Муниципальное общеобразовательное учреждение средняя общеобразовательная школа с.Орловское Марксовского района Саратовской области имени Героя Советского Союза Венцова В.К.(Венцеля В.К.)

Центр образования естественнонаучной и технологической направленностей «Точка роста»

СОГЛАСОВАНО:

 УТВЕРЖДАЮ: Директор МОУ-СОШ с Орловское Марксовского района

В.Н. Коряков Приказ № 51 от 30.08 2023 г

РАБОЧАЯ ПРОГРАММА

курса внеурочной деятельности «Химия и жизнь» для 8 класса (с использованием оборудования центра естественнонаучной и технологической направленностей «Точка роста»)

на 2023-2024 учебный год

Составитель: Лебедева Надежда Николаевна учитель химии и биологии

Пояснительная записка

Внеурочная деятельность является составной частью учебно-воспитательного процесса и одной из форм организации свободного времени учащихся.

Предлагаемый курс ориентирован на знакомство и объяснение химических явлений, часто встречающихся в быту, свойств веществ, которые находятся в каждом доме. Химические термины и понятия вводятся по мере необходимости объяснить то или иное явление.

Достижение целей обучения химии определяется познавательной активностью учащихся, их желанием к познанию этой трудной учебной дисциплины.

Данная рабочая программа курса внеурочной деятельности **«Химия и жизнь»** предназначена для обучающихся 8 класса. Рабочая программа составлена в соответствии с требованиями обновленного Федерального государственного образовательного стандарта основного общего образования и соответствует учебному плану МОУ — СОШ с. Орловское Марксовского района.

Цели изучения курса внеурочной деятельности «Химия и жизнь»:

- формирование у учащихся знаний и умений, необходимых в повседневной жизни для безопасного обращения с веществами;
- формирование естественнонаучного мировоззрения школьников;
- формирование интереса к химии, имеющей огромное прикладное значение;
- расширение кругозора школьников: использование методов познания природы наблюдение физических и химических явлений, простейший химический эксперимент;
- развитие инновационного мышления;
- формирование универсальных учебных действий;
- создание на занятиях ситуаций активного поиска, предоставление возможности сделать собственное «открытие».

Задачи курса внеурочной деятельности «Химия и жизнь»:

- познакомить с простыми правилами техники безопасности при работе с веществами;
- обучить приемам правильного обращения на практике с химической посудой и оборудованием (пробирки, штатив, фарфоровые чашки, пипетки, шпатели, химические стаканы, воронки и др.);
- обучить приемам правильного обращения на практике с новым оборудованием центра «Точка роста»;
- формировать представления о качественной стороне химической реакции;
- формировать умение описывать простейшие физические свойства знакомых веществ (агрегатное состояние, прозрачность, цвет, запах), признаки химической реакции (изменение окраски, выпадение осадка, выделение газа);
- формировать умение выполнять простейшие химические опыты по инструкции;
- дать возможность овладеть элементарными навыками исследовательской деятельности;
- развивать наблюдательность, умение рассуждать, анализировать, доказывать, решать учебную задачу;
- формировать логические связи с другими предметами, входящими в курс основного общего образования.

Результаты изучения предмета разделены на предметные, метапредметные и личностные.

Общая характеристика курса внеурочной деятельности «Химия и жизнь»

В рамках программы создаются условия для самореализации и саморазвития каждого ребенка на основе его возможностей во внеурочной деятельности. Содержание курса носит межпредметный характер, так как знакомит учащихся с комплексными проблемами и задачами, требующими синтеза знаний по ряду предметов (физика, биология, экология, социальные науки, история). Экология —

понимание изменений в окружающей среде и организовать свое отношение к природе. Физика — физические свойства веществ, физические методы анализа вещества. История — исторические сведения из мира химии. Биология - химический состав объектов живой природы. Информатика — поиск информации в Интернете, создание и оформление презентаций, работа в текстовых и табличных редакторах.

Актуальность курса внеурочной деятельности «Химия и жизнь»

Курс внеурочной деятельности «**Химия и жизнь»** создан с целью формирования интереса к химии, расширения кругозора учащихся. Он ориентирован на учащихся 8 классов, то есть такого возраста, когда интерес к окружающему миру особенно велик, а специальных знаний еще не хватает. Ребенок с рождения окружен различными веществами и должен уметь обращаться с ними. Химическая наука и химическое производство в настоящее время развиваются значительно быстрее любой другой отрасли науки и техники и занимают все более прочные позиции в жизни человеческого общества. В рамках предмета «Химия» в 8 классе не рассматривается ни один из разделов данной программы, что позволяет заинтересовать обучающихся изучением материала курса. Количество часов по химии в учебном плане сократилось, данный курс будет дополнением к основному курсу химии в 8 классе, где рассматриваются вещества, окружающие человека в повседневной жизни.

Новизна программы состоит в личностно-ориентированном обучении. Роль учителя состоит в том, чтобы создать каждому обучающемуся условия для раскрытия и реализации его способностей. Создать такие ситуации с использованием различных методов обучения, при которых каждый обучающийся прилагает собственные творческие усилия и интеллектуальные способности при решении поставленных перед ним задач. С целью повышения эффективности образовательного процесса используются современные педагогические технологии: метод проектов, исследовательские методы, информационные технологии обучения, а также **новое оборудование центра «Точка роста»**.

Сроки реализации программы: 1 год.

Основа стандартов нового поколения - системно-деятельностный подход. Задача современной школы - формирование и развитие у школьников таких качеств личности, которые позволили бы им самостоятельно конструировать процесс своего познания и активно использовать его для решения проблем, постоянно возникающих в реальных жизненных ситуациях.

Курс внеурочной деятельности «Химия и жизнь» предполагает:

- воспитание и развитие качеств личности, отвечающих требованиям информационного общества;
- ориентацию на результаты образования как системообразующий компонент курса, где развитие личности обучающегося происходит на основе усвоения универсальных учебных действий, познания и освоения окружающего мира и составляет цель образования;
- учет индивидуальных возрастных и интеллектуальных особенностей обучающихся;
- обеспечение преемственности начального общего, основного и среднего (полного) общего образования;
- использование разнообразных видов деятельности и учет индивидуальных особенностей каждого обучающегося, обеспечивающих рост творческого потенциала, познавательных мотивов, обогащение форм взаимодействия со сверстниками и взрослыми в познавательной деятельности;
- создание основы для самостоятельного успешного усвоения обучающимися новых знаний, умений, компетенций, видов и способов деятельности.

Методы и приемы, используемые при изучении курса

- сенсорного восприятия (лекции, просмотр видеофильмов);
- практические (лабораторные работы, эксперименты);
- коммуникативные (дискуссии, беседы, ролевые игры);
- комбинированные (самостоятельная работа учащихся, проекты, экскурсии, творческие задания);
- проблемный (создание на занятиях проблемной ситуации).

Прогнозируемые результаты освоения обучающимися программы:

в обучении:

- знание правил техники безопасности при работе с веществами в химическом кабинете;
- умение ставить химические эксперименты;
- умение выполнять исследовательские работы и защищать их;
- сложившиеся представления о будущем профессиональном выборе.

в воспитании:

- воспитание трудолюбия, умения работать в коллективе и самостоятельно;
- воспитание воли, характера;
- воспитание бережного отношения к окружающей среде.

Перед учебными и практическими занятиями проводится инструктаж с учащимися по соблюдению техники безопасности при проведении эксперимента, пожарной безопасности, производственной санитарии и личной гигиены.

Личностные, метапредметные и предметные результаты освоения курса внеурочной деятельности «Химия и жизнь»

Личностные результаты

- 1. *в ценностно-ориентационной сфере* ответственное отношение к учению, готовность и способность к саморазвитию и самообразованию на основе мотивации к обучению и познанию; чувство гордости за химическую науку, отношение к труду, целеустремленность, самоконтроль и самооценка; осознанное и ответственное отношение к собственным поступкам;
- 2. *в трудовой сфере* готовность к осознанному выбору дальнейшей образовательной траектории;
- 3. *в познавательной (когнитивной, интеллектуальной) сфере* мотивация учения, умение управлять своей познавательной деятельностью, коммуникативная компетентность в процессе образовательной, учебно-исследовательской, творческой и других видов деятельности.

Метапредметные результаты:

Регулятивные

- 1. умение определять цели и задачи деятельности, выбирать средства реализации цели и применять их на практике;
- 2. умение генерировать идеи и определять средства, необходимые для их реализации;
- 3. умение определять последовательность действий, определять последовательность выполнения действий, составлять простейшую инструкцию из 2–3 шагов;
- 4. овладение навыками самостоятельного приобретения новых знаний, организации учебной деятельности, поиска средств её осуществления;

Познавательные

1. владение универсальными естественно - научными способами деятельности: наблюдение, измерение, эксперимент, учебное исследование; применение основных методов познания, анализировать объекты с целью выделения признаков;

- 2. использование различных источников для получения химической информации;
- 3. умение создавать, применять и преобразовывать знаки и символы, модели и схемы для решения учебных и познавательных задач;

Коммуникативные

- 1. организовывать учебное сотрудничество и совместную деятельность с учителем и сверстниками;
- 2. умение доказать свою точку зрения, строить рассуждения в форме простых суждений об объекте, его свойствах, связях;
- 3. умение работать в группе эффективно сотрудничать и взаимодействовать на основе координации различных позиций при выработке общего решения в совместной деятельности;
- 4. умение продуктивно разрешать конфликты на основе учета интересов и позиций всех его участников, поиска и оценки альтернативных способов разрешения конфликтов.

Предметные результаты:

1. В познавательной сфере:

- давать определения изученных понятий;
- описывать демонстрационные и самостоятельно проведенные эксперименты, используя для этого естественный (русский) язык и язык химии;
- классифицировать изученные объекты и явления;
- делать выводы и умозаключения из наблюдений, изученных химических закономерностей;
- структурировать изученный материал и химическую информацию, полученную из других источников;

2. В ценностно-ориентационной сфере:

- анализировать и оценивать последствия для окружающей среды бытовой и производственной деятельности человека;
- разъяснять на примерах материальное единство и взаимосвязь компонентов живой и неживой природы и человека как важную часть этого единства;
- строить свое поведение в соответствии с принципами бережного отношения к природе.

3. В трудовой сфере:

- планировать и проводить химический эксперимент;
- использовать вещества в соответствии с их предназначением и свойствами, описанными в инструкциях по применению.

4. В сфере безопасности жизнедеятельности:

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

Срок реализации программы: 1 год.

Учебно-тематический план

№	Раздел, тема, основное содержание темы	Кол-	Используемое оборудование (в
		ВО	том числе оборудование
Π/Π		часов	образовательного центра «Точка
			роста»)
	Введение	<u>24</u>	
1	Химия – наука о веществах. История развития науки		Ноутбуки мобильного класса
	химии.		
2	Основные направления развития современной химии.		Ноутбуки мобильного класса
	Современные химические открытия.		
	Методы познания в химии	<u>34</u>	
3	Наблюдение и эксперимент как методы изучения		Датчик температуры платиновый,
	естествознания и химии.		термометр, электрическая плитка

4	Правила техники безопасности при работе в кабинете		Датчик температуры	
4	химии. Приемы обращения с химической посудой и		(термопарный), спиртовка	
	приборами.		(термопарныи), спиртовка	
5	Учебное исследование. Методы исследования. Предмет,		Весы электронные	
	объект исследования. Оформление работы.		Цифровой микроскоп	
	Вещества и их свойства. Физические и химические	<u>74</u>	дифрозоп инкроскоп	
	явления	<u>/4</u>		
6	Тела и вещества. Физические явления. Распространение		Цифровой микроскоп	
	запаха и растворение веществ как процесс диффузии.		дифровой микроской	
	ЛО №1. Наблюдение броуновского движения частичек			
	черной туши под микроскопом			
	ЛО №2. Диффузия перманганата калия в желатине.			
7	Химические явления. Признаки химических явлений.		Датчик температуры платиновый	
8	Индикаторы. Фенолфталеин. Лакмус. Метилоранж.		Датчик рН	
	Изменение цвета в различных средах. Растительные		1	
	индикаторы.			
9	Вода, её свойства. Способы очистки воды в быту и её		Датчик рН	
	обеззараживание.			
10	*		Датчик температуры платиновый	
	пересыщенные. Приготовление растворов			
11	1 1 1			
	«Физические и химические явления». Инструктаж ОТ и			
10	TE.		77 6	
12	Лабораторная работа № 2		Прибор для иллюстрации	
	«Факторы, влияющие на скорость химической реакции»		зависимости скорости химической	
	Инструктаж ОТ и ТБ.	10	реакции от условий	
12	Вещества на кухне	<u>104</u>		
13	Вещества на кухне Поваренная соль и её свойства. Применение хлорида	<u>104</u>	датчик хлорид-ионов	
13	Вещества на кухне Поваренная соль и её свойства. Применение хлорида натрия в хозяйственной деятельности человека. Соль —	<u>104</u>		
	Вещества на кухне Поваренная соль и её свойства. Применение хлорида натрия в хозяйственной деятельности человека. Соль — польза или вред?	<u>104</u>		
	Вещества на кухне Поваренная соль и её свойства. Применение хлорида натрия в хозяйственной деятельности человека. Соль — польза или вред? Практическая работа №1. «Выращивание кристаллов	<u>104</u>		
14	Вещества на кухне Поваренная соль и её свойства. Применение хлорида натрия в хозяйственной деятельности человека. Соль — польза или вред? Практическая работа №1. «Выращивание кристаллов соли». Инструктаж ОТ и ТБ.	<u>104</u>	Датчик хлорид-ионов	
	Вещества на кухне Поваренная соль и её свойства. Применение хлорида натрия в хозяйственной деятельности человека. Соль — польза или вред? Практическая работа №1. «Выращивание кристаллов соли». Инструктаж ОТ и ТБ.	<u>104</u>		
14	Вещества на кухне Поваренная соль и её свойства. Применение хлорида натрия в хозяйственной деятельности человека. Соль — польза или вред? Практическая работа №1. «Выращивание кристаллов соли». Инструктаж ОТ и ТБ. Чем полезна и опасна пищевая сода. Столовый уксус и уксусная эссенция. Свойства	<u>104</u>	Датчик хлорид-ионов	
14	Вещества на кухне Поваренная соль и её свойства. Применение хлорида натрия в хозяйственной деятельности человека. Соль — польза или вред? Практическая работа №1. «Выращивание кристаллов соли». Инструктаж ОТ и ТБ. Чем полезна и опасна пищевая сода.	<u>104</u>	Датчик хлорид-ионов Ноутбуки мобильного класса	
14	Вещества на кухне Поваренная соль и её свойства. Применение хлорида натрия в хозяйственной деятельности человека. Соль — польза или вред? Практическая работа №1. «Выращивание кристаллов соли». Инструктаж ОТ и ТБ. Чем полезна и опасна пищевая сода. Столовый уксус и уксусная эссенция. Свойства	<u>104</u>	Датчик хлорид-ионов Ноутбуки мобильного класса	
14 15 16	Вещества на кухне Поваренная соль и её свойства. Применение хлорида натрия в хозяйственной деятельности человека. Соль — польза или вред? Практическая работа №1. «Выращивание кристаллов соли». Инструктаж ОТ и ТБ. Чем полезна и опасна пищевая сода. Столовый уксус и уксусная эссенция. Свойства уксусной кислоты и её физиологическое воздействие.		Датчик хлорид-ионов Ноутбуки мобильного класса Датчик рН	
14 15 16 17 18	Вещества на кухне Поваренная соль и её свойства. Применение хлорида натрия в хозяйственной деятельности человека. Соль — польза или вред? Практическая работа №1. «Выращивание кристаллов соли». Инструктаж ОТ и ТБ. Чем полезна и опасна пищевая сода. Столовый уксус и уксусная эссенция. Свойства уксусной кислоты и её физиологическое воздействие. Сахар и его свойства. Что полезнее: растительное масло или животные жиры?		Датчик хлорид-ионов Ноутбуки мобильного класса Датчик рН Ноутбуки мобильного класса	
14 15 16	Вещества на кухне Поваренная соль и её свойства. Применение хлорида натрия в хозяйственной деятельности человека. Соль — польза или вред? Практическая работа №1. «Выращивание кристаллов соли». Инструктаж ОТ и ТБ. Чем полезна и опасна пищевая сода. Столовый уксус и уксусная эссенция. Свойства уксусной кислоты и её физиологическое воздействие. Сахар и его свойства. Что полезнее: растительное масло или животные жиры?		Датчик хлорид-ионов Ноутбуки мобильного класса Датчик рН Ноутбуки мобильного класса	
14 15 16 17 18 19	Вещества на кухне Поваренная соль и её свойства. Применение хлорида натрия в хозяйственной деятельности человека. Соль — польза или вред? Практическая работа №1. «Выращивание кристаллов соли». Инструктаж ОТ и ТБ. Чем полезна и опасна пищевая сода. Столовый уксус и уксусная эссенция. Свойства уксусной кислоты и её физиологическое воздействие. Сахар и его свойства. Что полезнее: растительное масло или животные жиры? Металлы на кухне. Посуда из металлов. Металлы в пище. Удивительный алюминий. Почему темнеет нож?		Датчик хлорид-ионов Ноутбуки мобильного класса Датчик рН Ноутбуки мобильного класса Ноутбуки мобильного класса	
14 15 16 17 18 19	Вещества на кухне Поваренная соль и её свойства. Применение хлорида натрия в хозяйственной деятельности человека. Соль — польза или вред? Практическая работа №1. «Выращивание кристаллов соли». Инструктаж ОТ и ТБ. Чем полезна и опасна пищевая сода. Столовый уксус и уксусная эссенция. Свойства уксусной кислоты и её физиологическое воздействие. Сахар и его свойства. Что полезнее: растительное масло или животные жиры? Металлы на кухне. Посуда из металлов. Металлы в		Датчик хлорид-ионов Ноутбуки мобильного класса Датчик рН Ноутбуки мобильного класса	
14 15 16 17 18 19	Вещества на кухне Поваренная соль и её свойства. Применение хлорида натрия в хозяйственной деятельности человека. Соль — польза или вред? Практическая работа №1. «Выращивание кристаллов соли». Инструктаж ОТ и ТБ. Чем полезна и опасна пищевая сода. Столовый уксус и уксусная эссенция. Свойства уксусной кислоты и её физиологическое воздействие. Сахар и его свойства. Что полезнее: растительное масло или животные жиры? Металлы на кухне. Посуда из металлов. Металлы в пище. Удивительный алюминий. Почему темнеет нож?		Датчик хлорид-ионов Ноутбуки мобильного класса Датчик рН Ноутбуки мобильного класса Ноутбуки мобильного класса	
14 15 16 17 18 19 20- 21	Вещества на кухне Поваренная соль и её свойства. Применение хлорида натрия в хозяйственной деятельности человека. Соль — польза или вред? Практическая работа №1. «Выращивание кристаллов соли». Инструктаж ОТ и ТБ. Чем полезна и опасна пищевая сода. Столовый уксус и уксусная эссенция. Свойства уксусной кислоты и её физиологическое воздействие. Сахар и его свойства. Что полезнее: растительное масло или животные жиры? Металлы на кухне. Посуда из металлов. Металлы в пище. Удивительный алюминий. Почему темнеет нож? Химик на кухне. Исследовательская работа.		Датчик хлорид-ионов Ноутбуки мобильного класса Датчик рН Ноутбуки мобильного класса Ноутбуки мобильного класса	
14 15 16 17 18 19 20- 21	Вещества на кухне Поваренная соль и её свойства. Применение хлорида натрия в хозяйственной деятельности человека. Соль — польза или вред? Практическая работа №1. «Выращивание кристаллов соли». Инструктаж ОТ и ТБ. Чем полезна и опасна пищевая сода. Столовый уксус и уксусная эссенция. Свойства уксусной кислоты и её физиологическое воздействие. Сахар и его свойства. Что полезнее: растительное масло или животные жиры? Металлы на кухне. Посуда из металлов. Металлы в пище. Удивительный алюминий. Почему темнеет нож? Химик на кухне. Исследовательская работа.		Датчик хлорид-ионов Ноутбуки мобильного класса Датчик рН Ноутбуки мобильного класса Ноутбуки мобильного класса	
14 15 16 17 18 19 20- 21 22 23	Вещества на кухне Поваренная соль и её свойства. Применение хлорида натрия в хозяйственной деятельности человека. Соль — польза или вред? Практическая работа №1. «Выращивание кристаллов соли». Инструктаж ОТ и ТБ. Чем полезна и опасна пищевая сода. Столовый уксус и уксусная эссенция. Свойства уксусной кислоты и её физиологическое воздействие. Сахар и его свойства. Что полезнее: растительное масло или животные жиры? Металлы на кухне. Посуда из металлов. Металлы в пище. Удивительный алюминий. Почему темнеет нож? Химик на кухне. Исследовательская работа. Защита исследовательских работ Химия и пища Продукты питания и приготовление пищи. Пищевые		Датчик хлорид-ионов Ноутбуки мобильного класса Датчик рН Ноутбуки мобильного класса Ноутбуки мобильного класса Весы электронные	
14 15 16 17 18 19 20- 21 22	Вещества на кухне Поваренная соль и её свойства. Применение хлорида натрия в хозяйственной деятельности человека. Соль — польза или вред? Практическая работа №1. «Выращивание кристаллов соли». Инструктаж ОТ и ТБ. Чем полезна и опасна пищевая сода. Столовый уксус и уксусная эссенция. Свойства уксусной кислоты и её физиологическое воздействие. Сахар и его свойства. Что полезнее: растительное масло или животные жиры? Металлы на кухне. Посуда из металлов. Металлы в пище. Удивительный алюминий. Почему темнеет нож? Химик на кухне. Исследовательская работа. Защита исследовательских работ Химия и пища Продукты питания и приготовление пищи. Пищевые Практическая работа №2. «Анализ состава продуктов		Датчик хлорид-ионов Ноутбуки мобильного класса Датчик рН Ноутбуки мобильного класса Ноутбуки мобильного класса Весы электронные	
14 15 16 17 18 19 20- 21 22 23	Вещества на кухне Поваренная соль и её свойства. Применение хлорида натрия в хозяйственной деятельности человека. Соль — польза или вред? Практическая работа №1. «Выращивание кристаллов соли». Инструктаж ОТ и ТБ. Чем полезна и опасна пищевая сода. Столовый уксус и уксусная эссенция. Свойства уксусной кислоты и её физиологическое воздействие. Сахар и его свойства. Что полезнее: растительное масло или животные жиры? Металлы на кухне. Посуда из металлов. Металлы в пище. Удивительный алюминий. Почему темнеет нож? Химик на кухне. Исследовательская работа. Защита исследовательских работ Химия и пища Продукты питания и приготовление пищи. Пищевые Практическая работа №2. «Анализ состава продуктов питания (по этикеткам), расшифровка пищевых		Датчик хлорид-ионов Ноутбуки мобильного класса Датчик рН Ноутбуки мобильного класса Ноутбуки мобильного класса Весы электронные	
14 15 16 17 18 19 20- 21 22 23	Вещества на кухне Поваренная соль и её свойства. Применение хлорида натрия в хозяйственной деятельности человека. Соль — польза или вред? Практическая работа №1. «Выращивание кристаллов соли». Инструктаж ОТ и ТБ. Чем полезна и опасна пищевая сода. Столовый уксус и уксусная эссенция. Свойства уксусной кислоты и её физиологическое воздействие. Сахар и его свойства. Что полезнее: растительное масло или животные жиры? Металлы на кухне. Посуда из металлов. Металлы в пище. Удивительный алюминий. Почему темнеет нож? Химик на кухне. Исследовательская работа. Защита исследовательских работ Химия и пища Продукты питания и приготовление пищи. Пищевые Практическая работа №2. «Анализ состава продуктов		Датчик хлорид-ионов Ноутбуки мобильного класса Датчик рН Ноутбуки мобильного класса Ноутбуки мобильного класса Весы электронные	

25	TT		π
25	Нитраты в продуктах растительного происхождения.		Датчик нитрат-ионов
	Качество и сроки хранения пищевых продуктов.		
	<i>Практическая работа №3.»</i> Определение нитратов в		
	плодах и овощах». Инструктаж ОТ и ТБ.		
26	Практикум-исследование «Шоколад». Защита проекта		
	«О пользе и вреде шоколада».		
27	Практикум-исследование «Жевательная резинка».		
	Защита проектов «История жевательной резинки»,		
	«Жевательная резинка: беда или тренинг для зубов?».		
	Вещества в аптечке	<u>4u</u>	
28	Вещества в аптечке. Аптечный иод и его свойства.		Ноутбуки мобильного класса
29	Перекись водорода и гидроперит.		
30	Перманганат калия, марганцовокислый калий.		
31	Удивительные превращения обычных лекарств.		Ноутбуки мобильного класса
	Химия в ванной комнате	<u>34</u>	
32	Мыло. Отличие хозяйственного мыла от туалетного.		Датчик рН
	Щелочной характер хозяйственного мыла. Стиральные		
	порошки и другие моющие средства.		
33	Практикум-исследование «Моющие средства для		Датчик рН
	посуды», «Мыльные пузыри».		дагчик рп
34	Итоговое занятие «Посвящение в химики».		
		24	
	ИТОГО	<u>344</u>	

Оснащение учебного процесса

1.Оборудование центра «Точка роста»

№ п/п	Наименование	Ед. изм.	Кол-во					
1. Цифровое оборудование								
1.1	Цифровая лаборатория для	комплект	3					
	школьников (биология)							
1.2	Цифровая лаборатория для	комплект	1					
	школьников (экология)							
1.3	Цифровая лаборатория для	комплект	3					
	школьников (физика)							
1.4	Цифровая лаборатория для	комплект	3					
	школьников (химия)							
1.5	Многофункциональное	шт.	1					
	устройство (МФУ) (принтер,							
	сканер, копир)							
1.6	Ноутбук учителя	шт.	20					
2. Мебель								
2.1	Комплект мебели	комплект	1					

2.Информационные средства

Интернет-ресурсы

1. http://www.alhimik.ru. Представлены следующие рубрики: советы абитуриенту, учителю химии, справочник (очень большая подборка таблиц и справочных материалов), веселая химия, новости, олимпиады, кунсткамера (масса интересных исторических сведений)

- 2. http://www.hij.ru/. Журнал «Химия и жизнь» понятно и занимательно рассказывает обо всем интересном, что происходит в науке и в мире, в котором мы живем.
- 3. http://chemistry-chemists.com/index.html. Электронный журнал «Химики и химия» представлено множество опытов по химии, занимательной информации, позволяющей увлечь учеников экспериментальной частью предмета.
- 4. http://c-books.narod.ru. Всевозможная литература по химии.
- 5. http://www.drofa.ru. Известное издательство учебной литературы. Новинки научно-популярных и занимательных книг по химии.
- 6. <u>http://lseptember.ru/.</u> Журнал для учителей и не только. Большое количество работ учеников, в том числе и исследовательского характера.
- 7. http://schoolbase.ru/articles/items/ximiya. Всероссийский школьный портал со ссылками на образовательные сайты по химии.
- 8. <u>www.periodictable.ru</u>. Сборник статей о химических элементах, иллюстрированный экспериментом.

Литература

Для учителя:

- 1. *Груздева, Н. В.* Юный химик, или Занимательные опыты с веществами вокруг нас [Текст]: иллюстрированное пособие для школьников, изучающих естествознание, химию, экологию / Н. В. Груздева, В. Н. Лаврова, А. Г. Муравьев. СПб.: Крисмас+, 2006. 105 с.
- 2. Ольгин, О. М. Опыты без взрывов [Текст] / О. М. Ольгин. 2-е изд. М.: Химия, 1986. 147 с.
- 3. Ольгин, O. M. Давайте похимичим! Занимательные опыты по химии [Текст] / О. М. Ольгин. М.: Детская литература, 2001. 175 с.
- 4. *Смирнова, Ю. И.* Мир химии. Занимательные рассказы о химии [Текст] / Ю. И. Смирнова. СПб.: МиМ-экспресс, 1995. 201 с.
- 5. Алексинский В.Н. Занимательные опыты по химии (2-е издание, исправленное) М.: Просвещение, 1995.
- 6.Леенсон И.А. Занимательная химия. М.: РОСМЭН, 1999.

Для учащихся:

- 1. *Ола*, Φ . Занимательные опыты и эксперименты [Текст] / Φ . Ола [и др.]. М.: Айрис-Пресс, 2007. 125 с. (Серия «Внимание: дети!»).
- 2. *Рюмин*, *B*. Азбука науки для юных гениев. Занимательная химия [Текст] / В. Рюмин. 8-е изд. М.: Центрполиграф, 2011. 221 с.