государственное бюджетное общеобразовательное учреждение Самарской области средняя общеобразовательная школа № 2 «Образовательный центр» с. Кинель - Черкассы муниципального района Кинель - Черкасский Самарской области

#### УТВЕРЖДЕНО:

Приказ № 01-132/36-од от 31.08.2021г.

#### РАБОЧАЯ ПРОГРАММА

	по химии
( наименование у	чебного предмета/ курса внеурочной деятельности)
	10-11
	(классы)
100	углубленный
	(уровень освоения программы)

2021-2023 (срок реализации)

### СОСТАВИТЕЛИ (РАЗРАБОТЧИКИ)

Должность: учитель химии Ф.И.О. Горячкина Ирина Анатольевна

«ПРОВЕРЕНО»

Заместитель директора:

/Постникова С.Г./

Дата: 25.08.2021 г.

«СОГЛАСОВАНО НА ЗАСЕДАНИИ ШМО»

Протокол № 1 от 24.08.2021 г.

Руководитель ШМО:

/Горячкина И.А./

### Планируемые результаты освоения учебного предмета, курса

\_\_10\_ класс

	Название раздела		Планируемые результаты	
345	(темы)	личностные	предметные	метапредметные
1.	Повторение и	• сформированность	Ученик научится:	Регулятивные:
	углубление знаний.	положительного отношения к	• понимать физический смысл	• самостоятельно определять цели,
		химии, что обуславливает	Периодического закона Д.И.	задавать параметры и критерии, по
		мотивацию к учебной	Менделеева и на его основе	которым можно определить, что цель
		деятельности в выбранной сфере;	объяснять зависимость свойств	достигнута;
		• сформированность умения	химических элементов и	• оценивать возможные последствия
		решать проблемы поискового и	образованных ими веществ от	достижения поставленной цели в
		творческого характера;	электронного строения атомов;	деятельности, собственной жизни и
		• сформированность умения	• объяснять причины	жизни окружающих людей, основываясь
		проводить самоанализ и	многообразия веществ на основе	на соображениях этики и морали;
		осуществлять самоконтроль и	общих представлений об их составе	• ставить и формулировать
		самооценку на основе критериев	и строении;	собственные задачи в образовательной
		успешности;	• владеть правилами и	деятельности и жизненных ситуациях;
		• сформированность навыков	приемами безопасной работы с	• оценивать ресурсы, в том числе
		проявления познавательной	химическими веществами и	время и другие нематериальные ресурсы,
		инициативы в учебном	лабораторным оборудованием;	необходимые для достижения
		сотрудничестве;	• осуществлять поиск	поставленной цели;
		• мировоззрение,	химической информации по	• выбирать путь достижения цели,
		соответствующее современному	названиям, идентификаторам,	планировать решение поставленных
		уровню развития науки,	структурным формулам веществ;	задач, оптимизируя материальные и
		значимости науки, готовность к	• перечислять важнейшие	нематериальные затраты;
		научно-техническому творчеству,	характеристики химического	• организовывать эффективный
		владение достоверной	элемента;	поиск ресурсов, необходимых для
		информацией о передовых достижениях и открытиях	• объяснять различие между	достижения поставленной цели;
		достижениях и открытиях мировой и отечественной науки,	понятиями «химический элемент»,	• сопоставлять полученный
		заинтересованность в научных	«нуклид», «изотоп»;	результат деятельности с поставленной
		знаниях об устройстве мира и	• применять закон сохранения	заранее целью.
		общества;	массы веществ при составлении	Познавательные:
		• готовность и способность к	уравнений химических реакций; <ul> <li>определять максимально</li> </ul>	• искать и находить обобщенные
		образованию, в том числе	onposition manufacture	способы решения задач, в том числе,
		самообразованию, на протяжении	возможное число электронов на	осуществлять развернутый
		самоторазованию, на протяжении	энергетическом уровне, записывать	информационный поиск и ставить на его

всей жизни; сознательное отношение к непрерывному образованию как условию успешной профессиональной и общественной деятельности.

графические электронные формулы s-, p- и d-элементов;

- характеризовать порядок заполнения электронами энергетических уровней и подуровней в атомах;
- объяснять, в чём заключается физический смысл понятия «валентность», объяснять, чем определяются валентные возможности атомов разных элементов;
- составлять уравнения электролитической диссоциации кислот, щелочей, солей; полные и сокращенные ионные уравнения реакций обмена;
- сравнивать по составу оксиды, основания, кислоты, соли;
- классифицировать оксиды и основания по свойствам, кислоты и соли по составу;
- различать экспериментально кислоты и щёлочи, пользуясь индикаторами; осознавать необходимость соблюдения мер безопасности при обращении с кислотами и щелочами;
- называть признаки и условия протекания химических реакций;
- называть общие химические свойства, характерные для групп оксидов: кислотных, основных, амфотерных;
- называть общие химические свойства, характерные для каждого из классов неорганических веществ:

основе новые (учебные познавательные) задачи;

И

- критически оценивать и интерпретировать информацию с разных позиций, распознавать и фиксировать противоречия в информационных источниках;
- использовать различные модельносхематические средства для представления существенных связей и отношений, а также противоречий, выявленных в информационных источниках;
- находить и приводить критические аргументы в отношении действий и суждений другого; спокойно и разумно относиться к критическим замечаниям в отношении собственного суждения, рассматривать их как ресурс собственного развития;
- выходить за рамки учебного предмета и осуществлять целенаправленный поиск возможностей для широкого переноса средств и способов действия;
- выстраивать индивидуальную образовательную траекторию, учитывая ограничения со стороны других участников и ресурсные ограничения;
- менять и удерживать разные позиции в познавательной деятельности. Коммуникативные:
- осуществлять деловую коммуникацию как со сверстниками, так и со взрослыми (как внутри образовательной организации, так и за ее пределами), подбирать партнеров для

кислот, оснований, солей;

- приводить примеры реакций, подтверждающих химические свойства неорганических веществ: оксидов, кислот, оснований и солей;
- составлять уравнения реакций, соответствующих последовательности («цепочке») превращений неорганических веществ различных классов;
- выявлять в процессе эксперимента признаки, свидетельствующие о протекании химической реакции;
- проводить лабораторные опыты, подтверждающие химические свойства основных классов неорганических веществ.

•

## <u>Ученик получит возможность</u> научиться:

- устанавливать взаимосвязи между фактами и теорией, причиной и следствием при анализе проблемных ситуаций и обосновании принимаемых решений на основе химических знаний.
- применять знания о закономерностях периодической системы химических элементов для объяснения и предвидения свойств конкретных веществ;
- объяснять природу и способы образования химической связи: ковалентной (полярной, неполярной), ионной, металлической, водородной

деловой коммуникации исходя из соображений результативности взаимодействия, а не личных симпатий;

- при осуществлении групповой работы быть как руководителем, так и членом команды в разных ролях (генератор идей, критик, исполнитель, выступающий, эксперт и т.д.);
- координировать и выполнять работу в условиях реального, виртуального и комбинированного взаимодействия;
- развернуто, логично и точно излагать свою точку зрения с использованием адекватных (устных и письменных) языковых средств;
- распознавать конфликтогенные ситуации и предотвращать конфликты до их активной фазы, выстраивать деловую и образовательную коммуникацию, избегая личностных оценочных суждений.

			- с целью определения химической	
			активности веществ;	
			• составлять молекулярные и	
			полные ионные уравнения по	
			сокращенным ионным уравнениям;	
			• приводить примеры реакций,	
			подтверждающих существование	
			взаимосвязи между основными	
			классами неорганических веществ;	
			• прогнозировать химические	
			свойства веществ на основе их	
			состава и строения;	
			• прогнозировать способность	
			вещества проявлять окислительные	
			или восстановительные свойства с	
			учётом степеней окисления	
			элементов, входящих в его состав;	
			• выявлять существование	
			генетической взаимосвязи между	
			веществами в ряду: простое вещество	
			- оксид - гидроксид - соль;	
			• приводить примеры реакций,	
			подтверждающих существование	
			взаимосвязи между основными	
			классами неорганических веществ;	
			• развивать информационную	
			компетентность посредством	
			углубления знаний об истории	
			становления химической науки, её	
			основных понятий, периодического	
			закона как одного из важнейших	
			законов природы, а также о	
			современных достижениях науки и	
			техники.	
2.	Основные понятия	• формировать ответственное	Ученик научится:	Регулятивные:
	органической химии.	отношение к учению;	• объяснять изученные	• ставить учебные задачи на основе
		• формировать самоуважения	положения теории химического	соотнесения того, что уже известно и
			-	

и эмоционально- положительное отношение к себе, готовность открыто выражать и отстаивать свою позицию;

• проявлять устойчивый учебно – познавательный интерес к новым способам решения задач. строения А.М. Бутлерова; механизмы образования и разрыва ковалентной связи;

- определять качественный и количественный состав изучаемых веществ;
- проводить расчеты по химическим формулам веществ и уравнениям реакций;
- различать предметы изучения органической и неорганической химии.

## <u>Ученик получит возможность</u> научиться:

- использовать приобретённые ключевые компетентности при выполнении исследовательских проектов по изучению свойств, способов получения и распознавания веществ;
- развивать коммуникативную компетентность, используя средства устной и письменной коммуникации при работе с текстами учебника и дополнительной литературой, справочными таблицами;
- проявлять готовность к уважению иной точки зрения при обсуждении результатов выполненной работы;
- объективно оценивать информацию о веществах и химических процессах, критически относиться к псевдонаучной информации, недобросовестной рекламе, касающейся использования различных веществ.

усвоено учащимся, и того, что ещё неизвестно;

- выдвигать версии решения проблемы, осознавать конечный результат, выбирать из предложенных и искать самостоятельно средства достижения цели;
- самостоятельно обнаруживать и формулировать учебную проблему, определять цель учебной деятельности. Познавательные:
- самостоятельно выделять и формулировать познавательную цель;
- анализировать, сравнивать, классифицировать и обобщать факты и явления;
- строить логическое рассуждение, включающее установление причинно-следственных связей.

#### Коммуникативные:

- самостоятельно организовывать учебное взаимодействие в группе (определять общие цели, распределять роли, договариваться друг с другом и т.д.);
- учитывать разные мнения и интересы и обосновывать собственную позицию.

3.	Углеводороды.	• постепенно выстраивать
		собственное пелостное
		мировоззрение: осознавать
		потребность и готовность к
		самообразованию, в том числе и в
		рамках самостоятельной
		деятельности вне школы;
		• оценивать содержание
		(исходя из социальных и
		личностных ценностей), обеспечивающее личностный
		обеспечивающее личностный
		моральный выбор;
		• проявлять ответственное
		отношение к обучению,
		уважительное отношение к
		старшим и младшим товарищам;
		осознавать ценность здорового и
		безопасного образа жизни;
		• формировать ответственное
		отношения к учению, готовности и
		способности, обучающихся к
		саморазвитию и самообразованию;
		• формировать познавательные
		интересы, интеллектуальные и

- ИИ Ю; И творческие способности; развивать внутреннюю позицию на уровне положительного отношения школе, понимания необходимости учения, выраженного преобладании учебно-
- формировать экологическое мышление: умение оценивать свою деятельность и поступки

мотивов

социального

познавательных

способа оценки знаний;

предпочтении

#### Ученик научится:

- свойства исследовать изучаемых веществ;
- моделировать строение молекул;
- описывать химические реакции с помощью естественного языка и языка химии;
- обобщать и делать выводы о закономерностях изменений свойств веществ в гомологических рядах;
- описывать генетические связи между изученными классами органических веществ;
- прогнозировать возможность протекания химических реакций;
- характеризовать способы получения и области применения изучаемых веществ;
- проводить расчеты химическим формулам и уравнениям реакций.

### Ученик получит возможность научиться:

- грамотно обращаться веществами в повседневной жизни;
- необходимость осознавать соблюдения правил экологически безопасного поведения окружающей природной среде;
- использовать приобретённые ключевые компетентности при выполнении исследовательских проектов по изучению свойств, способов получения и распознавания веществ;
  - коммуникативную развивать

#### Регулятивные:

- составлять (индивидуально или в группе) план решения проблемы;
- работая по плану, сверять свои действия с целью и, при необходимости, исправлять ошибки самостоятельно;
- диалоге учителем совершенствовать самостоятельно выработанные критерии оценки;
- обнаруживать и формулировать учебную проблему под руководством учителя;
- ставить цель деятельности проблемы основе поставленной способов предлагает несколько достижения;
- самостоятельно анализировать условия достижения цели на основе учёта выделенных *УЧИТЕЛЕМ* ориентиров действия в новом учебном материале.
- планировать свои действия в соответствии с поставленной задачей и условиями ее реализации;
- выдвигать версии решения проблемы, осознавать конечный результат, выбирать из предложенных и искать самостоятельно средства достижения цели.

- выявлять причины и следствия простых явлений;
- создавать схематические модели с выделением существенных характеристик объекта;
- преобразовывать информацию одного вида в другой (таблицу в текст и

	других людей с точки зрения	компетентность, используя средства	• определять возможные источники
	сохранения окружающей среды.	устной и письменной коммуникации	необходимых сведений, производить
		при работе с текстами учебника и	поиск информации, анализируют и
		дополнительной литературой,	оценивают её достоверность.
		справочными таблицами, проявлять	• самостоятельно выделять и
		готовность к уважению иной точки	формулировать познавательную цель;
		зрения при обсуждении результатов	• формировать умения наблюдать,
		выполненной работы;	делать выводы при проведении опытов,
		• объективно оценивать	умения работать с книгой и с
		информацию о веществах и	периодической системой;
		химических процессах, критически	• осуществлять выбор наиболее
		относиться к псевдонаучной	эффективных способов решения задач в
		информации, недобросовестной	зависимости от конкретных условий;
		рекламе, касающейся использования	• осуществлять сравнение,
		различных веществ.	классификацию, самостоятельно выбирая
			основания и критерии для указанных
			логических операций;
			• уметь определять возможные
			источники необходимых сведений,
			производить поиск информации,
			анализировать и оценивать её
			достоверность.
			Коммуникативные:
			• формулировать собственное
			мнение и позицию, задавать вопросы,
			строить понятные для партнера понятия;
			• учитывать разные мнения и
			стремиться к координации различных
			позиций в сотрудничестве;
			• формировать умения работать в
			парах, отвечать на вопросы учителя,
			уметь использовать химический язык,
			умение работать с химической посудой;
			• владеть монологической и
			диалогической формами речи в
			соответствии с нормами родного языка;
			выражать свои мысли с достаточной

			полнотой и точностью;
4. Кислородосодержащ ие органические соединения.	<ul> <li>формирование учебно-познавательного интереса к новому учебному материалу и способам решения новой частной задачи;</li> <li>формировать ответственное отношения к учению, готовности и способности, обучающихся к саморазвитию и самообразованию;</li> <li>формировать способность к целеполаганию, самостоятельной постановке новых учебных задач и проектированию собственной учебной деятельности;</li> <li>уметь оценивать правильность выполнения учебной задачи, собственные возможности её решения;</li> <li>развивать внугреннюю позицию на уровне положительного отношения к школе, понимания необходимости учения, выраженного в преобладании учебнопознавательных мотивов и предпочтении социального способа оценки знаний;</li> <li>выстраивать собственное целостное мировоззрение:</li> </ul>	<ul> <li>Ученик научится:</li> <li>исследовать свойства изучаемых веществ;</li> <li>моделировать строение молекул;</li> <li>описывать химические реакции с помощью естественного языка и языка химии;</li> <li>обобщать и делать выводы о закономерностях изменений свойств веществ в гомологических рядах;</li> <li>описывать генетические связи между изученными классами органических веществ;</li> <li>прогнозировать возможность протекания химических реакций;</li> <li>характеризовать способы получения и области применения изучаемых веществ;</li> <li>проводить расчеты по химическим формулам и уравнениям реакций.</li> <li>Ученик получит возможность научиться:</li> <li>грамотно обращаться с веществами в повседневной жизни;</li> <li>осознавать необходимость соблюдения правил экологически безопасного поведения в</li> </ul>	Регулятивные:

осознавать потребность и готовность к самообразованию, в том числе и в рамках самостоятельной деятельности вне школы.

окружающей природной среде;

- использовать приобретённые ключевые компетентности при выполнении исследовательских проектов по изучению свойств, способов получения и распознавания веществ;
- развивать коммуникативную компетентность, используя средства устной и письменной коммуникации при работе с текстами учебника и дополнительной литературой, справочными таблицами, проявлять готовность к уважению иной точки зрения при обсуждении результатов выполненной работы;
- объективно оценивать информацию о веществах и химических процессах, критически относиться к псевдонаучной информации, недобросовестной рекламе, касающейся использования различных веществ.

неуспеха.

#### Познавательные:

- сформировать умение анализировать, сравнивать, классифицировать и обобщать факты и явления;
- создавать и преобразовывать модели и схемы для решения задач;
- обобщать понятия осуществлять логическую операцию;
- формировать устойчивый учебнопознавательного интерес к новым общим способам решения задач;
- формировать умения устанавливать связи между реально наблюдаемыми химическими явлениями и процессами, происходящими в микромире, объяснять причины многообразия веществ, зависимость их свойств от состава и строения, а также зависимость применения веществ от их свойств;
- осуществлять выбор наиболее эффективных способов решения задач в зависимости от конкретных условий;
- осуществлять сравнение, классификацию, самостоятельно выбирая основания и критерии для указанных логических операций;
- строить логическое рассуждение, включающее установление причинно-следственных связей.

#### Коммуникативные:

- сформировать умение представлять проделанную работу;
- формировать умения работать в парах, отвечать на вопросы учителя,

				уметь использовать химический язык;
				<ul> <li>формулировать собственное мнение и позицию, аргументировать и координировать её с позициями партнёров в сотрудничестве при выработке общего решения в совместной деятельности;</li> <li>аргументировать свою позицию и координировать ее с позициями партнеров в сотрудничестве при выработке общего решения в совместной деятельности;</li> <li>адекватно использовать речевые средства для решения различных коммуникативных задач; владеть устной и письменной речью; строить монологическое контекстное высказывание;</li> </ul>
				• совершенствовать умение договариваться и приходить к общему решению в совместной деятельности.
5.	Азот- и серосодержащие органические соединения.	• демонстрировать интеллектуальные и творческие способности, ответственное отношение к обучению, познавательные интересы и мотивы, направленные на изучение предмета; осознают ценность здорового и безопасного образа жизни; • формировать адекватную самооценку, осознанность учения и учебной мотивации, адекватное реагирование на трудности; • применять полученные знания в повседневной жизни;	Ученик научится:	Регулятивные:  ■ владеть основами самоконтроля, самооценки, принятия решений и осуществления осознанного выбора в учебной и познавательной деятельности;  ■ выбор наиболее эффективных способов решения задач в зависимости от конкретных условий;

- развивать способность к самооценке на основе критерия успешности учебной деятельности;
- выполнять самостоятельные поступки и действия (в том числе руководящего плана), принимать ответственность за их результаты;
- понимать необходимость осознанного выбора индивидуальной образовательной траектории в дальнейшем обучении и профессиональной деятельности.

протекания химических реакций;

- характеризовать способы получения и области применения изучаемых веществ;
- проводить расчеты по химическим формулам и уравнениям реакций.

### <u>Ученик получит возможность</u> научиться:

- грамотно обращаться о веществами в повседневной жизни;
- осознавать необходимость соблюдения правил экологически безопасного поведения в окружающей природной среде;
- использовать приобретённые ключевые компетентности при выполнении исследовательских проектов по изучению свойств, способов получения и распознавания веществ;
- развивать коммуникативную компетентность, используя средства устной и письменной коммуникации при работе с текстами учебника и дополнительной литературой, справочными таблицами, проявлять готовность к уважению иной точки зрения при обсуждении результатов выполненной работы;
- объективно оценивать информацию о веществах и химических процессах, критически относиться к псевдонаучной информации, недобросовестной рекламе, касающейся использования различных веществ.

последовательность действий;

- формулировать учебные задачи как шаги достижения поставленной цели деятельности;
- выбирать из предложенных и самостоятельно искать средства/ресурсы для решения задачи/достижения цели;
- владеть навыками организации учебной деятельности, самоконтроля и оценки результатов своей деятельности;
- обосновывать целевые ориентиры и приоритеты ссылками на ценности, указывая и обосновывая логическую последовательность шагов.

- умеет выполнять логические действия абстрагирования, сравнения, нахождения общих закономерностей, анализа, синтеза;
- вносить необходимые дополнения и коррективы в план и способ действия в случае расхождения эталона с реальным действием и его продуктом;
- формировать умения устанавливать связи между реально наблюдаемыми химическими явлениями и процессами, происходящими в микромире, объяснять причины многообразия веществ;
- самостоятельно осознавать причины своего успеха или неуспеха и находить способы выхода из ситуации неуспеха;
- строить рассуждение от общих закономерностей к частным явлениям и от частных явлений к общим закономерностям;

				• создавать вербальные, вещественные и информационные модели с выделением существенных характеристик объекта; • вносить необходимые дополнения и коррективы в план и способ действия в случае расхождения ожидаемого результата действия и его реального продукта; • наблюдать, выдвигать гипотезы, делать умозаключения, проявлять самостоятельность в приобретении новых знаний и практических умений.  Коммуникативные: • принимать позицию собеседника, понимая позицию другого, различать в его речи: мнение (точку зрения), доказательство (аргументы), факты; гипотезы, аксиомы, теории; • договариваться о правилах и вопросах для обсуждения в соответствии с поставленной перед группой задачей;
				доказательство (аргументы), факты; гипотезы, аксиомы, теории;  • договариваться о правилах и вопросах для обсуждения в соответствии
				• планировать учебное сотрудничество с учителем и сверстниками;
				• совершенствовать коммуникативную компетентность, выступая перед одноклассниками, отстаивая и обосновывая собственную точку зрения, уважать мнение оппонента
				при обсуждении вопросов;  • устанавливать и сравнивать разные точки зрения, прежде чем принимать
				решения и делать выбор.
6.	Биологически	• применять полученные	Ученик научится:	Регулятивные:
	активные вещества.	знания в повседневной жизни;	• исследовать свойства	• учиться использовать свои взгляды
		• осознавать потребность и	изучаемых веществ;	на мир для объяснения различных

готовность к самообразованию, в том числе и в рамках самостоятельной деятельности вне школы;

- формирование учебнопознавательного интереса к новому учебному материалу и способам решения новой частной задачи;
- выполнять самостоятельные поступки и действия (в том числе руководящего плана), принимать ответственность за их результаты;
- проявлять интересы, инициативы и любознательность, учится с четкой организацией своей деятельности;
- целеустремленно и настойчиво идти к достижению целей, проявлять готовность к преодолению трудностей.

- моделировать строение молекул;
- описывать химические реакции с помощью естественного языка и языка химии;
- обобщать и делать выводы о закономерностях изменений свойств веществ в гомологических рядах;
- описывать генетические связи между изученными классами органических веществ;
- прогнозировать возможность протекания химических реакций;
- характеризовать способы получения и области применения изучаемых веществ;
- проводить расчеты по химическим формулам и уравнениям реакций.

### <u>Ученик получит возможность</u> научиться:

- грамотно обращаться о веществами в повседневной жизни;
- осознавать необходимость соблюдения правил экологически безопасного поведения в окружающей природной среде;
- использовать приобретённые ключевые компетентности при выполнении исследовательских проектов по изучению свойств, способов получения и распознавания веществ;
- развивать коммуникативную компетентность, используя средства устной и письменной коммуникации при работе с текстами учебника и

- ситуаций, решения возникающих проблем и извлечения жизненных уроков;
- работая по плану, сверять свои действия с целью и, при необходимости, исправлять ошибки самостоятельно;
- находить достаточные средства для выполнения учебных действий в изменяющейся ситуации и/или при отсутствии планируемого результата;
- наблюдать и анализировать свою учебную и познавательную деятельность и деятельность других обучающихся в процессе взаимопроверки;
- формулировать учебные задачи как шаги достижения поставленной цели деятельности;
- отбирать инструменты для оценивания своей деятельности, осуществлять самоконтроль своей деятельности.

- самостоятельно осознавать причины своего успеха или неуспеха и находить способы выхода из ситуации неуспеха;
- формировать умения безопасного и эффективного использования лабораторного оборудования;
- делать вывод на основе критического анализа разных точек зрения, подтверждать вывод собственной аргументацией или самостоятельно полученными данными;
- строить доказательства в отношении выдвинутых гипотез и формулирование выводов;
- строить рассуждение от общих

1	T		
		дополнительной литературой,	закономерностей к частным явлениям и
		справочными таблицами, проявлять	от частных явлений к общим
		готовность к уважению иной точки	закономерностям;
		зрения при обсуждении результатов	• создавать вербальные,
		выполненной работы;	вещественные и информационные
		• объективно оценивать	модели с выделением существенных
		информацию о веществах и	характеристик объекта для определения
		химических процессах, критически	способа решения задачи в соответствии с
		относиться к псевдонаучной	ситуацией.
		информации, недобросовестной	Коммуникативные:
		рекламе, касающейся использования	• планировать учебное
		различных веществ.	сотрудничество с учителем и
			сверстниками; владеть монологической и
			диалогической формами речи в
			соответствии с нормами родного языка;
			выражать свои мысли с достаточной
			полнотой и точностью;
			• организовывать учебное
			взаимодействие в группе (определять
			общие цели, распределять роли,
			договариваться друг с другом и т. д.);
			• учитывать и координировать
			отличные от собственной позиции других
			людей в сотрудничестве;
			• корректно и аргументированно
			отстаивать свою точку зрения, в
			дискуссии уметь выдвигать
			контраргументы, перефразировать свою
			мысль (владение механизмом
			эквивалентных замен);
			• договариваться и приходить к
			общему решению в совместной
			деятельности, в том числе в ситуации
			столкновения интересов.
			• критически относиться к своему
			мнению, с достоинством признавать
			ошибочность своего мнения (если оно
			ошноочноств своего мпепия (сели оно

				таково) и корректировать его.
7.	Синтетические и высокомолекулярны е соединения.	<ul> <li>применять полученные знания в повседневной жизни;</li> <li>осознавать потребность и готовность к самообразованию, в том числе и в рамках самостоятельной деятельности вне школы;</li> <li>формирование учебнопознавательного интереса к новому учебному материалу и способам решения новой частной задачи;</li> <li>выполнять самостоятельные поступки и действия (в том числе руководящего плана), принимать ответственность за их результаты;</li> <li>проявлять интересы, инициативы и любознательность, учится с четкой организацией своей деятельности;</li> <li>целеустремленно и настойчиво идти к достижению целей, проявлять готовность к преодолению трудностей.</li> </ul>	<ul> <li>Ученик научится:</li> <li>исследовать свойства изучаемых веществ;</li> <li>моделировать строение молекул;</li> <li>описывать химические реакции с помощью естественного языка и языка химии;</li> <li>обобщать и делать выводы о закономерностях изменений свойств веществ в гомологических рядах;</li> <li>описывать генетические связи между изученными классами органических веществ;</li> <li>прогнозировать возможность протекания химических реакций;</li> <li>характеризовать способы получения и области применения изучаемых веществ;</li> <li>проводить расчеты по химическим формулам и уравнениям реакций.</li> <li>Ученик получит возможность научиться:</li> <li>грамотно обращаться с веществами в повседневной жизни;</li> <li>осознавать необходимость соблюдения правил экологически безопасного поведения в окружающей природной среде;</li> <li>использовать приобретённые ключевые компетентности при выполнении исследовательских проектов по изучению свойств, способов получения и распознавания</li> </ul>	Регулятивные:

веществ;

- развивать коммуникативную компетентность, используя средства устной и письменной коммуникации при работе с текстами учебника и дополнительной литературой, справочными таблицами, проявлять готовность к уважению иной точки зрения при обсуждении результатов выполненной работы;
- объективно оценивать информацию о веществах и химических процессах, критически относиться к псевдонаучной информации, недобросовестной рекламе, касающейся использования различных веществ.

полученными данными;

- строить доказательства в отношении выдвинутых гипотез и формулирование выводов;
- строить рассуждение от общих закономерностей к частным явлениям и от частных явлений к общим закономерностям;
- создавать вербальные, вещественные и информационные модели с выделением существенных характеристик объекта для определения способа решения задачи в соответствии с ситуацией.

#### Коммуникативные:

- планировать учебное сотрудничество с учителем и сверстниками; владеть монологической и диалогической формами речи в соответствии с нормами родного языка; выражать свои мысли с достаточной полнотой и точностью;
- организовывать учебное взаимодействие в группе (определять общие цели, распределять роли, договариваться друг с другом и т. д.);
- учитывать и координировать отличные от собственной позиции других людей в сотрудничестве;
- корректно и аргументированно отстаивать свою точку зрения, в дискуссии уметь выдвигать контраргументы, перефразировать свою мысль (владение механизмом эквивалентных замен);
- договариваться и приходить к общему решению в совместной

		деятельности, в том числе в ситуации столкновения интересов.
		• критически относиться к своему
		мнению, с достоинством признавать ошибочность своего мнения (если оно
		таково) и корректировать его.
Итого:	102	

_11	класс			
No	Название раздела		Планируемые результаты	
345	(темы)	личностные	предметные	метапредметные
1.	Неметаллы.	• сформированность	<u>Ученик научится:</u>	Регулятивные:
		положительного отношения к	• характеризовать общие	• самостоятельно определять цели,
		химии, что обуславливает	свойства неметаллов и разъяснять их	задавать параметры и критерии, по
		мотивацию к учебной	на основе представлений о строении	которым можно определить, что цель
		деятельности в выбранной сфере;	атома;	достигнута;
		• сформированность умения	• называть области применения	• оценивать возможные
		решать проблемы поискового и	важнейших неметаллов;	последствия достижения поставленной
		творческого характера;	• характеризовать свойства	цели в деятельности, собственной
		• сформированность умения	высших оксидов неметаллов и	жизни и жизни окружающих людей,
		проводить самоанализ и	кислородсодержащих кислот,	основываясь на соображениях этики и
		осуществлять самоконтроль и	31	морали;
		самооценку на основе критериев		1
		успешности;	их в свете представлений об	1
		• сформированность навыков	окислительно-восстановительных	деятельности и жизненных ситуациях;
		проявления познавательной		, 1 31
		инициативы в учебном	диссоциации;	время и другие нематериальные
		сотрудничестве;	• составлять уравнения реакций,	ресурсы, необходимые для достижения
		• мировоззрение,	характеризующих окислительные	поставленной цели;
		соответствующее современному	свойства серной и азотной кислот;	• выбирать путь достижения цели,
		уровню развития науки,	± ±	планировать решение поставленных
		значимости науки, готовность к		задач, оптимизируя материальные и
		научно-техническому творчеству,	1 2	нематериальные затраты;
		_	А- группам периодической системы;	• организовывать эффективный
		информацией о передовых	• доказывать взаимосвязь	поиск ресурсов, необходимых для

достижениях и открытиях мировой и отечественной науки, заинтересованность в научных знаниях об устройстве мира и общества;

готовность и способность к образованию, В TOM числе самообразованию, на протяжении всей жизни; сознательное отношение К непрерывному образованию как условию успешной профессиональной и общественной деятельности.

неорганических и органических соединений;

- составлять уравнения химических реакций, отражающих взаимосвязь неорганических и органических веществ, объяснять их на основе теории электролитической диссоциации и представлений об окислительно-восстановительных процессах;
- практически распознавать вещества с помощью качественных реакций на анионы Ученик получит возможность научиться:
- исследовать свойства изучаемых веществ, применять знания о видах химической связи для разъяснения физических свойств неметаллов;
- объяснять свойства неметаллов в свете представлений об окислительно-восстановительных процессах;
- составлять уравнения реакций, характеризующих свойства неметаллов и их соединений, и объяснять их в свете представлений об электролитической диссоциации и окислительно-восстановительных процессов;
- использовать приобретённые знания и умения в практической деятельности и повседневной жизни с целью безопасного обращения с веществами и материалами и экологически грамотного поведения в

достижения поставленной цели;

• сопоставлять полученный результат деятельности с поставленной заранее целью.

- искать и находить обобщенные способы решения задач, в том числе, осуществлять развернутый информационный поиск и ставить на его основе новые (учебные и познавательные) задачи;
- критически оценивать и интерпретировать информацию с разных позиций, распознавать и фиксировать противоречия в информационных источниках;
- использовать различные модельно-схематические средства для представления существенных связей и отношений, а также противоречий, выявленных в информационных источниках;
- находить и приводить критические аргументы в отношении действий и суждений другого; спокойно и разумно относиться к критическим замечаниям в отношении собственного суждения, рассматривать их как ресурс собственного развития;
- выходить за рамки учебного предмета и осуществлять целенаправленный поиск возможностей для широкого переноса средств и способов действия;
- выстраивать индивидуальную образовательную траекторию, учитывая ограничения со стороны других

	T			
			окружающей среде.	участников и ресурсные ограничения;
				• менять и удерживать разные
				позиции в познавательной
				деятельности.
				Коммуникативные:
				• осуществлять деловую
				коммуникацию как со сверстниками,
				так и со взрослыми (как внутри
				образовательной организации, так и за
				ее пределами), подбирать партнеров для
				деловой коммуникации исходя из
				соображений результативности
				взаимодействия, а не личных симпатий;
				• при осуществлении групповой
				работы быть как руководителем, так и
				членом команды в разных ролях
				(генератор идей, критик, исполнитель,
				выступающий, эксперт и т.д.);
				• координировать и выполнять
				работу в условиях реального,
				виртуального и комбинированного
				взаимодействия;
				• развернуто, логично и точно
				излагать свою точку зрения с
				использованием адекватных (устных и
				письменных) языковых средств;
				• распознавать конфликтогенные
				ситуации и предотвращать конфликты
				до их активной фазы, выстраивать
				деловую и образовательную коммуникацию, избегая личностных
				оценочных суждений.
2.	Общие свойства	• сформированность	Ученик научится:	Регулятивные:
	металлов.	положительного отношения к		• самостоятельно определять цели,
3.	Металлы главных	химии, что обуславливает	свойства металлов и разъяснять их на	задавать параметры и критерии, по
	подгрупп.	мотивацию к учебной	основе представлений о строении	которым можно определить, что цель
4.	Металлы побочных	деятельности в выбранной сфере;	атомов металлов, металлической связи	достигнута;
	THE TANK I HOUVE HIDIN	делгения и выоранной сфере,	wrones merwines, merwin reckon consti	Avv

подгрупп.

- сформированность умения решать проблемы поискового и творческого характера;
- сформированность умения проводить самоанализ и осуществлять самоконтроль и самооценку на основе критериев успешности;
- сформированность навыков проявления познавательной инициативы в учебном сотрудничестве;
- мировоззрение, соответствующее современному уровню развития науки, значимости науки, готовность к научно-техническому творчеству, владение достоверной информацией передовых открытиях достижениях И мировой и отечественной науки, заинтересованность в научных знаниях об устройстве мира и общества;
- готовность и способность к образованию, В TOM числе самообразованию, на протяжении всей жизни; сознательное отношение К непрерывному образованию как условию успешной профессиональной и общественной деятельности.

- и металлической кристаллической решётке;
- иллюстрировать примерами способы получения металлов;
- характеризовать химические свойства металлов IA-IIA групп и алюминия, составлять соответствующие уравнения реакций;
- объяснять особенности строения атомов химических элементов Б-групп периодической системы Д. И. Менделеева;
- составлять уравнения реакций, характеризующих свойства меди, цинка, титана, хрома, железа;
- объяснять, как изменяются свойства оксидов и гидроксидов металлов по периодам и А-группам периодической таблицы;
- объяснять, как изменяются свойства оксидов и гидроксидов химического элемента с повышением степени окисления его атома;
- записывать в молекулярном и ионном виде уравнения химических реакций, характеризующих кислотноосновные свойства оксидов и гидроксидов металлов, а также экспериментально доказывать наличие этих свойств;
- распознавать катионы солей с помощью качественных реакций. <u>Ученик получит возможность</u> научиться:
- исследовать свойства изучаемых веществ, применять знания о металлической связи для

- оценивать возможные последствия достижения поставленной цели в деятельности, собственной жизни и жизни окружающих людей, основываясь на соображениях этики и морали;
- ставить и формулировать собственные задачи в образовательной деятельности и жизненных ситуациях;
- оценивать ресурсы, в том числе время и другие нематериальные ресурсы, необходимые для достижения поставленной цели;
- выбирать путь достижения цели, планировать решение поставленных задач, оптимизируя материальные и нематериальные затраты;
- организовывать эффективный поиск ресурсов, необходимых для достижения поставленной цели;
- сопоставлять полученный результат деятельности с поставленной заранее целью.

- искать и находить обобщенные способы решения задач, в том числе, осуществлять развернутый информационный поиск и ставить на его основе новые (учебные и познавательные) задачи;
- критически оценивать и интерпретировать информацию с разных позиций, распознавать и фиксировать противоречия в информационных источниках;
- использовать различные модельно-схематические средства для

физических свойств представления существенных связей и разъяснения отношений, а также противоречий, металлов; объяснять свойства металлов в информационных выявленных свете представлений об окислительноисточниках; восстановительных процессах; приводить находить И критические аргументы в отношении составлять уравнения реакций, характеризующих свойства щелочных, действий И суждений другого; спокойно и разумно относиться к шелочноземельных металлов. критическим замечаниям в отношении алюминия, железа и их соединений, и объяснять их в свете представлений об собственного суждения, рассматривать их как ресурс собственного развития; электролитической диссоциации и выходить за рамки учебного окислительно-восстановительных предмета И осуществлять процессов; целенаправленный поиск возможностей приобретённые использовать знания и умения в практической широкого переноса средств и ДЛЯ способов действия; деятельности и повседневной жизни с целью безопасного обращения с выстраивать индивидуальную материалами образовательную траекторию, учитывая веществами И экологически грамотного поведения в ограничения со стороны других окружающей среде. участников и ресурсные ограничения; менять и удерживать разные позиции познавательной деятельности. Коммуникативные: осуществлять деловую коммуникацию как со сверстниками, так и со взрослыми (как внутри образовательной организации, так и за ее пределами), подбирать партнеров для деловой коммуникации исходя из соображений результативности взаимодействия, а не личных симпатий; при осуществлении групповой работы быть как руководителем, так и членом команды в разных ролях (генератор идей, критик, исполнитель, выступающий, эксперт и т.д.);

			<ul> <li>• координировать и выполнять работу в условиях реального, виртуального и комбинированного взаимодействия;</li> <li>• развернуто, логично и точно излагать свою точку зрения с использованием адекватных (устных и письменных) языковых средств;</li> <li>• распознавать конфликтогенные ситуации и предотвращать конфликты до их активной фазы, выстраивать деловую и образовательную</li> </ul>
			коммуникацию, избегая личностных
<b>5.</b> Строение вещества.	• сформированность	Ученик научится:	оценочных суждений. Регулятивные:
	положительного отношения к химии, что обуславливает мотивацию к учебной деятельности в выбранной сфере;  • сформированность умения решать проблемы поискового и творческого характера;  • сформированность умения проводить самоанализ и осуществлять самоконтроль и самооценку на основе критериев успешности;  • сформированность навыков проявления познавательной	<ul> <li>применять правила систематической международной номенклатуры как средства различения и идентификации веществ по их составу и строению;</li> <li>объяснять механизм образования ионной и ковалентной связи и особенности физических свойств ионных и ковалентных соединений;</li> <li>составлять электронные формулы молекул ковалентных соединений;</li> <li>объяснять механизм образования водородной и металлической связей и зависимость свойств вещества от вида химической связи;</li> <li>объяснять пространственное строение молекул органических и неорганических соединений с</li> </ul>	• самостоятельно определять цели, задавать параметры и критерии, по которым можно определить, что цель достигнута; • оценивать возможные последствия достижения поставленной цели в деятельности, собственной жизни и жизни окружающих людей, основываясь на соображениях этики и морали; • ставить и формулировать собственные задачи в образовательной деятельности и жизненных ситуациях; • оценивать ресурсы, в том числе время и другие нематериальные ресурсы, необходимые для достижения поставленной цели; • выбирать путь достижения цели, планировать решение поставленных задач, оптимизируя материальные и нематериальные затраты;

информацией о передовых достижениях и открытиях мировой и отечественной науки, заинтересованность в научных знаниях об устройстве мира и общества;

готовность и способность к образованию, В TOM числе самообразованию, на протяжении всей жизни: сознательное отношение К непрерывному образованию как условию успешной профессиональной и общественной деятельности.

гибридизации орбиталей;

• объяснять зависимость свойств вещества от типа его кристаллической решётки, объяснять причины многообразия веществ.

### <u>Ученик получит возможность</u> научиться:

• объяснять природу и способы образования химической связи: ковалентной (полярной, неполярной), ионной, металлической, водородной — с целью определения химической активности веществ.

поиск ресурсов, необходимых для достижения поставленной цели;

• сопоставлять полученный результат деятельности с поставленной заранее целью.

- искать и находить обобщенные способы решения задач, в том числе, осуществлять развернутый информационный поиск и ставить на его основе новые (учебные и познавательные) задачи;
- критически оценивать и интерпретировать информацию с разных позиций, распознавать и фиксировать противоречия в информационных источниках;
- использовать различные модельно-схематические средства для представления существенных связей и отношений, а также противоречий, выявленных в информационных источниках;
- находить и приводить критические аргументы в отношении действий и суждений другого; спокойно и разумно относиться к критическим замечаниям в отношении собственного суждения, рассматривать их как ресурс собственного развития;
- выходить за рамки учебного предмета и осуществлять целенаправленный поиск возможностей для широкого переноса средств и способов действия;
- выстраивать индивидуальную образовательную траекторию, учитывая

	1			
				ограничения со стороны других
				участников и ресурсные ограничения;
				• менять и удерживать разные
				позиции в познавательной
				деятельности.
				Коммуникативные:
				• осуществлять деловую
				коммуникацию как со сверстниками,
				так и со взрослыми (как внутри
				образовательной организации, так и за
				ее пределами), подбирать партнеров для
				деловой коммуникации исходя из
				соображений результативности
				взаимодействия, а не личных симпатий;
				• при осуществлении групповой
				работы быть как руководителем, так и
				членом команды в разных ролях
				(генератор идей, критик, исполнитель,
				выступающий, эксперт и т.д.);
				• координировать и выполнять
				работу в условиях реального,
				виртуального и комбинированного
				взаимодействия;
				• развернуто, логично и точно
				излагать свою точку зрения с
				использованием адекватных (устных и
				письменных) языковых средств;
				• распознавать конфликтогенные
				ситуации и предотвращать конфликты
				до их активной фазы, выстраивать
				деловую и образовательную
				коммуникацию, избегая личностных
				оценочных суждений.
6.	Теоретическое	• сформированность	Ученик научится:	Регулятивные:
	описание	положительного отношения к	• приводить примеры	• самостоятельно определять цели,
	химических реакций.	химии, что обуславливает	химических реакций, раскрывающих	задавать параметры и критерии, по
		мотивацию к учебной	характерные свойства типичных	которым можно определить, что цель

- деятельности в выбранной сфере;
- сформированность умения решать проблемы поискового и творческого характера;
- сформированность умения проводить самоанализ и осуществлять самоконтроль и самооценку на основе критериев успешности;
- сформированность навыков проявления познавательной инициативы в учебном сотрудничестве;
- мировоззрение, соответствующее современному уровню развития науки, значимости науки, готовность к научно-техническому творчеству, владение достоверной информацией передовых достижениях И открытиях мировой и отечественной науки, заинтересованность в научных знаниях об устройстве мира и общества:
- готовность и способность к образованию, В TOM числе самообразованию, на протяжении всей сознательное жизни; отношение К непрерывному образованию как условию успешной профессиональной и общественной деятельности.

- представителей классов органических веществ с целью их идентификации и объяснения области применения;
- прогнозировать возможность протекания химических реакций на основе знаний о типах химической связи в молекулах реагентов и их реакционной способности;
- устанавливать зависимость скорости химической реакции и смещения химического равновесия от различных факторов с целью определения оптимальных условий протекания химических процессов;
- перечислять признаки, по которым классифицируют химические реакции; объяснять сущность химической реакции; составлять уравнения химических реакций, относящихся к определённому типу;
- объяснять влияние различных факторов на скорость химической реакции, а также значение применения катализаторов и ингибиторов на практике;
- объяснять влияние изменения концентрации одного из реагирующих веществ, температуры и давления на смещение химического равновесия.

### <u>Ученик получит возможность</u> научиться:

- составлять молекулярные и полные ионные уравнения по сокращённым ионным уравнениям;
- приводить примеры реакций, подтверждающих существование взаимосвязи между основными

#### достигнута;

- оценивать возможные последствия достижения поставленной цели в деятельности, собственной жизни и жизни окружающих людей, основываясь на соображениях этики и морали;
- ставить и формулировать собственные задачи в образовательной деятельности и жизненных ситуациях;
- оценивать ресурсы, в том числе время и другие нематериальные ресурсы, необходимые для достижения поставленной цели;
- выбирать путь достижения цели, планировать решение поставленных задач, оптимизируя материальные и нематериальные затраты;
- организовывать эффективный поиск ресурсов, необходимых для достижения поставленной цели;
- сопоставлять полученный результат деятельности с поставленной заранее целью.

- искать и находить обобщенные способы решения задач, в том числе, осуществлять развернутый информационный поиск и ставить на его основе новые (учебные и познавательные) задачи;
- критически оценивать и интерпретировать информацию с разных позиций, распознавать и фиксировать противоречия в информационных источниках;
- использовать различные

	классами неорганических веществ;	модельно-схематические средства для
	• прогнозировать результаты	представления существенных связей и
	воздействия различных факторов на	отношений, а также противоречий,
	изменение скорости химической	выявленных в информационных
	реакции;	источниках;
	• прогнозировать результаты	• находить и приводить
	воздействия различных факторов на	критические аргументы в отношении
	смещение химического равновесия.	действий и суждений другого;
	•	спокойно и разумно относиться к
		критическим замечаниям в отношении
		собственного суждения, рассматривать
		их как ресурс собственного развития;
		• выходить за рамки учебного
		предмета и осуществлять
		целенаправленный поиск возможностей
		для широкого переноса средств и
		способов действия;
		• выстраивать индивидуальную
		образовательную траекторию, учитывая
		ограничения со стороны других
		участников и ресурсные ограничения;
		• менять и удерживать разные
		позиции в познавательной
		деятельности.
		Коммуникативные:
		• осуществлять деловую
		коммуникацию как со сверстниками,
		так и со взрослыми (как внутри
		образовательной организации, так и за
		ее пределами), подбирать партнеров для
		деловой коммуникации исходя из
		соображений результативности
		взаимодействия, а не личных симпатий;
		• при осуществлении групповой
		работы быть как руководителем, так и
		членом команды в разных ролях
		(генератор идей, критик, исполнитель,
 		T F TO F 7 CONTROL S

				выступающий, эксперт и т.д.);  • координировать и выполнять работу в условиях реального, виртуального и комбинированного взаимодействия;  • развернуто, логично и точно излагать свою точку зрения с
				использованием адекватных (устных и письменных) языковых средств; • распознавать конфликтогенные
				ситуации и предотвращать конфликты до их активной фазы, выстраивать деловую и образовательную
				коммуникацию, избегая личностных оценочных суждений.
7.	Химическая технология.	• сформированность положительного отношения к	2 1	
8.	Химия в повседневной жизни.	химии, что обуславливает мотивацию к учебной деятельности в выбранной сфере;	производства на примере производства серной кислоты; • перечислять принципы	задавать параметры и критерии, по которым можно определить, что цель достигнута;
9.	Химия на службе общества.	• сформированность умения решать проблемы поискового и	химического производства, используемые при получении чугуна;	-
10.	Химия в современной науке.	творческого характера; • сформированность умения проводить самоанализ и осуществлять самоконтроль и	• составлять уравнения химических реакций, протекающих при получении чугуна и стали;	цели в деятельности, собственной жизни и жизни окружающих людей, основываясь на соображениях этики и морали;
		самооценку на основе критериев успешности; • сформированность навыков		• ставить и формулировать собственные задачи в образовательной деятельности и жизненных ситуациях;
		проявления познавательной инициативы в учебном сотрудничестве;  • мировоззрение,	взаимосвязь между химией и другими естественными науками;  ■ использовать знания о составе, строении и химических свойствах	• оценивать ресурсы, в том числе время и другие нематериальные ресурсы, необходимые для достижения поставленной цели;
		соответствующее современному уровню развития науки,	веществ для безопасного применения в практической деятельности;	• выбирать путь достижения цели, планировать решение поставленных залач оптимизируя материальные и

владеть правилами безопасного задач, оптимизируя материальные и

значимости науки, готовность к

- научно-техническому творчеству, владение достоверной информацией о передовых достижениях и открытиях мировой и отечественной науки, заинтересованность в научных знаниях об устройстве мира и общества;
- готовность и способность к образованию. В TOM числе самообразованию, на протяжении всей жизни; сознательное отношение непрерывному образованию как условию успешной профессиональной и общественной деятельности.

- обращения с едкими, горючими и токсичными веществами, средствами бытовой химии;
- представлять пути решения глобальных проблем, стоящих перед человечеством: экологических, энергетических, сырьевых, и роль химии в решении этих проблем.

## <u>Ученик получит возможность</u> <u>научиться:</u>

- организовывать, проводить ученические проекты по исследованию свойств веществ, имеющих важное практическое значение;
- приводить примеры уравнений реакций, лежащих в основе промышленных способов получения аммиака, серной кислоты, чугуна и стали.

нематериальные затраты;

- организовывать эффективный поиск ресурсов, необходимых для достижения поставленной цели;
- сопоставлять полученный результат деятельности с поставленной заранее целью.

- искать и находить обобщенные способы решения задач, в том числе, осуществлять развернутый информационный поиск и ставить на его основе новые (учебные и познавательные) задачи;
- критически оценивать и интерпретировать информацию с разных позиций, распознавать и фиксировать противоречия в информационных источниках;
- использовать различные модельно-схематические средства для представления существенных связей и отношений, а также противоречий, выявленных в информационных источниках;
- находить и приводить критические аргументы в отношении действий и суждений другого; спокойно и разумно относиться к критическим замечаниям в отношении собственного суждения, рассматривать их как ресурс собственного развития;
- выходить за рамки учебного предмета и осуществлять целенаправленный поиск возможностей для широкого переноса средств и способов действия;

		• выстраивать индивидуальную образовательную траекторию, учитывая ограничения со стороны других
		участников и ресурсные ограничения;
		• менять и удерживать разные
		позиции в познавательной
		деятельности.
		Коммуникативные:
		• осуществлять деловую
		коммуникацию как со сверстниками,
		так и со взрослыми (как внутри
		образовательной организации, так и за
		ее пределами), подбирать партнеров для
		деловой коммуникации исходя из
		соображений результативности
		взаимодействия, а не личных симпатий;
		• при осуществлении групповой
		работы быть как руководителем, так и
		членом команды в разных ролях
		(генератор идей, критик, исполнитель,
		выступающий, эксперт и т.д.);
		• координировать и выполнять
		работу в условиях реального,
		виртуального и комбинированного
		взаимодействия;
		• развернуто, логично и точно
		излагать свою точку зрения с
		использованием адекватных (устных и
		письменных) языковых средств;
		• распознавать конфликтогенные
		ситуации и предотвращать конфликты
		до их активной фазы, выстраивать
		деловую и образовательную
		коммуникацию, избегая личностных
П	100	оценочных суждений.
Итого:	102	

### Содержание учебного предмета/курса

### \_\_10\_ класс

No	Название раздела	Содержание учебного предмета, курса	Количество часов
1.	Повторение и углубление знаний.	Атомно-молекулярное учение. Вещества молекулярного и немолекулярного строения. Качественный и количественный состав вещества. Молярная и относительная молекулярная массы вещества. Мольная доля и массовая доля элемента в веществе. Строение атома. Атомная орбиталь. Правила заполнения электронами атомных орбиталей. Валентные электроны. Периодический закон. Формулировка закона в свете современных представлений о строении атома. Изменение свойств элементов и их соединений в периодах и группах. Химическая связь. Электроотрицательность. Виды химической связи. Ионная связь. Ковалентная неполярная и полярная связь. Обменный и донорно-акцепторный механизм образования ковалентной полярной связи. Геометрия молекулы. Металлическая связь. Водородная связь. Агрегатные состояния вещества. Типы кристаллических решеток: атомная, молекулярная, ионная, металлическая. Расчеты по формулам и уравнениям реакций. Газовые законы. Уравнение Клайперона-Менделеева. Закон Авогадро. Закон объемных отношений. Относительная плотность газов. Классификация химических реакций по различным признакам сравнения. Изменение степени окисления элементов в соединениях. Окислителы и восстановителы. Метод электронного баланса. Перманганат калия как окислитель. Важнейшие классы неорганических веществ. Генетическая связь между классами неорганических соединений. Реакции ионного обмена. Гидролиз. рН среды. Растворы. Способы выражения количественного состава раствора: массовая доля (процентная концентрация), молярная концентрация. Коллоидные растворы. Эффект Тиндаля. Коагуляция. Синерезис. Комплексные соединения. Состав комплексного иона: комплексных соединений.	
2.	Основные понятия органической химии.	Формирование органической химии как науки. Теория строения органических соединений А. М. Бутлерова. Углеродный скелет. Радикалы. Функциональные группы. Гомологический ряд. Гомологи. Структурная изомерия. Номенклатура. Электронная природа химических связей в органических соединениях. Классификация органических соединений.	13

3.	Углеводороды.	Строение алканов. Гомологический ряд. Номенклатура и изомерия. Физические и химические свойства алканов. Реакция замещения. Получение и применение алканов. Понятие о циклоалканах. Алкены. Строение алкенов. Гомологический ряд. Номенклатура. Изомерия: углеродной цепи, положения кратной связи, <i>цис-</i> , <i>транс-</i> изомерия. Химические свойства: реакции окисления, присоединения, полимеризации.	25
		Применение алкенов. Алкадиены. Строение. Свойства, применение. Природный каучук. Алкины. Строение ацетилена. Гомологи и изомеры. Номенклатура. Физические и химические свойства. Реакции присоединения и замещения. Применение. Арены. Строение бензола. Изомерия и номенклатура. Физические и химические свойства бензола. Гомологи бензола. Генетическая связь ароматических углеводородов с другими	
4.	Кислородосодержащие органические соединения.	классами углеводородов.  Одноатомные предельные спирты. Строение молекул, функциональная группа. Водородная связь. Изомерия и номенклатура. Свойства метанола (этанола), получение и применение. Физиологическое действие спиртов на организм человека. Многоатомные спирты. Этиленгликоль, глицерин. Свойства, применение. Фенолы. Строение молекулы фенола. Взаимное влияние атомов в молекуле на примере молекулы фенола. Свойства. Токсичность фенола и его соединений. Применение фенола. Генетическая связь спиртов и фенола с углеводородами. Альдегиды. Кетоны. Строение молекул. Функциональная группа. Изомерия и номенклатура. Формальдегид и ацетальдегид: свойства, получение и применение. Ацетон — представитель кетонов. Применение. Односоставные предельные карбоновые кислоты. Строение молекул. Функциональная группа. Изомерия и номенклатура. Свойства карбоновых кислот. Применение. Краткие сведения о непредельных карбоновых кислотах. Генетическая связь карбоновых кислот с другими классами органических соединений. Жиры. Нахождение в природе. Свойства. Применение. Моющие средства. Правила безопасного обращения со средствами бытовой химии. Глюкоза. Строение молекулы. Свойства глюкозы. Применение. Сахароза. Свойства, применение. Крахмал и целлюлоза — представители природных полимеров. Реакция поликонденсации. Физические и химические свойства.	18
5.	Азот- и серосодержащие органические соединения.	Нахождение в природе. Применение. Ацетатное волокно.  Амины. Строение молекул. Аминогруппа. Физические и химические свойства. Анилин. Свойства, применение. Аминокислоты. Изомерия и номенклатура. Свойства. Аминокислоты как амфотерные органические	5

		соединения. Применение. Белки — природные полимеры. Состав и строение. Физические и химические свойства. Превращение белков в организме. Успехи в изучении и синтезе белков. Химия и здоровье человека. Лекарства. Проблемы, связанные с применением лекарственных препаратов. Сероорганические соединения. Представление о сероорганических соединениях. Особенности их строения и свойств. Значение сероорганических соединений. Гетероциклы. Фуран и пиррол как представители пятичленных гетероциклов. Электронное строение молекулы пиррола. Кислотные свойства пиррола. Пиридин как представитель шестичленных гетероциклов. Электронное строение молекулы пиридина. Основные свойства пиридина, реакции замещения с ароматическим ядром. Представление об имидазоле, пиридине, пурине, пуриновых и пиримидиновых основаниях.	
7.	Высокомолекулярные соединения.	Жиры как сложные эфиры глицерина и высших карбоновых кислот. Омыление жиров. Гидрогенизация жиров. Мыла как соли высших карбоновых кислот. Углеводы. Моно- и дисахариды. Функции углеводов. Биологическая роль углеводов. Глюкоза - физические свойства, линейная и циклическая формы. Реакции глюкозы (окисление азотной кислотой, восстановление в шестиатомный спирт), качественные реакции на глюкозу. Брожение глюкозы. Фруктоза как изомер глюкозы. Рибоза и дезоксирибоза. Понятие о гликозидах. Дисахариды. Сахароза как представитель невосстанавливающих дисахаридов. Мальтоза и лактоза, целлобиоза. Гидролиз дисахаридов. Получение сахара из сахарной свеклы. Полисахариды. Крахмал, гликоген, целлюлоза. Качественная реакция на крахмал. Гидролиз полисахаридов. Нуклеиновые кислоты. Нуклеозиды. Нуклеотиды. Нуклеиновые кислоты как природные полимеры. Строение ДНК и РНК. Гидролиз нуклеиновых кислот. Аминокислоты как амфотерные соединения. Реакции с кислотами и основаниями. Образование сложных эфиров. Пептиды. Пептидная связь. Амидный характер пептидной связи. Гидролиз пептидов. Белки. Первичная, вторичная и третичная структуры белков. Качественные реакции на белки.	9
		реакциях полимеризации. Строение молекул. Полиэтилен. Полипропилен. Фенолформальдегидные смолы. Синтетические каучуки. Строение, свойства, получение и применение. Синтетические волокна. Капрон. Лавсан.	
	Итого:		102ч

### Содержание учебного предмета/курса

### \_\_11\_ класс

№	Название раздела	Содержание учебного предмета, курса	Количество часов
1.	Неметаллы.	Классификация неорганических веществ. Элементы металлы и неметаллы и их положение в Периодической системе. Водород. Получение, физические и химические свойства (реакции с металлами и неметаллами, восстановление оксидов и солей). Гидриды. Топливные элементы. Галогены. Общая характеристика подгруппы. Физические свойства простых веществ. Закономерности изменения окислительной активности галогенов в соответствии с их положением в периодической таблице. Порядок вытеснения галогенов из растворов галогенидов. Особенности химии фтора. Хлор - получение в промышленности и лаборатории, реакции с металлами и неметаллами. Взаимодействие хлора с водой и растворами щелочей. Кислородные соединения хлора. Гипохлориты, хлорат и перхлораты как типичные окислители. Особенности химии брома и иода. Качественная реакция на йод. Галогеноводороды - получение, кислотные и восстановительные свойства. Соляная кислота и ее соли. Качественные реакции на галогенид-ионы. Элементы подгруппы кислорода. Общая характеристика подгруппы. Физические свойства простых веществ. Озон как аллотропная модификация кислорода. Получение озона. Озон как окислитель. Позитивная и негативная роль озона в окружающей среде. Сравнение свойств озона и кислорода. Вода и пероксид водорода как водородные соединения кислорода - сравнение свойств. Пероксид водорода как окислитель и восстановитель. Пероксиды металлов. Сера. Аллотропия серы. Физические и химические свойства серы (взаимодействие с металлами, кислородом, водородом, растворами щелочей, кислотами, кислородом, водородом, растворами шелочей, кислотами, кислородом, водородом, растворами шелочей, кислотами, серы. Окислительные свойства. Сульфиды. Сернистый газ как кислотный оксид. Окислительные и восстановительные свойства сернистого газа. Получение сернистого газа в промышленности и лаборатории. Сернистая кислота и ее соли. Серный ангидрид. Серная кислоты. Действие концентрированной серной кислоты на сахар, металлы, неметаллы, сульфиды. Термическая устойчивость сульфизов. Качественная реакция на серную кислоту и	

соединения. Элементы подгруппы азота. Общая характеристика подгруппы. Физические свойства простых веществ. Строение молекулы азота. Физические и химические свойства азота. Получение азота в промышленности и лаборатории. Нитриды. Аммиак - его получение, физические и химические свойства. Основные свойства водных растворов аммиака. Соли аммония. Поведение солей аммония при нагревании. Аммиак как восстановитель. Применение аммиака. Оксиды азота, их получение и свойства. Оксид азота(I). Окисление оксида азота(II) кислородом. Димеризация оксида азота(IV). Азотистая кислота и ее соли. Нитриты как окислители и восстановители. Азотная кислота - физические и химические свойства, получение. Отношение азотной кислоты к металлам и неметаллам. Зависимость продукта восстановления азотной кислоты от активности металла и концентрации кислоты. Термическая устойчивость нитратов. Фосфор и его соединения. Аллотропия фосфора. Химические свойства фосфора (реакции с кислородом, галогенами, металлами, сложными веществами-окислителями, щелочами). Получение и фосфора. Фосфорный ангидрид. применение Ортофосфорная метафосфорная кислоты и их соли. Качественная реакция на ортофосфаты. Разложение ортофосфорной кислоты. Пирофосфорная кислота и пирофосфаты. Фосфиды. Фосфин. Хлориды фосфора. Оксид фосфора(III), фосфористая кислота и ее соли. Углерод. Аллотропия углерода. Сравнение строения и свойств графита и алмаза. Фуллерен как новая молекулярная форма углерода. Графен как монослой графита. Углеродные нанотрубки. Уголь. Активированный уголь. Адсорбция. Химические свойства угля. Карбиды. Гидролиз карбида кальция и карбида алюминия. Карбиды переходных металлов как сверхпрочные материалы. Оксиды углерода. Образование угарного газа при неполном сгорании угля. Уголь и угарный газ как восстановители. Реакция угарного газа с расплавами щелочей. Синтез формиатов и оксалатов. Углекислый газ. Угольная кислота и ее соли. Поведение средних и кислых карбонатов при нагревании. Кремний. Свойства простого вещества. Реакции с хлором, кислородом, растворами щелочей. Оксид кремния в природе и технике. Кремниевые кислоты и их соли. Гидролиз силикатов. Силан - водородное соединение кремния. Б о р. Оксид бора. Борная кислота и ее соли. Бура. Общий обзор элементов - металлов. Свойства простых веществ-металлов. Металлические кристаллические решетки. Сплавы. Характеристика наиболее известных сплавов. Получение и применение металлов.

2. Общие свойства металлов.

3.	Мотонни и пиории и на чето не	HIGHWAYA MATAURI ASWAR VANDETONIAN WARREN VANDETONIAN	12
3.	Металлы главных подгрупп.	Щелочные металлы - общая характеристика подгруппы, характерные	12
		реакции натрия и калия. Свойства щелочных металлов. Получение	
		щелочных металлов. Сода и едкий натр - важнейшие соединения натрия.	
		Бериллий, магний, щелочноземельные металлы. Магний и кальций, их	
		общая характеристика на основе положения в Периодической системе	
		элементов Д. И. Менделеева и строения атомов. Получение, физические и	
		химические свойства, применение магния, кальция и их соединений.	
		Амфотерность оксида и гидроксида бериллия. Жесткость воды и способы	
		ее устранения. Окраска пламени солями щелочных и щелочноземельных	
		металлов. Алюминий. Распространенность в природе, физические и	
		химические свойства (отношение к кислороду, галогенам, растворам кислот	
		и щелочей, алюмотермия). Амфотерность оксида и гидроксида алюминия.	
		Соли алюминия. Полное разложение водой солей алюминия со слабыми	
		двухосновными кислотами. Алюминаты в твердом виде и в растворе.	
		Применение алюминия. Соединения алюминия в низших степенях	
		окисления. Олово и свинец. Физические и химические свойства (реакции с	
		кислородом, кислотами), применение. Соли олова (II) и свинца (II).	
		Свинцовый аккумулятор.	
4.	Металлы побочных подгрупп.	Металлы побочных подгрупп. Особенности строения атомов переходных	16
	3,4 F3	металлов. Хром. Физические свойства, химические свойства (отношение к	-
		водяному пару, кислороду, хлору, растворам кислот). Изменение	
		окислительно-восстановительных и кислотно-основных свойств оксидов и	
		гидроксидов хрома с ростом степени окисления. Амфотерные свойства	
		оксида и гидроксида хрома(III). Окисление солей хрома(III) в хроматы.	
		Взаимные переходы хроматов и дихроматов. Хроматы и дихроматы как	
		окислители. Марганец - физические и химические свойства (отношение к	
		кислороду, хлору, растворам кислот). Оксид марганца(IV) как окислитель и	
		катализатор. Перманганат калия как окислитель. Манганат(VI) калия и его	
		свойства. Железо. Нахождение в природе. Значение железа для организма	
		человека. Физические свойства железа. Сплавы железа с углеродом.	
		Химические свойства железа (взаимодействие с кислородом, хлором, серой,	
		углем, кислотами, растворами солей). Сравнение кислотно-основных и	
		окислительно-восстановительных свойств гидроксида железа (II) и	
		гидроксида железа (III). Соли железа (II) и железа (III). Методы перевода	
		солей железа(II) в соли железа (III) и обратно. Окислительные свойства	
		соединений железа (III) в реакциях с восстановителями (иодидом, медью).	
		Цианидные комплексы железа. Качественные реакции на ионы железа (II) и	

		(III). Медь. Нахождение в природе. Физические и химические свойства (взаимодействие с кислородом, хлором, серой, кислотами-окислителями). Соли меди(II). Медный купорос. Аммиакаты меди (I) и меди (II). Получение оксида меди (I) восстановлением гидроксида меди (II) глюкозой. Серебро. Физические и химические свойства (взаимодействие с серой, хлором, кислотами-окислителями). Осаждение оксида серебра при действии щелочи на соли серебра. Аммиакаты серебра как окислители. Качественная реакция на ионы серебра. Золото. Физические и химические свойства (взаимодействие с хлором, «царской водкой». Способы выделения золота из золотоносной породы. Цинк. Физические и химические свойства (взаимодействие с галогенами, кислородом, серой, растворами кислот и щелочей). Амфотерность оксида и гидроксида цинка. Ртуть. Представление о свойствах ртути и ее соединениях.	
5.	Строение вещества.	Строение вещества. Электронная природа химической связи. Электроотрицательность. Виды химической связи (ковалентная, ионная, металлическая, водородная) и механизмы ее образования. Кристаллические и аморфные вещества. Типы кристаллических решеток (атомная, молекулярная, ионная, металлическая). Зависимость физических свойств вещества от типа кристаллической решетки. Причины многообразия веществ.	7
6.	Теоретическое описание химических реакций.	Тепловой эффект химической реакции. Эндотермические и экзотермические реакции. Закон Гесса. Теплота образования вещества. Энергия связи. Понятие об энтальпии. Понятие об энтропии. Второй закон термодинамики. Энергия Гиббса и критерии самопроизвольности химической реакции. Скорость химических реакций и ее зависимость от природы реагирующих веществ, концентрации реагентов, температуры, наличия катализатора, площади поверхности реагирующих веществ. Закон действующих масс. Правило ВантГоффа. Понятие об энергии активации и об энергетическом профиле реакции. Гомогенный и гетерогенный катализ. Примеры каталитических процессов в технике и в живых организмах. Ферменты как биологические катализаторы. Обратимые реакции. Химическое равновесие. Принцип Ле Шателье. Константа равновесия. Равновесие в растворах. Константы диссоциации. Расчет рН растворов сильных кислот и щелочей. Произведение растворимости. Ряд активности металлов. Понятие о стандартном электродном потенциале и электродвижущей силе реакции. Химические источники тока: гальванические элементы, аккумуляторы и топливные элементы.	15

		Электролиз расплавов и водных растворов электролитов. Законы	
		электролиза.	
7.	Химическая технология.	Основные принципы химической технологии. Производство серной кислоты контактным способом. Химизм процесса. Сырье для производства серной кислоты. Технологическая схема процесса, процессы и аппараты. Производство аммиака. Химизм процесса. Определение оптимальных условий проведения реакции. Принцип циркуляции и его реализация в технологической схеме. Металлургия. Черная металлургия. Доменный процесс (сырье, устройство доменной печи, химизм процесса). Производство стали в кислородном конвертере и в электропечах. Органический синтез. Синтезы на основе синтез-газа. Производство метанола. Экология и проблема охраны окружающей среды. Зеленая химия.	6
8.	Химия в повседневной жизни.	Химия пищи. Жиры, белки, углеводы, витамины. Пищевые добавки, их	4
9.	Химия на службе общества.	классификация. Запрещенные и разрешенные пищевые добавки.	
10.	Химия в современной науке.	Лекарственные средства. Краски и пигменты. Принципы окрашивания тканей. Химия в строительстве. Цемент, бетон. Стекло и керамика. Традиционные и современные керамические материалы. Сверхпроводящая керамика. Бытовая химия. Отбеливающие средства. Химия в сельском хозяйстве. Инсектициды и пестициды. Средства защиты растений. Репелленты. Особенности современной науки. Методология научного исследования. Профессия химика. Математическая химия. Поиск химической информации. Работа с базами данных.	
	Итого:		102ч

# Тематическое планирование \_\_10\_ класс

№	Название темы	Рабочая программа	Количество	Количество
	пазвание темы	воспитания	часов	контрольных работ
1.	Повторение и углубление знаний.	Создание благоприятных	17	2
2.	Основные понятия органической химии.	условий для приобретения обучающимися опыта осуществления социально значимых дел. Это: опыт самостоятельного приобретения	13	-
3.	Углеводороды.		25	1
4.	Кислородосодержащие органические соединения.		18	1
5.	Азот- и серосодержащие органические соединения.		5	-
6.	Биологически активные вещества.		15	1
7.	Синтетические и высокомолекулярные соединения.	новых знаний, проведения научных исследований, опыт	9	1
		проектной деятельности; опыт		
		самопознания и самоанализа,		
		опыт социально приемлемого		
		самовыражения и		
		самореализации.		
	Итого:	•	102	6

# Тематическое планирование \_\_11 класс

11_ KJIACC							
№	Название темы	Рабочая программа	Количество	Количество			
	Husbanne Tembi	воспитания	часов	контрольных работ			
1.	Неметаллы.	Создание благоприятных	36	2			
2.	Общие свойства металлов.	условий для приобретения обучающимися опыта осуществления социально значимых дел. Это: опыт	2	-			
3.	Металлы главных подгрупп.		12	-			
4.	Металлы побочных подгрупп.		16	1			
5.	Строение вещества.		7	-			
6.	Теоретическое описание химических реакций.	самостоятельного приобретения	15	1			
7.	Химическая технология.	новых знаний, проведения научных исследований, опыт	6	1			
8.	Химия в повседневной жизни.	проектной деятельности; опыт	4	-			
9.	Химия на службе общества.	самопознания и самоанализа,	2	-			
10.	Химия в современной науке.	опыт социально приемлемого	2	-			
		самовыражения и					
		самореализации.					
	Итого:		102	5			