

Муниципальное бюджетное общеобразовательное учреждение городского округа Тольятти  
«Школа с углубленным изучением отдельных предметов  
№ 93 имени ордена Ленина и ордена Трудового Красного Знамени «Куйбышевгидростроя»

«Принято»  
на педагогическом  
совете  
Протокол №1  
от 31.08.2018

«Согласовано»  
На заседании МС  
Протокол №1  
От 31.08.2018

«Утверждаю»  
Директор МБУ «Школа №93»  
А.Г.Родионов \_\_\_\_\_  
Приказ №312/1  
От 31.08.2018

**Рабочая программа базового изучения предмета «Химия»  
в 10-11-х классах**

**Класс: 10-11**

**Количество часов: в год – 34 в каждом классе  
в неделю –1 в каждом классе**

**Сведения об используемой программе:**

Рабочая программа по физике составлена в соответствии с Примерной основной образовательной программой среднего общего образования (Одобрена решением федерального учебно-методического объединения по общему образованию (протокол от 28 июня 2016 г. № 2/16-з)

**Тольятти  
2018**

## Планируемые результаты освоения учебного предмета.

**Предметными результатами** освоения выпускниками основной школы программы по химии являются:

1. В познавательной сфере:

- давать определения изученных понятий;
- наблюдать и описывать демонстрационные и самостоятельно проведенные эксперименты, а также химические реакции, протекающие в природе, используя для этого русский язык и язык химии;
- описывать и различать изученные классы неорганических и органических соединений, простые и сложные вещества, химические реакции;
- классифицировать изученные объекты и явления;
- делать выводы и умозаключения из наблюдений, изученных химических закономерностей, прогнозировать свойства неизученных веществ по аналогии со свойствами изученных;
- структурировать изученный материал и химическую информацию, полученную из других источников;
- моделировать строение атомов элементов.

2. В ценностно-ориентационной сфере:

- анализировать и оценивать последствия для окружающей среды бытовой и производственной деятельности человека, связанной с переработкой веществ.

3. В трудовой сфере:

- проводить химический эксперимент.

4. В сфере безопасности жизнедеятельности:

- оказывать первую помощь при отравлениях, ожогах и других травмах, связанных с веществами и лабораторным оборудованием.

**Метапредметными результатами** освоения выпускниками основной школы программы по химии 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 и синтез, 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.

**Личностными результатами** освоения выпускниками средней школы программы по химии являются:

- 1) в ценностно-ориентационной сфере — чувство гордости за российскую химическую науку, гуманизм, отношение к труду, целеустремленность;
- 2) в трудовой сфере — готовность к осознанному выбору дальнейшей образовательной траектории;
- 3) в познавательной (когнитивной, интеллектуальной) сфере — умение управлять своей познавательной деятельностью.

## 5. Содержание учебного предмета.

Учебный предмет 10-11 класса состоит из следующих разделов:

- **Методы познания в химии**
- **Теоретические основы химии**
  - Химическая связь
  - Вещество
  - Химические реакции
  - Периодический закон и периодическая система

химических элементов Д. И. Менделеева на основе учения о строении атомов

- **Неорганическая химия**
  - Металлы
  - Неметаллы
- **Органическая химия**
  - Теоретические основы органической химии
  - Углеводороды
  - Кислородсодержащие органические соединения
  - Азотсодержащие органические соединения
  - Высокомолекулярные соединения
- **Экспериментальные основы химии**
- **Химия и жизнь**

Содержание программы 10 класс  
35 ч/год (1 ч/нед.)

## ОРГАНИЧЕСКАЯ ХИМИЯ

### **Тема 1. Теоретические основы органической химии (3 ч)**

Формирование органической химии как науки. Теория строения органических соединений А. М. Бутлерова. Углеродный скелет. Радикалы. Функциональные группы. Гомологический ряд. Гомологи. Структурная изомерия. Номенклатура.

Электронная природа химических связей в органических соединениях.

Классификация органических соединений.

**Демонстрации.** Образцы органических веществ и материалов. Модели молекул органических веществ. Растворимость органических веществ в воде и неводных растворителях. Плавление, обугливание и горение органических веществ. примеры УВ в разных агрегатных состояниях

**Расчетные задачи.** Нахождение молекулярной формулы органического соединения по массе (объему) продуктов сгорания.

### **Тема 2. Углеводороды (10 часов)**

Углеводороды (предельные и непредельные, ароматические). Гомологический ряд предельных углеводородов (алканы). Номенклатура. Метан: строение, свойства.

Непредельные углеводороды (алкены, алкины, алкадиены). Гомологический ряд. Номенклатура. Изомерия. Этилен- строение, свойства. Ацетилен – строение, свойства. Бутадиен-1,3- строение, свойства. Ароматические углеводороды (арены). Бензол - строение, свойства.

Применение углеводородов, некоторые способы получения.

Природные источники углеводородов: природный газ, нефть, способы переработки.

**Демонстрации. Модели молекул. Примеры углеводородов в разных агрегатных состояниях.** Взаимодействие ацетилена с раствором перманганата калия и бромной водой. Горение ацетилена. Разложение каучука при нагревании и испытание продуктов разложения. Знакомство с образцами каучуков. Бензол как растворитель, горение бензола. Отношение бензола к бромной воде и раствору перманганата калия. Окисление толуола.

**Лабораторные опыты.** Изготовление моделей молекул углеводородов и галогенопроизводных.

**Практическая работа. 1.** Получение этилена и изучение его свойств.

### **Тема 3. Кислородсодержащие органические соединения (11 часов)**

Спирты (одноатомные и многоатомные). Гомологический ряд. Номенклатура. Изомерия. Этанол - строение, свойства. Глицерин - строение, свойства. Фенол - строение, свойства.

Альдегиды. Гомологический ряд. Номенклатура. Изомерия. Свойства на примере уксусного альдегида.

Односоставные предельные карбоновые кислоты. Гомологический ряд. Номенклатура. Изомерия. Свойства на примере уксусной кислоты.

Сложные эфиры. Жиры. реакция этерификации. Гидролиз жиров.

Углеводы. Глюкоза. Сахароза. Крахмал. Целлюлоза. Некоторые свойства на примере глюкозы. Применение кислородсодержащих соединений. Некоторые способы получения спиртов, альдегидов, карбоновых кислот. Генетическая связь между разными классами органических веществ.

**Лабораторные опыты.** Качественные реакции на глицерин. Взаимодействие глюкозы со свежесажженным гидроксидом меди (II). Качественная реакция на крахмал.

**Расчетные задачи.** Расчеты по химическим уравнениям при условии, что одно из реагирующих веществ дано в избытке. Определение массовой или объемной доли выхода продукта реакции от теоретически возможного.

**Демонстрации.** Растворение в ацетоне различных органических веществ. Знакомство с образцами моющих и чистящих средств. Изучение инструкций по их составу и применению. Общие свойства кислот. Горение этанола. Качественные реакции на одноатомные спирты, фенол. Взаимодействия глюкозы с аммиачным раствором оксида серебра.

**Практическая работа. 3.** «Свойства карбоновых кислот».

**Тема 4. Азотсодержащие органические соединения. (5 ч)**

Амины. Гомологический ряд. Номенклатура. Изомерия. Свойства. Строение. Аминокислоты. Изомерия и номенклатура. Свойства. Строение. Применение.

Белки. Состав и строение, свойства. Превращение белков в организме. Применение, биологическая роль белков.

**Демонстрации.** Некоторые свойства аминокислот. Растворение, осаждение, денатурация белка.

**Лабораторный опыт.** Цветные реакции на белок.

**Тема 5. Высокомолекулярные соединения. (3 ч)**

Общие понятия о высокомолекулярных соединениях (мономер, структурное звено, степень полимеризации). Реакции полимеризации и поликонденсации. Пластмассы, каучук, волокна.

**Демонстрации.** Коллекция «Волокно», «Пластмассы», «Каучук».

**Лабораторный опыт.** Работа с коллекцией пластмасс, каучуков, волокон.

**Тема 6. Химия и жизнь (2 час)**

Химическое загрязнение окружающей среды и его последствия. Химия и здоровье (Лекарства, ферменты, витамины).

**Демонстрация.** Образцы лекарственных препаратов и витаминов. Образцы средств гигиены и косметики.

**11класс 35 ч/год (1 ч/нед.)**

## **ТЕОРЕТИЧЕСКИЕ ОСНОВЫ ХИМИИ**

**Тема 1. Важнейшие химические понятия и законы (2ч)**

Атом. Химический элемент. Изотопы. Простые и сложные вещества. Закон сохранения массы веществ, закон сохранения и превращения энергии при химических реакциях, закон постоянства состава. Вещества молекулярного и немолекулярного строения.

**Тема 2. Периодический закон и периодическая система химических элементов Д. И. Менделеева на основе учения о строении атомов (4 ч)**

Периодический закон, структура Периодической системы, орбитали, *s*-, *p*-, *d*-электроны. Значение Периодического закона. Валентность и валентные возможности атомов. Изменение свойств оксидов, гидроксидов и водородных соединений химических элементов в зависимости от положения элементов в Периодической системе.

**Демонстрации.** ПСХЭ ДИМ, таблицы «Электронные оболочки атомов»

### **Тема 3. Строение вещества (3 ч)**

**Химическая связь.** Ионная связь. Катионы и анионы. Ковалентная неполярная связь. Ковалентная полярная связь. Электроотрицательность. Степень окисления. Металлическая связь. Водородная связь. Пространственное строение молекул неорганических и органических веществ. Типы кристаллических решеток и свойства веществ. Причины многообразия веществ: изомерия, гомология, аллотропия, изотопия.

*Дисперсные системы.* Коллоидные растворы. Золи, гели.

**Демонстрации.** Модели ионных, атомных, молекулярных и металлических кристаллических решеток. Образцы пищевых, косметических, биологических и медицинских золь и гелей. Эффект Тиндаля. Модели молекул изомеров, гомологов.

### **Тема 4. Химические реакции (7 ч)**

Классификация химических реакций в неорганической и органической химии.

Скорость реакции, ее зависимость от различных факторов. Катализ и катализаторы. Обратимость реакций. Химическое равновесие. Смещение равновесия под действием различных факторов. Принцип Ле Шателье. Производство серной кислоты контактным способом.

Электролитическая диссоциация. Сильные и слабые электролиты. Среда водных растворов: кислая, нейтральная, щелочная. Водородный показатель (рН) раствора.

Гидролиз органических и неорганических веществ

**Демонстрации.** Различные типы химических реакций, видеоопыты по органической химии, видеофильм «Основы молекулярно-кинетической теории».

**Лабораторные опыты.** Зависимость скорости реакции от концентрации, температуры, природы реагирующих веществ, Разложение пероксида водорода в присутствии катализатора. Определение среды раствора с помощью универсального индикатора.

## **НЕОРГАНИЧЕСКАЯ ХИМИЯ**

### **Тема 5. Металлы (8 ч)**

Положение металлов в периодической системе химических элементов

Д. И. Менделеева. Общие свойства металлов. Электрохимический ряд напряжений металлов. Общие способы получения металлов. Сплавы. Электролиз растворов и расплавов. Понятие о коррозии металлов. Способы защиты от коррозии.

Обзор металлов главных подгрупп (А-групп) периодической системы химических элементов.

Обзор металлов побочных подгрупп (Б-групп) периодической системы химических элементов (медь, цинк, железо). Оксиды и гидроксиды металлов.

**Демонстрации.** Ознакомление с образцами металлов и их соединений, сплавы, взаимодействие металлов с кислородом, кислотами, водой; доказательство амфотерности алюминия и его гидроксида, образцы меди, железа, хрома, их соединений; взаимодействие меди и железа с кислородом; взаимодействие меди и железа с кислотами (серная, соляная), получение гидроксида меди, хрома, оксида меди; взаимодействие оксидов и гидроксидов металлов с кислотами; доказательство амфотерности соединений хрома (III).

**Расчетные задачи.** Расчеты по химическим уравнениям, связанные с массовой долей выхода продукта реакции от теоретически возможного.

**Практикум. 1.** Решение экспериментальных задач по неорганической химии;

## **Тема 6. Неметаллы (7 ч)**

Обзор свойств неметаллов. Окислительно-восстановительные свойства типичных неметаллов. Оксиды неметаллов и кислородсодержащие кислоты. Водородные соединения неметаллов. Генетическая связь неорганических и органических веществ. Бытовая химическая грамотность

**Демонстрации.** Образцы неметаллов; модели кристаллических решеток, алмаза, графита, получение аммиака и хлороводорода, растворение их в воде, доказательство кислотно-основных свойств этих веществ. Сжигание угля и серы в кислороде, определение химических свойств продуктов сгорания, взаимодействие конц. серной, конц. и разбавленной азотной кислот с медью, видеофильм «Химия вокруг нас».

**Практикум.** 2. получение, соби́рание и распознавание газов.

## **Тема 7. Химия и жизнь. (3 часа)**

Бытовая химическая грамотность. Продукты питания. Бытовая химия. Мебель. Лекарственные препараты. Химическое загрязнение окружающей среды и его последствия. Способы защиты окружающей среды и способы очистки и утилизации промышленных отходов.

### **Типы расчетных задач:**

1. Вычисление массовой доли химического элемента по формуле соединения.
2. Установление простейшей формулы вещества по массовым долям химических элементов.
3. Вычисления по химическим уравнениям количества, объема, массы вещества по количеству, объему, массе реагентов или продуктов реакции.
4. Расчет массовой доли растворенного вещества в растворе.

### **Критерии оценивания:**

Результаты обучения оцениваются по пятибалльной системе. При оценки учитываются следующие качественные показатели ответов: глубина, осознанность, полнота.

### **Оценка теоретических знаний**

#### **Отметка «5»:**

- ответ полный и правильный на основании изученных теорий,
- материал изложен в определенной логической последовательности, литературным языком,
- ответ самостоятельный.

#### **Отметка «4»:**

- ответ полный и правильный на основании изученных теорий,
- материал изложен в определенной последовательности,
- допущены 2-3 несущественные ошибки, исправленные по требованию учителя, или дан неполный и нечеткий ответ.

#### **Отметка «3»:**

- ответ полный, но при этом допущена существенная ошибка или ответ неполный, построен несвязно.

#### **Отметка «2»:**

- при ответе обнаружено непонимание основного содержания учебного материала,
- допущены существенные ошибки, которые уч-ся не может исправить при наводящих вопросах учителя.

#### **Отметка «1»:**

- отсутствие ответа.

### **Оценка умений решать расчетные задачи**

#### **Отметка «5»:**

- в логическом рассуждении и решении нет ошибок,
- задача решена рациональным способом.

#### **Отметка «4»:**

- в логическом рассуждении и решении нет существенных ошибок, при этом задача решена, но не рациональным способом,
- допущено не более двух несущественных ошибок.

**Отметка «3»:**

- в логическом рассуждении нет существенных ошибок,
- допускается существенная ошибка в математических расчетах.

**Отметка «2»:**

- имеются существенные ошибки в логическом рассуждении и решении.

**Отметка «1»:**

- отсутствие ответа на задание.

**Оценка экспериментальных умений (в процессе выполнения практических работ по инструкции)**

Оценку ставится на основании наблюдения за учащимся и письменного отчета за работу.

**Отметка «5»:**

- работа выполнена полностью. Сделаны правильные наблюдения и выводы,
- эксперимент осуществлен по плану, с учетом техники безопасности и правил работы с веществами и приборами,
- проявлены организационно-трудовые умения (поддерживается чистота рабочего места, порядок на столе, экономно используются реактивы).

**Отметка «4»:**

- работа выполнена, сделаны правильные наблюдения и выводы: эксперимент выполнен неполно или наблюдаются несущественные ошибки в работе с веществами и приборами.

**Отметка «3»:**

- ответ неполный, работа выполнена правильно не менее чем наполовину допущена существенная ошибка (в ходе эксперимента, в объяснении, в оформлении работы, по ТБ при работе с веществами и приборами), которую учащийся исправляет по требованию учителя.

**Отметка «2»:**

- допущены две или более существенные ошибки в ходе эксперимента, в объяснении, в оформлении работы, по ТБ при работе с веществами и приборами), которые учащийся не может исправить.

**Отметка «1»:**

- работа не выполнена,
- полное отсутствие экспериментальных умений.

**Оценка умений решать экспериментальные задачи**

При оценке этого умения следует учитывать наблюдения учителя и предъявляемые учащимся результаты выполнения опытов.

**Отметка «5»:**

- План решения задачи составлен правильно, осуществлен подбор химических реактивов и оборудования, дано полное объяснение и сделаны выводы.

**Отметка «4»:**

- план решения составлен правильно,
- осуществлен подбор химических реактивов и оборудования.
- допущено не более двух несущественных ошибок (в объяснении и выводах).

**Отметка «3»:**

- план решения составлен правильно,
- осуществлен подбор химических реактивов и оборудования.
- допущена существенная ошибка в объяснении и выводах.

**Отметка «2»:**

- допущены две и более ошибки (в плане решения, в подборе химических, реактивов и оборудования, в объяснении и выводах).

**Отметка «1»:**

- задача не решена.

**Оценка письменных контрольных работ**

При оценивании ответа учащегося необходимо читать качество выполнения работы по заданиям. Контрольная работа оценивается в целом.

**Отметка «5»:**

- дан полный ответ на основе изученных теорий, возможна незначительная ошибка.

**Отметка «4»:**

- допустима некоторая неполнота ответа, может быть не более двух незначительных ошибок.

**Отметка «3»:**

- работа выполнена неполно (но не менее чем наполовину), имеется не более одной существенной ошибки и при этом 2-3 незначительные.

**Отметка «2»:**

- работа выполнена меньше чем наполовину,
- имеется несколько существенных ошибок.

**Отметка «1»:**

- работа не выполнена.

При оценке выполнения письменной контрольной работы необходимо учитывать требования единого орфографического режима.

Отметка за итоговую контрольную работу корректирует предшествующие при выставлении отметки за четверть, полугодие, год.

### 6. Тематическое планирование.

#### Учебно-тематический план 10 класс

№ п/п	Наименование разделов и тем	Количество часов (всего)	Из них(количество часов)		
			Контрольные работы	Практические работы	Проектные, тестовые, творческие, экскурсии и т.д.(учитывая специфику предмета)
1	Тема 1. Теоретические основы органической химии	3			
2	Тема 2. Углеводороды	11	1	1	
3	Тема 3. Кислородсодержащие органические соединения	12		1	
4	Тема 4. Азотсодержащие органические соединения	5			проекты
5	Тема 5. Высокомолекулярные органические соединения	3	1		проекты
6	Тема 6. Химия и жизнь	2			проект
7	Резерв	1			
<b>В нижней части таблицы часы суммируются</b>					
	<b>Итого:</b>	35	2	2	

#### Учебно-тематический план 11 КЛАСС

№ п/п	Наименование разделов и тем	Количество часов (всего)	Из них(количество часов)		
			Контрольные работы	Практические работы	Проектные, тестовые, творческие,



					экскурсии и т.д.(учитывая специфику предмета)
1	Тема 1. Важнейшие химические понятия и законы	2			
2	Тема 2. Периодический закон и периодическая система химических элементов Д. И. Менделеева на основе учения о строении атомов	4			
3	Тема 3. Строение вещества	3			
4	Тема 4. Химические реакции	7	1	1	
5	Тема 5. Металлы	8		1	
6	Тема 6. Неметаллы	7	1		
7	Тема 7. Химия и жизнь	2			проект
8	Резерв	1			
В нижней части таблицы часы суммируются					
	Итого:	34	2	2	

Календарно-тематическое планирование в 10 классе, 35 часов (1 час в неделю), практических работ –2, контрольных работ - 2

№	Тема	Календ. сроки	Химический эксперимент	Базовые единицы (ЗУН)	Компетентности (УУД)	Дом. зад.	примечание
<b>Тема 1. Теория химического строения органических соединений. (3 часа)</b>							
1.1	Формирование органической химии как науки. Теория строения органических соединений А.М. Бутлерова.		Демонстрация: образцы органических веществ	Знать определение органической химии, что изучает данная наука. Знать различие между органическими и неорганическими веществами, особенностями строения и свойств орг. веществ. Знать значение орг. химии Знать предпосылки возникновения теории строения орг. веществ, основные положения теории А.М.Бутлерова и их док-ва. Знать значение теории и основные направления её развития. Иметь представление об изомерии и изомерах как одной из причин многообразия орг. в-в. Уметь записывать структурные формулы орг. в-в (полные и сокращенные), определять изомеры. Знать как образуется ковалентная связь, способы её разрыва.	Умения устанавливать причинно-следственные связи Умения устанавливать причинно-следственные связи, сравнивать, обобщать, проводить аналогию Определение сущностных характеристик изучаемого объекта; самостоятельный выбор критериев для сравнения, сопоставления, оценки и классификации объектов	§1, 2, стр.10 № 4, 9	3.1, А12
2. 2	Электронная природа химических связей в органических соединениях	Демонстрация: шаростержневые модели атомов	§3 стр. 13 №4, 5			3.2, А 12	
3.3	Классификация органических соединений	Демонстрации: Образцы органических веществ и материалов. Алгоритм решения задач, справочные таблицы.	§4, схема 2, 3 с. 15			3.3, А6, А27	
<b>Тема 2. Углеводороды (10 часов)</b>							
4.1	Алканы. Гомологический ряд, номенклатура, изомерия, свойства. Метан: строение, свойства.		Демонстрация: шаростержневые модели молекулы метана Лабораторный опыт; изготовление моделей	Знать определение органической химии, что изучает данная наука. Знать различие между органическими и неорганическими веществами, особенностями строения и	Определять: принадлежность веществ к различным классам органических соединений, давать им названия;	§5, 6, 7 стр.27 №2, 3, 10 13-15	3.4, А 13

			молекул алканов	свойств орг. веществ. Знать общую формулу алканов. Знать значение орг. химии. Уметь составлять формулы по названию., называть вещества по международной номенклатуре	объяснять зависимость свойств веществ от их состава и строения; природу химической связи; составлять уравнения химических реакций, отражающих св-ва органических веществ; характеризовать общие химические свойства органических соединений;		
5.2	Решение задач на нахождение молекулярной формулы газообразного углеводорода.		Демонстрация: - таблицы	Уметь решать задачи на нахождение молекулярной формулы по массовым долям элементов (по продуктам реакции горения), на основе плотности вещества.		§5-7, стр. 28 задачи №4, 5	4.3.7, В40
6.3	Алкены. Гомологический ряд, номенклатура, изомерия, свойства. Этилен: свойства, строение.		. Демонстрации. Взрыв смеси метана с воздухом. Отношение алканов к кислотам, щелочам, раствору перманганата калия и бромной воде.	Знать определение непредельных ряда этилена, общую формулу. Уметь объяснять образование $\sigma$ - и $\pi$ -связей, их особенности, записывать молекулярные, структурные, электронные формулы, обозначать распределение электронной плотности в молекуле. Уметь называть вещества ряда этилена по систематической номенклатуре и по названию записывать формулы. Знать четыре вида изомерии для этиленовых, уметь составлять формулы различных изомеров, называть их.	использовать приобретенные знания и умения в практической деятельности и повседневной жизни; знать важнейшие вещества и материалы для безопасного обращения с горючими и токсичными веществами; организовать свою познавательную деятельность (от постановки цели до получения результатов):	§9, 10 стр. 43 №3, 16, задача №1, с. 56	3.4, А 13
7.4	<b>Практическая работа №1</b> «Получение этилена и изучение его свойств»		Демонстрация: - примеры углеводородов в разных агрегатных состояниях; смесь для зажигалок, бензин, парафин	Закрепить теоретические навыки, полученные при изучении темы. Уметь практически определять наличие углерода, водорода, хлора в органических веществах, проводить наблюдения. Делать выводы; соблюдать правила по ТБ	переводить информацию из текста в таблицу, уметь развернуто обосновывать суждения, приводить доказательства; готовить компьютерные презентации по теме;	§5, 6, 7 с. 28 упр 16-19	4.1.7
8.5	Алкадиены. Строение, свойства, применение. Природный каучук.		Видеодемонстрация опытов	Знать определение диеновых углеводородов, общую формулу, химические свойства, области применения. Уметь записывать структурные формулы диеновых,	пользоваться информацией из других источников для подготовки кратких	§11,12 стр. 49 № 4, 8	3.4, А13, А33

				составлять формулы изомеров, называть их, записывать уравнения реакций, доказывающих химические свойства углеводородов ряда диенового ряда. Знать строение и свойства и применение натурального каучука.	сообщений		
9.6	Алкины. Ацетилен: строение, свойства		Демонстрации: Получение ацетилена карбидным способом. Взаимодействие ацетилена с раствором перманганата калия и бромной водой. Горение ацетилена.	Знать определение алкинов, общую формулу. Уметь записывать структурные формулы гомологов ацетилена, называть их.		§13, стр. 55 №8, 9 (а)	3.4, A13, 33
10.7	Бензол и его гомологи: строение, свойства.		Демонстрации: Бензол как растворитель, горение бензола. Отношение бензола к бромной воде и раствору перманганата калия. Окисление толуола. Справочные таблицы	Знать определение ароматических углеводородов, строение молекулы бензола, способы его получения и области применения. Уметь объяснять свойства бензола на основе его строения, записывать уравнения реакций, доказывающих химические свойства бензола. Иметь понятия о ядохимикатах, условиях их использования в с\х на основе требований охраны природы.		§14,15 стр.66 3 1, стр. 67, задача № 1	3.4, A13,33
11.8	Природные источники углеводородов: природный газ, нефть, способы переработки.		Демонстрация: горение этилена, взаимодействие этилена с бромной водой, раствором КМпО <sub>4</sub> Образцы изделий из полиэтилена.	Знать состав природного и попутного газов, области их применения. Уметь составлять уравнения хим. реакций, отражающих превращения углеводородов. Знать основные месторождения природного газа		§16-19 стр. 78 №4, 7-9	3.4, A 13, 33 4.2.3, A23
12.9	Обобщение по теме: «Углеводороды»			Знать понятия темы, уметь применить знания для выполнения упражнений и решения задач		§1-19	3.4, 3.1, 3.2, A 13, 33, 12,

13.10	Контрольная работа №1 по теме «Углеводороды»			Знать понятия темы, уметь применить знания для выполнения упражнений и решения задач		§1-19	3.4, 3.1, 3.2 4.3.7 А 13,33, 12, 40
<b>Тема 3. Кислородсодержащие соединения (11 часов)</b>							
14.1	Спирты. Гомологический ряд, номенклатура, изомерия, свойства. Этанол: строение, свойства. Глицерин: свойства, строение.		Демонстрация: количественный опыт выделение водорода из этилового спирта	Знать определение спиртов, состав и строение; сущность водородной связи и ее влияние на физические свойства спиртов. Уметь составлять молекулярные, структурные и электронные формулы спиртов. Показывать распределение электронной плотности в молекуле. Уметь составлять формулы изомеров у спиртов, называть их по систематической номенклатуре. Уметь записывать уравнения реакций, доказывающих химические свойства спиртов.	Организовывать самостоятельно и мотивированно свою познавательную деятельность (от постановки цели до получения и оценки результата). определять принадлежность веществ к различным классам органических соединений; объяснять зависимость свойств в - в от их	§20, 21, 22 стр. 88 № 7, 14(а, б)	3.5 А 33, 14
15.2	Фенол: строение, свойства.		Демонстрация: - растворимость фенола в воде при обычной температуре и при нагревании; - вытеснение фенола из фенолята натрия угольной кислотой. Лабораторные опыты: взаимодействие фенола с бромной водой и раствором щелочи.	Знать определение, состав, строение, свойства и применение фенола. Уметь доказывать взаимное влияние атомов в молекуле фенола и подтверждать соответствующими уравнениями реакций. Уметь предсказывать свойства фенола на основе его строения и записывать уравнения реакций. Уметь определять фенол по характерным реакциям. Иметь представление об охране окружающей среды от промышленных отходов, содержащих фенол.	состава и строения, природу химической связи; составлять уравнения химических реакций; использовать элементы причинно-следственного и структурно-функционального анализа для определения сущностных характеристик изучаемого объекта; мультимедийных	§23, 24, стр. 98 № 6, 7 11	3.5 А 33, 14
16.3	Решение задач по химическим уравнениям при условии, что одно из			Повторить и закрепить полученные знания, умения и навыки при изучении данной	ресурсов и компьютерных технологий для	Стр. 98 задачи №1, 2	4.3.3 А 26

	реагирующих веществ дано в избытке			темы	обработки, передачи, систематизации информации, создания баз результатов познавательной и практической деятельности		
17.4	Альдегиды. Гомологический ряд, номенклатура, изомерия, свойства. Уксусный альдегид: строение, свойства.		Лабораторные опыты: окисление муравьиного и уксусного альдегида оксидом серебра и гидроксидом меди(II) окисление спирта в альдегид	Знать определение альдегидов, строение молекулы, способы получения, области применения уксусного и муравьиного альдегидов Уметь составлять структурные формулы альдегидов, называть по систематической номенклатуре.	уметь использовать приобретенные знания и умения в практической деятельности и повседневной жизни совершенствовать умения выполнения химического эксперимента с соблюдением правил ТБ. переводить информацию из текста в таблицу; владеть различными формами устного публичного выступления;	§25, 26, стр. 105 № 4, 6, стр. 106 № 11	3.6 А 15 , 34
18.5	Карбоновые кислоты. Гомологический ряд, номенклатура, изомерия, свойства. Уксусная кислота: строение, свойства.		Демонстрации: Растворение в ацетоне различных органических веществ ЛО:Получение этанала окислением этанола. ЛО:Взаимодействие метанала (этанала) с аммиачным раствором оксида серебра (I) и гидроксида меди	Уметь доказывать хим. свойства карбоновых кислот, записывать уравнения реакций. Знать промышленные и лабораторные способы получения	уметь использовать приобретенные знания и умения в практической деятельности и повседневной жизни совершенствовать умения выполнения химического эксперимента с соблюдением правил ТБ. переводить информацию из текста в таблицу; владеть различными формами устного публичного выступления;	§27, 28, 29 стр. 117 № 6, 16, с. 119	3.6 А 15, 36
19.6	<b>Практическая работа №2.</b> Получение и свойства карбоновых кислот		Практическая работа №3. Оборудование и материалы для практической работы. Инструкции ТБ.	Уметь доказывать хим. свойства карбоновых кислот, записывать уравнения реакций. Знать способы получения	решать расчетные задачи; выдвигать гипотезы и доказывать правильность рассуждений.	§27, 28, 29 Оформление тетради.	4.1.8 А 16
20.7	Сложные эфиры. Жиры. Реакция этерификации. Гидролиз жиров.		Демонстрация: получение изобутилового эфира уксусной кислоты	Знать определение сложного эфира, строение, свойства, получение и применение. Уметь составлять формулы, называть их. Уметь записывать уравнение гидролиза и этерификации, знать условия осуществления этих реакций	Организовывать самостоятельно и мотивированно свою познавательную деятельность (от постановки цели до получения и оценки результата).	§30, 31, стр. 128 №7, 8	3.6 А 15,36

21.8	Углеводы. Глюкоза, сахароза, крахмал, целлюлоза. Свойства и строение глюкозы.		Лабораторные опыты. 1.Растворимость жиров, доказательство их неопределенного характера, омыление жиров. 2. Сравнение свойств мыла и синтетических моющих средств. Знакомство с образцами моющих средств	Знать определение жиров, их классификацию, строение, свойства. Уметь записывать структурные формулы, уравнения гидролиза жира и образование его. Знать как происходит превращение жиров пищи в организме. Иметь представление о замене пищевых жиров в технике непищевым сырьем. Знать некоторые виды СМС, вопросы защиты от загрязнения СМС.	определять принадлежность веществ к различным классам органических соединений; объяснять зависимость свойств в - в от их состава и строения, природу химической связи; составлять уравнения химических реакций; определения	§32-35, стр. 146 №8, 16	3.8 А 35
22.9 23.10	Генетическая связь между разными классами органических соединений.			Уметь применять полученные при изучении темы знания, умения и навыки при выполнении тренировочных заданий	сущностных характеристик изучаемого объекта; передавать содержания информации адекватно поставленной цели (сжато, полно, выборочно).	§ 20- 35	3.6,3.8,3.5,3.4 А 15, 35, 14, 33
24.11	Обобщение по теме «Кислородсодержащие органические соединения»			Знать понятия темы, уметь применить знания для выполнения упражнений и решения задач	уметь использовать приобретенные знания и умения в практической деятельности и повседневной жизни переводить информацию из текста в таблицу; знать важнейшие вещества мыла, эфиры, глюкозу, сахарозу, крахмал, целлюлозу.	§32-35	3.9 В 38, А 17
<b>Тема 4. Азотсодержащие органические соединения. (5ч)</b>							
25.1	Амины. Гомологический ряд, номенклатура, изомерия, свойства. Анилин: строение, свойства.			Знать определение класса аминов, строение, свойства, применение. Уметь составлять структурные и электронные формулы, давать названия. Уметь составлять уравнения реакций, характеризующих хим. свойства	Определять принадлежность веществ к различным классам органических соединений  знать химические	§36, стр. 157 № 1, 5	3.7 А 35

				аминов, сравнивать их со свойствами аммиака, указывать причину сходства и различия	свойства основных классов органических соединений;		
26.2	Аминокислоты. Гомологический ряд, номенклатура, изомерия, свойства. Применение.			Знать определение аминокислот, строение, свойства, применение. Уметь записывать структурные формулы, составлять изомеры, давать названия. Уметь составлять уравнения реакций, характеризующих хим. Свойства аминокислот, доказывать их амфотерность	уметь использовать приобретенные знания и умения в практической деятельности и повседневной жизни	§37, стр. 157 №13, стр. 158 №2	3.7 А 35
27.3 28.4	Белки: строение, свойство, состав, применение.		Знать состав белков. Уметь составлять уравнения реакции образование простейших дипептидов и их гидролиза. Знать качественные реакции на белки	§38 – 41, стр. 162 № 6, 7 проект		3.8 А 35	
29.5	Обобщение по теме: «Азотсодержащие органические соединения»		Демонстрация - компакт диск «Сложные химические соединения»	Уметь применять полученные при изучении темы знания, умения и навыки при выполнении тренировочных заданий		§36-38	3.8,3.7 А 35
<b>Тема 5. Высокмолекулярные соединения ( 3 часа)</b>							
30.1	Общие понятия о ВМС. Пластмассы, каучук, волокна.		Демонстрация - компакт диск «Сложные химические соединения»	Знать основные понятия химии ВМС. Уметь характеризовать полимеры с точки зрения основных понятий, составлять реакции полимеризации и поликонденсации	Определять: принадлежность веществ к различным классам органических соединений; знать химические свойства основных классов органических соединений; уметь использовать приобретенные знания и умения в практической деятельности;	§43,44 стр.182 № 3, 9, 12	4.2.4 А23
31.2	Обобщение знаний по теме: «Кислородсодержащие и азотсодержащие органические соединения».			Уметь применять полученные знания, умения и навыки		Задачи в тетради	3.6, 3.7, 3.8, 3.9 А 15, 17, 35



32.3	<b>Итоговая контрольная работа по темам: «Кислородсодержащие и азотсодержащие органические соединения».</b>			Уметь применять полученные знания, умения и навыки	оценивать свои учебные достижения, соотносить приложенные усилия с полученными результатами своей деятельности совершенствовать умения выполнения химического эксперимента с соблюдением правил ТБ.	§20-44	3.9 А 17, В38
<b>Тема 5. Химия и жизнь 2ч (+1 ч резерв)</b>							
33.1	Химия и здоровье.		Образцы лекарственных препаратов, витаминов, косметики и средств гигиены	Знать влияние лекарственных препаратов на организм человека.	уметь использовать приобретенные знания и умения в практической деятельности; оценивать свои учебные достижения, соотносить приложенные усилия с полученными результатами своей деятельности совершенствовать умения выполнения химического эксперимента с соблюдением правил ТБ	§41, упр 1,2,4, с. 176 проект	
34.2	Органическая химия, человек и природа. Химическое загрязнение окружающей среды.		Презентация: «Органическая химия, человек и природа»	Уметь оценивать влияние окружающей среды на организм человека и животных		§45, упр 3,5, с. 176 проект	
35.3	Итоговое повторение по теме: «Углеводороды»			Знать понятия темы, уметь применить знания для выполнения упражнений и решения задач		§1-19	3.4 А 13

Календарно-тематическое планирование в 11 классе, 34 часов (1 час в неделю), практических работ –2, контрольных работ - 2

№	Тема урока	Тип урока	Химический эксперимент	Обязательные элементы содержания	Вид деятельности уч-ся УУД	Дом. задание	Примечание	Дата
<b>Тема 1. Важнейшие химические понятия и законы -2 ч</b>								
1.1	Атом. Химический элемент. Изотопы. Простые и сложные вещества	КУ	<b>Демонстрации:</b> ПС; плакат «Классификация веществ»; видеофильм «Химические элементы»	Атом. Изотоп. Химический элемент, простое вещество, оксиды, гидроксиды (основания и кислоты), соли	<b>Использовать</b> элементы причинно-следственного анализа для объяснения основных законов; <b>знать</b> основные теории химии; <b>проводить</b> самостоятельный поиск химической информации; <b>использовать</b> приобретенные знания для критической оценки достоверности химической информации, поступающей из разных источников; <b>устанавливать</b> простейшие формулы веществ по массовым долям элементов	§1, упр. 1-3, с. 7	1.1.1 А1	
2.2	Закон сохранения массы веществ, закон сохранения и превращения энергии при химических реакциях. Вещества молекулярного и немолекулярного строения	КУ	<b>Демонстрации:</b> Презентация	Вещество. Химическая реакция. Закон постоянства состава, химическая формула, расчёты по формулам				
<b>Тема 2. Периодический закон и периодическая система химических элементов Д. И. Менделеева на основе учения о строении атомов - 4 ч</b>								
3.1 4.2	Структура Периодической системы химических элементов Д.И. Менделеева. Периодический закон. Строение электронных оболочек атомов	КУ	Д.: Периодическая таблица химических элементов Д.И. Менделеева Таблица по строению атомов	ПЗ и ПС, структура ПСХЭ. Причина периодичности в изменении свойств хим. элементов. Периоды и группы. ПЗ и строение атома. Современное понятие о химическом элементе. Современная формулировка ПЗ. Причина периодичности в	<b>Находить</b> необходимую информацию в источниках разного типа; <b>переводить</b> информацию из одной знаковой системы в другую (из таблицы в текст). <b>объяснять</b> законы диалектики на примере на конкретных примерах ПС;	§3,4, упр. 5-7, з. 4, с. 22-23	1.3.3 А5	

	химических элементов			изменении свойств химических элементов.	<p><b>знать</b> основной закон химии - периодический закон;</p> <p><b>характеризовать</b> элементы малых периодов по их положению в ПС;</p> <p><b>формулировать</b> свои мировоззренческие взгляды;</p> <p><b>сравнивать</b> элементы малых и больших периодов;</p>				
5.3	Валентность. Валентные возможности и размеры атомов химических элементов	КУ	Д.: Комплект таблиц «электронные оболочки атомов»	<p>Атомные орбитали.</p> <p>Электронная классификация элементов</p> <p>Особенности строения электронных оболочек атомов.</p> <p>Электронная оболочка.</p> <p>Энергетический уровень.</p> <p>Орбитали. Распределение электронов по энергетическим уровням и орбиталям.</p> <p>Электронная конфигурация атома</p>		§ 5 с. 17-20, упр. 17, з. 2 с.22	1.2	A2	
6.4	Изменение свойств соединений химических элементов в периодах и группах	КУ	Демонстрация: Периодическая таблица	Степень окисления и валентные возможности химических элементов, возбужденное состояние атома.		§ 5 с. 20-22, упр. 17, з. 2 с.22	1.2	A2	

### Тема 3. Строение вещества - 3 ч

7.1	Основные виды химической связи. Механизмы их образования	КУ	Демонстрация: - таблица «Химическая связь»; - транспаранты «Виды химической связи»	Виды химической связи: ковалентная (полярная и неполярная), водородная, ионная, металлическая, общие электронные пары, донор, акцептор.	<p><b>Знать</b> понятия «химическая связь» виды связей, типы кристаллических решеток, теорию химической связи;</p> <p><b>определять</b> тип химической связи в соединениях; <b>объяснять</b> зависимость свойств веществ от их состава и строения; природу химической связи;</p> <p><b>отделять</b> основную информацию от второстепенной.</p> <p><b>оценивать</b> объективно свои учебные достижения,</p> <p><b>соотносить</b> приложенные усилия с полученными результатами своей деятельности.</p> <p><b>применять</b> полученные знания для решения задач различного уровня</p> <p><b>уметь</b> использовать приобретенные</p>	§ 6 упр. 2,3 с.41, з.3 с. 42	1.3.1 1.3.2 A4, A3	
8.2 9.3	Характеристики химической связи. Кристаллические решетки. Дисперсные системы.	КУ	Демонстрация: модели кристаллических решеток	Длина, энергия, направленность, насыщенность химической связи, виды кристаллических решеток: атомная, молекулярная, ионная, металлическая		§ 7,8, 10 упр. 6,8, с.41	1.3.1 A3	

					знания и умения в практической деятельности			
<b>Тема 4. Химические реакции - 7 ч</b>								
10.1	Сущность и классификация химических реакций	КУ	<b>Демонстрация:</b> Различные типы химических реакций, видеоопыты по органической химии	Классификация химических реакций в неорганической и органической химии по различным признакам. Особенности реакций в органической химии. Реакции присоединения, полимеризации, замещения и изомеризации в органической химии	<b>Объяснять</b> зависимость свойств веществ от их состава и строения; <b>создавать</b> самостоятельно алгоритмы познавательной деятельности для решения задач творческого и поискового характера; <b>формулировать</b> полученных результатов; <b>оценивать</b> объективно свои учебные достижения;	§ 11, упр.3, 4,8 задача. 1,2, с. 48	1.4.1 A18	
11.2	Скорость химических реакций. Факторы, влияющие на скорость химических реакций	КУ	<b>Демонстрация:</b> <b>ЛО № 1-</b> влияние на скорость химической реакции: - концентрации; - поверхности соприкосновения реагирующих веществ; - температуры; - катализатора	Химическая кинетика. Гомогенная и гетерогенная среда. Энергия активации. Кинетическое уравнение реакции. Катализ, катализатор, ингибитор	<b>применять</b> полученные знания для решения задач различного уровня; <b>определять</b> характер среды в водных растворах неорганических веществ; <b>использовать</b> приобретенные знания и умения в практической деятельности и повседневной жизни для объяснения явлений, происходящих в природе, быту и на производстве <b>выбирать</b> критерии для сравнения,	§ 12, упр. 1, 4-6 задачи 1-2 (с.63)	1.4.3 A19	
12.3	Химическое равновесие. Принцип Ле Шателье. Производство серной кислоты контактном способом	КУ	<b>Демонстрация:</b> - видеофильм «Основы молекулярно-кинетической теории»	Химическое равновесие, обратимые и необратимые реакции, условия, влияющие на смещение химического равновесия (принцип Ле-Шателье), константа равновесия Кипящий слой, принцип противотока, принцип	сопоставления, оценки и классификации объектов; <b>давать</b> определения, приводить доказательства; <b>искать</b> нужную информацию по заданной теме в источниках различного типа; <b>осуществлять</b> само- и	§ 13-14, упр. 7-12, задачи 3, 4 (с. 63)	1.4.4 A20	

				теплообмена	взаимопроверку;			
13.4	Электролитическая диссоциация. Сильные и слабые электролиты. Водородный показатель (рН) раствора	КУ	<b>Демонстрация:</b> Таблица растворимости, алгоритм составления реакций ионного обмена.	Электролитическая диссоциация. Сильные и слабые электролиты. Водородный показатель (рН). Реакции ионного обмена	<b>совершенствовать</b> навыки проведения химического эксперимента, с соблюдением правил ТБ.	§ 15-17, упр. 1-3, задача 1 (с. 74)	1.4.5 A21	
14.5	Гидролиз органических и неорганических веществ	КУ	<b>Демонстрация:</b> <b>ЛО № 2,3</b> Определение характера среды с помощью универсального индикатора	Среда водных растворов: кислая, нейтральная, щелочная. Гидролиз неорганических и органических соединений.		§ 18, упр. 4-11,	1.4.7 A30	
15.6	Обобщение и систематизация знаний по теме «Химические реакции»	УОИ СЗ		Применять УУД полученные при изучении тем, в ходе выполнения тренировочных заданий		§1-14	1.4 A18- A21	
16.7	Контрольная работа № 1 по теме «	УК		Выявление УУД, степени их усвоения, полученных при изучении данных тем		§1-14	1.4 A18- A21	

### Тема 5. Металлы - 8 ч

17.1	Положение металлов в ПСХЭ Д. И. Менделеева. Общие способы получения металлов. Сплавы. Электролиз. Коррозия.	УИН 3	<b>Демонстрация:</b> <b>Коллекция:</b> «Металлы». <b>Демонстрации:</b> - образцы сплавов и изделий них; <b>Демонстрации:</b> - электролиз раствора сульфата	Металлы, s-,p-,d- элементы, металлическая связь, металлическая кристаллическая решетка Общие способы получения металлов Электролиз растворов и расплавов. Практическое применение электролиза.	<b>Характеризовать</b> химические элементы металлы по положению в ПС и строению атомов, химические свойства металлов, записывать уравнения реакций в молекулярном и окислительно-восстановительном виде;	с.77-78 §19-20, 28 упр. 5-10, з. 2-3, с.88-89	2.1 A6	
------	---	----------	---	---	--	--	-----------	--

			(хлорида) меди	Электролиз растворов и расплавов электролитов на примере хлорида натрия. Электролитическое получение алюминия. Коррозия металлов.	<b>владеть</b> навыками организации и участие в коллективной деятельности, самооценка; <b>знать</b> общие способы получения			
18.2	Обзор металлических элементов А-групп	КУ	<b>Демонстрации:</b> - образцы металлов, их оксидов, некоторых солей; - взаимодействие металлов с кислородом, кислотами, водой; - доказательство амфотерности алюминия и его гидроксида	Металлы главных подгрупп, соединения металлов (оксиды, основания, соли), амфотерность алюминия и его соединений	металлов; <b>проводить</b> самостоятельный поиск химической информации с использованием различных источников (научно-популярных изданий, компьютерных баз данных); <b>выполнять</b> требования, предъявляемые к устному выступлению; <b>объяснять</b> изменение свойств простых веществ металлов, а также их соединений (оксидов, гидроксидов, гидридов) в пределах одного периода и главной подгруппы ПС, характеризовать химические свойства простых веществ металлов (главных подгрупп 1-3 групп), свойства их соединений (оксидов, гидроксидов), записывать уравнения реакций в молекулярном, ионном и ОВР	§21, упр. 5-10, з.3 с.97-98,	2.2 А7	
19.2	Обзор металлических элементов Б-групп		<b>Демонстрации:</b> - образцы меди, железа, хрома, их соединений; - взаимодействие меди и железа с кислородом; - взаимодействие меди и железа с кислотами (серная, соляная)	Металлы побочных подгрупп, d-элементы		§22 упр. 1-3, з.1, с. 118	2.2 А7	
20.4	Медь. Цинк. Титан.	УИН 3, КУ	<b>Демонстрации:</b> - получение гидроксида	Металлы побочных подгрупп, d-элементы	<b>Характеризовать</b> физические и химические свойства металлов в сравнении с металлами главных	§23-25, упр. 4-6, з.2, с.	2.2 А7	

			меди, хрома, оксида меди; - доказательство амфотерности		подгрупп, записывать уравнения реакций в молекулярном и окислительно-восстановительном виде, прогнозировать химические свойства соединений металлов (железа, меди, хрома) по степени окисления и характеризовать на примере записи уравнений реакций в молекулярном и ионном	118		
21.5	Хром. Железо. Никель. Платина	УИН 3, КУ	Демонстрация: Металлы побочных подгрупп, d - элементы	Металлы побочных подгрупп, d-элементы		§26-27, упр. 7-12, с. 118	2.2 A7	
22.6	Оксиды и гидроксиды металлов	КУ	Демонстрация: видеовильм «Металлы главных подгрупп»	Оксиды и гидроксиды металлов, их химический характер.		§29, упр. 16-19, з.6, с.118, с. 144, п/р 3	2.4,2.5 A8, A9	
23.7	Практическая работа №1 Решение экспериментальных задач по неорганической химии	ПР	Практическая работа № 3	Химические свойства металлов и их соединений		§19-29	4.1.1 4.1.4 A22	
24.8	Обобщение по теме: «Металлы»	УОИ СЗ		Закрепление ЗУН		§19-29		
<b>Тема 6. Неметаллы – 7 ч</b>								
25.1	Общая характеристика неметаллов	УИН 3	<b>Демонстрации:</b> - образцы неметаллов; - модели кристаллических решеток, алмаза, графита, получение аммиака и хлороводорода, растворение их в воде, доказательство	Неметаллы, характеристика элементов и простых веществ, ковалентная связь кристаллические решетки (атомная, молекулярная, физические и химические свойства простых веществ неметаллов	<b>Составлять</b> формулы соединений неметаллов на основе строения их атомов и ЭО, <b>владеть</b> приемами исследовательской деятельности, элементарными умениями прогноза; <b>создавать</b> алгоритмы познавательной деятельности для решения задач творческого и поискового характера; <b>формулировать</b> полученные результаты;	§30, упр. 1-4, 13а, з.1, с.138	2.3 A7	

			КИСЛОТНО-основных свойств этих веществ		<p><b>определять:</b> принадлежность веществ к различным классам органических соединений;</p> <p><b>извлекать</b> необходимую информацию из источников, созданных в различных знаковых системах;</p> <p><b>применять</b> полученные при изучении тем знания, умения и навыки при выполнении тренировочных заданий;</p> <p><b>называть</b> изученные вещества по тривиальной и международной номенклатуре;</p> <p><b>выполнять</b> химический эксперимент по распознаванию с соблюдением правил ТБ; жизни</p>				
26.2	Водородные соединения неметаллов	КУ	<b>Демонстрации:</b> - - взаимодействие конц. серной, конц. и разбавленной азотной кислот с медью	Летучие водородные соединения, их кислотно-основные свойства		§32, упр. 11-12, з.3, с. 138	2.6	A9	
27.3	Оксиды неметаллов	КУ	<b>Демонстрации:</b> - сжигание угля и серы в кислороде; - определение химических свойств продуктов сгорания	Оксиды неметаллов: солеобразующие и несолеобразующие, кислотные; физические и химические свойства оксидов		§31, упр. 5-10, з.2 с. 138	2.4	A8	
28.4	Кислородсодержащие кислоты. Окислительные свойства азотной и серной кислоты.	КУ	<b>Демонстрация:</b> Получение аммиака и хлороводорода, растворение их в воде, доказательства кислотно – основных свойств	Кислородсодержащие кислоты, конц., разбавленная азотная и серная кислоты, окислительные свойства азотной и серной кислот		§33, с. 143, с.144 п/р №б	2.6	A9	
29.5	Практическая работа №2 Получение, собиание, распознавание газов.	УЗЗ	Практическая работа №б Оборудование и материалы для практической работы. Инструкции ТБ.	получение газов, способы собиания и их идентификация		§19-33, упр 13б	4.1.6	A21	
30.6	Обобщение по темам «Металлы и неметаллы»	УОИ СЗ	Справочные таблицы	Применять УУД полученные при изучении тем, в ходе		§19-33, упр. 13в			



				выполнения тренировочных заданий				
31.7	Контрольная работа №2 по темам «Металлы и неметаллы»	УК		Выявление УУД, степени их усвоения, полученных при изучении данных тем : «Металлы», «Неметаллы»		§19-33		
<b>Тема 7. Химия и жизнь 2 часа + 1 резервный час</b>								
32.1	Бытовая химическая грамотность. Продукты питания. Бытовая химия. Мебель.	КУ	<b>Демонстрация:</b> - видеофильм «Химия вокруг нас»	Химия в повседневной жизни. Моющие и чистящие средства. Правила безопасной работы со средствами бытовой химии. Бытовая химическая грамотность.	знать правила выбора продуктов питания, правильное использование средств бытовой химии, лекарственных препаратов; <b>использовать</b> приобретенные знания и умения в практической деятельности и повседневной жизни	проект	4.1.1 A22	
33.2	Лекарственные препараты. Химическое загрязнение окружающей среды и его последствия.	КУ	<b>Демонстрация:</b> презентация	Способы очистки и утилизации промышленных отходов. Способы защиты окружающей среды		проект	4.1.1 A22	
34.3	Итоговое повторение по теме «Химические реакции»	КУ		Классификация химических реакций в неорганической и органической химии по различным признакам. Особенности реакций в органической химии. Реакции присоединения, полимеризации, замещения и изомеризации в органической химии	<b>создавать</b> алгоритмы познавательной деятельности для решения задач творческого и поискового характера; <b>формулировать</b> полученные результаты; <b>определять:</b> принадлежность веществ к различным классам неорганических соединений;	§11-14	1.4 A22, A28, A29	

