2012. 1338с.
4. Третьяков Ю.Д. Неорганическая химия. В 2-х Т. М.: «Академия», 2004. Т. 1- 240с, Т.2. -368с.
5. Ахметов Н.С. Общая и неорганическая химия. М.: ВШ, 2004. 343с.
4. Коржуков М.Н. Общая и неорганическая химия.-М.: ИНФРА.2004.512с.
5. Шрайвер Д., Эткин П. Неорганическая химия. В 2-х Т. 2004. Т.1.679с, Т.2.-486с..
6. Кочкаров Ж.А. Неорганическая химия в уравнениях реакций. Учебное пособие «Допущено УМО по классическому университетскому образованию» для студентов. Изд-во «КБГУ», Нальчик, 2011 г. 350с.

### Дополнительная литература

1. Гиллеспи Р, Харгиттаи И. Модель отталкивания электронных пар валентной оболочки и строение молекул. М.: Мир, 2002.
2. Джонсон Д. Термодинамические аспекты неорганической химии. М.: Мир, 1985.
3. Драго А. Физические методы в химии. Т. 1, 2. М.: Мир, 1981.
4. Карапетьянц М.Х., Дракин С.И. Строение вещества. М.: Высш. шк., 1978.
5. Костромина Н.А., Кумок В.Н., Скорик Н.А. Химия координационных соединений. М.: Высш. шк., 1990.
6. Кукушкин Ю.Н. Химия координационных соединений. М.: В.Ш., 2001.
7. Некрасов Б.В. Основы общей химии. Т. 1, 2. М.: Химия, 1972—1973.
8. Полтораки О.И., Ковба Л.М. Физико-химические основы неорганической химии. М.: Изд-во МГУ, 1984.
9. Спицын В.И., Мартыненко Л.И. Неорганическая химия. Т. 1, 2. М.: Изд-во МГУ, 1994.
10. Уэллс А. Структурная неорганическая химия. Т. 1–3. М.: Мир, 1987.

### Периодические издания

1. Журнал физической химии
2. Журнал неорганической химии
3. Журнал «Неорганические материалы»

### Интернет-ресурсы

1. Wikipedia – свободная энциклопедия <http://ru.wikipedia.org>
2. Информационно-поисковые и справочные системы Интернет
3. Научно-технический журнал <http://www.ofmg.ru>

Вопросы к вступительному экзамену в аспирантуру по специальности 02.00.01

### Неорганическая химия

1. Основные представления о строении атома. Квантовомеханическая теория строения атома. Волновое уравнение. Электронное строение атомов элементов. Квантовые числа. Атомные орбитали. Принцип Паули. Правило Хунда. Правила Клечковского.
2. Общая характеристика элементов подгруппы лития. Свойства, получение. Оксиды, гидроксиды, гидриды, галогениды.
3. Структура и формы периодической системы и их связь с электронным строением атомов. s-, p-, d- и f-элементы. Особенности электронного строения атомов в главных и побочных подгруппах, в семействах актиноидов и лантаноидов. Эффекты экранирования, проникновения к ядру и сжатия. Энергия ионизации атомов. Изменение электроотрицательности, сродства к электрону и энергии ионизации в периодах и группах. Изменение кислотно-основных свойств соединений в группах и периодах.

4. Бериллий и магний. Получение и свойства. Гидриды, оксиды, гидроксиды, соли. Общая характеристика элементов подгруппы щелочноземельных элементов. Получение и свойства. Гидриды, оксиды, пероксиды, гидроксиды, соли. Жесткость воды и способы ее устранения.
5. Типы химической связи. Ковалентная связь и её виды. Свойства и способы образования. Основные положения метода валентных связей (МВС). Валентности атомов с позиции МВС. Гибридизация атомных орбиталей. Типы гибридизации.  $\sigma$ - и  $\pi$ - связи. Донорно - акцепторный механизм образования связи в методе ВС (образование  $\text{CO}$ ,  $\text{HNO}_3$ ,  $\text{NH}_4^+ \text{NO}_2$ ,  $\text{NO}$ ,  $\text{N}_2\text{O}$ ).
6. Общая характеристика элементов подгруппы меди. Свойство, получение и применение. Важнейшие соединения меди, серебра и золота. Окислительно-восстановительные свойства. Кислотно-основные свойства простых веществ, оксидов и гидроксидов.
7. Основные положения метода молекулярных орбиталей (МО ЛКАО). Связывающие и разрыхляющие МО. Энергетические диаграммы гомо- и гетероядерных молекул. Сравнение методов ВС и МО.
8. Строение, окислительно-восстановительные свойства и способы получения кислорода. Озон, получение и окислительно-восстановительные свойства. Вода. Физические и химические свойства. Пероксид водорода, кислотные и окислительно-восстановительные свойства.
9. Ионы. Ионная связь. Свойства ионной связи. Кристаллическая решетка. Кристаллическое состояние. Атомная, ионная, молекулярная и металлические решетки. Зависимость свойств кристаллических веществ от типа химической связи.
10. Общая характеристика элементов подгруппы цинка. Общая характеристика. Свойство, получение и применение. Важнейшие соединения элементов подгруппы цинка. Окислительно-восстановительные свойства. Кислотно-основные свойства простых веществ, оксидов и гидроксидов.
11. Внутренняя энергия и энтальпия вещества. Энтропия. Понятие об энергии Гиббса образования веществ. Энтальпийный и энтропийный факторы процессов. Направление самопроизвольного протекания химических реакций.
12. Общая характеристика элементов подгруппы хрома. Получение, свойства и применение. Окислительно-восстановительные свойства соединений. Кислотно-основные свойства простых веществ, оксидов и гидроксидов.
13. Скорость химической реакции. Скорость реакции в гомогенных и гетерогенных системах. Истинная скорость реакции. Факторы, влияющие на скорость химических реакций. Зависимость скорости химических реакций от концентрации реагирующих веществ. Зависимость скорости химической реакции от температуры, энергии активации и энтропии активации.
14. Общая характеристика элементов подгруппы марганца. Получение, свойства и применение. Окислительно-восстановительные свойства. Кислотно-основные свойства простых веществ, оксидов и гидроксидов. Важнейшие соединения.
15. Необратимые и обратимые химические процессы. Гомогенные и гетерогенные равновесия. Константа равновесия. Влияние различных факторов на химическое равновесие. Принцип Ле-Шателье.
16. Бор и алюминий. Получение и свойства. Окислительно-восстановительные свойства соединений. Кислотно-основные свойства простых веществ, оксидов и гидроксидов. Общая характеристика элементов подгруппы германия. Получение и свойства. Окислительно-восстановительные свойства соединений. Кислотно-основные свойства простых веществ, оксидов и гидроксидов.
17. Растворимость. Влияние на растворимость природы компонентов, температуры и давления. Давление насыщенного пара над раствором. Закон Рауля. Температуры кипения и кристаллизации. Криоскопия и эбуллиоскопия.



18. Углерод и кремний. Получение и свойства. Важнейшие соединения. Окислительно-восстановительные свойства соединений. Кислотно-основные свойства простых веществ, оксидов и гидроксидов. Фуллерены и нанотрубки
19. Теория электролитической диссоциации. Сильные и слабые электролиты. Степень электрической диссоциации (ЭД) и ее связь с изотоническим коэффициентом. Константа диссоциации. Закон разбавления Оствальда. Диссоциация воды. Ионное произведение воды. Основные положения теории сильных электролитов Дебая и Хюккеля.
20. Платиновые металлы. Основные классы комплексных соединений платиновых металлов. Оксиды и галогениды. Применение.
21. Протолитическая теория Бренстеда-Лоури. Автопротолиз воды. Константа автопротолиза. Протолитические реакции. Протолиз (гидролиз) солей. Ионные уравнения реакции протолиза (гидролиза). Константа и степень протолиза (гидролиза). Ее зависимость от концентрации и температуры. Необратимый протолиз (гидролиз). Процессы протолиза (гидролиза) в природе. Поляризация и гидролиз.
22. Азот. Способы получения, свойства и применение. Электронное строение. Соединения с водородом. Аммиак, строение, способы получения, свойства. Соли аммония. Оксиды азота, свойства, получение. Кислоты ( $\text{HNO}_2$ ,  $\text{HNO}_3$ ), способы получения и свойства.
23. Окислительно-восстановительные реакции. Изменение окислительно-восстановительных свойств веществ в соответствии с положением элементов в группах и периодах. Типы окислительно-восстановительных реакций. Основные методы составления уравнений ОВР. Влияние температуры, концентрации реагентов, их природы, среды и других условий на протекание ОВР. Направление протекания окислительно-восстановительных реакций. Электродный потенциал. Уравнение Нернста.
24. Общая характеристика элементов подгруппы серы. Строение, свойства и способы получения. Оксиды серы. Сероводород и сероводородная кислота. Серная и сернистая кислоты. Способы получения.
25. Электролиз расплавов и водных растворов электролитов. Катодные и анодные процессы. Электродный потенциал. Электролитические способы получения металлов из расплавов.
26. Общая характеристика галогенов. Получение, физические и химические свойства. Изменение окислительной способности в подгруппе. Соединения с водородом. Окислительно-восстановительные и кислотные свойства галогеноводородов и их кислот. Кислородсодержащие кислоты. Получение и свойства.
27. Межмолекулярное взаимодействие- ориентационное, индукционное и дисперсионное. Водородная связь, ее природа.
28. Общая характеристика элементов подгруппы мышьяка. Способы получения. Окислительно-восстановительные свойства соединений. Кислотно-основные свойства простых веществ, оксидов и гидроксидов.
29. Основные понятие координационной теории. Типы (по классификации лигандов, заряду координац. сферы, числу центральных атомов) и номенклатура комплексных соединений. Типичные комплексообразователи и лиганды. Моно- и полидентатные лиганды. Хелатные комплексы. Кластеры, клатраты. Классификация, номенклатура и изомерия комплексных соединений. Квантовомеханические методы трактовки химической связи в комплексных соединениях. Диссоциация комплексных соединений. Константа нестойкости комплексного иона.
30. Основные методы разделения и очистки веществ. Химические транспортные реакции для синтеза и очистки веществ. Фотохимические и электрохимические методы синтеза.

31. Основные положения теории кристаллического поля. Расщепление d- орбиталей. Энергия расщепления, энергия спаривания и энергия стабилизации кристаллическим полем. Понятие о теории Яна-Теллера.
32. d- элементы триады железа: железо, кобальт и никель. Свойства, способы получения и применение. Кислотно-основные свойства простых веществ, оксидов и гидроксидов. Окислительно-восстановительные свойства. Токсическое действие солей на организм человека. Техногенные источники в биосфере.
33. Механизмы реакций комплексных соединений. Реакции замещения, отщепления и присоединения лигандов, окислительно-восстановительные реакции. Взаимное влияние лигандов в координационной сфере. Внутрисферные реакции лигандов.
34. Общие представления о физических методах исследования в неорганической химии: спектральные, дифракционные методы, термогравиметрия.
35. Фазовые равновесия, число степеней свободы, правило фаз Гиббса, Фазовые диаграммы одно- и двухкомпонентных систем. Физико-химический анализ.
36. Химия f- элементов. Общая характеристика. Особенности электронного строения. Лантанидное и актиноидное сжатие. Внутренняя периодичность в семействах лантаноидов и актиноидов. Сходство и различие лантаноидов и актиноидов.