

МИНИСТЕРСТВО ПРОСВЕЩЕНИЯ РОССИЙСКОЙ ФЕДЕРАЦИИ

Министерство образования и науки Алтайского края

Первомайский район, Алтайский край

МБОУ "Боровихинская ООШ"

<p>СОГЛАСОВАНО Заместитель директора по УВР Смирнова Е.В. _____ Протокол №1 от "30" 08 2024 г.</p>	<p>УТВЕРЖДЕНО Директор Дерюшкина Т.В. _____ Приказ №14 от "30" 08 2024 г.</p>
--	---

**РАБОЧАЯ ПРОГРАММА
Элективного курса
«Практикум по
ХИМИИ»**

для 8-9 класса основного общего
образования на 2024 - 2025 учебный год

Составитель: Калюта Андрей Владимирович
учитель химии, биологии, ОБЖ

Рабочая программа курса «Практическая химия» предназначена для учащихся динамических групп естественнонаучного профиля (в том числе с для детей с ограниченными возможностями здоровья, обучающимися в инклюзивном режиме) 8-9 классов основной школы. Составлена на основе фундаментального ядра содержания общего образования, требований к результатам основного общего образования, представленных в Федеральном государственном стандарте общего образования второго поколения и дифференциации содержания с учетом образовательных потребностей, индивидуальных возможностей и способностей учащихся (при необходимости с учетом коррекции нарушений развития учащихся с ОВЗ и социальной адаптации данных учащихся).

ПОЯСНИТЕЛЬНАЯ ЗАПИСКА

Данный курс является пропедевтическим (предпрофильным) и выполняет задачи практико-ориентированной помощи в приобретении личного опыта выбора собственного содержания образования, ориентируя на естественнонаучный профиль обучения. Как отмечается в концепции школьного химического образования, «основной задачей пропедевтических (предпрофильных) курсов является формирование у школьников первоначального целостного представления о мире на основе сообщения им некоторых химических знаний».

Основная цель программы: создание условий для реализации задачи предпрофильной подготовки, ориентации и оценки возможности продолжения образования в естественнонаучном направлении, развитие у школьников навыков экспериментальной деятельности.

Задачи программы:

- создать условия для повышения теоретических знаний по химии;
- совершенствовать технику химического эксперимента;
- применять полученные знания для изучения объектов повседневной жизни;
- формировать осознанную мотивацию на выбор естественнонаучной профессии;
- формировать коммуникативные навыки, которые способствуют развитию умений работать в группе, вести дискуссию, отстаивать точку зрения;
- создать условия для развития познавательной активности, самостоятельности, аккуратности.

ОБЩАЯ ХАРАКТЕРИСТИКА КУРСА

Освоение приёмов техники лабораторной работы, навыков использования химической посуды и оборудования, нагревательных приборов в сочетании с соблюдением требований техники безопасности требует особенно много времени. Программа курса построена таким образом, что практически каждое занятие включает в себя демонстрационный эксперимент или практикум. В рамках предложенного курса можно осуществить выполнение тех опытов, которые на уроке по тем или иным причинам не были поставлены, осуществление дополнительных с целью повторения и углубления знаний, постановка новых опытов, иллюстрирующих химический процесс, применение химии в жизни. Такая работа в большей степени удовлетворяет интерес учащихся, поскольку она опирается на знания, получаемые в классе, и отвечает на запросы, возникающие в процессе изучения химии. Все темы дополняют, расширяют знания учащихся; реализуют возможность межпредметных связей; полученные знания позволяют учащимся видеть роль химических знаний в развитии материальной культуры человечества. Для некоторых опытов отобраны знакомые для школьников вещества, применяемые в быту, что позволяет выявлять и развивать способности учащихся к экспериментированию с веществами.

Программа курса построена на материале базового курса неорганической химии 8-9 класса. Курс помогает ученику сориентироваться в естественнонаучном профиле обучения, показать типичные для данного профиля виды деятельности, дает возможность ученику проявить себя, является помощником для подготовки практической части экзамена по химии за курс 9 класса.

Основными видами деятельности является практическая и экспериментальная работа учащихся: наблюдение, анализ, синтез, качественное и количественное описание объекта и его компонентов, выявление причинно-следственных связей, существенных признаков, обобщение и классификация, сотрудничество, презентация результатов. Экспериментальная работа помогает углубить знания по химии, научить учащихся наблюдению многообразных химических явлений, приучить к самостоятельной работе в лаборатории и правильному выполнению многообразных лабораторных операций. При проведении данного курса возможны разнообразные виды деятельности учащихся: устные сообщения, составление схем-таблиц по узловым теоретическим вопросам, выполнение практических работ с элементами исследования, выполнение демонстрационных опытов, а также полноценных проектов и исследований, презентаций, викторин, подборок экспериментальных задач и др.

Контроль за освоением программы курса проходит в виде текущего контроля (проверка сформированности практических навыков, ведения тетради лабораторных работ, беседы по изучаемому материалу) и итогового контроля (презентация результатов практической деятельности в виде отчетов, проектов, экспериментальных исследований).

ЦЕЛИ ИЗУЧЕНИЯ КУРСА

Курс помогает ученику сориентироваться в естественнонаучном профиле обучения, показать типичные для данного профиля виды деятельности, дает возможность ученику проявить себя, является помощником для подготовки практической части экзамена по химии за курс 9 класса.

МЕСТО УЧЕБНОГО КУРСА В УЧЕБНОМ ПЛАНЕ

Курс «Практическая химия» изучается в 8-9 классе и является школьным компонентом учебного плана.

Программа рассчитана на 69 часов в год, в том числе:

- в 8 классе - 35 часов;

- в 9 классе - 34 часа (в соответствии с Порядком проведения Государственной итоговой аттестации по образовательным предметам).

СОДЕРЖАНИЕ УЧЕБНОГО ПРЕДМЕТА

Основное содержание курса 8 класса

(1 час в неделю; всего 35 ч.)

Блок 1. Задачи на вывод формул соединений (4ч)

Знакомство с целями и задачами курса, его структурой. Основные законы и понятия химии. Нахождение массовой доли элемента в соединении. Нахождение химической формулы вещества по массовым долям элементов. Нахождение химической формулы вещества по массе исходного вещества или его компонентов.

Блок 2. Очистка веществ (4ч)

Понятия чистого вещества и смеси. Чистые вещества, их характеристика. Приготовление смеси. Способы очистки веществ: отстаивание, фильтрование, выпаривание, перегонка и др. Очистка веществ: разделение смеси твердых веществ, выделение твердого вещества из жидкости; разделение нерастворимых друг в друге жидкостей.

Массовая доля вещества в смеси.

ПР №1. Приготовление смесей и очистка веществ. Разделение твердых веществ. Разделение воды и бензина с помощью делительной воронки.

Блок 3. Физические и химические явления (4ч)

Различия физических и химических явлений. Признаки и условия протекания химических реакций. Классификация химических реакций с точки зрения различных классификационных признаков: а) реакции соединения, разложения, замещения, обмена; б) эндо- и экзотермические реакции; в) окислительно-восстановительные реакции.

ЛР №1. Получение кислорода реакцией разложения. Горение в кислороде угля, серы, железа и т.д.

ЛР №2. Получение водорода реакцией замещения. Наполнение водородом мыльных пузырей. Взрыв гремучего газа – смеси водорода с кислородом.

ЛР №3. Получение аммиака реакцией обмена. Свойства гидроксида аммония и опыты с ним.

ЛР №4. Получение оксида меди реакцией соединения и опыты с ним.

Блок 4. Вычисления по готовым формулам (3ч)

Вычисления, связанные с понятиями: количество вещества, молярная масса, число структурных частиц. Нахождение массы и объема газа по заданному количеству вещества.

Контрольная работа №1 по модулям 1-4.

Блок 5 . Вода и растворы (6ч)

Изучение свойств воды и способов ее очистки. Вода – эликсир жизни. Вода в природе. Круговорот воды в природе. Минеральные воды. Вода - катализатор. Вода – универсальный растворитель. Источники загрязнения воды. Методы, применяемые для очистки воды, их эффективность. Растворы. Взвеси и истинные растворы. Растворы в жизни человека и природы. Растворимость веществ. Растворы насыщенные и перенасыщенные. Кристаллизация веществ: явление кристаллизации; моментальная кристаллизация; кристаллогидраты.

Массовая доля вещества в растворе. Вычисления массовой доли вещества в растворе, нахождение массы раствора по известной массовой доле. Вычисления при смешивании двух растворов. Молярная концентрация. Вычисление при приготовлении раствора разных веществ заданного состава и заданной концентрации.

ЛР №5. Тепловые явления при растворении. Испытание растворов различных веществ по электропроводности.

ЛР №6. Анализ водопроводной, технической воды.

ПР №2. Приготовление растворов веществ определенной концентрации.

Блок 6. Решение задач с использованием уравнения химической реакции (6ч)

Задачи по уравнению химической реакции. Вычисление массы (объема, количества вещества) одного из участников реакции по известной массе (объему, количеству вещества) другого участника реакции. Вычисление выхода продукта (в %) реакции от теоретически возможного. Вычисление массы (объема) продукта реакции по известной массе (объему) исходного вещества, содержащего определенную долю примесей. Определение количества (массы, объема) продукта реакции, если один из реагентов взят для реакции в избытке.

Контрольная работа №2 по блокам 5-6.

Блок 7. Удивительный мир химических соединений (8 ч.)

Практическое ознакомление с основными классами неорганических соединений и их наиболее типичными представителями. Знакомство с оксидами и кислотами. Оксиды в нашей жизни. Основные и амфотерные оксиды – родители гидроксидов (оснований). Кислотные оксиды – источники кислот.

Значение неорганических и органических кислот в природе и жизни человека. Знакомство с основаниями и солями. Основания – антиподы кислот. Соли в жизни, науке, искусстве.

ЛР №7. Свойства оксидов. Получение оксида углерода. Изучение его свойств.

ЛР №8. Свойства гидроксидов. Получение гидроксида меди (II), изучение его свойств.

ЛР №9. Свойства кислот. Реакция нейтрализации. Кислотно-основное титрование. Цвет индикаторов в различных средах.

ЛР №10. Свойства солей на примере карбонатов, хлоридов, сульфатов.

ЛР №11. Получение веществ различных классов.

ПР №3. Генетическая связь между классами неорганических соединений.

ПР №4. Решение экспериментальных задач.

Основное содержание курса 9 класса

(1 час в неделю; всего 34 ч.)

Модуль №1 “Расчеты по химическим уравнениям” (10 ч.)

Вычисление массы (объема, количества вещества) одного из участников реакции по известной массе (объему, количеству вещества) другого участника реакции. Определение количества (массы, объема) продукта реакции, если один из реагентов взят для реакции в растворе. Определение количества (массы, объема) продукта реакции, если один из реагентов взят для реакции в избытке. Вычисление выхода продукта (в %) реакции от теоретически возможного. Вычисление массы (объема) продукта реакции по известной массе (объему) исходного вещества, содержащего определенную долю примесей. Определение состава 2 компонентной смеси по массам веществ, образующихся в ходе одной или нескольких реакций.

Контрольная работа №1 по теме "Расчеты по химическим уравнениям"

Модуль №2 "Расчеты состава растворов" (3 ч.)

Концентрация растворов. Массовая доля растворенного вещества. Молярная концентрация растворенного вещества. Правила креста или квадрат Пирсона.

ПР №1. Приготовление раствора заданной концентрации и молярности.

Модуль №3 “Металлы” (9 ч.)

ЛР №1. Щелочные металлы. Распознавание металлов по окрашиванию пламени солями щелочных и щелочно-земельных металлов.

ЛР №2. Взаимодействие магния с водой. Взаимодействие оксида кальция с водой. Качественные реакции на ионы Ca^{2+} и Ba^{2+} . Устранение жесткости воды.

ЛР №3. Взаимодействие алюминия с водой. Растворение алюминия в щелочи. Аллюминотермия.

ЛР №4. Получение оксида хрома (III) из дихромата аммония. Превращение хроматов в дихроматы. Окислительные свойства дихромат-иона.

ЛР №5. Горение железа в кислороде. Качественные реакции на ионы Fe^{2+} и Fe^{3+} . Отношение железа к кислотам. Коррозия при контакте различных металлов.

ЛР №6. Соединения марганца. Качественные реакции.

ПР №2-3. Распознавание катионов в смеси веществ: Ca^{2+} , Ba^{2+} , Cu^{2+} , Fe^{2+} , Fe^{3+} , Mg^{2+} , Ni^{2+}

Модуль №4 "Неметаллы" (8 ч.)

Блок №1 “Сера и ее соединения”

ЛР №7. Плавление серы. Получение пластической (аморфной серы). Взаимодействие серы с металлами.

ЛР №8. Получение сероводорода. Горение сероводорода и его кислотные свойства. Растворение сероводорода в воде. Почернение серебряных и медных пластинок при погружении их в сероводородную воду.

ЛР №9. Получение оксида серы (IV) и сернистой кислоты действием концентрированной серной кислоты на медь. Обесцвечивание живых цветов оксидом серы (IV). Свойства сернистой кислоты.

ЛР №10. Гигроскопические свойства серной кислоты. Обугливание сахарной пудры.

Блок № 2 “Азот и фосфор”

ЛР №11. Получение азота из нитрита аммония. Возгонка хлорида и карбоната аммония. Каталитическое окисление аммиака в присутствии оксида хрома (III).

ЛР №12. Получение азотной кислоты из селитры. Горение скипидара в азотной кислоте. Получение оксида фосфора и фосфорной кислоты.

Блок № 3 “Углерод и кремний”

ЛР №13. Адсорбция активированным углем газов, красящих жидкостей и пахучих веществ. Получение углекислого газа. Гашение оксидом углерода (IV) горящей свечи.

ЛР №14. Взаимодействие оксида кремния с гидроксидом натрия. Получение геля кремниевой кислоты.

Модуль №5 “Основы химической кинетики” (2 ч.)

Химическое уравнение, термохимическое уравнение. Выход продукта реакции. Скорость химической реакции. Химическое равновесие. Расчеты по термохимическим уравнениям.

ЛР №15. Зависимость скорости реакции от температуры. Правило Вант-Гоффа. Теплота сгорания. Закон Гесса.

Модуль №6 “Решения задач повышенного уровня сложности” (2 ч.)

Решение задач повышенной трудности, творческих задач, задач по материалам ГИА, нестандартных задач.

ПЛАНИРУЕМЫЕ ОБРАЗОВАТЕЛЬНЫЕ РЕЗУЛЬТАТЫ

предметные результаты:

учащиеся приобретут следующие знания:

- о роли химии в понимании законов окружающего мира;
- о телах и веществах, свойствах различных веществ, о физических явлениях в химии, признаки протекания химических реакций, простые и сложные вещества, смесь, способы разделения смесей;
- относительная атомная и молекулярная масса, массовая доля химического элемента в соединении, массовая доля вещества в растворе, количество вещества, молярная масса, число структурных частиц, закон Авогадро, молярный объем газов, молярная концентрация;
- способы получения кислорода и водорода, горение в кислороде веществ;
- свойства воды, растворимость, значение растворов, типы растворов, процесс кристаллизации, способ получения дистиллированной воды, электролиты и неэлектролиты;
- основные классы соединений: кислоты, основания, оксиды, соли в быту, классификацию соединений, реакция нейтрализации, титрование, окраска индикатора в различных средах, генетическая связь;
- способы распознавания металлов и их соединений, качественные реакции некоторых металлов и их соединений, виды коррозии металлов, алюминотермия, жесткость воды и способы ее устранения;
- способы получения и распознавания неметаллов и их соединений, свойства соединений неметаллов;
- скорость химической реакции, химическое равновесие, зависимость скорости реакции от различных факторов, правило Вант-Гоффа, закон Гесса.
- профессии, связанные с химией.

учащиеся приобретут следующие умения:

- работать с простейшим лабораторным оборудованием;
- проводить и описывать наблюдение и эксперимент под руководством учителя;
- этапы проведения практической работы по химии и оформления результатов;
- составлять и объяснять уравнения химических реакций;
- получать некоторые газы, сложные, простые вещества, описывать их состав и свойства;
- распознавать металлы по окраски пламени, качественным реакциям, определять жесткость воды, получать металлы и их соединения, описывать их состав и свойства;
- распознавать и получать соединения неметаллов, описывать их состав и свойства;
- проводить вычисления, связанные с понятиями: количество вещества, молярная масса, число структурных частиц, закон Авогадро, молярный объем газов, находить массу и объема газа по заданному количеству вещества;
- вычислять массовую долю вещества в растворе, проводить вычисления, связанные с молярной концентрацией;
- находить массовую долю элемента в соединении, химическую формулу вещества по массовым долям элементов, по массе исходного вещества или его компонентов;
- вычислять массу (объема, количества вещества) одного из участников реакции по известной массе (объему, количеству вещества) другого участника реакции;
- определять количество (массу, объем) продукта реакции, если один из реагентов взят для реакции в растворе;
- определять количество (массы, объема) продукта реакции, если один из реагентов взят для реакции в избытке;
- вычислять выхода продукта (в %) реакции от теоретически возможного;
- вычислять массу (объем) продукта реакции по известной массе (объему) исходного вещества, содержащего определенную долю примесей;
- определять состав 2 компонентной смеси по массам веществ, образующихся в ходе одной или нескольких реакций;
- рассчитывать концентрацию растворов, массовую долю растворенного вещества, молярную концентрацию растворенного вещества;
- проводить расчеты по термохимическим уравнениям, устанавливать закономерность между факторами влияющими на скорость химической реакции, химическим равновесием и химическим процессом и явлением.

Метапредметные результаты:

учащийся научится:

- составлять сравнительные таблицы и схемы, строить графики полученных результатов, наблюдений и исследований, делать выводы;
- объяснять явления, процессы, связи и отношения, выявляемые в ходе исследования;
- использовать такие методы и приёмы, как доказательство, опровержение, рассуждения, построение и исполнение алгоритма и т.д.;
- целеполаганию;
- ставить вопросы и выдвигать проблему;
- анализировать условия и средства для достижения цели на основе учёта выделенных учителем ориентиров действия;
- осуществлять сравнение, сериацию и классификацию;
- планировать пути достижения целей;
- строить логическое рассуждение, включающее установление причинно-следственных связей;
- оценивать правильность выполнения действия и вносить необходимые коррективы в исполнение как в конце действия, так и по ходу его реализации;

- основам прогнозирования как предвидения будущих событий и развития процесса;
- осуществлять расширенный поиск информации с использованием ресурсов библиотек и Интернета;
- формулировать собственное мнение и позицию, аргументировать и координировать её с позициями партнёров в сотрудничестве при выработке общего решения в совместной деятельности;
- осуществлять взаимный контроль и оказывать в сотрудничестве необходимую взаимопомощь;
- адекватно использовать речевые средства для решения различных коммуникативных задач; владеть устной и письменной речью; строить монологическое контекстное высказывание;
- организовывать и планировать учебное сотрудничество с учителем и сверстниками, определять цели и функции участников, способы взаимодействия; планировать общие способы работы;
- отображать в речи (описание, объяснение) содержание совершаемых действий как в форме громкой социализированной речи, так и в форме внутренней речи.

Учащийся получит возможность научиться:

- ставить проблему, аргументировать её актуальность;
- самостоятельно проводить исследование на основе применения методов наблюдения и эксперимента;
- делать умозаключения (индуктивное и по аналогии) и выводы на основе аргументации.
- осуществлять познавательную рефлексию в отношении действий по решению учебных и познавательных задач;
- учитывать разные мнения и интересы и обосновывать собственную позицию;
- брать на себя инициативу в организации совместного действия (деловое лидерство);
- оказывать поддержку и содействие тем, от кого зависит достижение цели в совместной деятельности;
- в процессе коммуникации достаточно точно, последовательно и полно передавать партнёру необходимую информацию как ориентир для построения действия;
- вступать в диалог, а также участвовать в коллективном обсуждении проблем, участвовать в дискуссии и аргументировать свою позицию, владеть монологической и диалогической формами речи в соответствии с грамматическими и синтаксическими нормами родного языка.

ТЕМАТИЧЕСКОЕ ПЛАНИРОВАНИЕ

8 класс

№ п/п	Наименование разделов и тем программы	Количество часов			Дата изучения	Виды деятельности	Виды, формы контроля	Электронные (цифровые) образовательные ресурсы
		всего	контрольные работы	практические работы				
	Задачи на вывод формул соединений	4	0	0		-составлять сравнительные таблицы и схемы, строить графики полученных результатов, наблюдений и исследований, делать выводы; -объяснять явления, процессы, связи и отношения, выявляемые в ходе исследования; -использовать такие методы и приёмы, как доказательство, опровержение, рассуждения, построение и исполнение алгоритма и т.д.; -ставить цель; -ставить вопросы и выдвигать проблему; -анализировать условия и средства для достижения цели на основе учёта выделенных учителем ориентиров действия; -осуществлять сравнение, сериацию и классификацию; -планировать пути достижения целей; -строить логическое рассуждение, включающее установление причинно-следственных связей; -оценивать правильность выполнения действия и вносить необходимые коррективы в исполнение как в конце действия, так и по ходу его реализации; - основам прогнозирования как предвидения будущих событий и развития процесса; - осуществлять расширенный поиск информации с использованием ресурсов библиотек и Интернета; -формулировать собственное мнение и позицию, аргументировать и координировать её с позициями партнёров в сотрудничестве при выработке общего решения в совместной деятельности;		
	Очистка веществ	4	1	0				
	Физические и химические явления	4	0	4				
	Вычисления по готовым формулам	3	0	0				
	Вода и растворы	6	1	2				
	Решение задач с использованием уравнения химической реакции	6	0	0				
	Удивительный мир химических соединений	8	2	5				

						<p>-осуществлять взаимный контроль и оказывать в сотрудничестве необходимую взаимопомощь;</p> <p>-адекватно использовать речевые средства для решения различных коммуникативных задач; владеть устной и письменной речью; строить монологическое контекстное высказывание;</p> <p>-организовывать и планировать учебное сотрудничество с учителем и сверстниками, определять цели и функции участников, способы взаимодействия; планировать общие способы работы;</p> <p>-отображать в речи (описание, объяснение) содержание совершаемых действий как в форме громкой социализированной речи, так и в форме внутренней речи.</p>		
	<i>Итого</i>	35	4	11				

ТЕМАТИЧЕСКОЕ ПЛАНИРОВАНИЕ

8 класс

№ п/п	Наименование разделов и тем программы	Количество часов			Дата изучения	Виды деятельности	Виды, формы контроля	Электронные (цифровые) образовательные ресурсы
		всего	контрольные работы	практические работы				
	Расчеты по химическим уравнениям	10	1	0		-составлять сравнительные таблицы и схемы, строить графики полученных результатов, наблюдений и исследований, делать выводы;		
	Расчеты состава растворов	3	0	1		-объяснять явления, процессы, связи и отношения, выявляемые в ходе исследования;		
	Металлы	9	0	2		-использовать такие методы и приёмы, как доказательство, опровержение, рассуждения, построение и исполнение алгоритма и т.д.;		
	Неметаллы	8	0	0		-целесообразно;		
						-ставить вопросы и выдвигать проблему;		

	Основы химической кинетики	2	0	0		-анализировать условия и средства для достижения цели на основе учёта выделенных учителем ориентиров действия; -осуществлять сравнение, сериацию и классификацию;		
	Решение задач повышенного уровня сложности	2	0	0		-планировать пути достижения целей; -строить логическое рассуждение, включающее установление причинно-следственных связей; -оценивать правильность выполнения действия и вносить необходимые коррективы в исполнение как в конце действия, так и по ходу его реализации; - основам прогнозирования как предвидения будущих событий и развития процесса; - осуществлять расширенный поиск информации с использованием ресурсов библиотек и Интернета; -формулировать собственное мнение и позицию, аргументировать и координировать её с позициями партнёров в сотрудничестве при выработке общего решения в совместной деятельности; -осуществлять взаимный контроль и оказывать в сотрудничестве необходимую взаимопомощь; -адекватно использовать речевые средства для решения различных коммуникативных задач; владеть устной и письменной речью; строить монологическое контекстное высказывание; -организовывать и планировать учебное сотрудничество с учителем и сверстниками, определять цели и функции участников, способы взаимодействия; планировать общие способы работы; -отображать в речи (описание, объяснение) содержание совершаемых действий как в форме громкой социализированной речи, так и в форме внутренней речи.		
	<i>Итого</i>	34	1	3				

ПОУРОЧНОЕ ПЛАНИРОВАНИЕ

№	Тема урока	Количество часов			Дата изучения	Виды, формы контроля
		всего	контрольные работы	практические работы		

УЧЕБНО-МЕТОДИЧЕСКОЕ ОБЕСПЕЧЕНИЕ ОБРАЗОВАТЕЛЬНОГО ПРОЦЕССА

ОБЯЗАТЕЛЬНЫЕ УЧЕБНЫЕ МАТЕРИАЛЫ ДЛЯ УЧЕНИКА

1. Артеменко А. И. Справочное руководство по химии. – М.: Высшая школа, 2003 г.
2. Алексинский В. Н. Занимательные очерки по химии. – М.: Просвещение, 1980 г.
3. Кукушкин Ю. Н. Химия вокруг нас. – М.: Высшая школа, 1992 г.
4. Крицман В. А. Книга для чтения по неорганической химии. – М.: Просвещение, 1984 г.
5. Мир химии. СПб, М.: М-экспресс, 1995 г.
6. Леенсон И. А. Занимательная химия, ч. 1 и 2. – М.: Дрофа, 1996 г.
7. . Смолеговский А. М. и др. Школьная энциклопедия (химия). – М.: Дрофа, 2000 г.
8. Ходаков Ю. В. Неорганическая химия. – М.: Просвещение, 1972 г.
9. Шульпин Г. Б. Эта увлекательная химия. – М.: Химия, 1984 г.
10. Энциклопедический словарь юного химика. (составитель Крицман В. А. и др.). М.: Педагогика, 1982 г.

МЕТОДИЧЕСКИЕ МАТЕРИАЛЫ ДЛЯ УЧИТЕЛЯ

1. Астафуров В. И. Основы химического анализа. – М.: Просвещение, 1982 г.
2. Глинка Н. А. Общая химия. – Л.: Химия, 1988 г.
3. Дьячкович С.В., Качалова Г.С. Практические занятия по методике преподавания химии. Новосибирск: Изд. НГПУ, 2005.
4. Полосин В.С., Прокопенко В.Г. Практикум по методике преподавания химии. - М. «Просвещение», 1989г.
5. Степин Б. Д., Аликберова Л. Ю. Занимательные задания и эффективные опыты по химии. – М.: Дрофа, 2002 г.
6. Фримантл М. Химия в действии. – М.: Мир, 1998 г.
7. Ходаков Ю. В. Неорганическая химия. – М.: Просвещение, 1972 г.
8. Хомченко Г.П., Платонов Ф.П., Чертков И.В. Демонстрационный эксперимент по химии. - М. «Просвещение», 1978 г.
9. Шипарева Г.А. Программы элективных курсов. Химия.8-9 классы. Предпрофильное обучение.-М.: Дрофа, 2006.
10. Цветков Л.А. Эксперимент по органической химии. - М. «Просвещение», 1966г.

ЦИФРОВЫЕ ОБРАЗОВАТЕЛЬНЫЕ РЕСУРСЫ И РЕСУРСЫ СЕТИ ИНТЕРНЕТ

Мультимедийные средства обучения:

Серия «Химия в школе»

- 1.Атом и молекула
- 2.Вещества и их превращения
- 3.Водные растворы

- 4.Кислоты и основания
- 5.Соли
- 6.Минеральные вещества
- 7.Углерод и его соединения
- 8.Сложные химические соединения в повседневной жизни

Другие:

- 1.Интерактивные творческие задания
- 2.Неорганическая и общая химия
- 3.Органическая химия
- 4.Общая химия
- 5.Общая химия. 317 уроков
- 6.Общая химия. 275 уроков
- 7.Уроки Кирилла и Мефодия 8-9 класс
- 8.Химия 8 класс. 1 С школа
- 9.Химия 8 класс. Видеокурс (2 диска)

Коллекция учебных фильмов: ИНФОУРОК, УЧФИЛЬМ.

МБОУ "БОРОВИХИНСКАЯ ООШ", Дерюшкина Татьяна Валерьевна, ДИРЕКТОР
10.10.2022 11:44 (MSK), Сертификат 3167780094ADD4AF48BF91E832729142