Подписано электронной подписью: Вержицкий Данил Григорьевич Должность: Директор КГПИ ФГБОУ ВО «КемГУ» Дата и время: 2024-02-21 00:00:00

471086fad29a3b30e244c728abc3661ab35c9d50210dcf0e75e03a5b6fdf6436

## МИНИСТЕРСТВО НАУКИ И ВЫСШЕГО ОБРАЗОВАНИЯ РОССИЙСКОЙ ФЕДЕРАЦИИ

Федеральное государственное бюджетное образовательное учреждение высшего образования

«Кемеровский государственный университет» Кузбасский гуманитарно-педагогический институт федерального государственного бюджетного образовательного учреждения высшего образования «Кемеровский государственный университет»

### ФАКУЛЬТЕТ ФИЗИЧЕСКОЙ КУЛЬТУРЫ, ЕСТЕСТВОЗНАНИЯ И ПРИРОДОПОЛЬЗОВАНИЯ

УТВЕРЖДАЮ
ДЕКАН ФФКЕП
Рябов В.А.
15.03.2022 г

#### Рабочая программа дисциплины

#### Б1.О.14 Методика обучения и воспитания по профилю химия

Направление подготовки 44.03.05 Педагогическое образование (с двумя профилями подготовки)

> Направленность (профиль) подготовки Биология и Химия

> > Программа бакалавриата

Квалификация выпускника бакалавр

> Форма обучения очная

Год набора 2021

Новокузнецк 2022

#### Лист внесения изменений в РПД

#### РПД Б1.О.14 Методика обучения и воспитания по профилю химия

#### Сведения об утверждении:

Утверждена Учёным советом факультета (протокол Учёного совета факультета № 6а от 11.03.2021) на 2021 год набора Одобрена на заседании методической комиссии (протокол методической комиссии факультета № 3 от 25.02.2021) Одобрена на заседании кафедры ЕД (протокол № 6 от 17.02.2021) <u>А.Г. Жукова</u>

Утверждена Учёным советом факультета (протокол Учёного совета факультета № 8 от 15.03.2022) на 2021 год набора Одобрена на заседании методической комиссии (протокол методической комиссии факультета № 3 от 28.02.2022) Одобрена на заседании кафедры ЕД (протокол № 6 от 16.02.2022) <u>А.Г. Жукова</u>

## Оглавление

1.Цель дисциплины.	4
1.1 Формируемые компетенции	
1.2 Индикаторы достижения компетенций	4
1.3 Знания, умения, навыки (ЗУВ) по дисциплине	10
2 Объём и трудоёмкость дисциплины по видам учебных занятий. Фо аттестации.	
3. Учебно-тематический план и содержание дисциплины	16
3.1 Учебно-тематический план	16
3.2. Содержание занятий по видам учебной работы	
4 Порядок оценивания успеваемости и сформированности компетенц текущей и промежуточной аттестации.	<u>-</u>
5 Материально-техническое, программное и учебно-методич дисциплины	
Дополнительная учебная литература	23
5.2 Материально-техническое и программное обеспечение дисциплины	24
5.3. Современные профессиональные базы данных и информац системы.	-
6 Иные сведения и (или) материалы.	24
6.1.Примерные темы письменных учебных работ	24
6.2. Примерные вопросы и задания / задачи для промежуточной аттеста	шии27

#### 1.Цель дисциплины.

В результате освоения данной дисциплины у обучающегося должны быть сформированы компетенции основной профессиональной образовательной программы бакалавриата:

## 1.1 Формируемые компетенции

Таблица 1 - Формируемые дисциплиной компетенции

1 1.	уемые дисциплиной компе	
Наименование вида компетенции (универ-	Наименование катего-	Код и название компетенции
сальная, общепрофессио- нальная, профессиональная)	рии (группы) компе-	
нальная, профессиональная)	тенций	
общепрофессиональная	Разработка основных и	ОПК-2 Способен участвовать в разра-
	дополнительных обра-	ботке основных и дополнительных об-
	зовательных программ	разовательных программ, разрабатывать
		отдельные их компоненты (в том числе
		с использованием информационно-
		коммуникационных технологий
общепрофессиональная	Совместная и индиви-	ОПК-3. Способен организовывать сов-
оощепрофессиональная	дуальная учебная и	местную и индивидуальную учебную и
	воспитательная дея-	воспитательную деятельность обучаю-
		1
	тельность обучающих-	щихся, в том числе с особыми образова-
	СЯ	тельными потребностями, в соответ-
		ствии с требованиями федеральных гос-
		ударственных образовательных стан-
		дартов
общепрофессиональная	Построение воспиты-	ОПК-4. Способен осуществлять духов-
	вающей образователь-	но-нравственное воспитание обучаю-
	ной среды	щихся в учебной и внеучебной деятель-
		ности
общепрофессиональная	Контроль и оценка	ОПК-5. Способен осуществлять кон-
	формирования образо-	троль и оценку формирования образова-
	вательных результатов	тельных результатов обучающихся, вы-
		являть и корректировать трудности в
		обучении
общепрофессиональная	Психолого-	ОПК-6. Способен использовать психо-
	педагогические техно-	лого-педагогические технологии в про-
	логии в профессио-	фессиональной деятельности, необхо-
	нальной деятельности	димые для индивидуализации обучения,
		развития, воспитания, в том числе обу-
		чающихся с особыми образовательными
		потребностями
профессиональная	Биология и Химия	ПК-1 Способен применять знания в об-
профессиональная	District in 1 Million	ласти биологии и химии для решения
		прикладных задач образовательной дея-
		тельности
		тельности

## 1.2 Индикаторы достижения компетенций

Таблица 2 – Индикаторы достижения компетенций, формируемые дисциплиной

Код и название компетен-	Индикаторы достижения	Дисциплины и практики, форми-
ции	компетенции по ОПОП	рующие компетенцию ОПОП
ОПК-2 Способен участво-	ОПК.2.1. Формулирует	Б1.О.07 Информационные си-
вать в разработке основ-	факторы и проблемы, акту-	стемы и цифровые сервисы в
ных и дополнительных	ализирующие разработку	профессиональной деятельности
образовательных про-	основной образовательной	Б1.О.13 Методика обучения и
грамм, разрабатывать от-	программы (ООП), допол-	воспитания по профилю биоло-
дельные их компоненты (в	нительной образовательной	гия
том числе с использовани-	программы (ДОП) образо-	Б1.О.14 Методика обучения и
ем информационно-	вательной организации.	воспитания по профилю химия
коммуникационных тех-	Формулирует цели, задачи,	Б2.О.06(П) Педагогическая прак-

Код и название компетенции	Индикаторы достижения компетенции по ОПОП	Дисциплины и практики, формирующие компетенцию ОПОП
нологий	личностные, метапредмет-	тика. Основная школа
	ные и предметные резуль-	Б2.О.07(П) Педагогическая прак-
	таты освоения ООП ООО с	тика. Старшая школа
	учетом требований ФГОС	Б2.О.08(Пд) Преддипломная
	ООО, в том числе, резуль-	практика
	таты освоения адаптиро-	The state of the s
	ванной ООП ООО.	
	Составляет блок – схемы	
	основных этапов разработ-	
	ки содержания компонен-	
	тов, разработки ООП, ДОП	
	ОПК.2.2. Разрабатывает	
	рабочие программы учеб-	
	ных предметов, курсов, (по	
	профилю (ям) подготовки)	
	в составе ООП ООО в соот-	
	ветствии с ФГОС ООО, программы дополнительно-	
	1 1	
	го образования (по профи-	
	лю (ям) подготовки), в том	
	числе, с использованием	
	ИКТ	
	ОПК.2.3. Разрабатывает	
	программу развития уни-	
	версальных учебных дей-	
	ствий (программу форми-	
	рования общеучебных уме-	
	ний и навыков (личностных	
	и метапредметных резуль-	
	татов освоения ООП) при	
	получении основного об-	
	щего образования с исполь-	
	зованием ИКТ	
	ОПК.2.4. Разрабатывает	
	программу воспитания и	
	социализации обучающих-	
	ся при получении основно-	
	го общего образования в	
	составе ООП ООО	
	ОПК.2.5 Разрабатывает	
	программу коррекционной	
	работы по коррекции недо-	
	статков психического и	
	(или) физического развития	
	детей с ограниченными	
	возможностями здоровья,	
	преодолению трудностей в	
	освоении ООП ООО, ока-	
	занию помощи и поддерж-	
	ки детям данной категории	
	ОПК.2.6 Разрабатывает	
	критерии оценки качества	
	содержания ООП ООО,	
	ДОП, критерии и програм-	

Код и название компетен-	Индикаторы достижения	Дисциплины и практики, форми-
ции	компетенции по ОПОП	рующие компетенцию ОПОП
	мы оценки (контроля) качества освоения ООП ООО, ДОП и отдельных компо-	
	нентов ООП (личностных,	
	метапредметных, предмет- ных достижений обучаю-	
	щихся) по результатам освоения ООП ООО, в том	
	числе, с использованием ИКТ	

	,	
Код и название компетен-	Индикаторы достижения	Дисциплины и практики, форми-
ции	компетенции по ОПОП	рующие компетенцию ОПОП
ОПК-3. Способен органи-	ОПК.3.1. Определяет	Б1.О.03.03 Педагогическая пси-
зовывать совместную и	содержание и требования к	хология
индивидуальную учебную	результатам индивидуаль-	Б1.О.08 Методика воспитатель-
и воспитательную дея-	ной и совместной учебной	ной работы и классное руковод-
тельность обучающихся, в	и воспитательной деятель-	ство
том числе с особыми об-	ности обучающихся на ос-	Б1.О.13 Методика обучения и
разовательными потреб-	нове Программы воспита-	воспитания по профилю биоло-
ностями, в соответствии с	ния и социализации обуча-	гия
требованиями федераль-	ющихся, ООП и требований	Б1.О.14 Методика обучения и
ных государственных об-	ΦΓΟС.	воспитания по профилю химия
разовательных стандартов	ОПК.3.2. Формулирует	Б2.О.02(У) Проектно-
	задачи, подбирает формы	технологическая практика.
	организации и организует	Учебно-исследовательская и
	индивидуальную и сов-	проектная деятельность школь-
	местную деятельность обу-	ников
	чающихся, в том числе с	Б2.О.04(П) Воспитательная рабо-
	особыми образовательными	та. Классное руководство
	потребностями, в учебной	Б2.О.05(П) Технологическая
	работе.	(проектно-технологическая)
	ОПК.3.3. Формулирует задачи,	практика. Учебно-
	подбирает формы организации и	исследовательская и проектная
	организует индивидуальную и	деятельность школьников
	совместную деятельность обучающихся, в том числе с особыми	Б2.О.06(П) Педагогическая прак-
	образовательными потребностя-	тика. Основная школа
	ми, в воспитательной работе.	Б2.О.07(П) Педагогическая прак-
		тика. Старшая школа
ОПК-4. Способен осу-	ОПК.4.1. Формирует усло-	Б1.О.03.04 Социальная психоло-
ществлять духовно-	вия воспитывающей обра-	РИЯ
нравственное воспитание	зовательной среды сред-	Б1.О.08 Методика воспитатель-
*	ствами учебного предмета	ной работы и классное руковод-
внеучебной деятельности	на основе содержания про-	ство
	граммы духовно-	Б1.О.10 Организация культурно-
	нравственного воспитания	досуговой деятельности школь-
	обучающихся	ников
	ОПК.4.2. Разрабатывает	Б1.О.13 Методика обучения и
	программы диагностики	воспитания по профилю биоло-
	уровня сформированности	гия
	духовно-нравственных	Б1.О.14 Методика обучения и
	ценностей, подбирает мето-	воспитания по профилю химия
	дики и инструментарий мо-	Б2.О.04(П) Воспитательная рабо-
	ниторинга духовно-	та. Классное руководство
	нравственного развития,	Б2.О.06(П) Педагогическая прак-
	воспитания и социализации	тика. Основная школа
	обучающихся во внеуроч-	Б2.О.07(П) Педагогическая прак-
	ной деятельности	тика. Старшая школа
ОПК-5. Способен осу-	ОПК.5.1. Разрабатывает и	Б1.О.13 Методика обучения и
ществлять контроль и	реализует программы кон-	воспитания по профилю биоло-
оценку формирования об-	троля и оценки уровня до-	гия
разовательных результа-	стижения обучающимися	Б1.О.14 Методика обучения и
тов обучающихся, выяв-	результатов освоения учеб-	воспитания по профилю химия
лять и корректировать	ного предмета, курса вне-	Б2.О.06(П) Педагогическая прак-
трудности в обучении	урочной деятельности	тика. Основная школа
	ООП, ДОП (личностных,	Б2.О.07(П) Педагогическая прак-
		` /
	метапредметных и пред-	тика. Старшая школа

Код и название компетен-	Индикаторы достижения	Дисциплины и практики, форми-
ции	компетенции по ОПОП	рующие компетенцию ОПОП
	компетенции по ОПОП метных) ОПК.5.2. Разрабатывает, планирует и проводит корректирующие мероприятия достижения обучающимися заданных показателей освоения личностных, метапредметных и предметных результатов освоения учебного предмета, курса внеурочной деятельности ООП, ДОП средствами преподаваемой (ых) учебного предмета (по профилю (профилям) подготовки) ОПК.5.3. Разрабатывает программы диагностики трудностей в обучении, выявляет трудности в обучении, разрабатывает и реализует индивидуальную программу коррекции образовательных результатов обучающегося ОПК.6.1. Разрабатывает и реализует индивидуальные траектории обучения, развития, воспитания в том числе обучающихся с особыми образовательными потребностями ОПК.6.2. Готовит аналитическое обоснование выбора психолого-педагогических технологий, необходимых для разработки и реализации-индивидуальной траектории обучения, развития, воспитания, в том числе обучающихся с особыми образовательными потреб-	' '
	•	
	нологии, необходимые для индивидуализации обучения, развития, воспитания,	
ПУ 1 Способом примене	в том числе обучающихся с особыми образовательными потребностями	E1 O 00 Marany, waara ranayya z
ПК-1 Способен применять знания в области биоло-гии и химии для решения прикладных задач образо-	ПК-1.2 Обладает навыками использования в профессиональной образовательной деятельности си-	Б1.О.09 Методы исследования в деятельности педагога Б1.О.12.01 Основы стехиометрии и химического эксперимента

Код и название компетен-	Индикаторы достижения	Дисциплины и практики, форми-
ции	компетенции по ОПОП	рующие компетенцию ОПОП
вательной деятельности	стематизированных теоре-	Б1.О.12.02 Общая и неорганиче-
	тических и практических	ская химия
	знаний химических наук	Б1.О.12.03 Органическая химия и
		основы супрамолекулярной хи-
		МИИ
		Б1.О.12.04 Физическая и колло-
		идная химия
		Б1.О.12.05 Аналитическая химия Б1.О.12.06 Основы минералогии
		и кристаллохимии
		Б1.О.12.07 Прикладная химия и
		органический синтез
		Б1.О.12.08 Химия высокомоле-
		кулярных соединений
		Б1.О.14 Методика обучения и
		воспитания по профилю химия
		Б1.В.06 Основы токсикологии
		Б1.В.07 Химия переходных эле-
		MEHTOB
		Б1.В.08 Химический экспери-
		мент в школе Б1.В.ДВ.02.01 Химия биологиче-
		ски активных веществ
		Б1.В.ДВ.02.02 Природные и син-
		тетические антиоксиданты
		Б2.О.01(У) Ознакомительная
		практика. Знакомство с образо-
		вательной организацией
		Б2.О.02(У) Проектно-
		технологическая практика.
		Учебно-исследовательская и
		проектная деятельность школь-
		ников Б2.О.05(П) Технологическая
		(проектно-технологическая)
		практика. Учебно-
		исследовательская и проектная
		деятельность школьников
		Б2.О.06(П) Педагогическая
		практика. Основная школа
		Б2.О.07(П) Педагогическая
		практика. Старшая школа
		Б2.В.04(У) Технологическая
		практика. Комплексная практика
		по химии Б2.О.08(Пд) Преддипломная
		практика
		БЗ.01(Г) Подготовка к сдаче и
		сдача государственного экзамена
		Б3.02(Д) Выполнение и защита
		выпускной квалификационной
		работы
		ФТД.02 Физиология живых си-
		стем

# 1.3 Знания, умения, навыки (ЗУВ) по дисциплине

Таблица 3 – Знания, умения, навыки, формируемые дисциплиной

	умсния, навыки, формирусмы	
Код и название компе-	Индикаторы достижения	Знания, умения, навыки (ЗУВ), фор-
тенции	компетенции, закреплен-	мируемые дисциплиной
	ные за дисциплиной	
ОПК-2 Способен	ОПК.2.1. Формулирует	Знает:
участвовать в разработ-	факторы и проблемы, ак-	- цели, задачи, личностные, мета-
ке основных и допол-	туализирующие разработ-	предметные и предметные результа-
нительных образова-	ку основной образова-	ты освоения ООП ООО с учетом тре-
тельных программ, раз-	тельной программы	бований ФГОС ООО, в том числе,
рабатывать отдельные	(ООП), дополнительной	результаты освоения адаптированной
их компоненты (в том	образовательной про-	ООПООО
числе с использованием	граммы (ДОП) образова-	Умеет:
информационно-	тельной организации.	- разрабатывать программы отдель-
коммуникационных	Формулирует цели, зада-	ных учебных предметов, в том числе
технологий	чи, личностные, мета-	программы дополнительного образо-
	предметные и предметные	вания (согласно освоенному профи-
	результаты освоения ООП	лю (профилям) подготовки);
	ООО с учетом требований	- разрабатывать программу развития
	$\Phi$ ГОС ООО, в том числе,	универсальных учебных действий
	результаты освоения	средствами преподаваемой(ых) учеб-
	адаптированной ООП	ных дисциплин, в том числе с ис-
	OOO.	пользованием ИКТ;
	Составляет блок – схемы	- разрабатывать планируемые резуль-
	основных этапов разра-	таты обучения и системы их оцени-
	ботки содержания компо-	вания, в том числе с использованием
	нентов, разработки ООП,	ИКТ (согласно освоенному профилю
	ДОП	(профилям) подготовки)
	ОПК.2.2. Разрабатывает	Профиляму подготовки) Владеет:
	рабочие программы учеб-	- умением разрабатывать программы
	ных предметов, курсов,	
	(по профилю (ям) подго-	воспитания, в том числе адаптивные,
	\	совместно с соответствующими спе-
	товки) в составе ООП ООО в соответствии с	циалистами
	ФГОС ООО, программы	
	дополнительного образо-	
	вания (по профилю (ям)	
	подготовки), в том числе,	
	с использованием ИКТ	
	ОПК.2.3. Разрабатывает	
	программу развития уни-	
	версальных учебных дей-	
	ствий (программу форми-	
	рования общеучебных	
	умений и навыков (лич-	
	ностных и метапредмет-	
	ных результатов освоения	
	ООП) при получении ос-	
	новного общего образова-	
	ния с использованием	
	ИКТ	
	ОПК.2.4. Разрабатывает	
	программу воспитания и	
	социализации обучаю-	
	щихся при получении ос-	

Код и название компе-	Индикаторы достижения	Знания, умения, навыки (ЗУВ), фор-
тенции	компетенции, закреплен-	мируемые дисциплиной
	ные за дисциплиной	
	новного общего образова-	
	ния в составе ООП ООО	
	ОПК.2.5 Разрабатывает	
	программу коррекционной	
	работы по коррекции не-	
	достатков психического и	
	(или) физического разви-	
	тия детей с ограниченны-	
	ми возможностями здоро-	
	вья, преодолению трудно-	
	стей в освоении ООП	
	ООО, оказанию помощи и	
	поддержки детям данной	
	категории	
	ОПК.2.6 Разрабатывает	
	критерии оценки качества	
	содержания ООП ООО,	
	ДОП, критерии и про-	
	граммы оценки (контроля)	
	качества освоения ООП	
	ООО, ДОП и отдельных	
	компонентов ООП (лич-	
	ностных, метапредмет-	
	ных, предметных дости-	
	жений обучающихся) по	
	результатам освоения	
	ООП ООО, в том числе, с	
	использованием ИКТ	

TC	11	n (nym) 1
Код и название компе-	Индикаторы достижения	Знания, умения, навыки (ЗУВ), фор-
тенции	компетенции, закреплен-	мируемые дисциплиной
	ные за дисциплиной	
ОПК-3. Способен орга-	ОПК.3.1. Определяет	Знает:
низовывать совместную	содержание и требования	- цели и задачи учебной и воспита-
и индивидуальную	к результатам индивиду-	тельной деятельности обучающихся,
учебную и воспита-	альной и совместной	в том числе с особыми образователь-
тельную деятельность	учебной и воспитательной	ными потребностями, в соответствии
обучающихся, в том	деятельности обучающих-	с требованиями ФГОС.
числе с особыми обра-	ся на основе Программы	- формы, методы и технологии орга-
зовательными потреб-	воспитания и социализа-	низации учебной и воспитательной
ностями, в соответ-	ции обучающихся ООП и	деятельности обучающихся, в том
·	требований ФГОС.	<u> </u>
ствии с требованиями	1 *	числе с особыми образовательными
федеральных государ-	ОПК.3.2. Формулиру-	потребностями.
ственных образова-	ет задачи, подбирает фор-	Умеет:
тельных стандартов	мы организации и органи-	- применять различные приемы мо-
	зует индивидуальную и	тивации и рефлексии при организа-
	совместную деятельность	ции совместной и индивидуальной
	обучающихся, в том числе	учебной и воспитательной деятель-
	с особыми образователь-	ности обучающихся, в том числе с
	ными потребностями, в	особыми образовательными потреб-
	учебной работе.	ностями.
	ОПК.3.3. Формулирует	- применять различные подходы к
	задачи, подбирает формы	учебной и воспитательной деятель-
	организации и организует	ности обучающихся, в том числе с
	индивидуальную и сов-	особыми образовательными потреб-
		_
	местную деятельность	ностями.
	обучающихся, в том числе	Владеет:
	с особыми образователь-	- формами, методами, приемами и
	ными потребностями, в	средствами организации учебной и
	воспитательной работе.	воспитательной деятельности обуча-
		ющихся, в том числе с особыми об-
		разовательными потребностями.
ОПК-4. Способен осу-	ОПК.4.1. Формирует	Знает:
ществлять духовно-	условия воспитывающей	- духовно-нравственные ценности
нравственное воспита-	образовательной среды	личности и модели нравственного
ние обучающихся в	средствами учебного	поведения в профессиональной дея-
учебной и внеучебной	предмета на основе со-	тельности
деятельности	держания программы ду-	Умеет:
A construction	ховно-нравственного вос-	- осуществлять отбор диагностиче-
	питания обучающихся	ских средств для определения уровня
	ОПК.4.2. Разрабатывает	сформированности духовно-
	_	
	программы диагностики	нравственных ценностей
	уровня сформированности	Владеет:
	духовно-нравственных	- способами формирования воспита-
	ценностей, подбирает ме-	тельных результатов на когнитивном,
	тодики и инструментарий	аффективном и поведенческом уров-
	мониторинга духовно-	нях в различных видах учебной и
	нравственного развития,	внеучебной деятельности
	воспитания и социализа-	
	ции обучающихся во вне-	
	урочной деятельности	
ОПК-5. Способен осу-	ОПК.5.1. Разрабатывает и	Знает:
2	-	- лиагностические спелства формы
ществлять контроль и	реализует программы кон-	- диагностические средства, формы
2	-	- диагностические средства, формы контроля и оценки сформированно- сти образовательных результатов

Von u ugapayya kayına	Индикатары паатимания	Quanting variousing various (2VD) than
Код и название компетенции	Индикаторы достижения компетенции, закреплен-	Знания, умения, навыки (ЗУВ), формируемые дисциплиной
ТСНЦИИ	ные за дисциплиной	мируемые дисциплиной
зультатов обучающих-	результатов освоения	обучающихся
ся, выявлять и коррек-	учебного предмета, курса	Умеет:
тировать трудности в	внеурочной деятельности	- формулировать образовательные
обучении	ООП, ДОП (личностных,	результаты обучающихся в рамках
	метапредметных и пред-	учебных предметов согласно освоен-
	метипредметных и пред	ному (освоенным) профилю (профи-
	ОПК.5.2. Разрабатывает,	лям) подготовки;
	планирует и проводит	- осуществлять отбор диагностиче-
	корректирующие меро-	ских средств, форм контроля и оцен-
	приятия достижения обу-	ки сформированности образователь-
	чающимися заданных по-	ных результатов обучающихся;
	казателей освоения лич-	- применять различные диагностиче-
	ностных, метапредметных	ские средства, формы контроля и
	и предметных результатов	оценки сформированности образова-
	освоения учебного пред-	тельных результатов обучающихся
	мета, курса внеурочной	Владеет:
	деятельности ООП, ДОП	- способами выявления трудности в
	средствами преподавае-	обучении и корректирует пути до-
	мой (ых) учебного пред-	стижения образовательных результа-
	мета (по профилю (про-	тов
	филям) подготовки)	
	ОПК.5.3. Разрабатывает	
	программы диагностики	
	трудностей в обучении,	
	выявляет трудности в	
	обучении, разрабатывает и	
	реализует индивидуальную программу коррекции	
	образовательных резуль-	
	татов обучающегося	
ОПК-6 Способен ис-	ОПК.6.1. Разрабатывает и	Знает:
пользовать психолого-	реализует индивидуаль-	- психолого-педагогические техноло-
педагогические техно-	ные траектории обучения,	гии в профессиональной деятельно-
логии в профессио-	развития, воспитания в	сти, необходимые для индивидуали-
нальной деятельности,	том числе обучающихся с	зации обучения, развития, воспита-
необходимые для ин-	особыми образовательны-	ния, в том числе обучающихся с осо-
дивидуализации обуче-	ми потребностями	быми образовательными потребно-
ния, развития, воспита-	ОПК.6.2. Готовит анали-	стями
ния, в том числе обу-	тическое обоснование вы-	Умеет:
чающихся с особыми	бора психолого-	- применять знания об индивидуаль-
образовательными по-	педагогических техноло-	ных и возрастных особенностях раз-
требностями	гий, необходимых для	вития, обучающихся для планирова-
	разработки и реализации	ния учебно-воспитательной работы;
	индивидуальной траекто-	применять психолого-педагогические
	рии обучения, развития,	технологии для индивидуализации
	воспитания, в том числе	обучения, развития, воспитания.
	обучающихся с особыми	Владеет:
	образовательными по- требностями	- действиями учета особенностей
	ОПК.6.3. Использует	индивидуального и возрастного развития обучающихся при проведении
	психолого-педагогические	индивидуальных воспитательных ме-
	технологии, необходимые	роприятий;
	для индивидуализации	- действиями использования психо-
	для индивидуализации	денствилии использования психо-

Код и название компе-	Индикаторы достижения	Знания, умения, навыки (ЗУВ), фор-
тенции	компетенции, закреплен-	мируемые дисциплиной
	ные за дисциплиной	
	обучения, развития, вос-	лого-педагогических технологий в
	питания, в том числе обу-	профессиональной деятельности для
	чающихся с особыми об-	индивидуализации обучения, разви-
	разовательными потреб-	тия, воспитания, в том числе обуча-
	ностями	ющихся с особыми образовательны-
		ми потребностями;
		- действиями оказания адресной по-
		мощи обучающимся, в том числе
		обучающихся с особыми образова-
		тельными потребностями;
		- действиями разработки (совместно
		с другими специалистами) и реализа-
		ции совместно с родителями (закон-
		ными представителями) программ
		индивидуального развития ребенка;
		- действиями разработки и реализа-
		ции индивидуальных образователь-
		ных маршрутов, индивидуальны про-
		грамм развития и индивидуально-
		ориентированных образовательных
		программ с учетом личностных и
		возрастных особенностей обучаю-
		щихся

Код и название компе-	Индикаторы достижения	Знания, умения, навыки (ЗУВ), фор-
тенции	компетенции, закреплен-	мируемые дисциплиной
	ные за дисциплиной	
ПК-1 Способен приме-	ПК-1.2 Обладает	Знать:
нять знания в области	навыками использования	- основные понятия классической
биологии и химии для	в профессиональной обра-	и физической химии;
решения прикладных	зовательной деятельности	- фундаментальные законы, явле-
задач образовательной	систематизированных	ния и процессы, изучаемые химией;
деятельности	теоретических и практи-	- классические и современные
	ческих знаний химиче-	методы анализа веществ.
	ских наук	- специфическую химическую
		терминологию;
		- методики выполнения лабора-
		торно-практических и эксперимен-
		тальных химических исследований.
		Уметь:
		- доступно объяснять основные
		химические термины, понятия и за-
		коны, ассоциированные с областью
		изучения;
		- использовать химические зна-
		ния в профессиональной деятельно-
		сти;
		- планировать выполнение лабо-
		раторно-практических и эксперимен-
		тальных химических исследований;
		Владеть:
		- основными химическими и фи-
		зическими понятиями, знаниями за-
		кономерностей химических процес-
		сов и явлений;
		- спецификой методик выполнения
		лабораторно-практических и экспе-
		риментальных исследований.

# 2 Объём и трудоёмкость дисциплины по видам учебных занятий. Формы промежуточной аттестации.

Таблица 4 – Объем и трудоемкость дисциплины по видам учебных занятий

Общая трудоемкость и виды учебной работы по дисциплине, проводимые в разных формах	Объём часов по фор- мам обучения ОФО
1 Общая трудоемкость дисциплины	288
2 Контактная работа обучающихся с преподавателем (по видам учебных занятий) (всего)	118
Аудиторная работа (всего):	118
в том числе:	
лекции	46
практические занятия, семинары	72
практикумы	
лабораторные работы	
в интерактивной форме	
в электронной форме	
Внеаудиторная работа (всего):	
в том числе, индивидуальная работа обучаю- щихся с преподавателем	

подготовка курсовой работы /контактная работа	3
групповая, индивидуальная консультация и	
иные виды учебной деятельности, предусматрива-	
ющие групповую или индивидуальную работу обу-	
чающихся с преподавателем)	
творческая работа (эссе)	
3 Самостоятельная работа обучающихся (всего)	131
4 Промежуточная аттестация обучающегося	зачет - 6 семестр,
	зачет – 7 семестр
	36 ч. экзамен - 8 семестр

## 3. Учебно-тематический план и содержание дисциплины.

## 3.1 Учебно-тематический план

Таблица 5 - Учебно-тематический план очной формы обучения

И	Таолица 5 - у чеоно-тематически	Общая	-			нятий (час.)		Формы теку-
Разделы и темы дисциплины по		трудо-		ОФО		3Ф0	щего контроля	
не	Разделы и темы дисциплины по	делы и темы дисциплины по ёмкость Аулиторн.		Аудиторн.		и промежу- точной атте-		
	занятиям (вс		-	тия RNTF	CPC	занятия	CPC	стации успе-
No.		час.)	лекц.	пр.р.		лекц. лаб.р		ваемости
		Ce	местр	6				
1	Методика обучения химии как	12	2	2	8			Опрос, за-
	наука							щита поня-
								тийного
2	Учебно-воспитательные задачи	12		4	8			аппарата Опрос, за-
	химии	12		_	0			щита пр.
	АИМИИ							работ
3	Особенности современного хи-	22	6	6	10			Опрос, за-
	мического образования							щита пр.
	-							работ
4	Методы обучения химии	26	6	12	8			Опрос, за-
								щита пр. работ
	Зачет							paooi
	ИТОГО по семестру	72	14	24	34			
	11010 no centerpy	L	семест	l	34			
	Формы обучения химии	34	8	12	14			Опрос, за-
_	Формы боў іспия химин	31	O	12	1.			щита пр.
5								работ, те-
								стирование
	Частные методики обучения хи-	38	8	12	18			Опрос, за-
6	мии.							щита пр. работ
	Зачет							раоот
	ИТОГО по семестру	72	16	24	32			
	iii or o no concerpy	l	семест	l	<u> </u>	1		1
_	Частные методики обучения хи-							Опрос,
9	мии.	81	8	18	55			коллоквиум
	Материальная база обучения хи-							Тестирова-
10	мии	10	4	2	4			ние, семинар
	Использование современных ин-							Контрольный
11	формационных и коммуникаци-	14	4	4	6			тест, семинар
**	онных технологий в образовании		•					1
	Курсовая работа							Защита
	10, poolar paoola	3						курсовой
								работы
	Экзамен	36						Риссты
<b>—</b>	ИТОГО по семестру	144	16	24	65	1		+

ЛИ	Разделы и темы дисциплины по занятиям	Общая Трудоемкость занятий (час.)					Формы теку-		
де		трудо-		ОФО	)		3Ф(	С	щего контроля
Не		ёмкость	Ауди	торн.		Ауди	торн.		и промежу- точной атте-
		(всего	заня	<b>Р</b>	CPC	заня	<b>РИТ</b>	CPC	стации успе-
Ne 1/1		час.)	лекц.	пр.р.		лекц.	лаб.р		ваемости
	Всего:	288	46	72	131				

# 3.2. Содержание занятий по видам учебной работы

Таблица 6 – Содержание дисциплины

	Таблица 6 – Содержание	дисциплины
J	_	Содержание
п/п	дела дисциплины	•
	1	5 семестр
1	Методика обучения	
	химии как наука	
	Содержание лекционного кур	
1.1.	Методика обучения хи-	1.Методика обучения химии – педагогическая наука и учеб-
	мии как наука	ный предмет.
		2. Основные этапы развития отечественной методики обуче-
		ния химии.
		3. Система химического образования в современной школе.
	Гемы практических/семинар	
1.1	Практическое занятие	1.Методика обучения химии – педагогическая наука и учеб-
	Методика обучения хи-	ный предмет.
	мии как наука	2. Основные этапы развития отечественной методики обуче-
		ния химии.
		3. Система химического образования в современной школе.
2.	Учебно-	
	воспитательные задачи	
	химии	
2.1	Содержание лекционного	
2.1	Учебно-воспитательные	1. Учебно-воспитательные задачи химического образования
	задачи химии	2.Основные принципы содержания и структура школьного
		курса химии
		3. Учебный предмет как система понятий 4. Теория развития умений и навыков школьников
		5.Обязательный минимум содержания химического образова-
		ния
		6. Особенности содержания профильного обучения.
7	<u>।</u> Гемы практических/семинар	
2.1	Практическое занятие	1. Учебно-воспитательные задачи химического образования
∠.1	Учебно-воспитательные	2.Основные принципы содержания и структура школьного
	задачи химии	курса химии
	Sugu in Anwini	3.Учебный предмет как система понятий
		4. Теория развития умений и навыков школьников
		5.Обязательный минимум содержания химического образова-
		ния
		6. Особенности содержания профильного обучения.
3.	Особенности современ-	The state of the s
	ного химического обра-	
	зования	
	Содержание лекционного	курса
3.1	Особенности современ-	1. Особенности современного химического образования
	ного химического обра-	2. Инновационные подходы к обучению химии
	зования	3. Межпредметные связи химии с предметами естественнона-
	i	r .,, .

П/П	Наименование раз- дела дисциплины	Содержание
		учного и гуманитарного цикла. 4. Интеграция естественно-научных и гуманитарных знаний. Модели интеграции. 5. Экологическое образование и воспитание учащихся в процессе обучения химии
	емы практических/семинар	
3.1	Практическое занятие Особенности современ- ного химического обра- зования	<ol> <li>Особенности современного химического образования</li> <li>Инновационные подходы к обучению химии</li> <li>Межпредметные связи химии с предметами естественнона- учного и гуманитарного цикла.</li> <li>Интеграция естественно-научных и гуманитарных знаний. Модели интеграции.</li> <li>Экологическое образование и воспитание учащихся в про- цессе обучения химии</li> </ol>
4.	Методы обучения хи- мии	
	Содержание лекционного	курса
4.1	Методы обучения химии	1. Система методов обучения химии 2. Развитие методов и методических приемов 3. Активные методы обучения: проблемный метод, частично-поисковый, исследовательский
	Темы практических/семин	
4.1	<b>Практическое</b> занятие Проблемный эксперимент	Проблемный эксперимент
		6 семестр
5.	Формы обучения хи- мии	
	Содержание лекционного	
5.1	Формы обучения химии	Общая характеристика и система форм обучения химии Урок - основная форма организации учебной работы Классификация уроков химии: типы и виды Экскурсия – как форма обучения Лабораторная работа как важная форма обучения химии Практическая работа как форма обучения химии Элективные курсы
5.2	Современные педагогические технологии в	Современные педагогические технологии.
	обучении химии.	
	Темы практических/семин	нарских занятий
5.1	Практическое занятие Внеклассная работа по химии, виды и особенности содержания	Внеклассная работа по химии, виды и особенности содержания
5.2	Практическое занятие Экспериментальные задачи по химии и методика обучения их решению	Экспериментальные задачи по химии и методика обучения их решению
5.3	Практическое занятие Химические задачи как средство обучения хи- мии и развития мышле- ния учащихся.  Практическое занятие	Химические задачи как средство обучения химии и развития мышления учащихся.  Виды и методы контроля знаний учащихся по химии

Ŋ	Наименование раз-	C
п/п	дела дисциплины	Содержание
	Виды и методы контроля	
	знаний учащихся по хи-	
	мии	
5.5	Практическое занятие	Основные направления дифференциации химического образо-
	Основные направления	вания. Факультативные занятия по химии.
	дифференциации хими-	
	ческого образования.	
	Факультативные занятия	
	по химии.	
6	Частные методики обу-	
	чения химии.	
	Содержание лекционного	
6.1	Частные методики обу-	Формирование первоначальных химических понятий. Форми-
	чения химии.	рование и развитие понятий о веществах, их классификации.
6.2	Частные методики обу-	Методика изучения периодического закона Д.И. Менделеева и
	чения химии.	периодической системы химических элементов.
6		Формирование и развитие понятий о химической связи и
.3	обучения химии.	строении вещества.
6.4	Частные методики обу-	Формирование и развитие понятий о химической реакции.
	чения химии.	
6.5	Частные методики обу-	Методика изучения растворов и электролитической диссоциа-
	чения химии.	ции.
C 4	Темы практических/семин	
6.1	=	Первоначальные химические понятия
	Первоначальные хими-	
	ческие понятия	
6.2	Практическое занятие	Периодический закон Д.И. Менделеева
	Периодический закон	
6.3	Практическое занятие	Учение о химической связи
	Учение о химической	
	СВЯЗИ	
6.4	Практическое занятие	Кислород, водород
	Кислород, водород	
6.5	Практическое занятие	Вода, растворы
	Вода, растворы	
6.6	Практическое занятие	Электролитическая диссоциация
	Электролитическая дис-	
	социация	
6.7	Практическое занятие	Галогены
	Галогены	
6.8	Практическое занятие	Подгруппа кислорода
	Подгруппа кислорода	
6.9	Практическое занятие	Подгруппа азота
	Подгруппа азота	
6.10	Практическое занятие	Подгруппа углерода
	Подгруппа углерода	
L		7 семестр
7	Частные методики обу-	
	чения химии.	
	Содержание лекционного кур	
7.1	Частные методики обу-	Методика изучения химических элементов-металлов и их со-
	чения химии.	единений в систематическом курсе химии.
7.2	Частные методики обу-	Методика изучения химических элементов-неметаллов и их

П/П	Наименование раз- дела дисциплины	Содержание
11/11	чения химии.	соединений в систематическом курсе химии.
7.3	Частные методики обучения химии.	Изучение основ химического производства и вопросов химизации сельского хозяйства. Промышленное производство и вопросы экологии.
7.4	Частные методики обучения химии.	Методические принципы изучения органических веществ.
7.5	Частные методики обучения химии.	Заключительное обобщение и углубление знаний в разделе общей химии.
T	емы практических/семинар	
7.1	Практическое занятие Электрохимический ряд напряжений металлов. Коррозия металлов.	Электрохимический ряд напряжений металлов. Коррозия металлов.
7.2	<b>Практическое занятие</b> Свойства металлов и их соединений.	Свойства металлов и их соединений.
7.3	Практическое занятие Решение экспериментальных задач по неорганической химии	Решение экспериментальных задач по неорганической химии
7.4	Практическое         занятие           Решение         эксперимен-           тальных         задач         по неор-           ганической химии         ванятие	Решение экспериментальных задач по неорганической химии
7.5	Практическое       занятие         Решение       эксперимен-         тальных       задач       по орга-         нической химии	Решение экспериментальных задач по органической химии
7.6	Практическое         занятие           Решение         эксперимен-           тальных         задач         по орга-           нической химии	Решение экспериментальных задач по органической химии
7.7	Практическое         занятие           Решение         эксперимен-           тальных         задач         по орга-           нической химии	Решение экспериментальных задач по органической химии
7.8	Практическое занятие Практические работы с элементами исследовательности.	Практические работы с элементами исследовательской деятельности.
7.9	Практическое занятие Практические работы с элементами исследовательской деятельности	Практические работы с элементами исследовательской деятельности.
7.10	<b>Практическое</b> занятие Организация исследовательской деятельности учащихся.	Организация исследовательской деятельности учащихся.
7.11	Практическое         занятие           Организация         исследова-           тельской         деятельности           учащихся	Организация исследовательской деятельности учащихся.
8.	Материальная база обучения химии	

Л Наименование раз-		Содорум
п/п	дела дисциплины	Содержание
$\mathcal{C}$	Годержание лекционного кур	оса
8.1	Материальная база обу-	Материальная база обучения химии
	чения химии	
T	емы практических/семинар	ских занятий
8.1	Практическое занятие	Материальная база обучения химии
	Материальная база обу-	
	чения химии	
9.	Использование совре-	
	менных информацион-	
	ных и коммуникацион-	
	ных технологий в обра-	
	зовании	
	Содержание лекционного	курса
9.1	Использование совре-	Современные информационные и коммуникационные техно-
	менных информацион-	логии в образовании
	ных и коммуникацион-	
	ных технологий в обра-	
	зовании	
	емы практических/семинар	ских занятий
9.1	Использование совре-	Современные информационные и коммуникационные техно-
	менных информацион-	логии в образовании
	ных и коммуникацион-	
	ных технологий в обра-	
	зовании	

# 4 Порядок оценивания успеваемости и сформированности компетенций обучающегося в текущей и промежуточной аттестации.

Для положительной оценки по результатам освоения дисциплины обучающемуся необходимо выполнить все установленные виды учебной работы.

Таблица 7 - Балльно-рейтинговая оценка результатов учебной работы обучающихся по видам (БРС)

Учебная рабо-	Сумма	Виды и результаты	Оценка в аттестации	Баллы
та (виды)	баллов			
	6 семестр			
Текущая	80	Посещение занятий	10 баллов за 100% посещение	0 - 10
учебная рабо-		(наличие конспек-	аудиторных занятий	
та в семестре		тов лекций, выпол-		
(Посещение		нение пр. работ)		
занятий по		Защита пр. работ	2 балла за оформленную в соот-	0-30
расписанию и		(13 работ).	ветствии с требованиями и защи-	
выполнение			щенную лабораторную работу	
заданий)				
		СРС выполнение	12 баллов за грамотное и четкое	0 - 12
		индивидуального	изложение понятийного аппарата	
		задания		
		СРС – текущее те-	2 тестовых среза за каждый из ко-	0-28
		стирование	торых можно получить 14 баллов	
Итого по текущей работе в семестре			0-80	
Промежуточ-	20	Теоретический вопрос	10 баллов за теоретический во-	0-10
ная аттестация			прос	

L.		T++	140.4	0.10
(зачет с оцен- кой)		Прикладное задание	<b>10 баллов</b> за правильно выполненное задание	0-10
Итого за за	ічет			0-20
Суммарная	я оценк	са по дисциплине:	Сумма баллов текущей и промежу	/точной ат-
тестации 51	- 100 б			
		7	семестр	
Текущая	80	Посещение занятий	10 баллов за 100% посещение	0 - 10
учебная рабо-		(наличие конспек-	аудиторных занятий	
та в семестре		тов лекций, выпол-	· ·	
(Посещение		нение пр. работ)		
занятий по		1 1	2 балла за оформленную в соот-	0-30
расписанию и		(11 работ).	ветствии с требованиями и защи-	
выполнение			щенную лабораторную работу	
заданий)				
,		СРС выполнение	12 баллов за грамотное и четкое	0 - 12
		индивидуального	изложение понятийного аппарата	
		задания	1	
			2 тестовых среза за каждый из ко-	0-28
		стирование	торых можно получить 14 баллов	
Итого по текущей работе в семестре			0-80	
Промежуточ-	20	Теоретический вопрос	10 баллов за теоретический во-	0-10
ная аттестация			прос	
(зачет с оцен-		Прикладное задание	10 баллов за правильно выполненное	0-10
кой)			задание	
Итого за за	ічет			0-20
Суммарная	я оценк	са по дисциплине:	Сумма баллов текущей и промежу	/точной ат-
тестации 51	– 100 б			
			еместр	
Текущая	60	· ·	10 баллов за 100% посещение	0 - 10
учебная рабо-			аудиторных занятий	
та в семестре		тов лекций, выпол-		
(Посещение		нение пр. работ)		
занятий по			2 балла за оформленную в соот-	0-30
расписанию и		(10 работ).	ветствии с требованиями и защи-	
выполнение			щенную лабораторную работу	
заданий)				
			12 баллов за грамотное и четкое	0 - 20
		тийного аппарата	изложение понятийного аппарата	
Итого по текущей работе в семестре			0-60	
Промежуточ-	40	2 теоретических во-	По 10 баллов за теоретический	0-20
ная аттестация		проса	вопрос	
(экзамен)		Прикладное задание	20 баллов за правильно выполненное	0-20
			задание	
Итого за эн	Итого за экзамен 0-			0-40
Суммарная	я оценк	а по дисциплине:	Сумма баллов текущей и промежу	точной ат-
тестации 51	- 100 б			

Перевод баллов из 100-балльной шкалы в буквенный эквивалент зачётной оценки

Сумма баллов	Отметка	Буквенный эквивалент
для дисциплины		
86 - 100	5	Отлично
66 – 85	4	Хорошо
51 – 65	3	Удовлетворительно

# 5 Материально-техническое, программное и учебно-методическое обеспечение дисциплины.

#### 5.1 Учебная литература

#### Основная учебная литература

- 1. Пак, М.С. Теория и методика обучения химии: учебник для вузов / М.С. Пак; Российский государственный педагогический университет имени А. И. Герцена. Санкт-Петербург: Российский государственный педагогический университет им. А.И. Герцена (РГПУ), 2015. 306 с.: табл., схем.,ил. Режим доступа: по подписке. URL: <a href="https://biblioclub.ru/index.php?page=book&id=435430">https://biblioclub.ru/index.php?page=book&id=435430</a> (дата обращения: 08.01.2021). ISBN 978-5-8064-2122-8. Текст: электронный.
- 3. Сирик, С.М. Основы методики обучения химии: электронное учебное пособие / С.М. Сирик, Л.Г. Тиванова; Кемеровский государственный университет, Кафедра неорганической химии. Кемерово: Кемеровский государственный университет, 2015. 167 с.: ил. Режим доступа: по подписке. URL: <a href="https://biblioclub.ru/index.php?page=book&id=481629">https://biblioclub.ru/index.php?page=book&id=481629</a> (дата обращения: 08.01.2021). Библиогр. в кн. ISBN 978-5-8353-1822-3. Текст: электронный.
- 3. Тиванова, Л.Г. Методика обучения химии: учебное пособие / Л.Г. Тиванова, С.М. Сирик, Т.Ю. Кожухова. Кемерово: Кемеровский государственный университет, 2013. 156 с. Режим доступа: по подписке. URL: <a href="https://biblioclub.ru/index.php?page=book&id=232817">https://biblioclub.ru/index.php?page=book&id=232817</a> (дата обращения: 08.01.2021). ISBN 978-5-8353-1531-4. Текст: электронный.

#### Дополнительная учебная литература

- 1. Валуева, Т.Н. Теория и методика обучения химии: методическое пособие: в 3 ч. / Т.Н. Валуева, И.М. Ахромушкина. Москва; Берлин: Директ-Медиа, 2017. Ч. 1. 75 с. : ил., табл. Режим доступа: по подписке. URL: <a href="https://biblioclub.ru/index.php?page=book&id=480915">https://biblioclub.ru/index.php?page=book&id=480915</a> (дата обращения: 08.01.2021). ISBN 978-5-4475-9524-1. DOI 10.23681/480915. Текст: электронный.
- 2. Валуева, Т.Н. Теория и методика обучения химии: методическое пособие: в 3 ч. / Т.Н. Валуева, И.М. Ахромушкина. Москва; Берлин: Директ-Медиа, 2017. Ч. 2. 74 с. : ил., табл. Режим доступа: по подписке. URL: <a href="https://biblioclub.ru/index.php?page=book&id=481429">https://biblioclub.ru/index.php?page=book&id=481429</a> (дата обращения: 08.01.2021). ISBN 978-5-4475-9525-8. DOI 10.23681/481429. Текст: электронный.
- 3. Валуева, Т.Н. Теория и методика обучения химии: методическое пособие: в 3 ч. / Т.Н. Валуева, И.М. Ахромушкина. Москва; Берлин: Директ-Медиа, 2017. Ч. 3. 98 с.: табл., ил. Режим доступа: по подписке. URL: <a href="https://biblioclub.ru/index.php?page=book&id=481436">https://biblioclub.ru/index.php?page=book&id=481436</a> (дата обращения: 08.01.2021). ISBN 978-5-4475-9526-5. DOI 10.23681/481436. Текст: электронный.
- 4. Пак, М.С. Дидактика химии: становление и развитие / М.С. Пак. Санкт-Петербург: Российский государственный педагогический университет им. А.И. Герцена (РГПУ), 2015. 80 с. Режим доступа: по подписке. URL: <a href="https://biblioclub.ru/index.php?page=book&id=438674">https://biblioclub.ru/index.php?page=book&id=438674</a> (дата обращения: 08.01.2021). ISBN 978-5-8064-2089-4. Текст: электронный.
- 5. Валуева, Т.Н. Методика решения задач по химии: учебное пособие для студентов направления подготовки «Химия»: [12+] / Т.Н. Валуева, А.М. Краснова. Москва; Берлин: Директ-Медиа, 2019. 57 с.: табл. Режим доступа: по подписке. URL: <a href="https://biblioclub.ru/index.php?page=book&id=571304">https://biblioclub.ru/index.php?page=book&id=571304</a> (дата обращения: 08.01.2021). Библиогр. в кн. ISBN 978-5-4499-0503-1. DOI 10.23681/571304. Текст: электронный.
- 6. Валуева, Т.Н. Алгоритмы при решении задач по химии: учебное пособие для студентов направления подготовки «Химия»: [16+] / Т.Н. Валуева, А.М. Краснова. Москва; Берлин: Директ-Медиа, 2019. 22 с.: ил. Режим доступа: по подписке. URL: <a href="https://biblioclub.ru/index.php?page=book&id=571296">https://biblioclub.ru/index.php?page=book&id=571296</a> (дата обращения: 08.01.2021). ISBN 978-5-4499-0504-8. DOI 10.23681/571296. Текст: электронный.

#### 5.2 Материально-техническое и программное обеспечение дисциплины.

Учебные занятия по дисциплине проводятся в учебных аудиториях КГПИ КемГУ:

335 Учебная аудитория для проведения:

- занятий лекционного типа;

Специализированная (учебная) мебель: доска меловая, столы, стулья.

Оборудование: переносное - ноутбук, проектор, экран.

**Используемое программное обеспечение:** MSWindows (MicrosoftImaginePremium 3 year по сублицензионному договору № 1212/КМР от 12.12.2018 г. до 12.12.2021 г.), LibreOffice (свободно распространяемое  $\Pi$ O).

#### Интернет с обеспечением доступа в ЭИОС.

#### 337 Лаборатория химии. Учебная аудитория для проведения:

- занятий семинарского (практического) типа;
- курсового проектирования (выполнения курсовых работ);
- групповых и индивидуальных консультаций;
- текущего контроля и промежуточной аттестации.

Специализированная (учебная) мебель: доска меловая, столы лабораторные, стулья, раковины, вытяжной шкаф, демонстрационный стол.

**Оборудование для презентации учебного материала:** *переносное* -ноутбук, проектор, экран.

**Учебно-наглядные пособия:** набор «ГИА - Лаборатория по химии», стенды «Периодичная система Менделеева» и другие.

**Используемое программное обеспечение:** MSWindows (MicrosoftImaginePremium 3 year по сублицензионному договору № 1212/КМР от 12.12.2018 г. до 12.12.2021 г.), LibreOffice (свободно распространяемое  $\Pi$ O).

Интернет с обеспечением доступа в ЭИОС.

# 5.3. Современные профессиональные базы данных и информационные справочные системы.

- 1. Все для учителя химии. Газета "Химия" издательского дома 1-го сентября. Сайт "Я иду на урок химии". Материалы к уроку. http://him.1september.ru
- 2. Интересные опыты по химии. Методики проведения некоторых эффектных демонстрационных опытов. <a href="http://kvaziplazmoid.narod.ru/praktika/">http://kvaziplazmoid.narod.ru/praktika/</a>
- 3. Педагогический сайт https://pedsite.ru/publications/69/
- 4. Портал педагога <a href="https://portalpedagoga.ru/">https://portalpedagoga.ru/</a>
- 5. Педагогическая библиотека <a href="http://www.gumer.info/bibliotek">http://www.gumer.info/bibliotek</a> Buks/Pedagog/index.php

#### 6 Иные сведения и (или) материалы.

#### 6.1. Примерные темы письменных учебных работ

#### Контрольные работы по методике преподавания химии

#### 1. ДАЙТЕ ОПРЕДЕЛЕНИЕ ПОНЯТИЮ:

Вариант І. Вещество. Химическая реакция. Простое вещество. Сложное вещество. Химический элемент.

Вариант II. Оксиды. Окисление. Горение. Медленное окисление. Катализатор.

Вариант III. Восстановитель. Кислота. Кислотный остаток. Соль. Реакция обмена.

Вариант IV. Растворы. Массовая доля растворенного вещества. Основание. Щелочь. Реакция нейтрализации.

Вариант V. Основные оксиды. Кислотные оксиды. Кислые соли. Основные соли. Генетические связи неорганических веществ.

Вариант VI. Протон. Электрон. Электронная оболочка. Период. Группа.

Вариант VII. Химическая связь. Ковалентная связь. Ионная связь. Степень окисления. Окисление. Восстановление.

Вариант VIII. Галогены. Галогениды. Восстановитель. Окислитель. Качественная реакция. Вариант IX. Диссоциация. Электролиты. Неэлектролиты. Степень диссоциации. Сильные

электролиты.

Вариант X. Аллотропия. Качественная реакция на сульфат-ион. Кислота как электролит. Гидросульфаты. Сульфаты.

Вариант XI. Подгруппа азота. Ион аммония. Донорно-акцепторный механизм образования ковалентной связи. Круговорот азота в природе. Азотные удобрения.

Вариант XII. Подгруппа углерода. Адсорбция. Карбонаты. Силикаты. Силикатная промышленность.

# 2. ОПРЕДЕЛИТЕ МЕТОДИЧЕСКИЕ ПОДХОДЫ В ИЗУЧЕНИИ ТЕМЫ ШКОЛЬНОГО КУРСА ХИМИИ

Вариант І. Общие свойства металлов.

Вариант II. Подгруппа кислорода.

Вариант III. Подгруппа углерода.

Вариант IV. Кислород. Оксиды. Горение.

Вариант V. Подгруппа азота.

Вариант VI. Вода. Растворы. Основания.

Вариант VII. Галогены.

Вариант VIII. Металлы главных подгрупп I-III групп.

Вариант IX. Водород. Кислоты. Соли.

Вариант Х. Периодический закон и периодическая система элементов Д.И.Менделеева. Строение атома.

Вариант XI. Электролитическая диссоциация.

Вариант XII. Химическая связь. Строение вещества.

#### 3. СОСТАВЬТЕ ПЛАН РАСКРЫТИЯ ТЕМЫ

Вариант 1. Кислород. Оксиды. Горение.

Вариант II. Водород. Кислоты. Соли.

Вариант III. Подгруппа азота.

Вариант IV. Первоначальные химические понятия.

Вариант V. Металлы главных подгруппа I-III групп.

Вариант VI. Химическая связь. Строение вещества.

Вариант VII. Электролитическая диссоциация.

Вариант VIII. Периодический закон и периодическая система элементов Д.И.Менделеева. Строение атома.

Вариант IX. Галогены.

Вариант Х. Подгруппа кислорода.

Вариант XI. Подгруппа азота.

Вариант XII. Подгруппа углерода.

#### 4. КАКИЕ НОВЫЕ ПОНЯТИЯ ФОРМИРУЮТСЯ ПРИ ИЗУЧЕНИИ ТЕМЫ

Вариант I. Подгруппа углерода.

Вариант II. Подгруппа азота.

Вариант III. Основные закономерности химических реакций. Производство серной кислоты.

Вариант IV. Кислород. Оксиды. Горение.

Вариант V. Водород. Кислоты. Соли.

Вариант VI. Вода. Растворы. Основания.

Вариант VII. Основные классы неорганических соединений.

Вариант VIII. Электролитическая диссоциация.

Вариант IX. Первоначальные химические понятия.

Вариант Х. Галогены.

Вариант XI. Раздел «Металлы».

Вариант XII. Периодический закон и периодическая система элементов Д.И.Менделеева. Строение атома.

## 5. ПРИВЕДИТЕ ПРИМЕРЫ ПОЗНАВАТЕЛЬНЫХ ЗАДАНИЙ В ФОРМЕ ДИДАКТИЧЕСКОЙ ИГРЫ ПО ТЕМЕ

Вариант I. Вода. Растворы. Основания.

Вариант II. Подгруппа кислорода.

Вариант III. Периодический закон и периодическая система элементов Д.И.Менделеева.

#### Строение атома.

Вариант IV. Водород. Кислоты. Соли.

Вариант V. Раздел «Металлы».

Вариант VI. Первоначальные химические понятия.

Вариант VII. Подгруппа углерода.

Вариант VIII. Подгруппа азота.

Вариант IX. Кислород. Оксиды. Горение.

Вариант Х. Основные классы неорганических соединений.

Вариант XI. Галогены.

Вариант XII. Основные закономерности химических реакций. Производство серной кислоты.

#### 6. РАЗРАБОТАЙТЕ ПЛАН ОДНОГО ИЗ УРОКОВ ПРЕДЛОЖЕННОЙ ТЕМЫ.

Вариант I. Основные классы неорганических соединений.

Вариант II. Основные закономерности химических реакций. Производство серной кислоты.

Вариант III. Подгруппа углерода.

Вариант IV. Электролитическая диссоциация.

Вариант V. Первоначальные химические понятия.

Вариант VI. Раздел «Металлы».

Вариант VII. Галогены.

Вариант VIII. Кислород. Оксиды. Горение.

Вариант IX. Водород. Кислоты. Соли.

Вариант Х. Вода. Растворы. Основания.

Вариант XI. Периодический закон и периодическая система элементов Д.И.Менделеева. Строение атома.

Вариант XII. Подгруппа азота.

# 7. ЗАРИСУЙТЕ ПРИБОР, КОТОРЫЙ ШКОЛЬНИК ДОЛЖЕН СОБРАТЬ И ИСПОЛЬЗОВАТЬ ДЛЯ ПОЛУЧЕНИЯ И ОБНАРУЖЕНИЯ УКАЗАННОГО В ВАШЕМ ЗАДАНИИ ВЕЩЕСТВА

Вариант I. Хлороводород.

Вариант II. Водород.

Вариант III. Аммиак.

Вариант IV. Углекислый газ.

Вариант V. Сернистый газ.

Вариант VI. Водород.

Вариант VII. Диоксид азота.

Вариант VIII. Хлор.

Вариант IX. Азотная кислота.

Вариант X. Оксид серы (IV).

Вариант XI. Кислород.

Вариант XII. Водород.

# 8. КАКИЕ ХИМИЧЕСКИЕ ОПЫТЫ ВЫ ПРЕДЛОЖИТЕ УЧАЩИМСЯ ПРИ ФОРМИРОВАНИИ ХИМИЧЕСКИХ ПОНЯТИЙ В УКАЗАННОЙ ТЕМЕ

Вариант I. Первоначальные химические понятия.

Вариант II. Подгруппа кислорода.

Вариант III. Кислород. Оксиды. Горение.

Вариант IV. Подгруппа углерода.

Вариант V. Подгруппа азота.

Вариант VI. Электролитическая диссоциация.

Вариант VII. Водород. Кислоты. Соли.

Вариант VIII. Вода. Растворы. Основания.

Вариант IX. Периодический закон и периодическая система элементов Д.И.Менделеева. Строение атома.

Вариант Х. Основные закономерности химических реакций. Производство серной кислоты.

Вариант XI. Раздел «Металлы».

Вариант XII. Основные классы неорганических соединений.

# 9. КАКИЕ РАСЧЕТНЫЕ ЗАДАЧИ МОЖНО ПРЕДЛОЖИТЬ УЧАЩИМСЯ ПРИ ИЗУЧЕНИИ ТЕМЫ, ПРЕДЛОЖЕННОЙ ВАМ В ЗАДАНИИ.

Вариант І. Водород. Кислоты. Соли.

Вариант II. Основные классы неорганических соединений.

Вариант III. Подгруппа азота.

Вариант IV. Вода. Растворы. Основания.

Вариант V. Галогены.

Вариант VI. Кислород. Оксиды. Горение.

Вариант VII. Раздел «Металлы».

Вариант VIII. Первоначальные химические понятия.

Вариант IX. Химическая связь.

Вариант Х. Подгруппа углерода.

Вариант XI. Подгруппа кислорода.

Вариант XII. Раздел «Металлы».

#### 6.2. Примерные вопросы и задания / задачи для промежуточной аттестации

# Таблица 9 - Примерные теоретические вопросы и практические задания / задачи к промежуточному контролю

Разделы и темы	Примерные теоретические вопросы	Примерные практические задания / задачи	
6 семестр			
Методика обучения химии как наука	1. Предмет и задачи методики преподавания химии как педагогической науки и учебного предмета, связь ее с другими науками. Методическая подготовка учителя.  2. Становление и развитие методики преподавания химии в России.  3. Научно-теоретические основы и принципы построения школьных курсов химии.  4. Государственный стандарт среднего химического образования. Структура и содержание базового курса химии средней школы.	1. Создать проект по теме «Теория и методика обучения химии как наука. Предмет и задачи дисциплины» 2. Создать проект по теме «Закономерности и принципы методики обучения химии» 3. Создать проект по теме «Основные этапы развития отечественной методики обучения химии» 4. Разработать сравнительную характеристику по теме «Школьная химия и методика ее преподавания в XIX и XX веке»	
Учебновоспитательные задачи химии	<ol> <li>Цели и задачи обучения химии в общеобразовательной средней школе.</li> <li>Процесс обучения химии и его характеристика как совместной деятельности учителя и учащихся. Принципы обучения.</li> <li>Организация познавательной деятельности учащихся по химии. Фронтальная, групповая и индивидуальная формы деятельности.</li> <li>Основные направления и методы воспитательной работы в процессе преподавания химии.</li> <li>Формирование научного мировоззрения у школьников в процессе обучения химии.</li> <li>Экологическое воспитание и образование учащихся в процессе обучения химии.</li> <li>Политехническая и трудовая подготовка учащихся при обучении химии.</li> </ol>	1. Разработать план внеклассного мероприятия с экологическим содержанием 2. Разработать сценарий внеклассного воспитательного мероприятия 3. Разработать план классного часа с воспитательным содержанием	

	Ориентация учащихся на профессии, связанные с химией.	
Особенности современного химического образования	12. Методика формирования химических понятий. 13. Планирование учебной работы по химии. Виды планирования. План и конспект урока. Подготовка учителя к уроку.	1. Создать проект по теме «Содержание химического образования; компоненты, их характеристика» 2. Создать проект по теме «Содержание и особенности химии в средней школе. Преемственность школьных биологических предметов» 3. Разработать сравнительную характеристику по теме «Система химического образования в современной школе. Базисное и профильное обучение» 4. Создать проект по теме «Федеральный государственный образовательный стандарт по химии. Содержание общего химического образования» 5. Разработать сравнительную характеристику по теме «Группы химических понятий»
Методы обучения химии	14. Методы обучения химии и их классификация. Характеристика группы словесных методов. 15. Химический эксперимент как специфический метод обучения химии. Виды школьного эксперимента. Демонстрация опытов. 16. Лабораторные опыты и практические занятия учащихся по химии. 17. Содержание и построение раздела органической химии в школах различных типов. Преемственность в изучении неорганической и органической химии. 18. Методика формирования химических понятий. 19. Планирование учебной работы по химии. Виды планирования. План и конспект урока. Подготовка учителя к уроку.	1. Охарактеризуйте особенности словесных методов. На чем основана система методов Н.М. Верзилина 2. Охарактеризуйте особенности наглядных методов. В чём отличие системы методов Н.М. Верзилина от системы методов Б. Е. Райкова? 3. Охарактеризуйте особенности практических методов. Назовите основные функции методов обучения.
	7 семестр	
Формы обучения химии	1. Общая характеристика организационных форм обучения химии. Урок как основная форма обучения. Требования к современному уроку химии. 2. Классификация уроков химии. Уроки изучения нового материала и комбинированные (смешанного типа). 3. Классификация уроков химии. Уроки изучения нового материала и комбинированные (смешанного типа). 4. Уроки совершенствования знаний и практических умений. Уроки обобщения знаний и контрольно-учетные. 5. Учебные экскурсии по химии как организационная форма и методика их проведения.	1. Разработать план урока- экскурсии 2. Разработать план урока с элементами персонификации Разработать серию дидактических уровневых карточек с решением творческих задач

Внеурочная работа по химии (направления, цели и задачи, принципы). Формы и виды внеурочной работы. Химические кружки и их примерное содержание. Организация работы учащихся в кружке. Индивидуальная внеурочная работа школьников. Химические викторины, вечера, конференции, олимпиады по химии. Организация и методика проведения массовых форм внеурочной и внешкольной работы. 9 Факультативные занятия по химии как одно из направлений дифференциации обучения. Особенности методики преподавания факультативных курсов по выбору учащихся. Проверка знаний и практических умений учащихся по химии. Формы, методы и приемы проверки знаний и умений и их оценивание. Формы, виды и методы повторения и закрепления учебного материала по химии 12. Дифференциация химического об-Частные методи-1. Разработать план урока с иски обучения хиразования. Особенности преподавания пользованием наглядных материахимии в специализированных учебных мии. ЛОВ заведениях, в школах и классах с углуб-2.Провести анализ нескольких ленным изучением предмета. учебников по заранее оговоренно-Формирование первоначальных му плану химических понятий. 3. Провести сравнительную харак-Методика теристику нескольких изучения учебноатомномолекулярного учения и химических заметодических комплектов по хиконов на первом этапе обучения химии. мии Методика изучения химического 4.ЗАРИСУЙТЕ прибор, языка на первом этапе обучения и разви-КОТОРЫЙ ШКОЛЬНИК тие знаний и умений пользоваться хими-**ДОЛЖЕН** СОБРАТЬ И **ИСПОЛЬЗОВАТЬ** ческим языком в последующем обучении. ДЛЯ Формирование и развитие понятий получения о важнейших классах неорганических со-ОБНАРУЖЕНИЯ единений и их взаимосвязи. **УКАЗАННОГО** В ВАШЕМ Ознакомление учащихся с прие-ЗАДАНИИ ВЕЩЕСТВА мами обращения с лабораторным обору-Вариант I. Хлороводород. дованием, приборами, реактивами. Тех-Вариант II. Водород. ника безопасности при обучении химии. Вариант III. Аммиак. Методика изучения темы «Кисло-Вариант IV. Углекислый газ. Вариант V. Сернистый газ. род. Оксиды. Горение». Методика изучения темы «Водо-Вариант VI. Водород. Вариант VII. Диоксид азота. род. Кислоты. Соли». Изучение периодического закона и Вариант VIII. Хлор. периодической системы химических эле-Вариант IX. Азотная кислота. ментов Д.И.Менделеева. Вариант X. Оксид серы (IV). Формирование и развитие понятий Вариант XI. Кислород. о строении атома и химической связи. Вариант XII. Водород. 8 семестр Формирование и развитие понятий РАЗРАБОТАЙТЕ ПЛАН Частные методио химической реакции. ОДНОГО ИЗ УРОКОВ ки обучения хи-ПРЕДЛОЖЕННОЙ ТЕМЫ. мии. Методика изучения растворов и

электролитической диссоциации.

Методика изучения элементов-

неметаллов и их соединений на примере

Вариант І. Основные классы неор-

Вариант II. Основные закономер-

ганических соединений.

	одной из главных подгрупп (по выбору).  4. Изучение основ химического про- изводства. Формирование и развитие по- нятий о научных принципах производства.  5. Ознакомление учащихся с вопро- сами химизации сельского хозяйства.  6. Методика изучения металлов и металлургических производств в курсе химии.  7. Методика изучения теории хими- ческого строения в разделе органической химии (формирование и развитие поня- тий).  8. Методика изучения классов орга- нических соединений (на примере одного из классов – по выбору).  9. Расчетные задачи и их классифи- кация. Обучение учащихся решению рас- четных задач.  10. Экспериментальные задачи. Мето- дика обучения учащихся решению экспе- риментальных задач.  11. Обобщение и углубление знаний учащихся в разделе общей химии (на за- ключительном этапе изучения системати- ческого курса).  12. Экзамены по химии. Цели, органи- зация и методика проведения.	ности химических реакций. Про- изводство серной кислоты. Вариант III. Подгруппа углерода. Вариант IV. Электролитическая диссоциация. Вариант V. Первоначальные хи- мические понятия. Вариант VII. Раздел «Металлы». Вариант VIII. Кислород. Оксиды. Горение. Вариант IX. Водород. Кислоты. Соли. Вариант X. Вода. Растворы. Основания. Вариант XI. Периодический закон и периодическая система элементов Д.И.Менделеева. Строение атома. Вариант XII. Подгруппа азота. КАКИЕ РАСЧЕТНЫЕ ЗАДАЧИ МОЖНО ПРЕДЛОЖИТЬ УЧАЩИМСЯ ПРИ ИЗУЧЕНИИ ТЕМЫ, ПРЕДЛОЖЕННОЙ ВАМ В ЗАДАНИИ. Вариант II. Основные классы неорганических соединений. Вариант IV. Вода. Растворы. Основания. Вариант VI. Кислород. Оксиды. Горение. Вариант VI. Кислород. Оксиды. Горение. Вариант VII. Раздел «Металлы». Вариант IX. Химическая связь. Вариант X. Подгруппа кислорода. Вариант XI. Подгруппа кислорода. Вариант XII. Раздел «Металлы».
Материальная база обучения химии	13. Школьный кабинет химии. Требования к кабинету и его оборудованию. Пути приобретения, хранения и использования оборудования. Вклад учителя и учащихся в оборудование кабинета химии.  14. Средства наглядности в преподавании химии. Виды наглядности и методы применения. Аудиовизуальные и технические средства обучения.  15. Учебники и учебные руководства для учащихся. Методические пособия и дидактические материалы. Журнал «Химия в школе». Научно-популярная литература по химии и организация работы с ней.  16. Работа учителя по созданию учебно-дидактического комплекса.	1. Привести примеры паспорта кабинета химии 2. Создать проект «ИДЕАЛЬНЫЙ КАБИНЕТ ХИМИИ» 3. Разработать план-конспект урока химии с применением аудиовизуальных технологий обучения
Использова-	17. Использование современных ин-	1. Разработать план-конспект

ние современных информационных	формационных и коммуникационных технологий в образовании	урока биологии с применением ИК
и коммуникаци-		
онных техноло-		
гий в образовании		

Составители: К.х.н. Быстрякова И.Н.