

**МИНОБРНАУКИ РОССИИ**  
**федеральное государственное бюджетное образовательное учреждение**  
**высшего образования**  
**«Нижегородский государственный технический университет**  
**им. Р.Е. Алексеева» (НГТУ)**

Образовательно-научный институт  
физико-химических технологий и материаловедения (ИФХТиМ)



Мацулевич Ж.В

**РАБОЧАЯ ПРОГРАММА ДИСЦИПЛИНЫ**  
**Б1.В.ОД.1 Химия элементов**

(индекс и наименование дисциплины по учебному плану)

для подготовки бакалавров/специалистов/магистров

Направление подготовки: 18.03.01 «Химическая технология»

(код и наименование направления подготовки, специальности)

Направленность: «Технология электрохимических производств», «Химическая технология природных энергоносителей и углеродных материалов»

(наименование профиля, программы магистратуры, специализации)

Форма обучения: очная

(очная, очно-заочная, заочная)

Год начала подготовки: 2020

Выпускающая кафедра: ТЭПиХОВ

Кафедра-разработчик ПБЭиХ

Объем дисциплины: 252/7

Промежуточная аттестация: экзамен

экзамен, зачет с оценкой, зачет

Разработчик (и): Наумов Владимир Иванович д.х.н., профессор

(ФИО, ученая степень, ученое звание)

Нижний Новгород, 2020

Рабочая программа дисциплины: разработана в соответствии с Федеральным государственным образовательным стандартом высшего образования (ФГОС ВО 3+) по направлению подготовки 18.03.01 «Химическая технология», утвержденного приказом МИНОБРНАУКИ РОССИИ

от 11 августа 2016 г. № 1005 на основании учебного плана, принятого УМС НГТУ  
протокол от 17.12.2019 г. № 3

Рабочая программа одобрена на заседании кафедры протокол от 09.12.2019 № 4

Зав. кафедрой: д.х.н., профессор, профессор Наумов В.И.

\_\_\_\_\_ (подпись)

Программа рекомендована к утверждению ученым советом ИФХТиМ, протокол от 17.12.2019 № 3.

Рабочая программа зарегистрирована в УМУ регистрационный №

Начальник МО

\_\_\_\_\_ / Н.Р. Булгакова /

(подпись)

Заведующая отделом комплектования НТБ

\_\_\_\_\_ /Н.И. Кабанина/

(подпись)

## **СОДЕРЖАНИЕ**

1. Цель и задачи освоения дисциплины .....	4
2. Место дисциплины в структуре образовательной программы .....	4
3. Компетенции обучающегося, формируемые в результате освоения дисциплины .....	5
4. Структура и содержание дисциплины.....	12
5. Текущий контроль успеваемости и промежуточная аттестация по итогам освоения дисциплины.....	17
6. Учебно-методическое обеспечение дисциплины.....	26
7. Информационное обеспечение дисциплины .....	27
8. Образовательные ресурсы для инвалидов и лиц с ОВЗ.....	29
9. Материально-техническое обеспечение, необходимое для осуществления образовательного процесса по дисциплине.....	30
10. Методические рекомендации обучающимся по освоению дисциплины.....	31
11.Оценочные средства для контроля освоения дисциплины.....	33

## **1. ЦЕЛИ И ЗАДАЧИ ОСВОЕНИЯ ДИСЦИПЛИНЫ (МОДУЛЯ)**

**1.1. Целями освоения дисциплины** «Химия элементов» является формирование у студентов основных понятий, знаний и навыков в описании свойств веществ на основе закономерностей, вытекающих из периодического закона и Периодической системы элементов; установление взаимосвязи между строением атомов и молекул и взаимодействием между веществами в химических процессах, условий осуществления химических реакций, возможности управления глубиной их протекания; изучение основных способов получения и наиболее характерных свойств неорганических веществ и формирование научного мышления, навыков практического использования теоретических знаний для решения конкретных химических задач.

**1.2. Задачи освоения дисциплины:**

- изучить взаимосвязь состава, строения и свойств химических элементов и их соединений, основанную на периодическом законе Д.И. Менделеева, с использованием современных сведений о строении вещества;
- рассмотреть общие и принципиально важные закономерности в протекании процессов в химических системах, с позиции химической связи и реакционной способности веществ;
- дать представление о современном состоянии и путях развития неорганической химии, ее роли в науке и технике;
- развить самостоятельность в приобретении научных знаний и опыта экспериментальной работы.

## **2. МЕСТО ДИСЦИПЛИНЫ В СТРУКТУРЕ ОБРАЗОВАТЕЛЬНОЙ ПРОГРАММЫ**

**2.1. Учебная дисциплина «Химия элементов»** включена в обязательный перечень дисциплин базовой вариативной части образовательной программы вне зависимости от ее направленности (профиля). Дисциплина реализуется в соответствии с требованиями ФГОС, ОП ВО и УП, по данному направлению подготовки.

Дисциплина основывается на базовых знаниях, полученных студентами при изучении химии, физики и математики в курсе средней школы и дисциплины первого семестра «Общая и неорганическая химия», где приобретают необходимые знания по направленности химических процессов (химической термодинамике) и скорости химических реакций (химической кинетике). Для усвоения дисциплины студент должен владеть химической терминологией; понимать смысл химических формул и символов, индексов и коэффициентов в химических уравнениях реакций; иметь представления об основных классах неорганических соединений; понимать различие между химическими и физическими явлениями; иметь представление об атомно-молекулярном учении; иметь навыки решения простейших расчетных задач.

Дисциплина «Химия элементов» является основополагающей для изучения ряда общенаучных и специальных дисциплин, связанных с химией. Примерами таких дисциплин являются: «Аналитическая химия и физико-химические методы анализа», где используются умения и навыки, полученные студентами при изучении общей химии, решения расчетных задач, и сформированные компетенции в определении возможности протекания химических процессов. «Общая химия» является пререквизитом изучения дисциплины «Органическая химия», так как формирует компетенцию студентов в области строения вещества. В рамках дисциплины "Химия элементов" такое построение материала

позволяет на более высоком уровне прослеживать общие закономерности во взаимосвязи "состав - строение - реакционная способность", прогнозировать свойства элементов и их соединений.

Знания, умения и навыки, полученные учащимся при изучении дисциплины – «Химия элементов» будут необходимы для освоения последующих курсов базового и профессионального цикла «Физическая химия», «Общая химическая технология», «Коллоидная химия» и др., а также при подготовке, выполнении и защите курсовых и выпускной квалификационной работ, при решении научно-исследовательских задач в будущей профессиональной деятельности.

Связь данной дисциплины со специализацией обучающегося реализуется при рассмотрении химических реакций, свойств отдельных элементов и соединений, методов получения и исследования неорганических веществ.

Особенностью дисциплины является проведение лабораторных работ, что позволяет приобрести студентам умения работать с химическими реагентами, посудой и приборами, осуществлять химический эксперимент и проводить первичные научные исследования. В лабораторные работы введены элементы, повышающие интерес студентов к ним и их познавательную активность. Для повышения познавательной активности студентов и приобретения ими первичных навыков научного исследования, в эти классические лабораторные работы введены элементы научного исследования, как-то: а) самостоятельно подобрать реагенты для проведения той или иной реакции; б) объяснить протекание одной реакции и не протекание другой, на первый взгляд подобной, реакции; в) предсказать практическое значение той или иной реакции, сопровождающейся необычным эффектом, и т.д.

К активным методам обучения относится сдача письменного отчета по лабораторной работе в форме обсуждения, поскольку такая работа предполагает выполнение творческих заданий (задач). Учащийся вступает в диалог с преподавателем в ходе обсуждения результатов эксперимента и его интерпретации.

Рабочая программа дисциплины «Общая и неорганическая химия» для инвалидов и лиц с ограниченными возможностями здоровья разрабатывается индивидуально с учетом особенностей психофизического развития, индивидуальных возможностей и состояния здоровья таких обучающихся.

### **3. КОМПЕТЕНЦИИ ОБУЧАЮЩЕГОСЯ, ФОРМИРУЕМЫЕ В РЕЗУЛЬТАТЕ ОСВОЕНИЯ ДИСЦИПЛИНЫ (МОДУЛЯ)**

Процесс изучения дисциплины (модуля) «Химия элементов» направлен на:

- формирование элементов следующих компетенций в соответствии с ОПОП ВО по направлению подготовки (специальности) 18.03.01 «Химическая технология»:

- а) общепрофессиональных (ОПК): ОПК-1, 3;
- б) профессионально-специализированных (ПСК): ПСК-1.

**Таблица 1 - Формирование компетенций дисциплинами**

Наименование дисциплин, формирующих компетенцию совместно	Семестры, формирования компетенций дисциплинами							
	1	2	3	4	5	6	7	8
<b>ОПК-1</b>								
Математика	✓	✓						

<b>Наименование дисциплин, формирующих компетенцию совместно</b>	<b>Семестры, формирования компетенций дисциплинами</b>							
	<b>1</b>	<b>2</b>	<b>3</b>	<b>4</b>	<b>5</b>	<b>6</b>	<b>7</b>	<b>8</b>
(Б1.Б.8)								
Инженерная графика (Б1.Б.10)		✓						
Физическая химия (Б1.Б.15)				✓	✓			
Электротехника и промышленная электроника (Б1.Б.17)						✓		
Общая химическая технология (Б1.Б.18)							✓	
<b>Химия элементов (Б1.В.ОД.1)</b>		✓						
Прикладная механика (Б1.В.ОД.3)				✓				
Введение в специальность (Б1.В.ОД.5)				✓				
Химические реакторы (Б1.В.ОД.6)								✓
Коллоидная химия (Б1.В.ДВ.3.1)								✓
Физическая химия поверхностных явлений (Б1.В.ДВ.3.2)								✓
Подготовка к процедуре защиты и защита ВКР (Б3.Д.1)								✓
<b>ОПК-3</b>								
Общая и неорганическая химия (Б1.Б.13)	✓							
Органическая химия (Б1.Б.14)			✓	✓				
Материаловедение и защита от коррозии (Б1.Б.19)								✓
<b>Химия элементов (Б1.В.ОД.1)</b>		✓						
Лакокрасочные покрытия (Б1.В.ОД.7)							✓	
Теоретическая электрохимия (Б1.В.ОД.8)					✓	✓		
Коррозия и защита металлов (Б1.В.ОД.9)							✓	
Электрохимические технологии (Б1.В.ОД.10)								✓

<b>Наименование дисциплин, формирующих компетенцию совместно</b>	<b>Семестры, формирования компетенций дисциплинами</b>							
	<b>1</b>	<b>2</b>	<b>3</b>	<b>4</b>	<b>5</b>	<b>6</b>	<b>7</b>	<b>8</b>
Аналитическая химия и физико-химические методы анализа (Б1.В.ДВ.2.1)		✓	✓					
Аналитическая химия (Б1.В.ДВ.2.2)		✓	✓					
Коллоидная химия (Б1.В.ДВ.3.1)							✓	
Физическая химия поверхностных явлений (Б1.В.ДВ.3.2)							✓	
Подготовка к процедуре защиты и защита ВКР (Б3.Д.1)								✓
<b>ПСК-1</b>								
Физика (Б1.Б.9)		✓	✓					
Общая и неорганическая химия (Б1.Б.13)	✓							
Органическая химия (Б1.Б.14)			✓	✓				
Физическая химия (Б1.Б.15)					✓	✓		
<b>Химия элементов (Б1.В.ОД.1)</b>		✓						
Теоретическая электрохимия (Б1.В.ОД.8)						✓	✓	
Физико-химические методы исследования металлов и сплавов (Б1.В.ОД.11)								✓
Органическая химия II (Б1.В.ДВ.1.1)			✓	✓				
Основы биохимии (Б1.В.ДВ.1.2)			✓	✓				
Аналитическая химия и физико-химические методы анализа (Б1.В.ДВ.2.1)		✓	✓					
Аналитическая химия (Б1.В.ДВ.2.2)		✓	✓					
Коллоидная химия (Б1.В.ДВ.3.1)							✓	

<i>Наименование дисциплин, формирующих компетенцию совместно</i>	<i>Семестры, формирования компетенций дисциплинами</i>							
	<i>1</i>	<i>2</i>	<i>3</i>	<i>4</i>	<i>5</i>	<i>6</i>	<i>7</i>	<i>8</i>
Физическая химия поверхностных явлений (Б1.В.ДВ.3.2)							✓	
Химическая технология природных энергоносителей (ФТД.1)					✓			
Научно-исследовательская работа (Б2.П.2)						✓	✓	✓
Подготовка к процедуре защиты и защита ВКР (Б3.Д.1)								✓

**ПЕРЕЧЕНЬ ПЛАНИРУЕМЫХ РЕЗУЛЬТАТОВ ОБУЧЕНИЯ ПО ДИСЦИПЛИНЕ, СООТНЕСЕННЫХ С  
ПЛАНИРУЕМЫМИ РЕЗУЛЬТАТАМИ ОСВОЕНИЯ ОП**

**Таблица 2- Перечень планируемых результатов обучения по дисциплине, соотнесенных с планируемыми результатами освоения**

Код и наименование компетенции	Планируемые результаты обучения по дисциплине	Оценочные средства	
		Текущего контроля	Промежуточной аттестации
<b>ОПК-1.</b> Способность и готовностью использовать основные законы естественнонаучных дисциплин в профессиональной деятельности	<p><b>ЗНАТЬ:</b></p> <ul style="list-style-type: none"> <li>- основы строения атомов и молекул; классификацию химических элементов по электронной конфигурации валентного слоя;</li> <li>- способы получения, физические и химические свойства элементов и их соединений;</li> <li>- основные закономерности протекания химических реакций; закономерности в изменении свойств простых и сложных веществ;</li> <li>- зависимость кислотно-основных и окислительно-восстановительных свойств от природы элементов и их степени окисления;</li> <li>- распространенность элементов по группам и подгруппам;</li> <li>- практическое и научное значение элементов подгруппы и образуемых ими соединений;</li> <li>- применение элементов и их соединений в процессах химической технологии</li> </ul> <p><b>УМЕТЬ:</b></p> <ul style="list-style-type: none"> <li>- определять химические свойства вещества по их электронному строению;</li> <li>- сопоставлять физические и химические свойства простых веществ, образуемых элементами данной подгруппы;</li> <li>- определять реакционную способность неорганических соединений;</li> <li>- выявлять закономерности в изменении физических и химических свойств простых веществ с учетом строения их атомов и молекул, кристаллической структуры;</li> <li>- формировать научное мышление, навыки теоретических знаний для конкретных задач химической технологии;</li> <li>- прогнозировать механизмы протекания химических реакций</li> </ul> <p><b>ВЛАДЕТЬ:</b></p> <ul style="list-style-type: none"> <li>- навыками описания свойств веществ на основе закономерностей, вытекающих из периодического закона и Периодической системы Д.И. Менделеева;</li> <li>- закономерностями протекания химических реакций, происходящих в технологических процессах и окружающем мире;</li> <li>- знаниями химических и физических свойств веществ и их соединений для обеспечения осуществления химико-технологических процессов и безопасности жизнедеятельности</li> </ul>	<p>- Контрольные вопросы к отчетам по лабораторным работам</p> <p>- Задания к письменным контрольным работам по разделам</p>	<p>Вопросы для письменного экзамена (30 билетов)</p> <p>Вопросы для устного собеседования на экзамене: билеты (30 билетов)</p>

Код и наименование компетенции	Планируемые результаты обучения по дисциплине			Оценочные средства	
				Текущего контроля	Промежуточной аттестации
<b>ОПК-3.</b> Готовность использовать знания о строении вещества, природе химической связи в различных классах химических соединений для понимания свойств материалов и механизма химических процессов, протекающих в окружающем мире	<p><b>ЗНАТЬ:</b></p> <ul style="list-style-type: none"> <li>- методы математических расчетов для решения химических задач и обработки результатов лабораторных работ и экспериментов;</li> <li>- химические и физико-химические методы для получения данных</li> </ul>	<p><b>УМЕТЬ:</b></p> <ul style="list-style-type: none"> <li>- использовать методы математических расчетов для решения химических задач и обработки результатов лабораторных работ и экспериментов;</li> <li>- пользоваться справочными данными и производить необходимые расчеты для выполнения лабораторного практикума и простейшие инженерные расчеты</li> </ul>	<p><b>ВЛАДЕТЬ:</b></p> <ul style="list-style-type: none"> <li>- математическими расчетами и представлением экспериментальных результатов в графическом виде;</li> <li>- методами исследования физико-химических свойств; литературным поиском химической информации с использованием различных источников (справочник, научные и научно-популярные издания, компьютерные базы данных, ресурсы Интернета)</li> </ul>	<p>Контрольные вопросы к отчетам по лабораторным работам</p> <p>- Задания к письменным контрольным работам по разделам</p>	

Код и наименование компетенции	Планируемые результаты обучения по дисциплине	Оценочные средства	
		Текущего контроля	Промежуточной аттестации
ПСК-1. Способность планировать и проводить физические и химические эксперименты, проводить обработку полученных результатов и оценивать погрешности измерений и расчетов, применять методы математического анализа и моделирования, теоретического и экспериментального исследования	<p><b>ЗНАТЬ:</b></p> <ul style="list-style-type: none"> <li>- химические методы исследования химических процессов на эмпирическом и теоретическом уровнях;</li> <li>- основные правила техники безопасности при работе в химической лаборатории;</li> <li>- основные методы и приемы проведения эксперимента; лабораторную посуду, в том числе измерительную, и правила работы с ней;</li> <li>- методы обработки экспериментальных данных, в том числе статистические;</li> <li>- правила представления экспериментальных данных</li> </ul> <p><b>УМЕТЬ:</b></p> <ul style="list-style-type: none"> <li>- осуществлять лабораторный химический эксперимент с соблюдением норм техники безопасности; - пользоваться химическими реактивами, растворителями и химической посудой;</li> <li>- собирать простейшие установки для проведения лабораторных исследований;</li> <li>- пользоваться физическим, химическим оборудованием;</li> <li>- пользоваться правилами безопасной работы в химической лаборатории;</li> <li>- описывать проведенные эксперименты; выполнять расчеты с использованием экспериментальных и справочных данных;</li> <li>- обрабатывать полученных экспериментальные данные;</li> <li>- высказывать свою точку зрения в обсуждении результатов;</li> <li>- проводить оценку практической значимости результатов исследования</li> </ul> <p><b>ВЛАДЕТЬ:</b></p> <ul style="list-style-type: none"> <li>- практическими навыками работы с реактивами;</li> <li>- приемами работы в химической лаборатории;</li> <li>- основными приемами работы в химической лаборатории с соблюдением норм техники безопасности;</li> <li>- методами обработки результатов эксперимента;</li> <li>- физико-химическим аппаратом расчетно-теоретических методов для изучения свойств веществ и процессов с их участием</li> </ul>	- Контрольные вопросы к отчетам по лабораторным работам - Задания к письменным контрольным работам по разделам	

## 4. СТРУКТУРА И СОДЕРЖАНИЕ ДИСЦИПЛИНЫ

### 4.1 Распределение трудоёмкости дисциплины по видам работ по семестрам

Общая трудоёмкость дисциплины составляет 7 зачетных единиц, 252 часов, распределение часов по видам работ семестрам представлено в таблице 3.

**Таблица 3 -Распределение трудоёмкости дисциплины по видам работ по семестрам**

Вид учебной работы	Трудоёмкость в час	
	Всего часов	в т.ч. по семестрам
		2 сем
<b>Формат изучения дисциплины</b>	с использованием элементов электронного обучения	
<b>Общая трудоёмкость</b> дисциплины по учебному плану	<b>252</b>	<b>252</b>
<b>1. Контактная работа:</b>	<b>109</b>	<b>109</b>
<b>1.1. Аудиторная работа, в том числе:</b>	<b>102</b>	<b>102</b>
занятия лекционного типа (Л)	<b>34</b>	<b>34</b>
занятия семинарского типа (ПЗ-семинары, практические занятия и др)		
лабораторные работы (ЛР)	<b>68</b>	<b>68</b>
<b>1.2. Внеаудиторная, в том числе</b>	<b>7</b>	<b>7</b>
курсовая работа (проект) (КР/КП) (консультация, защита)		
текущий контроль, консультации по дисциплине	<b>5</b>	<b>5</b>
контактная работа на промежуточном контроле (КРА)	<b>2</b>	<b>2</b>
<b>2. Самостоятельная работа (СРС)</b>	<b>89</b>	<b>89</b>
реферат/эссе (подготовка)		
расчётно-графическая работа (РГР) (подготовка)		
контрольная работа	+	+
курсовая работа/проект (КР/КП) (подготовка)		
самостоятельное изучение разделов, самоподготовка (проработка и повторение лекционного материала и материала учебников и учебных пособий, подготовка к лабораторным и практическим занятиям, коллоквиум и т.д.)	<b>89</b>	<b>89</b>
<b>Подготовка к экзамену (контроль)</b>	<b>54</b>	<b>54</b>

## 4.2. Содержание дисциплины, структурированное по темам

*Таблица 4 -Содержание дисциплины, структурированное по темам*

Планируемые (контролируемые) результаты освоения: код УК; ОПК; ПК и индикаторы достижения компетенций	Наименование разделов, тем	Виды учебной работы				Вид СРС	Наименование используемых активных и интерактивных образовательных технологий <sup>12</sup>	Реализация в рамках Практической подготовки (трудоемкость в часах) <sup>13</sup>	Наименование разработанного Электронного курса (трудоемкость в часах) <sup>14</sup>										
		Контактная работа			Самостоятельная работа студентов (СРС), час														
		Лекции, час	Лабораторные работы, час	Практические занятия, час															
<b>2 СЕМЕСТР</b>																			
ОПК-1; ОПК-3; ПСК-1	<b>Раздел 1 Теория строения атомов и Периодический закон</b>																		
	Тема 1.1 Теория строения атома водорода и спектры атомов	2			3	подготовка к лекциям [2.2] (ст. 16-63); 2.1 (ст.8-15)	лекция-объяснение с частичным привлечением формы дискуссии, беседы												
	Лабораторная работа № 1.1 Решение задач по строению атома		6		6	подготовка к занятию [3.1] стр. 3-6													
	Тема 1.2 Многоэлектронные атомы	2			6	подготовка к лекциям 1.2 (ст. 5-30); 2.1 (ст.8-15)													
	Лабораторная работа № 1.2 Решение задач на Периодический закон им. Д.И. Менделеева. Контрольная работа		8		6	подготовка к занятию [3.1] стр. 3-6, подготовка к КР [3.2] стр. 4-16	Коллоквиум												
	Тема 1.3 Периодический закон им. Д.И. Менделеева	2			3	подготовка к лекциям 1.2 (ст. 5-30); 2.1 (ст.8-15)	лекция-объяснение с частичным привлечением формы дискуссии, беседы												

Планируемые (контролируемые) результаты освоения: код УК; ОПК; ПК и индикаторы достижения компетенций	Наименование разделов, тем	Виды учебной работы				Вид СРС	Наименование используемых активных и интерактивных образовательных технологий <sup>12</sup>	Реализация в рамках Практической подготовки (трудоемкость в часах) <sup>13</sup>	Наименование разработанного Электронного курса (трудоемкость в часах) <sup>14</sup>				
		Контактная работа			Самостоятельная работа студентов (СРС), час								
		Лекции, час	Лабораторные работы, час	Практические занятия, час									
	<b>Самостоятельная работа по освоению 1 раздела: домашняя контрольная работа</b>				5	Выполнение домашних КР [3.1] стр.3-34 (по выбору преподавателя)							
	<b>Итого по 1 разделу</b>	<b>6</b>	<b>14</b>		<b>29</b>								
ОПК-1; ОПК-3; ПСК-1	<b>Раздел 2 Химическая связь и строение молекул</b>												
	<b>Тема 2.1</b> Химическая связь и строение молекул. Метод молекулярных орбиталей	7			5	подготовка к лекциям [2.1] (ст. 49-85); [2.2] (стр. 69-150)							
	<b>Лабораторная работа № 2.1</b> Решение задач по химической связи и строению молекул. Контрольная работа		10		4	подготовка к КР [3.3] стр. 3-33							
	<b>Тема 2.2</b> Межмолекулярные взаимодействия	1			4	подготовка к лекциям 1.2 (ст. 5-30); 2.1 (ст.8-15)							
	<b>Тема 2.3 Комплексные соединения</b>	4			2	подготовка к лекциям [2.1] (ст.1-170), [2.2] (стр. 154-201)	лекция-объяснение с частичным привлечением формы дискуссии, беседы						
	<b>Лабораторная работа № 2.2</b> «Комплексные соединения для s- и р- металлов»		6		4	подготовка к ЛР [3.4] стр. 3-29, 36-41							

Планируемые (контролируемые) результаты освоения: код УК; ОПК; ПК и индикаторы достижения компетенций	Наименование разделов, тем	Виды учебной работы				Вид СРС	Наименование используемых активных и интерактивных образовательных технологий <sup>12</sup>	Реализация в рамках Практической подготовки (трудоемкость в часах) <sup>13</sup>	Наименование разработанного Электронного курса (трудоемкость в часах) <sup>14</sup>				
		Контактная работа			Самостоятельная работа студентов (СРС), час								
		Лекции, час	Лабораторные работы, час	Практические занятия, час									
ОПК-1; ОПК-3; ПСК-1	<b>Лабораторная работа № 2.3</b> «Комплексные соединения для d–металлов»		6		4	подготовка к ЛР [3.4] стр. 3-29, 36-41							
	<b>Лабораторная работа № 2.4 Сдача отчетов. Контрольная работа</b>		6		4	подготовка к КР [3.4] стр. 3-35							
	<b>Самостоятельная работа по освоению 2 раздела: домашняя контрольная работа</b>				4	выполнение домашних КР [3.4] стр. 3-35 (по выбору преподавателя)							
	<b>Итого по 2 разделу</b>	<b>12</b>	<b>28</b>		<b>31</b>								
ОПК-1; ОПК-3; ПСК-1	<b>Раздел 3 Химия элементов</b>												
	<b>Тема 3.1 Химия s-элементов (по группам)</b>	4			2	подготовка к лекциям 1.2 (ст. 5-30); 2.1 (ст.8-15)							
	<b>Лабораторная работа № 3.1 s-элементы 1 и 2 групп</b>		6		4	подготовка к ЛР [3.5] стр. 3-10							
	<b>Тема 3.2 Химия p-элементов (по группам)</b>	4			2	подготовка к лекциям 1.2 (ст. 5-30); 2.1 (ст.8-15)							
	<b>Лабораторная работа № 3.2 p – элементы III – VII групп</b>		6		4	подготовка к ЛР [3.5] стр. 11-29							
	<b>Тема 3.3 Химия d- и f-элементов (обзор)</b>	2			2	подготовка к лекциям 1.2 (ст. 5-30); 2.1 (ст.8-15)							

Планируемые (контролируемые) результаты освоения: код УК; ОПК; ПК и индикаторы достижения компетенций	Наименование разделов, тем	Виды учебной работы				Вид СРС	Наименование используемых активных и интерактивных образовательных технологий <sup>12</sup>	Реализация в рамках Практической подготовки (трудоемкость в часах) <sup>13</sup>	Наименование разработанного Электронного курса (трудоемкость в часах) <sup>14</sup>				
		Контактная работа			Самостоятельная работа студентов (СРС), час								
		Лекции, час	Лабораторные работы, час	Практические занятия, час									
	Лабораторная работа № 3.3 d – элементы I группы (Cu) и II группы (Zn, Cd, Hg)		4		4	подготовка к ЛР [3.5] стр. 38-51							
	Тема 3.4 Химия d-элементов (по группам)	4			2	подготовка к лекциям 1.2 (ст. 5-30); 2.1 (ст.8-15)							
	Тема 3.5 Химия f-элементов (по группам)	2			2	подготовка к лекциям 1.2 (ст. 5-30); 2.1 (ст.8-15)							
	Лабораторная работа № 3.4 «Химия марганца и хрома»		4		4	подготовка к ЛР [3.5] стр. 30-38							
	Лабораторная работа № 3.5 Сдача отчетов		6		3	оформление отчетов ЛР [3.5] стр. 3-51							
	Итого по 3 разделу	16	26		29								
<b>ИТОГО по дисциплине</b>		<b>34</b>	<b>68</b>		<b>89</b>								

## **5. ТЕКУЩИЙ КОНТРОЛЬ УСПЕВАЕМОСТИ И ПРОМЕЖУТОЧНАЯ АТТЕСТАЦИЯ ПО ИТОГАМ ОСВОЕНИЯ ДИСЦИПЛИНЫ.**

Текущий контроль осуществляется по всем видам учебного процесса: тестирование по темам лекционных занятий, решение практических задач, контрольные работы.

### **5.1. Типовые контрольные задания или иные материалы, необходимые для оценки знаний, умений и навыков и (или) опыта деятельности**

Вопросы, индивидуальные задания и задачи представлены в методических указаниях к практическим и лабораторным занятиям [3.1 – 3.5], представленных в п. 6.3.

### **5.2. Описание показателей и критериев контроля успеваемости, описание шкал оценивания**

Для оценки знаний, умений, навыков и формирования компетенции по дисциплине для текущего контроля в семестре (первая и вторая контрольная неделя) применяется **балльно-рейтинговая/традиционная** система контроля и оценки успеваемости студентов.

*Таблица 5 – Балльно-рейтинговая система оценивания*

<b>Шкала оценивания</b>	<b>Экзамен</b>
<b>41-50</b>	Отлично
<b>31-40</b>	Хорошо
<b>21-30</b>	Удовлетворительно
<b>0-20</b>	Неудовлетворительно

При промежуточном контроле (экзамен) успеваемость студентов оценивается по пятибалльной системе: «отлично», «хорошо», «удовлетворительно», «неудовлетворительно».

**Таблица 6 –Критерии оценивания результата обучения по дисциплине и шкала оценивания**

Код и наименование компетенции	Критерии оценивания результатов обучения			
	Оценка «неудовлетворительно» / «не зачтено» 0-59% от max рейтинговой оценки контроля	Оценка «удовлетворительно» / «зачтено» 60-74% от max рейтинговой оценки контроля	Оценка «хорошо» / «зачтено» 75-89% от max рейтинговой оценки контроля	Оценка «отлично» / «зачтено» 90-100% от max рейтинговой оценки контроля

Код и наименование компетенции	Критерии оценивания результатов обучения			
	Оценка «неудовлетворительно» / «не засчитено» 0-59% от max рейтинговой оценки контроля	Оценка «удовлетворительно» / «засчитено» 60-74% от max рейтинговой оценки контроля	Оценка «хорошо» / «засчитено» 75-89% от max рейтинговой оценки контроля	Оценка «отлично» / «засчитено» 90-100% от max рейтинговой оценки контроля
<b>ОПК-1.</b> Способность и готовностью использовать основные законы естественнонаучных дисциплин в профессиональной деятельности	<p>Не знает основы строения атомов и молекул; классификацию химических элементов по электронной конфигурации валентного слоя; Не умеет определять химические свойства вещества по их электронному строению; сопоставлять физические и химические свойства простых веществ, образуемых элементами данной подгруппы. Не владеет навыками описания свойств веществ на основе закономерностей, вытекающих из периодического закона и Периодической системы Д.И. Менделеева</p> <p>Не знает способы получения, физические и химические свойства элементов и их соединений; основные закономерности протекания химических реакций; закономерности в изменении свойств простых и сложных веществ; зависимость кислотно-основных и окислительно-восстановительных свойств от природы элементов и их степени окисления. Не умеет определять реакционную способность неорганических соединений; выявлять закономерности в изменении физических и химических свойств простых веществ с учетом строения их атомов и молекул, кристаллической структуры. Не владеет закономерностями протекания химических реакций, происходящих в технологических процессах и окружающем мире</p> <p>Не знает распространенность элементов по группам и подгруппам; практическое и научное значение элементов подгруппы и образуемых ими соединений; применение элементов и их соединений в процессах химической технологии. Не умеет прогнозировать механизмы протекания химических реакций. Не владеет знаниями химических и физических свойств веществ и их соединений для обеспечения осуществления химико-технологических процессов и безопасности жизнедеятельности</p>	<p>Частично знает основы строения атомов и молекул; классификацию химических элементов по электронной конфигурации валентного слоя; Умеет определять с ошибками химические свойства вещества по их электронному строению; сопоставлять физические и химические свойства простых веществ, образуемых элементами данной подгруппы. Частично владеет навыками описания свойств веществ на основе закономерностей, вытекающих из периодического закона и Периодической системы Д.И. Менделеева</p> <p>Имеет представление о способах получения, физических и химических свойств элементов и их соединений; основных закономерностях протекания химических реакций; закономерностях в изменении свойств простых и сложных веществ; зависимостях кислотно-основных и окислительно-восстановительных свойств от природы элементов и их степени окисления. Умеет определять с ошибками реакционную способность неорганических соединений; выявлять закономерности в изменении физических и химических свойств простых веществ с учетом строения их атомов и молекул, кристаллической структуры. Частично владеет закономерностями протекания химических реакций, происходящих в технологических процессах и окружающем мире</p> <p>Частично знает распространенность элементов по группам и подгруппам; практическое и научное значение элементов подгруппы и образуемых ими соединений; применение элементов и их соединений в процессах химической технологии. Умеет с ошибками прогнозировать механизмы протекания химических реакций. Частично владеет знаниями химических и физических свойств веществ и их соединений для обеспечения осуществления химико-технологических процессов и безопасности жизнедеятельности</p>	<p>Хорошо знает основы строения атомов и молекул; классификацию химических элементов по электронной конфигурации валентного слоя; Умеет определять с ошибками химические свойства вещества по их электронному строению; сопоставлять физические и химические свойства простых веществ, образуемых элементами данной подгруппы. Хорошо владеет навыками описания свойств веществ на основе закономерностей, вытекающих из периодического закона и Периодической системы Д.И. Менделеева</p> <p>Хорошо знает способы получения, физические и химические свойства элементов и их соединений; основные закономерности протекания химических реакций; закономерности в изменении свойств простых и сложных веществ; зависимость кислотно-основных и окислительно-восстановительных свойств от природы элементов и их степени окисления. Достаточно хорошо и умело умеет определять реакционную способность неорганических соединений; выявлять закономерности в изменении физических и химических свойств простых веществ с учетом строения их атомов и молекул, кристаллической структуры. Хорошо владеет закономерностями протекания химических реакций, происходящих в технологических процессах и окружающем мире</p> <p>Хорошо знает распространенность элементов по группам и подгруппам; практическое и научное значение элементов подгруппы и образуемых ими соединений; применение элементов и их соединений в процессах химической технологии. Умеет с ошибками прогнозировать механизмы протекания химических реакций. Хорошо владеет знаниями химических и физических свойств веществ и их соединений для обеспечения осуществления химико-технологических процессов и безопасности жизнедеятельности</p>	<p>Знает в совершенстве основы строения атомов и молекул; классификацию химических элементов по электронной конфигурации валентного слоя; Уверенно умеет определять химические свойства веществ по их электронному строению; сопоставлять физические и химические свойства простых веществ, образуемых элементами данной подгруппы. Уверенно владеет навыками описания свойств веществ на основе закономерностей, вытекающих из периодического закона и Периодической системы Д.И. Менделеева</p> <p>Отлично знает способы получения, физические и химические свойства элементов и их соединений; основные закономерности протекания химических реакций; закономерности в изменении свойств простых и сложных веществ; зависимость кислотно-основных и окислительно-восстановительных свойств от природы элементов и их степени окисления. Умеет в совершенстве определять реакционную способность неорганических соединений; выявлять закономерности в изменении физических и химических свойств простых веществ с учетом строения их атомов и молекул, кристаллической структуры. Отлично владеет закономерностями протекания химических реакций, происходящих в технологических процессах и окружающем мире</p> <p>Отлично знает распространенность элементов по группам и подгруппам; практическое и научное значение элементов подгруппы и образуемых ими соединений; применение элементов и их соединений в процессах химической технологии. Умеет легко и уверенно прогнозировать механизмы протекания химических реакций. Отлично владеет знаниями химических и физических свойств веществ и их соединений для обеспечения осуществления химико-технологических процессов и безопасности жизнедеятельности</p>

Код и наименование компетенции	Критерии оценивания результатов обучения			
	Оценка «неудовлетворительно» / «не засчитено» 0-59% от max рейтинговой оценки контроля	Оценка «удовлетворительно» / «засчитено» 60-74% от max рейтинговой оценки контроля	Оценка «хорошо» / «засчитено» 75-89% от max рейтинговой оценки контроля	Оценка «отлично» / «засчитено» 90-100% от max рейтинговой оценки контроля
<b>ОПК-3.</b> Готовность использовать знания о строении вещества, природе химической связи в различных классах химических соединений для понимания свойств материалов и механизма химических процессов, протекающих в окружающем мире	<p>Не знает методы математических расчетов для решения химических задач и обработки результатов лабораторных работ и экспериментов. Не умеет использовать методы математических расчетов для решения химических задач и обработки результатов лабораторных работ и экспериментов. Не владеет математическими расчетами и представлением экспериментальных результатов в графическом виде. Не знает химические и физико-химические методы для получения данных. Не умеет пользоваться справочными данными и производить необходимые расчеты для выполнения лабораторного практикума и простейшие инженерные расчеты. Не владеет методами исследования физико-химических свойств; литературным поиском химической информации с использованием различных источников (справочник, научные и научно-популярные издания, компьютерные базы данных, ресурсы Интернета)</p>	<p>Частично знает методы математических расчетов для решения химических задач и обработки результатов лабораторных работ и экспериментов. Частично умеет, допуская ошибки, использовать методы математических расчетов для решения химических задач и обработки результатов лабораторных работ и экспериментов. Слабо владеет математическими расчетами и представлением экспериментальных результатов в графическом виде. Слабо знает химические и физико-химические методы для получения данных. Частично умеет пользоваться справочными данными и производить необходимые расчеты для выполнения лабораторного практикума и простейшие инженерные расчеты. Слабо владеет методами исследования физико-химических свойств; литературным поиском химической информации с использованием различных источников (справочник, научные и научно-популярные издания, компьютерные базы данных, ресурсы Интернета)</p>	<p>Хорошо знает методы математических расчетов для решения химических задач и обработки результатов лабораторных работ и экспериментов. Хорошо умеет использовать методы математических расчетов для решения химических задач и обработки результатов лабораторных работ и экспериментов. Умело владеет математическими расчетами и представлением экспериментальных результатов в графическом виде. Хорошо знает химические и физико-химические методы для получения данных. Хорошо умеет пользоваться справочными данными и производить необходимые расчеты для выполнения лабораторного практикума и простейшие инженерные расчеты. Хорошо владеет методами исследования физико-химических свойств; литературным поиском химической информации с использованием различных источников (справочник, научные и научно-популярные издания, компьютерные базы данных, ресурсы Интернета)</p>	<p>Знает в совершенстве методы математических расчетов для решения химических задач и обработки результатов лабораторных работ и экспериментов. Отлично умеет использовать методы математических расчетов для решения химических задач и обработки результатов лабораторных работ и экспериментов. Уверенно владеет математическими расчетами и представлением экспериментальных результатов в графическом виде. Отлично знает химические и физико-химические методы для получения данных. Уверенно умеет пользоваться справочными данными и производить необходимые расчеты для выполнения лабораторного практикума и простейшие инженерные расчеты. Уверенно владеет методами исследования физико-химических свойств; литературным поиском химической информации с использованием различных источников (справочник, научные и научно-популярные издания, компьютерные базы данных, ресурсы Интернета)</p>

Код и наименование компетенции	Критерии оценивания результатов обучения			
	Оценка «неудовлетворительно» / «не засчитено» 0-59% от max рейтинговой оценки контроля	Оценка «удовлетворительно» / «засчитено» 60-74% от max рейтинговой оценки контроля	Оценка «хорошо» / «засчитено» 75-89% от max рейтинговой оценки контроля	Оценка «отлично» / «засчитено» 90-100% от max рейтинговой оценки контроля
<b>ПСК-1.</b> Способность планировать и проводить физические и химические эксперименты, проводить обработку полученных результатов и оценивать погрешности измерений, применять методы математического анализа и моделирования, теоретического и экспериментального исследования	<p>Не знает химические методы исследования химических процессов на эмпирическом и теоретическом уровнях. Не умеет осуществлять лабораторный химический эксперимент с соблюдением норм техники безопасности; - пользоваться химическими реактивами, растворителями и химической посудой; собирать простейшие установки для проведения лабораторных исследований; пользоваться физическим, химическим оборудованием. Не владеет практическими навыками работы с реактивами; приемами работы в химической лаборатории</p> <p>Не знает основные правила техники безопасности при работе в химической лаборатории; основные методы и приемы проведения эксперимента; лабораторную посуду, в том числе измерительную, и правила работы с ней. Не умеет пользоваться правилами безопасной работы в химической лаборатории. Не владеет основными приемами работы в химической лаборатории с соблюдением норм техники безопасности</p>	<p>Частично знает химические методы исследования химических процессов на эмпирическом и теоретическом уровнях. Частично умеет осуществлять лабораторный химический эксперимент с соблюдением норм техники безопасности; - пользоваться химическими реактивами, растворителями и химической посудой; собирать простейшие установки для проведения лабораторных исследований; пользоваться физическим, химическим оборудованием. Слабо владеет практическими навыками работы с реактивами; приемами работы в химической лаборатории</p> <p>Частично знает основные правила техники безопасности при работе в химической лаборатории; основные методы и приемы проведения эксперимента; лабораторную посуду, в том числе измерительную, и правила работы с ней. Слабо умеет пользоваться правилами безопасной работы в химической лаборатории. Слабо владеет основными приемами работы в химической лаборатории с соблюдением норм техники безопасности</p>	<p>Хорошо знает химические методы исследования химических процессов на эмпирическом и теоретическом уровнях. Хорошо умеет осуществлять лабораторный химический эксперимент с соблюдением норм техники безопасности; - пользоваться химическими реактивами, растворителями и химической посудой; собирать простейшие установки для проведения лабораторных исследований; пользоваться физическим, химическим оборудованием. Хорошо владеет практическими навыками работы с реактивами; приемами работы в химической лаборатории</p> <p>Хорошо знает основные правила техники безопасности при работе в химической лаборатории; основные методы и приемы проведения эксперимента; лабораторную посуду, в том числе измерительную, и правила работы с ней. Умеренно умеет пользоваться правилами безопасной работы в химической лаборатории. Хорошо владеет основными приемами работы в химической лаборатории с соблюдением норм техники безопасности</p>	<p>Отлично знает химические методы исследования химических процессов на эмпирическом и теоретическом уровнях. Отлично умеет осуществлять лабораторный химический эксперимент с соблюдением норм техники безопасности; - пользоваться химическими реактивами, растворителями и химической посудой; собирать простейшие установки для проведения лабораторных исследований; пользоваться физическим, химическим оборудованием. Уверенно владеет практическими навыками работы с реактивами; приемами работы в химической лаборатории</p> <p>Отлично знает основные правила техники безопасности при работе в химической лаборатории; основные методы и приемы проведения эксперимента; лабораторную посуду, в том числе измерительную, и правила работы с ней. Отлично умеет пользоваться правилами безопасной работы в химической лаборатории. Уверенно владеет основными приемами работы в химической лаборатории с соблюдением норм техники безопасности</p>

Код и наименование компетенции	Критерии оценивания результатов обучения			
	Оценка «неудовлетворительно» / «не засчитено» 0-59% от max рейтинговой оценки контроля	Оценка «удовлетворительно» / «засчитено» 60-74% от max рейтинговой оценки контроля	Оценка «хорошо» / «засчитено» 75-89% от max рейтинговой оценки контроля	Оценка «отлично» / «засчитено» 90-100% от max рейтинговой оценки контроля
	<p>Не знает методы обработки экспериментальных данных, в том числе статистические; правила представления экспериментальных данных. Не умеет описывать проведенные эксперименты; выполнять расчеты с использованием экспериментальных и справочных данных; обрабатывать полученных экспериментальные данные; высказывать свою точку зрения в обсуждении результатов; проводить оценку практической значимости результатов исследования. Не владеет методами обработки результатов эксперимента; физико-химическим аппаратом расчетно-теоретических методов для изучения свойств веществ и процессов с их участием</p>	<p>Слабо знает методы обработки экспериментальных данных, в том числе статистические; правила представления экспериментальных данных. Частично умеет описывать проведенные эксперименты; выполнять расчеты с использованием экспериментальных и справочных данных с ошибками; обрабатывать полученных экспериментальные данные; высказывать свою точку зрения в обсуждении результатов; проводить оценку практической значимости результатов исследования. Слабо владеет методами обработки результатов эксперимента; физико-химическим аппаратом расчетно-теоретических методов для изучения свойств веществ и процессов с их участием</p>	<p>Хорошо знает методы обработки экспериментальных данных, в том числе статистические; правила представления экспериментальных данных. Хорошо умеет описывать проведенные эксперименты; выполнять расчеты с использованием экспериментальных и справочных данных; обрабатывать полученных экспериментальные данные; высказывать свою точку зрения в обсуждении результатов; проводить оценку практической значимости результатов исследования. Хорошо владеет методами обработки результатов эксперимента; физико-химическим аппаратом расчетно-теоретических методов для изучения свойств веществ и процессов с их участием</p>	<p>Отлично знает методы обработки экспериментальных данных, в том числе статистические; правила представления экспериментальных данных. Уверенно умеет описывать проведенные эксперименты; выполнять расчеты с использованием экспериментальных и справочных данных; обрабатывать полученных экспериментальные данные; высказывать свою точку зрения в обсуждении результатов; проводить оценку практической значимости результатов исследования. Уверенно владеет методами обработки результатов эксперимента; физико-химическим аппаратом расчетно-теоретических методов для изучения свойств веществ и процессов с их участием</p>

## **6. УЧЕБНО-МЕТОДИЧЕСКОЕ ОБЕСПЕЧЕНИЕ ДИСЦИПЛИНЫ**

### **6.1. Учебная литература, печатные издания библиотечного фонда**

Библиотечный фонд укомплектован печатными изданиями из расчета не менее 0,25 экземпляра каждого из изданий, указанных ниже на каждого обучающегося из числа лиц, одновременно осваивающих соответствующую дисциплину.

1.1 Ахметов Н.С. Общая и неорганическая химия: Учебник для вузов / Н.С. Ахметов. - 7-е изд., стер. - М.: Высш. шк., 2006. - 743 с.; - 6-е изд., стер. - М.: Высш. шк., 2005. - 743 с.

1.2 Глинка Н.Л. Общая химия: Учебник для бакалавров / Н.Л. Глинка; Под ред. В.А. Попкова, А.В. Бабкова. - 19-е изд., перераб. и доп. - М.: Юрайт, 2013. - 901 с.; - 18-е изд., перераб. и доп. - М.: Юрайт, 2012. - 898 с.; - М.: Кнорус, 2011. - 752 с.; - 18-е изд., перераб. и доп. - М.: Юрайт, 2011. - 898 с.

1.3 Угай Я.А. Общая и неорганическая химия: Учебник / Я.А. Угай. - 4-е изд., стер. - М: Высш.шк., 2004. - 527 с.

### **6.2. Справочно-библиографическая литература**

2.1 Наумов В.И. Атом. Химическая связь и строение вещества: монография/ В.И. Наумов, Г.А. Паничева, Л.Н. Четырбок, Ж.В. Мацулевич. НГТУ им. Р.Е. Алексеева. – Нижний Новгород, 2012. – 344 с.

2.2 Галкин А.Л. Химия / А.Л. Галкин, В.К Османов. НГТУ им. Р.Е. Алексеева. – Нижний Новгород, 2013. – 178 с.

### **6.3. Методические указания, рекомендации и другие материалы к занятиям**

В список «Методические указания, рекомендации и другие материалы к занятиям» включаются методические указания и рекомендации по проведению лабораторных и практических учебных занятий по данной дисциплине:

#### **6.3.1 Методические указания, разработанные преподавателями:**

3.1 Смирнова Л.А. Строение атома: методические указания к практическим занятиям по курсу общей и неорганической химии для студентов химических и нехимических специальностей дневной и вечерней форм обучения / Л.А. Смирнова, Ж.В. Мацулевич, Г.А. Паничева, Г.Ф. Володин, Л.Н. Четырбок, С.В. Краснодубская // Н. Новгород. НГТУ им. Р.Е. Алексеева. 2007. 39 с.

3.2. Ковалева О.Н. Строение атома. Химическая связь: метод. указания для проведения контрольных работ и коллоквиумов по курсу общей химии для студентов химических и нехимических специальностей дневных, вечерних и заочных форм обучения / О.Н. Ковалева, Т.В. Сазонтьева, А.Д. Самсонова / Н.Новгород, НГТУ им. Р.Е. Алексеева. 2015. 16 с.

3.3. Наумов В.И. Химическая связь: метод. указания к практическим занятиям по курсу общей химии для студентов нехимических специальностей дневных, вечерних и заочных факультетов/ В.И. Наумов, Л.Н. Четырбок, Г.А. Паничева // Н. Новгород, НГТУ им. Р.Е. Алексеева. 2012. 37 с.

3.4. Наумов В.И. Комплексные соединения: методические указания к лаб. и практическим занятиям по курсу общей и неорганической химии НГТУ для студентов

химических специальностей / В.И. Наумов, Г.А. Паничева, Л.Н. Четырбок. // Н.Новгород. НГТУ им. Р.Е. Алексеева. 2014. 51 с.

3.5. Ковалева О.Н. Свойства элементов: учебно-метод. пособие к лаб. работам по курсу «Общая и неорганическая химия», «Химия элементов» для студентов направлений 18.03.01 «Химическая технология», 19.03.01 «Биотехнология», 22.03.01 «Материаловедение и технологии материалов» всех форм обучения / О.Н. Ковалева, Ж.В. Мацлевич, Т.В. Сазонтьева // Нижний Новгород, НГТУ им. Р.Е. Алексеева. 2019. – 52 с.

### **6.3.2 Методические указания, разработанные НГТУ**

3.1. Методические рекомендации по организации аудиторной работы. Приняты Учебно-методическим советом НГТУ им. Р.Е. Алексеева, протокол № 2 от 22 апреля 2013 г. Электронный адрес:

[http://www.nntu.ru/RUS/otd\\_sl/umy/metod\\_dokym\\_obraz/met\\_rekom\\_aydit\\_rab.pdf?20](http://www.nntu.ru/RUS/otd_sl/umy/metod_dokym_obraz/met_rekom_aydit_rab.pdf?20).  
Дата обращения 23.09.2015.

3.2 Методические рекомендации по организации и планированию самостоятельной работы студентов по дисциплине. Приняты Учебно-методическим советом НГТУ им. Р.Е. Алексеева, протокол № 2 от 22 апреля 2013 г. Электронный адрес:[http://www.nntu.ru/RUS/otd\\_sl/umy/metod\\_dokym\\_obraz/met\\_rekom\\_organiz\\_samoct\\_rab.pdf?20](http://www.nntu.ru/RUS/otd_sl/umy/metod_dokym_obraz/met_rekom_organiz_samoct_rab.pdf?20).

3.3 Учебное пособие «Проведение занятий с применением интерактивных форм и методов обучения», Ермакова Т.И., Ивашкин Е.Г., 2013 г. Электронный адрес:[http://www.nntu.ru/RUS/otd\\_sl/umy/metod\\_dokym\\_obraz/provedenie-zanyatiij-s-primeneniem-interakt.pdf](http://www.nntu.ru/RUS/otd_sl/umy/metod_dokym_obraz/provedenie-zanyatiij-s-primeneniem-interakt.pdf).

## **7. ИНФОРМАЦИОННОЕ ОБЕСПЕЧЕНИЕ ДИСЦИПЛИНЫ**

Учебный процесс по дисциплине обеспечен необходимым комплектом лицензионного и свободно распространяемого программного обеспечения, в том числе отечественного производства (состав по дисциплине определен в настоящей РПД и подлежит обновлению при необходимости).

### **7.1. Перечень ресурсов информационно-телекоммуникационной сети «Интернет», необходимых для освоения дисциплины (модуля)**

Перечень программных продуктов, используемых при проведении различных видов занятий по дисциплине (открытый доступ):

1. КонсультантПлюс [Электронный ресурс]: Справочная правовая система. - Режим доступа: <http://www.consultant.ru/>.
2. Научная электронная библиотека E-LIBRARY.ru. – Режим доступа: <http://elibrary.ru/defaultx.asp>
3. [Электронная библиотечная система Поволжского государственного университета сервиса](http://elib.tolgas.ru/) [Электронный ресурс]. – Режим доступа:<http://elib.tolgas.ru/> - Загл. с экрана.
4. Электронно-библиотечная система Znanium.com [Электронный ресурс]. - Режим доступа:<http://znanium.com/>. – Загл. с экрана.
5. Открытое образование [Электронный ресурс]. - Режим доступа: <https://openedu.ru/>. - Загл с экрана.
6. *Polpred.com. Обзор СМИ. Полнотекстовая, многоотраслевая база данных (БД) [Электронный ресурс]*. - Режим доступа:<http://polpred.com/>. – Загл. с экрана.

7. Базы данных Всероссийского института научной и технической информации (ВИНИТИ РАН) по естественным, точным и техническим наукам Электронный ресурс]. - Режим доступа: <http://www.viniti.ru>. – Загл. с экрана.
8. Университетская информационная система Россия [Электронный ресурс]. - Режим доступа: <http://uisrussia.msu.ru/>. – Загл. с экрана.

## 7.2. Перечень программного обеспечения и информационных справочных систем

**Таблица 7 - Перечень электронных библиотечных систем**

№	Наименование ЭБС	Ссылка, по которой осуществляется доступ к ЭБС
1	Консультант студента	<a href="http://www.studentlibrary.ru/">http://www.studentlibrary.ru/</a>
2	Лань	<a href="https://e.lanbook.com/">https://e.lanbook.com/</a>
3	Юрайт	<a href="https://biblio-online.ru/">https://biblio-online.ru/</a>

**Таблица 8 - Перечень программного обеспечения**

Программное обеспечение, используемое в университете на договорной основе	Программное обеспечение свободного распространения
Microsoft Windows XP, Prof, S/P3 (подписка DreamSpark Premium, договор №Tr113003 от 25.09.14)	Open Office 4.1.1 (лицензия Apache License 2.0)
Microsoft Windows 7 (подписка MSDN 4689, подписка DreamSparkPremium, договор № Tr113003 от 25.09.14)	Adobe Acrobat Reader (FreeWare)
Visual Studio 2008 (подписка DreamSpark Premium, договор №Tr113003 от 25.09.14)	
Microsoft Office Professional Plus 2007 (лицензия № 42470655)	
Microsoft Office (лицензия № 43178972)	
Windows XP лиц. № 65609340	
Office 2007 лиц. № 43178971	
Microsoft Windows XP Professional (лицензия № 43178980)	
MicrosoftOffice 2007 (лицензия № 44804588)	
1С предприятие 8.1 (лицензионное соглашение №800908353 с ЗАО «1С»)	
Adobe Design Premium CS 5.5.5 (лицензия № 65112135)	
Dr.Web (с/н GMN9-DSLH-G4U1-LW6H от 11.05.20)	
КонсультантПлюс (Договор № 28-13/16-313 от 27.12.16)	
Техэксперт (Договор №100/860 от 22.12.2016)	

В табл. 9 указан перечень профессиональных баз данных и информационных справочных систем, к которым обеспечен доступ (удаленный доступ). Данный перечень подлежит обновлению в соответствии с требованиями ФГОС ВО.

В данном разделе могут быть приведены ресурсы (ссылки на сайты), на которых можно найти полезную для курса информацию, в т.ч. статистические или справочные данные, учебные материалы, онлайн курсы и т.д.

**Таблица 9 - Перечень современных профессиональных баз данных и информационных справочных систем**

№	Наименование профессиональной базы данных, информационно-справочной системы	Доступ к ресурсу (удаленный доступ с указанием ссылки/доступ из локальной сети университета)
1	База данных стандартов и регламентов	<a href="https://www.gost.ru/portal/gost">https://www.gost.ru/portal/gost</a>

<b>№</b>	<b>Наименование профессиональной базы данных, информационно-справочной системы</b>	<b>Доступ к ресурсу (удаленный доступ с указанием ссылки/доступ из локальной сети университета)</b>
	РОССТАНДАРТ	<a href="/home/standarts">/home/standarts</a>
<b>2</b>	Электронная база избранных статей по философии	<a href="http://www.philosophy.ru/">http://www.philosophy.ru/</a>
<b>3</b>	Единый архив экономических и социологических данных	<a href="http://sophist.hse.ru/data_access.shtml">http://sophist.hse.ru/data_access.shtml</a>
<b>4</b>	Базы данных Национального совета по оценочной деятельности	<a href="http://www.ncva.ru">http://www.ncva.ru</a>
<b>5</b>	Справочная правовая система «КонсультантПлюс»	доступ из локальной сети
<b>6</b>	Информационно-справочная система «Техсперт»	доступ из локальной сети

## **8. ОБРАЗОВАТЕЛЬНЫЕ РЕСУРСЫ ДЛЯ ИНВАЛИДОВ И ЛИЦ С ОВЗ**

В табл. 10 указан перечень образовательных ресурсов, имеющих формы, адаптированные к ограничениям их здоровья, а также сведения о наличии специальных технических средств обучения коллективного и индивидуального пользования. При заполнении таблицы может быть использована информация, размещенная в подразделе «Доступная среда» специализированного раздела сайта НГТУ «Сведения об образовательной организации» <https://www.nntu.ru/sveden/accenv/>

***Таблица 10 - Образовательные ресурсы для инвалидов и лиц с ОВЗ***

<b>№</b>	<b>Перечень образовательных ресурсов, приспособленных для использования инвалидами и лицами с ОВЗ</b>	<b>Сведения о наличии специальных технических средств обучения коллективного и индивидуального пользования</b>
1	ЭБС «Консультант студента»	озвучка книг и увеличение шрифта
2	ЭБС «Лань»	специальное мобильное приложение - синтезатор речи, который воспроизводит тексты книг и меню навигации
3	ЭБС «Юрайт»	версия для слабовидящих

## **9. МАТЕРИАЛЬНО-ТЕХНИЧЕСКОЕ ОБЕСПЕЧЕНИЕ, НЕОБХОДИМОЕ ДЛЯ ОСУЩЕСТВЛЕНИЯ ОБРАЗОВАТЕЛЬНОГО ПРОЦЕССА ПО ДИСЦИПЛИНЕ**

Учебные аудитории для проведения занятий по дисциплине, оснащены оборудованием и техническими средствами обучения, состав которых определен в данном разделе.

***Таблица 11 - Оснащенность аудиторий и помещений для самостоятельной работы студентов по дисциплине***

<b>№</b>	<b>Наименование аудиторий и помещений для учебной и самостоятельной работы</b>	<b>Оснащенность аудиторий помещений и помещений</b>	<b>Перечень лицензионного программного обеспечения. Реквизиты подтверждающей о документа</b>
1	<b>1224а</b> учебная аудитория для проведения практических и лабораторных занятий, групповых и индивидуальных консультаций, текущего контроля и промежуточной аттестации (кафедра "Производственная безопасность, экология и химия" г. Нижний Новгород, ул. Минина, 24)	1. Доска меловая - 3 шт. 2. Столы лабораторные (рабочее место студента) на 20 чел.; 3. Рабочее место преподавателя – 2 шт.; 4. Вытяжные шкафы - 2 шт; 5. Оборудование для проведения лабораторных занятий по дисциплине химия: шкаф сушильный - 2 шт., электрохимические ячейки для измерения ЭДС химического элемента - 3 шт., электролизеры - 4 шт., выпрямители Б5-47 – 6 шт., pH-метры «ИПЛ-301» - 4 шт., калориметры – 4 шт., весы аналитические 4 шт., дистиллятор ДЭ-10 - 1 шт., колбонагреватели – 3 шт.; вольтметры цифровые В7-38 – 3 шт., весы технические – 2 шт., таблицы Менделеева- 4 шт., лабораторная химическая посуда и реактивы набор учебно-наглядных пособий	
2	<b>6147</b> учебная аудитория для проведения занятий лекционного и семинарского типа, групповых и индивидуальных консультаций, текущего контроля и промежуточной аттестации (кафедра "Производственная безопасность, экология и химия" г. Нижний Новгород, Казанская ул., 12)	1.Доска меловая 2. Рабочее место преподавателя 3. Рабочее место студента - 64 чел. 4. Персональный компьютер	1. Windows XP, Prof, S/P3 (подписка Dream Spark Premium, договор №Tr113003 от 25.09.14); 2 Dr.Web (с/н GMN9-DSLH-G4U1-LW6H от 11.05.20)
3	<b>6265</b> учебная аудитория для проведения занятий лекционного и семинарского типа,	1. Доска меловая - 1 шт; 2. Таблица Д.И. Менделеева - 1 шт. 3. Рабочее место преподавателя 4. Рабочее место студента - 42 чел.	

<b>№</b>	<b>Наименование аудиторий и помещений для учебной и самостоятельной работы</b>	<b>Оснащенность аудиторий помещений и помещений</b>	<b>Перечень лицензионного программного обеспечения. Реквизиты подтверждающей о документа</b>
	групповых и индивидуальных консультаций, текущего контроля и промежуточной аттестации (кафедра "Производственная безопасность, экология и химия" г. Нижний Новгород, Казанское ш., 12)		

## **10. МЕТОДИЧЕСКИЕ РЕКОМЕНДАЦИИ ОБУЧАЮЩИМСЯ ПО ОСВОЕНИЮ ДИСЦИПЛИНЫ**

### **10.1. Общие методические рекомендации для обучающихся по освоению дисциплины, образовательные технологии**

Дисциплина реализуется посредством проведения контактной работы с обучающимися (включая проведение текущего контроля успеваемости), самостоятельной работы обучающихся и промежуточной аттестации.

Контактная работа может быть аудиторной, внеаудиторной, а также проводиться в электронной информационно-образовательной среде университета (далее - ЭИОС). В случае проведения части контактной работы по дисциплине в ЭИОС (в соответствии с расписанием учебных занятий), трудоемкость контактной работы в ЭИОС эквивалентна аудиторной работе.

Преподавание дисциплины ведется с применением следующих видов образовательных технологий:

- балльно-рейтинговая технология оценивания (при наличии);
- коллоквиум;
- контрольная работа;
- тест;
- отчет по лабораторным работам.

По итогам текущей успеваемости студенту может быть выставлена оценка по промежуточной аттестации в соответствии за набранными за семестр баллами. Студенты, выполнившие все обязательные виды запланированных учебных занятий к прохождению промежуточной аттестации (экзамену).

**Результат обучения считается сформированным на повышенном уровне**, если теоретическое содержание курса освоено полностью. При устных собеседованиях студент исчерпывающе, последовательно, четко и логически излагает учебный материал; свободно справляется с задачами, вопросами и другими видами заданий, использует в ответе дополнительный материал. Все предусмотренные рабочей учебной программой задания выполнены в соответствии с установленными требованиями, студент способен анализировать полученные результаты, проявляет самостоятельность при выполнении заданий.

**Результат обучения считается сформированным на пороговом уровне**, если теоретическое содержание курса освоено полностью. При устных собеседованиях студент последовательно, четко и логически стройно излагает учебный материал; справляется с задачами, вопросами и другими видами заданий, требующих применения знаний; все предусмотренные рабочей учебной программой задания выполнены в соответствии с

установленными требованиями, студент способен анализировать полученные результаты; проявляет самостоятельность при выполнении заданий

**Результат обучения считается несформированным**, если студент при выполнении заданий не демонстрирует знаний учебного материала, допускает ошибки, неуверенно, с большими затруднениями выполняет задания, не демонстрирует необходимых умений, качество выполненных заданий не соответствует установленным требованиям, качество их выполнения оценено числом баллов ниже трех по оценочной системе, что соответствует допороговому уровню.

### **10.2. Методические указания для занятий лекционного типа**

Лекционный курс предполагает систематизированное изложение основных вопросов тематического плана. В ходе лекционных занятий раскрываются базовые вопросы в рамках каждой темы дисциплины (таблица 4). Обозначаются ключевые аспекты тем, а также делаются акценты на наиболее сложные и важные положения изучаемого материала. Материалы лекций являются опорной основой для подготовки обучающихся к практическим занятиям / лабораторным работам и выполнения заданий самостоятельной работы, а также к мероприятиям текущего контроля успеваемости и промежуточной аттестации по дисциплине.

В ходе лекционных занятий рекомендуется вести конспектирование учебного материала.

### **10.3. Методические указания по освоению дисциплины на лабораторных работах**

Лабораторные работы позволяют приобрести студентам умения работать с химическими реагентами, посудой и приборами, осуществлять химический эксперимент и проводить первичные научные исследования. В лабораторные работы введены элементы, повышающие интерес студентов к ним и их познавательную активность. Для повышения познавательной активности студентов и приобретения ими первичных навыков научного исследования, в эти классические лабораторные работы введены элементы научного исследования, как-то:

- а) самостоятельно подобрать реагенты для проведения той или иной реакции;
- б) объяснить протекание одной реакции и не протекание другой, на первый взгляд подобной, реакции;
- в) предсказать практическое значение той или иной реакции, сопровождающейся необычным эффектом, и т.д.

Подготовку к каждой лабораторной работе студент должен начать с ознакомления с планом занятия, который отражает содержание предложенной темы.

После выполнения каждой лабораторной работы студент оформляет отчет, в котором указываются цели работы, ход работы, дается рисунок и описание установки, таблица численных результатов, вычисления и выводы.

При оценивании лабораторных работ учитывается следующее:

- качество выполнения экспериментально-практической части работы и степень соответствия результатов работы заданным требованиям;
  - качество оформления отчета по работе;
  - качество устных ответов на контрольные вопросы при защите работы.
- при выполнении ими контрольных заданий.

### **10.4. Методические указания по самостоятельной работе обучающихся**

Самостоятельная работа обеспечивает подготовку обучающегося к аудиторным занятиям и мероприятиям текущего контроля и промежуточной аттестации по изучаемой дисциплине. Результаты этой подготовки проявляются в активности обучающегося на

занятиях и в качестве выполненных практических заданий и других форм текущего контроля.

При выполнении заданий для самостоятельной работы рекомендуется проработка материалов лекций по каждой пройденной теме, а также изучение рекомендуемой литературы, представленной в разделе 6.

В процессе самостоятельной работы при изучении дисциплины студенты могут работать на компьютере в специализированных аудиториях для самостоятельной работы (указано в табл. 11). В аудиториях имеется доступ через информационно-телекоммуникационную сеть «Интернет» к электронной информационно-образовательной среде университета (ЭИОС) и электронной библиотечной системе (ЭБС), где в электронном виде располагаются учебные и учебно-методические материалы, которые могут быть использованы для самостоятельной работы при изучении дисциплины.

Для обучающихся по заочной форме обучения самостоятельная работа является основным видом учебной деятельности.

### **10.5. Методические указания для выполнения контрольных работ**

При изучении курса «Химии элементов» проводится 3 контрольных работы по разделам дисциплины.

В контрольную работу № 1 входят вопросы по строение атома и Периодическому закону им. Д.И. Менделеева: задание 1- 25 (по выбору преподавателя) из методических указаний: Л.А. Смирнова, Ж.В. Мацулевич, Г.А. Паничева, Г.Ф. Володин, Л.Н. Четырбок, С.В. Краснодубская. Строение атома. Н. Новгород. НГТУ им. Р.Е. Алексеева. 2007. 39 с.

В контрольную работу № 2 входят вопросы по химической связи: задача 1-29 (по выбору преподавателя) из методических указаний: О.Н. Ковалева, Т.В. Сазонтьева, А.Д. Самсонова Строение атома. Химическая связь. Н. Новгород, НГТУ им. Р.Е. Алексеева. 2015. 16 с.

В контрольную работу № 3 входят вопросы по комплексным соединениям: вариант 1-25 (по выбору преподавателя) из методических указаний: В.И. Наумов, Г.А. Паничева, Л.Н. Четырбок Комплексные соединения. Н. Новгород. НГТУ им. Р.Е. Алексеева. 2014. 51 с.

## **11. ОЦЕНОЧНЫЕ СРЕДСТВА ДЛЯ КОНТРОЛЯ ОСВОЕНИЯ ДИСЦИПЛИНЫ**

**Типовые контрольные задания или иные материалы, необходимые для оценки знаний, умений, навыков и (или) опыта в ходе текущего контроля успеваемости**

Вопросы, индивидуальные задания и задачи представлены в методических указаниях к практическим и лабораторным занятиям [3.1 – 3.5], представленных в п. 6.3.

*Примеры типовых заданий:*

### **11.1. Типовые задания к практическим (семинарским) занятиям**

#### **Занятие № 8-12**

##### **Решение задач по химической связи и строению молекул**

1. Индивидуальное решение задачи по химической связи и строению молекул (по выбору преподавателя из методических указаний к лабораторным и практическим занятиям: Наумов В.И. Химическая связь: метод. указания к практическим занятиям по курсу общей химии для студентов нехимических специальностей дневных, вечерних и заочных факультетов/ В.И. Наумов, Л.Н. Четырбок, Г.А. Паничева // Н. Новгород, НГТУ им. Р.Е. Алексеева. 2012. 37 с.)

### **ТИПОВЫЕ ЗАДАЧИ:**

1. Составьте валентные схемы следующих молекул и ионов, определите ковалентность и степень окисления элементов в данных соединениях:

- а)  $\text{H}_2\text{S}$ ,  $\text{SO}_2$ ,  $\text{SO}_3$ ,  $\text{CS}_2$ ;
- б)  $\text{C}_2\text{H}_2$ ,  $\text{COS}$ ,  $\text{C}_6\text{H}_6$ ,  $\text{CCl}_4$ ;
- в)  $\text{NH}_3$ ,  $\text{NH}_4^+$ ,  $\text{HCN}$ ,  $\text{NH}_2\text{OH}$ ;
- г)  $\text{H}_2\text{O}_2$ ,  $\text{H}_3\text{O}^+$ ,  $\text{OF}_2$ ,  $\text{O}_2$ ;
- д)  $\text{NCl}_3$ ,  $\text{N}_2\text{O}_3$ ,  $\text{N}_2\text{H}_4$ ,  $\text{N}_2$ ;
- е)  $\text{CH}_4$ ,  $\text{COCl}_2$ ,  $\text{CH}_3\text{COOH}$ ;
- ж)  $\text{HNO}_3$ ,  $\text{NF}_3$ ,  $\text{AlN}$ ,  $\text{NH}_4\text{OH}$ ;
- з)  $\text{PH}_3$ ,  $\text{H}_3\text{PO}_4$ ,  $\text{POCl}_3$ ,  $\text{PH}_4^+$ ;
- и)  $\text{SO}_2\text{Cl}_2$ ,  $\text{H}_2\text{SO}_4$ ,  $\text{SO}_3$ ,  $\text{BCl}_3$ ;
- к)  $\text{AlCl}_3$ ,  $\text{Cl}_2\text{O}$ ,  $\text{ClF}_3$ ,  $\text{COCl}_2$ ;
- л)  $\text{H}_2\text{CO}_3$ ,  $\text{C}_2\text{H}_4$ ,  $\text{HCOOH}$ ,  $\text{COSe}$ ;
- м)  $\text{AsH}_3$ ,  $\text{H}_3\text{AsO}_4$ ,  $\text{AlAs}$ ,  $\text{As}_2\text{S}_3$ ;
- н)  $\text{HClO}$ ,  $\text{ClF}_5$ ,  $\text{ClO}_2^-$ ,  $\text{ClO}_3^-$ ;
- о)  $\text{SiH}_4$ ,  $\text{SiS}_2$ ,  $\text{SiO}_3^{2-}$ ,  $\text{AsH}_3$ ;
- п)  $\text{HNO}_2$ ,  $\text{PCl}_3$ ,  $\text{PO}_4^{3-}$ ,  $\text{AlP}$ .

2. Укажите, какие частицы являются донорами и какие акцепторами в следующих соединениях:

- а)  $[\text{H}_3\text{O}]^+$ ,  $[\text{BeCl}_4]^{2-}$ ;
- б)  $[\text{BF}_4]^-$ ,  $[\text{SiF}_6]^{2-}$ ;
- в)  $[\text{BH}_4]^-$ ,  $[\text{GaCl}_6]^{3-}$ ;
- г)  $[\text{AlF}_4]^-$ ,  $[\text{GeCl}_6]^{2-}$ .

3. Какие из указанных молекул и ионов являются потенциальными донорами? Потенциальными акцепторами?

- а)  $\text{Cu}^{2+}$ ,  $\text{H}_2\text{O}$ ,  $\text{OH}^-$ ,  $\text{Ag}^+$ ;
- б)  $\text{CN}^-$ ,  $\text{BF}_3$ ,  $\text{SiCl}_4$ ;
- в)  $\text{F}^-$ ,  $\text{Zn}^{2+}$ ,  $\text{NO}_3^-$ ,  $\text{H}^+$ .

4. Какие орбитали атома азота участвуют в образовании ковалентных связей в соединениях:  $\text{NF}_3$ ,  $\text{NO}_3^-$ ,  $\text{NO}_2^-$ ,  $\text{NH}_4^+$ ?

5. Составьте схемы распределения валентных электронов атома бора в основном и возбуждённом состояниях. Сколько ковалентных связей по обменному и по донорно-акцепторному механизму он может образовать? Приведите примеры соответствующих соединений. Какую степень окисления проявляет бор в этих соединениях?

6. Может ли ковалентность азота быть равной номеру группы? Объясните механизм образования иона  $\text{NO}_3^-$ . Какую степень окисления и ковалентность проявляет азот при образовании данного иона? Приведите примеры соединений азота с положительной и отрицательной степенью окисления.

7. Напишите формулы соединений фосфора с алюминием и галлием, его оксидов и гидроксидов. Какую степень окисления имеет фосфор в этих соединениях? Образует ли фосфор донорно-акцепторные связи в ионе  $\text{PF}_6^-$ ?

8. Напишите формулы соединений мышьяка с сурьмой, галлием, серой, водородом, его оксидов и гидроксидов. Какие свойства, кислотные или амфотерные, проявляют оксиды и гидроксиды мышьяка?

9. Какая связь, ионная или ковалентная, будет преобладать в оксидах ванадия, ниobia и тантала со степенью окисления этих элементов +5? По значениям стандартной энергии Гиббса образования оксидов укажите, для какого элемента степень окисления +5 более характерна:

$\Delta G^\circ$ 298,	$V_2O_5$ (кр.)	$Nb_2O_5$ (кр.)	$Ta_2O_5$ (кр.)
кДж/моль	-1427	-1776	-1908

10. Запишите электронную формулу атома серы в основном и возбуждённом состояниях. Какие степени окисления она может проявлять? Запишите формулы соединений серы с алюминием, фосфором, железом.

11. Запишите электронную формулу для атома фосфора в основном и возбуждённом состояниях. Какую ковалентность и степени окисления он может проявлять в своих соединениях? Приведите примеры соединений фосфора со степенью окисления -3, +3, +5.

12. Какую ковалентность проявляет кислород в молекуле озона  $O_3$ ? Может ли быть ковалентность кислорода равной номеру группы? Какие степени окисления проявляет кислород в своих соединениях? Приведите примеры этих соединений.

13. Какую пространственную конфигурацию имеют молекулы:

- а)  $H_2O$ ,  $NH_3$ ;
- б)  $NCl_3$ ,  $SO_2$ ;
- в)  $AsH_3$ ,  $F_2O$ ;
- г)  $SbCl_3$ ,  $H_2O_2$ ;
- д)  $AsCl_3$ ,  $H_2Se$ ;
- е)  $NOCl$ ,  $PCl_3$ ;
- ж)  $N_2H_4$ ,  $SbH_3$ ;
- з)  $H_2Te$ ,  $NF_3$ ;
- и)  $OF_2$ ,  $Cl_2O$ ;
- к)  $N_2O_5$ ,  $PH_3$ ;
- л)  $CCl_4$ ,  $BCl_3$ ;
- м)  $HgCl_2$ ,  $PH_3$ ;
- н)  $ZnCl_2$ ,  $BeI_2$ ;
- о)  $SiH_4$ ,  $SF_6$ ;
- п)  $HCN$ ,  $CO_2$ .

14. В чём причина различной пространственной структуры молекул  $PCl_3$  и  $AlCl_3$ ?

15. Объясните различие в пространственной структуре молекул  $NCl_3$ ,  $PCl_3$  и  $BCl_3$ . Какая из них будет полярной?

16. На основании пространственной структуры молекул  $SO_2$  и  $SO_3$  объясните, почему молекула  $SO_2$  полярна, а  $SO_3$  неполярна?

17. Для следующих соединений  $CCl_4$ ,  $HCOOH$ ,  $CS_2$  укажите:

- а) кратность связей, образуемых атомами углерода;
- б) сколько  $\sigma$ -связей образует атом углерода в соединении;
- в) тип гибридизации валентных орбиталей атомов углерода;
- г) пространственную конфигурацию данных соединений.

18. Какой может быть пространственная структура трёхатомных молекул? Рассмотрите на примерах молекул  $BeCl_2$ ,  $CO_2$ ,  $H_2O$ . Какие из приведённых молекул будут полярными?

19. Для приведённых ниже молекул и ионов укажите: тип гибридизации валентных орбиталей центрального атома, пространственную структуру соединений, направление дипольных моментов связей:

- а)  $\text{CS}_2$ ,  $\text{CO}_3^{2-}$ ;
- б)  $\text{BCl}_3$ ,  $\text{BCl}_4^-$ ;
- в)  $\text{BeF}_2$ ,  $\text{BeF}_4^{2-}$ ;
- г)  $\text{CF}_4$ ,  $\text{SO}_4^{2-}$ ;
- д)  $\text{HCN}$ ,  $\text{ClO}_4^-$ ;
- е)  $\text{GeH}_4$ ,  $\text{NO}_3^-$ ;
- ж)  $\text{CH}_2\text{Cl}_2$ ,  $\text{H}_3\text{O}^+$ ;
- з)  $\text{CHCl}_3$ ,  $\text{PO}_4^{3-}$ ;
- и)  $\text{POCl}_3$ ,  $\text{AsO}_4^{3-}$ ;
- к)  $\text{SiS}_2$ ,  $\text{SeO}_4^{2-}$ ;
- л)  $\text{SO}_2\text{Cl}_2$ ,  $\text{BO}_3^{3-}$ ;
- м)  $\text{COCl}_2$ ,  $\text{BH}_4^-$ ;
- н)  $\text{HCOOH}$ ,  $\text{SiO}_3^{2-}$ ;
- о)  $\text{COSe}$ ,  $\text{BO}_2^-$ ;
- п)  $\text{COS}$ ,  $\text{CO}_3^{2-}$ ;
- р)  $\text{PCl}_5$ ,  $[\text{SnCl}_6]^{2-}$ .

20. Определите пространственную конфигурацию следующих ионов  $\text{NH}_4^+$  и  $\text{BF}_4^-$ ?

21. Олово и свинец образуют соединения  $\text{SnCl}_2$  и  $\text{PbCl}_2$ , но мономер  $\text{CCl}_2$  неустойчив. Почему?

22. Молекулы  $\text{SnCl}_2$  и  $\text{PbCl}_2$ , существующие в газообразном состоянии, имеют угловую форму, а  $\text{HgCl}_2$  и  $\text{CdCl}_2$  - линейную. Почему?

23. Рассмотрите образование иона  $\text{H}_3\text{O}^+$ . Какую структуру он имеет?

24. При взаимодействии молекул  $\text{NH}_3$  и  $\text{BF}_3$  и образуются молекулы  $\text{NH}_3 \cdot \text{BF}_3$ . Какова их структура?

25. В каком из соединений связь больше всего приближается к ионной:

- а)  $\text{Ca}_3\text{N}_2$ ,  $\text{Ca}_3\text{P}_2$ ,  $\text{Ca}_3\text{As}_2$ ,  $\text{Ca}_3\text{Sb}_2$ ;
- б)  $\text{NaF}$ ,  $\text{MgF}_2$ ,  $\text{BF}_3$ ,  $\text{CF}_4$ .

### 11.1.2. Типовые задания для лабораторных работ

#### Лабораторное занятие № 13-14 (4 часа)

#### Комплексные соединения для s- и p- металлов

#### ТИПОВЫЕ КОНТРОЛЬНЫЕ ВОПРОСЫ:

1. Цель работы
2. Порядок выполнения работы
3. Обработка экспериментальных данных
4. Анализ результатов

#### 5. Вопросы к опыту 1:

- 5.1. Объясните быстрое потускнение блестящей поверхности металла на срезе.
- 5.2. Сопоставьте химическую активность натрия и калия. Запишите уравнение реакции.

#### 6. Вопросы к опыту 3:

- 6.1. Объясните изменение pH раствора у катода.
- 6.2. Чем это можно объяснить посирение йодкрахмальной бумаги?

6.3. Напишите уравнения протекающих при электролизе процессов.

7. Вопросы к опыту 4:

7.1. Какие из солей натрия подвергаются гидролизу?

7.2. Сравните константы гидролиза солей по первой ступени. Какая из них подвергается гидролизу в большей степени?

7.3. Напишите уравнения соответствующих реакций.

7.4. Исследуйте pH 1Н растворов  $\text{NaH}_2\text{PO}_4$ ,  $\text{Na}_2\text{HPO}_4$  и  $\text{Na}_3\text{PO}_4$  с помощью pH-метра и индикатора. Объясните различную степень гидролиза солей.

7.5. Напишите уравнения реакций гидролиза.

8. Вопросы к опыту 5:

8.1. Объясните различие окраски раствора ацетата натрия при нагревании.

8.2. Почему при нагревании степень гидролиза солей увеличивается?

9. Вопросы к опыту 7:

9.1. В каких пробирках наблюдается выпадение осадков?

9.2. Гидроксиды каких металлов обладают меньшей растворимостью? Запишите уравнения реакций.

10. Вопросы к опыту 8:

10.1. В какой из пробирок наблюдается более интенсивное выпадение осадка?

10.2. Объясните причину отсутствия осадка гидроксида магния в этом случае. Запишите уравнения реакций.

### **11.1.3. Типовые вопросы (задания) для устного (письменного) опроса**

#### **ЛЕКЦИЯ № 1**

##### **Теория строения атома водорода и спектры атомов**

##### **ТИПОВЫЕ ВОПРОСЫ ДЛЯ ГРУППОВОГО ОБСУЖДЕНИЯ НА ЛЕКЦИОННЫХ ЗАНЯТИЯХ:**

1. Какие модели строения атома предлагались, кто их авторы, на каких экспериментальных данных они основаны?

2. В чем заключается принцип наименьшей энергии. Что такое атомные спектры и как они получаются?

3. В чем состоит принцип неопределенности Гейзенберга? Какие два важных следствия из него вытекают?

4. Сформулируйте гипотезу де Броиля.

5. Физический смысл квантовых чисел.

6. Напишите электронную формулу элементов со следующими порядковыми номерами 3, 27, 52, 66. И определите по электронной формуле местоположение элемента в периодической таблице.

7. Напишите значения квантовых чисел для всех электронов С.

8. Свойства атома: радиус, энергия ионизации и средства к электрону.

### **11.1.4. Типовые тестовые задания**

##### **Тема «Строение атома и химическая связь»**

1. Как изменяется полная энергия электрона в атоме по мере удаления его от ядра?

- 1) увеличивается;
- 2) не изменяется;

- 3) уменьшается.
2. Какими квантовыми числами могут отличаться электроны на одном энергетическом подуровне одного и того же квантового уровня?
- 1) n; l; m; s ;
  - 2) m; s ;
  - 3) l; m;
  - 4) n; l;
3. Какими квантовыми числами описывается состояние электрона в атоме?
- 1) n; l; m;
  - 2) l; m; s ;
  - 3) n; l; m; s ;
  - 4) n; m; s ;
4. Главное квантовое число характеризует:
- 1) форму атомной орбитали;
  - 2) энергию электрона на подуровне;
  - 3) ориентацию электронного облака в пространстве;
  - 4) энергию энергетического уровня и размер обитали;
5. Какое уравнение отражает взаимосвязь между волновыми и корпускулярными свойствами электрона?
- 1) уравнение Шредингера;
  - 2) уравнение Де Броиля;
  - 3) принцип неопределенности Гейзенберга.
6. Какими квантовыми числами описывается атомная орбиталь?
- 1) n; m; s ;
  - 2) n; l; m;
  - 3) n; l; s ;
  - 4) m; s ; l;
7. Какое квантовое число характеризует форму атомной орбитали? Какие значения оно может принимать?
- 1) n;
  - 2) m;
  - 3) l;
  - 4) s;
  - 5) любые значения от 0 до бесконечности;
  - 6) от 0 до (n – 1).
8. От чего зависит число атомных орбиталей в подуровне?
- 1) n;
  - 2) l;
  - 3) m;
  - 4) s
9. Какие значения магнитного квантового числа возможны для электронов энергетического подуровня с  $l = 3$ ?
- 1) -3,-2,-1,0, 1,2,3;
  - 2) 0,1,2,3;
  - 3) -3,-2,-1,0;
  - 4) -2,-1,0,1,2, 3.
10. Дайте определение спинового квантового числа (s). Какие значения оно принимает?
- 1) механическое движение электрона в пространстве;
  - 2) вращение электрона вокруг собственной оси;
  - 3)  $s = 0$ ;
  - 4)  $s = \pm \frac{1}{2}$ ;

5)  $s = 1/2$

11. Значение какого квантового числа определяет число АО на подуровне?

- 1)  $n$ ,
- 2)  $l$ ,
- 3)  $m$ ,
- 4)  $s$ .

12. Какое максимальное значение может иметь спин d- и f-подуровеней:

- 1) 2,5 и 3;
- 2) 2 и 3,5;
- 3) 2,5 и 3,5;
- 4) 2 и 3.

13. Каков физический смысл квадрата волновой функции  $|\Psi|^2$  в заданной точке атомного пространства?

- 1) это вероятность нахождения электрона около ядра;
- 2) это плотность электрического заряда в данной точке пространства;
- 3) это область, где вероятность нахождения электрона 90%.

14. Как изменяется энергия электронов одного квантового слоя с ростом значения орбитального квантового числа?

- 1) остается постоянной;
- 2) увеличивается;
- 3) уменьшается.

15. Электронного облака атомной орбитали (АО) - это

- 1) вероятность нахождения электрона в определенном пространстве около ядра;
- 2) определенное распределение заряда;
- 3) поверхность, ограничивающая АО в трехмерном пространстве.

16. Сколько s-, p-, d- и f- орбиталей может быть в различных квантовых слоях атома

- 1) 1, 3, 4, 5;
- 2) 2, 3, 5, 6;
- 3) 1, 3, 5, 7;
- 4) 2, 4, 5, 7,

17. Состояние электрона называется вырожденным, если:

- 1)  $n$ ,  $l$  и  $m$  имеют одинаковое значение, различаются  $s$ ;
- 2) значения  $n$  и  $m$  одинаковы, различаются  $l$ ;
- 3) значения  $n$  и  $l$  одинаковы, различаются  $m$ ;
- 4) значения  $n$  и  $m$  одинаковы, различаются  $s$ .

18. Правило Гунда (Хунда) - распределение электронов по АО одного квантового подуровня определяется суммарным спином:

- 1) суммарный спин должен быть минимальным,
- 2) суммарный спин должен быть максимальным;
- 3) суммарный спин должен иметь постоянное значение.

19. Принцип Паули утверждает, что в каждом конкретном квантовом состоянии может находиться только один электрон, т.е. на одной АО электроны различаются:

- 1)  $n$ ;
- 2)  $l$ ;
- 3)  $s$
- 4)  $m$ .

20. Какую емкость имеют s-, p-, d-, и f-подуровни?

- 1) 2,6, 10,14;
- 2) 1,3,5,7;
- 3) 2,4,8,12;
- 4) 2,6,10,16.

21. На основании принципа Паули рассчитайте емкость первых четырех энергетических слоев:

- 1) 2, 6, 18, 32;
- 2) 2, 8, 16, 32;
- 3) 2, 8, 18, 32;
- 4) 2, 8, 18, 30.

22. Заполнение квантовых уровней и подуровней происходит по принципу минимума энергии, т.е

- 1) первыми заполняются уровни и подуровни с минимальным уровнем энергии;
- 2) заполнение уровнями и подуровнями происходит в порядке уменьшения энергии;
- 3) энергия квантовых уровней должна возрастать, а подуровней уменьшаться.

23. Электроны одного энергетического подуровня; одной атомной орбитали отличаются следующими квантовыми числами:

- 1)  $m$  и  $s$ ;  $s$
- 2)  $n$  и  $l$ ;  $m$
- 3)  $s$  и  $n$ ;  $m$
- 4)  $m$  и  $l$ ;  $s$

24. С точки зрения строения атома природа периодичности свойств элементов обусловлена:

- 1) зарядом ядра и числом электронов;
- 2) последовательностью заполнения квантовых уровней и подуровней;
- 3) периодичностью повторения электронной конфигурации атомов элементов;
- 4) емкостью квантовых слоев.

25. Физический смысл порядкового номера элемента в ПС Менделеева

- 1) номер периода;
- 2) номер группы;
- 3) положительный заряд ядра и количество электронов в атоме;
- 4) число нейтронов в ядре.

#### 11.1.5. Типовые задания для контрольной работы

### КОНТРОЛЬНАЯ РАБОТА № 3 ТЕМА «КОМПЛЕКСНЫЕ СОЕДИНЕНИЯ»

#### ВАРИАНТ 1

1. В растворе комплексной соли  $\text{CoCO}_3\text{Cl}\cdot 4\text{NH}_3$  обнаружены два иона, один из которых  $\text{Cl}^-$ . Каковы координатная формула этой соли, степень окисления и координационное число центрального атома?

- 1)  $[\text{Co}(\text{NH}_3)_4\text{Cl}]\text{CO}_3; +3; 4$ .
- 2)  $[\text{CoCO}_3\text{Cl}(\text{NH}_3)_4]; +2; 6$ .
- 3)  $[\text{Co}(\text{NH}_3)_4\text{CO}_3]\text{Cl}; +3; 6$ .
- 4)  $[\text{CoCO}_3\text{Cl}]\cdot 4\text{NH}_3; +2; 5$ .
- 5)  $[\text{Co}(\text{NH}_3)_4\text{CO}_3\text{Cl}]\cdot 2\text{NH}_3; +3; 5$ .

2. Какое название соответствует комплексной соли  $[\text{Co}(\text{NH}_3)_5\text{H}_2\text{O}]\text{Cl}_3$ ?

1. Аквамминкобальта(II)-хлорид;
2. Пентааммин-аквакобальта(II) – хлорид;
3. Хлорид пентааква-кобальта(II);
4. Хлорид пентаамминаквакобальта (III);
5. Хлорид пентаамминаквакобальта (II).

3. Какие валентные орбитали атома кобальта (III) принимают участие в образовании связей в ионе  $[\text{Co}(\text{CN})_6]^{3-}$ ? Каковы тип гибридизации валентных орбиталей и пространственная структура этого иона?

1.  $\text{sp}^3 \leftrightarrow$  тетраэдр.
2.  $sdp^3 \leftrightarrow$  тригональная пирамида.
3.  $d^2\text{sp}^3 \leftrightarrow$  октаэдр.
4.  $\text{sp}^3d \leftrightarrow$  квадратная пирамида.
5.  $\text{sp}^3d^2 \leftrightarrow$  октаэдр.

4. Какие из следующих комплексных соединений не окрашены:

- I -  $[\text{Cr}(\text{NH}_3)_2(\text{H}_2\text{O})(\text{NO}_3)_3]$ ;  
II -  $\text{Na}[\text{Ag}(\text{NO}_2)_2]$  ;  
III -  $[\text{Ti}(\text{H}_2\text{O})_6]\text{Cl}_3$ ?

5. Какие из приведенных соединений являются двойными солями: I -  $\text{K}_2[\text{ZnCl}_4]$ ; II -  $[\text{Zn}(\text{NH}_3)_4]\text{Cl}_2$ ; III -  $\text{K}_2[\text{Zn}(\text{OH})_4]$ , если  $K_h$  соответственно равны:  $33,0; 3,5 \cdot 10^{-10}$  и  $3,6 \cdot 10^{-16}$ ? Какова концентрация ионов цинка (в моль/л) в 0,1 М растворе тетрагидроксоцинката калия, содержащем избыток 0,1 моль/л КОН? Варианты ответов:

## ВАРИАНТ 2

1. При действии на 1 М раствора  $\text{PtCl}_4 \cdot 4\text{NH}_3$  нитратом серебра (I) в осадок выпадет 2 моля хлорида серебра. Какова координационная формула и название комплексной соли?

- 1)  $[\text{Pt}(\text{NH}_3)_4\text{Cl}_3]\text{Cl}$  хлорид тетраамминхлороплатина (II);
- 2)  $[\text{Pt}(\text{NH}_3)_4]\text{Cl}_4$  тетрахлорид тетраамминпла-тины(II);
- 3)  $[\text{Pt}(\text{NH}_3)_4\text{Cl}_4]$  хлорид тетраамминпла-тины(IV);
- 4)  $[\text{Pt}(\text{NH}_3)_4\text{Cl}_2]\text{Cl}_2$  хлорид дихлоро-тетраамминплатины(IV);
- 5)  $[\text{PtCl}_4] \cdot 4\text{NH}_3$  тетра-амминотетрахлороплатина (IV).

2. Ион  $\text{Be}^{2+}$  является более типичным комплексообразователем, чем остальные элементы IIА группы? Чем это обусловлено?

1. Меньшим радиусом катиона берилля;
2. Большим радиусом катиона берилля;
3. Меньшим зарядом катиона берилля;
4. Большим зарядом катиона берилля;
5. Большим поляризующим действием катиона берилля.

3. Какие орбитали атома кобальта (III) принимают участие в образовании  $\sigma$ -связей в ионе  $[\text{CoF}_6]^{3-}$ ? Каков тип гибридизации валентных орбиталей и пространственная структура этого иона?

1.  $d^2\text{sp}^3$ , октаэр;
2.  $\text{sp}^3d^2$ , октаэдр;
3.  $\text{sp}^3d$ , квадратная пирамида;
4.  $\text{dsp}^3$ , тригональная пирамида;
5.  $\text{sp}^3$ , тетраэдр.

4. Составьте спектрохимический ряд лигандов.

- 1)  $\text{Cl}^- < \text{F}^- < \text{H}_2\text{O} < \text{NH}_3$ ;
- 2)  $\text{NH}_3 < \text{H}_2\text{O} < \text{F}^- < \text{Cl}^-$ ;
- 3)  $\text{H}_2\text{O} < \text{F}^- < \text{Cl}^- < \text{NH}_3$ ;
- 4)  $\text{F}^- < \text{H}_2\text{O} < \text{NH}_3 < \text{Cl}^-$ ;
- 5)  $\text{Cl}^- < \text{H}_2\text{O} < \text{F}^- < \text{NH}_3$ .

5. Возможно ли взаимодействие между растворами  $\text{K}_2[\text{HgJ}_4]$  и  $\text{KBr}$  и почему?

- 1) невозможно, так как  $K_h[\text{HgJ}_4]^{2-} > K_h[\text{HgBr}_4]^{2-}$ ;
- 2) возможно с образованием  $\text{HgJ}_2$ ;
- 3) невозможно, так как  $K_h[\text{HgJ}_4]^{2-} < K_h[\text{HgBr}_4]^{2-}$ ;
- 4) возможно с образованием  $\text{K}_2[\text{HgBr}_4]$ ;
- 5) возможно, но только при сплавлении.

### **ВАРИАНТ 3**

1. Какая формула соответствует названию: гексахлороплатинат (IV) аммония?  
Каковы координационное число и заряд центрального иона-комплексообразователя?
- 1)  $[\text{Pt}(\text{NH}_3)_4\text{Cl}_6]$ ; 7; 2;
  - 2)  $\text{NH}_4[\text{PtCl}_6]$ ; 6; 2;
  - 3)  $\text{NH}_4[\text{PtCl}_5]\text{Cl}$  5; 4;
  - 4)  $[(\text{NH}_4)_2\text{PtCl}_6]$ ; 6; 4;
  - 5)  $(\text{NH}_4)_2[\text{PtCl}_6]$ ; 6; 4.
2. Какую изометрию проявляет комплексное соединение состава  $\text{CoBrSO}_4 \cdot 5\text{NH}_3$ ?
- 1-геометрическую;
  - 2-ионизационную;
  - 3-координационную;
  - 4-геометрическую и ионизационную;
  - 5-все три.
3. Какие валентные орбитали атома никеля (II) принимают участие в образовании σ-связей в ионе  $[\text{NiCl}_4]^{2-}$ ? Каков тип гибридизации валентных орбиталей и пространственная структура этого иона?
- 1)  $\text{sp}^3$ ; квадрат;
  - 2)  $\text{dsp}^2$ ; квадрат;
  - 3)  $\text{dsp}^2$ ; тетраэдр;
  - 4)  $\text{sp}^3$ ; тетраэдр;
  - 5)  $\text{dsp}^3$ ; квадратная пирамида;
4. Как распределены d-электроны в октаэдрическом ионе  $[\text{Cr}(\text{H}_2\text{O})_6]^{3+}$  если  $\text{H}_2\text{O}$  является лигандом слабого поля?
- 1)  $d_\varepsilon^3 d_y^0$ ;
  - 2)  $d_\varepsilon^2 d_y^1$ ;
  - 3)  $d_\varepsilon^1 d_y^2$ ;
  - 4)  $d_\varepsilon^2 d_y^2$ ;
  - 5)  $d_\varepsilon^0 d_y^3$
5. Какими из перечисленных способов можно разрушить комплекс  $[\text{Fe}(\text{CNS})_4]^{-1}$ :
- I – разбавить водой;
  - II – добавить аммиака;
  - III – добавить цианид калия;
  - IV – добавить фторид калия?

### **ВАРИАНТ 4**

1. Каковы координационная формула, номенклатурное название, координационное число и степень окисления комплексообразователя желтой кровянной соли?
- 1)  $\text{K}_3[\text{Fe}(\text{CN})_6]$ ; гексацианоферрат(III) калия; 6; 3;
  - 2)  $\text{K}_4[\text{Fe}(\text{CN})_6]$ ; гекса-цианоферрат (II) калия; 6; 3;
  - 3)  $\text{K}_4[\text{Fe}(\text{CN})_6]$ ; гексацианоферрат(II) калия; 6; 2;
  - 4)  $\text{KFe}[\text{Fe}(\text{CN})_6]$ ; гексацианоферрат(III) калия; 6; 2;
  - 5)  $\text{Fe}_3[\text{Fe}(\text{CN})_6]_2$ ; гексацианоферрат(III) калия; 6; 3.
2. Какие из ионов ( $\text{Fe}^{2+}$ ,  $\text{Co}^{2+}$ ,  $\text{Fe}^{3+}$ ,  $\text{Co}^{3+}$ ) проявляют наибольшую электроноакцепторную способность и чем это обусловлено?
- 1)  $\text{Co}^{2+}$  - меньшим радиусом катиона;
  - 2)  $\text{Fe}^{2+}$  - меньшим зарядом катиона;
  - 3)  $\text{Co}^{3+}$  - большим радиусом катиона;
  - 4)  $\text{Co}^{3+}$  - меньшим радиусом, большим зарядом катиона;
  - 5)  $\text{Fe}^{3+}$  - меньшим радиусом, большим зарядом катиона.

3. Какие валентные орбитали иона кобальта (III) принимают участие в образовании  $\sigma$ -связей в ионе  $[\text{Co}(\text{NH}_3)_6]^{3+}$ ? Каковы тип гибридизации валентных орбиталей и пространственная структура этого иона?

- 1)  $\text{sp}^3\text{d}^2$ ; октаэдр;
- 2)  $\text{sp}^3$ ; тетраэдр;
- 3)  $\text{d}^2\text{sp}^2$ ; октаэдр;
- 4)  $\text{dsp}^3$ ; тригональная пирамида;
- 5)  $\text{d}^2\text{sp}^3$ ; октаэдр.

4. Какова степень диссоциации комплексного иона в 0,1 М растворе сульфата тетраамминмеди (II)?  $K_h = 9,33 \cdot 10^{-13}$ .

- 1)  $6 \cdot 10^{-2}$ ,
- 2)  $1,2 \cdot 10^{-4}$ ,
- 3)  $8,2 \cdot 10^{-3}$ ,
- 4)  $5 \cdot 10^{-8}$ ,
- 5) 0,2

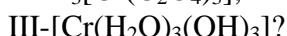
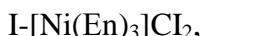
5. Как можно разделить смесь иодида и хлорида серебра (I) и на чем это разделение основано?

- 1) добавить кристаллы  $\text{AgJ}$  и  $\text{AgCl}$  в горячую воду, что позволит растворить одну из солей;
- 2) прокалить смесь, что позволит разложить одну из солей;
- 3) обработать раствором аммиака, что приведет к образованию растворимого амминокомплекса серебра(I) из  $\text{AgCl}$ ;
- 4) обработать раствор светом;
- 5) разделить смесь нельзя.

6. Обработать раствором аммиака с образованием амминокомплекса серебра (I) из  $\text{AgJ}$ .

## ВАРИАНТ 5

1. Какова степень окисления и КЧ комплексообразователя в соединениях:

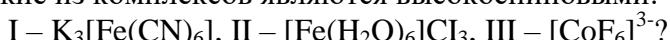


- 1) I – 2. 6; II – 3. 6; III – 3. 6;
- 2) I – 2. 3; II – 3. 3; III – 3. 6;
- 3) I – 3. 6; II – 3. 6; III – 2. 6;
- 4) I – 2. 6; II – 3. 3; III – 3. 6;
- 5) I – 2. 3; II – 3. 3; III – 3.
- 6). En - этилендиамин

2. Какой комплекс, парамагнитный  $[\text{CoF}_6]^{3-}$  или диамагнитный  $[\text{Co}(\text{NH}_3)_6]^{3+}$  менее химически реакционноспособен?

- 1)  $[\text{Co}(\text{NH}_3)_6]^{3+}$ , так как размер лиганда больше;
- 2)  $[\text{CoF}_6]^{3-}$ , так как размер лиганда больше;
- 3) реакционная способность близка;
- 4)  $[\text{CoF}_6]^{3-}$ , так как  $\sigma$  - связи более прочные из – за внутриорбитальной гибридизации АО;
- 5)  $[\text{Co}(\text{NH}_3)_6]^{3+}$ , так как  $\sigma$  – связи более прочны из – за внутриорбитальной гибридизации АО.

3. Какие из комплексов являются высокоспиновыми:



- 1) все три;
- 2) II, III;
- 3) I, II;

4) I, III;

5) все низкоспиновые.

4. Константа нестойкости иона  $[Ag(CN)_2]^-$  составляет  $8 \cdot 10^{-22}$ . Вычислите концентрацию ионов серебра в 0,01 М растворе комплексного соединения  $K[Ag(CN)_2]$ , содержащем, кроме того, 0,05М NaCN в литре раствора.

- 1)  $4 \cdot 10^{-5}$ ,
- 2)  $2 \cdot 10^{-16}$ ,
- 3)  $3 \cdot 10^{-21}$ ,
- 4)  $5 \cdot 10^{-8}$ ,
- 5)  $0,5 \cdot 10^{-10}$ .

5. Какие из перечисленных трудно растворимых в воде гидрооксидов растворяются в щелочах и почему?

- I –  $Al(OH)_3$ ;
- II –  $Zn(OH)_2$  ;
- III –  $Ca(OH)_2$ .

- 1) Все три, так как являются кислотными гидрооксидами.
- 2) I, II, так как являются амфотерными гидрооксидами, образуя гидрокомплексы.
- 3) I, так как является амфотерным гидрооксидом.
- 4) II - по той же причине.
- 5) III, так как является основным гидрооксидом.

## ВАРИАНТ 6

1. Каковы формулы и названия комплексных ионов кобальта (III) с лигандами:  $C_2O_4^{2-}$ ,  $S_2O_3^{2-}$  (к.ч.=6)?

- 1)  $[Co(C_2O_4)_6]^{2-}$  гексаоксалатокобальтат (III) – ион.  
 $[Co(S_2O_3)_6]^{2-}$  гексатиосульфатокобальтат(III) – ион.
- 2)  $[Co(C_2O_4)_3]^{3-}$  триоксалатокобальтат (III) – ион.  
 $[Co(S_2O_3)_3]^{3-}$  тритиосульфатокобальтат (III) – ион.
- 3)  $[Co(C_2O_4)_4]^{5-}$  тетраоксалатокобальтат (III) – ион.  
 $[Co(S_2O_3)_4]^{5-}$  тетратиосульфатокобальтат (III) – ион.
- 4)  $[Co(C_2O_4)_3]^{2-}$  триоксалатокобальтат (III) – ион.  
 $[Co(S_2O_3)_3]^{2-}$  тритиосульфатокобальтат(III) – ион.
- 5)  $[Co(C_2O_4)_6]^{9-}$  гексаоксалатокобальтат (III) – ион.  
 $[Co(S_2O_3)_6]^{9-}$  гексатиосульфатокобальтат (III) – ион.

2. Какой из ионов более устойчив  $[Fe(CN)_6]^{4-}$  (I) или  $[FeF_6]^{4-}$  (II) и почему?

3. Какие валентные орбитали марганца (IV) принимают участие в образовании  $\sigma$  – связей в ионе  $MnCl_6^{2-}$ ? Каков тип гибридизации валентных орбиталей атома марганца (IV)?  $sp^3$ ; 2.  $d^3s$ ; 3.  $d^2sp^3$ ; 4.  $sp^3d^2$ ; 5.  $d^3sp^3$

4. Какие из ионов являются окрашенными:  $Zn(H_2O)_6^{2+}$  (I),  $Co(H_2O)_6^{2+}$  (II),  $Ni(H_2O)_6^{2+}$  (III)?

5. Возможно ли протекание реакции



- 1) нет, так как  $K_h [Ag(CN)_2] < K_h [AgCl_2]$  ;
- 2) нет, так как KCN подвергается гидролизу;
- 3) да, так как  $K_h [AgCl_2] > K_h [Ag(CN)_2]$
- 4) нет, так как хлоридные комплексы серебро (I) не образует;
- 5) да, но только в твердой фазе.

## ВАРИАНТ 7

1. Какова формула гексацианоферрата (II) калия? Каковы координационное число и степень окисления комплексообразователя?

1.  $K_2[Fe(NCS)_6]$ ; 6; 2;
  2.  $K_4[Fe(CN)_6]$ ; 6; 3;
  3.  $K_3[Fe(CN)_6]$ ; 6; 2;
  4.  $K_2[Fe(CN)_5CO]$ ; 6; 2;
  5.  $K_4[Fe(CN)_6]$ ; 6; 2.
2. При действии на 1М раствор  $PtCl_4 \cdot 6NH_3$  нитрата серебра в осадок выпадает четыре моля хлорида серебра (I). Установить состав внутренней сферы комплексного иона и формулу соли. Ответ обосновать.
1.  $[Pt(NH_3)_6]Cl_4$ ;
  2.  $[Pt(NH_3)_6Cl]Cl_3$ ;
  3.  $[Pt(NH_3)_6Cl_2]Cl_2$ ;
  4.  $[Pt(NH_3)_6Cl_3]Cl$ ;
  5.  $[PtCl_4](NH_3)_6$ .
3. Комплексное диамагнитное соединение  $Fe(CO)_5$  имеет структуру тригональной бипирамиды. Какие валентные орбитали атома железа принимают участие в образовании  $\sigma$  – связей и каков тип их гибридизации?
1.  $d^2sp^3$ ;
  2.  $dsp^3$
  3.  $sp^3d$ ;
  4.  $sp^3d^2$ ;
  5.  $sp^3d$
4. Как распределены d-электроны в тетраэдрическом комплексном ионе  $[NiCl_4]^{2-}$ ?
1.  $d\epsilon^6d\gamma^2$ ;
  2.  $d\gamma^4d\epsilon^4$ ;
  3.  $d\epsilon^4d\gamma^4$ ;
  4.  $d\epsilon^2d\gamma^4$ ;
  5.  $d\gamma^6d\epsilon^2$
5. Сколько молей аммиака должно содержаться в 1л 0,1М раствора  $[Ag(NH_3)_2]NO_2$ , чтобы прибавление 1,5 г хлорида калия к 1 л раствора не вызвало выпадения осадка  $AgCl$ ?  $K_h [Ag(NH_3)_2]^+ = 5.9 \cdot 10^{-8}$ ;  $Pr_{AgCl} = 1.6 \cdot 10^{-10}$
- 1) 0.86;
  - 2) 1.0;
  - 3) 2.0;
  - 4) 0.54;
  - 5) 1.25.

## ВАРИАНТ 8

1. Какова формула хлорида тетрааммин-дихлороплатины (IV)? Каковы координационное число и степень окисления комплексообразователя?
- 1)  $[Pt(NH_3)_6Cl_4]$ ; 6; 4;
  - 2)  $[Pt(NH_3)_5Cl_4]Cl$ ; 6; 4;
  - 3)  $[Pt(NH_3)_4Cl_2]Cl_2$ ; 6; 4;
  - 4)  $[Pt(NH_3)_2Cl_4]$ ; 4; 4;
  - 5)  $[Pt(NH_3)_4Cl_2]Cl_2$ ; 6; 2.
2. Сколько геометрических изомеров имеет октаэдрическое комплексное соединение состава  $PtCl_4 \cdot 2NH_3$ ?
- 1) 0;
  - 2) 1;
  - 3) 2;
  - 4) 3;
  - 5) 4.
3. Какова структура тетракабонила никеля, если известно, что это низкоспиновый диамагнитный комплекс?

- 1) квадратная;
- 2) пирамидалная;
- 3) октаэдрическая;
- 4) тетраэдрическая;
- 5) тригонально-бипирамидалная.

4. Какие из перечисленных акваионов окрашены:  $[\text{Cu}(\text{H}_2\text{O})_4]^+$  (I),  $[\text{Cu}(\text{H}_2\text{O})_6]^{2+}$  (II),  $[\text{Fe}(\text{H}_2\text{O})_6]^{2+}$  (III)?

- 1) I;
- 2) II;
- 3) III;
- 4) I, II;
- 5) II, III

5. Как можно получить тетрайодомеркурат (II) калия?

- 1) растворить Hg в KJ;
- 2) взаимодействием J и Hg;
- 3) взаимодействием соли ртути (II) в избытке KJ;
- 4) из иодида ртути и любой соли калия.
- 5) получить нельзя вследствие непрочности соединения.

## ВАРИАНТ 9

1. Какова формула комплексного соединения состава  $\text{Co}(\text{CN})_3 \cdot 3\text{KCN}$ , если координационное число комплексообразователя равно шести?

1.  $\text{K}_2\text{Co}[\text{K}(\text{CN})_6]$ ;
2.  $\text{K}[\text{Co}(\text{CN})_5]\text{CN}$ ;
3.  $[\text{K}_3\text{Co}(\text{CN})_6]$ ;
4.  $\text{K}_3[\text{Co}(\text{CN})_6]$ ;
5.  $\text{Co}[\text{K}_3(\text{CN})_6]$ .

2. Какая кислота  $\text{H}_3\text{PO}_4$  или  $\text{HPF}_6$  более сильная и почему:

1. I - так как является трехосновной.
2. II - так как является одноосновной.
3. II - так как является комплексным соединением с протоном во внешней сфере.
4. I - так как связи в молекуле ионные.
5. I и II близки по силе.

3. Какие орбитали платины участвуют в образовании химической связи в хлориде тетраамминплатины (II)? Каков тип гибридизации орбиталей комплексообразователя и структура комплексного иона?

1.  $\text{dsp}^2$  -квадрат;
2.  $\text{d}^2\text{sp}^3$  - октаэдр;
3.  $\text{sp}^3$  - квадратная пирамида;
4.  $\text{sp}^3$  – квадрат;
5.  $\text{sp}^3\text{d}^2$  – октаэдр.

4. Даны параметры расщепления в поле лигандов  $\Delta$ , определенные спектроскопически, для комплексов хрома (III):  $[\text{Cr}(\text{CN})_6]^{3-}$ ;  $[\text{CrF}_6]^{3-}$ ;  $[\text{Cr}(\text{H}_2\text{O})_6]^{3+}$ .

Составьте спектрохимический ряд лигандов.

- 1)  $\text{F}^- < \text{CN}^- < \text{H}_2\text{O} < \text{NCS}^- < \text{NH}_3$ ;
- 2)  $\text{CN}^- < \text{NH}_3 < \text{NCS}^- < \text{H}_2\text{O} < \text{F}^-$ ;
- 3)  $\text{H}_2\text{O} < \text{FCN}^- < \text{NCS}^- < \text{NH}_3$ ;
- 4)  $\text{F}^- > \text{H}_2\text{O} > \text{NCS}^- > \text{NH}_3 > \text{CN}^-$ ;
- 5)  $\text{CN}^- > \text{NH}_3 > \text{NCS}^- > \text{H}_2\text{O} > \text{F}^-$ .

5. Сколько ионов цинка находится в литре 0,05 М раствора  $K_2[Zn(CN)_4]$  ( $K_h = 1 \cdot 10^{-17}$ ), содержащем, кроме того, 0,05 моля KCN? Степень диссоциации KCN принять равной 1;

- 1)  $6 \cdot 10^{10}$ ;
- 2)  $1 \cdot 10^{13}$ ;
- 3)  $9 \cdot 10^{11}$ ;
- 4) 0,1;
- 5)  $2 \cdot 10^{22}$ .

### ВАРИАНТ 10

1. Назовите соединение, которое получается при взаимодействии  $Fe(CN)_2$  и KCN, если координационное число железа (II) равно шести?

- 1) цианид железа (III);
- 2) гексароданоферрат(II) калия;
- 3) цианид гексароданожелеза(II);
- 4) гексацианоферрат(II) калия;
- 5) гексацианожелезо - калий.

2. Чем можно объяснить многообразие и прочность комплексов иона  $Cr(III)$ ?

- 1) высоким положительным зарядом иона,
- 2) малым радиусом иона,
- 3) наличием свободных d-орбиталей предвнешнего уровня.
- 4) прочностью  $\sigma$ -связей за счет внутриорбитальной гибридизации АО,
- 5) всеми перечисленными выше причинами.

3. Какие валентные орбитали хрома принимают участие в образовании  $\sigma$ -связей в ионе  $[Cr(H_2O)_6]^{3+}$ ? Каков тип гибридизации АО атома хрома и структура этого иона?

- 1)  $d^2sp^3$ ; октаэдр;
- 2)  $d^2sp^3$ ; тетраэдр;
- 3)  $sp^3d^2$ ; октаэдр;
- 4)  $d^2sp^3$ ; шестиугольник;
- 5)  $dsp^3$ ; тригональная бипирамида.

4. Каковы магнитные комплексы следующих комплексов: I- $[Fe(CN)_6]^{3-}$ , II- $[Fe(H_2O)_6]^{3+}$ ?

- 1) оба парамагниты,
- 2) I - парамагнитен, II - диамагнитен,
- 3) II - парамагнитен, I - диамагнитен,
- 4) Оба диамагнитны,
- 5) Определить магнитные свойства нельзя.

5. Найти массу серебра, находящегося в виде ионов в 0,5 л 0,1М раствора  $Na_3[Ag(S_2O_3)_2]$  дитиосульфатааргентата (I) натрия, содержащем, кроме того, 0,1моль/л тиосульфата натрия.  $K_h[Ag(S_2O_3)_2]^{3-} = 1,1 \cdot 10^{-22}$ .

- 1)  $5,9 \cdot 10^{-20}$ ;
- 2)  $9 \cdot 10^{-11}$ ;
- 3)  $5 \cdot 10^{-6}$ ;
- 4)  $1,2 \cdot 10^{-8}$ ;
- 5)  $6 \cdot 10^{-10}$ .

### ВАРИАНТ 11

1. При действии на 1 М раствор  $PtCl_4 \cdot 2NH_3$  нитратом серебра осадок не выпадает. Какова координационная формула комплексного соединения?

1.  $[Pt(NH_3)_2Cl_2]Cl_2$ ;
2.  $[Pt(NH_3)_2Cl_3]Cl$ ;
3.  $[Pt(NH_3)_2Cl_4]$ ;

4.  $[\text{Pt}(\text{NH}_3)_2\text{Cl}]\text{Cl}_3$ ;  
 5.  $[\text{Pt}(\text{NH}_3)_4]\text{Cl}_4$ .
2. Какую изомерию проявляют комплексные соединения:  $[\text{Cu}(\text{NH}_3)_4][\text{PtCl}_4]$  и  $[\text{Cu}(\text{NH}_3)_4][\text{CuCl}_4]$ ?
- 1) геометрическую;
  - 2) ионизационную;
  - 3) координационную;
  - 4) все три;
  - 5) 1 и 2.
3. Какие валентные орбитали атома кобальта принимают участие в образовании  $\sigma$ -связей в ионе  $[\text{CoCl}_4]^{2-}$ ? Каковы тип гибридизации АО кобальта и структура этого иона?
- 1)  $\text{dsp}^2$ ; квадрат;
  - 2)  $\text{sp}^3$ ; квадрат;
  - 3)  $\text{d}^2 \text{sp}^3$ ; октаэдр;
  - 4)  $\text{sp}^3$ ; тетраэдр;
  - 5)  $\text{sp}^3 \text{d}^2$ ; октаэдр.
4. Какие из перечисленных комплексных соединений парамагнитны: I -  $\text{Na}[\text{AgCl}_2]$ , II -  $\text{Na}_4[\text{NiF}_6]$ , III -  $\text{K}_2[\text{PtCl}_6]$ ?
- 1) все три;
  - 2) I;
  - 3) I,II;
  - 4) все диамагнитны;
  - 5) II,III.

5. Концентрация ионов серебра в 0,1 М растворе  $[\text{Ag}(\text{NH}_3)_2]\text{NO}_3$  равна  $1,2 \cdot 10^{-3}$  моль/л. Какой должна быть концентрация избыточного аммиака, чтобы  $[\text{Ag}^+]$  уменьшилась в 100 раз?  $K_{\text{н}} [\text{Ag}(\text{NH}_3)_2]^+ = 6,2 \cdot 10^{-8}$ .
- 1)  $3 \cdot 10^{-4}$ ;
  - 2)  $2,28 \cdot 10^{-2}$ ;
  - 3)  $4,21 \cdot 10^{-6}$ ;
  - 4)  $5,02 \cdot 10^{-2}$ ;
  - 5)  $4 \cdot 10^{-8}$ .

## ВАРИАНТ 12

1. Каковы формула и степень окисления комплексообразователя в пентакарбониле железа?
- 1)  $[\text{Fe}(\text{CO})_4]\text{Cl}_2$ ; 2;
  - 2)  $\text{H}_2[\text{Fe}(\text{CO})_4]$ ; 3;
  - 3)  $[\text{Fe}(\text{CO})_9]$ ; 0;
  - 4)  $[\text{Fe}(\text{CO})_5]$ ; 0;
  - 5)  $[\text{Fe}_3(\text{CO})_{12}]$ ; 2.
2. При действии  $\text{BaCl}_2$  на 1 моль раствора соединения  $\text{CoBrSO}_4 \cdot 5\text{NH}_3$  осаждается 1 моль  $\text{BaSO}_4$ . Каково координационное строение соединения?
- 1)  $[\text{Co}(\text{NH}_3)_5\text{Br}]\text{SO}_4$ ;
  - 2)  $[\text{Co}(\text{NH}_3)_5\text{SO}_4]\text{Br}$ ;
  - 3)  $[\text{Co}(\text{NH}_3)_5 \text{Br SO}_4]$ ;
  - 4)  $[\text{Co}(\text{NH}_3)_5]\text{Br SO}_4$ ;
  - 5)  $[\text{CoBrSO}_4] \cdot 5\text{NH}_3$ .
3. Какие валентные орбитали атома меди принимают участие в образовании  $\sigma$ -связей в ионе  $[\text{Cu}(\text{NH}_3)_4]^{2+}$ ?
- Каков тип гибридизации АО меди и структур этого иона?
- 1)  $\text{dsp}^2$ ; квадрат;
  - 2)  $\text{sp}^3$ ; тетраэдр;
  - 3)  $\text{dsp}^3$ ; треугольная бипирамида;

- 4)  $sp^3$ ; квадрат;  
 5)  $sp^3d^2$ ; октаэдр.

4. Как распределены d-электроны по орбиталям центрального атома в октаэдрическом комплексе  $[Cr(CN)_6]^{3-}$  и почему?

1.  $d\epsilon^2d\gamma^1$ ;  
 2.  $d\epsilon^1d\gamma^2$ ;  
 3.  $d\epsilon^3d\gamma^0$ ;  
 4.  $d\epsilon^2d\gamma^2$ ;  
 5.  $d\epsilon^0d\gamma^3$ .

5. Почему  $AgCl$ ,  $AgBr$ ,  $AgJ$  хорошо растворяются в растворе  $KCN$ , а в растворе аммиака растворяются лишь  $AgCl$  и  $AgBr$ ?

- 1) потому, что  $KCN$  более сильный электролит, чем аммиак;  
 2) так как  $K_h [Ag(CN)_2]^- \ll K_h [Ag(NH_3)_2]^+$ ;  
 3) так как  $\Pi P_{AgJ} \ll \Pi P_{AgCl, AgBr}$ ;  
 4) так как аммиачные комплексы могут содержать во внешней сфере только хлорид или бромид-ионы;  
 5) так как  $\Pi P_{AgJ} \ll \Pi P_{AgCl, AgBr}$ , а  $K_h [Ag(CN)_2]^- \ll \ll K_h [Ag(NH_3)_2]^+$ .

### ВАРИАНТ 13

1. Каковы координационная формула, степень окисления и координационное число комплексообразователя в тетрагидроксокупрате (II) калия?

- 1)  $K[Cu(OH)_4]$ ; 3; 4;  
 2)  $K_2[Cu(OH)_4]$ ; 2; 4;  
 3)  $K_4[Cu(OH)_4]$ ; 0; 4;  
 4)  $K_2[Cu(OH)_4]$ ; 4; 4;  
 5)  $K_3[Cu(OH)_6]$ ; 3; 6.

2. Какие валентные орбитали атома никеля (II) принимают участие в образовании  $\sigma$ -связей в ионе  $[Ni(CN)_4]^{2-}$ , если ион диамагнитен? Каков тип гибридизации АО комплексообразователя и структура данного иона?

- 1)  $sp^3$ ; квадрат;  
 2)  $sp^3d$ ; квадрат;  
 3)  $sp^3$ ; тетраэдр;  
 4)  $dsp^2$ ; тетраэдр;  
 5)  $dsp^2$ ; квадрат.

3. Как распределены валентные электроны иона комплексообразователя  $Fe$  (II) по d-орбиталям в низкоспиновом комплексе?

- 1)  $d\epsilon^4d\gamma^2$ ;  
 2)  $d\epsilon^2d\gamma^4$ ;  
 3)  $d\epsilon^3d\gamma^3$ ;  
 4)  $d\epsilon^6d\gamma^0$ ;  
 5)  $d\epsilon^0d\gamma^6$ .

4. Какова концентрация лиганда (моль/л) в 0,1 М растворе  $[Cu(NH_3)_4]SO_4$ ?  $K_h [Cu(NH_3)_4]^{2+} = 2,2 \cdot 10^{-13}$

- 1)  $5 \cdot 10^{-5}$ ;  
 2)  $6,1 \cdot 10^{-4}$ ;  
 3)  $6,2 \cdot 10^{-2}$ ;  
 4)  $2,4 \cdot 10^{-3}$ ;  
 5)  $2,2 \cdot 10^{-10}$

5. Какое соединение образуется при растворении платины в «царской водке»?

- 1)  $PtCl_4$ ;  
 2)  $H_2[PtCl_4]$ ;  
 3)  $H_2[PtCl_6]$ ;

- 4)  $\text{PtCl}_2$ ;  
 5)  $\text{PtO}$ .

### ВАРИАНТ 14

1. Написать формулы и названия комплексных ионов: комплексообразователь -  $\text{Zn}$ , координационное число - 4, лиганды -  $\text{NH}_3$  и  $\text{OH}^-$ .

- 1)  $[\text{Zn}(\text{NH}_3)_4]^{+}$  - тетрааминцинка-ион;
- $[\text{Zn}(\text{OH})_4]$  - тетрагидроксоцинка – ион;
- 2)  $[\text{Zn}(\text{NH}_3)_4]^{2-}$  - тетрагидроксоцинкат – ион;
- $[\text{Zn}(\text{OH})_4]$  - тетрааминцинкат – ион;
- 3)  $[\text{Zn}(\text{NH}_3)_2]^{2+}$  - тетраамминцинкат – ион;
- $[\text{Zn}(\text{OH})_2]^{2-}$  - тетрагидроксоцинкат – ион;
- 4)  $[\text{Zn}(\text{NH}_3)_4]^{2+}$  - тетрааминцинка – ион;
- $[\text{Zn}(\text{OH})_4]^{2-}$  - тетрагидроксоцинкат – ион;
- 5)  $[\text{Zn}(\text{NH}_3)_6]^{2+}$  - гексааминцинка – ион;
- 6)  $[\text{Zn}(\text{OH})_4]^{2-}$  - тетрагидроксоцинкат – ион.

2. Почему раствор соли состава  $\text{Fe}(\text{CN})_2 \cdot 4\text{KCN}$  не показывает реакции на ионы  $\text{Fe}^{2+}$  и  $\text{CN}^-$ ?

- 1) вследствие малой диссоциации солей  $\text{Fe}(\text{CN})_2$  и  $\text{KCN}$ ;
- 2) вследствие устойчивости внутренней сферы комплексного соединения  $\text{K}_4[\text{Fe}(\text{CN})_6]$ ;
- 3) в результате полного гидролиза этой соли;
- 4) вследствие неустойчивости данных ионов в растворе;
- 5) в результате образования устойчивого комплексного соединения  $\text{K}_3\text{Fe}[\text{K}(\text{CN})_6]$ .

3. Каков тип гибридизации АО атома серебра (I) в ионе  $[\text{Ag}(\text{NH}_3)_2]^+$  и какова структура этого иона?

- 1)  $\text{sp}^2$  – треугольная;
- 2)  $\text{dsp}^2$  – квадратная;
- 3)  $\text{sp}$  – линейная;
- 4)  $\text{sp}^3$  – тетраэдрическая;
- 5)  $\text{sp}^3\text{d}^2$  – октаэдрическая.

4. Сколько молей  $\text{KCN}$  должно содержаться в 1 л 0,01 М раствора  $\text{K}_2[\text{Ni}(\text{CN})_4]$ , чтобы концентрация  $\text{Ni}^{2+}$  составляла  $10^{-12}$  моль/л?  $K_{\text{н}} [\text{Ni}(\text{CN})_4]^{2+} = 1,1 \cdot 10^{-31}$ .

- 1)  $2,4 \cdot 10^{-4}$ ;
- 2)  $5,8 \cdot 10^{-6}$ ;
- 3)  $3,2 \cdot 10^{-8}$ ;
- 4) 0,5;
- 5)  $1,5 \cdot 10^{-10}$ .

5. Как можно разрушить комплексное соединение  $\text{K}_2[\text{Zn}(\text{OH})_4]?$

- 1) прибавить кислоту;
- 2) добавить аммиак;
- 3)  $\text{Na}_2\text{S}$  связать ионы цинка в трудно растворимый сульфид цинка;
- 4) использовать все приведенные способы;
- 5) использовать способы 1 и 3.

### ВАРИАНТ 15

1. Какова координационная формула комплексного неэлектролита триаминтрихлорокобальта (III)?

- 1)  $[\text{Co}(\text{NH}_3)_3]\text{Cl}_3$ ;
- 2)  $[\text{Co}(\text{NH}_3)_3\text{Cl}_3]$ ;
- 3)  $[\text{CoCl}_3].3\text{NH}_3$ ;

- 4)  $[\text{Co}(\text{NH}_3)_3\text{Cl}_2]\text{Cl}$ ;  
 5)  $[\text{Co}(\text{NH}_3)\text{Cl}]\text{Cl}_2$ .

2. Какие из приведенных соединений являются двойными солями, если константы нестабильности соответственно равны:  $[\text{ZnCl}_4]^{2-} = 10$ ;  $[\text{Zn}(\text{NH}_3)_4]^{2+} = 3,5 \cdot 10^{-10}$ ;  $[\text{Zn}(\text{CN})_4]^{4-} = 1,3 \cdot 10^{-17}$ ?

- 1)  $[\text{ZnCl}_4]^{2-}$ ;  
 2)  $[\text{Zn}(\text{NH}_3)_4]^{2+}$ ;  
 3) все соли;  
 4) двойных солей нет;  
 5)  $[\text{Zn}(\text{CN})_4]^{4-}$ .

3. Какие валентные орбитали атома кобальта (II) принимают участие в образовании  $\sigma$ -связей в ионе  $[\text{CoBr}_4]^{2-}$ ? Каков тип гибридизации АО атома кобальта и какова пространственная структура иона  $[\text{CoBr}_4]^{2-}$ ?

- 1)  $dsp^2$ ; квадрат;  
 2)  $d^2sp^3$ ; октаэдр;  
 3)  $sp^3$ ; квадрат;  
 4)  $sp^2d$ ; квадрат;  
 5)  $sp^3$ ; тетраэдр.

4. При какой концентрации  $\text{Br}^-$ -ионов (моль/л) начнется выпадение осадка  $\text{AgBr}$  из 0,1 М раствора  $[\text{Ag}(\text{NH}_3)_2]\text{NO}_3$ , содержащем избыток 1 моль/л аммиака?

$$K_h [\text{Ag}(\text{NH}_3)_2]^+ = 6,0 \cdot 10^{-8}; \text{ПР}_{\text{AgBr}} = 6 \cdot 10^{-13}.$$

- 1)  $10^{-2}$ ;  
 2)  $5 \cdot 10^{-8}$ ;  
 3)  $6 \cdot 10^{-3}$ ;  
 4)  $10^{-4}$ ;  
 5)  $2 \cdot 10^{-10}$ .

5. Как можно из нитрита серебра (I) получить нитрат диамминсеребра (I)?

- 1) в присутствии сильного окислителя;  
 2) прибавляя избыток азотной кислоты;  
 3) в присутствии избытка аммиака;  
 4) получить нельзя;  
 5) в присутствии сильного восстановителя.

## **11.2. Типовые контрольные задания или иные материалы, необходимые для оценки знаний, умений, навыков и (или) опыта в ходе промежуточной аттестации по дисциплине**

Экзамен проводится в устно-письменной форме по всему материалу изучаемого курса «Химия элементов»

Экзаменационный билет содержит 5 вопросов из разных тем курса.

### **ЭКЗАМЕНАЦИОННЫЕ БИЛЕТЫ**

#### **Э К З А М Е Н А Ц И О Н Н Ы Й Б И Л Е Т № 1**

1. Основные положения квантово-механической теории строения атомов Бора. Ядерная модель атома. Строение ядра, массовое число, протоны, нейтроны. Изотопы. Атомные массы элементов, внесенные в периодическую систему.

2. Покажите, чему равны численные значения квантовых чисел для элемента, электронная конфигурация которого  $4s^23d^2$ . Что характеризуют эти квантовые числа? Что это за элемент? Его свойства и получение.

3. Какие валентные орбитали хрома принимают участие в образовании  $\sigma$ -связей и по какому механизму в ионе  $[\text{Cr}(\text{H}_2\text{O})_6]^{3+}$ ? Каков тип гибридизации АО иона хрома и структура этого иона?

4. Железо, кобальт, никель. Электронные конфигурации и степени окисления. Химические свойства. Получение. Применение. Как из чугуна получают сталь.
5. Написать электронную формулу хлора и серы в основном и возбужденном состояниях. По электронной формуле определить место его в периодической системе (группу, подгруппу, период) и квантовые числа для валентных электронов.

### ЭКЗАМЕНАЦИОННЫЙ БИЛЕТ № 2

1. Главное, орбитальное, спиновое и магнитное квантовые числа, как характеристики состояния электронов в атоме. Взаимосвязь между квантовыми числами. Электронные оболочки (слои), подоболочки (подслои), атомные орбитали. Форма, ориентация и емкость АО. Продемонстрировать все взаимосвязи на примере атома Mo. Расписать квантовые числа для валентных электронов атома Mo.
2. Ковалентная и водородная связь. Механизмы ковалентных связей. Влияние водородных связей на свойства веществ.
3. Зависимость параметров расщепления от положения лиганда в спектрохимическом ряду. Высоко- и низкоспиновые комплексы и объяснение их магнитных и оптических свойств в теории кристаллического поля. Объяснить на примерах  $[\text{Cr}(\text{NH}_3)_6]\text{Cl}_3$  и  $[\text{Cr}(\text{OH})_6]\text{Cl}_3$
4. Физический смысл величин: потенциал ионизации, сродство к электрону, электроотрицательность и дипольный момент молекулы. Периодичность в изменении размеров атомов, их энергий ионизации, сродства к электрону и электроотрицательности. Шкала электроотрицательности. Ионная и неполярная связи - крайние случаи ковалентной связи. Степень ионности связи - как она определяется?
5. Щелочные металлы. Химические свойства. Применение.

### ЭКЗАМЕНАЦИОННЫЙ БИЛЕТ № 3

1. Энергетическая структура атомов. Уровни и подуровни энергии. Вырожденные состояния. Число АО на уровнях и подуровнях (в оболочках и подоболочках). На примере ванадия расставить квантовые числа для валентных электронов
2. Теория гибридизации. Направленность и кратность хим. связи. Геометрия молекул. Теория Гиллеспи.
3. Как образуется комплекс  $\text{K}[\text{Al}(\text{OH})_4]$  и какие орбитали алюминия участвуют в его образовании. Указать тип гибридизации, окрашиваемость, магнитные свойства и пространственное строение комплекса.
4. Основные положения квантово-механической теории строения атомов Бора. Ядерная модель атома. Строение ядра, массовое число, протоны, нейтроны. Изотопы. Атомные массы элементов, внесенные в периодическую систему.
5. Покажите, чему равны численные значения квантовых чисел для элемента, электронная конфигурация которого  $4s^23d^2$ . Что характеризуют эти квантовые числа? Что это за элемент? Его свойства и получение.

### ЭКЗАМЕНАЦИОННЫЙ БИЛЕТ № 4

1. Спин электронов. Принцип Паули. Емкость электронных уровней, подуровней и АО по электронам. Правила Гунда и Клечковского. Для элемента Cr  $3d^54s^1$  определить квантовые числа для указанных электронов и возможные степени окисления. Свойства хрома и его применение
2. Основные типы химической связи. Ионная связь. Ковалентная связь. Обменный и донорно-акцепторный механизмы ее возникновения.
3. Привести структурные формулы соединений  $\text{CH}_3\text{Cl}$ ,  $\text{COCl}_2$ ,  $\text{CO}_2$ . Указать тип гибридизации и кратность связей в данных молекулах. Объяснить различия в отдельных связях. Молекулы полярные или нет?

4. Главное, орбитальное, спиновое и магнитное квантовые числа, как характеристики состояния электронов в атоме. Взаимосвязь между квантовыми числами. Электронные оболочки (слои), подоболочки (подслои), атомные орбитали. Форма, ориентация и емкость АО. Продемонстрировать все взаимосвязи на примере атома Мо. Расписать квантовые числа для валентных электронов атома Мо.

5. Получение и применение железа, отношение к воде, кислотам и щелочам, коррозия его в кислых и щелочных средах.

### ЭКЗАМЕНАЦИОННЫЙ БИЛЕТ №5

1. Многоэлектронные атомы. Порядок заселения уровней, подуровней и АО электронами. Принцип Паули, Правила Гунда и Клечковского. Для каких атомов это правило реализуется? Принцип минимума энергии при заполнении электронами подуровней и орбиталей. Основные и возбужденные состояния атомов. Почему после кальция электронами заполняется d-, а не p-подуровень?

2.  $\sigma$  и - связи. Через орбитали нарисовать структуры молекул ацетилена  $C_2H_2$  и уксусной кислоты. Указать типы гибридизации атомов углерода в этих соединениях.

3. Какие валентные орбитали хрома принимают участие в образовании  $\sigma$  - связей в ионе  $[Cr(H_2O)_6]^{3+}$ ? Каков тип гибридизации АО иона хрома, магнитные свойства, окрашиваемость и структура этого иона?

4. Энергетическая структура атомов. Уровни и подуровни энергии. Вырожденные состояния. Число АО на уровнях и подуровнях (в оболочках и подоболочках). На примере ванадия расставить квантовые числа для валентных электронов

5. Теория гибридизации. Направленность и кратность хим. связи. Геометрия молекул. Теория Гиллеспи.

### ЭКЗАМЕНАЦИОННЫЙ БИЛЕТ №6

1. Периодический закон и периодическая система Менделеева. Период, группы и подгруппы. Семейства элементов. Причины периодического изменения свойств элементов. Наиболее устойчивые электронные конфигурации атомов. По каким физическим параметрам (энергия ионизации, сродства, электроотрицательность и электронное строение) можно отличить металл от металлоида?

2. Укажите, в каком состоянии гибридизации находится комплексообразователь в ионе  $[Co(OH)_6]^{4-}$ ? Как образуется этот комплекс? Охарактеризовать его магнитные свойства, структуру и цветность. Комплекс высоко- или низкоспиновый?

3. Покажите, чему равны численные значения квантовых чисел для элемента, электронная конфигурация которого  $5s^24d^1$ . Что характеризуют эти квантовые числа? Что это за элемент? Его химические свойства

4. В каком из соединений доля ковалентной связи больше: хлоридах бериллия, магния или кальция? Ответ обосновать.

5. Получение и химические свойства элементов 2 группы, главной подгруппы.

### ЭКЗАМЕНАЦИОННЫЙ БИЛЕТ №7

1. Периодичность в изменении размеров атомов, энергия ионизации и сродства к электрону и электроотрицательности в периодах и группах. Влияние электроотрицательности на полярность и вид химической связи.

2. Метод валентных связей или спиновая теория валентности. Полярность связи и полярность молекул. Дипольные моменты. Определить полярность молекул  $H_2$ ,  $CHCl_3$  и  $CH_3Cl$ . Нарисовать расположение орбиталей в этих молекулах в пространстве.

3. Определите заряд комплексообразователей и координационные числа. Какие из этих комплексов являются окрашенными, парамагнитными. Какой вид гибридизации и структура в комплексах  $K_2[CuCl_4]$  и  $[Cu(NH_3)_4](NO_3)_2$ ?

4.  $\sigma$  и - связи. Нарисовать структуры молекул ацетилена  $C_2H_2$  и уксусной кислоты.

5. Периодичность в изменении размеров атомов, энергия ионизации и сродства к электрону и электроотрицательности в периодах и группах. Влияние электроотрицательности на полярность и вид химической связи.

### ЭКЗАМЕНАЦИОННЫЙ БИЛЕТ №8

1. Форма и ориентация АО. Как расположены АО в пространстве в молекуле ацетилена  $C_2H_2$  и циклогексане. Основные и возбужденные состояния атомов. Атомные спектры - что они отражают?

2. Какой из элементов, электронная конфигурация которых приведена ниже, имеет наибольшее сродство к электрону? 1)  $ns^2np^5$ ; 2)  $ns^2np^1$ ; 3)  $ns^1$ ; 4)  $ns^2$ ; 5)  $4f^75d^16s^2$  Ответ обосновать. Для 5-го варианта расписать квантовые числа валентных электронов.

3. Периодический закон и периодическая система Менделеева. Период, группы и подгруппы. Семейства элементов. Причины периодического изменения свойств элементов. Наиболее устойчивые электронные конфигурации атомов. По каким физическим параметрам можно отличить металл от металлоида?

4. Какие из перечисленных комплексных соединений парамагнитны: I -  $Na[AgCl_2]$ , II -  $Na_4[NiF_6]$ , III -  $K_2[PtCl_6]$ ? Виды гибридизации? Структура, окрашиваемость, магнитные свойства этих соединений.

5. Метод валентных связей или спиновая теория валентности. Полярность связи и полярность молекул. Дипольные моменты. Определить полярность молекул воды и  $CH_3Cl$ . Нарисовать расположение орбиталей этих молекул в пространстве.

### ЭКЗАМЕНАЦИОННЫЙ БИЛЕТ №9

1. Природа химической связи, условие и способы ее возникновения. Как связаны длина и энергия связи. Основные типы химической связи. Для аммиака, ацетилена и иона аммония нарисовать пространственную схему строения молекул через орбитали и определить виды гибридизации.

2. Для элемента  $3d^54s^1$  определить квантовые числа для указанных электронов и возможные степени окисления. Получение и применение этого элемента в промышленности.

3. Как распределены d-электроны по орбиталям хрома в комплексе  $[Cr(CN)_6]^{3-}$ ? Указать вид гибридизации, магнитные свойства, окрашиваемость и пространственную структуру комплекса.

4. Методом МО показать заполнение МО для молекулы  $O_2^-$ . Определить ее магнитные свойства и порядок связи.

5. Химические свойства хлора. Его получение и применение.

### ЭКЗАМЕНАЦИОННЫЙ БИЛЕТ №10

1. Ковалентная связь. Обменный и донорно-акцепторный механизмы возникновения химической связи. Распаривание электронов. Привести примеры образования связей в молекуле азота, аммиака, иона  $BF_4^-$ . Гибридизация и ее виды. Указать вид гибридизации в аммиаке, иона  $BF_4^-$ .

2. Какие из комплексов  $[Fe(CN)_6]^{3-}$  и  $[Fe(H_2O)_6]^{3+}$  диамагнитные и парамагнитные. Укажите тип гибридизации и пространственное строение, окрашиваемость. Ответы обосновать.

3. Для элемента  $3d^54s^1$  определить квантовые числа для указанных электронов и возможные степени окисления. Получение и применение этого элемента в промышленности.

4. Получение и применение щелочных металлов и их химические свойства.

5. По каким причинам степени окисления хлора может быть -1, +1, +5 и +7, а у фтора. только -1?

## ЭКЗАМЕНАЦИОННЫЙ БИЛЕТ №11

1. Валентность и степени окисления элементов. Объяснить причины возникновения высших валентностей у хлора и серы. Продемонстрировать на примерах  $\text{HClO}_2$ ,  $\text{HClO}_3$ ,  $\text{HClO}_4$ ,  $\text{H}_2\text{SO}_4$ . Почему подобных соединений нет у фтора? Чему равна валентность азота в азотной кислоте. Ответы обосновать.

2. Указать тип гибридизации АО магния и фосфора в молекулах  $\text{MgCl}_2$  и  $\text{PCl}_3$ . Нарисовать структуры с помощью орбиталей. Будет ли у этих соединений дипольный момент равен нулю?

3. Валентность и степени окисления элементов. Объяснить причины возникновения высших валентностей у хлора и серы. Продемонстрировать на примерах  $\text{HClO}_2$ ,  $\text{HClO}_3$ ,  $\text{HClO}_4$ ,  $\text{H}_2\text{SO}_4$ . Чему равна валентность азота в азотной кислоте. Ответы обосновать.

4. Ион  $[\text{Ni}(\text{CN})_4]^{2-}$  диамагнитен или парамагнитен? Дать обоснование и показать заполнение d-электронов по орбиталам. Определите тип гибридизации АО и пространственную конфигурацию, и окрашиваемость иона.

5. Ионная, ковалентная и донорно-акцепторная химическая связь. Привести примеры. Механизмы образования этих связей.  $\sigma$ - и  $\pi$ -связи. Одинарные и кратные связи. Как определяется порядок связи в методе молекулярных орбиталей?

## ЭКЗАМЕНАЦИОННЫЙ БИЛЕТ №12

1. Ионная, ковалентная и донорно-акцепторная химическая связь. Привести примеры. Механизмы образования этих связей.  $\sigma$ - и  $\pi$ -связи. Одинарные и кратные связи. Как определяется гибридизация в пропане, этилене, бензоле и серной кислоте?

2. Какие из перечисленных комплексных соединений парамагнитны и окрашены:  $\text{Na}[\text{AgCl}_2]$ ,  $\text{Na}_4[\text{NiF}_6]$ ,  $\text{K}_2[\text{PtCl}_6]$ ? Определите их структуры, магнитные свойства, гибридизацию.

3. Как объяснить, что энергия ионизации Be больше, чем у Li, а у B меньше чем у Be? (Li, J = 5,39 эВ; Be, J = 9,32 эВ, в J = 8,12 эВ).

4. Основные положения квантово-механической теории строения атомов Бора. Ядерная модель атома. Строение ядра, массовое число, протоны, нейтроны. Изотопы. Атомные массы элементов, внесенные в периодическую систему.

5. Теория гибридизации. Геометрия молекул  $\text{NH}_3$ ,  $\text{H}_2\text{O}$ ,  $\text{BeCl}_2$  и уксусной кислоты. Какой вид гибридизации в этих молекулах. Какой тип связи определяет гибридизацию и пространственную структуру молекулы?

## ЭКЗАМЕНАЦИОННЫЙ БИЛЕТ №13

1. Метод молекулярных орбиталей (МО ЛКАО) в приложении к двухатомным молекулам и молекулярным ионам водорода (+1) и азота (+1),

2. Покажите, почему равны численные значения квантовых чисел для элемента, электронная конфигурация которого  $3d^74s^2$ . Что характеризуют эти квантовые числа? Что это за элемент? Его свойства и получение.

3. Получение и свойства щелочноземельных металлов.

4. Теория Бора. Спектры атомов, что они отражают и какова их роль в становлении теории строения атома? Квантовые числа и их физический смысл. Расписать квантовые числа для валентных электронов железа.

5. Какие валентные орбитали иона кобальта (III) принимают участие в образовании  $\sigma$ -связей в ионе  $[\text{Co}(\text{NH}_3)_6]^{3+}$ ? Каковы тип гибридизации валентных орбиталей и пространственная структура этого иона?

## ЭКЗАМЕНАЦИОННЫЙ БИЛЕТ №14

1. Теория Бора. Спектры атомов, что они отражают и какова их роль в становлении теории строения атома? Квантовые числа и их физический смысл. Расписать квантовые числа для валентных электронов железа. Каков физический смысл этих квантовых чисел?

2. Получение и химические свойства никеля и меди. Применение этих металлов в промышленности.

3. Как образуются комплексы и как рассеяются электроны на атомных орбиталях комплексообразователя для комплексов  $K_2[PtCl_6]$  и  $K_2[CrCl_4]$  соответственно. Эти комплексы окрашены? Это парамагнетики или диамагнетики? Указать гибридизацию и структуру. Высоко- или низкоспиновые?

4. Основные типы химической связи. Ионная связь. Ковалентная связь. Обменный и донорно-акцепторный механизмы ее возникновения. Показать на примерах.

5. В каком соединении  $PH_3$  (III),  $POCl_3$  (V) имеет место гибридизация АО фосфора? Указать тип гибридизации.

### ЭКЗАМЕНАЦИОННЫЙ БИЛЕТ N 15

1. Метод валентных связей или спиновая теория валентности. Привести примеры образования молекул  $PCl_3$ ,  $PCl_5$  и иона  $BF_4^-$ . Полярность связи и полярность молекул. Дипольные моменты и структура.

2. Межмолекулярные взаимодействия. Виды взаимодействий и причины их появления. Как они влияют на свойства вещества?

3. В каком соединении  $PH_3$  (III),  $POCl_3$  (V) имеет место та или иная гибридизация АО фосфора? Ответ обосновать.

4. Металлическая связь. Водородная (межмолекулярная и внутримолекулярная) связь. Причины ее возникновения. Влияние водородных связей на свойства веществ (на примере воды и фтористоводородной кислоты).

5. Для элемента  $3d^64s^2$  определить квантовые числа для указанных электронов и возможные степени окисления. Что это за элемент? Каков физический смысл квантовых чисел? получение этого элемента?

### ЭКЗАМЕНАЦИОННЫЙ БИЛЕТ N 16

1. Привести структурные формулы соединений  $CH_3Cl$ ,  $COCl_2$ ,  $CO_2$ . Указать тип гибридизации и кратность связей в данных молекулах. Объяснить различия в отдельных связях. Почему первые две молекулы полярные, а третья нет.

2. Охарактеризовать по всем параметрам комплексный ион  $[Fe(NCS)_4]^{2-}$ : Как он образуется? Считать, что это лиганд сильного поля.

3. Ковалентная связь. Обменный и донорно-акцепторный механизмы возникновения химической связи. Привести примеры. Распаривание электронов. Гибридизация и ее виды.

4. От каких параметров зависит величина параметра расщепления? Спектрохимический ряд лигандов.

5. Получение и применение цинка. Его химические свойства.

### ЭКЗАМЕНАЦИОННЫЙ БИЛЕТ N 17

1. Механизм взаимодействия комплексообразователь – лиганды в теории ВС. Типичные ионы-комплексообразователи, гибридизация их АО. Спектрохимический ряд лигандов. От чего зависит параметр расщепления?

2. Привести структурные формулы соединений  $CH_3Cl$ ,  $COCl_2$ ,  $SO_2$ . Указать тип гибридизации и кратность связей в данных молекулах. Объяснить различия в отдельных связях. Молекулы полярные или нет?

3. Для элемента  $3d^64s^2$  определить квантовые числа для указанных электронов и возможные степени окисления. Что это за элемент? Каков физический смысл квантовых чисел? получение этого элемента

4. Общая характеристика s- и p-элементов - изменение электронных конфигураций, размеров атомов, ионизационных потенциалов, электроотрицательности, степеней окисления.

5.  $K_2[ZnCl_4]$ ; II -  $K_2[Zn(OH)_4]$ , если  $K_h$  соответственно равны:  $1 \cdot 10^{-10}$  и  $3,6 \cdot 10^{-16}$ ? Какова концентрация ионов цинка (в моль/л) в 0,1 М растворе этих комплексов. Охарактеризовать по всем параметрам комплексный ион  $K_2[Zn(OH)_4]$ . Как он образуется?

### ЭКЗАМЕНАЦИОННЫЙ БИЛЕТ N 18

1. Охарактеризовать по всем параметрам комплексный ион  $[Pt(NH_3)_4Cl_4]$ , в том числе и его образования.

2. Для элемента  $3d^84s^2$  определить квантовые числа для указанных электронов и возможные степени окисления. Химические свойства и применение этого элемента в промышленности.

3. Метод МО ЛКАО. Основные положения метода. Расписать молекулярные орбитали для молекулярного иона  $CN^-$ .

4. Ионная и неполярная связи - крайние случаи ковалентной связи. Степень ионности связи. Через какую величину она определяется?

5. Свинец. Получение и химические свойства.

### ЭКЗАМЕНАЦИОННЫЙ БИЛЕТ N 19

1. Привести структурные формулы соединений углерода:  $C_2H_2$ ,  $HCOH$ ,  $CH_3COOH$ . Какую степень окисления и гибридизацию имеет углерод в этих соединениях?

2. Многоэлектронные атомы. Порядок заселения уровней, подуровней и АО электронами. Правило Гунда и Клечковского. В каком случае и для чего применяется правило Клечковского?

3. Ионная и неполярная связи - крайние случаи ковалентной связи. Степень ионности связи. Через какую величину она определяется?

4. Охарактеризовать по всем параметрам комплексные ионы  $[Ni(NH_3)_6]^{2+}$  и  $[NiF_6]^{4-}$  в том числе и их образование.

5. Титан. Химические свойства и применение.

### ЭКЗАМЕНАЦИОННЫЙ БИЛЕТ N 20

1. Ионная и неполярная связи - крайние случаи ковалентной связи. Степень ионности связи. Через какую величину определяется степень ионности связи? В каком случае связи полярны, а молекла в целом неполярна. Привести примеры.

2. Многоэлектронные атомы. Порядок заселения уровней, подуровней и АО электронами. Правило Гунда и Клечковского. В каком случае и для чего применяется правило Клечковского? Покажите почему после кальция заполняется d-подуровень, а не р-подуровень?

3. Какие валентные орбитали атома кобальта принимают участие в образовании σ-связей в комплексе  $[Co(NH_3)_6]Cl_3$ . Каков тип гибридизации АО атома кобальта и какова пространственная структура его иона? Окрашиваемость и магнитные свойства комплекса.

4. Расписать квантовые числа для валентных электронов марганца и самария.

5. Кремний. Химические свойства и применение.

### ЭКЗАМЕНАЦИОННЫЙ БИЛЕТ N 21

1. Физический смысл величин: потенциал ионизации, сродство к электрону, электроотрицательность и дипольный момент молекулы. Периодичность в изменении размеров атомов, их энергий ионизации, сродства к электрону и электроотрицательности. Шкала электроотрицательности. Ионная и неполярная связи - крайние случаи ковалентной связи. Степень ионности связи - как она определяется?

2. Щелочные металлы. Химические свойства. Применение.

3. Какие валентные орбитали атома кобальта принимают участие в образовании σ-связей в комплексе  $[Co(H_2O)_6]Cl_2$ . Каков тип гибридизации АО атома кобальта и какова пространственная структура его иона? Окрашиваемость и магнитные свойства комплекса.

4. Галогены. Получение, химические свойства фтора и хлора. Применение.

5. Межмолекулярные взаимодействия. Как формируются эти взаимодействия и на какие свойства вещества влияют?

### ЭКЗАМЕНАЦИОННЫЙ БИЛЕТ № 22

1. Энергетическая структура атомов. Уровни и подуровни энергии. Вырожденные состояния. Число АО на уровнях и подуровнях. Главное, орбитальное и магнитное квантовые числа как характеристики состояния электронов в атоме. Спин электронов. Взаимосвязь квантовых чисел. Принцип Паули, Правила Гунда и Клечковского. Приведите примеры двух последних правил.

2. Почему двухатомные молекулы  $P_2$ ,  $As_2$ ,  $Sb_2$  в обычных условиях нестабильны, в то время как молекулы  $N_2$  относятся к наиболее устойчивым? Фосфорная кислота. Ее структура и гибридизация.

3. Хром и феррохром. Получение. Применение.

4. Какова пространственная структура, тип гибридизации, окрашиваемость и магнитные свойства ионов  $[Cr(CN)_6]^{3-}$  и  $[Cr(H_2O)_6]^{2+}$

5. Межмолекулярная и внутримолекулярная водородная связь. Механизм образования и влияние на свойства вещества.

### ЭКЗАМЕНАЦИОННЫЙ БИЛЕТ № 23

1. Какова пространственная структура тип гибридизации, оптические и магнитные свойства иона  $[Cu(CN)_4]^{3-}$ ? Название комплекса.

2. Энергия ионизации, сродство к электрону и электроотрицательность. Что характеризуют эти величины. Где и для чего они применяются?

3. Привести пространственные структуры соединений через атомные орбитали  $SiH_4$ ,  $SiO_2$ ,  $H_2SiO_3$ . Какие степени окисления имеет кремний в данных молекулах? Определить тип гибридизации в этих молекулах. Полярны ли данные молекулы?

4. Молибден. Электронная конфигурация. Получение и применение.

5. Как определяются размеры атомов? Уравнение Шредингера. Основные положения и что по смыслу означает квадрат волновой функции в этой уравнении?

### ЭКЗАМЕНАЦИОННЫЙ БИЛЕТ № 24

1. Принцип неопределенности Гейзенberга и вероятностное описание состояния электронов в атомах. Электронное облако. Орбиталь. Формы орбиталей для s-, p- и d-электронов. Какое квантовое число определяет форму орбитали. Чем отличаются  $\sigma$  и  $\pi$ -связи? Как определяется размер атома?

2. Для элемента  $3d^74s^2$  определить квантовые числа для указанных электронов и возможные степени окисления. Что это за элемент? Каков физический смысл квантовых чисел? Получение и применение этого элемента.

3. Какие валентные орбитали атома кобальта принимают участие в образовании σ-связей в комплексе  $[Co(NH_3)_6]Cl_2$ . Каков тип гибридизации АО атома кобальта и какова пространственная структура его иона? Название Ю окрашиваемость и магнитные свойства комплекса.

4. Написать электронную формулу хлора и серы в основном и возбужденном состояниях. По электронной формуле определить место его в периодической системе (группу, подгруппу, период) и квантовые числа для валентных электронов.

5. Ванадий. Получение и применение в промышленности. Степени окисления и химические свойства.

## ЭКЗАМЕНАЦИОННЫЙ БИЛЕТ № 25

1. Метод валентных связей или спиновая теория валентности. Привести примеры образования молекул  $\text{NH}_3$ ,  $\text{PCl}_3$ ,  $\text{PCl}_5$  и иона  $\text{BF}_4^-$ . Нарисовать их пространственные структуры через атомные орбитали.
2. Написать электронную формулу хлора и серы в основном и возбужденном состояниях. По электронной формуле определить место его в периодической системе (группу, подгруппу, период) и квантовые числа для валентных электронов.
3. Укажите, в каком состоянии гибридизации находится комплексообразователь в ионе  $[\text{Co}(\text{H}_2\text{O})_6]^{+3}$ ? Как образуется этот комплекс? Охарактеризовать его магнитные свойства, структуру и цветность. Комплекс высоко- или низкоспиновый?
4. Межмолекулярные взаимодействия.
5. Сера. Получение, применение и химические свойства.

## ЭКЗАМЕНАЦИОННЫЙ БИЛЕТ № 26

1. Привести структурные формулы соединений  $\text{CH}_3\text{Cl}_1$ ,  $\text{COCl}_2$ ,  $\text{CO}_2$ . Указать тип гибридизации и кратность связей в данных молекулах. Какие из приведенных молекул обладают дипольным моментом, а какие - нет и почему?
2. Теория гибридизации. Направленность и кратность хим. связи. Чем определяется геометрия и дипольный момент молекул. Строение и химическая связь в соединениях. Метод валентных связей или спиновая теория валентности.
3. Фосфор. Получение, применение и химические свойства. Возможные степени окисления.
4. Укажите, в каком состоянии гибридизации находится комплексообразователь в ионе  $[\text{Mn}(\text{OH})_6]^{+4}$ ? Как образуется этот комплекс? Охарактеризовать его название, магнитные свойства, структуру и цветность. Комплекс высоко- или низкоспиновый?
5. Покажите, чему равны численные значения квантовых чисел для элемента, электронная конфигурация которого  $4d^1 5s^2$ . Что характеризуют эти квантовые числа? Что это за элемент? Его химические свойства

## ЭКЗАМЕНАЦИОННЫЙ БИЛЕТ № 27

1. Почему молекулы  $\text{SnCl}_2$  и  $\text{PbCl}_2$ , существующие в газообразном состоянии, имеют угловую форму, а  $\text{HgCl}_2$  и  $\text{CdCl}_2$  - линейную?
2. Метод валентных связей или спиновая теория валентности. Показать на примерах  $\text{N}_2$ ,  $\text{BF}_4^-$  Полярность связи и полярность молекул. Дипольные моменты связей и молекул. Всегда ли они совпадают?
3. Какие из комплексов  $[\text{V}(\text{CN})_6]^{3-}$  и  $[\text{V}(\text{H}_2\text{O})_6]^{3+}$  диамагнитные и парамагнитные. Укажите название, тип гибридизации, пространственное строение и окрашиваемость. Ответы обосновать.
3. Для элемента  $3d^5 4s^1$  определить квантовые числа для указанных электронов и возможные степени окисления. Получение и применение этого элемента в промышленности.
4. Межмолекулярное (ориентационное, индукционное, дисперсионное) взаимодействие молекул.
5. Резонансные структуры.

## ЭКЗАМЕНАЦИОННЫЙ БИЛЕТ № 28

1. Определите заряд комплексообразователей и координационные числа. Какие из этих комплексов являются окрашенными. Название, строение, окрашиваемость и магнитные свойства комплекса  $\text{K}_2[\text{CuCl}_4]$ ? Какой вид гибридизации в этом комплексе.
2. Первый закон термодинамики. Внутренняя энергия и энталпия. Критерии самопроизвольного протекания химических реакций. Энталпийный и энтропийный факторы химических реакций.

3. Как образуется комплекс  $K[Al(OH)_4]$  и какие орбитали алюминия участвуют в его формировании. Указать тип гибридизации, окрашиваемость, магнитные свойства и пространственное строение комплекса.

4. Основные положения квантово-механической теории строения атомов Бора. Ядерная модель атома. Строение ядра, массовое число, протоны, нейтроны. Изотопы. Атомные массы элементов, внесенные в периодическую систему. Каким образом спектры атомов сыграли роль в становлении теории Бора?

5. Натрий. Природные ресурсы. Получение. Свойства. Применение.

### ЭКЗАМЕНАЦИОННЫЙ БИЛЕТ № 29

1. Алюминий. Природные ресурсы. Получение. Свойства. Применение.

2. Закон Гесса и следствия из него. Энергия Гиббса реакции  $CaCO_3 = CaO + CO_2$  равна  $\Delta G_{xp}^0 = - 28,55$  кДж. Рассчитать значение константы равновесия  $K_p$  при  $T=500$  и  $1000K$ . Определить направление процесса. Чему равна равновесная температура этой реакции?

3. Какие валентные орбитали хрома принимают участие в формировании  $\sigma$ -связей в ионе  $[Cr(H_2O)_6]^{3+}$ ? Каков тип гибридизации АО иона хрома и структура этого иона? Название, структура, окрашиваемость и магнитные свойства.

4. Железо, хром, никель. Электронные конфигурации и степени окисления. Получение и применение.

5. Медь. Природные ресурсы. Получение, применение и химические свойства.

### ЭКЗАМЕНАЦИОННЫЙ БИЛЕТ № 30

1. По какому механизму лиганда образуют связь с комплексообразователем в октаэдрическом высокоспиновом ионе  $[CoF_6]^{-4}$ . Расписать схему образования комплекса. Магнитные свойства название, структура и окрашенность комплекса.

2. Теория кристаллического поля. Природа химсвязи комплексообразователь - лиганд. Расщепление d-подуровня комплексообразователя в окружении лигандами. Параметр расщепления. Расщепление d-подуровня комплексообразователя в октаэдрическом и тетраэдрическом окружении лигандами. Спектрохимический ряд лигандов.

3. Определить возможность самопроизвольного протекания реакции  $PbO_{(k)} + CO_{(g)} = Pb_{(k)} + CO_{2(g)}$  при стандартных условиях. Укажите знак  $\Delta S^0_{x.p.}$  Ответы обоснуйте. Определить равновесную температуру реакции.

4. Марганец. Природные ресурсы. Получение, применение и химические свойства.

5. Зависимость параметров расщепления от положения лиганда в спектрохимическом ряду. Высоко- и низкоспиновые комплексы. Объяснить на примерах  $[Cr(NH_3)_6]Cl_3$  и  $[Cr(OH)_6]Cl_3$

### Перечень вопросов и заданий для подготовки к экзамену (ОПК-1: ИОПК-1.2, ИОПК- 1.2, ИОПК-1.3; ОПК-2: ИОПК-2.1, ИОПК-2.4, ОПК-5: ИОПК 5.1, ИОПК-5.2, ИОПК-5.3):

1. Основные законы химии (сохранение массы, постоянства состава, эквивалентов. Газовые законы (Авогадро, Менделеева-Клапейрона). Парциальные давления газов. Закон эквивалентов. Основные понятия химии (атом, химический элемент, изотопы, молекула, ион, свободный радикал, моль и эквивалент).

Химическая формула. Абсолютные и относительные массы атомов. Атомная единица массы. Число Авогадро. Относительная молекулярная масса. Моль. Молярная масса. Эквиваленты различных классов веществ.

2. Термодинамическая система. Виды систем. Состояние системы. Внутренняя энергия и энталпия системы. Практическое применение этих величин. Первый закон термодинамики. Энталпия. Тепловые эффекты реакций  $Q_v$  и  $Q_p$ . Эндо - и экзотермические реакции.

**Стандартные условия.** Стандартные состояния. Стандартные энталпии образования простых и сложных веществ. Энтропия и термодинамическая вероятность.

**Закон Гесса и его следствия.** Термохимические уравнения. Расчет тепловых эффектов химических реакций. Энтропия. Второй закон термодинамики. Условие самопроизвольного протекания процессов и термодинамическое равновесие в изолированной системе. Энергия Гиббса. Условия самопроизвольного протекания процессов и равновесия в закрытых системах. Фазовые равновесия. Энергетическая диаграмма реакции. Третий закон термодинамики. Абсолютная энтропия простых и сложных веществ. Энтропийные диаграммы индивидуальных веществ. Возрастание (убыль) энтропии в зависимости от строения веществ, при фазовых переходах и в химических реакциях. Связь энергии активации с тепловым эффектом. Обратимые и необратимые процессы. Условия изменения направления обратимых химических реакций. Энталпийный и энтропийный факторы. Температура инверсии реакции. Связь стандартной энергии Гиббса реакции с ее константой равновесия. Зависимость константы равновесия от температуры. Стандартная свободная энергия Гиббса образования веществ и расчеты стандартных энергий Гиббса химических реакций.

**3. Кинетика химических реакций.** Средняя и мгновенная скорость реакции. Скорость гетерогенных реакций. Закон действия масс. Зависимость скорости от концентрации реагентов. Порядки реакции. Константа скорости. Энергия активации процесса. Активированный комплекс. Активные молекулы (распределение Максвелла). Энергия активации, переходное состояние и активированный комплекс на примере одностадийной реакции. Влияние температуры на скорость химической реакции. Правило Вант-Гоффа. Уравнение Аррениуса. Энергия активации и предэкспоненциальный множитель - их физический смысл. Гомогенный и гетерогенный катализ. Гомогенный катализ. Влияние катализатора на барьер прямой и обратной химической реакции. Катализ и химическое равновесие. Достоинства и недостатки этого вида катализа. Гетерогенный катализ и его особенности. Промежуточные соединения в гетерогенном катализе. Достоинства и недостатки гетерогенного катализа. Влияние катализатора на  $E_{акт}$  и скорости прямой и обратной реакций. Принцип подвижного (динамического) равновесия Лешателье. Обратимые реакции. Закон действия масс и константы равновесия  $K_c$  и  $K_p$ . Их соотношение для гомогенных газообразных и конденсированных систем. Механизм и стадийность реакций. Молекулярность (порядок) элементарных стадий и диаграммы  $E_{акт}$ -путь многостадийной реакции. Лимитирующая стадия. Связь констант скоростей и энергий активации прямой и обратной химической реакции соответственно с константой равновесия и тепловым эффектом реакции. Особенности гетерогенного равновесия и математической записи констант равновесия гетерогенных химических реакций.

**4. Теория электролитической диссоциации Аррениуса.** Степень и константа диссоциации. Виды концентраций. Расчет степени диссоциации и pH растворов на примере слабых кислот и оснований. Диссоциация электролитов. Ионное произведение воды. Шкала кислотности. Нейтральные, кислые и щелочные растворы и их pH. Способы подкисления и подщелачивания водных растворов. Способы выражения концентраций (продемонстрировать на примере  $H_2SO_4$ ). Ступенчатая диссоциация электролитов в растворах. Константы диссоциации кислот и оснований. Основные, кислые и средние соли.

**Законы Рауля.** Эбулиоскопия и криоскопия. Оsmос и осмотическое давление. Гидролиз солей. Гидролиз солей. Степень и константа гидролиза. Ступенчатый гидролиз. Влияние температуры, разбавления и одноименных ионов на гидролиз солей. Константа гидролиза. pH среды при гидролизе солей. Сдвиг равновесия при гидролизе.

Гетерогенное равновесие осадок - насыщенный раствор трудно растворимого электролита. Механизмы растворения ионных кристаллов и полярных молекул. Движущая сила процесса растворения. Сольватация и гидратация. Тепловые эффекты растворения.

ПР. Условия осаждения и растворения электролитов. Насыщенные, пересыщенные и ненасыщенные растворы солей. Комплексные соединения. Диссоциация комплексных соединений.

5. Двойной электрический слой и механизмы возникновения скачка потенциала на границе раздела электрод/раствор. Водородный электрод. Стандартные окислительно-восстановительные потенциалы. Виды электродов и их окислительно-восстановительные потенциалы. Условия отбора окислителей и восстановителей по значениям стандартных электродных потенциалов полуреакций. Формула Нернста. Концентрационный элемент. Связь ЭДС с изменением энергии Гиббса и константой равновесия окислительно-восстановительных реакций. Гальванические элементы. Электролиз. Законы электролиза Фарадея. Число Фарадея. Выход по току. Отбор вероятных электродных полуреакций на основе значений их электродных потенциалов. Перенапряжение. Электролиз с инертными и растворимыми анодами. Обоснование выбора электродных полуреакций на основе их электродных потенциалов.

6.. Виды коррозии. Коррозия с водородной и кислородной деполяризацией. Диаграммы Пурбе и их использование, применительно к коррозионным процессам. Способы защиты металлов от коррозии 1. Ядерная модель атома. Строение ядра, массовое число, протоны, нейтроны. Строение атома водорода. Постулаты и теория Бора. Спектры атомов. Изотопы. Изобары. Атомные массы элементов, внесенные в периодическую систему.

Энергетическая структура атомов. Уровни и подуровни энергии. Вырожденные состояния. Число АО на уровнях и подуровнях (в оболочках и подоболочках). Главное, орбитальное и магнитное квантовые числа как характеристики состояния электронов в атоме. Спин электронов. Принцип Паули. Емкость электронных уровней, подуровней и АО по электронам. Правило Гунда. Взаимосвязь квантовых чисел. Принцип неопределенности Гейзенberга и вероятностное описание состояния электронов в атомах. Электронное облако. Граничная поверхность. Плотность вероятности. Функция радиального распределения плотности вероятности. Электронные энергетические уровни, подуровни, атомные орбитали. Форма и ориентация АО. Основные и возбужденные состояния атомов. Атомные спектры и что они отражают?

Многоэлектронные атомы. Порядок заселения уровней, подуровней и АО электронами. Правило Клечковского. Принципы заполнения орбиталей электронами. Ионная связь, как крайний случай ковалентной связи. Основные и возбужденные состояния атомов. Периодический закон и периодическая система Менделеева. Период, группы и подгруппы. Семейства элементов. Электронные формулы. Причины периодического изменения свойств элементов. Периодичность в изменении размеров атомов, их ионизации, сродства к электрону и электроотрицательности. Шкала электроотрицательности.

2. Природа химической связи, условие и способы ее возникновения. Длина, угол и энергия связи. Основные типы химической связи. Ионная связь. Ковалентная связь. Обменный и донорно-акцепторный механизмы ее возникновения. Распаривание электронов. Способы образования химической связи и перекрывания электронных облаков (атомных орбиталей).  $\sigma$  и  $\pi$ -связи. Одинарные и кратные связи. Перекрывание и прочность (длина) связи. Метод валентных связей. Донорно-акцепторная связь.

Металлическая связь. Водородная (межмолекулярная и внутримолекулярная) связь. Способы ее возникновения. Влияние водородных связей на свойства веществ (на примере воды). Резонансные структуры. Связь в электронодефицитных молекулах. Теория гибридизации. Направленность и кратность хим. связи. Геометрия молекул. Строение и химическая связь в соединениях. Метод валентных связей или спиновая теория валентности. Полярность связи и полярность молекул. Дипольные моменты. Метод молекулярных орбиталей (МО ЛКАО) в приложении к двухатомным молекулам и молекулярным ионам водорода, кислорода, азота их ионов и гелия. Связывающие и разрывающие МО.

**3. Комплексные соединения.** Комплексообразователь и лиганды. Координационное число и дентантность. Моно- полидентантные лиганды. Внутрикомплексные соединения и хелаты.

. Классификация и номенклатура комплексов в зависимости от природы лигандов (аква-, амино-, гидрооксо-, ацидо- и др.). Одно- и многоядерные комплексы. Кластеры. Изополи- и гетерополисоединения.

**Диссоциация комплексных соединений.** Константа нестойкости комплексного соединения, константа устойчивости. Распад комплексных соединений. Лабильность комплексов. Двойные соли.

**Теория кристаллического поля.** Природа химсвязи комплексообразователь- лиганд. Расщепление d-подуровня комплексообразователя в октаэдрическом и тетраэдрическом окружении лигандаами. Параметр расщепления. Спектрохимический ряд лигандов.

**Зависимость параметров расщепления от положения лиганда в спектрохимическом ряду и от степени окисления центрального иона- комплексообразователя.** Высоко- и низкоспиновые комплексы и объяснение их магнитных и оптических свойств в теории кристаллического поля.

**Механизм взаимодействия комплексообразователь – лиганды** в теории валентных связей. Типичные ионы-комплексообразователи, гибридизация их АО, пространственное строение комплексов. Внешне- и внутриорбитальные комплексы. Высокоспиновые и низкоспиновые комплексы. Магнитные свойства.

**Комплексообразование.** Изомерия комплексных соединений. Цис – и транс-изомерия. Оптическая изомерия и хиральные атомы-комплексообразователи.

#### 4. Химия элементов и их соединений.

**Общая характеристика элементов I-A группы:** электронное строение, природные ресурсы, способы получения, физические свойства, взаимодействие с простыми веществами и водой. Применение.

**Получение и свойства водородных и кислородных соединений элементов 1-А группы. Гидрооксиды и соли.** Применение.

**Общая характеристика элементов 11-А группы:** электронное строение, природные ресурсы, способы получения, физические свойства, взаимодействие с простыми веществами и водой. Применение.

**Получение и свойства водородных и кислородных соединений элементов 11-А группы. Гидрооксиды и соли.** Применение.

**Общая характеристика элементов 111-А подгруппы:** электронное строение, природные ресурсы, способы получения, физические свойства, взаимодействие с простыми веществами и водой. Применение.

**Бор. Аллотропия.** Получение и свойства. Взаимодействие с простыми веществами, водой, кислотами и щелочами. Оксид, гидрооксиды, соли борных кислот. Применение

**Водородные соединения бора.** Получение, особенности строения, свойства, применение.

**Алюминий и его соединения.** Получение, физические и химические свойства, применение. Алюмосиликаты. Цеолиты.

**Общая характеристика элементов 1V-А группы:** электронное строение, природные ресурсы, способы получения, физические свойства, взаимодействие с простыми веществами, водой, кислотами, щелочами. Применение.

**Кремний и его соединения.** Получение, очистка, применение. Взаимодействие с простыми веществами, водой, кислотами и щелочами. Оксиды и гидрооксиды. Карбид. Силикаты, стекло, керамика.

**Германий, олово и свинец.** Получение, очистка, применение. Характерные степени окисления. Взаимодействие с простыми веществами, водой, кислотами и щелочами. Оксиды и гидрооксиды. Окислительно-восстановительные свойства. Общая характеристика элементов V-А группы: электронное строение, природные ресурсы, способы получения,

степени окисления, физические свойства, взаимодействие с простыми веществами и водой. Применение.

Азот. Природные ресурсы. Получение. Строение молекулы (ВС и МО). Взаимодействия с простыми веществами. Карбиды и нитриды. Степени окисления и устойчивость соединений, содержащих азот.

Водородные соединения: аммиак, гидразин, гидрооксиламин, азотноватистая кислота. Их получение, свойства и применение.

Оксиды и гидроксиды азота. Строение их молекул. Азотистая и азотная кислоты, их соли, получение, свойства термическая устойчивость. Взаимодействие азотной кислоты с металлами. Царская водка.

Фосфор. Аллотропия фосфора. Электронные конфигурации. Взаимодействие с простыми веществами, водой, кислотами и щелочами. Соединения фосфора с водородом и их свойства.

Фосфор. Оксиды и гидрооксиды, строение их молекул, физические и химические свойства. Фосфорноватистая, фосфористая, фосфорная и полифосфорные кислоты. Их строение и свойства. Применение.

Подгруппа мышьяка. Получение. Применение. Физические и химические свойства. Гидриды, оксиды, гидроксиды. Окислительно-восстановительные свойства.

Общая характеристика элементов VI-A подгруппы: электронное строение, природные ресурсы, способы получения, физические свойства, степени окисления, взаимодействие с простыми веществами и водой. Применение.

Кислород. Получение. Применение. Электронная конфигурация и особенности строения молекулы кислорода (методы ВС и МО). Озон - получение и свойства. Оксиды, пероксиды, надпероксиды – получение, строение и свойства.

Сера. Природные ресурсы и получение. Особенности электронной конфигурации, типичные степени окисления. Аллотропия. Гомоцепи серы в простом веществе и соединениях. Взаимодействие с простыми веществами, водой, щелочами и кислотами-окислителями.

Сероводород. Полисульфиды Получение и свойства. Оксиды и гидрооксиды серы, строение молекул, получение, свойства.

Сернистая, серная, полисерные, надсерные кислоты, их кислотные и окислительно-восстановительные свойства. Средние и кислые соли. Получение, свойства.

Вода, перекись водорода. Особенности строения и аномалии свойств. Получение, использование. Жёсткость воды и методы её устранения.

Общая характеристика элементов V11-A подгруппы: электронное строение, природные ресурсы, способы получения, физические свойства, взаимодействие с простыми веществами и водой. Степени окисления Применение.

Фтор. Получение. Электронная конфигурация и строение молекулы (ВС и МО). Взаимодействие с простыми и сложными веществами. Фтористый водород, плавиковая кислота.

Соли. Интергалоиды. Применение.

Хлор, бром и иод. Получение. Электронная конфигурация. Строение молекул. Химические свойства простых веществ. Водородные соединения, галогеноводородные кислоты и их соли.

Кислородные соединения галогенов- оксиды и гидроксиды. Получение и свойства. Относительная сила кислородсодержащих кислот. Соли и их гидролиз.

Характеристика окислительно-восстановительных свойств галогенов и их соединений Устойчивость соединений в зависимости от природы галогена и степени его окисления.

Общая характеристика d-элементов. Переходные металлы, их электронные конфигурации и закономерности в изменении энергии кристаллических решёток, природы

химической связи, температур плавления, кипения, химической активности, степеней окисления, стандартных электродных потенциалов.

Титан, цирконий, гафний. Электронные конфигурации. Степени окисления. Получение и очистка. Зонная плавка. Транспортные реакции. Взаимодействие с простыми веществами, водой и кислотами. Карбиды. Коррозионные свойства и пассивность титана. Применение

Диоксид титана, его свойства, реакции с изменением и без изменения степеней окисления титана. Оксиды и гидрооксиды титана, циркония и гафния, их кислотно-основные и окислительно-восстановительные свойства. Применение.

Хром, молибден, вольфрам. Получение. Применение. Феррохром. Физические свойства и химическая активность. Электронные конфигурации и степени окисления. Взаимодействие с простыми веществами, водой и кислотами. Коррозионные свойства. Пассивность металлов.

Оксиды и гидрооксиды марганца, их кислотно-основные и окислительно-восстановительные свойства. Диоксид марганца мanganаты и перманганаты. Карбонилы и соли марганца (II). Применение.

Железо, кобальт, никель. Электронные конфигурации.

Природные ресурсы и получение. Очистка. Взаимодействие с простыми веществами, водой и кислотами. Чугун, сталь, железо. Ферротитан, феррохром и ферромарганец. Применение. Коррозия сталей и их защита от коррозии.

Железо, кобальт, никель. Электронные конфигурации и степени окисления. Комплексные соединения. Карбонилы. Окислительно-восстановительные свойства соединений и изменение устойчивости соединений (II и III) в семействе железа.

Оксиды, гидроксиды, галогениды и соли железа, кобальта и никеля. Двойные соли, квасцы Гидролиз солей. Химические связи в соединениях.

Общая характеристика платиновых металлов. Природные ресурсы и получение. Электронные конфигурации, изменение устойчивости степеней окисления элементов. Взаимодействие с простыми веществами, водой и кислотами. Комплексные соединения.

Цинк, кадмий, ртуть. Природные ресурсы и получение. Электронные конфигурации и степени окисления. Соединения ртути (I и II). Взаимодействие с простыми веществами, водой, кислотами и щелочами. Применение.

Галогениды, оксиды, гидрооксиды, соли и комплексные соединения металлов 1B –группы. Их кислотно-основные и окислительно-восстановительные свойства и гидролиз. Применение.

Медь серебро золото. Природные ресурсы и получение. Электроррафинирование меди. Электронные конфигурации и характерные степени окисления. Взаимодействие с простыми веществами, водой кислотами, царской водкой и с окислителями в присутствии комплексообразующих лигандов.

Галогениды, оксиды, гидроксиды, соли и комплексные соединения элементов 1B –группы. Их кислотно-основные, окислительно-восстановительные свойства и гидролиз. Применение. Водород и его положение в Периодической таблице. Строение молекул (ВС и МО). Природные ресурсы и методы получения из воды, природного газа, из промышленных отходов и др. Применение. Водород как альтернативное топливо, водородная энергетика.

Электронное строение, физические и химические свойства элементов VIIIА группы. Применение. Химическое строение фторидов  $XeF_4$ ,  $XeOF_4$ .