

**МОУ Дуниловская ООШ**

Утверждена:  
приказом по школе

Приказ № 93 от 25.06.2022 г.

директор \_\_\_\_\_ Груздева О.А.

**Рабочая программа внеурочной деятельности  
по химии  
7 класс**

Учитель химии:  
**Максимова Ирина Николаевна**

2022-2023 г.

## 1. Пояснительная записка

Рабочая программа пропедевтического курса химии 7 класса разработана на основе Примерной программы основного общего образования по химии и Программы курса химии для 7 классов общеобразовательных учреждений авторов О. С. Gabrielyana и И.Г. Остроумова «Старт в химию». Программа рассчитана на 34 ч (1 час в неделю). Практических работ – 6. Программа построена с учетом межпредметных связей с курсом физики, биологии, экологии, математики.

### Основные цели курса:

- Подготовить учащихся к изучению сложного учебного предмета;
- Сформировать устойчивый познавательный интерес к химии;
- Отработать экспериментальные умения, а также умения решать расчётные задачи;
- Познакомить учащихся с яркими, занимательными эпизодами становления и развития химии.

### Основные задачи курса:

1. Дать учащимся представление о химии, о ее первоначальных понятиях на экспериментальном и атомно-молекулярном уровне (молекула, атом, чистое вещество и смесь, химический элемент, простые и сложные вещества, знаки химических элементов);
2. Сформировать умения наблюдать и объяснять химические явления, происходящие в природе, быту, демонстрируемые учителем;
3. Сформировать умение безопасной работы с веществами, выполнять несложные химические опыты, соблюдать правила техники безопасности;
4. Воспитывать элементы экологической культуры;
5. Развивать логику химического мышления;
6. Формировать у учащихся умение применять полученные знания к решению практических задач.
7. Решать задачи на вычисление массовой доли элемента в веществе, массовой доли растворенного вещества, на смешивание, разбавление и концентрирование растворов.

Исходя из задач обучения, специфика курса заключается в том, что он с одной стороны должен способствовать формированию химической культуры, с другой стороны – заложить фундамент для дальнейшего изучения химии в системном курсе 8-11 классов. С учетом возрастных психологических особенностей учащихся курс насыщен действиями, работой с различными объектами, предметами: он строится на основе простейших экспериментов и наблюдений.

Пропедевтический курс химии «Старт в химию» курс состоит из четырех тем:

Первая тема «Химия в центре естествознания» актуализирует химические знания учащихся, полученные при изучении природоведения, биологии, географии, физики и других наук о природе. Это уменьшает психологическую нагрузку, возникающую с появлением в 8-м классе нового предмета. Параллельно проводится мысль об интегрирующей роли химии в системе естественных наук, значимости этого предмета для успешного освоения смежных

предметов. Такая межпредметная интеграция способствует формированию единой естественнонаучной картины мира уже на начальном этапе изучения химии.

В соответствии с требованиями государственного образовательного стандарта в курсе подчеркивается, что химия — наука экспериментальная, поэтому рассматриваются такие понятия, как эксперимент, наблюдение, измерение, описание, моделирование, гипотеза, вывод.

Для отработки практических умений учащихся отобраны несложные и психологически доступные для семиклассников лабораторные и практические работы, которые знакомы им по начальному курсу естествознания и другим естественным дисциплинам: ознакомление с несложным лабораторным оборудованием (устройство штатива, нагревательных приборов, химической посуды, которую они применяли ранее), проведение простейших операций с оборудованием и веществами (правила нагревания, фиксация результатов наблюдения и их анализ и т. д.). Этой цели способствует предусмотренный в курсе домашний химический эксперимент, который полностью соответствует требованиям безопасности при его выполнении и включает ушедшие ныне из практики обучения химии экспериментальные работы продолжительного по времени характера (выращивание кристаллов, наблюдение за коррозией металлов).

Вторая тема курса «*Математические расчеты в химии*» позволяет отработать расчетные умения, столь необходимые при решении химических задач, в первую очередь нахождение части целого (массовая доля элемента в сложном веществе, массовая и объемная доли компонентов в смеси, в том числе и доля примесей).

Третья тема «*Явления, происходящие с веществами*» актуализирует знания учащихся о физических и химических явлениях, полученные на уроках по другим предметам, готовит их к изучению химического процесса на следующей ступени обучения.

Четвертая тема «*Рассказы по химии*» включает интересные сведения о русских химиках, об отдельных веществах и некоторых химических реакциях.

Изучение предлагаемого курса предусматривает повышение удельного веса самостоятельной работы учащихся, например, при проведении домашнего химического эксперимента и обсуждении его результатов, подготовке сообщений для ученических конференций, защите проектов, выборе объекта для подготовки сообщения или проекта и др. Курс направлен на развитие таких логических операций мышления, как анализ и синтез, сравнение на основе анализа и синтеза, обобщение, выдвижение и подтверждение или опровержение гипотез и т.д.

В заключение можно отметить, что в курсе почти не затронуты требования стандарта химического образования для основной школы, например, символы химических элементов и формулы веществ семиклассники учат только по желанию, не предусмотрено составление формул веществ и уравнений химических реакций, которые являются материалом для изучения в обязательном курсе химии.

## Тематический план

№ п/п	Тема курса	Количество часов	Лабораторные опыты, практические работы	Демонстрации
1	Химия в центре естествознания	11	л.о. – 8 пр. р. - 2	22
2	Математические расчёты в химии	9	пр. р. - 1	10
3	Явления, происходящие с веществами	9	л.о. – 2 пр. р. - 3	23
4	Рассказы по химии	5		
	Итого:	34	л.о. – 10 пр. р. - 6	55

## 2. Содержание курса

### Тема 1. Химия в центре естествознания (12 ч)

**Химия как часть естествознания. Предмет химии.** Естествознание — комплекс наук о природе. Науки о природе: физика, химия, биология и география. Положительное и отрицательное воздействие человека на природу.

Предмет химии. Тела и вещества. Свойства веществ как их индивидуальные признаки. Свойства веществ как основа их применения.

**Методы изучения естествознания.** Наблюдение как основной метод познания окружающего мира. Условия проведения наблюдения. Гипотеза как предположение, объясняющее или предсказывающее протекание наблюдаемого явления. Эксперимент. Лаборатория. Эксперимент лабораторный и домашний. Способы фиксирования результатов эксперимента. Строение пламени свечи, сухого горючего, спиртовки.

**Моделирование.** Модели как абстрактные копии изучаемых объектов и процессов. Модели в физике. Электрофорная машина как абстрактная модель молнии. Модели в биологии. Биологические муляжи. Модели в химии: материальные (модели атомов, молекул, кристаллов, аппаратов и установок) и знаковые (химические символы, химические формулы и уравнения).

**Химическая символика.** Химические символы. Их написание, произношение и информация, которую они несут. Химические формулы. Их написание, произношение и информация, которую они несут. Индексы и коэффициенты.

**Химия и физика.** Универсальный характер положений молекулярно-кинетической теории. Понятия «атом», «молекула», «ион». Кристаллическое состояние вещества. Кристаллические решетки твердых веществ. Диффузия. Броуновское движение.

Агрегатное состояние вещества. Газообразные, жидкие и твердые вещества. Кристаллические и аморфные твердые вещества. Физические и химические явления.

**Химия и география.** Геологическое строение планеты Земля: ядро, мантия, литосфера. Элементный состав геологических составных частей планеты. Минералы и горные породы. Магматические и осадочные (органические и неорганические, 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. Простые и сложные вещества, их роль в жизнедеятельности организмов. Биологическая роль воды в живой клетке. Фотосинтез. Роль хлорофилла в процессе фотосинтеза. Биологическое значение жиров, белков, эфирных масел, углеводов и витаминов для жизнедеятельности организмов.

**Качественные реакции в химии.** Понятие о качественных реакциях как о реакциях, воспринимаемых органолептически: с помощью зрения, слуха, обоняния.

Аналитический эффект. Определяемое вещество и реактив на него. Возможность изменения их роли на противоположную.

**Демонстрации.** 1. Коллекция разных тел из одного вещества или материала (например, лабораторная посуда из стекла). 2. Коллекция различных тел или фотографий тел из алюминия для иллюстрации идеи «свойства — применение». 3- Учебное оборудование, используемое при изучении физики, биологии, географии и химии. 4. Электрофорная машина в действии. 5. Географические модели (глобус, карта). 6. Биологические модели (муляжи органов и систем органов растений, животных и человека). 7. Физические и химические модели атомов, молекул веществ и их кристаллических решеток. 8. Объемные и шаростержневые модели молекул воды, углекислого и сернистого газов, метана. 9- Распространение запаха одеколona, духов или дезодоранта как процесс диффузии. 10. Образцы твердых веществ кристаллического строения. 11. Модели кристаллических решеток. 12. Три агрегатных состояния воды.

**Лабораторные опыты.** 1. Описание свойств кислорода, уксусной кислоты, алюминия. 2. Строение пламени свечи (спиртовки, сухого горючего). 3. Наблюдение броуновского движения частичек черной туши под микроскопом. 4. Изучение гранита с помощью увеличительного стекла. 5. Обнаружение жира в семенах подсолнечника и грецкого ореха. 6. Обнаружение эфирных масел в апельсиновой корке. 7. Обнаружение крахмала и белка (клейковины) в пшеничной муке. 8. Обнаружение углекислого газа в выдыхаемом воздухе с помощью известковой воды.

**Домашний эксперимент.** 1. Изготовление моделей молекул из пластилина. 2. Диффузия ионов перманганата калия в воде. 3. Изучение скорости диффузии аэрозолей. 4. Диффузия сахара в воде. 5. Опыты с пустой закрытой пластиковой бутылкой. 6. Количественное определение содержания воды в свежей зелени. 7. Взаимодействие аскорбиновой кислоты с йодом. 8. Изучение состава поливитаминов из домашней аптечки. 9. Обнаружение крахмала в продуктах питания.

**Практическая работа 1.** Знакомство с лабораторным оборудованием. Правила безопасности при работе в химическом кабинете (лаборатории).

**Практическая работа 2.** Наблюдение за горящей свечой. Устройство спиртовки. Правила работы с нагревательными приборами.

## Тема 2. Математические расчеты в химии (9 ч)

**Относительные атомная и молекулярная массы.** Понятие об относительных атомной и молекулярной массах на основе водородной единицы.

Определение относительной атомной массы химических элементов по периодической таблице. Нахождение по формуле вещества относительной молекулярной массы как суммы относительных атомных масс составляющих вещество химических элементов.

**Массовая доля химического элемента в сложном веществе.** Понятие о массовой доле ( $w$ ) химического элемента в сложном веществе и ее расчет по формуле вещества. Нахождение формулы вещества по значениям массовых долей образующих его элементов.

**Чистые вещества и смеси.** Понятие о чистом веществе и смеси. Смеси газообразные (воздух, природный газ), жидкие (нефть) и твердые (горные породы, кулинарные смеси, синтетические моющие средства). Смеси гомогенные и гетерогенные.

**Объемная доля компонента газовой смеси.** Понятие об объемной доле ( $\varphi$ ) компонента газовой смеси. Состав воздуха и природного газа. Расчет объема компонента газовой смеси по его объемной доле, и наоборот.

**Массовая доля вещества в растворе.** Понятие о массовой доле ( $w$ ) вещества в растворе. Растворитель и растворенное вещество. Расчет массы растворенного вещества по массе раствора и массовой доле растворенного вещества и другие расчеты с использованием этих понятий.

**Массовая доля примесей.** Понятие о чистом веществе и примеси. Массовая доля ( $w$ ) примеси в образце исходного вещества. Основное вещество. Расчет массы основного

вещества по массе вещества, содержащего определенную массовую долю примесей, и другие расчеты с использованием этих понятий..

**Домашний эксперимент.** 1. Изучение состава бытовых кулинарных и хозяйственных смесей по этикеткам. 2. Приготовление раствора соли, расчет массовой доли растворенного вещества и опыты с полученным раствором. 3- Изучение состава некоторых бытовых и фармацевтических препаратов, содержащих определенную долю примесей, по их этикеткам.

**Практическая работа 3.** Приготовление раствора с заданной массовой долей растворенного вещества.

### **Тема 3. Явления, происходящие с веществами (9 ч)**

**Разделение смесей.** Понятие о разделении смесей и очистке веществ. Некоторые простейшие способы разделения смесей: просеивание, разделение смесей магнитом, отстаивание, декантация, центрифугирование, разделение с помощью делительной воронки.

**Фильтрация.** Фильтрация в лаборатории, быту и на производстве. Фильтрат.

**Адсорбция.** Понятие об адсорбции и адсорбентах. Активированный уголь как важнейший адсорбент, его использование в быту, на производстве и в военном деле. Устройство противогаза.

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

**Химические реакции.** Понятие о химической реакции как процессе превращения одних веществ в другие. Условия течения и прекращения химических реакций.

**Признаки химических реакций.** Изменение цвета, выпадение осадка, растворение осадка, выделение газа.

**Демонстрации.** 1. Просеивание смеси муки и сахарного песка. 2. Разделение смеси порошков серы и железа. 3. Разделение смеси порошков серы и песка. 4. Разделение смеси воды и растительного масла с помощью делительной воронки. 5.

Центрифугирование. 6. Фильтрование. 7. Респираторные маски и марлевые повязки. 8. Адсорбционные свойства активированного угля. 9. Силикагель и его применение в быту и легкой промышленности. 10. Противогаз и его устройство. 11. Получение дистиллированной воды с помощью лабораторной установки для перегонки жидкостей. 12. Коллекция «Нефть и нефтепродукты». 13. Разделение смеси перманганата и дихромата калия способом кристаллизации. 14. Взаимодействие порошков железа и серы при нагревании. 15. Получение углекислого газа взаимодействием мрамора с кислотой и обнаружение его с помощью известковой воды. 16. Каталитическое разложение пероксида водорода (катализатор — диоксид марганца). 17. Ферментативное разложение пероксида водорода с помощью катализатора. 18. Кислотный огнетушитель, его устройство и принцип действия. 19. Реакция нейтрализации окрашенного фенолфталеином раствора щелочи кислотой. 20. Взаимодействие растворов перманганата и дихромата калия с раствором сульфита натрия. 21. Получение осадка гидроксида меди (II) или гидроксида железа(III) реакцией обмена. 22. Растворение полученных осадков гидроксидов металлов в кислоте. 23. Получение углекислого газа взаимодействием раствора карбоната натрия с кислотой.

**Лабораторные опыты.** 1. Изготовление фильтра из фильтровальной бумаги или бумажной салфетки. 2. Изучение устройства зажигалки и ее пламени.

**Домашний эксперимент.** 1. Разделение смеси сухого молока и речного песка.

2. Изготовление марлевой повязки как средства индивидуальной защиты в период эпидемии гриппа. 3. Отстаивание взвеси порошка для чистки посуды в воде и ее декантация. 4. Адсорбция активированным углем красящих веществ пепси-колы. 5. Адсорбция кукурузными палочками паров пахучих веществ. 6. Изучение состава и применения синтетических моющих средств, содержащих энзимы. 7. Разложение смеси пищевой соды и сахарной пудры при нагревании. 8. Растворение в воде таблетки аспирина УПСА. 9. Приготовление известковой воды и опыты с ней. 10. Взаимодействие раствора перманганата калия с аскорбиновой кислотой.

**Практическая работа 4** (домашний эксперимент). Выращивание кристаллов соли.

**Практическая работа 5.** Очистка поваренной соли.

**Практическая работа 6** (домашний эксперимент). Коррозия металлов.

#### **Тема 4. Рассказы по химии (10 ч)**

**Ученическая конференция «Выдающиеся русские ученые-химики».** Жизнь и деятельность М. В. Ломоносова, Д. И. Менделеева, А. М. Бутлерова.

**Конкурс сообщений учащихся «Мое любимое вещество».** Открытие, получение и значение выбранных учащимися веществ.



***Конкурс ученических проектов.*** Исследования в области химических реакций: фотосинтез, горение и медленное окисление, коррозия металлов и способы защиты от нее, другие реакции, выбранные учащимися.

### 3. Планируемые результаты обучения

#### Личностные:

- в ценностно-ориентационной сфере — чувство гордости за российскую химическую науку, гуманизм, отношение к труду, целеустремленность;
- формирование ценности здорового и безопасного образа жизни; усвоение правил индивидуального и коллективного безопасного поведения в чрезвычайных ситуациях, угрожающих жизни и здоровью людей;
- в познавательной (когнитивной, интеллектуальной) сфере — умение управлять своей познавательной деятельностью.
- формирование основ экологической культуры, соответствующей современному уровню экологического мышления, развитие опыта экологически ориентированной рефлексивно-оценочной и практической деятельности в жизненных ситуациях;

#### Метапредметные:

- умение самостоятельно определять цели своего обучения, ставить и формулировать для себя новые задачи в учёбе и познавательной деятельности, развивать мотивы и интересы своей познавательной деятельности;
- умение самостоятельно планировать пути достижения целей, в том числе альтернативные, осознанно выбирать наиболее эффективные способы решения учебных и познавательных задач;
- умение соотносить свои действия с планируемыми результатами, осуществлять контроль своей деятельности в процессе достижения результата, определять способы действий в рамках предложенных условий и требований, корректировать свои действия в соответствии с изменяющейся ситуацией;
- умение оценивать правильность выполнения учебной задачи, собственные возможности её решения;
- владение основами самоконтроля, самооценки, принятия решений и осуществления осознанного выбора в учебной и познавательной деятельности;
- умение определять понятия, создавать обобщения, устанавливать аналогии, классифицировать, самостоятельно выбирать основания и критерии для классификации, устанавливать причинно-следственные связи, строить логическое рассуждение, умозаключение (индуктивное, дедуктивное и по аналогии) и делать выводы;
- умение создавать, применять и преобразовывать знаки и символы, модели и схемы для решения учебных и познавательных задач;
- умение организовывать учебное сотрудничество и совместную деятельность с учителем и сверстниками; работать индивидуально и в группе: находить общее решение и разрешать конфликты на основе согласования позиций и учёта интересов; формулировать, аргументировать и отстаивать своё мнение;
- умение осознанно использовать речевые средства в соответствии с задачей коммуникации для выражения своих чувств, мыслей и потребностей; планирования и регуляции своей деятельности; владение устной и письменной речью, монологической контекстной речью;
- формирование и развитие компетентности в области использования информационно-коммуникационных технологий;
- формирование и развитие экологического мышления, умение применять его в познавательной, коммуникативной, социальной практике и профессиональной ориентации.

## Предметные:

### *знать / понимать*

- *химическую символику*: знаки химических элементов, формулы химических веществ и уравнения химических реакций;
- *основные химические понятия*: химический элемент, атом, молекула, относительные атомная и молекулярная массы, вещество, массовая и объемная доли, химическая реакция;

### *уметь*

- *называть*: некоторые химические элементы и соединения изученных классов;
- *объяснять*: отличия физических явлений от химических;
- *характеризовать*: способы разделения смесей, признаки химических реакций;
- *составлять*: рассказы об ученых, об элементах и веществах;
- *обращаться* с химической посудой и лабораторным оборудованием;
- *распознавать опытным путем*: кислород, углекислый газ, известковую воду и некоторые другие вещества при помощи качественных реакций;
- *вычислять*: массовую долю химического элемента по формуле соединения, объемную долю газа в смеси, массовую долю вещества в растворе, массовую долю примесей;
- использовать приобретенные знания и умения в практической деятельности и повседневной жизни для: безопасного обращения с веществами и материалами; экологически грамотного поведения в окружающей среде; оценки влияния химического загрязнения окружающей среды на организм человека; критической оценки информации о веществах, используемых в быту; приготовления растворов заданной концентрации.

### Методы контроля:

*По месту контроля на этапах обучения*: предварительный (входной), текущий (оперативный), итоговый (выходной).

*По способу оценивания*: «отметочная» технология (традиционная), «рейтинговая» технология (балльно-накопительная), «качественная» технология (сочетание метода наблюдения с экспертной оценкой, т.е. усвоил – не усвоил, овладел – не овладел).

*По способу организации контроля*: автоматический (компьютерный), взаимоконтроль, контроль учителя, самоконтроль.

*По ведущим функциям*: диагностический, стимулирующий, констатирующий.

*По способу получения информации в ходе контроля*: устный метод (включает опросы, собеседования, зачеты), письменный метод (использует контрольные, различные проверочные работы), практический метод (состоит в наблюдении за ходом выполнения практических и лабораторных работ, а также проектов).

### Формы контроля:

- *собеседование* (используется на всех этапах обучения, помогает выяснить понимание основных принципов, законов, теорий);

- *опросы, экспресс-опросы* (используются для оперативной проверки уровня готовности к восприятию нового материала);

- *зачет* (выдается перечень вопросов, оглашаются требования к уровню подготовки), можно предлагать продуманную систему зачетов с учетом специфики класса;

- *устный экзамен* (как традиционная форма итоговой аттестации);

- *самостоятельная работа* (является типичной формой контроля, подразумевает выполнение самостоятельных заданий без вмешательства учителя);

- *письменная контрольная работа* (перечень заданий или задач, которые выполняются в письменном виде, технология оценивания – отметочная, по организации – контроль учителя);
- *тестирование* (используется для оперативной проверки качества знаний учащихся с возможностью машинного ввода данных и автоматизированной обработки результатов, технология оценивания – рейтинговая или отметочная);
- *дискуссия* (может быть организована как в письменной, так и в устной форме, использует сочетание методов опроса и собеседования);
- *наблюдение* (применяется на уроке-практике и подразумевает отслеживание формирования умений, навыков и приемов применения практических знаний).

#### 4. Учебно-методическое обеспечение

1. Чернобельская Г.М., Дементьев А.И. Введение в химию: мир глазами химика: 7 кл.: Учебн. пособие для общеобразоват. учебн. заведений. – М.: Владос, 2021.
2. Габриелян О.С., Остроумов И.Г., Ахлебинин А.К. Химия. Вводный курс. – М.: Дрофа, 2021.
3. Габриелян О.С., Шипарёва Г.А. Химия 7 кл.: Метод. пособие. – М.: Дрофа, 2020.
4. Габриелян О.С., Остроумов И.Г. Пропедевтический курс «Старт в химию» // Химия в школе. – 2019. - № 8. – С. 19-26

**Натуральные объекты:** коллекции минералов и горных пород, металлов и сплавов, минеральных удобрений, пластмасс, каучуков, волокон.

#### **Химические реактивы, химическая лабораторная посуда, аппараты и приборы**

Модели кристаллических решёток алмаза, графита, серы, фосфора, оксида углерода(IV), поваренной соли, льда, йода, железа, меди, магния, наборы моделей атомов для составления шаростержневых моделей молекул.

**Учебные пособия на печатной основе:** В процессе обучения химии используются следующие таблицы постоянного экспонирования: «Периодическая система химических элементов Д.И. Менделеева», «Таблица растворимости кислот, оснований и солей», «Электрохимический ряд напряжений металлов».

#### **Список литературы (основной и дополнительной)**

1. Габриелян О.С., Рунов Н.Н., Толкунов В.И. Химический эксперимент в школе. 8 класс. – М.: Дрофа, 2017.
2. Габриелян О.С., Воскобойникова Н.П. Химия в тестах, задачах, упражнениях. 8 – 9 кл. – М.: Дрофа, 2020.

### 5. Календарно – тематическое планирование

№п/п	Тема занятия	Лабораторные опыты, практические работы	Демонстрации	Эксперимент	Дата проведения занятия
<b>I. Химия в центре естествознания (11 ч)</b>					
1	<b>Химия как часть естествознания. Предметхимии.</b>	<b>Л.о.</b> – Описание свойств кислорода, уксусной кислоты, алюминия.	Коллекция лабораторной посуды из стекла. Коллекция различных тел из алюминия.		2.09
2	<b>Методы изучения естествознания.</b>	<b>Л.о.</b> – Строение пламени спиртовки.	Учебное оборудование, используемое при изучении химии, физики, биологии, географии.		9.09
3	<b>«Знакомство с лабораторным оборудованием. Правила ТБ при работе в кабинете химии». «Наблюдение за горящей свечой. Устройство спиртовки».</b>	<b>Пр.р. №1</b> <b>Пр.р. №2</b>			16.09
4	<b>Моделирование.</b>		Географические модели (глобус, карта). Биологические модели (муляжи). Модели атомов, кристаллические решётки.		23.09

5	<b>Химическая символика.</b>		Шаростержневые модели молекул воды, углекислого и сернистого газов, метана.	Изготовление моделей молекул из пластилина.	30.03
6	<b>Химия и физика. Универсальный характер положений молекулярно-кинетической теории.</b>	Л. о - Наблюдение броуновского движения частичек чёрной туши под микроскопом.	Распространение запаха одеколона как процесс диффузии. Образцы твёрдых веществ кристаллического строения. Модели кристаллических решёток.	Диффузия ионов перманганата калия в воде. Изучение скорости диффузии аэрозолей. Диффузия сахара в воде.	7.10
7	<b>Химия и физика. Агрегатные состояния вещества.</b>		Три агрегатных состояния воды. Переливание углекислого газа в стакан (весы). Коллекция кристаллических и аморфных веществ и изделий из них.	Опыты с пустой закрытой пластиковой бутылкой.	14.10
8	<b>Химия и география. Минералы горные породы.</b>	Л.о. – Изучение гранита с помощью увеличительного стекла.	Коллекция минералов. Коллекция горных пород. Коллекция горючих ископаемых.		21.10
9	<b>Химия и биология. Роль органических и неорганических веществ в клетке.</b>	Л.о. Обнаружение жира в семенах подсолнечника. Обнаружение эфирных масел в апельсиновой корке. Обнаружение	Спиртовая экстракция хлорофилла из зелёных листьев. Количественное определение минеральных	Количественное определение содержания воды в свежей зелени.	28.10

		крахмала и белка в пшеничной муке.	веществ в растении.	Взаимодействие аскорбиновой кислоты с йодом. Изучение состава поливитаминов из домашней аптечки.	
10	<b>Качественные реакции в химии.</b>	Л.о. – Обнаружение углекислого газа в выдыхаемом воздухе.	Качественные реакции на кислород, углекислый газ, известковую воду.	Обнаружение крахмала в продуктах питания.	11.11
11	<b>Повторительно – обобщающий урок по теме: «Химия в центре естествознания».</b>				18.11
<b>II. Математические расчёты в химии (9 ч)</b>					
12	<b>Относительные атомная и молекулярная массы.</b>				25.11
13	<b>Массовая доля химического элемента в сложном веществе.</b>		Минералы куприт и тенорит. Оксид ртути(II).		2.12
14	<b>Чистые вещества и смеси.</b>		Коллекции мрамора и изделий из него. Смесь песка и сахара. Коллекция «Нефть и нефтепродукты». Коллекция быт. смесей.	Изучение состава бытовых кулинарных и хозяйственных смесей по этикеткам.	9.12
15	<b>Объёмная доля компонента газовой смеси.</b>		Диаграмма объёмного состава воздуха,		16.12

			природного газа.		
16	<b>Массовая доля вещества в растворе. Растворитель. Растворённое вещество.</b>		Приготовление раствора с заданными массой и массовой долей растворённого вещества.	Приготовление раствора соли, расчёт массовой доли, опыты с полученным раствором.	23.12
17	<b>«Приготовление раствора с заданной массовой долей растворённого вещества».</b>	<b>Пр.р. №3</b>			13.01
18	<b>Массовая доля примесей.</b>		Образцы веществ и материалов, содержащих примеси.	Изучение состава бытовых и фармацевтических препаратов, содержащих примеси, по их этикеткам.	20.01
18-20	<b>Решение задач и упражнений по теме «Математические расчёты в химии».</b>				27.01-3.02
<b>III. Явления, происходящие с веществами (9 ч)</b>					



21	<b>Разделение смесей.</b>		<p>Просеивание смеси муки и сахарного песка.</p> <p>Разделение смеси порошков серы и железа, серы и песка.</p> <p>Разделение смеси воды и растительного масла (делит. воронка).</p> <p>Центрифугирование.</p>	<p>Разделение смеси сухого молока и речного песка.</p>	10.02
22	<b>Фильтрование.</b>	<b>Л.о.</b> – Изготовление фильтра.	<p>Фильтрование.</p> <p>Респираторные маски и марлевые повязки.</p>	<p>Изготовление марлевой повязки. Отстаивание взвеси порошка</p>	17.02
23	<b>Адсорбция.</b>		<p>Адсорбционные свойства активированного угля.</p> <p>Силикагель и его применение. Противогаз и его устройство.</p>	<p>Адсорбция активированным углём красящих веществ пепси-колы. Адсорбция кукурузными палочками паров пахучих веществ.</p>	24.02
24	<b>Дистилляция, кристаллизация и выпаривание.</b>		<p>Получение дистиллированной воды в лаборатории. Коллекция «Нефть и нефтепродукты».</p> <p>Разделение смеси перманганата и дихромата</p>		3.03

			калия способом кристаллизации.		
25	<b>Обсуждение результатов домашнего эксперимента – практической работы № 4 «Выращивание кристаллов соли». Подведение итогов конкурса.</b>				10.03
26	<b>«Очистка поваренной соли».</b>	<b>Пр.р. №5</b>			17.03
27	<b>Химические реакции.</b>		Взаимодействие порошков железа и серы при нагревании. Получение и обнаружение углекислого газа. Каталитическое и ферментативное разложение пероксида водорода. Кислотный огнетушитель, его устройство и принцип действия.	Изучение состава и применения СМС, содержащих энзимы.	24.03
28	<b>Признаки химических реакций.</b>	<b>Л.о.</b> – Изучение устройства зажигалки и её пламени.	Реакция нейтрализации. Взаимодействие растворов перманганата и дихромата калия с раствором сульфита натрия.	Разложение смеси питьевой соды при нагревании. Растворение в воде таблетки аспирина	31.03

			Получение осадка реакцией обмена. Растворение полученных осадков в кислоте. Получение углекислого газа.	УПСА. Приготовление известковой воды и опыты с ней.	
29	<b>Обсуждение результатов эксперимента –практической работы № 6 «Коррозия металлов».</b> <b>Подведение итогов конкурса на лучшее проведение эксперимента.</b>				7.04
<b>IV. Рассказы по химии (5 ч)</b>					
30	<b>Ученическая конференция «Выдающиеся русские учёные-химики»</b>				14.04

31	<b>Конкурс сообщений учащихся «Моё любимое вещество»</b>				21.04
32-33	<b>Конкурс ученических проектов.</b>				28.04-5.05
34	<b>Итоговый урок.</b>				12.05

