

МИНИСТЕРСТВО НАУКИ И ВЫСШЕГО ОБРАЗОВАНИЯ РОССИЙСКОЙ ФЕДЕРАЦИИ

ФЕДЕРАЛЬНОЕ ГОСУДАРСТВЕННОЕ БЮДЖЕТНОЕ
ОБРАЗОВАТЕЛЬНОЕ УЧРЕЖДЕНИЕ
ВЫСШЕГО ОБРАЗОВАНИЯ

"БРАТСКИЙ ГОСУДАРСТВЕННЫЙ УНИВЕРСИТЕТ"



УТВЕРЖДАЮ

Проректор по учебной работе

Е.И. Луковникова
Е.И. Луковникова

2 апреля 20*22* г.

РАБОЧАЯ ПРОГРАММА ДИСЦИПЛИНЫ

Б1.О.06.03 Химия

Закреплена за кафедрой **Экологии, безопасности жизнедеятельности и физической культуры**

Учебный план **b230303_22_БУЛАТ.plx**
23.03.03 Эксплуатация транспортно-технологических машин и комплексов

Квалификация **Бакалавр**

Форма обучения **очная**


Общая трудоемкость **4 ЗЕТ**

Виды контроля в семестрах:

Контрольная работа 2, Экзамен 2

Распределение часов дисциплины по семестрам

Семестр (<Курс>.<Семестр на курсе>)	2 (1.2)		Итого	
	Неделя			
Вид занятий	уп	рп	уп	рп
Лекции	17	17	17	17
Лабораторные	34	34	34	34
В том числе инт.	12	12	12	12
Итого ауд.	51	51	51	51
Контактная работа	51	51	51	51
Сам. работа	57	57	57	57
Часы на контроль	36	36	36	36
Итого	144	144	144	144

Программу составил(и):
к.хим.н., доц., Синегибская А.Д. 

Рабочая программа дисциплины

Химия

Федеральный государственный образовательный стандарт высшего образования - бакалавриат по направлению подготовки 23.03.03 Эксплуатация транспортно-технологических машин и комплексов (приказ Минобрнауки России от 07.08.2020 г. № 916) составлена на основании учебного плана:

23.03.03 Эксплуатация транспортно-технологических машин и комплексов утвержденного приказом ректора от 08.02.2022 протокол № 45.

Рабочая программа одобрена на заседании кафедры

Экологии, безопасности жизнедеятельности и физической культуры

Протокол от 14.04 2022 г. № 9

Срок действия программы: 2022-2026уч.г.

Зав. кафедрой Никифорова В.А. 

Председатель МКФ 
доцент, к.т.н., Варданян М.А.

протокол № 10 от 19.04 2022 г.

Ответственный за реализацию ОПОП




Директор библиотеки

Сотник Т.Ф.

№ регистрации 747
(методический отдел)

Визирование РПД для исполнения в очередном учебном году

Председатель МКФ

_____ 2023 г.

Рабочая программа пересмотрена, обсуждена и одобрена для
исполнения в 2023-2024 учебном году на заседании кафедры
Экологии, безопасности жизнедеятельности и физической культуры

Внесены изменения/дополнения (Приложение _____)

Протокол от _____ 2023 г. № ____
Зав. кафедрой Никифорова В.А.

Визирование РПД для исполнения в очередном учебном году

Председатель МКФ

_____ 2024 г.

Рабочая программа пересмотрена, обсуждена и одобрена для
исполнения в 2024-2025 учебном году на заседании кафедры
Экологии, безопасности жизнедеятельности и физической культуры

Внесены изменения/дополнения (Приложение _____)

Протокол от _____ 2024 г. № ____
Зав. кафедрой Никифорова В.А.

Визирование РПД для исполнения в очередном учебном году

Председатель МКФ

_____ 2025 г.

Рабочая программа пересмотрена, обсуждена и одобрена для
исполнения в 2025-2026 учебном году на заседании кафедры
Экологии, безопасности жизнедеятельности и физической культуры

Внесены изменения/дополнения (Приложение _____)

Протокол от _____ 2025 г. № ____
Зав. кафедрой Никифорова В.А.

Визирование РПД для исполнения в очередном учебном году

Председатель МКФ

_____ 2026 г.

Рабочая программа пересмотрена, обсуждена и одобрена для
исполнения в 2026-2027 учебном году на заседании кафедры
Экологии, безопасности жизнедеятельности и физической культуры

Внесены изменения/дополнения (Приложение _____)

Протокол от _____ 2026 г. № ____
Зав. кафедрой Никифорова В.А.

1. ЦЕЛИ ОСВОЕНИЯ ДИСЦИПЛИНЫ

1.1	формирование у студентов химического мышления путем освоения ими основных законов химии, выработки навыков самостоятельного выполнения химического эксперимента, овладения техникой проведения химических расчетов для последующего компетентного применения полученных знаний при освоении общепрофессиональных дисциплин и обоснованного применения их в профессиональной деятельности
-----	--

2. МЕСТО ДИСЦИПЛИНЫ В СТРУКТУРЕ ООП

Цикл (раздел) ООП:		Б1.О.06.03
2.1	Требования к предварительной подготовке обучающегося:	
2.1.1	Дисциплина Химия базируется на знаниях, полученных при изучении учебных дисциплин основных образовательных программ	
2.2	Дисциплины и практики, для которых освоение данной дисциплины (модуля) необходимо как предшествующее:	
2.2.1	Экология	
2.2.2	Безопасность жизнедеятельности	
2.2.3	Автомобильные эксплуатационные материалы	

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

ОПК-1: Способен применять естественнонаучные и общинженерные знания, методы математического анализа и моделирования в профессиональной деятельности;

Индикатор 1	ОПК-1.1 Применять методы научных дисциплин (физики, химии) при решении задач профессиональной деятельности
-------------	--

В результате освоения дисциплины обучающийся должен

3.1	Знать:
3.1.1	-основные теоретические положения и законы химии современные представления о строение вещества, закономерности протекания химических процессов
3.2	Уметь:
3.2.1	- проводить химические исследования, осуществлять анализ полученных результатов и использовать полученные химические знания в профессиональной деятельности
3.3	Владеть:
3.3.1	- основной химической терминологией, навыками проведения химического эксперимента и обработки его результатов

4. СТРУКТУРА И СОДЕРЖАНИЕ ДИСЦИПЛИНЫ (МОДУЛЯ)

Код занятия	Вид занятия	Наименование разделов и тем	Семестр / Курс	Часов	Компетенции	Литература	Инте ракт.	Примечание
	Раздел	Раздел 1. Общая и неорганическая химия						
1.1	Лек	Основные понятия и законы химии	2	1		Л1.2 Л1.3Л2.1	0,25	ОПК-1.1 (лекция – беседа)
1.2	Лек	Строение атома. Периодический закон и периодическая система Д.И. Менделеева	2	2	ОПК-1	Л1.2 Л1.3Л2.1	0,25	ОПК-1.1 (лекция – беседа)
1.3	Ср	Изучение материала по теме "Строение атома, периодический закон и периодическая система Д.И. Менделеева, подготовка к экзамену	2	5	ОПК-1	Л1.2 Л1.3Л2.1	0	ОПК-1.1
1.4	Контр. ра б.	Тема 1. "Строение атома, периодический закон и периодическая система Д.И. Менделеева.	2	3		Л1.2 Л1.3Л2.1 Л2.2	0	ОПК-1.1
1.5	Лек	Химическая связь. Основные виды, характеристики химической связи.	2	1	ОПК-1	Л1.3Л2.1	0,25	ОПК-1.1 (лекция – беседа)

1.6	Ср	Изучение материала по теме "Химическая связь", подготовка к экзамену	2	4	ОПК-1	Л1.2 Л1.3Л2.1	0	ОПК-1.1
1.7	Контр.ра	Тема 2. "Химическая связь"	2	3			0	
1.8	Лек	Основные классы неорганических соединений	2	1	ОПК-1	Л1.2 Л1.3Л2.1	0,25	ОПК-1.1 (лекция – беседа)
1.9	Лаб	Изучение основных классов неорганических соединений	2	2	ОПК-1	Л1.2 Л1.3Л2.1 Л2.3	1	ОПК-1.1 (преподаватель знакомит обучающихся с порядком выполнения задания, наблюдает за выполнением и при необходимости корректирует работу обучающихся)
1.10	Лек	Растворы. Способы выражения концентрации растворов. Растворы электролитов, Электролитическая диссоциация воды, водородный показатель	2	1	ОПК-1	Л1.3Л2.1	0,5	ОПК-1.1 (лекция – беседа)
1.11	Лаб	Изучение электролитической диссоциации и реакций в растворах электролитов	2	4	ОПК-1	Л1.2 Л1.3Л2.1 Л2.2 Л2.3	1	ОПК-1.1 (преподаватель знакомит обучающихся с порядком выполнения задания, наблюдает за выполнением и при необходимости корректирует работу обучающихся)
1.12	Ср	Изучение лекционного материала по темам "Основные классы неорганических соединений", "Растворы". Подготовка к экзамену	2	6	ОПК-1	Л1.2 Л1.3Л2.1	0	ОПК-1.1
1.13	Контр.ра б.	Тема 2. "Растворы электролитов, теория электролитической диссоциации. Гидролиз солей".	2	3		Л1.2 Л1.3Л2.1 Л2.2	0	ОПК-1.1
1.14	Лек	Окислительно-восстановительные реакции. Типы окислительно-восстановительных реакций. Составление уравнений окислительно-восстановительных реакций	2	2	ОПК-1	Л1.2 Л1.3Л2.1	0,5	ОПК-1.1 (лекция – беседа)

1.15	Лаб	Изучение окислительно-восстановительных реакций	2	8	ОПК-1	Л1.2 Л1.3Л2.1 Л2.3	1	ОПК-1.1 (преподаватель знакомит обучающихся с порядком выполнения задания, наблюдает за выполнением и при необходимости корректирует работу обучающихся)
1.16	Ср	Изучение лекционного материала по теме "Окислительно-восстановительные реакции" Подготовка к экзамену	2	10	ОПК-1	Л1.2 Л1.3Л2.1	0	ОПК-1.1
	Раздел	Раздел 2. Физическая и коллоидная химия						
2.1	Лек	Энергетика химических процессов. I, II, III законы термодинамики. Энтропия, энергия Гиббса.	2	2	ОПК-1	Л1.2 Л1.3Л2.1	0,5	ОПК-1.1 (лекция – беседа)
2.2	Лаб	Определение теплового эффекта реакции нейтрализации	2	6	ОПК-1	Л1.2 Л1.3Л2.1 Л2.3	1	ОПК-1.1 (преподаватель знакомит обучающихся с порядком выполнения задания, наблюдает за выполнением и при необходимости корректирует работу обучающихся)
2.3	Ср	Изучение лекционного материала по теме "Энергетика химических процессов". Подготовка к экзамену	2	8	ОПК-1	Л1.2 Л1.3Л2.1	0	ОПК-1.1
2.4	Контр. раб.	Тема 1. "Энергетика направление химических процессов"	2	3		Л1.2 Л1.3Л2.1 Л2.2	0	ОПК-1.1
2.5	Лек	Общие свойства растворов. Свойства растворов электролитов и неэлектролитов. Давление насыщенного пара, закон Р. Рауля, следствия из закона Р. Рауля, осмотическое давление. Химические равновесия в растворах	2	2	ОПК-1	Л1.2 Л1.3Л2.1	0,5	ОПК-1.1 (лекция – беседа)
2.6	Лек	Химическая кинетика. Катализ	2	1	ОПК-1	Л1.2 Л1.3Л2.1	0,5	ОПК-1.1 (лекция – беседа)

2.7	Лаб	Определение скорости химических реакций	2	6	ОПК-1	Л1.2 Л1.3Л2.1 Л2.3	1	(преподаватель знакомит обучающихся с порядком выполнения задания, наблюдает за выполнением и при необходимости корректирует работу обучающихся)
2.8	Ср	Изучение лекционного материала по теме: "Общие свойства растворов". Подготовка к экзамену.	2	6	ОПК-1	Л1.2 Л1.3Л2.1	0	ОПК-1.1
2.9	Контр.раб.	Тема 2 "Равновесие в гетерогенных системах".	2	3		Л1.2 Л1.3Л2.1 Л2.2	0	ОПК-1.1
2.10	Лек	Дисперсные системы. Коллоидные растворы, получение, свойства, применение.	2	0,5	ОПК-1	Л1.2 Л1.3Л2.1	0,5	ОПК-1.1 (лекция – беседа)
2.11	Лек	Электрохимические процессы, законы Фарадея. Электролиз, электродные процессы при электролизе. Коррозия и защита металлов от коррозии.	2	2	ОПК-1	Л1.2 Л1.3Л2.1	0,5	ОПК-1.1 (лекция – беседа)
2.12	Лаб	Изучение электрохимических процессов	2	6	ОПК-1	Л1.2 Л1.3Л2.1 Л2.3	0,5	ОПК-1.1 (преподаватель знакомит обучающихся с порядком выполнения задания, наблюдает за выполнением и при необходимости корректирует работу обучающихся)
2.13	Ср	Изучение лекционного материала по теме "Электрохимические процессы", подготовка к экзамену	2	8	ОПК-1	Л1.2 Л1.3Л2.1	0	ОПК-1.1
2.14	Контр.раб.	Тема 3. "Электрохимические процессы"	2	3		Л1.2 Л1.3Л2.1 Л2.2	0	ОПК-1.1
2.15	Лек	Общие свойства металлов. Физические и химические свойства металлов. Получение металлов. Металлические сплавы и композиты	2	0,5	ОПК-1	Л1.2 Л1.3Л2.1	0,5	ОПК-1.1 (лекция – беседа)

2.16	Лаб	Изучение химических свойств металлов	2	2	ОПК-1	Л1.2 Л1.3Л2.1 Л2.3	0,5	ОПК-1.1 (преподаватель знакомит обучающихся с порядком выполнения задания, наблюдает за выполнением и при необходимости корректирует работу обучающихся)
2.17	Ср	Изучение лекционного материала по теме "Общие свойства металлов", подготовка к экзамену	2	5	ОПК-1	Л1.3Л2.1	0	ОПК-1.1
	Раздел	Раздел 3. Аналитическая химия						
3.1	Лек	Теоретические основы аналитической химии, Аналитический сигнал. Качественный и количественный анализ	2	0,5	ОПК-1	Л1.3Л2.1	0,5	ОПК-1.1 (лекция – беседа)
3.2	Ср	Изучение лекционного материала по теме "Теоретические основы аналитической химии", подготовка к экзамену	2	5	ОПК-1	Л1.2 Л1.3Л2.1	0	ОПК-1.1
	Раздел	Раздел 4. Высокомолекулярные соединения						
4.1	Лек	Общие понятия о высокомолекулярных соединениях. Классификация. Строение. Методы синтеза. Основные типы и характер химических реакций ВМС. Полимерные композиции, применение их в качестве конструкционно-ремонтных материалов.	2	0,5	ОПК-1	Л1.1Л2.1Л3.1	0,5	ОПК-1.1 (лекция – беседа)
4.2	Ср	Изучение лекционного материала по теме "Высокомолекулярные соединения", подготовка к экзамену	2	0	ОПК-1	Л1.3Л2.1Л3.1	0	ОПК-1.1
4.3	Экзамен		2	18	ОПК-1	Л2.1	0	ОПК-1.1

5. ОБРАЗОВАТЕЛЬНЫЕ ТЕХНОЛОГИИ

Традиционная (репродуктивная) технология (преподаватель знакомит обучающихся с порядком выполнения задания, наблюдает за выполнением и при необходимости корректирует работу обучающихся)

Образовательные технологии с использованием активных методов обучения (лекция – беседа)

Технология коллективного взаимодействия (работа в малых группах) (самостоятельное изучение обучающимися нового материала посредством сотрудничества в малых группах, дает возможность всем участникам участвовать в работе, практиковать навыки сотрудничества, межличностного общения)

6. ФОНД ОЦЕНОЧНЫХ СРЕДСТВ

6.1. Контрольные вопросы и задания

Индивидуальное собеседование со студентами для получения допуска к лабораторным работам во вопросам основных теоретических сведений, цели лабораторной работы, оборудованию, используемых реактивах, методике выполнения лабораторной работы, выводах по полученным результатам.

Вопросы для индивидуального собеседования со студентами для получения допуска к лабораторным работам:

Лабораторная работа 1

Изучение основных классов неорганических соединений

1. Классификация оксидов, гидроксидов, кислот, солей. Номенклатура.

2. Какая связь существует между:

- а) основанием и кислотой;
- б) основным оксидом и основанием;
- в) металлом и основным оксидом;
- г) кислотным оксидом и кислотой;
- д) основным оксидом и кислотой;
- е) кислотным оксидом и основанием;
- ж) основным оксидом и кислотным оксидом.

3. С каким из перечисленных веществ вступит в реакцию гидроксид бария: $\text{CO}_2, \text{SO}_3, \text{HNO}_3, \text{NaOH}, \text{Fe}(\text{OH})_3, \text{Al}_2\text{O}_3$. Составьте уравнения этих реакций.

4. С какими из перечисленных веществ вступит в реакцию серная кислота: $\text{KOH}, \text{CuO}, \text{Ba}(\text{OH})_2, \text{Al}_2\text{O}_3, \text{Na}_2\text{SO}_4$. Составьте уравнения возможных реакций.

5. Какие оксиды соответствуют кислотам: $\text{HNO}_3, \text{HNO}_2, \text{H}_2\text{SO}_4, \text{H}_2\text{CO}_3, \text{H}_3\text{PO}_4$.

6. Назовите соли: $\text{NaHSO}_3, \text{Na}_2\text{SO}_4, \text{CuS}, \text{Ca}(\text{HCO}_3)_2$. Укажите способы их получения.

Лабораторная работа № 2

Изучение электролитической диссоциации и реакций в растворах электролитов.

1. Что такое кислоты, основания и соли с точки зрения теории электролитической диссоциации?

2. Что такое степень электролитической диссоциации? От каких факторов она зависит.

3. Что такое константа электролитической диссоциации? От каких факторов она зависит?

4. При каких условиях реакция между электролитами протекает до конца?

5. Какова концентрация ионов $[\text{H}^+]$ в растворе HNO_3 при $c=0,01$ моль./л? Чему равен pH раствора?

6. Что такое pH? Какова математическая зависимость между pH и концентрацией водородных ионов $[\text{H}^+]$.

7. Что называется ионным произведением воды и чему оно равно при 22 градусах С.

8. Напишите уравнения реакций гидролиза следующих солей (если таковой протекает):

$\text{KCN}, \text{K}_3\text{PO}_4, \text{CrCl}_3, \text{Al}_2(\text{SO}_4)_3$ в молекулярном и ионном виде.

9. Укажите какую реакцию на лакмус имеют растворы солей: $\text{KCl}, \text{K}_2\text{S}, \text{Na}_2\text{SiO}_3, \text{NH}_4\text{NO}_3, \text{Cr}(\text{NO}_3)_3$.

10. От каких факторов зависит гидролиз солей.

Лабораторная работа №3

Изучение окислительно-восстановительных реакций

1. Определите степень окисления атомов в соединениях и ионах: $\text{CrO}_4^{2-}, \text{HNO}_3, \text{KClO}_3, \text{SO}_4^{2-}, \text{PO}_4^{3-}, \text{K}_3\text{PO}_4$.

2. Как изменяются окислительно-восстановительные свойства элементов в периодах и группах периодической системы Д.И. Менделеева.

3. Какие существуют типы окислительно-восстановительных реакций?

4. Может ли одно и то же вещество быть окислителем и восстановителем? Приведите примеры.

5. Укажите в периодической системе элементы, обладающие наиболее сильными восстановительными и окислительными свойствами.

6. Составьте электронные схемы и напишите уравнения реакций в молекулярной форме и в ионно-электронном виде:

а) $\text{NaNO}_3 + \text{NaI} + \text{H}_2\text{SO}_4 \rightarrow \text{Na}_2\text{SO}_4 + \text{NO} + \text{I}_2 + \text{H}_2\text{O}$

б) $\text{Br}_2 + \text{HNO}_3 + \text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{HBr} + \text{HNO}_2$.

Лабораторная работа №4

Определение теплового эффекта реакции нейтрализации

1. Какие уравнения называют термохимическими? Приведите примеры.

2. На что указывает знак ΔH в проведённом опыте?

3. Для каких измерений используется калориметрическая установка?

4. При каких условиях тепловой эффект реакции численно равен изменению энтальпии?

5. Что показывает энтальпия?

6. Для какого вещества энтальпия образования равно нулю?

а) H_2O_2 , б) H_2SO_4 , в) O_2 , г) O_3 .

Лабораторная работа №5

Определение скорости химической реакции. Изучение химического равновесия.

1. В чём заключается кинетическая характеристика химической реакции? От каких факторов зависит скорость химической реакции?

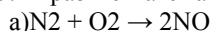
2. Какие реакции называются обратимыми и какие необратимыми?

3. Какой вид имеет кинетическое уравнение изучаемой в опыте 1 реакции?

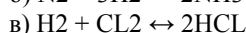
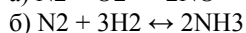
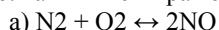
4. Почему графическая зависимость скорости реакции от температуры не может выражаться прямой линией? Используя

уравнение Вант-Гоффа, установите форму линии и обоснуйте, почему нельзя начинать эту линию от начала координат.

5. Выразите математически скорость следующих реакций, протекающих в гомогенной среде:



6. Напишите выражение констант равновесия для следующих обратимых реакций:



Лабораторная работа №6

Изучение электрохимических процессов

1. Какой процесс называется электролизом?

2. Объясните, какой электрод в опыте 1 является катодом, а какой – анодом.

3. Почему изменился цвет раствора в катодном и анодном пространстве электролизёра в опытах 2 и 3?

4. Какие электроды называются инертными? Из каких материалов они изготавливаются?

5. На каком электроде в опыте 4 появляется бурый налёт? Что это за вещество?

6. Объясните, используя результаты опыта 5, как протекает электролиз с растворимым анодом.

7. Чем отличаются процессы электролиза, протекающие в растворе и расплаве электролита?

8. Какие вещества могут восстанавливаться на катоде?

9. Какие вещества могут окисляться на аноде?

Лабораторная работа №7

Изучение химических свойств металлов.

1. Приведите уравнения реакций, доказывающие, что кальций в электрохимическом ряду напряжений стоит до водорода.

2. Как изменяются свойства оксидов и гидроксидов элементов главной подгруппы III группы?

3. Как доказать, что гидроксид алюминия амфотерен? Ответ обоснуйте.

4. Почему с разбавленной серной кислотой железо окисляется до Fe^{+2} , а с концентрированной либо вовсе не реагирует, либо при нагревании окисляется до Fe^{+3} ?

2. Для текущего контроля используются карточки, в которых предлагается студентам ответить на вопросы по изучаемой теме.

6.2. Темы письменных работ

Учебным планом подготовки предусмотрено выполнение контрольной работы. Обучающимся предлагается выполнить контрольную работу по разделам 1 и 2.

Раздел 1. Общая и неорганическая химия.

Тема 1. Строение атома и периодический закон и периодическая система Д.И. Менделеева.

Тема 2. Химическая связь

Тема 3. Растворы электролитов, теория электролитической диссоциации. Гидролиз солей.

Раздел 2. Физическая и коллоидная химия.

Тема 1. Энергетика и направление химических процессов.

Тема 2. Равновесие в гетерогенных системах.

Тема 3. Электрохимические процессы.

6.3. Фонд оценочных средств

Вопросы к экзамену:

Раздел №1 Общая и неорганическая химия

1.1 Периодический закон и периодическая система Д.И. Менделеева. Периоды, семейства, группы.

1.2 Порядковый номер элемента. Закон Мозли. Значение периодического закона Д.И. Менделеева.

1.3 Квантово-механическая модель строения атома. Квантовые числа.

1.4 Принципы и правила составления электронных и графических формул многоэлектронных атомов: принцип наименьшей

энергии, принцип Паули, правило Хунда, правило Клечковского.

1.5 Причина периодичности изменения свойств элементов в рядах и периодах. Периодическое изменение кислотно-основных и окислительно-восстановительных свойств и химической активности элементов.

1.6. Механизмы образования химической связи. Типы химической связи.

1.7 Ионная связь. Структура ионных соединений.

1.8 Ковалентная связь. Свойства ковалентной связи: полярность, направленность, насыщаемость

1.9 Общая характеристика и классификация металлов.

1.10 Химические свойства металлов.

1.11 Электронное строение и физические свойства металлов.

1.12 Способы выражения концентрации.

1.13 Диссоциация электролитов. Степень и константа диссоциации. Закон разбавления Оствальда.

1.14 Электролитическая диссоциация воды. Понятие pH.

1.15 Гидролиз солей. Правила составления уравнений гидролиза.

1.16 Классификация окислительно-восстановительных реакций (ОВР).

1.17 Метод электронного баланса для подбора коэффициентов в уравнениях ОВР.

<p>Раздел №2 Физическая и коллоидная химия</p> <p>2.1 I,II и III законы термодинамики.</p> <p>2.2 Закон Гесса и следствия из него.Энтальпия образования химических соединений.</p> <p>2.3 Понятие об энтропии. Изменение энтропии при химических реакциях и фазовых переходах.</p> <p>2.4 Энергия Гиббса реакции.Направленность химических процессов.</p> <p>2.5 Понятие скорости гомогенной и гетерогенной химической реакции.</p> <p>2.6 Факторы, влияющие на скорость химической реакции.Закон действующих масс.</p> <p>2.7 Элементы теории катализа,гомогенный и гетерогенный катализ.</p> <p>2.8 Обратимые и необратимые химические реакции. Химическое равновесие. Принцип Ле-Шателье.</p> <p>2.9 Влияние температуры на скорость химической реакции. Законы Вант-Гоффа и Рауля для разбавленных растворов неэлектролитов.</p> <p>2.10 Классификация дисперсных систем.</p> <p>2.11 Коллоидные растворы:получение, свойства, применение.</p> <p>2.12 Понятие об электродных потенциалах, их измерение. Стандартный электрод. Формула Нернста.</p> <p>2.13 Гальванический элемент как химический источник электрического тока.</p> <p>2.14 Электролиз растворов и расплавов. Законы электролиза.</p> <p>2.15 Электродные процессы при электролизе. Правила составления уравнений процессов, протекающих на электродах.</p> <p>2.16 Коррозия металлов. Основные виды коррозии.</p> <p>2.17 Методы защиты металлов от коррозии.</p> <p>Раздел №3 Аналитическая химия</p> <p>3.1 Качественные реакции на катионы и анионы.</p> <p>3.2 Методы количественного химического анализа: кислотно-основное и окислительно-восстановительное титрование, гравиметрический и колориметрический анализ.</p> <p>Раздел №4 Высокомолекулярные соединения</p> <p>4.1 Общие сведения о высокомолекулярных соединениях (полимерах).</p> <p>4.2 Строение,методы синтеза,свойства полимеров.</p> <p>4.3 Основные типы и характер химических реакций высокомолекулярных соединений.</p> <p>4.4 Полимерные композиции и применение их в качестве конструкционно-ремонтных материалов на автомобильном транспорте.</p>
6.4. Перечень видов оценочных средств
Вопросы для индивидуального собеседования, карточки для текущего контроля, экзаменационные вопросы, экзаменационные билеты

7. УЧЕБНО-МЕТОДИЧЕСКОЕ И ИНФОРМАЦИОННОЕ ОБЕСПЕЧЕНИЕ ДИСЦИПЛИНЫ (МОДУЛЯ)					
7.1. Рекомендуемая литература					
7.1.1. Основная литература					
	Авторы,	Заглавие	Издательство,	Кол-во	Эл. адрес
Л1. 1	Семчиков Ю.Д.	Высокомолекулярные соединения: Учебник для вузов	Москва: Академия, 2006	75	
Л1. 2	Глинка Н.Л.	Общая химия: учебник для бакалавров	Москва: Юрайт, 2014	101	
Л1. 3	Суворов А.В.,Никольский А.Б.	Общая химия: учебник	Санкт-Петербург:Химиздат, 2020	1	URL: http://biblioclub.ru/index.php?page=book&id=599264
7.1.2. Дополнительная литература					
	Авторы,	Заглавие	Издательство,	Кол-во	Эл. адрес
Л2. 1	Коровин Н.В.	Общая химия: Учебник для вузов	Москва: Высшая школа, 2007	15	
Л2. 2	Адамсон Б.И., Гончарук О.Н., Камышова В.К., Коровин Н.В.	Задачи и упражнения по общей химии: Учебное пособие для вузов	Москва: Высшая школа, 2004	15	
Л2. 3	Варданян М.А., Лапина С.Ф.	Химия: лабораторный практикум для технических направлений подготовки академического бакалавриата	Братск: БрГУ, 2015	55	
7.1.3. Методические разработки					
	Авторы,	Заглавие	Издательство,	Кол-во	Эл. адрес

	Авторы,	Заглавие	Издательство,	Кол-во	Эл. адрес
ЛЗ. 1	Варфоломее в А.А.	Полимеры: методические указания к выполнению лабораторной работы и к самостоятельной работе	Братск: БрГУ, 2016	18	
7.2. Перечень ресурсов информационно-телекоммуникационной сети "Интернет"					
Э1					
Э2					
7.3.1 Перечень программного обеспечения					
7.3.1.1	Microsoft Windows Professional 7 Russian Upgrade Academic OPEN No Level				
7.3.1.2	Microsoft Office 2007 Russian Academic OPEN No Level				
7.3.1.3	Ай-Логос				
7.3.1.4	Microsoft Windows Professional 7				
7.3.1.5	ЭБС «Университетская библиотека онлайн»				
7.3.2 Перечень информационных справочных систем					
7.3.2.1	Университетская информационная система РОССИЯ (УИС РОССИЯ)				
7.3.2.2	Национальная электронная библиотека НЭБ				
7.3.2.3	Электронная библиотека БрГУ				
7.3.2.4	Электронный каталог библиотеки БрГУ				
7.3.2.5	«Университетская библиотека online»				
7.3.2.6	Издательство "Лань" электронно-библиотечная система				
8. МАТЕРИАЛЬНО-ТЕХНИЧЕСКОЕ ОБЕСПЕЧЕНИЕ ДИСЦИПЛИНЫ (МОДУЛЯ)					
2305	Учебная аудитория	-Меловая доска – 1 шт. Учебная мебель: - комплект мебели (посадочных мест) – 32 шт.; - комплект мебели (посадочных мест) для преподавателя – 1 шт.			
2422	Лаборатория общей неорганической химии №2	Основное оборудование: - Стол химический; - Шкаф вытяжной; - Шкаф сушильный; - Весы ВЛА-200М; - Весы ВЛКТ-500М. Дополнительно: - меловая доска – 1 шт. Учебная мебель: - комплект мебели (посадочных мест) – 22 шт.; - комплект мебели (посадочных мест) для преподавателя – 1 шт.;			
2201	читальный зал №1	Комплект мебели (посадочных мест) Стеллажи Комплект мебели (посадочных мест) для библиотекаря Выставочные шкафы ПК i5-2500/H67/4Gb (монитор TFT19 Samsung) (10шт.); принтер HP Laser Jet P2055D (1шт.)			
9. МЕТОДИЧЕСКИЕ УКАЗАНИЯ ДЛЯ ОБУЧАЮЩИХСЯ ПО ОСВОЕНИЮ ДИСЦИПЛИНЫ (МОДУЛЯ)					
<p>Преподавание дисциплины Химия проводится с использованием следующих видов образовательных технологий и форм организации учебного процесса:</p> <ul style="list-style-type: none"> • лекция, проведение которой основано на активной форме обучения - управляемой беседе, при которой обучающиеся не пассивные слушатели, а активные участники занятия, отвечающие на вопросы преподавателя. Вопросы преподавателя нацелены на активизацию процессов усвоения материала. Преподаватель заранее намечает список вопросов, стимулирующих ассоциативное мышление и установление связей с ранее освоенным материалом; • лабораторные работы, основанные на интерактивном методе обучения, при котором обучающиеся взаимодействуют не только с преподавателем, но и друг с другом. При этом используется технология коллективного взаимодействия (работа в малых группах), где в процессе обучения доминирует активность обучающихся. Место преподавателя в интерактивных занятиях сводится к направлению деятельности обучающихся на достижение целей занятия. <p>Целью лабораторных работ является:</p> <ul style="list-style-type: none"> - обобщение, систематизация, углубление, закрепление полученных теоретических знаний по конкретным темам дисциплины Химия; - формирование умений применять полученные знания на практике, реализация единства интеллектуальной и практической деятельности; - развитие интеллектуальных умений у будущих бакалавров: аналитических, проектировочных, конструктивных и др. - выработка таких профессионально значимых качеств, как самостоятельность, ответственность, точность. <p>В процессе выполнения лабораторных работ обучающиеся расширяют свои представления о веществах и их свойствах, совершенствуют практические умения. Лабораторные работы выполняются в соответствии с методическими указаниями, в которых содержится краткие теоретические сведения, относящиеся к данной работе, перечень необходимого</p>					

оборудования, порядок выполнения работы, контрольные вопросы и литература.

При выполнении лабораторной работы необходимо строго соблюдать правила техники безопасности при обращении с оборудованием, приборами и реактивами; все исследования (измерения) производить с максимальной тщательностью.

При подготовке к лабораторной работе обучающимся рекомендуется придерживаться следующего плана:

- прочитать название работы, выяснить, какова цель лабораторной работы, какой химический закон или явление изучаются в данной работе, прочитать описание работы, ознакомиться с оборудованием. Найти ответы на контрольные вопросы, приведенные в конце описания работы.

Выполнение лабораторной работы заканчивается оформлением отчета, который проверяется преподавателем.

Правильно оформленный отчет по лабораторной работе должен содержать в себе следующие разделы:

- полное название работы

- цель работы;

- краткие теоретические сведения по данной теме,

- описание экспериментальной части: рисунок или схема используемой установки, порядок выполнения работы,

- наблюдаемые явления, уравнения протекающих химических реакций, таблицы с результатами экспериментов,

- графические зависимости,

- вывод (должен соответствовать цели работы).

При защите лабораторной работы (сдаче отчета о ее выполнении) студент должен уметь объяснить цели, задачи, ход проведения работы, ее результаты, сделать вывод;

• самостоятельная работа, направленная на углубление и закрепление знаний обучающихся, а также развитие их практических умений, заключается в проработке лекционного материала, подготовке к лабораторным работам, поиске материалов по темам, вынесенным на самостоятельное изучение, в литературных и электронных источниках информации, интернет-ресурсах; подготовке к текущему контролю по основным разделам дисциплины;

• текущий контроль знаний обучающихся, проводится на лабораторных занятиях путем защиты ими отчетов по выполненным лабораторным работам а также в виде тестирования с использованием карточек контроля по основным разделам курса;

• контрольная работа – одна из основных форм проверки знаний, способствующая закреплению теоретических знаний и формирующая у студентов дополнительные навыки самостоятельного анализа теории и практики;

- контрольная работа представляет собой письменный ответ на вопрос, который рассматривается в пределах нескольких разделов учебной дисциплины. Содержание ответа на поставленный вопрос включает демонстрацию автором знания теории вопроса и понятийного аппарата, понимание существующей практики. В контрольной работе излагается авторское понимание вопроса, основанное на изученных теоретических материалах.

Цель контрольной работы – закрепление практических навыков, применения теоретических подходов и методов анализа, формирование у студентов дополнительных навыков самостоятельного анализа теории и практики.

Задачи, стоящие перед студентом во время выполнения контрольной работы:

• изучении учебной, справочной литературы по определенному вопросу;

• самостоятельный анализ основных теоретических положений;

• умение применять теоретические знания на практике.

Требования к оформлению контрольной работы:

1. титульный лист,

2. оглавление,

3. основная часть (разделы, условия задания, его решение),

4. выводы,

5. список использованной литературы.

• консультации проводятся с обучающимися в случае возникновения у них затруднений при изучении курса, консультации можно получить по вопросам организации самостоятельной работы, и по другим организационно-методическим вопросам;

• экзамен, к сдаче которого допускаются обучающиеся, выполнившие весь объем запланированной работы в установленные сроки, а именно: посетившие лекции и выполнившие и защитившие лабораторные работы, контрольную работу, имеющие положительные результаты контроля по основным разделам дисциплины. Экзамен организуется на базе вопросов к экзамену и проводится по экзаменационным билетам.