

Муниципальное образование «Усть-Илимский район»  
Муниципальное общеобразовательное учреждение  
«Тубинская средняя общеобразовательная школа»  
(МОУ «Тубинская СОШ»)

**Рассмотрено:**

МС

Протокол № 1

от «2» сентября 2024г.

Председатель МС

 Т.Н. Космылина.

**Утверждаю:**

Приказ № 89

от «02» сентября 2024г.

Директор МОУ «Тубинская  
СОШ»

 М.Н. Старева



## ДОПОЛНИТЕЛЬНАЯ ОБРАЗОВАТЕЛЬНАЯ ОБЩЕРАЗВИВАЮЩАЯ ПРОГРАММА

естественно-научной направленности

«Химия вокруг нас»

**Возраст обучающихся: 14-15 лет**

**Срок реализации: 1 год**

Разработала:

Павличкова Анна Юрьевна

учитель химии,

высшей квалификационной категории



## Содержание

<b>1. Пояснительная записка</b> .....	3
1.1 Информационные материалы и литература .....	3
1.2 Направленность программы .....	3
1.3 Актуальность и педагогическая целесообразность программы .....	3
1.4 Отличительные особенности программы .....	4
1.5 Адресат программы.....	4
1.6 Срок освоения программы .....	4
1.7 Форма обучения.....	4
1.8 Режим занятий.....	4
1.9 Цель и задачи программы.....	4
<b>2. Комплекс основных характеристик программы</b> .....	5
2.1 Объём программы.....	5
2.2 Содержание программы.....	5
2.3 Планируемые результаты.....	6
<b>3. Комплекс организационно-педагогических условий</b> .....	7
3.1 Учебный план.....	8
3.2 Календарный учебный график.....	10
3.3 Оценочные материалы.....	10
3.4 Методические материалы.....	10
<b>4. Иные компоненты</b> .....	12
4.1 Условия реализации программы .....	12
4.2 Список литературы.....	12
4.3 Календарный учебно-тематический план .....	13

## 1. Пояснительная записка

### 1.1. Информационные материалы

Дополнительная общеразвивающая программа «Химия вокруг нас» (далее - Программа) реализуется в рамках деятельности Муниципального общеобразовательного учреждения Тубинской средней общеобразовательной школы Усть –Илимского района Иркутской области (далее МОУ «Тубинская СОШ») и имеет естественно-научную направленность.

Программа разработана в соответствии с нормативными документами в сфере образования:

- Федеральный закон «Об образовании в Российской Федерации» от 29.12.2012 г. № 273-ФЗ (с изменениями и дополнениями);
- Распоряжение Правительства Российской Федерации от 29.05.2015 № 996-р «Об утверждении Стратегии развития воспитания в Российской Федерации на период до 2025 года»;
- Распоряжение Правительства Российской Федерации от 04.09.2014 № 1726-р «Об утверждении Концепции развития дополнительного образования детей»;
- Санитарные правила 2.4. 3648-20 "Санитарно-эпидемиологические требования к организациям воспитания и обучения, отдыха и оздоровления детей и молодежи", утвержденные Постановлением Главного государственного санитарного врача РФ от 28.09.2020 N 28
- Приказ Министерства просвещения Российской Федерации от 09.11.2018 г. N 196 «Об утверждении Порядка организации и осуществления образовательной деятельности по дополнительным общеобразовательным программам» (с изменениями и дополнениями);
- Устав муниципального общеобразовательного учреждения «Тубинская средняя общеобразовательная учреждение», утвержденный постановлением Администрации муниципального образования «Усть-Илимский район от 30.12.2015г. №395;

Дополнительная общеразвивающая программа «Химия вокруг нас» является **модифицированной программой**, ориентированной на активное приобщение детей к познанию окружающего мира, выполнение работ исследовательского характера, работу с дополнительными источниками информации, в том числе электронными. Данная программа составлена на основе: «Методического пособия к пропедевтическому курсу». «Введение в химию. 6-7 классы. Пропедевтический курс», составители: О.С.Габриелян: Г.А. Шипарева, - «Дрофа»; Г.М. Чернобельская, А.И. Дементьев. М., Владос.

### 1.2 Направленность программы

Дополнительная общеразвивающая программа «Химия вокруг нас» естественно-научной направленности позволит пробудить глубокий интерес к химии через формирование научной картины мира и удовлетворение познавательных интересов учащихся в области естественных наук; развитие у них исследовательской активности, нацеленной на изучение объектов живой и неживой природы, взаимосвязей между ними; экологическое воспитание подрастающего поколения; приобретение практических умений, навыков в области охраны природы и рационального природопользования.

### 1.3 Актуальность и педагогическая целесообразность программы

Актуальность дополнительной общеобразовательной общеразвивающей программы «Химия вокруг нас» обусловлена тем, что воспитание творческой активности обучающихся в процессе изучения химии является одной из главных задач, стоящих перед учителями химии в современной школе. Основными средствами такого воспитания и развития способности обучающихся являются экспериментальные исследования и задачи, и проведение занимательных лабораторных заданий, практических работ способствует пробуждению и развитию устойчивого интереса к химии, способствуют развитию исследовательского

подхода.

#### ***1.4 Отличительные особенности программы***

Программа разработана на основе практико-ориентированного подхода и предполагает выделение базисных, ключевых физических явлений и экспериментов в качестве содержательного ядра. Образовательная деятельность в рамках программы организуется в форме учебной исследовательской деятельности. Это наблюдение и построение первичных моделей, поиск дополнительной информации, ее анализ, разработка и проведение физического эксперимента, обработка и анализ экспериментальных результатов, построение новой теоретической модели явления, исследование этой модели и получение новых, дополнительных сведений о явлении и химических процессах.

Отличительной особенностью дополнительной общеразвивающей программы «Химия вокруг нас» является то, что данная программа является частью системы интеграции общего и дополнительного образования.

#### ***1.5 Адресат программы***

Программа рассчитана на обучающихся в возрасте 14-15 лет, имеющих огромное желание к занятиям.

В подростковом возрасте особенно важно усвоение норм и способов взаимоотношений: у ребенка появляется потребность быть субъектом не только учебной деятельности - он стремится самоутвердиться. У подростков формируется потребность быть взрослыми, осознавать себя личностью, отличной от других людей. Отсюда стремление к самоутверждению, самореализации, самоопределению. Участие только в учебной деятельности, в ее формах не удовлетворяет их. С возрастом их все больше привлекает содержание, которое требует самостоятельности, эрудиции. Принцип индивидуального и дифференцированного подхода предполагает учет личностных, возрастных особенностей детей и уровня их психического и физического развития. Реализация программы создает условия для саморазвития обучающихся, их индивидуальных способностей, дальнейшего самообразования.

#### ***1.6 Срок освоения программы***

Программа рассчитана на 1 год обучения, всего 68 учебных часов из расчета 2 часа в неделю.

#### ***1.7***

#### ***Форма обучения***

Форма обучения: очная.

Формы проведения занятий: аудиторная:

- теоретические занятия (лекция, беседа, дискуссия, семинар);
- практические занятия (моделирование химических ситуаций, практические работы, лабораторные опыты).

Форма организации занятий: индивидуальная, групповая, коллективная.

#### ***1.8 Режим занятий***

Занятия проводятся 1 раз в неделю по 2 часа (1 час - 40 минут, согласно нормам Сан Пин).

#### ***1.9 Цель и задачи программы***

***Цель программы*** - создание условий для формирования у обучающихся устойчивого интереса к содержанию предмета химии, опыта самореализации при обращении с телами, веществами при несложных химических исследованиях, формирование навыков

применения полученных знаний и умений для безопасного использования веществ и материалов в быту, решения практических задач в повседневной жизни, предупреждения явлений, наносящих вред здоровью человека и окружающей среде.

### ***Задачи программы:***

#### ***Образовательные:***

- сформировать первичные представления о понятиях: тело, вещество, молекула, атом, химический элемент;
- познакомить с простейшей классификацией веществ (по агрегатному состоянию, по составу), с описанием физических свойств знакомых веществ, с физическими явлениями и химическими реакциями;
- сформировать начальные навыки исследовательской деятельности;
- сформировать умения обращаться с химическими веществами, химическими приборами и оборудованием; решения экспериментальных задач;
- сформировать ключевые компетенции детей данной возрастной категории: самообразовательные, информационные, коммуникативные, практические посредством выполнения практических работ, выполнения проектов, опытов; ведения наблюдений и исследовательской работы;
- повысить интерес к школьным дисциплинам и самообразованию.

#### ***Развивающие:***

- развивать познавательные интересы и интеллектуальные способности в процессе проведения химического эксперимента;
- развивать самостоятельность приобретения знаний в соответствии с возникающими жизненными потребностями;
- расширять кругозор учащихся с привлечением дополнительных источников информации, эрудицию, повышать общий уровень образованности и культуры;
- развивать умения анализировать информацию, выделять главное, интересное.

#### ***Воспитательные:***

- воспитывать отношение к химии как к одному из фундаментальных компонентов естествознания и элементу общечеловеческой культуры;
- формировать познавательные способности в соответствии с логикой развития химической науки;
- воспитывать уважение к творцам науки и техники;
- создавать педагогические ситуации успешности для повышения собственной самооценки и статуса учащихся в глазах сверстников, педагогов и родителей;
- воспитывать экологическую культуру.

## **2. Комплекс основных характеристик программы**

### ***2.1 . Объем программы***

Программа рассчитана на обучение подрастающего поколения на протяжении 1 года. Всего 68 часов.

### ***2.2 Содержание программы***

#### ***Учебный план***

#### ***1. Приёмы безопасного обращения с лабораторным оборудованием и правилами поведения в кабинете химии. (6 часов)***

*Теория:* Что изучает наука химия. Методы познания в химии.

*Практика:*

Практическая работа № 1. « Правила поведения в химическом кабинете. Знакомство с лабораторным оборудованием»

Практическая работа №2. «Строение пламени, работа с сухим горючим, спиртовкой»

## **2. Тела и вещества. Химические вещества вокруг нас. (40 часов)**

*Теория:* Физические тела и их характеристика. Вещества. Свойства веществ. Частицы, из которых состоят вещества. Взаимодействие частиц вещества. Поваренная соль и ее свойства. Сахар и его свойства. Чистые вещества и смеси. Физические и химические явления. Химические реакции. Признаки химических реакций. Кислород. Свойства. Применение. Оксиды. Водород. Свойства. Применение. Кислоты. Что такое индикаторы?

*Практика:*

Практическая работа №3. «Определение массы и объёма тела»

Практическая работа №4. «Определение массы, плотности вещества»

Практическая работа №5. «Наблюдения за каплями воды, каплями валерианы. Растворение перманганата калия и поваренной соли в воде»

Практическая работа №6. «Очистка загрязненной поваренной соли»

Практическая работа №7. «Разложение сахара при нагревании»

Практическая работа №8. «Разделением растворимых и нерастворимых веществ фильтрованием»

Практическая работа №9. «Химические реакции. Признаки химических реакций»

Практическая работа №10. «Наблюдение горения»

Практическая работа №11. «Получение водорода и исследование его свойств»

Практическая работа №12 «Испытание индикаторами различных сред: лимонад, раствор стирального порошка, минеральная вода, кислота, щелочь»

## **3. Знакомимся с языком химии. Простые и сложные вещества. (22 часа)**

*Теория:* Знаки химических элементов. Химическая формула, химическое уравнение. Простые и сложные вещества. О чём рассказал кусочек мела. Что такое сода? Вода и ее свойства. Белки, жиры, углеводы: значение для организма.

*Практика:*

Практическая работа №13.«Моделирование из пластилина: модели молекул простых и сложных веществ»

Практическая работа №14. «Получение углекислого газа и изучение его свойств»

Практическая работа №15.«Приготовление насыщенного раствора соли и выращивание кристаллов»

### **2.3 Планируемые результаты**

#### ***Планируемые результаты:***

##### ***Личностные результаты:***

- воспитание чувства гордости за российскую науку, отношение к труду, целеустремленность, самоконтроль и самооценка;
- знание правил поведения в чрезвычайных ситуациях;
- оценивание социальной значимости профессий, связанных с химией;
- развитие познавательной активности;
- владение правилами безопасного обращения с химическими веществами и оборудованием, проявление экологической культуры.

##### ***Метапредметные результаты:***

- овладеть навыками самостоятельного приобретения новых знаний, организации учебной деятельности, поиска средств её осуществления уметь;
- овладеть универсальными естественнонаучными способами деятельности: наблюдение, измерение, эксперимент, учебное исследование;
- уметь организовать рабочее место при выполнении химического эксперимента;

- уметь самостоятельно сделать оценку самоконтроля, самооценки, принятия решений и осуществления осознанного выбора исследовательской деятельности;
- уметь определять понятия, создавать обобщения, устанавливать аналогии, классифицировать, самостоятельно выбирать основания и критерии, устанавливать причинно-следственные связи, строить логическое рассуждение, умозаключение (индуктивное, дедуктивное и по аналогии) и делать выводы;
- уметь организовывать учебное сотрудничество и совместную деятельность с педагогом и сверстниками;
- уметь работать индивидуально и в группе на основе согласования позиций и учёта интересов.

**Предметные результаты:**

- учиться применять основные методы познания: наблюдение, измерение, эксперимент;
- учиться различать химические и физические явления, называть признаки и условия протекания химических реакций;
- учиться пользоваться лабораторным оборудованием, посудой и соблюдать правила безопасной работы при проведении опытов;
- учиться получать, собирать газообразные вещества и распознавать их;
- учиться характеризовать физические и химические свойства основных классов неорганических соединений, проводить опыты, подтверждающие их химические свойства
- учиться оценивать правильность выполнения исследовательской задачи, собственные возможности её решения.
- учиться характеризовать вещества по составу, строению и свойствам, устанавливать причинно - следственные связи между данными характеристиками вещества.

### 3. Комплекс организационно-педагогических условий

#### 3.1 Учебный план

№	Названия разделов, тем.	Количество часов			Формы промежуточной (итоговой) аттестации
		Всего	Теория	Практика	
1.	<b>Приёмы безопасного обращения с лабораторным оборудованием и правилами поведения в кабинете химии.</b>	<b>6</b>	<b>2</b>	<b>4</b>	
1.1	Что изучает наука химия. Методы познания в химии.	2	2	-	
1.2	Практическая работа № 1. «Правила поведения в химическом кабинете. Знакомство с лабораторным оборудованием»	2	-	2	
1.3	Практическая работа №2. «Строение пламени, работа с сухим горючим, спиртовкой» Раб 6 из цифровой лаборатории «Архимед»	2	-	2	



<b>2.</b>	<b>Тела и вещества. Химические вещества вокруг нас.</b>	<b>40</b>	<b>17</b>	<b>23</b>	
2.1	Физические тела и их характеристика.	2	2	-	

2.2	Практическая работа №3. «Определение массы и объёма тела»	2	-	2	
2.3	Вещества. Свойства веществ. Частицы, из которых состоят вещества.	2	2	-	
2.4	Практическая работа №4. «Растворение вещества как физико-химический процесс» раб 8 Цифр. Лаб «Архимед»	2	-	2	
2.5	Взаимодействие частиц вещества.	2	2	-	
2.6	Практическая работа №5. «Наблюдения за каплями воды, каплями валерианы. Растворение перманганата калия и поваренной соли в воде»	2	-	2	
2.7	Поваренная соль и ее свойства. Проведение контроля точности приготовленного раствора» раб 17 Цифр. Лаб «Архимед»	3	1	2	
2.8	Практическая работа №6. «Очистка загрязненной поваренной соли»	2	-	2	
2.9	Сахар и его свойства.	1	1	-	
2.10	Практическая работа №7. «Разложение сахара при нагревании»	2	-	2	
2.11	Чистые вещества и смеси.	1	1	-	
2.12	Практическая работа №8. «Разделением растворимых и нерастворимых веществ фильтрованием»	2	-	2	
2.13	Физические и химические явления. Химические реакции. Признаки химических реакций.	2	2	-	<b>По итогам раздела – презентация, доклад, мини-исследование</b>
2.14	Практическая работа №9. «Химические реакции. Признаки химических реакций»	2	-	2	
2.15	Кислород. Свойства. Применение. Оксиды.	2	2	-	

2.16	Практическая работа №10. «Наблюдение горения»	2	-	2	
2.17	Водород. Свойства. Применение. Кислоты.	2	2	-	
2.18	Практическая работа №11. «Получение водорода и исследование его свойств» Раб 18 Цифр. Лаб «Архимед»	2	-	2	
2.19	Что такое индикаторы? Раб 19 Цифр. Лаб «Архимед»	2	1	1	
2.20	Практическая работа №12 «Испытание индикаторами различных сред: лимонад, раствор стирального порошка, минеральная вода, кислота, щелочь» раб 20 Цифр. Лаб «Архимед»	3	1	2	<b>По итогам раздела – презентация, доклад, мини-исследование</b>
<b>3.</b>	<b>Знакомимся с языком химии. Простые и сложные вещества.</b>	<b>22</b>	<b>12</b>	<b>10</b>	
3.1	Знаки химических элементов.	2	2	-	
3.2	Химическая формула, химическое уравнение.	2	2	-	
3.3	Простые и сложные вещества.	2	1	-	
3.4	Практическая работа №13. «Моделирование из пластилина: модели молекул простых и сложных веществ»	2	-	2	
3.5	О чём рассказал кусочек мела.	2	1	-	
3.6	Что такое сода?	2	2	2	
3.7	Практическая работа №14. «Получение углекислого газа и изучение его свойств»	2	-	2	
3.8	Вода и ее свойства.	2	2	-	
3.9	Практическая работа №15. «Приготовление насыщенного раствора соли и выращивание кристаллов» Раб 29 Цифр. Лаб «Архимед»	2	-	2	
3.10	Белки, жиры, углеводы: значение для организма	2	2	2	<b>По итогам раздела – презентация, доклад, мини-исследование</b>
<b>По итогам учебного года</b>		<b>2</b>			<b>Защита проекта, исследовательской работы</b>
<b>Итого</b>		<b>68</b>	<b>31</b>	<b>37</b>	

### 3.2. Календарный учебный график

Раздел \ Месяц	Сентябрь	Октябрь	Ноябрь	Декабрь	Январь	Февраль	Март	Апрель	Май
Приёмы безопасного обращения с лабораторным оборудованием и правилами поведения в кабинете химии.	4								
Тела и вещества. Химические вещества вокруг нас.		4	4	4	4	4			
Знакомимся языком химии. Простые и сложные вещества							4	4	5
Промежуточная аттестация				Презентация, доклад, мини-исследование		Презентация, доклад, мини-исследование			Презентация, доклад, мини-исследование
Всего	4	4	4	4	4	4	4	4	5

### 3.3.Оценочные материалы

В целях оценки и контроля результатов обучения в течение учебного года проводятся:

- презентация самостоятельной работы;
- презентация исследовательской работы;
- доклад;
- мини-исследование.

### 3.4. Методические материалы

**Форма организации образовательной деятельности:** индивидуальная, подгрупповая, групповая и коллективная.

**Виды занятий:**

- беседа
- практическая работа
- самостоятельная работа, тест
- презентация

## **Методы**

### **обучения:**

- словесные - способствуют получению новых знаний, введению в теорию воинского искусства (устное изложение информации педагогом)
- наглядные - задействуют зрительную память занимающихся, способствуют лучшему пониманию и запоминанию (личный пример педагога, видеоматериалов)
- практические - закрепление и отработка навыков и их коррекция (игровые, круговые, повторные, равномерные, соревновательные, показательные).

### **Современные педагогические технологии:**

- Проблемно-диалогическая технология;
- Проектно-исследовательская;
- Технология оценивания образовательных достижений (портфолио);
- Активные формы обучения (организация работы в парах и группах);
- Информационные технологии.
- Игровые технологии.
- Здоровьесберегающие технологии.

### **Алгоритм учебного занятия.**

1 этап: организационный.

Задача: подготовка детей к работе на занятии.

Содержание этапа: организация начала занятия, создание психологического настроя на учебную деятельность и активизация внимания.

2 этап: подготовительный (подготовка к новому содержанию).

Задача: обеспечение мотивации и принятие детьми цели учебно-познавательной деятельности.

Содержание этапа: сообщение темы, цели учебного занятия и мотивация учебной деятельности детей.

3 этап: основной.

1) Усвоение новых знаний и способов действий.

Задача: обеспечение восприятия, осмысления и первичного запоминания связей и отношений в объекте изучения.

2) Первичная проверка понимания.

Задача: установление правильности и осознанности усвоения нового учебного материала, выявление неверных представлений и их коррекция. Применяют пробные практические задания, которые сочетаются с объяснением соответствующих правил или обоснованием

3) Закрепление знаний и способов действий.

Задача: обеспечение усвоения новых знаний и способов действий. Применяют тренировочные упражнения, лабораторные задания, которые выполняются самостоятельно детьми.

4) Обобщение и систематизация знаний.

Задача: формирование целостного представления знаний по теме.

5 этап: контрольный.  
Задача: выявление качества и уровня овладения знаниями, их коррекция.

6 этап: итоговый.  
Задача: дать анализ и оценку успешности достижения цели и наметить перспективу последующей работы.

7 этап: рефлексивный.

Задача: мобилизация детей на самооценку. Оценивается работоспособность, психологическое состояние, результативность работы, содержание и полезность учебной работы

## **Основные формы воспитательной деятельности**

### **4. Воспитательная работа в объединении основывается на формах, связанных с коллективным обучением и включает в себя коллективные творческие дела. Иные компоненты**

#### **4.1 Условия реализации программы**

Для реализации дополнительной общеразвивающей программы естественно-научной направленности «Химия вокруг нас» имеется:

**помещение, площадки:** кабинет «Точки роста»;

**техническое оснащение:** ноутбук, м\м установка, цифровые датчики, лабораторное оборудование, демонстрационное оборудование;

**материальное обеспечение:** сборники задач, описание практических работ, тесты;

**наглядный дидактический материал:** таблицы, видеосюжеты, презентации.

**информационные ресурсы:**

- <http://www.sev-chem.narod.ru/opyt.htm>
- <http://kvaziplazmoid.narod.ru/praktika>
- <http://www.edu.yar.ru/russian/courses/chem/op/op1.html>
- <http://znamus.ru/page/etertainingchemistry>
- <http://www.alhimikov.net/op/Page-1.html>

#### **4.2 Список литературы**

1. Алексашина И.Ю., Лагутенко О.И. «Естествознание с основами экологии» М., Просвещение 2007.
2. Алексинский В.Н. Занимательные опыты по химии.- М.: Просвещение, 1995.
3. Аликберова Л.Ю. Занимательна химия.- М.: АСТ –Пресс, 1999.
4. Габриелян О.С.. «Химия» учебник для 8 класса. Москва, Дрофа, 2007.
5. Оржековский П.А., Давыдов В.Н., Титов Н.А.- Творчество учащихся на практических занятиях по химии.- М., Аркти, 1999г
6. Рудзитис Г.Е., Фельдман Ф.Г.. «Химия» учебник для 8 класса. Москва, Просвещение, 2018.
7. Савина А.А. Я познаю мир. Химия.- М.: Детская энциклопедия, 2009.
8. Савинкина Е.В.. «Что такое химическая реакция?» М., Чистые пруды, 2008.
9. Чернобельская Г.М. Введение в химию. Мир глазами химика [Текст] : учебное пособие для учащихся общеобразовательных учебных заведений. 7 класс / Г. М. Чернобельская, А. И. Дементьев. – М. : Владос, 2003. – 256 с

### 4.3. Календарный учебно-тематический план

№	Дата	Название раздела, темы раздела, темы занятия	Объём часов	Форма занятия	Форма аттестации (контроля)
		<b>Приёмы безопасного обращения с лабораторным оборудованием и правилами поведения в кабинете химии.</b>	<b>6</b>		
1-2		Что изучает наука химия. Методы познания в химии.	2	Теоретическое занятие	Беседа, презентация
3-4		Практическая работа № 1. «Правила поведения в химическом кабинете. Знакомство с лабораторным оборудованием»	2	Практическое занятие	Отчет о практической работе
5-6		Практическая работа №2. «Строение пламени, работа с сухим горючим, спиртовкой»	2	Практическое занятие	Отчет о практической работе
		<b>Тела и вещества. Химические вещества вокруг нас.</b>	<b>40</b>		
1-2		Физические тела и их характеристика.	2	Теоретическое занятие	Беседа
3-4		Практическая работа №3. «Определение массы и объёма тела»	2	Практическое занятие	Отчет о практической работе
5-6		Вещества. Свойства веществ. Частицы, из которых состоят вещества.	2	Теоретическое занятие	Беседа
7-8		Практическая работа №4. «Растворение вещества как физико-химический процесс» раб 8 Цифр. Лаб «Архимед»	2	Практическое занятие	Отчет о практической работе
9-10		Взаимодействие частиц вещества.	2	Теоретическое занятие	Презентация
11-12		Практическая работа №5. «Наблюдения за каплями воды, каплями валерианы. Растворение перманганата калия и поваренной соли в воде»	2	Практическое занятие	Отчет о практической работе
13-15		Поваренная соль и ее свойства. Проведение контроля точности приготовленного раствора» раб 17 Цифр. Лаб «Архимед»	3	Теоретическое занятие	Исследование
16-17		Практическая работа №6. «Очистка загрязненной поваренной соли»	2	Практическое занятие	Отчет о практической работе
18		Сахар и его свойства.	1	Теоретическое занятие	Исследование

19-20		Практическая работа №7. «Разложение сахара при нагревании»	2	Практическое занятие	Отчет о практической работе
21		Чистые вещества и смеси.	1	Теоретическое занятие	Презентация
22-23		Практическая работа №8. «Разделением растворимых и нерастворимых веществ фильтрованием»	2	Практическое занятие	Отчет о практической работе
24-25		Физические и химические явления. Химические реакции. Признаки химических реакций.	2	Теоретическое занятие	Презентация, доклад, мини-исследование
26-27		Практическая работа №9. «Химические реакции. Признаки химических реакций»	2	Практическое занятие	Отчет о практической работе
28-29		Кислород. Свойства. Применение. Оксиды.	2	Теоретическое занятие	Беседа
30-31		Практическая работа №10. «Наблюдение горения»	2	Практическое занятие	Отчет о практической работе
32-33		Водород. Свойства. Применение. Кислоты.	2	Теоретическое занятие	Беседа
34-35		Практическая работа №11. «Получение водорода и исследование его свойств» Раб 18 Цифр. Лаб «Архимед»	2	Практическое занятие	Отчет о практической работе
36-37		Что такое индикаторы? Раб 19 Цифр. Лаб «Архимед»	2	Теоретическое занятие	Беседа, презентация
38-40		Практическая работа №12 «Испытание индикаторами различных сред: лимонад, раствор стирального порошка, минеральная вода, кислота, щелочь» раб 20 Цифр. Лаб «Архимед»	3	Практическое занятие	Презентация, доклад, мини-исследование
		<b>Знакомимся с языком химии. Простые и сложные вещества.</b>	<b>22</b>		
1-2		Знаки химических элементов.	2		
3-4		Химическая формула, химическое уравнение.	2		
5-6		Простые и сложные вещества.	2		
7-8		Практическая работа №13. «Моделирование из пластилина: модели молекул простых и сложных веществ»	2		
9-10		О чём рассказал кусочек мела.	2		

11-12		Что такое сода?	2		
13-14		Практическая работа №14. «Получение углекислого газа и изучение его свойств»	2		
15-16		Вода и ее свойства.	2		
17-18		Практическая работа №15. «Приготовление насыщенного раствора соли и выращивание кристаллов» Раб 29 Цифр. Лаб «Архимед»	2		
19-20		Белки, жиры, углеводы: значение для организма	2		
21-22		Защита проектов	2		