

МИНИСТЕРСТВО НАУКИ И ВЫСШЕГО ОБРАЗОВАНИЯ РОССИЙСКОЙ ФЕДЕРАЦИИ  
ПОВОЛЖСКИЙ ГОСУДАРСТВЕННЫЙ ТЕХНОЛОГИЧЕСКИЙ УНИВЕРСИТЕТ



УТВЕРЖДАЮ  
Декан РТФ

УТВЕРЖДАЮ /А.Н. Дедов/  
(Ф.И.О. декана (директора института))

01.03.2023 г.

**РАБОЧАЯ ПРОГРАММА ДИСЦИПЛИНЫ (МОДУЛЯ)**

Б.1.1.3 Химия

(код и наименование дисциплины по учебному плану)

Направление подготовки  
(специальность)

11.03.03 Конструирование и технология электронных средств

Квалификация выпускника

Бакалавр

(бакалавр/магистр/специалист)

Направленность

Проектирование и технология электронно-  
вычислительных средств

Курс 1  
Семестр 1

**Распределение учебного времени**

Трудоемкость по учебному плану	108 / 3	часов/зачетных единиц
Лекции	18	часов
Лабораторные работы	18	часов
Практические занятия	-	часов
Иная контактная работа	-	часов
Всего контактной работы (без учета экз.)	36	часов
Контактная работа по экзамену	-	часов
Курсовой проект (работа)	-	семестр
Самостоятельная работа обучающихся (без учета экз.)	72	часов
Самостоятельная работа по подготовке к экзамену	-	часов
Экзамен	-	семестр
Зачет	1	семестр
БРК, ДЗ	-	семестр

(год)

Программа составлена в соответствии с требованиями ФГОС ВО направления подготовки (специальности) 11.03.03 Конструирование и технология электронных средств

Программу составили:

доцент с ученой степенью кандидата наук	ЛиХТ	СОГЛАСОВАНО	О.В. Силкина
(должность)	(кафедра)		(И.О. Фамилия)

РАССМОТРЕНА и ОДОБРЕНА на заседании кафедры, за которой закреплена дисциплина  
Кафедра лесопромышленных и химических технологий

08.02.2023	протокол №	7	(наименование кафедры)
(дата)			
Заведующий кафедрой	СОГЛАСОВАНО	Ю.А. Ширнин	
		(И.О. Фамилия)	

Рабочая программа СОГЛАСОВАНА с факультетом (институтом), выпускающей(ими)  
кафедрой(ами).  
СООТВЕТСТВУЕТ действующей ОП.

Заведующий кафедрой	СОГЛАСОВАНО	Т.С. Буканова
		(И.О. Фамилия)

Председатель методической комиссии факультета (института), в который входит  
выпускающая кафедра

СОГЛАСОВАНО	А.Н. Дедов
	(И.О. Фамилия)

Эксперт(ы): Стрепетов Александр Романович, главный инженер ООО "НПФ "Мета-Хром""

Рабочая программа проверена и зарегистрирована в УМЦ 06.03.2023 г.  
Специалист учебно-методического центра СОГЛАСОВАНО /И.Р. Валиева/

## Раздел 1. ЦЕЛЬ ОСВОЕНИЯ ДИСЦИПЛИНЫ

Целью освоения дисциплины является достижение планируемых результатов обучения, соответствующих установленным в ОПОП индикаторам достижения компетенций:

Код и наименование компетенции	Код и наименование индикатора достижения компетенции	Результаты обучения
1. УК-1 Способен осуществлять поиск, критический анализ и синтез информации, применять системный подход для решения поставленных задач	УК-1.3 Выбирает оптимальный вариант решения задачи, аргументируя свой выбор	<b>знания:</b> Знает как выбирать оптимальный вариант решения задачи, аргументируя свой <b>умения:</b> Умеет выбирать оптимальный вариант решения задачи, аргументируя свой выбор <b>навыки:</b> Выбирает оптимальный вариант решения задачи, аргументируя свой выбор
	УК-1.1 Выполняет поиск необходимой для решения поставленной задачи информации, её критический анализ, обобщение и представление на основе знаний естественно-научных дисциплин и современных информационных технологий	<b>знания:</b> Знает, как выполнять поиск необходимой для решения поставленной задачи информации, её критический анализ, обобщение и представление на основе знаний естественно-научных дисциплин и современных информационных технологий <b>умения:</b> Умеет выполнять поиск необходимой для решения поставленной задачи информации, её критический анализ, обобщение и представление на основе знаний естественно-научных дисциплин и современных информационных технологий <b>навыки:</b> Выполняет поиск необходимой для решения поставленной задачи информации, её критический анализ, обобщение и представление на основе знаний естественно-научных дисциплин и современных информационных технологий
	УК-1.2 Систематизирует обнаруженную информацию, полученную из разных источников, в соответствии с требованиями и условиями задачи	<b>знания:</b> Знает как систематизировать обнаруженную информацию, полученную из разных источников, в соответствии с требованиями и условиями задачи <b>умения:</b> Умеет систематизировать обнаруженную информацию, полученную из разных источников, в соответствии с требованиями и условиями задачи <b>навыки:</b> Систематизирует обнаруженную информацию, полученную из разных источников, в соответствии с требованиями и условиями задачи
2. ОПК-1 Способен использовать положения, законы и методы	ОПК-1.1 Знает фундаментальные законы природы и основные физические и математические законы	<b>знания:</b> Знает фундаментальные законы природы и основные физические математические законы и методы накопления, передачи и обработки информации <b>умения:</b> <b>навыки:</b>

естественных наук и математики для решения задач инженерной деятельности	ОПК-1.2 Умеет применять физические законы и математические методы для решения задач теоретического и прикладного характера	<b>знания:</b> <b>умения:</b> Умеет применять физические законы и математические методы для решения задач теоретического и прикладного характера <b>навыки:</b>
	ОПК-1.3 Владеет навыками использования знаний физики и математики при решении практических задач	<b>знания:</b> <b>умения:</b> <b>навыки:</b> Владеет навыками использования знаний физики и математики при решении практических задач

## Раздел 2. МЕСТО ДИСЦИПЛИНЫ В СТРУКТУРЕ ОПОП

Дисциплина относится к обязательной части ОПОП.

Дисциплина является обязательной

Для продолжения формирования заявленных компетенций необходимы знания предшествующих дисциплин: Математика (УК-1), Информационные технологии (УК-1), Математика (ОПК-1)

Изучаемая дисциплина является основой для продолжения формирования указанных компетенций в следующих дисциплинах: Физика (УК-1), Информационные технологии (УК-1), Физика (ОПК-1), Физические основы электроники (ОПК-1), Основы конструирования и технология производства ЭС (ОПК-1), Теоретические основы радиотехники (ОПК-1), Теоретические основы электротехники (ОПК-1); государственной итоговой аттестации в форме: Подготовка к сдаче и сдача государственного экзамена (УК-1), Выполнение и защита выпускной квалификационной работы (ОПК-1)

## Раздел 3. ОПИСАНИЕ ОБРАЗОВАТЕЛЬНЫХ ТЕХНОЛОГИЙ

Для формирования заявленных компетенций используются методологические технологии, реализующие деятельностный, личностно-ориентированный, практико-ориентированный подходы.

Основными стратегическими технологиями являются: лекционные занятия, практические и лабораторные занятия

На достижение конкретных целей обучения направлены применяемые тактические технологии: задания, классическая лекция

## Раздел 4. СОДЕРЖАНИЕ ДИСЦИПЛИНЫ

### 1 семестр

Виды и темы занятий	Количество часов	Формируемые компетенции
<b>Основные понятия и законы химии</b>	<b>17</b>	ОПК-1, УК-1
Лекция. Вещество. Атом. Молекула. Химический элемент. Аллотропия. Простые и сложные вещества. Относительные атомная и молекулярная массы. Количество вещества. Стехиометрия. Закон сохранения массы веществ. Закон	2	

постоянства состава веществ молекулярной структуры. Закон Авогадро и следствия из него		
Задания для самостоятельной работы, в том числе выполнение РГР Решение расчетных задач на нахождение относительной молекулярной массы, определение массовой доли химических элементов в сложном веществе	15	
<b>Периодический закон и периодическая система Д.И. Менделеева в свете современных представлений о строении атома.</b>	<b>17</b>	ОПК-1, УК-1
Лекция. Современная формулировка Периодического закона. Периодическая система химических элементов – графическое отображение периодического закона. Структура ПСХЭ. Строение электронных оболочек атомов элементов малых периодов. Квантовые числа. Особенности строения электронных оболочек атомов элементов больших периодов (переходных элементов). Значение периодического закона и периодической системы химических элементов Д.И. Менделеева для развития науки и понимания химической картины мира.	2	
Задания для самостоятельной работы, в том числе выполнение КР, РГР РГР1 - Составление электронных конфигураций атомов химических элементов. КР-1 Характеристика химических элементов и их соединений по положению в ПС. РГР-2 Изменение свойств элементов в зависимости от расположения в таблице Д.И. Менделеева.	15	
<b>Химическая связь. Строение вещества</b>	<b>12</b>	ОПК-1, УК-1
Лекция. Ковалентная химическая связь. Механизм образования ковалентной связи 2 (обменный и донорно-акцепторный). Электроотрицательность. Ковалентные полярная и неполярная связи. Кратность ковалентной связи. Ионная химическая связь. Металлическая связь. Водородная связь. Типы кристаллических решеток. а и металлическая химическая связь. Физические свойства металлов.	2	
Задания для самостоятельной работы, в том числе выполнение КР, РГР РГР-3. Определение типа химической связи в различных соединениях. КР-2. Физические свойства металлов.	10	

<b>Закономерности протекания химических реакций. Химическое равновесие</b>	<b>11</b>	ОПК-1, УК-1
Лекция. Понятие о скорости химических реакций. Зависимость скорости химических 2 реакций от различных факторов: природы реагирующих веществ, их концентрации, температуры, поверхности соприкосновения и использования катализаторов. Обратимость химических реакций. Обратимые и необратимые реакции. Химическое равновесие и способы его смещения	2	
Лабораторная работа. Скорость химических реакций	2	
Лабораторная работа. Химическое равновесие.	2	
Задания для самостоятельной работы, в том числе выполнение РГР РГР-4 Решение задач по определению скорости химических реакций, условий смещения химического равновесия.	5	
<b>Водные растворы. Способы выражения концентрации растворов</b>	<b>23</b>	ОПК-1, УК-1
Лекция. Электролиты и неэлектролиты. Электролитическая диссоциация. Механизмы электролитической диссоциации для веществ с различными типами химической связи. Степень электролитической диссоциации. Сильные и слабые электролиты. Основные положения теории электролитической диссоциации. Гидролиз солей	2	
Лекция. Растворимость веществ. Насыщенные, 2 ненасыщенные, пересыщенные растворы. Зависимость растворимости газов, жидкостей и твердых веществ от различных факторов. Массовая доля растворенного вещества. Молярная концентрация.	2	
Лабораторная работа. Электролитическая диссоциация.	2	
Лабораторная работа. Гидролиз солей	2	
Задания для самостоятельной работы, в том числе выполнение КР, РГР КР-3 Решение задач на определение концентрации растворов. РГР-5 Составление уравнений электролитической диссоциации, реакций ионного обмена. РГР-6 Гидролиз солей.	15	
<b>Окислительно-восстановительные реакции. Электролиз</b>	<b>28</b>	ОПК-1, УК-1
Лекция. Электролиз расплавов и водных растворов электролитов. Процессы, 2 2 2 происходящие на катоде и аноде. Уравнения	2	

электрохимических процессов. Электролиз водных растворов с инертными электродами. Электролиз водных растворов с растворимыми электродами. Практическое применение электролиза		
Лекция. Гальванический элемент. Виды химических источников тока.	2	
Лекция. Коррозия металлов: химическая и электрохимическая. Зависимость скорости коррозии от условий окружающей среды. Классификация коррозии металлов по различным признакам. Способы защиты металлов от коррозии.	2	
Лабораторная работа. Окислительно-восстановительные реакции.	2	
Лабораторная работа. Действие кислот и щелочей на металлы.	2	
Лабораторная работа. Гальванический элемент.	2	
Лабораторная работа. Коррозия металлов: химическая и электрохимическая.	2	
Лабораторная работа. Электролиз расплавов и водных растворов электролитов.	2	
Задания для самостоятельной работы, в том числе выполнение КР, РГР РГР-7 Составление уравнений окислительно-восстановительных реакций методом электронного баланса. КР-4 Определение окислителей и восстановителей КР-5. Гальванический элемент и коррозия металлов.	12	
Иная контактная работа: зачет	0	

## Раздел 5. МЕТОДИЧЕСКИЕ УКАЗАНИЯ ДЛЯ ОБУЧАЮЩИХСЯ ПО ОСВОЕНИЮ ДИСЦИПЛИНЫ

Изучение дисциплины рекомендуется начать с ознакомления с рабочей программой, ее структурой и содержанием разделов. Учебный материал структурирован, изучение дисциплины осуществляется в тематической последовательности. Занятия лекционного типа дают систематизированные знания по дисциплине, концентрируют внимание на наиболее сложных и важных вопросах. Во время лекционных занятий рекомендуется вести конспектирование учебного материала; обращать внимание на формулировки и категории, раскрывающие суть проблемы, явления или процесса; зафиксировать выводы и практические рекомендации. Подготовка к лабораторным занятиям включает ознакомление с планом лабораторного занятия, приведенного в методических указаниях; работу с конспектом лекций, выполнение домашнего задания, работу с учебной и учебно-методической литературой, научными изданиями и электронными образовательными ресурсами, рекомендованными рабочей программой дисциплины, а также разработанным электронным курсом для РСКо.

Содержание самостоятельной работы определяется рабочей программой дисциплины, оценочными и методическими материалами, заданиями и указаниями преподавателя. Самостоятельная работа может осуществляться в аудиторной и внеаудиторной формах. Эффективным средством осуществления самостоятельной работы является электронная информационно-образовательная среда университета, которая обеспечивает доступ к

образовательной программе, рабочей программе дисциплины, к электронным библиотечным системам, профессиональным базам данных и информационным справочным системам.

Изучение дисциплины включает выполнение расчётно-графической работы, контрольной работы, лабораторной работы.

Периодичность проведения, формы текущего контроля успеваемости, система оценивания хода освоения дисциплин представлены в рабочей программе. Условия аттестации приведены в электронном курсе.

## Раздел 6. МАТЕРИАЛЬНО-ТЕХНИЧЕСКОЕ И УЧЕБНО-МЕТОДИЧЕСКОЕ ОБЕСПЕЧЕНИЕ ДИСЦИПЛИНЫ

### 6.1. Учебно-методическое обеспечение

№№ п/п	Список используемой литературы	Количество экземпляров печатных изданий, имеющих в библиотеке, или электронный адрес издания (ресурса) в сети Интернет
<b>УЧЕБНЫЕ, УЧЕБНО-МЕТОДИЧЕСКИЕ И НАУЧНЫЕ ИЗДАНИЯ</b>		
1.	Коровин, Николай Васильевич. Общая химия [Текст] : [учебник для студентов вузов по техническим направлениям и специальностям] / Н. В. Коровин. 13-е изд., перераб. и доп. Москва: Академия, 2011. - 488, [1] с. ISBN 978-5-7695-8015-4. Экземпляры: всего 43.	43
2.	Крашенинникова, Надежда Геннадьевна. Химия [Текст] : учебное пособие для самостоятельной работы и практических занятий / Н. Г. Крашенинникова, Р. И. Винокурова; М-во образования и науки РФ, ФГБОУ ВПО "Поволж. гос. технол. ун-т". Йошкар-Ола: ПГТУ, 2013. - 144 с. ISBN 978-5-8158-1095-2. Экземпляры: всего 23.	23 / <a href="https://portal.volgatech.net/books/Krasheninnikova_ximija.pdf">https://portal.volgatech.net/books/Krasheninnikova_ximija.pdf</a>
3.	Крашенинникова, Надежда Геннадьевна. Химия металлов [Текст] : лабораторный практикум : [для технических направлений и специальностей вузов] / Н. Г. Крашенинникова, А. И. Винокуров; М-во образования и науки Рос. Федерации, ФГБОУ ВО "Поволж. гос. технол. ун-т". Йошкар-Ола: ПГТУ, 2016. - 94 с. ISBN 978-5-8158-1759-3. Экземпляры: всего 31.	31 / <a href="https://portal.volgatech.net/books/Krasheninnikov_ximia_metallov_2016.pdf">https://portal.volgatech.net/books/Krasheninnikov_ximia_metallov_2016.pdf</a>

### 6.2. Материально-техническая база и программное обеспечение

№№ п/п	Аудитории для проведения учебных занятий, самостоятельной работы и проведения государственной итоговой аттестации	Перечень основного оборудования	Программное обеспечение
1.	311 (I)	Выпрямитель В-ОПЕД-12-65 УХЛ 4 (1), Проектор мультимедийный Sanyo PLC- XD 2600 в компл.с креплением и кабелем (1), Стол химический лабораторный 1200*1400*1500 (3), Стол-мойка двойная (1), Шкаф вытяжной	Microsoft Windows Enterprise, Справочная правовая система "Консультант Плюс", Microsoft Office Standard, Агент Dr.Web, Комплект ГАРАНТ-



		лабораторный 1538*726*2100 (2), Шкаф для хим.реактивов 800*580*1810 (1), Комплект учебной мебели (1)	Мастер, Microsoft Access, Microsoft Visio Professional, Microsoft Project Professional, Microsoft Visual Studio Enterprise, Комплект ПО для решения основных пользовательских задач
2.	312 (I)	pH-метр АНИОН 7051 (1), Дистиллятор ДЭ 4 (1), Спектрофотометр (1), Стекланный дистиллятор Циклон Fistreem Internationaly Ltd (1), Стол лабораторный для аналитических весов 650*650*750 (9), Стол химический 1200*800*1500 с тумбой и надстройкой (2), Тумба подкатная на роликах с ящиками 410*500*560 (1), Устройство интерфейсное лабораторное Unipractic (комплект) (1), Шкаф для хим.посуды и материалов 840*420*1800 (1), Комплект учебной мебели (1)	Microsoft Windows Enterprise, Справочная правовая система "Консультант Плюс", Microsoft Office Standard, Агент Dr.Web, Комплект ГАРАНТ-Мастер, Microsoft Access, Microsoft Visio Professional, Microsoft Project Professional, Microsoft Visual Studio Enterprise, Комплект ПО для решения основных пользовательских задач

## Раздел 7. ФОРМЫ КОНТРОЛЯ ОСВОЕНИЯ ДИСЦИПЛИНЫ/ ФОНД ОЦЕНОЧНЫХ СРЕДСТВ

Критерии оценивания индикаторов достижения компетенций направлены на:

- усвоение теоретического материала (объем знаний, глубина усвоения), предусмотренного рабочей программой;
- умение излагать материал (четкость, грамотность изложения материала, точность и полнота воспроизведения учебного материала);
- умение применять теоретические знания при решении практических заданий.

Шкала оценивания представлена ниже.

Уровень сформированности элементов компетенции	Критерии оценивания	Шкала оценивания
Пороговый уровень	Обучающийся имеет знания основного материала, проявляет умение логично его излагать, но может допускать неточности в изложении материала, недостаточно правильные формулировки, испытывает затруднения в выполнении практических заданий	Зачтено

### 7.1. Текущий контроль успеваемости

Текущий контроль успеваемости обеспечивает оценивание хода освоения дисциплины (модуля) и производится с применением технологии рейтингового контроля в соответствии с технологической картой дисциплины. Порядок составления технологической карты и алгоритм проведения процедуры оценивания видов деятельности обучающихся,

направленных на освоение знаний, умений, навыков и/ или опыта деятельности, по накопительной системе в баллах устанавливается положением о системе РИТМ в ФГБОУ ВО «ПГТУ»

## 7.2. Промежуточная аттестация обучающихся

Промежуточная аттестация обучающихся направлена на оценивание результатов обучения по дисциплине (модулю) и проводится с использованием фондов оценочных средств.

Примеры типовых контрольных заданий из базы фонда оценочных средств по образовательной программе.

### !TASK1

Только основные оксиды представлены в ряду ...

!True

$K_2O$ ,  $FeO$ ,  $CaO$

!False

$ZnO$ ,  $CuO$ ,  $Na_2O$

!False

$MgO$ ,  $Al_2O_3$ ,  $CaO$

!False

$Cr_2O_3$ ,  $ZnO$ ,  $SO_2$

### !TASK2

Только кислотные оксиды представлены в ряду ...

!True

$Cl_2O_7$ ,  $CO_2$ ,  $SO_2$

!False

$MgO$ ,  $MnO$ ,  $Al_2O_3$

!False

$K_2O$ ,  $BaO$ ,  $SiO_2$

!False

$SO_3$ ,  $CaO$ ,  $P_2O_5$

### !TASK3

К амфотерным оксидам относятся ...

!True

$ZnO$  и  $Al_2O_3$

!False

$CO_2$  и  $P_2O_5$

**!False**

NO и ZnO

**!False**

Al<sub>2</sub>O<sub>3</sub> и CaO

**!TASK4**

Формула гидрофосфата кальция имеет вид ...

**!True**

CaHPO<sub>4</sub>

**!False**

Ca<sub>3</sub>(PO<sub>4</sub>)<sub>2</sub>

**!False**

Ca(H<sub>2</sub>PO<sub>4</sub>)<sub>2</sub>

**!False**

Ca(OH)<sub>2</sub>

**!TASK5**

Карбонат кальция CaCO<sub>3</sub> (известняк) относится к классу ...

**!True**

средних солей

**!False**

кислот

**!False**

оснований

**!False**

кислых солей

**!TASK6**

Формула сернистой кислоты имеет вид ...

**!True**

H<sub>2</sub>SO<sub>3</sub>

**!False**

H<sub>2</sub>S

**!False**

H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub>

**!False**

$\text{H}_2\text{S}_2\text{O}_3$

**!TASK7**

Элементом, в атоме которого валентные электроны имеют конфигурацию  $3s^23p^2$ , является ...

**!True**

Si

**!False**

Ti

**!False**

Mg

**!False**

Ge

**!TASK8**

Число валентных электронов в атоме элемента 4-го периода VIA-группы равно ...

**!True**

6

**!False**

4

**!False**

2

**!False**

8

**!TASK9**

Число валентных электронов в атоме хлора равно ...

**!True**

7

**!False**

5

**!False**

3

**!False**

1

### !TASK10

Наибольшей величиной электроотрицательности обладает атом ...

!True

Cl

!False

Si

!False

P

!False

S

### !TASK11

В главной подгруппе с увеличением порядкового номера элемента ...

!True

увеличивается атомный радиус

!False

уменьшается атомный радиус

!False

увеличивается электроотрицательность

!False

уменьшаются металлические свойства

### !TASK12

В периоде с увеличением порядкового номера элемента ...

!True

увеличивается электроотрицательность

!False

уменьшается электроотрицательность

!False

увеличивается атомный радиус

!False

уменьшаются неметаллические свойства

### !TASK13

Энтальпия реакции характеризует ...

**!True**

степень беспорядка в системе

**!False**

величину внутренней энергии

**!False**

тепловой эффект реакции

**!False**

величину полезной работы

**!TASK14**

При протекании экзотермического процесса ...

**!True**

энтальпия системы убывает

**!False**

энтальпия системы возрастает

**!False**

энтропия системы убывает

**!False**

энергия Гиббса возрастает

**!TASK15**

В открытой системе при  $p, T = \text{const}$  самопроизвольно протекают процессы, для которых справедливо выражение ...

**!True**

$\Delta G < 0$

**!False**

$\Delta G > 0$

**!False**

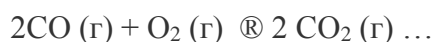
$\Delta H > 0$

**!False**

$\Delta H < 0$

**!TASK16**

При увеличении концентрации оксида углерода (II) в 2 раза скорость реакции



**!True**

увеличится в 4 раза

**!False**

увеличится в 2 раза

**!False**

уменьшится в 2 раза

**!False**

не изменится

### **!TASK17**

Если температурный коэффициент скорости реакции равен 2, то при повышении температуры от 40°C до 70°C скорость реакции ...

**!True**

увеличится в 8 раз

**!False**

увеличится в 6 раз

**!False**

увеличится в 2 раза

**!False**

уменьшится в 6 раз

### **!TASK18**

При увеличении давления в 2 раза скорость реакции  $\text{N}_2 (\text{г}) + \text{O}_2 (\text{г}) \rightleftharpoons 2\text{NO} (\text{г})$  ...

**!True**

увеличится в 4 раза

**!False**

увеличится в 2 раза

**!False**

уменьшится в 2 раза

**!False**

не изменится

### **!TASK19**

Для смещения равновесия  $\text{Fe}_3\text{O}_4 (\text{к}) + 4\text{CO} (\text{г}) \rightleftharpoons 3\text{Fe} (\text{к}) + 4\text{CO}_2 (\text{г})$ ,  $\Delta H < 0$  в сторону увеличения выхода продуктов реакции необходимо ...

**!True**

понижить температуру

**!False**

повысить температуру

**!False**

повысить давление

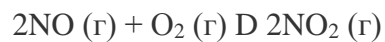
**!False**

понижить давление

**!TASK20**

Уравнение реакции, для которой повышение давления в системе приводит к увеличению выхода продуктов, имеет вид ...

**!True**



**!False**



**!False**



**!False**



**!TASK21**

Выражение для константы равновесия реакции  $2\text{Fe} (\text{к}) + 3\text{CO}_2 (\text{г}) \rightleftharpoons \text{Fe}_2\text{O}_3 (\text{к}) + 3\text{CO} (\text{г})$  имеет вид ...

**!True**

**!False**

**!False**

**!False**

**!False**

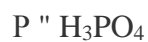
**!False**

**!False**

**!TASK22**

Схема реакции, которая соответствует процессу окисления, имеет вид ...

**!True**



**!False**



$\text{CuCl}_2 \rightarrow \text{Cu}$

**!False**

$\text{KMnO}_4 \rightarrow \text{MnO}_2$

**!False**

$\text{HNO}_3 \rightarrow \text{NO}$

**!TASK23**

Схема реакции, которая соответствует процессу восстановления, имеет вид ...

**!True**

$\text{CO}_2 \rightarrow \text{CO}$

**!False**

$\text{NaCl} \rightarrow \text{Cl}_2$

**!False**

$\text{N}_2 \rightarrow \text{NO}$

**!False**

$\text{Al} \rightarrow \text{Al}_2\text{O}_3$

**!TASK24**

Высшую степень окисления атом азота проявляет в соединении ...

**!True**

$\text{HNO}_3$

**!False**

$\text{NH}_3$

**!False**

$\text{N}_2\text{O}$

**!False**

$\text{NaNO}_2$

**!TASK25**

Коэффициент перед формулой окислителя в уравнении реакции, протекающей по схеме  $\text{KMnO}_4 + \text{KNO}_2 + \text{H}_2\text{SO}_4 = \text{KNO}_3 + \text{MnSO}_4 + \text{K}_2\text{SO}_4 + \text{H}_2\text{O}$ , равен ...

**!True**

2

**!False**

4

**!False**

3

**!False**

5

#### **!TASK26**

Коэффициент перед формулой восстановителя в уравнении реакции, протекающей по схеме  $\text{Cu} + \text{HNO}_3(\text{разб.}) = \text{Cu}(\text{NO}_3)_2 + \text{NO} + \text{H}_2\text{O}$ , равен ...

**!True**

3

**!False**

4

**!False**

2

**!False**

5

#### **!TASK27**

Формула вещества, которое проявляет свойства окислителя в реакции

$\text{SO}_2 + \text{H}_2\text{S} = \text{S} + \text{H}_2\text{O}$ , имеет вид ...

**!True**

$\text{SO}_2$

**!False**

$\text{H}_2\text{S}$

**!False**

S

**!False**

$\text{H}_2\text{O}$

#### **!TASK28**

Массовая доля  $\text{NH}_4\text{NO}_3$  в растворе, содержащем 8 г нитрата аммония в 200 г раствора, составляет ...

**!True**

4 %

**!False**

5 моль/л

**!False**

1 моль/л

**!False**

0,04 %

**!TASK29**

Молярная концентрация гидроксида натрия в растворе, 100 мл которого содержит 4 г NaOH, составляет ...

**!True**

1 моль/л

**!False**

4 %

**!False**

0,04 г/мл

**!False**

0,001 моль/л

**!TASK30**

Масса H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub>, содержащейся в 100 мл 1М раствора, составляет \_\_\_\_\_ граммов.

**!True**

9,8

**!False**

4,9

**!False**

49

**!False**

98

**!TASK31**

Формула вещества, которое в водном растворе является сильным электролитом, имеет вид ...

**!True**

H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub>

**!False**

H<sub>2</sub>CO<sub>3</sub>

**!False**



**!False**



**!TASK32**

Формула вещества, которое в водном растворе является слабым электролитом, имеет вид ...

**!True**



**!False**



**!False**



**!False**



**!TASK33**

Формула вещества, которое в водном растворе является слабым электролитом,  
имеет вид ...

**!True**



**!False**



**!False**



**!False**



**!TASK34**

Уравнение процесса диссоциации  $\text{Mg}(\text{OH})_2$  по I ступени имеет вид ...

**!True**



**!False**



**!False**



**!False**



**!TASK35**

Уравнение процесса диссоциации  $\text{H}_2\text{SO}_3$  по II ступени имеет вид ...

**!True**



**!False**



**!False**



**!False**



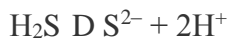
**!TASK36**

Уравнение процесса диссоциации  $\text{H}_2\text{S}$  по I ступени имеет вид ...

**!True**



**!False**



**!False**



**!False**



**!TASK37**

Формула соли, в водном растворе которой лакмус окрашен в синий цвет, имеет вид ...

**!True**



**!False**



**!False**



**!False**



### !TASK38

Формула соли, в водном растворе которой значение pH равно 7, имеет вид ...

!True

KCl

!False

CuSO<sub>4</sub>

!False

Na<sub>2</sub>CO<sub>3</sub>

!False

FeCl<sub>3</sub>

### !TASK39

В водном растворе соли K<sub>2</sub>CO<sub>3</sub> фенолфталеин окрашивается в \_\_\_\_\_ цвет.

!True

малиновый

!False

желтый

!False

синий

!False

оранжевый

### !TASK40

В молекуле NH<sub>3</sub> между атомами азота и водорода реализуется \_\_\_\_\_ тип химической связи.

!True

ковалентный полярный

!False

ионный

!False

ковалентный неполярный

!False

металлический

### !TASK41

В NaBr между натрием и бромом реализуется \_\_\_\_\_ тип химической связи.

**!True**

ионный

**!False**

ковалентный полярный

**!False**

ковалентный неполярный

**!False**

металлический

**!TASK42**

Формула вещества, в котором реализуется ковалентный неполярный тип химической связи, имеет вид ...

**!True**

O<sub>2</sub>

**!False**

NO<sub>2</sub>

**!False**

Na<sub>2</sub>O

**!False**

H<sub>2</sub>O

**!TASK43**

Схема процесса, протекающего на аноде гальванического элемента, электродами которого являются Fe и Cu, имеет вид ...

**!True**

$\text{Fe} - 2\text{e} \rightarrow \text{Fe}^{2+}$

**!False**

$\text{Cu} - 2\text{e} \rightarrow \text{Cu}^{2+}$

**!False**

$\text{Cu}^{2+} + 2\text{e} \rightarrow \text{Cu}^0$

**!False**

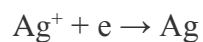
$\text{Fe}^{2+} + 2\text{e} \rightarrow \text{Fe}$

**!TASK44**

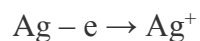
Схема процесса, протекающего на катоде гальванического элемента, электродами которого

являются Ni и Ag, имеет вид ...

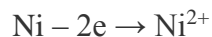
**!True**



**!False**



**!False**



**!False**



#### **!TASK45**

Для гальванического элемента, состоящего из свинцового электрода при стандартных условиях, в качестве катода может выступать электрод, изготовленный из ...

**!True**

Cu

**!False**

Zn

**!False**

Ni

**!False**

Mg

#### **!TASK46**

Значение ЭДС гальванического элемента, состоящего из ртутного и кадмиевого электродов при стандартных условиях, равно \_\_\_\_ В. nbsp;/span>

**!True**

1,25

**!False**

– 1,25

**!False**

0,45

**!False**

– 0,45

#### **!TASK47**

Значение ЭДС гальванического элемента, электродами которого являются железо и свинец,



погруженные в растворы солей с концентрациями 0,1М, равно \_\_\_\_В. nbsp; nbsp;

**!True**

0,31

**!False**

0,57

**!False**

- 0,31

**!False**

- 0,57

**!TASK48**

Значение ЭДС гальванического элемента, электродами которого являются медь и никель, погруженные в растворы солей с концентрациями 0,01М, равно \_\_\_\_В. nbsp; nbsp;

**!True**

0,59

**!False**

0,09

**!False**

- 0,59

**!False**

- 0,09

**!TASK49**

Формула соли, при электролизе водного раствора которой на инертном катоде выделяется только водород, имеет вид ...

**!True**

KCl

**!False**

HgSO<sub>4</sub>

**!False**

AgNO<sub>3</sub>

**!False**

CuCl<sub>2</sub>

**!TASK50**

Формула соли, при электролизе водного раствора которой на инертном аноде выделяется

только кислород, имеет вид ...

**!True**

$\text{NaNO}_3$

**!False**

$\text{CuBr}_2$

**!False**

$\text{ZnCl}_2$

**!False**

KI

**!TASK51**

Металлом, который можно получить электролизом водного раствора его соли, является ...

**!True**

Ag

**!False**

Al

**!False**

Na

**!False**

K

**!TASK52**

Масса серебра, выделившегося на катоде при пропускании 9650 Кл электричества через раствор нитрата серебра с выходом по току 100 %, составляет \_\_\_\_ г. /span>

**!True**

10,8

**!False**

108

**!False**

5,4

**!False**

54

**!TASK53**

Объем кислорода, который теоретически может выделяться на аноде при пропускании через водный раствор  $\text{CuSO}_4$  193000 Кл электричества, составляет \_\_\_\_ л.

**!True**

11,2

**!False**

22,4

**!False**

5,6

**!False**

1,12

**!TASK54**

Объем водорода, который теоретически может выделяться на катоде при пропускании через водный раствор  $\text{KNO}_3$  48250 Кл электричества, составляет \_\_\_\_ л.

**!True**

5,6 л

**!False**

22,4 л

**!False**

11,2 л

**!False**

1 л

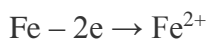
**!False**

2,8 л

**!TASK55**

Схема процесса, протекающего на аноде при атмосферной коррозии технического железа, имеет вид ...

**!True**



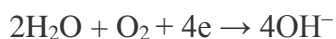
**!False**



**!False**



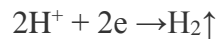
**!False**



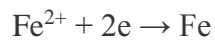
**!TASK56**

Схема процесса, протекающего на катоде при коррозии технического железа в кислой среде, имеет вид ...

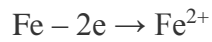
**!True**



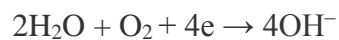
**!False**



**!False**



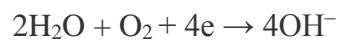
**!False**



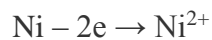
**!TASK57**

Схема процесса, протекающего на катоде при атмосферной коррозии технического никеля, содержащего примеси меди, имеет вид ...

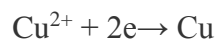
**!True**



**!False**



**!False**



**!False**



**!TASK58**

Для защиты хромовых изделий от коррозии в качестве анодного покрытия можно использовать ...

**!True**

Mg

**!False**

Ni

**!False**

Cu

**!False**

Ag

**!TASK59**

Для защиты никелевых изделий от коррозии в качестве катодного покрытия можно использовать ...

**!True**

Ag

**!False**

Zn

**!False**

Cd

**!False**

Mg

**!TASK60**

Формула вещества, водный раствор которого не взаимодействует с железом, имеет вид ...

**!True**

ZnSO<sub>4</sub>

**!False**

H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub>

**!False**

CuSO<sub>4</sub>

**!False**

NiSO<sub>4</sub>

Перечень вопросов для проведения промежуточной аттестации

1. Скорость химических реакций. Влияние концентрации на скорость химической реакции.
2. Скорость химических реакций. Влияние температуры на скорость химической реакции. Правило Вант Гоффа.
3. Химическое равновесие. Константа равновесия.
4. Принцип Ле Шателье, смещение химического равновесия.
5. Современная квантово-механическая модель строения атома. Элементарные частицы. Строение атомных ядер.
6. Волновые свойства электрона. Квантовые числа (n, l, m<sub>l</sub>, s): их значение, характеристика.
7. Принципы распределения электронов по уровням и подуровням в атоме: принцип минимальной энергии, правило Клечковского, принцип Паули, правило Гунда.

8. Структура Периодической системы: физический смысл порядкового номера элемента, номера периода и номера группы.
9. Периодическое изменение свойств элементов. Радиусы атомов, энергия (потенциал ионизации), энергия сродства к электрону, электроотрицательность.
10. Химическая связь. Виды химической связи.
11. Механизм образования ковалентной связи. Ковалентная связь полярная и неполярная.
12. Типы гибридизации атомных орбиталей. Строение молекул с  $sp^3$ -,  $sp^2$  и  $sp$ -гибридными орбиталями.
13. Ионная связь. Механизм образования ионной связи, Свойства ионной связи.
14. Металлическая связь. Донорно-акцепторная связь.
15. Неэлектролиты. Свойства растворов неэлектролитов: давление насыщенного пара над чистым растворителем и раствором,
16. Свойства растворов неэлектролитов: температуры кипения и замерзания растворов.
17. Осмос и осмотическое давление. Уравнение Вант Гоффа для расчета величины  $P_{осм}$ .
18. Основные способы выражения концентрации растворов: массовая, молярная доля.
19. Основные способы выражения концентрации растворов: молярная концентрация (молярность), моляльная концентрация (моляльность ).
20. Основные способы выражения концентрации растворов: нормальная концентрация. Способы вычисления молярной массы эквивалента.
21. Электролиты. Электролитическая диссоциация. Кислоты, основания, соли с точки зрения теории электролитической диссоциации.
22. Количественные характеристики процесса диссоциации: степень диссоциации  $\alpha$ , константа диссоциации  $K_d$ .
23. Ионное произведение воды. Водородный показатель pH. Характеристика кислотно-основных свойств среды по величине pH.
24. Гидролиз солей, образованных сильной кислотой и слабым основанием.
25. Гидролиз солей, образованных слабой кислотой и сильным основанием.
26. Понятия электрохимии. Электродный потенциал, стандартный электродный потенциал. Ряд стандартных потенциалов (ряд напряжений) металлов.
27. Факторы, влияющие на величину электродного потенциала. Уравнение Нернста.
28. Гальванические элементы. Электрохимическая схема гальванического элемента. Электродные процессы, расчет ЭДС.
29. Электролиз расплавов. Схема электролиза.
30. Электролиз растворов. Катодные и анодные процессы. Схема электролиза.

31. Электрохимическая коррозия. Причины возникновения гальванических пар. Деполяризация. Деполяризаторы. Водородная и кислородная деполяризация в зависимости от кислотности среды.
32. Методы защиты от коррозии. Типы металлических покрытий: анодное и катодное и механизмы их защитного действия. Процессы, протекающие при нарушении целостности покрытия луженого и оцинкованного железа.
33. Электрохимическая защита: протекторная защита и катодная защиты