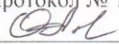


Муниципальное общеобразовательное учреждение
«Средняя общеобразовательная школа №76»
Ленинского района города Саратова

«Рассмотрено»
на заседании методического
объединения учителей естественно-
математического цикла
Протокол № 1 от «29» августа 2019г.
 /Александрова О.С./



**Рабочая программа
элективного курса
«Актуальные вопросы школьной географии»
(ФГОС СОО)
10-11 классы**

Рассмотрено на заседании
педагогического совета
протокол №
от «29» августа 2019 г.

ПОЯСНИТЕЛЬНАЯ ЗАПИСКА

Учебный (элективный) курс «Химия: теория и практика» создан в целях обеспечения принципа вариативности и учета индивидуальных потребностей обучающихся и призван реализовать следующую функцию – восполнить изучение предмета «Химия», не включенного в учебный план общеобразовательной организации в предметную область «Естественные науки» как обязательный предмет в соответствии с выбранным профилем обучения.

Учебный (элективный) курс «Химия: теория и практика» на уровне среднего общего образования является курсом по выбору обучающихся в предметной области «Естественные науки».

Программа учебного (элективного) курса «Химия: теория и практика» для образовательных организаций, реализующих программы среднего общего образования, разработана в соответствии со следующими нормативно-правовыми документами:

Федеральный закон РФ от 29.12.2012 г. №273-ФЗ «Об образовании в Российской Федерации» (с изменениями и дополнениями);

Федеральный государственный образовательный стандарт среднего общего образования, утвержденный приказом Министерства образования и науки Российской Федерации от 17 мая 2012 г. № 413 (с изменениями и дополнениями);

Постановление Главного государственного санитарного врача Российской Федерации от 29.12.2010 № 189 «Об утверждении СанПиН 2.4.2.2821-10 «Санитарно-эпидемиологические требования к условиям и организации обучения в общеобразовательных учреждениях» (с изменениями и дополнениями);

Устав МОУ «СОШ №76»;

Основная образовательная программа среднего общего образования МОУ «СОШ №76»;

Учебный план МОУ «СОШ №76» на 2019-2020 учебный год (с изменениями и дополнениями на каждый учебный год);

Положение о рабочей программе педагога МОУ «СОШ №76» (в соответствии с ФГОС);

Программа учебного (элективного) курса обеспечивает:

удовлетворение индивидуальных запросов обучающихся; общеобразовательную, общекультурную составляющую при получении среднего общего образования;

развитие личности обучающихся, их познавательных интересов, интеллектуальной и ценностно-смысловой сферы;

развитие навыков самообразования и самопроектирования;

углубление, расширение и систематизацию знаний в выбранной области научного знания или вида деятельности;

совершенствование имеющегося и приобретение нового опыта познавательной деятельности, профессионального самоопределения обучающихся.

Программа конкретизирует содержание предмета «Химия» и дает примерное распределение учебных часов по содержательным компонентам и разделам/темам.

Данная программа гарантирует обеспечение единства образовательного пространства за счет преемственности, интеграции, предоставления равных возможностей и качества образования, может использоваться образовательной организацией при разработке образовательной программы конкретной организации.

Содержание Программы строится с учетом региональных особенностей, условий образовательных организаций, а также с учетом вовлечения обучающихся с ограниченными возможностями здоровья.

Основная цель изучения учебного (элективного) курса «Химия: теория и практика» - формирование представлений о химической составляющей естественно-научной картины мира, овладение важнейшими химическими понятиями, законами и теориями.

Основные задачи:

-овладение методами научного познания для объяснения химических явлений и свойств веществ, оценки роли химии в развитии современных технологий и получении новых материалов;

-воспитание убежденности в позитивной роли химии в жизни современного общества, необходимости грамотного отношения к своему здоровью и окружающей среде;

-применение полученных знаний для безопасного использования веществ и материалов в быту, сельском хозяйстве и на производстве, решения практических задач в повседневной жизни, предупреждения явлений, наносящих вред здоровью человека и окружающей среде.

Авторы курса:

Карасева Татьяна Вячеславовна – старший методист кафедры естественно-научного образования ГАУ ДПО «СОИРО»;

Ким Елена Петровна – учитель химии МАОУ «Гимназия № 1 Октябрьского района г. Саратова», Заслуженный учитель РФ;

Мельникова Ольга Николаевна – учитель химии МАОУ «Гимназия № 3» Фрунзенского района г. Саратова.

Рабочая программа взята с изменениями в связи с материально-техническими возможностями школы: сокращено количество часов с 70 до 68 с учетом учебных недель, исключены 2 практические работы.

**ОБЩАЯ ХАРАКТЕРИСТИКА
УЧЕБНОГО (ЭЛЕКТИВНОГО) КУРСА**

Содержание учебного (элективного) курса «Химия: теория и практика» представлено линейным способом построения учебных программ. Учебный материал выстраивается в одной линии и состоит из последовательно связанных между собой глав и тем. Учебный материал каждой последующей главы является логическим продолжением того, что изучалось в предыдущий главе. Это позволяет экономить время, поскольку исключается дублирование материала. Это актуально для курса

компенсирующего не включенные в учебный план дисциплины из обязательного перечня учебных предметов, предусмотренных учебным планом, на изучение которого отводится 1 час в неделю.

Программный материал отражает все современные запросы общества:

- формирования фундаментальных представлений о мире, включающих наряду с физическими и биологическими знаниями, необходимый объем химических знаний;
- формирование химических знаний важных как для повседневной жизни, так и для деятельности во всех областях науки, народного хозяйства, в том числе не связанных с химией непосредственно.

Химическое образование необходимо также для создания у обучающихся представлений о роли химии в решении экологических, сырьевых, энергетических, продовольственных, медицинских проблем человечества.

Ценностные ориентиры Программы определяются направленностью на национальный воспитательный идеал, востребованный современным российским обществом и государством.

Программа предусматривает обеспечение общеобразовательной и общекультурной подготовки учащихся. Программа позволяет раскрыть ведущие идеи и теории химической науки, формирующие мировоззрение учащихся – Закон сохранения массы и энергии, Периодический закон Д. И. Менделеева, Теория химического строения органических веществ, Теория растворов. Полученные знания создают условия для понимания зависимости свойств веществ от состава и строения; обусловленность применения веществ их свойствами; материальное единство неорганических органических веществ; возрастающей роли химии в создании новых лекарств и материалов, в экономии сырья, охране окружающей среды.

Содержание Программы разработано в соответствии с требованиями современной дидактики и возрастной психологии и направлено на решение задач по формированию у учащихся научного мировоззрения, освоения общенаучных методов познания, практического применения полученных знаний, создание межпредметных связей с предметами областей математических и гуманитарных наук.

Программа учебного (элективного) курса **«Химия: теория и практика»** представлена следующими содержательными компонентами:

Введение; Углеводороды; Кислородсодержащие органические вещества; Азотсодержащие органические вещества;

Строение атома и периодический закон Д.И. Менделеева;

Строение вещества; Химические реакции; Вещества и их свойства; Химия в жизни общества.

Принципы и особенности содержания Программы:

- принцип систематичности и последовательности предполагает выделение в изучаемом материале ведущих идей и теорий, выстраивание логической системы курса и учебного материала внутри одной главы, темы. Принцип системности и последовательности позволяет сохранить соотношение между теоретическими положениями и практической составляющей курса. Реализуется в последовательности теории, практики, контроля и самоконтроля обучающихся;

- принцип непрерывности позволяет организовывать обучение с опорой на знания химии, полученные на ступенях начального общего и основного общего образования, а также на жизненный опыт учащихся. Кроме того, большую роль играют знания, сформированные другим предметными областями;

- принцип доступности и индивидуализации строится на учете учебных возможностей обучающихся. Позволяет выбрать оптимально учебный материал, соответствующий возрастным, физическим, психологическим и интеллектуальным особенностям обучающихся. Обучение химическому содержанию остается доступным, но позволяет умственно и интеллектуально развивать обучающихся;

- принцип вариативности в организации образовательной деятельности дает возможность для различных вариантов реализации теоретической и практической части курса, исходя из обеспеченности курса материально-техническим, информационным, методическим обеспечением, особенностями разных групп учащихся в классе. Позволяет искать конструктивные пути организации учебной деятельности не только учителю, но и обучающимся;

- принцип минимакса в организации образовательной деятельности позволяет обучающимся освоить обязательную часть реализуемой программы. В то же время программа дает возможность развитию творчества, интеллекта обучающихся через участие в проектной деятельности, в исследовательской деятельности, в решении задач повышенного уровня сложности.

Системно – деятельностный подход, реализуемый в Программе, позволяет формировать личностные, метапредметные и предметные результаты, обозначенные федеральным государственным образовательным стандартом в предметной области «Естественные науки» с учетом индивидуальных особенностей обучающихся.

Описание места курса в учебном плане

На уровне среднего общего образования учебный (элективный) курс **«Химия: теория и практика»** является курсом по выбору обучающихся в предметной области «Естественные науки».

Программа учебного (элективного) курса **«Химия: теория и практика»** рассчитана на 69 учебных часов, на изучение курса в каждом классе предполагается выделить по 35/34 часов.

ПЛАНИРУЕМЫЕ РЕЗУЛЬТАТЫ ОСВОЕНИЯ УЧЕБНОГО (ЭЛЕКТИВНОГО) КУРСА

Планируемые результаты освоения программы учебного (элективного) курса «Химия: теория и практика» уточняют и конкретизируют общее понимание личностных, метапредметных и предметных результатов как с позиций организации их достижения в образовательной деятельности, так и с позиций оценки достижения этих результатов.

Результаты изучения учебного (элективного) курса по выбору обучающихся должны отражать:

- развитие личности обучающихся средствами предлагаемого для изучения учебного предмета, курса;
- развитие общей культуры обучающихся, их мировоззрения, ценностно-смысловых установок;
- развитие познавательных, регулятивных и коммуникативных способностей, готовности и способности к саморазвитию и профессиональному самоопределению;
- овладение систематическими знаниями и приобретение опыта осуществления целесообразной и результативной деятельности;
- развитие способности к непрерывному самообразованию, овладению ключевыми компетентностями, составляющими основу умения, самостоятельному приобретению и интеграции знаний;
- обеспечение академической мобильности и (или) возможности поддерживать избранное направление образования;
- обеспечение профессиональной ориентации обучающихся.

Планируемые результаты изучения учебного курса

Планируемые личностные результаты включают:

- российскую гражданскую идентичность (идентификация себя в качестве гражданина России, гордость за достижения русских ученых, за русскую науку, осознание и ощущение личностной причастности судьбе российского народа). Осознанное, уважительное и доброжелательное отношение к истории, культуре, религии, традициям, языкам, ценностям народов России и народов мира;
- сформированность целостного мировоззрения, соответствующего современному уровню развития науки и общественной практики;
- сформированность ценности здорового и безопасного образа жизни; индивидуальная и коллективная безопасность в чрезвычайных ситуациях;
- сформированность основ экологической культуры, соответствующей современному уровню экологического мышления;
- освоенность социальных норм, правил поведения, ролей и форм социальной жизни в группах и сообществах;
- осознанное, уважительное и доброжелательное отношение к другому человеку, его мнению, мировоззрению, культуре, языку,

вере, гражданской позиции. Готовность и способность вести диалог с другими людьми и достигать в нем взаимопонимания;

- развитое моральное сознание и компетентность в решении моральных проблем на основе личностного выбора,
- формирование нравственных чувств, нравственного поведения, и осознанного и ответственного отношения к собственным поступкам;
- эстетическое, эмоционально-ценностное видение окружающего мира; способность к эмоционально-ценностному освоению мира.

Планируемые метапредметные результаты:

Метапредметные результаты включают три группы универсальных учебных действий.

Регулятивные универсальные учебные действия:

-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;

-организовывать эффективный поиск ресурсов, необходимых для достижения поставленной цели;

-сопоставлять полученный результат деятельности с поставленной заранее целью.

Познавательные универсальные учебные действия:

-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 универсальные учебные действия:

-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.

Планируемые предметные результаты

В результате обучения по Программе учебного (элективного) курса

«Химия: теория и практика» обучающийся научится:

-пониманию предмета, ключевых теорий и положений, составляющих предмет «Химия», что обеспечивается посредством моделирования и постановки проблемных вопросов, характерных для предметной области «Естественные науки»;

-решать основные практические задачи, характерные для использования методов и инструментария предмета «Химия»;

-формировать межпредметные связи с другими областями знания.

Обучающийся получит возможность научиться:

-овладеть ключевыми понятиями и закономерностями, на которых строится наука химия, распознавание соответствующих ей признаков и взаимосвязей, способность демонстрировать различные подходы к изучению явлений, характерных для изучаемой науки химии;

- решать как некоторые практические, так и основные теоретические задачи, характерные для использования методов и инструментария химии;

-получить представлений о химии как целостной теории (совокупности теорий), об основных связях с иными смежными областями знаний.

Содержание тем учебного курса химии 10 КЛАСС

1. ВВЕДЕНИЕ – 6 ч

Тема 1. Роль органических веществ в окружающем мире.

Тема 2. Теория строения органических соединений А.М. Бутлерова. Роль А. М. Бутлерова в развитие российской науки.

Тема 3. Классификация органических соединений. Классификация химических реакций в органической химии.

Тема 4. Изомерия органических соединений. Основы номенклатуры.

Тема 5-6. Вывод простейших и молекулярных формул органических веществ. Практикум по решению задач.

2. УГЛЕВОДОРОДЫ – 9 ч

Тема 1 (7). Предельные углеводороды. Практикум по составлению структурных изомеров и основам номенклатуры.

Тема 2 (8). Характеристика предельных углеводородов.

Тема 3 (9). Практикум по решению задач. Вывод молекулярных формул органических веществ по продуктам сгорания.

Тема 4-5 (10-11). Сравнительная характеристика непредельных углеводородов.

Тема 6 (12). История природного каучука. Сергей Васильевич Лебедев и его вклад в создание синтетического каучука.

Тема 7 (13). Сравнительная характеристика циклических углеводородов.

Тема 8 (14). Практикум по осуществлению цепочек превращений с участием углеводородов.

Тема 9 (15). Природные источники углеводородов.

3. КИСЛОРОДСОДЕРЖАЩИЕ ОРГАНИЧЕСКИЕ ВЕЩЕСТВА –13 ч

Тема 1 (16). Характеристика спиртов.

Тема 2(17). **Практическая работа № 1** «Качественные реакции на спирты»

Тема 3 (18). Сравнительная характеристика спиртов и фенолов.

Тема 4 (19). Сравнительная характеристика альдегидов и кетонов.

Тема 5 (20). Характеристика карбоновых кислот.

Тема 6 (21). **Практическая работа №2** «Свойства карбоновых кислот».

Тема 7 (22). Характеристика сложных эфиров. Жиры и масла.

Тема 8 (23). **Практическая работа № 3** «Оценка степени непредельности жиров».

Тема 9 (24). Синтетические моющие средства. **Практическая работа № 4** «Удаление жировых загрязнений различными способами»

Тема 10(25). Характеристика углеводов. **Практическая работа № 5** «Обнаружение глюкозы в ягодах, фруктах и овощах».

Тема 11 (26). Искусственные и синтетические волокна.

Тема 12(27). Взаимосвязь углеводородов и кислородсодержащих органических веществ. Практикум по осуществлению цепочек превращений.

Тема 13(28). Решение задач на вывод формул кислородсодержащих органических веществ.

4. АЗОТСОДЕРЖАЩИЕ ОРГАНИЧЕСКИЕ ВЕЩЕСТВА – 6 ч

Тема 1 (29). Характеристика аминов.

Тема 2(30). Ароматические амины. Роль Н.Н. Зинина в открытии новых лекарственных веществ и красителей.

Тема 3(31). Аминокислоты – амфотерные органические вещества. Искусственная и синтетическая пища.

Тема 4(32). Белки и ферменты, их роль в процессах жизнедеятельности. Нуклеиновые кислоты и жизнь.

Тема 5(33). Взаимосвязь органических веществ. Практикум по осуществлению цепочек превращений.

Тема 6 (34). Решение задач на вывод формул азотсодержащих органических веществ.

11 КЛАСС

5. СТРОЕНИЕ АТОМА И ПЕРИОДИЧЕСКИЙ ЗАКОН Д.И. МЕНДЕЛЕЕВА - 3 ч

Тема 1 (35). Атом – сложная частица. Состав атомного ядра.

Тема 2 (36). Электронная оболочка атома. Квантовые числа. Практикум по составлению электронных и электронно-графических формул атомов элементов побочных подгрупп.

Тема 3 (37). Периодический закон и периодическая система химических элементов Д.И. Менделеева. Практикум по установлению зависимости свойств элементов от строения их атомов.

6. СТРОЕНИЕ ВЕЩЕСТВА – 8 ч

Тема 1 (38). Понятие о химической связи. Ковалентная и ионная связи.

Тема 2 (39). Металлическая и водородная связи. Архитектура молекул. **Лабораторная работа** «Конструирование моделей молекул (с использованием компьютерных программ).

Тема 3(40). Вещества молекулярного и немолекулярного строения.

Кристаллические решетки. Представление электронных презентаций.

Тема 4(41). Неорганические и органические полимеры. Биополимеры.

Практическая работа № 6 «Распознавание пластмасс и волокон».

Тема 5(42). Агрегатные состояния веществ: газообразные, жидкие и твердые вещества. Оценка влияния химического загрязнения атмосферы на организм человека и другие живые организмы.

Тема 6(43). **Практическая работа № 7** «Получение, собирание и распознавание газов» (кислорода, водорода, углекислого газа, аммиака).

Тема 7(44). Дисперсные системы. Коллоиды. Чистые вещества и смеси. Состав смесей. Разделение смесей.

Тема 8(45). Практикум по расчету массовой и объемной долей компонентов смеси.

7. ХИМИЧЕСКИЕ РЕАКЦИИ – 11 ч

Тема 1(46). Причины многообразия веществ. Аллотропия. Изомерия.

Практикум по составлению изомеров органических соединений.

Тема 2(47). Признаки и условия протекания химических реакций. Закон сохранения массы веществ. Классификация химических реакций.

Тема 3(48). Окислительно-восстановительные реакции в неорганической и органической химии. Практикум по расстановке коэффициентов методом электронного баланса.

Тема 4(49). Скорость химической реакции. Факторы, влияющие на скорость химической реакции. **Лабораторная работа** «Зависимость скорости гетерогенных химических реакций от концентрации раствора, температуры, площади поверхности твердого вещества».

Тема 5(50). Обратимость реакций. Химическое равновесие и способы его смещения. Принцип Ле Шателье.

Тема 6 (51). Теория электролитической диссоциации.

Тема 7(52). Кислоты, основания, соли в свете теории электролитической диссоциации.

Тема 8(53). **Практическая работа № 8** «Ионные реакции в растворах электролитов. Экспериментальное решение задач».

Тема 9(54). Вода как диполь. Особенности физических и химических свойств воды. Роль воды в химических реакциях и жизнедеятельности живых организмов.

Тема 10(55). Гидролиз неорганических и органических соединений. Среда водных растворов. Промышленное значение процессов гидролиза. **Лабораторная работа** «Определение среды растворов с помощью универсальной индикаторной бумаги, растворов лакмуса и фенолфталеина».

Тема 11(56). Химические источники тока. Электролиз. Промышленное значение процессов электролиза.

8. ВЕЩЕСТВА И ИХ СВОЙСТВА – 9 ч

Тема 1(57). Металлы. Электрохимический ряд напряжений металлов. Способы получения металлов. Представление электронных презентаций по теме «Металлы».

Тема 2(58). Физические и химические свойства металлов. Коррозия металлов. Гальваностегия, ее использование для защиты металлов от коррозии.

Тема 3(59). Неметаллы. Свойства неметаллов. Водородные соединения неметаллов. Оксиды и ангидриды карбоновых кислот. Представление электронных презентаций по теме «Неметаллы».

Тема 4(60). Органические и неорганические кислоты. Применение кислот.

Тема 5(61). Органические и неорганические основания. Применение оснований.

Тема 6(62). Амфотерные органические и неорганические соединения.

Тема 7(63). **Практическая работа № 9** «Получение гидроксида алюминия и доказательство его амфотерности».

Тема 8(64). **Практическая работа № 10** «Решение экспериментальных задач на идентификацию органических и неорганических соединений».

Тема 9(65). **Практическая работа № 10** «Решение экспериментальных задач на идентификацию органических и неорганических соединений».

9. ХИМИЯ В ЖИЗНИ ОБЩЕСТВА- 3 ч

Тема 1(66). Препараты бытовой химии. Охрана окружающей среды, соблюдение правил использования.

Тема 2(67). Химические вещества в медицине. Химические вещества в сельском хозяйстве и строительстве.

Тема 3(68). Химическая промышленность и проблема охраны окружающей среды.

Тематическое планирование учебного материала

№	Раздел 10 класс	Количество часов	Практические работы Контрольные работы	Характеристика основных видов деятельности обучающихся
1	ВВЕДЕНИЕ	6	-	<p>Самостоятельная работа.</p> <p>Понимать принципы построения графических формул органических веществ, исходя из теории Бутлерова, отличать понятия валентность и степень окисления, уметь находить степень окисления у углеродов в органических веществах, знать понятия «гомолог», «изомер», строить и называть изомеры по номенклатуре ИЮПАК, классифицировать органические соединения, понимать и решать задачи на вывод простейших формул органических веществ.</p>
2	УГЛЕВОДОРО ДЫ	9	-	<p>Самостоятельная работа, тестирование.</p> <p>Знать строение и свойства предельных и непредельных, циклических УВ, их применение.</p>
3	КИСЛОРОДС ОДЕРЖАЩИ Е ОРГАНИЧЕ СКИЕ ВЕЩЕСТВА	13	<p>Практическа я работа № 1 «Качественны е реакции на спирты»</p> <p>Практиче ская работа №2 «Свойства карбоновы х кислот».</p> <p>Практическа я работа № 3 «Оценка степени непредельнос ти жиров».</p> <p>Практическая работа № 4 «Удаление жировых загрязнений различными способами».</p> <p>Практическая работа № 5 «Обнаружение глюкозы в ягодах, фруктах</p>	<p>Самостоятельная работа, Тестирование. Формулировать цель и правила работы; строго следовать инструкции; фиксировать наблюдения в процессе эксперимента, последовательно описывая все действия. Изучать правила по ТБ при работе в кабинете химии.</p> <p>Знать строение и свойства спиртов, карбоновых кислот, альдегидов, кетонов, сложных эфиров и жиров, углеводов. Характерные свойства, качественные реакции и их применение.</p>

№	Раздел 10 класс	Количество часов	Практические работы Контрольные работы	Характеристика основных видов деятельности обучающихся
			и овощах».	
4	АЗОТСОДЕРЖАЩИЕ ОРГАНИЧЕСКИЕ ВЕЩЕСТВА	6	-	Самостоятельная работа, тестирование. Формировать представление об аминах, аминокислотах, белках, знать качественные реакции на них, уметь решать задачи с участием этих веществ и на вывод формул этих веществ.
11 класс				
5	СТРОЕНИЕ АТОМА И ПЕРИОДИЧЕСКИЙ ЗАКОН Д.И. МЕНДЕЛЕЕВА	3	-	Самостоятельная работа, тестирование. Иметь представление о современной модели строения атома, понимать двойственную природу электрона, знать принципы и правила построения электронных оболочек атома, правила заполнения электронных орбиталей. Квантовые числа. Закономерности заполнения эл. оболочек у элементов в ПС. Уметь составить Электронную и электронно-графическую формулу любого ХЭ из ПС.
6	СТРОЕНИЕ ВЕЩЕСТВА	8	Практическая работа № 6 «Распознавание пластмасс и волокон». Практическая работа № 7 «Получение, собирание и распознавание газов» (кислорода, водорода, углекислого газа, аммиака).	Самостоятельная работа, тестирование. Иметь понятия о химической связи, различных типах химической связи, устанавливать тип связи в разных веществах по физическим свойствам и наоборот, понимать единую природу химической связи. Определять типы кристаллических решеток у разных веществ. Формировать понятия смесь, дисперсная система и ее типы. Знать примеры смесей и решать расчетные задачи на растворы, смеси.
7	ХИМИЧЕСКИЕ РЕАКЦИИ	11	Практическая работа № 8 «Ионные реакции в растворах электролитов. Экспериментальное решение задач».	Самостоятельная работа, тестирование. Формировать понятие химической реакции, знать и определять типы ХР, ОВР и их типы. Уметь расставлять коэффициенты методом ЭБ в реакциях с органическими и неорганическими веществами. Понимать о скорости ХР, ее зависимости от температуры, давления,

№	Раздел 10 класс	Количество часов	Практические работы Контрольные работы	Характеристика основных видов деятельности обучающихся
				концентрации, применять принцип Ле Шателье, решать простейшие реакции на скорость, различать гидролиз, определять продукты гидролиза, электролиз, применение данных процессов в химии и жизни.
8	ВЕЩЕСТВА И ИХ СВОЙСТВА	9	<p>Практическая работа № 9 «Получение гидроксида алюминия и доказательство его амфотерности».</p> <p>Практическая работа № 10 «Решение экспериментальных задач на идентификацию органических и неорганических соединений».</p>	<p>- характеризовать химические элементы (от водорода до благородных газов) на основе их положения в периодической системе Д.И. Менделеева и особенностей строения их атомов; связь между составом, строением и свойствами веществ; химические свойства основных классов неорганических веществ;</p> <p>- изучить общие и специфические свойства неметаллов 4, 5, 6, 7 и 8 групп главных подгрупп, строение, физические и химические свойства, качественные реакции, получение и применение в жизни человека.</p> <p>Давать общую характеристику физических и химических свойств органических и неорганических кислот, сравнивать свойства,</p> <p>- Давать общую характеристику физических и химических свойств органических и неорганических оснований, сравнивать свойства,</p> <p>- Давать общую характеристику физических и химических свойств органических и неорганических амфотерных соединений, сравнивать свойства.</p> <p>- Самостоятельно проводить исследования и выполнять химические опыты при экспериментальном решении задач; подбирать вещества и проводить химические реакции, необходимые для решения данной задачи, соблюдая правила работы в химическом кабинете; - анализировать результаты опытов.</p>
9	ХИМИЯ В ЖИЗНИ ОБЩЕСТВА	3		<p>Иметь представления о простейших лекарственных препаратах, синтетических моющих средствах, о мерах безопасности при работе с ними.</p> <p>- прогнозировать положительные и отрицательные результаты использования химических веществ в сельском хозяйстве и промышленности, влияние их на окружающую среду и человека.</p>

№	Раздел 10 класс	Количество часов	Практические работы Контрольные работы	Характеристика основных видов деятельности обучающихся
				Выполнять проект, защищать проект, Тестирование.
ИТОГ		68	10	

ОСНОВНЫЕ КРИТЕРИИ ОЦЕНИВАНИЯ ДЕЯТЕЛЬНОСТИ ОБУЧАЮЩИХСЯ

Оценка учебных достижений обучающихся производится с учетом целей предварительного, текущего, этапного и итогового педагогического контроля по Программе учебного (элективного) курса «Химия: теория и практика».

Оценка		Требования
зачтено	5 (отлично)	<p>Выполнение заданий текущего контроля (тестовые проверочные работы) - ответ содержит 90–100% элементов знаний. Оценка устного ответа, письменной контрольной работы (задания со свободно конструируемым в ответе присутствуют все понятия, составляющие содержание данной темы (основные законы и теории химии, закономерности протекания химических реакций, общие научные принципы производства неорганических и органических веществ и др.), а степень их раскрытия соответствует уровню, который предусмотрен государственным образовательным стандартом. Ответ демонстрирует овладение учащимся ключевыми умениями, отвечающими требованиям стандарта к уровню подготовки выпускников (грамотное владение химическим языком, использование химической номенклатуры – «тривиальной» или международной, умение классифицировать вещества и реакции, терминологически грамотно характеризовать любой химический процесс, объяснять обусловленность свойств и применения веществ их строением и составом, сущность и закономерность протекания изученных видов реакций). В ответе возможная одна несущественная ошибка.</p> <p>Оценка умений решать расчетные задачи: в логическом рассуждении и решении нет ошибок, задача решена рациональным способом.</p>
	4 (хорошо)	<p>Выполнение заданий текущего контроля (тестовые проверочные работы) - ответ содержит 70–89% элементов знаний. Оценка устного ответа - в ответе присутствуют все понятия, составляющие содержание данной темы (основные законы и теории химии, закономерности протекания</p>

		химических реакций, общие научные принципы производства неорганических и органических веществ и др.), но при их раскрытии допущены неточности, которые свидетельствуют о недостаточном уровне овладения отдельными ключевыми умениями. <i>Оценка умений решать расчетные задачи:</i> в логическом рассуждении и решении нет существенных ошибок, но задача решена нерациональным способом или допущено не более двух несущественных ошибок.
	3 (удовл)	Выполнение заданий текущего контроля (тестовые проверочные работы) ответ содержит 50–69% элементов знаний. Оценка устного ответа, письменной контрольной работы (задания со свободно конструируемым ответом): ответ полный, но при этом допущена существенная ошибка или ответ неполный, (отсутствуют некоторые понятия, необходимые для раскрытия основного содержания темы); в ответе проявляется недостаточная системность знаний или недостаточный уровень владения соответствующими ключевыми умениями. Оценка умений решать расчетные задачи: в логическом рассуждении нет существенных ошибок, но допущена существенная ошибка в математических расчетах.
Не зачтено	2 (неудовл)	Выполнение заданий текущего контроля (тестовые проверочные работы) ответ содержит менее 50% элементов знаний. Оценка устного ответа, письменной контрольной работы (задания со свободно конструируемым ответом): при ответе обнаружено непонимание учащимся основного содержания учебного материала или допущены существенные ошибки, которые учащийся не может исправить при наводящих вопросах учителя, при отсутствии ответа. Оценка умений решать расчетные задачи: имеются существенные ошибки в логическом рассуждении и решении; задача не решена.

УЧЕБНО-МЕТОДИЧЕСКОЕ И МАТЕРИАЛЬНО-ТЕХНИЧЕСКОЕ ОБЕСПЕЧЕНИЕ ОБРАЗОВАТЕЛЬНОЙ ДЕЯТЕЛЬНОСТИ

Обязательная литература

1. Химия. 10 класс (базовый уровень): учебник для общеобразовательных учреждений / О.С. Gabrielyan, М.: «Дрофа», 2013. - 192 с
2. Химия. 11 класс (базовый уровень): учебник для общеобразовательных учреждений / О.С. Gabrielyan, М.: «Дрофа», 2013. - 224 с

Дополнительная литература

1. Gabrielyan O.S., Ostroumov I.G. «Химия. Материалы для подготовки к единому государственному экзамену и вступительным экзаменам в ВУЗы» – М.: Дрофа, 2008 – 703 с
2. Gabrielyan O.S. «Химический эксперимент в школе. 10 класс: учебно-методическое пособие/ О.С. Gabrielyan, Л.П. Ватлина. – М.: Дрофа, 2005. – 208 с
3. Gabrielyan O.S., Ostroumov I.G., Vvedenskaya A.G. «Общая химия в тестах, задачах, упражнениях. 11 класс: учебное пособие для общеобразовательных учреждений – М.: Дрофа, 2009 – 216 с Гаршин А.П. «Органическая химия в таблицах и схемах» – ХИМИЗДАТ, 2006. – 184 с
4. Кузнецова Н.В., Левкин А.Н. «Задачник по химии. 10 класс» – М.: «ВЕНТАНА-ГРАФ», 2013. – 144 с
5. Левкин А.Н., Кузнецова Н.В. «Задачник по химии. 11 класс» – М.: «ВЕНТАНА-ГРАФ», 2014. – 236 с
6. Пичугина Г.В. «Химия и повседневная жизнь человека» - е издание, стереотипное – М.: Дрофа, 2006. – 252 с
7. Электронные формы учебников из федерального перечня (см. обязательная литература)

Интернет-ресурсы

<http://fcior.edu.ru/> Федеральный центр информационно-образовательных ресурсов

<http://orgchem.ru/chem2/index2.htm> Интерактивный мультимедиа учебник «Органическая химия»

<http://alhimikov.net/organikbook/menu.html> Электронный учебник по органической химии

<http://orgchem.ru/> Интерактивный учебник Органическая химия

<http://www.hemi.nsu.ru/> Основы химии. Интернет учебник

<http://www.chem.msu.su> Электронная библиотека учебных материалов по химии

<http://himiya-video.com/> Видеоуроки по химии

<https://chem-ege.sdangia.ru/> Решу ЕГЭ

<http://www.fipi.ru> ФИПИ

Материально-техническое обеспечение образовательной деятельности

Для реализации Программы «Химия: теория и практика» необходимо создать систему учебного оборудования. Современные требования к системе учебного оборудования представлены в приказе Министерства образования и науки Российской Федерации № 336 от 30.03.2016 года «Об утверждении перечня средств обучения и воспитания, необходимых для реализации образовательных программ начального общего, основного общего и среднего общего образования, соответствующих современным условиям обучения, необходимого при оснащении общеобразовательных организаций в целях реализации мероприятий по содействию созданию в субъектах российской федерации (исходя из прогнозируемой потребности) новых мест в общеобразовательных организациях, критериев его формирования и требований к функциональному оснащению, а также норматива стоимости оснащения одного места обучающегося указанными средствами обучения и воспитания», **Подраздел 15. Кабинет Химии.**

Кабинет химии – кабинет повышенной опасности, который должен быть оснащен всеми средствами техники безопасности. При проведении учебных и внеучебных занятий обязательно должны соблюдаться правила техники безопасности для кабинетов (лабораторий) химии в соответствие с приказом № 127 от 10.07.1987 «О введении в действие правил техники безопасности для кабинетов (лабораторий) химии общеобразовательных школ Министерства Просвещения СССР».

Примерные темы проектов:

1. История получения и применение уксуса.
2. Органические вещества – консерванты для пищевых продуктов.
3. Технология молочнокислой закваски овощей.
4. Исследование состава различных сортов сливочного масла.
5. Изготовление масляных красок.
6. Выбираем средство для мытья жирной посуды.
7. Изготовление мыла ручной работы.
8. Анализ различных сортов хозяйственного мыла.
9. Исследование моющей способности мыла в отношении различных загрязнителей.
10. Исследование качества мёда.
11. Как сохранить свежесть молока?
12. Определение порога чувствительности реакции крахмала с йодом.
13. Изучение зависимости появления (и исчезновения) сладкого привкуса картофеля от температуры.
14. Исследование содержания аскорбиновой кислоты в различных соках.
15. История хлебопечения.

16. История чернил.
17. Исследование содержания кофеина в различных марках чая и кофе.
18. Изготовление темперных красок.
19. Влияние этилового спирта на развитие растений.
20. Получение и применение желатина.
21. Разделение растительных пигментов зелёного листа.
22. Изготовление акварельных красок из растительных пигментов.
23. Исследование химической стойкости пластмасс – упаковочных материалов для пищевых продуктов.
24. Сомнения и триумф великого открытия.
25. Амфоры, амфибии и... амфотерность.
26. Водная оболочка планеты.
27. Имеет ли вода память?
28. Влажность воздуха и здоровье человека.
29. Экологические проблемы химического производства.
30. Химические вещества в повседневной жизни человека.