



**МИНИСТЕРСТВО СЕЛЬСКОГО ХОЗЯЙСТВА
РОССИЙСКОЙ ФЕДЕРАЦИИ**
ФЕДЕРАЛЬНОЕ ГОСУДАРСТВЕННОЕ БЮДЖЕТНОЕ ОБРАЗОВАТЕЛЬНОЕ УЧРЕЖДЕНИЕ ВЫСШЕГО ОБРАЗОВАНИЯ
**«РОССИЙСКИЙ ГОСУДАРСТВЕННЫЙ АГРАРНЫЙ УНИВЕРСИТЕТ –
МСХА имени К.А. ТИМИРЯЗЕВА»**
(ФГБОУ ВО РГАУ - МСХА имени К.А. Тимирязева)

Факультет почвоведения, агрохимии и экологии
Кафедра инженерной химии



УТВЕРЖДАЮ:

И.о. директора института механики и
энергетики имени В.П. Горячкина
Ю.В. Катаев

2020 г.

**РАБОЧАЯ ПРОГРАММА ДИСЦИПЛИНЫ
Б1.Б.08 ХИМИЯ**

для подготовки бакалавров*

ФГОС ВО

Направление: 13.03.02 – «Электроэнергетика и электротехника»
Направленность: «Электроснабжение»

Курс 2
Семестр 3

Форма обучения: очно-заочная

Год начала подготовки: 2018

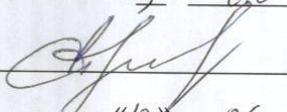
Регистрационный номер _____

Москва, 2020

Разработчик: Улюкина Е.А., д.т.н., доцент


«3» 06 2020 г.

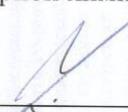
Рецензент: Пуляев Н.Н., к.т.н., доцент


«10» 06 2020 г.

Программа составлена в соответствии с требованиями ФГОС ВО по направлению подготовки: 13.03.02 – «Электроэнергетика и электротехника» и учебного плана по данному направлению.

Программа обсуждена на заседании кафедры инженерной химии протокол № 9 от «09» 06 2020 г.

Зав. кафедрой Улюкина Е.А., д.т.н., доцент


«9» 06 2020 г.

Согласовано:

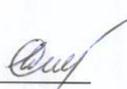
Председатель УМК
института механики и энергетики
имени В.П. Горячкина
Протокол № 15 от 29.06. 2020 г.


Е.П. Парлюк

«29» июня 2020 г.

Заведующий выпускающей кафедрой электроснабжения и электротехники имени академика И.А. Будзко

Стушкина Н.А., доц., к.т.н.


«30» 06 2020 г.

Зав. отделом комплектования ЦНБ


Иванова Л.Л.

Бумажный экземпляр РПД, копии электронных вариантов РПД и оценочных материалов дисциплины получены:
Методический отдел УМУ

« » 2020 г.

СОДЕРЖАНИЕ

АННОТАЦИЯ.....	4
1. ЦЕЛЬ ОСВОЕНИЯ ДИСЦИПЛИНЫ.....	4
2. МЕСТО ДИСЦИПЛИНЫ В УЧЕБНОМ ПРОЦЕССЕ	4
3. ПЕРЕЧЕНЬ ПЛАНИРУЕМЫХ РЕЗУЛЬТАТОВ ОБУЧЕНИЯ ПО ДИСЦИПЛИНЕ, СООТНЕСЕННЫХ С ПЛАНИРУЕМЫМИ РЕЗУЛЬТАТАМИ ОСВОЕНИЯ ОБРАЗОВАТЕЛЬНОЙ ПРОГРАММЫ.....	5
4. СТРУКТУРА И СОДЕРЖАНИЕ ДИСЦИПЛИНЫ	7
4.1 РАСПРЕДЕЛЕНИЕ ТРУДОЁМКОСТИ ДИСЦИПЛИНЫ ПО ВИДАМ РАБОТ	7
ПО СЕМЕСТРАМ	7
4.2. СОДЕРЖАНИЕ ДИСЦИПЛИНЫ.....	7
4.3 ЛЕКЦИИ И ЛАБОРАТОРНЫЕ ЗАНЯТИЯ	11
5. ОБРАЗОВАТЕЛЬНЫЕ ТЕХНОЛОГИИ	15
6. ТЕКУЩИЙ КОНТРОЛЬ УСПЕВАЕМОСТИ И ПРОМЕЖУТОЧНАЯ АТТЕСТАЦИЯ ПО ИТОГАМ ОСВОЕНИЯ ДИСЦИПЛИНЫ	16
6.1. ТИПОВЫЕ КОНТРОЛЬНЫЕ ЗАДАНИЯ ИЛИ ИНЫЕ МАТЕРИАЛЫ, НЕОБХОДИМЫЕ ДЛЯ ОЦЕНКИ ЗНАНИЙ, УМЕНИЙ И НАВЫКОВ И (ИЛИ) ОПЫТА ДЕЯТЕЛЬНОСТИ	16
6.2. ОПИСАНИЕ ПОКАЗАТЕЛЕЙ И КРИТЕРИЕВ КОНТРОЛЯ УСПЕВАЕМОСТИ, ОПИСАНИЕ ШКАЛ ОЦЕНИВАНИЯ	20
7. УЧЕБНО-МЕТОДИЧЕСКОЕ И ИНФОРМАЦИОННОЕ ОБЕСПЕЧЕНИЕ ДИСЦИПЛИНЫ.....	211
7.1. Основная литература.....	21
7.2. Дополнительная литература.....	211
7.3 МЕТОДИЧЕСКИЕ УКАЗАНИЯ, РЕКОМЕНДАЦИИ	211
И ДРУГИЕ МАТЕРИАЛЫ К ЗАНЯТИЯМ	21
8. ПЕРЕЧЕНЬ РЕСУРСОВ ИНФОРМАЦИОННО-ТЕЛЕКОММУНИКАЦИОННОЙ СЕТИ «ИНТЕРНЕТ», НЕОБХОДИМЫХ ДЛЯ ОСВОЕНИЯ ДИСЦИПЛИНЫ.....	22
9. ПЕРЕЧЕНЬ ПРОГРАММНОГО ОБЕСПЕЧЕНИЯ:.....	22
ТРЕБОВАНИЯ К ПРОГРАММНОМУ ОБЕСПЕЧЕНИЮ УЧЕБНОГО ПРОЦЕССА.....	22
10. ОПИСАНИЕ МАТЕРИАЛЬНО-ТЕХНИЧЕСКОЙ БАЗЫ, НЕОБХОДИМОЙ ДЛЯ ОСУЩЕСТВЛЕНИЯ ОБРАЗОВАТЕЛЬНОГО ПРОЦЕССА ПО ДИСЦИПЛИНЕ.....	22
11. МЕТОДИЧЕСКИЕ РЕКОМЕНДАЦИИ СТУДЕНТАМ ПО ОСВОЕНИЮ ДИСЦИПЛИНЫ.....	23
12.МЕТОДИЧЕСКИЕ РЕКОМЕНДАЦИИ ПРЕПОДАВАТЕЛЯМ ПО ОРГАНИЗАЦИИ ОБУЧЕНИЯ ПО ДИСЦИПЛИНЕ.....	24

Аннотация
рабочей программы учебной дисциплины Б1.Б.08 «Химия»
для подготовки бакалавра по направлению:
13.03.02 – «Электроэнергетика и электротехника»
Направленности: «Электропривод и автоматика»
«Электроснабжение»

Цель освоения дисциплины: формирование базовых знаний о фундаментальных законах, закономерностях и основных методах физико-химической науки, что позволит студентам систематизировать знания важнейших теоретических обобщений химии; глубже понять явления природы, механизмы химических и физико-химических процессов, протекающих в природе и живых организмах, принципы химической технологии и пути модификации существующих технологий с учетом требований охраны окружающей среды.

Место дисциплины в учебном плане: цикл Б1, базовая часть, дисциплина осваивается в 3 семестре.

Требования к результатам освоения дисциплины: в результате освоения дисциплины формируются следующие компетенции: ОК-7, ОПК-2.

Краткое содержание дисциплины: строение атома и вещества, основные законы химии, общие закономерности химических процессов, растворы, способы выражения состава растворов, химическая кинетика и равновесие, химическая термодинамика, окислительно-восстановительные процессы, электрохимические процессы.

Общая трудоемкость дисциплины: 4 зач. ед. (144 часа).

Промежуточный контроль по дисциплине: экзамен.

1. Цель освоения дисциплины

Цель освоения дисциплины – получение знаний по химии, обеспечивающей основу подготовки бакалавра, достаточной для решения производственно-технологических, организационно-управленческих, научно-исследовательских и проектных задач, в том числе по созданию веществ и материалов с заданными свойствами.

Задачами дисциплины являются:

- ознакомить студентов с основными положениями общей, неорганической химии, аналитической химии, и физической и органической химии;
- научить студентов пользоваться для конкретных целей теми знаниями, которые они приобретают в ходе изучения фундаментальных наук, других общепрофессиональных и специальных дисциплин;
- повысить уровень профессиональной компетентности студентов посредством установления системы межпредметных связей содержания курса с содержанием профилирующих дисциплин.

2. Место дисциплины в учебном процессе

Дисциплина «Химия» включена в обязательный перечень ФГОС ВО, в цикл дисциплин базовой части. Реализация в дисциплине «Химия» требований ФГОС ВО, ОПОП ВО осуществляется в соответствии с Учебным планом по

направлению **13.03.02** – «Электроэнергетика и электротехника», направленность: «Электроснабжение».

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

3. Перечень планируемых результатов обучения по дисциплине, соотнесенных с планируемыми результатами освоения образовательной программы

Изучение данной учебной дисциплины направлено на формирование у обучающихся компетенций, представленных в таблице 1.

Таблица 1

Требования к результатам освоения учебной дисциплины

№ п/п	Индекс компетенции	Содержание компетенции (или её части)	В результате изучения учебной дисциплины обучающиеся должны:		
			знать	уметь	владеть
1		2	3	4	5
1	ОПК-2	способностью к использованию основных законов естественно-научных дисциплин в профессиональной деятельности	- фундаментальные и современные разделы химии в необходимом объёме для профессиональной деятельности; - основные приемы обработки и представления экспериментальных данных;	- составлять уравнения основных химических реакций и производить необходимые химические расчёты; - использовать основные элементарные методы химического исследования химических соединений;	- инструментарием для решения химических задач в своей предметной области; - способностью применять методы математического анализа и моделирования, теоретического и экспериментального исследования, основными навыками работы в химической лаборатории, а также применять полученные знания, умения и навыки в практике сельскохозяйственного производства;
2	ОК-7	способностью к самоорганизации и самообразованию;	базовые положения разделов химии, основные химические теории и законы, химическую терминологию.	обобщать, анализировать и воспринимать информацию, ставить цель и определять выбор путей её достижения	- способностью представить адекватную современному уровню знаний научную картину мира на основе знания основных положений законов и методов естественных наук; -способностью демонстрировать базовые знания в области естественно-научных дисциплин и готовностью использовать основные законы химии, в частности, в профессиональной деятельности.

4. Структура и содержание дисциплины

4.1 Распределение трудоёмкости дисциплины по видам работ в 3-ем семестре

Общая трудоёмкость дисциплины составляет 4 зач.ед. (144 часа), их распределение по видам работ в семестре представлено в таблице 2.

Таблица 2

Распределение трудоёмкости дисциплины по видам работ в семестре

Вид учебной работы	Трудоёмкость	
	час.	Семестр №3
Общая трудоёмкость дисциплины по учебному плану	144	144
1. Контактная работа:	24,4	24,4
Аудиторная работа	24,4	24,4
<i>в том числе:</i>		
<i>лекции (Л)</i>	10	10
<i>лабораторные работы (ЛР)</i>	12	12
<i>консультации перед экзаменом</i>	2	2
<i>контактная работа на промежуточном контроле (КРА)</i>	0,4	0,4
2. Самостоятельная работа (СРС)	119,6	119,6
<i>самостоятельное изучение разделов, самоподготовка (проработка и повторение лекционного материала и материала учебников и учебных пособий, выполнение расчетных работ, подготовка к лабораторным занятиям, контрольным работам, тестам и т.д.)</i>	85	85
<i>Контрольная работа</i>	10	10
Подготовка к экзамену (контроль)	24,6	24,6
Вид промежуточного контроля:	Экзамен	

4.2. Содержание дисциплины

Таблица 3

Тематический план учебной дисциплины

Наименование разделов и тем дисциплин	Всего	Аудиторная работа			Внеаудиторная работа СР
		Л	ЛР	ПКР	
Раздел 1. Основные понятия и законы химии.	12	2			10
Раздел 2. Дисперсные системы. Вода. Химические реакции в водных растворах. Диссоциация электролитов, рН и гидролиз солей.	18	2	4		12

Наименование разделов и тем дисциплин	Всего	Аудиторная работа			Внеаудиторная работа СР
		Л	ЛР	ПКР	
Раздел 3. Основы химической кинетики. Химическое равновесие.	10	2	2		6
Раздел 4. Основы химической термодинамики. Термохимия.	10	2	2		6
Раздел 5. Окислительно-восстановительные реакции.	10		2		8
Раздел 6. Основы электрохимии. Электродные процессы. Гальванические элементы. Электролиз солей.	10				10
Раздел 7. Коррозия металлов. Методы защиты от коррозии.	12		2		10
Раздел 8. Периодический закон и периодическая система химических элементов Д.И.Менделеева.	4				4
Раздел 9. Строение атома и химическая связь.	6	2			4
Раздел 10. Основы органической химии. Химия высокомолекулярных соединений.	6				6
Раздел 11. Химическая идентификация и анализ веществ (основы аналитической химии)	9		4		9
Консультации перед экзаменом	2			2	
Контактная работа на промежуточном контроле (КРА)	0,4			0,4	
Всего за 1 семестр	109,4	10	12		85
Контрольная работа	10				10
Подготовка к экзамену	24,6				24,6
Итого по дисциплине	144	10	12	2,4	119,6

Раздел 1. Основные понятия и законы химии.

Предмет химии. Роль химии в современном обществе. Основные представления о строении вещества (атом, молекула, ион, радикал, конденсированное состояние вещества, молекулярная формула, элемент, изотоп). Количественные характеристики вещества (углеродная единица, атомная и молекулярная масса, моль, эквивалент, моль-эквивалент). Основные химические теории и законы (атомно-молекулярное учение, электромагнитная теория, законы сохране-

ния массы, энергии, электрического заряда, закон постоянства состава, периодический закон, закон эквивалентов).

Раздел 2. Дисперсные системы. Вода. Химические реакции в водных растворах. Диссоциация электролитов, pH и гидролиз солей.

Растворы. Способы выражения концентрации растворов. Химические реакции в водных растворах (диссоциация воды, диссоциация электролитов, гидролиз солей). Теория электролитической диссоциации С. Аррениуса. Классификация электролитов, их количественные характеристики (ионное произведение воды, pH, pOH, степень и константа диссоциации). Методы определения pH. Закон разбавления В. Оствальда. Типы гидролиза: по катиону, аниону, катиону и аниону, степень и константа гидролиза, применение реакций гидролиза. Реакции осаждения, произведение растворимости. Физико-химические свойства растворов (кипение, замерзание, осмос). Законы Рауля, осмотический закон Вант-Гоффа.

Раздел 3. Основы химической кинетики. Химическое равновесие.

Химическая кинетика. Понятие механизма химической реакции (активированный комплекс, молекулярность реакции, лимитирующая стадия, энергия активации). Гомогенные и гетерогенные реакции. Скорость химической реакции, зависимость её от различных факторов (природы реагирующих веществ, площади поверхности раздела фаз, концентрации реагирующих веществ, температуры, присутствия катализатора). Закон действующих масс, правило Я. Вант-Гоффа, уравнение С. Аррениуса. Химическое равновесие. Понятие химического равновесия, константа равновесия, частные случаи константы химического равновесия (константы диссоциации, гидролиза, нестойкости комплексного иона). Связь константы химического равновесия с термодинамическими потенциалами. Способы смещения химического равновесия (принцип А. Ле Шателье). Способы смещения химического равновесия в водных растворах.

Раздел 4. Основы химической термодинамики. Термохимия.

Термодинамические потенциалы (температура, внутренняя энергия, давление, объём, работа, энтальпия, энтропия, изобарно-изотермический потенциал, или энергия У. Гиббса, изохорно-изотермический потенциал, или энергия Г. Гельмгольца). Понятие энтальпии образования. 1 и 2 законы термодинамики. Следствия 1 закона термодинамики (законы И. Гесса, А. Лавуазье-П. Лапласа). Правила расчёта термодинамических потенциалов. Критерии самопроизвольного протекания химических реакций. Применение методов химической термодинамики. Химические основы работы двигателей внутреннего сгорания.

Раздел 5. Окислительно-восстановительные реакции.

Понятие ОВР, степени окисления, окислителя, восстановителя. Правила расчёта степени окисления. Порядок записи уравнения ОВР. Расчёт эквивалентов окислителя и восстановителя. Классификация окислительно-восстановительных реакций. Классификация окислительно-восстановительных реакций. Применение окислительно-восстановительных реакций.

Раздел 6. Основы электрохимии. Электродные процессы.

Гальванические элементы. Электролиз солей.

Электромагнитные явления в природных и искусственных системах. Виды проводников. Контактная разность потенциалов. Принцип работы гальвани-

ческого элемента. Схема гальванического элемента. Уравнение Нернста. Батареи гальванических элементов, последовательное и параллельное соединение гальванических элементов. Особые типы гальванических элементов (Даниеля-Якоби, водородный, Лекланше, концентрационный, топливный, аккумулятор). Обратимые гальванические элементы (аккумуляторы). Кислотные и щелочные аккумуляторы, принцип их работы и сравнительная характеристика. Электролиз. Основные типы реакций электролиза (электролиз растворов и расплавов, электролиз с растворимым и нерастворимым анодом). Правила записи уравнений реакций, протекающих при электролизе. Обобщённый закон электролиза М. Фарадея. Характеристики электролиза (кривая разложения, выход по току, количество затраченной энергии).

Раздел 7. Коррозия металлов.

Причины и закономерности разрушения конструкционных материалов в процессе эксплуатации. Виды коррозии металлов (химическая, электрохимическая, электрическая, биологическая). Теоретические основы защиты металлов от коррозии. Основные методы защиты металлов от коррозии, применяемые в сельскохозяйственном производстве. Защита от разрушения неметаллических конструкционных материалов.

Раздел 8. Периодический закон и периодическая система химических элементов Д.И.Менделеева.

Периодический закон Д. И. Менделеева. Физический смысл закона. Современная формулировка периодического закона. Структура периодической системы Д.И. Менделеева. Характеристика элементов в зависимости от положения в периодической системе. Физический смысл порядкового номера элементов. Изменение свойств элементов в периодах и группах с увеличением порядкового номера.

Раздел 9. Строение атома и химическая связь.

Современные представления о строении атома. Уравнение Э. Шредингера. Квантовые числа. Понятие об атомных и молекулярных орбиталях. Интерпретация ψ -функции. Принцип наименьшей энергии и следствия из него (принцип запрета В. Паули, правила Ф. Хунда и В.М. Клечковского). Электронные и электронно-графические формулы. Явление гибридизации и типы гибридизации. Современные представления о природе химической связи. Метод валентных связей. Типы химических связей (ковалентная неполярная и полярная, донорно-акцепторная, ионная, металлическая). Межмолекулярное взаимодействие (водородная связь, силы Я. Ван-дер-Вальса). Строение состояния вещества в газообразном, жидком и твёрдом состоянии. Свойства веществ с различными типами химической связи. Фазовые состояния и переходы. Аллотропия и полиморфизм.

Раздел 10. Основы органической химии. Химия высокомолекулярных соединений.

Предмет органической химии. Теория химического строения органических соединений А.М. Бутлерова. Электронные представления в органической химии. Тетраэдрическая модель атома углерода. Явление изомерии органических соединений. Явление гомологии. Функциональные (характеристические) группы. Номенклатура органических соединений. Классификация органических

соединений. Высокомолекулярные соединения. Мономер, олигомер, полимер. Классификация полимеров. Методы получения полимеров: реакции полимеризации и поликонденсации. Основные представители полимеризационных и поликонденсационных полимеров. Строение полимеров. Физические и химические свойства полимеров. Основные типы химических превращений полимеров. Старение и стабилизация полимеров. Пластификаторы, наполнители. Биополимеры: натуральный каучук, крахмал, целлюлоза, белки. Особенности химического строения. Химические превращения характерные для природных полимеров.

Раздел 11. Химическая идентификация и анализ веществ (основы аналитической химии)

Основы аналитической химии и физико-химических методов анализа: методы элементного, молекулярного, фазового анализа; качественный анализ; методы разделения и концентрирования веществ; методы количественного анализа (титриметрия, гравиметрия); физико-химические методы анализа, рациональный выбор способа решения конкретной аналитической задачи, в частности, определение микропримесей в газовых, жидких и твердых смесях.

4.3 Лекции и лабораторные занятия

Таблица 4

Содержание лекций /лабораторного практикума и контрольные мероприятия

№ п/п	№ раздела	№ и название лекций и лабораторных занятий	Формируемые компетенции	Вид контрольного мероприятия	Кол-во часов
1.	Раздел 1. Основные понятия и законы химии. Классы неорганических соединений.				2
	Тема 1. Основные законы химии.	Лекция № 1 Основные понятия и законы химии. Классы неорганических соединений	ОК-7, ОПК-2		2
2.	Раздел 2. Дисперсные системы. Вода. Химические реакции в водных растворах. Диссоциация электролитов, рН и гидролиз солей.				6
	Тема (Растворы. Виды концентраций. рН, гидролиз солей)	Лекция № 2. Химические реакции в водных растворах.			2
		Лабораторная работа №1. Растворы.	ОК-7, ОПК-2	Проверка отчета по лаб. работе	2

№ п/п	№ раздела	№ и название лекций и лабораторных занятий	Формируемые компетенции	Вид контрольного мероприятия	Кол-во часов
		Лабораторная работа № 2. Определение водородного показателя (рН), гидролиз солей .	ОК-7, ОПК-2	Проверка отчета по лаб. работе	2
3.	Раздел 3. Основы химической кинетики. Химическое равновесие.				4
	Тема (Химическая кинетика и равновесие в гомогенных системах)	Лекция № 3. Кинетика химических реакций. Химическое равновесие	ОК-7, ОПК-2		2
		Лабораторная работа № 3. Кинетика химических реакций.	ОК-7, ОПК-2	Проверка отчета по лаб. работе	2
4.	Раздел 4. Основы химической термодинамики. Термохимия.				4
	Тема Энергетика химических процессов	Лекция № 4. Основы химической термодинамики. Термохимия	ОК-7, ОПК-2		2
		Лабораторная работа № 4. Энергетика химических процессов . Термохимия	ОК-7, ОПК-2	Проверка отчета по лаб. работе	2
5.	Раздел 5. Окислительно-восстановительные процессы				2
	Тема. Окислительно-восстановительные процессы.				
		Лабораторная работа № 5. Окислительно-восстановительные реакции	ОК-7, ОПК-2	Проверка отчета по лаб. работе	2
7.	Раздел 7. Коррозия.				2
	Тема (Коррозия металлов, защита от коррозии).				
		Лабораторная работа № 6. Коррозия металлов.	ОК-7, ОПК-2	Проверка отчета по лаб. работе	2

№ п/п	№ раздела	№ и название лекций и лабораторных занятий	Формируемые компетенции	Вид контрольного мероприятия	Кол-во часов
8.	Раздел 9. Строение атома. Основные типы химической связи				2
	Тема Строение атома. Основные типы химической связи	Лекция № 5. Строение атома. Основные типы химической связи	ОК-7, ОПК-2		2

Таблица 5

Перечень вопросов для самостоятельного изучения дисциплины

№ п/п	№ раздела и темы	Перечень рассматриваемых вопросов для самостоятельного изучения
Раздел 1. Основные понятия и законы химии. Классы неорганических соединений.		
1.	Тема 1. Основные понятия и законы химии.	Атомно-молекулярное учение, законы сохранения массы, энергии, электрического заряда, закон постоянства состава, электромагнитная теория (ОК-7, ОПК-2)
Раздел 2. Дисперсные системы. Вода. Химические реакции в водных растворах. Диссоциация электролитов, рН и гидролиз солей.		
2	Тема 1. Растворы.	Растворы. Концентрация растворов, виды концентраций (ОК-7, ОПК-2)
3	Тема 2. Реакции осаждения.	Произведение растворимости веществ (ОК-7, ОПК-2)
4	Тема 3. Физико-химические свойства растворов.	Кипение, замерзание растворов. Понятие об осмосе. Законы Рауля, осмотический закон Вант-Гоффа (ОК-7, ОПК-2)
Раздел 3. Основы химической кинетики. Химическое равновесие.		
5.	Тема 1. Химическая кинетика. Понятие механизма химической реакции	Активированный комплекс, молекулярность реакции, лимитирующая стадия. Связь константы химического равновесия с термодинамическими потенциалами (ОК-7, ОПК-2)
Раздел 4. Основы химической термодинамики. Термохимия.		
6.	Тема 1. Химиче-	Применение методов химической термодинамики.

№ п/п	№ раздела и темы	Перечень рассматриваемых вопросов для самостоятельного изучения
	ская термодинамика.	Химические основы работы двигателей внутреннего сгорания (ОК-7, ОПК-2)
Раздел 5. Окислительно-восстановительные процессы.		
7.	Тема 1. Окислительно-восстановительные процессы.	Основные окислители и восстановители. Влияние pH среды на направление протекания окислительно-восстановительных реакций (ОК-7, ОПК-2)
8	Тема 2. Разбор написания ОВР.	Определение продуктов реакций. Электронный баланс. Подбор коэффициентов (ОК-7, ОПК-2)
Раздел 6. Основы электрохимии. Электродные процессы. Гальванические элементы. Электролиз солей.		
9.	Тема 1. Основы электрохимии. Гальванические элементы	Батареи гальванических элементов, последовательное и параллельное соединение гальванических элементов. Особые типы гальванических элементов (Даниеля-Якоби, водородный, Лекланше, концентрационный, топливный). Обратимые гальванические элементы (аккумуляторы). Кислотные и щелочные аккумуляторы, принцип их работы и сравнительная характеристика. Использование гальванических элементов в современной технике (ОК-7, ОПК-2)
10	Тема 2. Применение электролиза.	Практическое применение реакций электролиза (получение и рафинирование металлов, неметаллов, органических и неорганических веществ, обработка и восстановление деталей машин, гальваностегия, гальванопластика, глянецование и др.) (ОК-7, ОПК-2)
Раздел 7. . Коррозия металлов		
11	Тема 1. Коррозия металлов и методы защиты.	Основные методы защиты металлов от коррозии, применяемые в сельскохозяйственном производстве. Защита от разрушения неметаллических конструктивных материалов (ОК-7, ОПК-2)
Раздел 8. Периодический закон и периодическая система химических элементов Д.И.Менделеева.		
12	Тема 1. Периодический закон Д.И. Менделеева.	Характеристика элементов в зависимости от положения в периодической системе. Физический смысл порядкового номера элементов. Изменение свойств элементов в периодах и группах с увеличением порядкового номера (ОК-7, ОПК-2)
Раздел 9. Строение атома и химическая связь.		
13	Тема 1. Строение молекул.	Современные представления о строении атома. Понятие об атомных и молекулярных орбиталях (ОК-7, ОПК-2)
14	Тема 2. Химическая связь	Современные представления о природе химической связи. Метод валентных связей.

№ п/п	№ раздела и темы	Перечень рассматриваемых вопросов для самостоятельного изучения
		Строение состояние вещества в газообразном, жидком и твёрдом состоянии. Фазовые состояния и переходы. Аллотропия и полиморфизм(ОК-7, ОПК-2)
15	Тема 3. Комплексные соединения	Комплексные соединения (ОК-7, ОПК-2)
Раздел 10. Основы органической химии. Химия высокомолекулярных соединений.		
16	Тема 1. Основы органической химии.	Классы органических соединений, свойства, химические реакции (ОК-7, ОПК-2)
17	Тема 2. Основы химии высокомолекулярных соединений	Высокомолекулярные соединения. Мономер, олигомер, полимер. Классификация полимеров. Механические и физические свойства полимеров. Методы получения полимеров: реакции полимеризации и поликонденсации (ОК-7, ОПК-2)
Раздел 11. Химическая идентификация и анализ веществ (основы аналитической химии)		
18	Тема 1. Основы аналитической химии. Кач. и количественный анализы.	Методы элементного, молекулярного, фазового анализа; качественный анализ; методы разделения и концентрирования веществ; методы количественного анализа (титриметрия, гравиметрия); физико-химическим методы анализа(ОК-7, ОПК-2)

5. Образовательные технологии

Таблица 6

Применение активных и интерактивных образовательных технологий

№ п/п	Тема и форма занятия		Наименование используемых активных и интерактивных образовательных технологий
1.	Основные понятия и законы химии.	Л	Проблемное обучение Лекция-визуализация (интерактивная лекция с презентацией)
2.	Основы химической кинетики. Химическое равновесие.	Л	Проблемное обучение Лекция-визуализация (интерактивная лекция с презентацией)
3.	Определение pH водных растворов электролитов	ЛР	Активное обучение метод работы в малых группах (результат работы студенческих исследовательских групп)
4.	Окислительно-	ЛР	Активное обучение

№ п/п	Тема и форма занятия	Наименование используемых активных и интерактивных образовательных технологий
	восстановительные реакции	метод работы в малых группах (результат работы студенческих исследовательских групп)
5.	Коррозия металлов	ЛР Активное обучение метод работы в малых группах (результат работы студенческих исследовательских групп)

6. Текущий контроль успеваемости и промежуточная аттестация по итогам освоения дисциплины

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

1. Расчетная работа.

Расчетная работа является частью самостоятельной работы студентов. Расчетная работа выполняется в отдельной тетради с соответствии с заданием по вариантам. Расчетная работа состоит из 3-х частей, в каждой части по 5 задач. Решение типовых задач из расчетной работы разбирается на лабораторно-практических занятиях, для более подробного изучения студенты могут воспользоваться методическими материалами по решению задач (см. п. 7.3 Рабочей программы). Решение расчетной работы оценивается в баллах – по 3 балла за каждую правильно решенную задачу, максимально 45 баллов.

Пример расчетной работы

1. Рассчитайте объём газа, который образуется при растворении 12 г кальция в избытке соляной кислоты. Напишите уравнение реакции, определите тип реакции, назовите исходные вещества и продукты реакции, классы к которым относятся эти вещества.
2. Напишите электронную формулу элемента Со. Укажите, к какому электронному семейству принадлежит этот элемент. Определите валентные электроны. Приведите электронно-графическую формулу для валентных электронов в основном и возбужденных состояниях, укажите возможные типы гибридизации и валентности элемента.
3. Для восстановления 16 г оксида серы требуется 3,6 г углерода. Определите валентность серы в оксиде и формулу оксида, при условии, что в реакции образуется углекислый газ.
4. В объеме воды $V(\text{H}_2\text{O})$ растворили массу вещества m . Плотность полученного раствора ρ .
 - а) Найдите массовую долю вещества в растворе, молярную и нормальную концентрации, титр полученного раствора;
 - б) Какие объемы полученного раствора и воды нужно взять, чтобы приготовить объем V_1 (в мл) раствора данного вещества с концентрацией C_{m1} ?

в) Какой объем раствора вещества X с концентрацией C_n необходим для нейтрализации раствора полученного в пункте б)?

а) $V(H_2O) = 100$ мл, вещество – H_3PO_4 , $m(H_3PO_4) = 19,6$ г, $\rho = 1,09$ /мл ;

б) $V_1 = 300$ мл, $C_{M1} = 0,5M$

в) вещество X – KOH, $C_n(KOH) = 1n$.

5. В 150 л природной воды содержится 35,5 г $CaSO_4$, 61,6 г $Ca(HCO_3)_2$, 18,4 г $MgCl_2$. Чему равна постоянная и временная жесткость воды? Напишите реакции удаления солей постоянной жесткости этой воды с помощью кальцинированной соды.

6. Напишите названия двух данных электролитов H_2S и KOH, к какому классу соединений они относятся и каким электролитом являются (сильный электролит или слабый электролит). Составьте уравнения диссоциации двух данных электролитов и рассчитайте pH водных растворов обоих веществ с концентрацией $C_m = 0,005 M$.

7. Для соли $PbCl_2$ напишите уравнения гидролиза в молекулярной, полной и краткой ионной форме, определите тип гидролиза, рассчитайте константу гидролиза, степень гидролиза и pH раствора этой соли с концентрацией $C_m = 0,0005 M$

8. Для данной химической реакции напишите кинетическое уравнение и определите теоретический порядок реакции. Рассчитайте, как изменится скорость реакции при указанных изменениях условий протекания реакции (табл. 6).

9. Для обратимой реакции $C(тв) + O_2(г) \leftrightarrow CO_2(г) + Q$ определите, в какую сторону сместится равновесие реакции, если: а) уменьшить давление; б) уменьшить температуру; в) увеличить концентрацию CO_2 . Рассчитайте равновесные концентрации веществ, если начальная концентрация кислорода равна 2 моль/л, а константа равновесия $K_p = 20$.

10. Для данной реакции $3S(тв) + H_2O(г) \leftrightarrow 2H_2S(г) + SO_2(г)$ рассчитайте изменение энтальпии ΔH_{298} , энтропии ΔS_{298} и энергию Гиббса ΔG_{298} . Определите тип реакции по тепловому эффекту (экзотермическая или эндотермическая) и возможность самопроизвольного протекания реакции в прямом направлении при стандартных условиях.

11. Укажите степень окисления каждого атома в веществах P, HNO_3 и NH_3 . Определите окислительно-восстановительные свойства этих веществ (вещество может быть только окислителем, вещество может быть только восстановителем, вещество может быть и окислителем и восстановителем в зависимости от условий). Укажите, какое из приведенных процессов

$NaCrO_2 \rightarrow Na_2CrO_4$; $Au_2O_3 \rightarrow Au$ представляют собой окисление, а какое – восстановление. Напишите электронные уравнения.

12. Напишите уравнения реакций, найдите коэффициенты в этих уравнениях методом электронного баланса, уравняйте реакцию. Рассчитайте эквиваленты окислителя и восстановителя.



13. Напишите уравнения электродных процессов при электролизе водного раствора соли $AgNO_3$ с графитовым анодом. Рассчитайте массы веществ, выделившихся на катоде и аноде при силе тока $I = 7a$ за время $t = 4$ час.

14. Составьте схему гальванического элемента, состоящего из двух металлов Ag и Co, погруженных в растворы их солей с концентрацией $C_M=0,07$ М и $C_M=0,025$ М соответственно. Рассчитайте потенциалы каждого электрода. Напишите уравнения катодного и анодного процессов, токообразующую реакцию (ТОР) и рассчитайте ЭДС этого элемента.

15. Железное изделие покрыли свинцом. Какое это покрытие – анодное или катодное? Напишите уравнения анодного и катодного процессов коррозии этого изделия при нарушении покрытия во влажном воздухе и в кислой среде.

2. Перечень вопросов, выносимых на промежуточную аттестацию (экзамен):

1. Атомно-молекулярное учение. Основные химические понятия: атом, молекула, элемент.
2. Основные стехиометрические законы химии. Закон сохранения массы вещества
3. Закон постоянства состава. Эквивалент. Закон эквивалентов. Закон Авогадро. Мольный объем газа.
4. Энергетические эффекты химических реакций.
5. Строение атома. Ядерная модель атома. Строение электронной оболочки атома водорода по Бору.
6. Двойственная корпускулярно-волновая природа электрона. Уравнение Де-Бройля. Атомная орбиталь.
7. Характеристика энергии электрона четырьмя квантовыми числами.
8. Принцип Паули. Правило Гунда. Электронная емкость уровней и подуровней.
9. Распределение электронов в атомах по уровням и подуровням. Правила Клечковского. Примеры.
10. s, p, d, f - элементы и их место в периодической системе химических элементов Д.И. Менделеева.
11. Периодический закон Д.И. Менделеева. Современная формулировка периодического закона.
12. Структура периодической системы Д.И. Менделеева. Характеристика групп и периодов.
13. Ковалентная связь. Механизм возникновения ковалентной связи. Свойства соединений с ковалентной связью.
14. Донорно-акцепторный механизм возникновения ковалентной связи. Водородная связь и ее значение в свойствах воды.
15. Ионная связь. Механизм возникновения ионной связи. Свойства соединений с ионной связью.
16. Скорость химических реакций, зависимость скорости от различных факторов.
17. Влияние концентрации реагирующих веществ на скорость химических реакций. Основной закон химической кинетики. Константа скорости химических реакций и ее физический смысл.

18. Зависимость скорости химических реакций от температуры. Правило Вант-Гоффа.
19. Активные молекулы и энергия активации.
20. Катализ. Механизм действия катализаторов.
21. Обратимые и необратимые химические процессы. Химическое равновесие.
22. Константа химического равновесия гомогенных и гетерогенных реакций (закон действующих масс). Примеры.
23. Принцип Ле-Шателье. Факторы, смещающие химическое равновесие.
24. Основы термодинамики. Внутренняя энергия и энтальпия. Первый закон термодинамики.
25. Термохимия. Закон Гесса.
26. Тепловой эффект химической реакции.
27. Принцип расчета теплового эффекта реакции. Теплота образования. Теплота нейтрализации.
28. Обратимые и необратимые процессы. Направленность макроскопических процессов. Энтропия.
29. Второй закон термодинамики. Понятие энтропии.
30. Энергия Гиббса. Определение условий равновесия и направленности процессов по изменению термодинамических функций.
31. Третий закон термодинамики.
32. Понятие о дисперсных системах. Классификация дисперсных систем по агрегатному состоянию и размерам частиц дисперсной фазы.
33. Гидролиз. Типы гидролиза, количественные характеристики гидролиза.
34. Гидролиз по катиону. Константа и степень гидролиза.
35. Гидролиз по аниону. Константа и степень гидролиза.
34. Гидролиз по катиону и аниону. Константа и степень гидролиза.
36. Ионное произведение воды, водородный "рН" и гидроксильный "рОН" показатели, их взаимосвязь и расчет.
37. Окислитель и восстановитель в ОВР, метод электронного баланса для получения коэффициентов в ОВР.
38. Составление электронного баланса и написание ОВР.
39. Электродные потенциалы. Причины их возникновения.
40. Ряд напряжений металлов, его использование для создания гальванических элементов. Сопоставить свойства металлов в соответствии с расположением в водородной шкале потенциалов.
41. Устройство гальванического элемента Даниэля-Якоби. Уравнения электродных процессов, токообразующая реакция и расчет э.д.с.
42. Устройство кислотного аккумулятора. Уравнения электродных процессов, зарядки и разрядки аккумулятора.
43. Устройство щелочного аккумулятора. Уравнения электродных процессов, зарядки и разрядки аккумулятора.
44. Устройство батареи (Zn-Mn). Уравнения электродных процессов.
45. Устройство стандартного водородного электрода. Уравнение Нернста.
46. Гальванический элемент. Основные принципы его работы, запись гальванической цепи, уравнение ТОР.

47. Электролиз расплавов электролитов. Практическое применение электролиза расплава солей.
48. Электролиз растворов солей. Порядок выделения катионов и анионов на электродах.
49. Законы Фарадея для электролиза. Практическое применение электролиза.
50. Электролиз с растворимым анодом. Практическое применение электролиза с растворимым анодом.
51. Коррозия металлов. Классификация коррозионных процессов.
52. Основные принципы и методы защиты от коррозии металлов.
53. Металлические покрытия. Анодные и катодные.
54. Химическая основа атмосферной коррозии металлов.
55. Химическая и электрохимическая коррозия. Приведите примеры, уравнения реакций.
56. Коррозия металлов в различных средах. Зависимость скорости коррозии от природы металла.
57. Практическое применение анодных покрытий на металлах.
58. Практическое применение электролиза для защиты от коррозии.
59. Катодная защита от коррозии. Электрохимическая основа. Практическое применение.
60. Анодная защита. Электрохимическая основа. Практическое применение.

6.2. Описание показателей и критериев контроля успеваемости, описание шкал оценивания

Критерии оценивания контрольной работы:

удовлетворительно ставится, если решено более 60 % заданий;

хорошо ставится, если решено более 75 % заданий;

отлично ставится, если решено более 90 % заданий контрольной работы.

Если решено менее 60% работы, то она не засчитывается, и студент обязан ее заново решить.

Качество освоения дисциплины, уровень сформированности заявленных профессиональных компетенций, знания и умения студента оцениваются в соответствии с традиционной технологией:

ОТЛИЧНО – студент излагает содержание вопроса логически верно, аргументировано, умеет делать выводы; правильно формулирует основные постулаты; знает и применяет основные формулы и расчетные зависимости.

ХОРОШО – студент излагает содержание вопроса логически верно и по существу, умеет делать выводы и приводит примеры из практики, но допускает некоторые неточности и незначительные ошибки или опiski, что в целом не вызывает сомнений в освоении дисциплины.

УДОВЛЕТВОРИТЕЛЬНО – студент не в полной мере владеет навыками логично и аргументировано излагать содержание материала, имеет общие знания основного содержания дисциплины без освоения некоторых существенных положений, допускает неточности и затрудняется в

теоретических выводах, однако умеет применять знания и умения в практических работах, владеет навыками работы со справочной и учебной литературой, умеет пользоваться нормативными документами.

НЕУДОВЛЕТВОРИТЕЛЬНО – студент не освоил значительную часть содержания дисциплины; допускает существенные ошибки в изложении материала; не в полной мере владеет методами выполнения расчетов; не умеет выделить главное и сделать выводы.

7. Учебно-методическое и информационное обеспечение дисциплины

7.1. Основная литература

1. Глинка, Н.Л. Общая химия. – М.: КноРус. – 2012. – 752 с.
2. Князев, Д.А. Неорганическая химия: учебник для бакалавров; для студентов учебных заведений, обучающихся по аграрным направлениям подготовки бакалавров и магистров и аграрным направлениям подготовки дипломированных специалистов./Д.А. Князев, С.Н. Смарыгин. – М.: Юрайт. – 2012. – 592 с.

7.2. Дополнительная литература

1. Ахметов, Н.С. Общая и неорганическая химия. Учебник./ Н.С. Ахметов. – М.: Высшая школа. – 2005. – 679 с.
2. Васильев, В.П. Аналитическая химия: В 2 кн.: Кн. 1: Титриметрические и гравиметрические методы анализа./ В.П. Васильев. М.: Дрофа. – 2007. – 368 с.
3. Коровин, Н.В. Общая химия: Учебник для вузов./ Н.В. Коровин. М.: Высшая школа. – 2010. – 558 с.
4. Хомченко Г.П., Цитович И.К. Неорганическая химия – М.: Высшая школа. – 1987. – 464 с

7.3 Методические указания, рекомендации и другие материалы к занятиям

1. Улюкина, Е.А. Основные вопросы общей химии/ Е.А. Улюкина, Н.К. Мартынова. – М.: РГАУ-МСХА. – 2014. – 90 с.
2. Улюкина, Е.А. Химия/ Е.А. Улюкина, Н.К. Мартынова. – М.: РГАУ-МСХА. – 2016. – 121 с.
3. Улюкина, Е.А. Химия с примерами решения задач/ Е.А. Улюкина, Л.Ю.Демина, А.Л.Дмитревский. – М.: РГАУ-МСХА. – 2016. – 110 с.
4. Улюкина, Е.А. Химия. Практикум по химии/ Е.А. Улюкина, Л.Ю.Демина, А.Л.Дмитревский. – М.: МГАУ. – 2014. – 90 с.
5. Улюкина, Е.А. Основы органической химии и химии высокомолекулярных соединений/Е.А. Улюкина, Н.К. Мартынова. – М.: РГАУ-МСХА. – 2016. – 105 с.
6. Улюкина, Е.А. Основы аналитической химии/ Е.А. Улюкина, Н.К.Мартынова. – М.: Росинформагротех. – 2017. – 76 с.

8. Перечень ресурсов информационно-телекоммуникационной сети «Интернет», необходимых для освоения дисциплины:

www.elibrary.ru – электронная библиотека, содержит статьи из более 30 000 журналов- открытый доступ,

bd.viniti.ru База данных «химия» Всероссийского института научной и технической информации (ВИНИТИ) – открытый доступ,

www.rambler.ru, www.yandex.ru, www.Google.ru – поисковые системы.

9. Перечень программного обеспечения:

1. Программа ACD ChemSketch – химический редактор.

2. Программа Microsoft Office Excel – для работы с таблицами, базами данных и графиками.

Требования к программному обеспечению учебного процесса

№ п/п	Наименование раздела учебной дисциплины (модуля)	Наименование программы	Тип программы	Автор	Год разработки
1	Основные понятия и законы химии.	ACD ChemSketch	Графическая, расчетная	ACD Labs	2015
2	Кинетика химических реакций и химическое равновесие	Avogadro	Графическая, расчетная	GNU	2013
		Microsoft Office Excel	Графическая, расчетная, работа с таблицами, базами данных	Microsoft	2010
3	Электрическая диссоциация. pH, гидролиз солей.	ACD ChemSketch	Графическая, расчетная	ACD Labs	2015

10. Описание материально-технической базы, необходимой для осуществления образовательного процесса по дисциплине

Таблица 10

Сведения об обеспеченности специализированными лабораториями

Наименование специальных помещений и помещений для самостоятельной работы (№ учебного корпуса, № аудитории)	Оснащенность специальных помещений и помещений для самостоятельной работы
1	2
корпус 29, аудитория 401	1. Столы лабораторные – 3 шт. 2. Табуретки - 20 шт. 3. Стол преподавательский – 1 шт. 4. Вытяжной шкаф – 1 шт. 5. Табуретки - 10 шт.- (210136600002899) 6. Доска учебная - 1 шт. - (410136000001829) 7. Баня комбинированная - 2 шт. -

	(210134000000411, 210134000000412) 8. рН метр - 1 шт. - (210134000002545) 9. Весы прецизионные - 1 шт.- (410134000001398) 10. Дистиллятор ДЗ-25 – 1 шт. - (410134000000191) 11. Центрифуга лабораторная - 1 шт. - (410134000000819) 12. Весы порционные SK-1000 - 1 шт.- (210134000000413) 13. Блок питания - 1 шт. -(210134000001659)
корпус 29, аудитория 403	1. Столы лабораторные – 3 шт. 2. Табуретки - 20 шт. 3. Стол преподавательский – 1 шт. 4. Вытяжной шкаф - 1 шт. 5 Табуретки - 10 шт.- (210136600002899) 6. Доска аудиторная - 1 шт. -(410136000004314) 7. Эл. печь сопротивления - 1 шт.- (410134000000193) 8. Баня комбинированная - 2 шт.- (210134000000409, 210134000000410) 9. Центрифуга лабораторно-клиническая - 1 шт.- (410134000000192) 10. Фотометр КФКЗ - 1 шт.(410134000000186) 11. рН метр милливольтметр - 2 шт. - (410134000000189, 410134000000190)

Для самостоятельной работы студентов используются ресурсы Центральной научной библиотеки имени Н.И. Железнова, включающие 9 читальных залов, организованных по принципу открытого доступа и оснащенных Wi-Fi, интернет-доступом, в том числе 5 компьютеризированных читальных залов, а также комнаты самоподготовки в общежитиях № 4 и №5.

11. Методические рекомендации студентам по освоению дисциплины

Для освоения дисциплины «Химия» учащимся необходимо иметь учебные пособия и лекции. Для успешного выполнения лабораторных работ, студент должен самостоятельно готовиться к каждому лабораторному занятию, а также строго выполнять правила работы в химической лаборатории.

Качество выполнения каждой лабораторной работы оценивает и фиксирует преподаватель.

Важными этапами выполнения практикума и освоения теоретического курса химии, являются индивидуальные расчетные работы. Оценки за расчетные работы, наравне с оценками за устные ответы, учитываются при подведении итогов освоения практикума.

Виды и формы отработки пропущенных занятий

Студент, пропустивший большое число лекций, для допуска к экзамену должен предоставить рукописный конспект. Студент, пропустивший занятия обязан отработать пропущенные лабораторные работы. Отработка лабораторных работ осуществляется в присутствии преподавателя.

12. Методические рекомендации преподавателям по организации обучения по дисциплине

Спецификой дисциплины «Химия» является неразрывная связь теории с практикой. Теоретические знания, которые студенты получают на лекциях, подтверждаются и усваиваются на лабораторно-практических занятиях. Для успешного усвоения материала необходимы знания химии в объеме школьной программы и элементарной математики. Для повышения уровня знаний по химии у студентов, необходимо искать пути совершенствования методики преподавания:

- использование разнообразных форм, методов и приёмов активизации познавательной деятельности учащихся (в т.ч. активных и интерактивных);
- решение химических расчётных и экспериментальных задач как метод обучения химии;
- использование различных форм организации самостоятельной работы студентов: индивидуальная, групповая, коллективная;
- организация индивидуальной работы студентов с учётом уровня подготовки;
- систематический контроль различных видов в процессе обучения.

Программу разработала:

Улюкина Е.А., д.т.н., доцент

РЕЦЕНЗИЯ
на рабочую программу дисциплины Б1.Б.08 «Химия» ОПОП ВО
по направлению 13.03.02 – «Электроэнергетика и электротехника»
направленность: «Электроснабжение»
(квалификация выпускника – бакалавр)

Пуляевым Николаем Николаевичем, доцентом кафедры автомобильный транспорт ФГБОУ ВО «Российский государственный аграрный университет – МСХА имени К.А. Тимирязева», кандидатом технических наук (далее по тексту рецензент), проведена рецензия рабочей программы дисциплины «Химия» ОПОП ВО по направлению 13.03.02 – «Электроэнергетика и электротехника», направленность: «Электроснабжение», (бакалавриат) разработанной в ФГБОУ ВО «Российский государственный аграрный университет – МСХА имени К.А. Тимирязева», на кафедре инженерной химии (разработчик – Улюкина Елена Анатольевна, заведующий кафедрой инженерной химии, доктор технических наук).

Рассмотрев представленные на рецензию материалы, рецензент пришел к следующим выводам:

1. Предъявленная рабочая программа дисциплины «Химия» (далее по тексту Программа) соответствует требованиям ФГОС ВО по направлению 13.03.02 – «Электроэнергетика и электротехника». Программа содержит все основные разделы, соответствует требованиям к нормативно-методическим документам.

2. Представленная в Программе **актуальность** учебной дисциплины в рамках реализации ОПОП ВО не подлежит сомнению – дисциплина относится к базовой части учебного цикла – Б1.

3. Представленные в Программе **цели** дисциплины соответствуют требованиям ФГОС ВО направления 13.03.02 – «Электроэнергетика и электротехника».

4. В соответствии с Программой за дисциплиной «Химия» закреплено **2 компетенции**. Дисциплина «Химия» и представленная Программа способна реализовать их в объявленных требованиях.

5. **Результаты обучения**, представленные в Программе в категориях знать, уметь, владеть соответствуют специфике и содержанию дисциплины и демонстрируют возможность получения заявленных результатов.

6. Общая трудоёмкость дисциплины «Химия» составляет 4 зачётных единицы (144 часа).

7. Информация о взаимосвязи изучаемых дисциплин и вопросам исключения дублирования в содержании дисциплин соответствует действительности. Дисциплина «Химия» взаимосвязана с другими дисциплинами ОПОП ВО и Учебного плана по направлению **13.03.02 – «Электроэнергетика и электротехника»** и возможность дублирования в содержании отсутствует. Дисциплина не предусматривает наличие специальных требований к входным знаниям, умениям и компетенциям студента, хотя может являться предшествующей для специальных, в том числе профессиональных дисциплин, использующих знания в области химии в профессиональной деятельности бакалавра по данному направлению подготовки.

8. Представленная Программа предполагает использование современных образовательных технологий, используемые при реализации различных видов учебной работы. Формы образовательных технологий соответствуют специфике дисциплины.

9. Программа дисциплины «Химия» предполагает занятия в интерактивной форме.

10. Виды, содержание и трудоёмкость самостоятельной работы студентов, представленные в Программе, соответствуют требованиям к подготовке выпускников, содержащимся во ФГОС ВО направления 13.03.02 – «Электроэнергетика и электротехника». Представленные и описанные в Программе формы *текущей* оценки знаний (соответствуют специфике дисциплины и требованиям к выпускникам).

Форма промежуточного контроля знаний студентов, предусмотренная Программой, осуществляется в форме экзамена, что соответствует статусу дисциплины, как дисциплины базовой части учебного цикла – Б1 ФГОС ВО направления 13.03.02 – «Электроэнергетика и электротехника». Формы оценки знаний, представленные в Программе, соответствуют специфике дисциплины и требованиям к выпускникам.

11. Учебно-методическое обеспечение дисциплины представлено: основной литературой – 2 источника, дополнительной литературой – 4 наименования, Интернет-ресурсы – 3 источника и соответствует требованиям ФГОС ВО направления 13.03.02 – «Электроэнергетика и электротехника».

12. Материально-техническое обеспечение дисциплины соответствует специфике дисциплины «Химия» и обеспечивает использование современных образовательных, в том числе интерактивных методов обучения.

13. Методические рекомендации студентам и методические рекомендации преподавателям по организации обучения по дисциплине дают представление о специфике обучения по дисциплине «Химия».

ОБЩИЕ ВЫВОДЫ

На основании проведенной рецензии можно сделать заключение, что характер, структура и содержание рабочей программы дисциплины «Химия» ОПОП ВО по направлению 13.03.02 – «Электроэнергетика и электротехника», направленность: «Электроснабжение» (квалификация выпускника – бакалавр), разработанная заведующим кафедрой инженерной химии, доктором технических наук, доцентом Улюкиной Е.А., соответствует требованиям ФГОС ВО, современным требованиям экономики, рынка труда и позволит при её реализации успешно обеспечить формирование заявленных компетенций.

Рецензент: Пуляев Н.Н., доцент кафедры автомобильный транспорт ФГБОУ ВО «Российский государственный аграрный университет – МСХА имени К.А. Тимирязева», кандидат технических наук

« _____ » _____ 2020 г.