

муниципальное бюджетное общеобразовательное учреждение
«Средняя школа № 18» города Смоленска

РАССМОТРЕНО

на методическом объединении
учителей биологии, географии,
химии

протокол от 30.08.2023 г. № 1

ПРИНЯТО

Педагогическим советом
протокол от 31.08.2023 г. № 1

УТВЕРЖДЕНО

приказом МБОУ «СШ № 18»
от 31.08.2023 г. № 55-ОД

Рабочая программа
по элективному курсу
«ВВЕДЕНИЕ В ХИМИЮ»
7 класс

Пояснительная записка

Рабочая программа по химии для основной школы составлена на основе Фундаментального ядра содержания общего образования, требований к результатам освоения основной образовательной программы основного общего образования, представленных в Федеральном государственном образовательном стандарте общего образования второго поколения, примерной программы основного общего образования по химии. В ней учитываются основные идеи положения программы развития и формирования универсальных учебных действий для основного общего образования, соблюдается преемственность с примерными программами начального общего образования.

Данная программа конкретизирует содержание стандарта, даёт распределение учебных часов по разделам курса, последовательность изучения тем и разделов с учётом метапредметных и предметных связей, логики учебного процесса, возрастных особенностей учащихся.

Нормативные документы

Программа по учебному элективному предмету химия составлена на основе следующих нормативных документов:

- Федерального закона № 273 «Об образовании в Российской Федерации» ст.2, п.9, в соответствии с требованиями Федерального Государственного образовательного стандарта основного общего образования (далее ФГОС).
- Федерального государственного образовательного стандарта основного общего образования (приказ Министерства образования и науки Российской Федерации от «17» декабря 2010 г. № 1897);
- Примерной основной образовательной программы основного общего образования (<http://www.fgosreestr.ru>, одобрена решением федерального учебно-методического объединения по общему образованию (протокол от 8 апреля 2015 г. № 1/15).
- Приказ Министерства образования и науки Российской Федерации (Минобрнауки России) «Об утверждении федерального перечня учебников, рекомендованных к использованию при реализации имеющих государственную аккредитацию образовательных программ начального, общего и среднего общего образования в текущем учебном году.
- Рекомендации по оснащению общеобразовательных учреждений учебным и учебно-лабораторным оборудованием, необходимым для реализации ФГОС основного общего образования.
- Гигиенических требований к условиям обучения в общеобразовательных учреждениях СанПиН 2.4.2.2821-10 от 29 декабря 2010 года № 189.

Программа элективного предмета «Введение в химию» для 7 класса составлена на основе авторской программы О.С. Габриеляна и И.Г. Остроумова (Программа курса химии для 7 класса./О.С. Габриелян, Г.А. Шипарева/.-М.: Дрофа 2017). Также при составлении программы было использовано Методическое пособие к пропедевтическому курсу /"Химия. Вводный курс. 7 класс/"О. С. Габриелян, Г. А. Шипарева. М.: Дрофа, (программа, тематическое планирование, рекомендации).

Место предмета в учебном плане

На изучение пропедевтического курса химии отводится 1 ч в неделю, всего 34 ч. В том числе - 4 практических занятия и 3 контрольные работы.

В системе естественнонаучного образования химия как учебный предмет занимает важное место в познании законов природы, формировании научной картины мира, создании основы химических знаний, необходимых для повседневной жизни, навыков здорового и безопасного для человека и окружающей его среды образа жизни, а также в воспитании экологической культуры. Поэтому изучение предмета основано на межпредметных связях с предметами: «Биология», «География», «История», «Литература», «Математика», «Русский язык», «Физика».

Изучение предмета ведётся по учебнику «Химия. Вводный курс. 7 класс» О. С. Gabriелян, И. Г. Остроумов, А. К. Ахлебинин М.: Дрофа, 2014 г.

Изучение химии в основной школе направлено на достижение следующих целей:

- **освоение важнейших знаний** об основных понятиях и законах химии, химической символике;
- **овладение умениями** наблюдать химические явления, проводить химический эксперимент, производить расчеты на основе химических формул веществ
- **развитие** познавательных интересов и интеллектуальных способностей в процессе проведения химического эксперимента, самостоятельного приобретения знаний в соответствии с возникающими жизненными потребностями;
- **воспитание** отношения к химии как к одному из фундаментальных компонентов естествознания и элементу общечеловеческой культуры;
- **применение полученных знаний и умений** 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.

Задачи:

1. Формировать знание основных понятий и законов химии;
2. Воспитывать общечеловеческую культуру;
3. Учить наблюдать, применять полученные знания на практике.

Результаты освоения учебного предмета.

Личностными результатами изучения предмета «Химия» в 7 классе являются:

- воспитание российской гражданской идентичности: патриотизма, уважения к Отечеству, чувства ответственности и долга перед Родиной, гордости за российскую химическую науку;
- формирование мотивации к обучению и целенаправленной познавательной деятельности, готовности и способности обучающихся к саморазвитию и самообразованию;
- формирование осознанного, уважительного и доброжелательного отношения к другому человеку, его мнению, мировоззрению, готовности вести диалог;
- развитие эстетического сознания, творческой деятельности, формирование нравственных чувств и нравственного поведения, осознанного и ответственного отношения к собственным поступкам;
- усвоение правил безопасного поведения в чрезвычайных ситуациях, осознание необходимости защиты окружающей среды и формирование ценности здорового и безопасного образа жизни;
- формирование основ современной химико-экологической культуры и мышления как части экологической культуры.

Метапредметными результатами являются:

- использование умений и навыков различных видов познавательной деятельности, применение основных методов познания (системно-информационный анализ, моделирование) для изучения различных сторон окружающей действительности;
- использование основных интеллектуальных операций: формулирование гипотез, анализ, сравнение, обобщение, систематизация, выявление причинно-следственных связей, поиск аналогов;
- умение генерировать идеи и определять средства, необходимые для их реализации;
- умение определять цели и задачи деятельности, выбирать средства реализации цели и применять их на практике;
- использование различных источников для получения химической информации.

Предметными результатами являются:

- понимание роли химии в жизни человека и общества, живой и неживой природе;
- формирование первоначальных представлений о веществах, их превращениях и практическом применении;
- овладение понятийным аппаратом химии: химический элемент, атом, молекула, относительная атомная и молекулярная массы, вещество, физические и химические явления, химическая реакция;
- владение символическим языком химии: символы химических элементов, формулы химических веществ;
- осознание объективной значимости основ химической науки как области современного естествознания, химических превращений неорганических и органических веществ как основы многих явлений живой и неживой природы;
- овладение основами химической грамотности: способностью анализировать и объективно оценивать жизненные ситуации, связанные с химией, навыками безопасного обращения с веществами, используемыми в повседневной жизни; умением анализировать и планировать экологически безопасное поведение в целях сохранения здоровья и окружающей среды;
- приобретение опыта использования различных методов изучения веществ: наблюдения за их превращениями при проведении несложных химических экспериментов с использованием лабораторного оборудования и приборов;
- формирование представлений о значении химической науки в решении современных экологических проблем, в том числе в предотвращении техногенных и экологических катастроф.

Планируемые результаты изучения учебного предмета

Выпускник научится:

- описывать свойства веществ, выделяя их существенные признаки;
- характеризовать вещества по составу и свойствам, устанавливать причинно-следственные связи между данными характеристиками вещества;
- раскрывать смысл основных химических понятий «атом», «молекула», «химический элемент», «простое вещество», «сложное вещество», используя знаковую систему химии;
- изображать состав простейших веществ с помощью химических формул;
- вычислять относительную молекулярную массу веществ, а также массовую долю химического элемента в соединениях для оценки их практической значимости;
- объяснять суть химических процессов и их принципиальное отличие от физических;
- называть признаки и условия протекания химических реакций;
- выявлять в процессе эксперимента признаки, свидетельствующие о протекании химической реакции;

- готовить растворы с определённой массовой долей растворённого вещества;
- проводить несложные химические опыты и наблюдения за изменениями свойств веществ в процессе их превращений; соблюдать правила техники безопасности при проведении наблюдений и опытов;
- проводить самостоятельный поиск химической информации с использованием различных источников (научно-популярных изданий, компьютерных баз данных, ресурсов Интернета);
- использовать компьютерные технологии для обработки информации.

Выпускник получит возможность научиться:

- грамотно обращаться с веществами в повседневной жизни;
- осознавать необходимость соблюдения правил экологически безопасного поведения в окружающей природной среде;
- использовать приобретённые ключевые компетентности при выполнении творческих проектов посвящённых открытию и применению 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;
- сознавать значение теоретических знаний для практической деятельности человека;
- развивать информационную компетентность посредством углубления знаний об истории становления химической науки, её основных понятий, а также о современных достижениях науки и техники.

Общая характеристика учебного предмета.

Изучение курса химии в 7 классе готовит учащихся к восприятию нового предмета, базируется на изучении веществ и химических процессов, знакомых школьникам из повседневной жизни, с минимальным использованием химических формул, уравнений, реакций и расчетных задач.

Курс построен на идее реализации межпредметных связей химии с другими естественными дисциплинами, введенными в обучение ранее или параллельно с химией, а потому позволяет актуализировать химические знания учащихся, полученные на уроках природоведения, биологии, географии, физики и других наук о природе. В результате уменьшается психологическая нагрузка на учащихся с появлением новых предметов. Таким образом, формируется понимание об интегрирующей роли химии в системе естественных наук, значимости этого предмета для успешного освоения смежных дисциплин. Такая интеграция способствует формированию единой естественнонаучной картины мира уже на начальном этапе изучения химии.

Содержание курса выстроено с учётом психолого-педагогических принципов, возрастных особенностей школьников. В подростковом возрасте происходит развитие познавательной сферы, учебная деятельность приобретает черты деятельности по самоорганизации и самообразованию, учащиеся начинают овладевать теоретическим, формальным, рефлексивным мышлением. На первый план у подростков выдвигается формирование универсальных учебных действий, обеспечивающих развитие гражданской идентичности, учащиеся включаются в коммуникативную учебную деятельность, где преобладают такие её виды: умение полно и точно выразить свои мысли; аргументировать свою точку зрения;

работать в группе, представлять и сообщать информацию в устной и письменной форме; вступать в диалог и т. д.

Основу изучения пропедевтического курса химии составляют:

- 1) системно-деятельностный подход;
- 2) теория поэтапного формирования умственных действий;
- 3) принцип интегративного подхода в образовании;
- 4) использование электронных образовательных ресурсов.

Основная литература:

- Габриелян О. С., Остроумов И. Г., Ахлебинин А. К. «Химия. Вводный курс. 7 класс».- учебное пособие для учащихся. - М.: Дрофа.
- Габриелян О.С., Шипарева Г.А. Химия: Методическое пособие к пропедевтическому курсу «Химия. Вводный курс. 7 класс». - М.: Дрофа (программа, тематическое планирование, рекомендации).

Дополнительная литература:

1. Аликберова Л. Ю. Занимательная химия: Книга для учащихся, учителей и родителей. — М.: АСТ-ПРЕСС, 1999.
2. Аликберова Л. Ю., Рукк Н. С. Полезная химия: задачи и истории. — М.: Дрофа, 2005.
3. Булычева Н. В. В мире колб, или Потомство одного пузыря. // Химия в школе. — 1997. — № 3. — с. 70—72.
4. Гуревич А. Е., Исаев Д. А., Понтак Л. С. Физика. Химия. 5—6 кл. Методическое пособие. — М.: Дрофа, 1995.
5. Загорский В. В. Огни потешные. Фейерверк: история, теория, практика. — М.: Школа им. А. Н. Колмогорова «Самообразование», 2000.
6. Занимательные опыты с веществами вокруг нас: иллюстрированное пособие для школьников, изучающих естествознание, химию, экологию/Авт. Н. В. Груздева, В. Н. Лаврова, А. Г. Муравьев.- СПб.: Крисмас, 2003.
7. Камни мира. — М.: Аванта+, 2001.
8. Краузер Б., Фримантл М. - Химия. Лабораторный практикум. — М.: Химия, 1995.
9. Кузнецова Н. Е., Шаталов М. А. Обучение на основе межпредметной интеграции. 8—9 кл. – М.: Вентана-Граф, 2005.
10. Химия и общество: Пер. с англ. — М.: Мир, 1995.
11. Химия. Интересные уроки: / Авт.-сост. В. Н. Головнер. – М.: НЦЭНАС, 2005.
12. Штремплер Г. И., Пичугина Г. А. Дидактические игры при обучении химии. — М.: Дрофа, 2004.
13. В. А. Крицман. Книга для чтения по неорганической химии:, М., Просвещение, 2003 г
14. Химия в таблицах: А. Е. Насонова, М., Дрофа, 2004 г
15. Химия в формулах: В. Г. Иванов, О. Н. Гева. Дрофа, 2004 г
16. 111 вопросов по химии для всех: П. Бенеш, В. Пумпр, М., Просвещение, 1994 г
17. Что мы знаем о химии?: Ю. Н. Кукушкин, М., Высшая школа, 1993 г
18. Проектная деятельность уч-ся. Химия.: Н. В. Ширшина, Волгоград, Учитель, 2007 г

Интернет-ресурсы:

<http://him.1september.ru/> Газета "Химия" и сайт для учителя "Я иду на урок химии"

<http://www.openclass.ru/> сайт образовательный Открытый класс

<http://pedsovet.su/> сайт Педсовет.ру (презентации, разработки)

<http://www.zavuch.info/> сайт Завуч.инфо

<http://www.uroki.net/> все для учителя на сайте Уроки.нет

http://www.rusedu.ru/subcat_37.html архив учебных программ и презентаций РусЕду
http://ru.wikipedia.org/wiki/Заглавная_страница Википедия на русском языке
<http://window.edu.ru/> Единое окно Доступ к образовательным ресурсам
<http://festival.1september.ru/> Фестиваль педагогических идей «Открытый урок»
<http://www.uchportal.ru/> Учительский портал
<http://www.spishy.ru/referat?PHPSESSID=e9q5bs0gqq0q24jma6ft8rr135> коллекция рефератов для учащихся

Содержание учебного предмета

(1 ч в неделю; всего 34 ч.)

Тема 1. Химия в центре естествознания (13 ч)

Химия как часть естествознания. Предмет химии. Химия — часть естествознания. Взаимоотношения человека и окружающего мира. Предмет химии. Физические тела и вещества. Свойства веществ. Применение веществ на основе их свойств.

Наблюдение и эксперимент как методы изучения естествознания и химии. Наблюдение как основной метод познания окружающего мира. Условия проведения наблюдения. Гипотеза. Эксперимент. Вывод. Строение пламени. Лаборатория и оборудование.

Моделирование. Модель, моделирование. Особенности моделирования в географии, физике, биологии. Модели в биологии. Муляжи. Модели в физике. Электрофорная машина. Географические модели. Химические модели: предметные (модели атома, молекул, химических и промышленных производств), знаковые, или символные (символы элементов, формулы веществ, уравнения реакций).

Химические знаки и формулы. Химический элемент. Химические знаки. Их обозначение, произношение. Химические формулы веществ. Простые и сложные вещества. Индексы и коэффициенты. Качественный и количественный состав вещества.

Химия и физика. Универсальный характер положений молекулярно-кинетической теории. Понятия «атом», «молекула», «ион». Строение вещества. Кристаллическое состояние вещества. Кристаллические решетки твердых веществ. Диффузия. Броуновское движение. Вещества молекулярного и немолекулярного строения. Агрегатные состояния веществ. Понятие об агрегатном состоянии вещества. Физические и химические явления. Газообразные, жидкие и твердые вещества. Аморфные вещества.

Химия и география. Строение Земли: ядро, мантия, кора. Литосфера. Минералы и горные породы. Магматические и осадочные (неорганические и органические, в том числе и горючие) породы.

Химия и биология. Химический состав живой клетки: неорганические (вода и минеральные соли) и органические (белки, жиры, углеводы, витамины) вещества. Биологическая роль воды в живой клетке. Фотосинтез. Хлорофилл. Биологическое значение жиров, белков, эфирных масел, углеводов и витаминов для жизнедеятельности организмов.

Качественные реакции в химии. Качественные реакции. Распознавание веществ с помощью качественных реакций. Аналитический сигнал. Определяемое вещество и реактив на него.

Демонстрации

• Коллекция различных предметов или фотографий предметов из алюминия для иллюстрации идеи «свойства — применение».

• Учебное оборудование, используемое на уроках физики, биологии, географии и химии.

• Географические модели (глобус, карта). Биологические модели (муляжи органов и систем органов)

растений, животных и человека). Физические и химические модели атомов, молекул веществ и кристаллических решеток.

• Объемные и шаростержневые модели воды, углекислого и сернистого газов, метана.

• Образцы твердых веществ кристаллического строения. Модели кристаллических решеток.

• Вода в трех агрегатных состояниях. Коллекция кристаллических и аморфных веществ и изделий из них.

• Коллекция минералов (лазурит, корунд, халькопирит, флюорит, галит).

• Коллекция горных пород (гранит, различные формы кальцита — мел, мрамор, известняк).

• Коллекция горючих ископаемых (нефть, каменный уголь, сланцы, торф).

Демонстрационные эксперименты

• Научное наблюдение и его описание. Изучение строения пламени.

• Спиртовая экстракция хлорофилла из зеленых листьев растений.

• «Переливание» углекислого газа в стакан на уравновешенных весах.

• Качественная реакция на кислород. Качественная реакция на углекислый газ.

Лабораторные опыты

• Распространение запаха одеколона, духов или дезодоранта как процесс диффузии.

• Наблюдение броуновского движения частичек черной туши под микроскопом.

• Диффузия перманганата калия в желатине.

• Обнаружение эфирных масел в апельсиновой корочке.

• Изучение гранита с помощью увеличительного стекла.

• Определение содержания воды в растении.

• Обнаружение масла в семенах подсолнечника и грецкого ореха.

• Обнаружение крахмала в пшеничной муке.

• Взаимодействие аскорбиновой кислоты с иодом (определение витамина С в различных соках).

• Продувание выдыхаемого воздуха через известковую воду.

• Обнаружение известковой воды среди различных веществ.

Домашние опыты

• Изготовление моделей молекул химических веществ из пластилина.

• Диффузия сахара в воде.

• Опыты с пустой закрытой пластиковой бутылкой.

• Обнаружение крахмала в продуктах питания; яблоках.

Практическая работа N 1. Знакомство с лабораторным оборудованием. Правила техники безопасности.

Практическая работа N 2. Наблюдение за горящей свечой. Устройство и работа спиртовки.

Тема 2. Математические расчеты в химии (9 ч)

Относительные атомная и молекулярная массы. Относительная атомная масса элемента. Молекулярная масса. Определение относительной атомной массы химических элементов по таблице Д. И. Менделеева. Нахождение относительной молекулярной массы по формуле вещества как суммы относительных атомных масс, составляющих вещество химических элементов.

Массовая доля элемента в сложном веществе. Понятие о массовой доле химического элемента (w) в сложном веществе и ее расчет по формуле вещества.

Чистые вещества и смеси. Чистые вещества. Смеси. Гетерогенные и гомогенные смеси. Газообразные (воздух, природный газ), жидкие (нефть), твердые смеси (горные породы, кулинарные смеси и синтетические моющие средства).

Объемная доля газа в смеси. Определение объемной доли газа (ϕ) в смеси. Состав атмосферного воздуха и природного газа. Расчет объема доли газа в смеси по его объему и наоборот.

Массовая доля вещества в растворе. Массовая доля вещества (w) в растворе. Концентрация. Растворитель и растворенное вещество. Расчет массы растворенного вещества по массе раствора и массовой доле растворенного вещества.

Массовая доля примесей. Понятие о чистом веществе и примеси. Массовая доля примеси (w) в образце исходного вещества. Основное вещество. Расчет массы основного вещества по массе вещества, содержащего определенную массовую долю примесей.

Демонстрации

- Коллекция различных видов мрамора и изделий из него.
- Смесь речного и сахарного песка и их разделение.
- Коллекция нефти и нефтепродуктов.
- Коллекция бытовых смесей.
- Диаграмма состава атмосферного воздуха. Диаграмма состава природного газа.
- Коллекция «Минералы и горные породы».

Домашние опыты

• Изучение состава некоторых бытовых и фармацевтических препаратов, содержащих определенную долю примесей.

Практическая работа № 3. Приготовление раствора с заданной массовой долей растворенного вещества.

Тема 3. Явления, происходящие с веществами (12 ч)

Разделение смесей. Способы разделения смесей и очистка веществ. Некоторые простейшие способы разделения смесей: просеивание, разделение смесей порошков железа и серы, отстаивание, декантация, центрифугирование, разделение с помощью делительной воронки, фильтрование. Фильтрование в лаборатории, быту и на производстве. Понятие о фильтрате. Адсорбция. Понятие об адсорбции и адсорбентах. Активированный уголь как важнейший адсорбент. Устройство противогАЗа.

Дистилляция, или перегонка. Дистилляция (перегонка) как процесс выделения вещества из жидкой смеси. Дистиллированная вода и области ее применения. Кристаллизация или выпаривание. Кристаллизация и выпаривание в лаборатории (кристаллизаторы и фарфоровые чашки для выпаривания) и природе. Перегонка нефти. Нефтепродукты. Фракционная перегонка жидкого воздуха.

Химические реакции. Условия протекания и прекращения химических реакций. Химические реакции как процесс превращения одних веществ в другие. Условия протекания и прекращения химических реакций. Соприкосновение (контакт) веществ, нагревание. Катализатор. Ингибитор. Управление реакциями горения.

Признаки химических реакций. Признаки химических реакций: изменение цвета, образование осадка, растворение полученного осадка, выделение газа, появление запаха, выделение или поглощение теплоты.

Выдающиеся русские ученые-химики. Жизнь и деятельность М. В. Ломоносова, Д. И. Менделеева, А. М. Бутлерова.

Многообразие химических веществ. Многообразие химических реакций.

Демонстрации

- Фильтр Шотта. Воронка Бюхнера. Установка для фильтрования под вакуумом.
- Респираторные маски и марлевые повязки.
- Противогаз и его устройство.
- Коллекция «Нефть и нефтепродукты».

Демонстрационные эксперименты

- Разделение смеси порошка серы и железных опилок.
- Разделение смеси порошка серы и песка.
- Разделение смеси воды и растительного масла с помощью делительной воронки.
- Получение дистиллированной воды с помощью лабораторной установки для перегонки жидкостей.
- Взаимодействие железных опилок и порошка серы при нагревании.
- Получение углекислого газа взаимодействием мрамора с кислотой и обнаружение его с помощью известковой воды.
- Каталитическое разложение пероксида водорода (катализатор — диоксид марганца (IV)).
- Обнаружение раствора щелочи с помощью индикатора.
- Взаимодействие раствора перманганата калия с аскорбиновой кислотой.
- Взаимодействие хлорида железа с желтой кровяной солью и гидроксидом натрия.
- Взаимодействие гидроксида железа (III) с раствором соляной кислоты.

Лабораторные опыты

- Адсорбция кукурузными палочками паров пахучих веществ.
- Изучение устройства зажигалки и пламени.

Домашние опыты

- Разделение смеси сухого молока и речного песка.
- Отстаивание взвеси порошка для чистки посуды в воде и ее декантация.
- Адсорбция активированным углем красящих веществ пепси-колы.
- Растворение в воде таблетки аспирина УПСА.
- Приготовление известковой воды и опыты с ней.
- Изучение состава СМС.

Практическая работа № 4. Очистка поваренной соли.

Тематическое планирование

№ п/п	Тема раздела	Количество часов		
		По программе О. С. Габриеляна	По рабочей программе	Контрольных, практических работ
1	Химия в центре естествознания.	11	13	Пр/р №1, №2 К/р

				№1
2	Математика в химии.	9	9	П/р №3 К/р №2
3	Явления, происходящие с веществами.	9	12	Пр/р №4 К/р №3
4	Рассказы по химии.	4	-	-
5	Резервное время	2	-	-
	Итого:	35	34	К/р – 3, Пр/р – 4

Поурочное планирование

№ п/п	Тема урока	Д\з	Элементы содержания образования	Эксперимент
Химия в центре естествознания				
1/1	Вводный инструктаж по ТБ. Химия как часть естествознания. Предмет химии. Физические тела и вещества. Свойства веществ. Применение веществ на основе их свойств.	§ 1, составить простой план.	Химия — часть естествознания. Взаимоотношения человека и окружающего мира. Предмет химии. Физические тела и вещества. Свойства веществ. Применение веществ на основе их свойств.	Д №1. Коллекция различных предметов и фотографий предметов из алюминия для иллюстрации идеи «свойства применение».
2\2	Наблюдение как основной метод познания окружающего мира. Условия проведения наблюдения.	§ 2. Подготовка к ПР № 1(с. 14). Нарисовать знаки правил	Наблюдение как основной метод познания окружающего мира. Условия проведения наблюдения. Гипотеза. Эксперимент. Вывод. Строение пламени. Лаборатория и	Д №2. Учебное оборудование, используемое на уроках физики, биологии, географии и химии.

	Гипотеза. Эксперимент. Вывод. Строение пламени. Лаборатория и оборудование.	техники безопасность и при выполнении хим. опытов (с.20-21).	оборудование.	ДЭ 1. Научное наблюдение и его описание. Изучение строения пламени.
3\3	Практическая работа № 1 «Правила техники безопасности при работе в кабинете химии. Знакомство с лабораторным оборудованием : устройство, назначение, приемы обращения». Инструктаж по ТБ.	Подготовка к ПР № 2 (с. 22).	Правила техники безопасности при работе в химическом кабинете. Лабораторное оборудование: устройство, назначение, приемы обращения.	Практическая работа №1
4\4	Практическая работа № 2 «Наблюдение за горящей свечой. Устройство и работа спиртовки». Инструктаж по ТБ.	Подготовка сообщений по темам: «Из истории изобретения электрофорн ой машины», «История появления глобуса».	Наблюдение. Устройство спиртовки и правила обращения с нагревательными приборами	Практическая работа №2
5/5	Моделирование .	§ 3. Выучить символы и названия химических элементов: H, C, N, O, Na, Mg, Al, Si, P, S (с. 29).	Модель, моделирование. Особенности моделирования в географии, физике, биологии. Модели в биологии. Муляжи. Модели в физике. Электрофорная машина. Географические модели. Химические модели: (модели атома, молекул, химических и	Д №3. Электрофорная машина в действии. Географические модели (глобус, карта). Биологические модели (муляжи органов и систем органов

			промышленных производств), знаковые, или символные (символы элементов, формулы веществ, уравнения реакций).	растений, животных и человека). Физические и химические модели атомов, молекул веществ и кристаллических решеток.
6\6	Химический элемент. Химические знаки. Их обозначение, произношение. Химические формулы веществ. Простые и сложные вещества. Индексы и коэффициенты. Качественный и количественный состав вещества.	§4. Домашний опыт «Изготовление моделей молекул веществ из пластилина». Выучить символы и названия элементов: Fe, Au, K, Ca, Si, Hg, Pb, Ag, Cl, Cr, Zn (с.29).	Химический элемент. Химические знаки. Их обозначение, произношение. Химические формулы веществ. Простые и сложные вещества. Индексы и коэффициенты. Качественный и количественный состав вещества.	Д №4. Объемные и шаростержневые модели воды, углекислого и сернистого газов, метана. ДО №1 «Изготовление моделей молекул веществ из пластилина».
7\7	Химия и физика.	§ 5. Домашний опыт: «Диффузия сахара в воде».	Универсальный характер положений молекулярно-кинетической теории. Понятия «атом», «молекула», «ион». Строение вещества. Кристаллическое состояние вещества. Кристаллические решетки твердых веществ. Диффузия. Броуновское движение. Вещества молекулярного и немолекулярного строения	Д №5 Образцы твердых веществ кристаллического строения. Модели кристаллических решеток. Д №6 Распространение запаха одеколona, духов или дезодоранта как процесс диффузии. ДЭ №2 Наблюдение броуновского движения

				<p>частичек черной туши под микроскопом.</p> <p>ДО №2 Диффузия сахара в воде.</p> <p>Л-1 Инструктаж по ТБ. Диффузия перманганата калия в желатине.</p>
8\8	Агрегатные состояния веществ.	§ 6, № 8.	<p>Понятие об агрегатном состоянии вещества. Физические и химические явления. Газообразные, жидкие и твердые вещества. Аморфные вещества.</p>	<p>Д №7 Вода в трех агрегатных состояниях. Коллекция кристаллических и аморфных веществ и изделий из них.</p> <p>ДЭ №3 «Переливание» углекислого газа в стакан на уравновешенных весах.</p> <p>ДО №3 Опыт с пустой закрытой пластиковой бутылкой</p>
9\9	Химия и география.	<p>§ 7. Найти в сказках П. П. Бажова «Малахитовая шкатулка» и «Каменный цветок» описание минералов.</p>	<p>Строение Земли: ядро, мантия, кора. Литосфера. Минералы и горные породы. Магматические и осадочные (неорганические и органические, в том числе и горючие) породы.</p>	<p>Д №8 Коллекция минералов (лазурит, корунд, халькопирит, флюорит, галит).</p> <p>Д №9 Коллекция горных пород (гранит, различные формы кальцита — мел, мрамор, известняк).</p> <p>Д №10 Коллекция горючих ископаемых (нефть, каменный уголь, сланцы,</p>

				торф). Л-2. Инструктаж по ТБ. "Изучение гранита с помощью увеличительного стекла"
10\10	Химия и биология.	§ 8. Домашний опыт: «Обнаружение крахмала в продуктах питания, яблоках».	Химический состав живой клетки: неорганические (вода и минеральные соли) и органические (белки, жиры, углеводы, витамины) вещества. Биологическая роль воды в живой клетке. Фотосинтез. Хлорофилл. Биологическое значение жиров, белков, эфирных масел, углеводов и витаминов для жизнедеятельности организмов.	ДЭ №4 Спиртовая экстракция хлорофилла из зеленых листьев растений. Л-3 Обнаружение эфирных масел в апельсиновой корочке. Л-6 Определение содержания воды в растении. Л-4 Обнаружение масла в семенах подсолнечника и грецкого ореха. Л-5 Обнаружение крахмала в пшеничной муке. Л-6 Взаимодействие аскорбиновой кислоты с иодом (определение витамина С в различных соках). Л-7 Обнаружение крахмала в продуктах питания; яблоках.
11\11	Качественные реакции. Распознавание веществ с помощью качественных реакций.	§ 9, №6.	Качественные реакции. Распознавание веществ с помощью качественных реакций. Аналитический сигнал. Определяемое вещество и реактив на него.	ДЭ №5 Качественная реакция на кислород. Качественная реакция на углекислый газ.

	Аналитический сигнал. Определяемое вещество и реактив на него.			Л-8 "Продувание выдыхаемого воздуха через известковую воду". Л-9 "Обнаружение известковой воды среди различных веществ". ДО №4 Обнаружение крахмала в продуктах питания, яблоках.
12/12	Обобщение и систематизация знаний по теме «Химия в центре естествознания».	Задание в тетради, повторить §1-9.		
13/13	Контрольная работа №1 «Химия в центре естествознания».			Контрольная работа №1.

Математика в химии

1\1 4	Относительная атомная и молекулярная масса.	§ 10.	Относительная атомная масса элемента. Молекулярная масса. Определение относительной атомной массы химических элементов по таблице Д. И. Менделеева. Нахождение относительной молекулярной массы по формуле вещества как суммы относительных атомных масс, составляющих вещество химических элементов.	
2\1 5	Массовая доля химического	§11, № 4, 5 с. 65.	Понятие о массовой доле химического элемента (w) в	

	элемента в сложном веществе и ее расчет по формуле вещества.		сложном веществе и ее расчет по формуле вещества.	
3\1 6	Чистые вещества и смеси. Гетерогенные и гомогенные смеси. Газообразные (воздух, природный газ), жидкие (нефть), твердые смеси (горные породы, кулинарные смеси и синтетические моющие средства).	§ 12. Домашний опыт: «Изучение состава СМС».	Чистые вещества. Смеси. Гетерогенные и гомогенные смеси. Газообразные (воздух, природный газ), жидкие (нефть), твердые смеси (горные породы, кулинарные смеси и синтетические моющие средства).	Д №11 Коллекция различных видов мрамора и изделий из него. Коллекция нефти и нефтепродуктов. Коллекция бытовых смесей. Смесь речного и сахарного песка и их разделение. ДО №5 Изучение состава СМС.
4\1 7	Объемная доля газа в смеси. Состав атмосферного воздуха и природного газа. Расчет объема доли газа в смеси по его объему и наоборот.	§ 13.	Определение объемной доли газа (ϕ) в смеси. Состав атмосферного воздуха и природного газа. Расчет объема доли газа в смеси по его объему и наоборот.	Д №12 Диаграмма состава атмосферного воздуха. Диаграмма состава природного газа
5\1 8	Массовая доля вещества в растворе. Концентрация. Растворитель и растворенное вещество. Расчет массы растворенного вещества по массе раствора и массовой доле растворенного	§ 14. Подготовит ься к практическо й работе №3 с. 77	Массовая доля вещества (w) в растворе. Концентрация. Растворитель и растворенное вещество. Расчет массы растворенного вещества по массе раствора и массовой доле растворенного вещества.	

	вещества.			
6\1 9	Практическая работа №3 «Приготовление раствора с заданной массовой долей растворенного вещества». Инструктаж по ТБ.	Расчетные задачи с использованием понятия «массовая доля».	Правила техники безопасности при работе в химическом кабинете. Приемы обращения с лабораторным оборудованием.	Практическая работа №3
7\2 0	Понятие о чистом веществе и примеси. Массовая доля примеси в образце исходного вещества. Основное вещество. Расчет массы основного вещества по массе вещества, содержащего определенную массовую долю примесей.	§ 15. Домашний опыт: «Изучение состава некоторых бытовых и фармацевтических препаратов, содержащих определенную долю примесей».	Понятие о чистом веществе и примеси. Массовая доля примеси (w) в образце исходного вещества. Основное вещество. Расчет массы основного вещества по массе вещества, содержащего определенную массовую долю примесей.	Д №13 Коллекция «Минералы и горные породы». ДО №6 Изучение состава некоторых бытовых и фармацевтических препаратов, содержащих определенную долю примесей.
8\2 1	Обобщение и систематизация знаний, решение задач и упражнений по теме «Математика в химии».	Подготавливается к контрольной работе, повт. §10-15.	Расчеты, связанные с использованием понятия «доля».	
9\2 2	Контрольная работа №2 «Математика в химии».	-		Контрольная работа №2

Явления, происходящие с веществами

1\2 3	Разделение смесей.	§ 16 (с. 83 - 85). Практически	Способы разделения смесей и очистка веществ. Некоторые простейшие	ДЭ №6 Разделение смеси порошка
----------	--------------------	-----------------------------------	---	--

		<p>ая работа № 4 «Выращивание кристаллов соли» (с. 94 домашний эксперимент).</p>	<p>способы разделения смесей: просеивание, разделение смесей порошков железа и серы, отстаивание, декантация, центрифугирование, разделение с помощью делительной воронки, фильтрование.</p>	<p>серы и железных опилок. Разделение смеси порошка серы и песка. Разделение смеси воды и растительного масла с помощью делительной воронки. ДО №7 Разделение смеси сухого молока и речного песка Отстаивание взвеси порошка для чистки посуды в воде и ее декантация. ПРН № 4 «Выращивание кристаллов соли» (домашний эксперимент)</p>
2\2 4	<p>Фильтрование в лаборатории, быту и на производстве. Понятие о фильтрате.</p>	<p>§ 16 (с. 86 - 87).</p>	<p>Фильтрование в лаборатории, быту и на производстве. Понятие о фильтрате.</p>	<p>Д №14 Фильтр Шотта. Воронка Бюхнера. Установка для фильтрования под вакуумом. ДЭ №7 Респираторные маски и марлевые повязки.</p>
3\2 5	<p>Адсорбция. Понятие об адсорбции и адсорбентах. Активированный уголь как важнейший</p>	<p>§ 16 (с. 87—89). Домашний опыт: «Адсорбция активированным углем красящих</p>	<p>Адсорбция. Понятие об адсорбции и адсорбентах. Активированный уголь как важнейший адсорбент. Устройство противогаса.</p>	<p>Д №15 Противогаз и его устройство. ДО №8 Адсорбция кукурузными палочками паров пахучих</p>

	адсорбент. Устройство противогаза.	веществ пепси-колы. Адсорбция кукурузным и палочками паров пахучих веществ».		веществ. Адсорбция активированным углем красящих веществ пепси- колы.
4\2 6	Дистилляция (перегонка) как процесс выделения вещества из жидкой смеси. Дистиллирован ная вода и области ее применения. Кристаллизаци я или выпаривание в лаборатории (кристаллизато ры и фарфоровые чашки для выпаривания) и природе. Перегонка нефти. Нефтепродукты . Фракционная перегонка жидкого воздуха.	§ 17, подготовить ся к практическо й работе №5 «Очистка поваренной соли» с. 96.	Дистилляция (перегонка) как процесс выделения вещества из жидкой смеси. Дистиллированная вода и области ее применения. Кристаллизация или выпаривание в лаборатории (кристаллизаторы и фарфоровые чашки для выпаривания) и природе. Перегонка нефти. Нефтепродукты. Фракционная перегонка жидкого воздуха.	Д №16 Коллекция «Нефть и нефтепродукты» . ДЭ №8 Получение дистиллированн ой воды с помощью лабораторной установки для перегонки жидкостей. Разделение смеси перманганата и дихромата калия способом кристаллизации.
5\2 7	Практическая работа № 4 «Очистка поваренной соли». Инструктаж по ТБ.		Правила техники безопасности при работе в химическом кабинете. Приемы обращения с лабораторным оборудованием и нагревательными приборами	
6\2 8	Химические реакции как процесс превращения	§ 18.	Химические реакции как процесс превращения одних веществ в другие. Условия протекания и прекращения	ДЭ №9 Взаимодействие железных опилок и

	<p>одних веществ в другие. Условия протекания и прекращения химических реакций. Соприкосновение (контакт) веществ, нагревание. Катализатор. Ингибитор. Управление реакциями горения.</p>		<p>химических реакций. Соприкосновение (контакт) веществ, нагревание. Катализатор. Ингибитор. Управление реакциями горения.</p>	<p>порошка серы при нагревании. Получение углекислого газа взаимодействие м мрамора с кислотой и обнаружение его с помощью известковой воды. Д №17 Каталитическое разложение пероксида водорода (катализатор — диоксид марганца (IV)).</p>
7\2 9	<p>Признаки химических реакций: изменение цвета, образование осадка, растворение полученного осадка, выделение газа, появление запаха, выделение или поглощение теплоты.</p>	§ 19, №1-3,5.	<p>Признаки химических реакций: изменение цвета, образование осадка, растворение полученного осадка, выделение газа, появление запаха, выделение или поглощение теплоты.</p>	<p>ДЭ №10 Обнаружение раствора щелочи с помощью индикатора. Взаимодействие раствора перманганата калия и раствора дихромата калия с раствором сульфита натрия. Взаимодействие раствора перманганата калия с аскорбиновой кислотой. Взаимодействие хлорида железа с желтой кровяной солью и гидроксидом натрия. Взаимодействие гидроксида железа (III) с раствором</p>

				соляной кислоты. Л-11 Изучение устройства зажигалки и пламени. ДО №9 Растворение в воде таблетки аспирина УПСА. Приготовление известковой воды и опыты с ней.	
8\3 0	Обобщение и систематизация знаний по темам : «Явления, происходящие с веществами», «Химия в центре естествознания»	Подготовит ься к контрольно й работе, повт. §16-19. Составить 5 предложени й, начинающи хся со слова "смеси".			
9\3 1	Промежуточная аттестация. Контрольная работа	-		Контрольная работа №3	
10\32	Анализ результатов промежуточной аттестации. Выдающиеся русские ученые-химики. Жизнь и деятельность М. В. Ломоносова, Д. И. Менделеева, А. М. Бутлерова.	с. 111-122	Вклад, внесенный русскими учеными – химиками в развитие химии. Жизнь и деятельность М. В. Ломоносова, Д. И. Менделеева, А. М. Бутлерова.	Портреты ученых М. В. Ломоносова, Д.И. Менделеева, А.М. Бутлерова.	
11\33	Многообразие химических веществ.	с. 123 – 145	Многообразие химических веществ.		

12/ 34	Многообразие химических реакций.	с. 146-154	Многообразие химических реакций.		
-----------	----------------------------------	------------	----------------------------------	--	--