

Межгосударственное образовательное учреждение высшего образования
«Белорусско-Российский университет»

УТВЕРЖДАЮ

Первый проректор Белорусско - Российского ун-та

 Ю.В. Машин

«31» 08 2021 г.

Per. № УД-150306/Б.Р.О.Р.Р.

ХИМИЯ
РАБОЧАЯ ПРОГРАММА ДИСЦИПЛИНЫ

Направление подготовки 15.03.06 – Мехатроника и робототехника

Направленность (профиль) Робототехника и робототехнические системы: разработка и применение

Квалификация Бакалавр

	Форма обучения
	Очная
Курс	1
Семестр	1
Лекции, часы	34
Лабораторные занятия, часы	34
Экзамен, семестр	1
Контактная работа по учебным занятиям, часы	68
Самостоятельная работа, часы	76
Всего часов / зачетных единиц	144/4

Кафедра – разработчик программы: кафедра «Технологии металлов»

Составитель: канд. биол. наук, доц. Лисовая И.А.

Рабочая программа составлена в соответствии с федеральным государственным образовательным стандартом высшего образования – бакалавриат по направлению подготовки 15.03.06 Мехатроника и робототехника, утвержденным приказом № 1046 от 17.08.2020 г., учебным планом рег. № 150306-2, утвержденным 30.08.2021 г.

Рассмотрена и рекомендована к утверждению кафедрой «Технологии металлов» протокол № 1 от 30.08.2021 г.

Зав. кафедрой «Технологии металлов»

 Д.И. Якубович

Одобрена и рекомендована к утверждению Научно - методическим советом
Белорусско-Российского университета
протокол № 1 от 30.08.2021 г.

Зам. председателя

Научно-методического совета

 С.А. Сухоцкий

Рецензент

В. А. Огородников заведующий кафедрой «Химия» Могилёвского государственного университета продовольствия, канд. хим. наук, доцент.

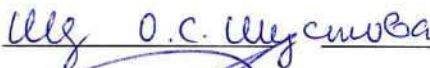
Рабочая программа согласована:

Зав. кафедрой

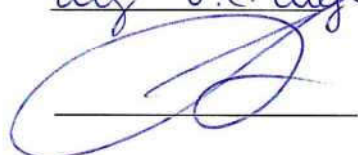
«Технология машиностроения»

 В.М. Шеменков

Ведущий библиотекарь

 О.С. Шустова

Начальник учебно-методического отдела

 В.А.Кемова

1. ПОЯСНИТЕЛЬНАЯ ЗАПИСКА

1.1. Цель учебной дисциплины

Целью учебной дисциплины является формирование специалистов, умеющих обоснованно и результативно применять существующие и осваивать новые вещества как одним из видов движущейся материи, о механизме превращения химических соединений, о значении химии в промышленности и сельском хозяйстве

1.2. Планируемые результаты изучения дисциплины

В результате освоения учебной дисциплины студент должен **знать**

- правила безопасной работы в химических лабораториях;
- основные понятия и законы химии;
- состав, номенклатуру, получение и свойства представителей важнейших классов неорганических соединений: оксидов, оснований, кислот и солей;
- периодический закон, его использование в предсказании свойств элементов и соединений, структуру периодической системы химических элементов, закономерности формирования электронной оболочки атома;
- типы химической связи, механизм ее образования и основные характеристики, виды химической связи в различных типах соединений;
- строения и свойства комплексных соединений;
- основные закономерности протекания химических реакций;
- методы математического описания кинетики химических реакций;
- основные понятия химии растворов;
- особые свойства и закономерности поведения дисперсных систем;
- теорию электролитической диссоциации, методы описания химических равновесий в растворах электролитов;
- сущность окислительно-восстановительных реакций и основные понятия, связанные с ОВР;
- основные процессы, протекающие в электрохимических системах, явление коррозии металлов и методы борьбы с ней, процесс и законы электролиза;
- общие свойства металлов;
- свойства важнейших классов органических соединений, особенности строения и свойства распространенных классов высокомолекулярных соединений.

уметь:

- формулировать и применять основные законы, принципы и понятия химии в соответствии с программой;
- решать расчетные и качественные задачи;
- определять термодинамические характеристики химических реакций
- определять изменение концентраций при протекании химических реакций и равновесные концентрации веществ;
- проводить расчеты концентрации растворов различных соединений;
- писать уравнения химических реакций (молекулярные, ионно-молекулярные, электронные);
- проводить очистку веществ в лабораторных условиях;
- определять основные физические характеристики органических веществ;
- пользоваться таблицами и графиками, специальной химической посудой, лабораторными приборами и оборудованием;

владеть:

- навыками выполнения основных химических лабораторных операций;
- методами определения рН растворов и определения концентраций в растворах;
- методами синтеза неорганических и простейших органических соединений.

1.3 Место учебной дисциплины в структуре подготовки студента

Дисциплина относится к Блоку 1 «Дисциплины (модули)» (обязательная часть Блока 1).

Перечень учебных дисциплин (циклов дисциплин), которые будут опираться на данную дисциплину:

- Безопасность жизнедеятельности.

Кроме того, результаты, полученные при изучении дисциплины на лекционных и лабораторных занятиях будут применены при прохождении первой технологической (проектнотехнологической) учебной практики, а также при подготовке выпускной квалификационной работы и дальнейшей профессиональной деятельности.

1.4 Требования к освоению учебной дисциплины

Освоение учебной дисциплины должно обеспечить формирование следующих компетенций

Коды формируемых компетенций	Наименование формируемых компетенций
ОПК-1	Способен применять естественнонаучные и общетеchnические знания, методы математического анализа и моделирования в профессиональной деятельности.
ОПК-7	Способен применять современные экологичные и безопасные методы рационального использования сырьевых и энергетических ресурсов в машиностроении.

2. Структура и содержание дисциплины

Вклад дисциплины в формирование результатов обучения выпускника (компетенций) и достижение обобщенных результатов обучения происходит путём освоения содержания обучения и достижения частных результатов обучения, описанных в данном разделе.

2.1 Содержание учебной дисциплины

Номер тем	Наименование тем	Содержание	Коды формируемых компетенций
1	2	3	4
1	Строение атома	Основные сведения о строении атомов. Состав атомных ядер. Изотопы и изобары. Электронные оболочки атомов, квантовые числа. Основные принципы заполнения электронной оболочки атомов. Электронные семейства. АВЗ. Электронные аналоги.	ОПК-1
2	Периодическая система химических	Периодический закон Д. И. Менделеева. Химические ана-	ОПК-7

	элементов	логи. Причина периодичности свойств. Изменение свойств химических элементов: радиус атома, энергия ионизации и сродства к электрону, электроотрицательность, окислительно-восстановительные свойства, кислотно-основные свойства соединений	
3	Типы химической связи	Химическая связь и валентность элементов. АВЗ. Природа химической связи и причина ее образования. Метод валентных связей. Основные типы и характеристики химического взаимодействия. Ковалентная и ионная связь. Гибридизация молекул. Высшая и низшая степени окисления, связь с периодической системой Д. И. Менделеева	ОПК-1
4	Комплексные соединения	Комплексные соединения. Комплексы, комплексообразователи, лиганды, заряд и координационное число комплексообразователей. Диссоциация комплексных соединений. Константа нестойкости	ОПК-7
5	Основы химической термодинамики	Энергетические эффекты химических реакций. Внутренняя энергия и энтальпия. Термохимия, термохимические законы. Энтальпия образования химических соединений. Энергетические эффекты при фазовых переходах. Термохимические расчеты. Энтропия и ее изменение при химических реакциях и фазовых переходах Энергия Гиббса и ее изменение при химических процессах. Условия самопроизвольного протекания химических реакций, условия химического равновесия	ОПК-1
6	Скорость химической реакции	Скорость химических реакций. Гомогенные и гетерогенные системы. Зависимость скорости реакции от концентрации и температуры. Константа скорости реакции, энергия активации. Гомогенный и гетерогенный катализ	ОПК-7
7	Химическое равновесие	Химическое равновесие. Константа равновесия и её связь с термодинамическими функциями. Влияние параметров химической реакции на смещение химического равновесия. Принцип Ле-Шателье.	ОПК-1
8	Электролитическая диссоциация. Реакции ионного обмена.	Степень электролитической диссоциации. Константа диссоциации. Сильные и слабые электролиты. Ступенчатая диссоциация. Диссоциация соединений различных классов. Смещение равновесия в растворах слабых электролитов. Реакции ионного обмена. Условия протекания реакций ионного обмена до конца. Примеры составления ионномолекулярных уравнений.	ОПК-7
9	Гидролиз солей	Электролитическая диссоциация воды, водородный показатель среды. Индикаторы. Гидролиз солей. Гидролиз по катиону. Гидролиз по аниону. Гидролиз многозарядных ионов. Необратимый гидролиз.	ОПК-1
10	Окислительно-восстановительные реакции	Окислительно-восстановительные реакции (ОВР). Окислительно-восстановительные свойства элементарных веществ и химических соединений. Правила расстановки коэффициентов в ОВР методом электронного баланса.	ОПК-7
11	Гальванические элементы	Понятие об электродных потенциалах. Зависимость величины электродных потенциалов от различных факторов. Уравнение Нернста. Стандартный водородный электрод и водородная шкала потенциалов. Гальванические элементы. ЭДС и ее измерение. Концентрационные гальванические элементы	ОПК-1

12	Электрохимическая коррозия	Электрохимическая коррозия (. Атмосферная коррозия технического железа. Методы защиты от коррозии: легирование, защитные покрытия, электрохимическая защита. Изменение свойств коррозионной среды. Ингибиторы коррозии.	ОПК-7
13	Электролиз. Процессы электролиза	Электролизёр. Электрохимические процессы на катоде. Электролиз с нерастворимым и растворимым анодами. Последовательность электродных процессов	ОПК-1
14	Электролиз. Законы Фарадея	Законы Фарадея. Выход вещества по току. Промышленное применение электролиза	ОПК-7
15	Химия металлов	Зависимость свойств металлов от их положения в периодической системе Д.И. Менделеева. Интерметаллические соединения и твёрдые растворы. Основные способы получения металлов.	ОПК-1
16	Физико-химические и физические методы анализа	Общая характеристика физико-химических и физических методов анализа, их классификация. Основные приемы, используемые в физико-химических методах анализа	ОПК-7
17	Оптические и электрохимические методы анализа	Спектральные методы анализа. Классификация, теоретические основы. Электрохимические методы анализа теоретические основы	ОПК-1

2.2 Учебно-методическая карта учебной дисциплины

№ недели	Лекции (наименование тем)	Часы	Лабораторные занятия				Баллы (max)
			Часы	Самостоятельная работа часы	Форма контроля знаний		
1	2	3	4	5	6	7	8
Модуль 1							
1	1 Строение атома	2	Лабораторная работа №1. Оксиды: получение и химические свойства	2	3		
2	2 Периодическая система химических элементов	2	Лабораторная работа №2. Получение и химические свойства оснований, кислот, солей.	2	3	зиз	5
3	3 Типы химической связи	2	Лабораторная работа № 3. Беседа по строению атома.	2	3	зиз	5
4	4 Комплексные соединения	2	Лабораторная работа №4. Беседа по Периодической системе элементов и химической связи.	2	3	зиз	5

5	5 Основы химической термодинамики	2	Лабораторная работа № 5 Энергетика химических процессов	2	3	ЗИЗ	5
6	6 Скорость химической реакции	2	Лабораторная работа № 6 Скорость химической реакции	2	3	ЗИЗ	5
7	7 Химическое равновесие	2	Лабораторная работа № 7 Химическое равновесие	2	2	ЗИЗ	5
8	8 Электролитическая диссоциация. Реакции ионного обмена.	2	Лабораторная работа № 8 Концентрация растворов	2	2	ПКУ	30

Модуль 2

9	9 Гидролиз солей	2	Лабораторная работа № 9 Электролитическая диссоциация	2	2	ЗИЗ	5
10	10 Окислительно-восстановительные реакции	2	Лабораторная работа № 10 Г Гидролиз солей	2	2	ЗИЗ	5
11	11 Гальванические элементы	2	Лабораторная работа № 11 Окислительно-восстановительные реакции	2	2	ЗИЗ	5
12	12 Электрохимическая коррозия	2	Лабораторная работа № 12 Гальванический элемент	2	2	ЗИЗ	5
13	13 Электролиз. Процессы электролиза	2	Лабораторная работа № 13 Коррозия металлов	2	2		
14	14 Электролиз. Законы Фарадея	2	Лабораторная работа № 14 Защита металлов от коррозии	2	2	ЗИЗ	5
15	15 Химия металлов	2	Лабораторная работа № 15 Электролиз	2	2	ЗИЗ	5
16	16 Физикохимические и физические методы анализа	2	Лабораторная работа № 16 Химические свойства металлов	2	2		
17	17 Оптические и электрохимические методы анализа	2	Лабораторная работа № 17 Фотометрическое определение концентрации	2	2	ПКУ	30
18-21					36	ПА (экзамен)	40
Итого		34		34	76		100

Принятые обозначения:

ЗИЗ - защита индивидуального задания;

ПКУ - промежуточный контроль успеваемости;
 ПА - промежуточная аттестация.

Итоговая оценка определяется как сумма текущего контроля и промежуточной аттестации и соответствует баллам:

Экзамен

Оценка	Отлично	Хорошо	Удовлетворительно	Неудовлетворительно
Баллы	87-100	65-86	51-64	0-50

3. ОБРАЗОВАТЕЛЬНЫЕ ТЕХНОЛОГИИ

При изучении дисциплины используется модульно-рейтинговая система оценки знаний студентов. Применение инновационных форм и методов проведения занятий при изучении различных тем курса представлено в таблице.

№ п/п	Форма проведения занятий	Вид аудиторных занятий		Всего часов
		Лекции	Лабораторные занятия	
1	Традиционные	Тема № 1, 3, 5, 13, 11, 15, 16, 17	ЛР № 1-17	50
2	Мультимедиа	Тема № 2, 4, 6, 7, 8, 10, 12		14
3	Проблемно-ориентированные	Тема № 9, 14		4
	ИТОГО	34	34	68

4. ОЦЕНОЧНЫЕ СРЕДСТВА

Используемые оценочные средства по учебной дисциплине представлены в таблице и хранятся на кафедре.

№ п/п	Вид оценочных средств	Количество комплектов
1	Вопросы к экзамену	2
2	Экзаменационные билеты	1
3	Индивидуальные задания для проведения защиты лабораторных работ	12

5 МЕТОДИКА И КРИТЕРИИ ОЦЕНКИ КОМПЕТЕНЦИЙ СТУДЕНТОВ

5.1 Уровни сформированности компетенций

№ п/п	Уровни сформированности компетенций	Содержательное описание уровня	Результат обучения
1	2	3	4
	ОПК-1 - Способен применять естественнонаучные и общеинженерные знания, методы математического анализа и моделирования в профессиональной деятельности		
	ИОПК-1.4 Владеет теоретическими положениями химии для объяснения химических		

свойств и превращений веществ			
1	Пороговый уровень	Изучает материал по конспектам лекций, методическим разработкам по печатным и электронным источникам.	Знание основных понятий и законов химии. Понимание закономерности изменения химических свойств соединений и закономерности течения химических реакций.
2	Продвинутый уровень	Применяет знание закономерностей течения химических процессов при решении теоретических и экспериментальных задач	Владение навыками составления уравнений химических реакций, оценки их термодинамических и кинетических параметров. Умение решать типовые задачи, грамотно проводить лабораторные опыты.
3	Высокий уровень	Умеет анализировать и обобщать полученную информацию, делать выводы; способен прогнозировать результаты своей деятельности	Может охарактеризовать химический процесс с использованием информации об энергетике, кинетике химических реакций с учётом характера среды концентрации и химической активности реагирующих веществ.

ОПК-7 - Способен применять современные экологичные и безопасные методы рационального использования сырьевых и энергетических ресурсов в машиностроении.

ИОПК-7.1 - Знает способы утилизации вредных и экологически опасных отходов машиностроения

	Пороговый уровень	Знает способы утилизации вредных и экологически опасных отходов машиностроения	Знает химический состав экологически опасных отходов машиностроения и понимает их опасность
	Продвинутый уровень	Умеет применить на практике способы утилизации вредных и экологически опасных отходов машиностроения	Владение навыками составления уравнений химических реакций утилизации вредных и экологически опасных отходов машиностроения, оценки их термодинамических и кинетических параметров.
	Высокий уровень	Умеет анализировать и обобщать информацию, делать выводы; способен прогнозировать результаты своей деятельности по утилизации вредных и экологически опасных отходов машиностроения	Может охарактеризовать химический процесс утилизации вредных и экологически опасных отходов с использованием информации об энергетике, кинетике химических реакций с учётом характера среды концентрации и химической активности веществ.

5.2 Методика оценки знаний, умений и навыков студентов

Результат обучения	Оценочные средства
ОПК-1 - Способен применять естественнонаучные и общинженерные знания, методы математического анализа и моделирования в профессиональной деятельности	
Знание основных понятий и законов химии. Понимание закономерности изменения химических свойств соединений и закономерности течения химических реакций.	Индивидуальные задания для проведения защиты лабораторных работ.
Владение навыками составления уравнений химических реакций, оценки их термодинамических и кинетических параметров. Умение решать типовые задачи, грамотно проводить лабораторные опыты.	Индивидуальные задания для проведения защиты лабораторных работ.
Может охарактеризовать химический процесс с использованием информации об энергетике, кинетике химических реакций с учётом характера среды концентрации и химической активности реагирующих веществ.	Индивидуальные задания для проведения защиты лабораторных работ.

ОПК-7 - Способен применять современные экологичные и безопасные методы рационального использования сырьевых и энергетических ресурсов в машиностроении.	
Знает химический состав экологически опасных отходов машиностроения и понимает их опасность	Индивидуальные задания для проведения защиты лабораторных работ.
Владение навыками составления уравнений химических реакций утилизации вредных и экологически опасных отходов машиностроения, оценки их термодинамических и кинетических параметров.	Индивидуальные задания для проведения защиты лабораторных работ.
Может охарактеризовать химический процесс утилизации вредных и экологически опасных отходов с использованием информации об энергетике, кинетике химических реакций с учётом характера среды концентрации и химической активности веществ.	Индивидуальные задания для проведения защиты лабораторных работ.

5.3 Критерии оценки лабораторных работ

Лабораторная работа оценивается по результатам защиты индивидуального задания.

Студент получает 5 баллов (максимальное количество баллов) в том случае, если:

- выполнил работу в полном объеме с соблюдением необходимой последовательности проведения опытов и измерений;
- самостоятельно и рационально выбрал для опыта необходимые реактивы, все опыты провел в условиях и режимах, обеспечивающих получение результатов и выводов с наибольшей точностью;
- в представленном отчете правильно и аккуратно выполнил все записи, таблицы, рисунки, графики, вычисления, уравнения химических и сделал выводы;
- правильно выполнил анализ погрешностей (при необходимости);
- правильно ответил на теоретические вопросы.

5.4 Критерии оценки экзамена

Экзаменационное задание включает в себя расчётную задачу и два вопроса, для ответа на которые необходимо написать химические уравнения или представить схему процесса.

Расчётная задача оценивается в 20 баллов. Вопросы - по 10 баллов.

Итоговая оценка за экзамен определяется как сумма баллов, полученных на экзамене, и баллов промежуточной аттестации.

6. МЕТОДИЧЕСКИЕ РЕКОМЕНДАЦИИ ПО ОРГАНИЗАЦИИ И ВЫПОЛНЕНИЮ САМОСТОЯТЕЛЬНОЙ РАБОТЫ СТУДЕНТОВ ПО УЧЕБНОЙ ДИСЦИПЛИНЕ.

При изучении дисциплины выполняются следующие формы самостоятельной работы:

- работа с лекционным материалом, предусматривающая проработку конспекта лекций и учебной литературы;
- поиск (подбор) и обзор литературы и электронных источников информации по индивидуально заданной проблеме курса;
- подготовка к лабораторным работам;
- подготовка к экзамену;
- участие в научных студенческих конференциях.

Контроль самостоятельной работы студентов.

Контроль самостоятельной работы студентов является мотивирующим фактором образовательной деятельности студентов.

Критериями оценки самостоятельной работы студентов являются:

- уровень освоения студентом учебного материала;
- умение студента использовать теоретические знания для выполнения лабораторных работ;
- оформление письменных работ в соответствии с предъявляемыми к ним требованиями;
- сформированные компетенции в соответствии с целями и задачами изучения дисциплины.

7. УЧЕБНО-МЕТОДИЧЕСКОЕ И ИНФОРМАЦИОННОЕ ОБЕСПЕЧЕНИЕ ДИСЦИПЛИНЫ

РЕКОМЕНДАЦИИ ПО ЛИТЕРАТУРЕ:

7.1 Основная литература:

№ п/п	Автор, название, место издания, издательство, год издания учебной литературы	Гриф	Количество экземпляров
1	1. Росин, И. В. Химия : учебник и задачник для приклад, бакалавриата / И. В. Росин, Л. Д. Томина, С. Н. Соловьев. — М. : Юрайт, 2019. — 420с.	Рек. УМО ВО в качестве учебника для студ. вузов, обучающ. по не-хим. направл. и спец.	25
2	Химия : учебник для академ. бакалавриата / Ю. А. Лебедев [и др.] ; под общ. ред. Г. Н. Фадеева. — 2-е изд., перераб. и доп. — М. : Юрайт, 2019. — 431с.	Рек. УМО ВО в качестве учебника для студ. вузов, обучающ. по естественнонауч. направл.	25

7.2 Дополнительная литература:

№ п/п	Автор, название, место издания, издательство, год издания учебной литературы	Гриф	Количество экземпляров
1	Общая химия. Теория и задачи : учеб, пособие / под ред. Н. В. Коровина, Н. В. Кулешова. - 5-е изд., стер. - СПб.; М.; Краснодар : Лань, 2021. - 492 с.		20
2	Химия элементов и соединений : учебное пособие / В.И. Ермолаева [и др.]. - СПб ; М. ; Краснодар : Лань, 2019. - 208с.		5

7.3 Перечень ресурсов сети Интернет по изучаемой дисциплине

1. Каталог образовательных интернет-ресурсов <http://www.edu.ru/>.
2. Химический каталог: химические ресурсы Рунета <http://www.ximicat.com/>.
3. Портал фундаментального химического образования России <http://www.chemnet.ru>.

4. XuMuK: сайт о химии для химиков <http://www.xumuk.ru/>.
5. Химический сервер <http://www.Himhelp.ru>.
6. Основы химии: образовательный сайт для школьников и студентов <http://www.hemi.nsu.ru>.
7. WebElements: онлайн-справочник химических элементов <http://webelements.narod.ru/>
- 8 Основы химии. Интернет-учебник..<http://www.chemistry.ru/>
9. Виртуальная лаборатория virtulab.net-
- 10 бесплатные полнотекстовые журналы по ХНМНН.<http://abc-chemistry.org/>

7.4 Перечень наглядных и других пособий, методических рекомендаций по проведению конкретных видов учебных занятий, а также методических материалов к используемым в учебном процессе техническим средствам

7.4.1 Методические рекомендации

1. Лисовая И.А. Энергетика химических процессов. Методические рекомендации к практическим занятиям для студентов всех специальностей дневной и заочной форм обучения. - Могилев: ГУ ВПО «Белорусско-Российский университет», 2018. - 16 с, 80 экз.
2. Лужанская И.М. Реакции ионного обмена. Методические рекомендации к практическим занятиям для студентов всех специальностей дневной и заочной форм обучения. - Могилев: ГУ ВПО «Белорусско-Российский университет», 2018. - 16 с, 80 экз.
3. Лужанская И.М. Электролиз. Методические рекомендации к практическим занятиям для студентов всех специальностей дневной и заочной форм обучения. - Могилев: ГУ ВПО «Белорусско-Российский университет», 2018. - 16 с, 86 экз.
4. Лисовая И.А. Окислительно-восстановительные реакции. Методические рекомендации к практическим занятиям для студентов, обучающихся по белорусским и российским программам дневной и заочной форм обучения. - Могилев: ГУ ВПО «Белорусско-Российский университет», 2018. - 16 с, 86 экз.
5. Лисовая И.А. Концентрации растворов. Свойства растворов неэлектролитов. Методические рекомендации к практическим занятиям для студентов всех специальностей дневной и заочной форм обучения. - Могилев: ГУ ВПО «Белорусско-Российский университет», 2019. — 16 с, 50 экз.
6. Лисовая И.А. Гальванические элементы. Коррозия металлов. Методические указания к практическим занятиям и для самостоятельной работы студентов технических специальностей дневной и заочной форм обучения. - Могилев: Белорусско-Российский университет, 2019. - 16 с, 56 экз.
7. Качественный и количественный химический анализ: методические рекомендации к практическим занятиям по дисциплине «Химия»/ Методические рекомендации к практическим занятиям для обучающихся технических специальностей дневной и заочной форм обучения / составитель: Лужанская И.М. - Могилев. - Белорус.-Рос. ун-т, 2019. - 16 с, 50 экз.
8. Лисовая И.А. Классификация неорганических соединений. Методические рекомендации к практическим занятиям для студентов всех специальностей и всех направлений подготовки очной и заочной форм обучения. - Могилев: Белорусско-Российский университет, 2020. - 16 с, 66 экз.
9. Лужанская И.М. Гидролиз солей. Методические рекомендации к практическим занятиям для студентов всех специальностей и всех направлений подготовки очной и заочной форм обучения. - Могилев: Белорусско-Российский университет, 2020. - 16 с, 66 экз.
10. Лисовая И.А. Строение атома и химическая связь. Методические рекомендации к практическим занятиям по химии для студентов всех специальностей и направлений подготовки дневной и заочной форм обучения. Могилев: ГУ ВПО «Белорусско-Российский университет», 2021. - 16 с, 86 экз.

11. Лисовая И.А. Химическая кинетика и химическое равновесие. Методические рекомендации к практическим занятиям по химии для студентов всех специальностей и направлений подготовки дневной и заочной форм обучения. Могилёв: Белорусско-Российский университет, 2021. - 16 с, 66 экз

12. Лужанская И.М. Основные понятия и законы химии. Методические рекомендации к практическим занятиям по химии для студентов всех специальностей и направлений подготовки дневной и заочной форм обучения. Могилёв: Белорусско-Российский университет, 2021. - 16 с, 86 экз

7.4.2 Информационные технологии

Тема 2 - Периодическая система химических элементов

Тема 4 - Комплексные соединения Тема 6 - Скорость

химической реакции Тема 7 - Химическое равновесие

Тема 8 - Электролитическая диссоциация. Реакции ионного обмена.

Тема 10 - Окислительно-восстановительные реакции

Тема 12 - Электрохимическая коррозия

8. МАТЕРИАЛЬНО-ТЕХНИЧЕСКОЕ ОБЕСПЕЧЕНИЕ УЧЕБНОЙ ДИСЦИПЛИНЫ

Материально - техническое обеспечение дисциплины содержится в паспорте химических лабораторий, рег. номер ПУЛ - 4.403- 601/7-20; ПУЛ -4,403 -603/7-20.

ДОПОЛНЕНИЯ И ИЗМЕНЕНИЯ К РАБОЧЕЙ ПРОГРАММЕ ДИСЦИПЛИНЫ

по учебной дисциплине Химия

направление подготовки 15.03.06 – Мехатроника и робототехника

направленность (профиль) Робототехника и робототехнические системы: разработка и применение

на 2022-2023 учебный год

№№ пп	Дополнения и изменения				Основание
1	Пункт 4.6 Дополнительная литература изложить в новой редакции				
	№ п/п	Автор, название, место издания, издательство, год издания учебной литературы	Гриф	Количество экземпляров	
	1	Общая химия. Теория и задачи : учеб. пособие / под ред. Н. В. Коровина, Н. В. Кулешова. – 5-е изд., стер. – СПб. ; М. ; Краснодар : Лань, 2021. – 492с.	–	20	

Учебная программа пересмотрена и одобрена на заседании кафедры
«Технологии металлов»
(название кафедры-разработчика программы)

(протокол № 12 от «21» апреля 2022 г.)

Заведующий кафедрой

к.т.н., доцент
(ученая степень, ученое звание)



Д.И. Якубович

УТВЕРЖДАЮ

Декан машиностроительного факультета

(название факультета, выпускающего по данной специальности)

к.т.н., доцент
(ученая степень, ученое звание)



Д.М. Свирепа

«18» 05 2022 г.

СОГЛАСОВАНО:

Зав. кафедрой «Технология
машиностроения» к.т.н., доцент

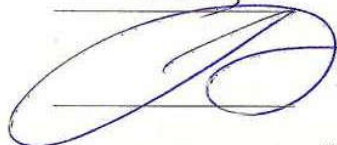


В.М. Шеменков

Ведущий библиотекарь



Начальник учебно-методического
отдела



В.А. Кемова

«16» 05 2022 г.

ДОПОЛНЕНИЯ И ИЗМЕНЕНИЯ К УЧЕБНОЙ ПРОГРАММЕ УВО

по учебной дисциплине «Химия»

специальности 15.03.06 – Мехатроника и робототехника
на 2023-2024 учебный год

№№ пп	Дополнения и изменения	Основание
1	В п. 4.7.1 Методические рекомендации внести дополнения: 1. Лисовая И.А. Окислительно-восстановительные реакции. Методические рекомендации к практическим занятиям для студентов, всех специальностей и направлений подготовки очной и заочной форм обучения. – Могилев: «Белорусско-Российский университет», 2023. – 16 с, 20 экз. 2. Жукова С.В. Реакции ионного обмена. Методические рекомендации к практическим занятиям для студентов всех специальностей и направлений подготовки очной и заочной форм обучения. – Могилев: ГУ ВПО «Белорусско-Российский университет», 2023. – 16 с, 20 экз.	Сводный план изданий Протокол № 4 от 25.11.2022

Учебная программа пересмотрена и одобрена на заседании кафедры
«Технологии металлов»
(название кафедры-разработчика программы)

(протокол № 11 от «03» апреля 2023 г.)

Заведующий кафедрой

К.Т.Н., доцент
(ученая степень, ученое звание)



Д.И. Якубович

УТВЕРЖДАЮ

Декан машиностроительного факультета
(название факультета, выпускающего по данной специальности)

К.Т.Н., доцент
(ученая степень, ученое звание)



Д.М. Свирепа

06 . 06 . 2023

СОГЛАСОВАНО

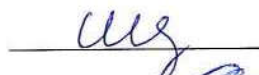
Заведующий кафедрой «Технология
машиностроения»

К.Т.Н., доцент
(ученая степень, ученое звание)



В.М. Шеменков

Ведущий библиотекарь



О.С. Шустова

Начальник учебно-методического
отдела



О.Е. Печковская

05 . 06 . 2023.