

Муниципальное общеобразовательное бюджетное учреждение средняя
общеобразовательная школа №4 р.п. Лесогорск

Согласовано

Руководитель центра
«Точка роста»
 Касьянова Е.Ю.
«29» 08 2024 г.

Утверждено


Директор МОБУ СОШ № 4
Наумова А.В.
Приказ от «30» 08 2024 г.
№ 0-3

ДОПОЛНИТЕЛЬНАЯ ОБЩЕОБРАЗОВАТЕЛЬНАЯ ПРОГРАММА
«Озадаченная химия»

Адресат программы: 14-15лет
Направленность: естественно-научная
Уровень освоения программы: базовый
Срок реализации: 1 год

Разработчик программы:
Попова Оксана Геннадьевна
учитель химии

р.п.Лесогорск
2024г
ПОЯСНИТЕЛЬНАЯ ЗАПИСКА

1.1. Информационные материалы

Основанием для проектирования и реализации общеразвивающей программы «Озадаченная химия» служит перечень следующих нормативных правовых актов и государственных программных документов:

- Федеральным законом от 29.12.2012 № 273-ФЗ «Об образовании в Российской Федерации»;
- Приказа Министерства просвещения РФ от 22.03.2021 № 115 «Об утверждении Порядка организации и осуществления образовательной деятельности по основным общеобразовательным программам – образовательным программам начального общего, основного общего и среднего общего образования»;
- Приказом Минобрнауки России от 17.12.2010 № 1897 «Об утверждении и введении в действие федерального государственного образовательного стандарта основного общего образования» (с изменениями и дополнениями);
- Приказа Минобрнауки России от 31.05.2021 № 287 «Об утверждении и введении в действие федерального государственного образовательного стандарта основного общего образования»;
- Постановления Главного государственного санитарного врача РФ от 28.09.2020 № 28 «Об утверждении санитарных правил СП 2.4.3648-20 «Санитарно-эпидемиологические требования к организациям воспитания и обучения, отдыха и оздоровления детей и молодежи»»;
- Приказ Министерства просвещения РФ от 20.05.2020 № 254 «Об утверждении федерального перечня учебников, допущенных к использованию при реализации имеющих государственную аккредитацию образовательных программ начального общего, основного общего, среднего общего образования организациями, осуществляющими образовательную деятельность» (с изменениями и дополнениями) и других нормативно – правовых актов, не противоречащих действующему законодательству в сфере образования.

Программа разрабатывается и утверждается школой самостоятельно с учетом кадрового потенциала и материально-технических условий.

По своему функциональному назначению программа дополнительного образования детей «Озадаченная химия» (далее - Программа) является общеразвивающей и направлена на формирование и развитие творческих способностей, удовлетворение потребностей обучающихся в интеллектуальном, нравственном совершенствовании.

1.2. Направленность программы естественнонаучная. Предназначена для дополнительного изучения химии, как на базовом, так и на профильном уровне.

1.3. Актуальность программы

Актуальность Программы обусловлена тем, что современная химическая наука в последние 5-10 лет вышла на качественно новый уровень, являясь основой создания современных технологий. В связи с возрастающим интересом к высоким технологиям важно повышать компетенции школьников в области естественных наук.

В системе естественнонаучного образования химия занимает важное место, определяемое ролью химической науки в познании законов природы, в материальной жизни общества, в решении глобальных проблем человечества, в формировании научной картины мира.

Данная Программа охватывает теоретические основы химии и практическое назначение химических веществ в повседневной жизни позволяет расширить знания обучающихся о химических опытах, способствует овладению методиками проведения экспериментов. Практическая направленность изучаемого материала делает данный курс

очень актуальным.

В ходе выполнения лабораторных и практических работ у обучающихся формируется умение правильно, аккуратно и бережно работать с химическими реактивами и лабораторной посудой. Это важное практическое умение необходимо любому человеку. Выполнение лабораторных работ развивает умения наблюдать и объяснять химические явления, анализировать и делать выводы о проведенных опытах и экспериментах.

1.4. Отличительные особенности программы

Отличительная особенность Программы от уже существующих в том, что в ней уделяется большое внимание практической деятельности обучающихся.

Программа дает возможность в доступной форме познакомиться с химическими процессами и явлениями, приобрести опыт работы в химической лаборатории, окунуться в мир химии веществ и материалов, химических опытов, научиться выделять проблему и находить пути решения через эксперимент.

Новизна

Новизна данной Программы состоит в личностно-ориентированном обучении. Для каждого обучающегося создаются условия необходимые для раскрытия и реализации его способностей с использованием различных методов обучения и современных педагогических технологий: метод проектов, исследовательские методы, информационные технологии обучения. Это создает базу для самостоятельного успешного усвоения новых знаний, при которых каждый обучающийся прилагает собственные творческие усилия и интеллектуальные способности.

Педагогическая целесообразность

Педагогическая целесообразность программы заключается в том, она отвечает потребностям общества и образовательным стандартам общего образования в формировании компетентной творческой личности.

Программа включает теоретическую и практическую подготовку к изучению веществ, с которыми сталкиваемся каждый день, состоящую в освоении правил техники безопасности и первой помощи, правил работы с веществами.

Значительная роль в Программе отводится химическому эксперименту. Благодаря этому обучающиеся приобретают мотивацию и интерес дальнейшего изучения предмета.

Программа носит сбалансированный характер и направлена на развитие информационной культуры обучающихся.

Содержание программы определяется с учётом возрастных особенностей обучающихся, широкими возможностями социализации в процессе общения.

Программа ориентирована на дополнительное образование обучающихся среднего возраста (11-14 лет). Данный возрастной период обусловлен переходом от детства к взрослости и является важным периодом в формировании личности. В этом возрасте дети начинают проявлять осознанный интерес к естественным наукам. В этот период происходит становление начального этапа созревания личности, который характеризуется выраженным познавательным интересом, развитием теоретического мышления, самовоспитанием, развитием умения рефлексировать.

Но не все родители могут понятно и корректно объяснить ребенку явления природы или работу организма человека с точки зрения науки.

С целью формирования основ химического мировоззрения и была создана эта Программа.

1.5. Адресат программы

Программа предназначена для обучающихся 5-7 классов (11-14 лет). Набор детей в группы свободный, без предъявления требований к уровню подготовленности обучающихся.

1.6. Срок освоения программы

Нормативный срок освоения программы - 34 учебных недель. Продолжительность обучения составляет 68 академических часа), из которых большая часть - практические занятия. Периодичность занятий - 2 раза в неделю.

1.7. Форма обучения

Формы обучения: очная, с применением электронного обучения и дистанционных образовательных технологий; очно-заочная.

При проведении занятий используются три формы работы:

- демонстрационная, когда обучающиеся слушают объяснения педагога и наблюдают за демонстрационным экраном или экранами компьютеров на ученических рабочих местах;
- фронтальная, когда обучающиеся синхронно работают под управлением педагога;
- самостоятельная, когда обучающиеся выполняют лабораторную работу в течение части занятия.

Виды занятий (в зависимости от целей занятия и его темы), включая учебные занятия, направленные на проведение текущего контроля освоения программы:

- групповые;
- индивидуальные;
- конкурсные игровые занятия (строятся в виде соревнования для повышения активности обучающихся и их коммуникации между собой);
- комбинированные (для решения нескольких учебных задач);
- круглый стол - неформальное обсуждение выбранной тематики;
- мозговая атака;
- ролевая игра;
- контрольные мероприятия (самостоятельная работа, тестирование, викторина, зачет, презентация; демонстрация контрольного кейса).

1.8. Режим занятий

Занятия проводятся в очной групповой форме (10-15 человек) 2 раза в неделю по 1 академическому часу. Продолжительность занятий – 40 минут.

1.9. Цель и задачи программы

Цель - развитие и формирование у обучающихся научных представлений о химии в повседневной жизни человека, о природе веществ и навыков безопасного проведения опытов и экспериментов в химической лаборатории.

Задачи программы:

Образовательные:

- формирование и развитие у обучающихся знаний об основных понятиях химии, об окружающем мире, о физических и химических явлениях, о строении и составе веществ;
- знакомство с правилами техники безопасности при работе с химическими веществами,

лабораторной посудой и оборудованием;

- приобретение навыков работы с химическими веществами, химической посудой и оборудованием (пробирки, штатив, фарфоровые чашки, пипетки, шпатели, химические стаканы, воронки, химические установки и др.);
- формирование практических умений и навыков, например, умение разделять смеси, используя методы отстаивания, фильтрования, выпаривания; умения наблюдать и объяснять химические явления, происходящие в природе, быту, демонстрируемые педагогом; умение работать с веществами, выполнять несложные химические опыты и эксперименты;
- получение элементарных знаний исследовательской деятельности.

Развивающие:

- развитие навыков по проведению опытов и экспериментов;
- развитие наблюдательности, умения рассуждать, анализировать;
- развитие навыков рефлексии, готовности к самообразованию и личностному самоопределению;
- развитие умения творчески подходить к решению поставленной задачи;
- развитие познавательного интереса и образного мышления.

Воспитательные:

- воспитание дисциплинированности, ответственности, самоорганизации, целеустремленности, привития аккуратности и опрятности;
- воспитание уважения к чужому мнению;
- развитие трудового воспитания посредством самостоятельной работы с методиками, проведения экспериментов и обработкой их результатов;
- формирование естественнонаучного мировоззрения школьников, развитие личности ребенка.

II. КОМПЛЕКС ОСНОВНЫХ ХАРАКТЕРИСТИК ПРОГРАММЫ

2.1. Объем программы

Обучение рассчитано на 1 год – (2 раза в неделю – 68 часов). За один год обучения обучающиеся получают элементарное образование на основе специально определенных базовых знаний, умений, навыков и показателей личностно-культурного и творческого роста, важных для дальнейшего развития подростка.

2.2. Содержание программы

Раздел 1. Введение химии. Техника безопасности при работе в лаборатории. Правила работы с химическими веществами и оборудованием (9 часов).

Тема 1.1. Вводное занятие. Игры на командообразование (2 часа).

Теория. Презентация курса: цели и задачи, организация занятий и их специфика. Знакомство с календарем конкурсных мероприятий (1 час).

Практика. Игры на командообразование. Консультация. Вопросы (1 час).

Тема 1.2. Правила техники безопасности. Общие правила проведения работ в лаборатории. Работа с химическими веществами и оборудованием. Правила очистки посуды. (2 часа).

Теория. Техника безопасности при работе в химической лаборатории. Правила пожарной безопасности. Меры первой помощи при несчастных случаях. Общие правила проведения работ в лаборатории. (1 час).

Практика. Работа с приборами и химическими реактивами (1 час).

Тема 1.3. Приготовление растворов (2 часа).

Теория. Правила работы с методикой. Определение концентрации вещества. Приготовление растворов (1 час).

Практика. Работа с методикой. Приготовление растворов (1 час).

Тема 1.4. Работа с установками для упаривания, фильтрования, работа со спиртовкой (2 часа).

Теория. Методы разделения и очистки веществ. Отстаивание. Фильтрование. Выпаривание. Перекристаллизация (1 час).

Практика. Сборка установки. Выполнение лабораторной работы по разделению веществ (1 час)..

Раздел 2. Признаки химических реакций (24 часа).

Тема 2.1. Качественные реакции (2 часа).

Теория. Классификация веществ. Реакции с образованием осадка. Таблица растворимости. Цвета осадков (1 час).

Практика. Лабораторная работа «Качественные реакции неорганических веществ» (1 час).

Тема 2.2. Появление и исчезновение окраски. Что такое индикаторы? (2 часа).

Теория. Индикаторы на кислоты и основания. Универсальная индикаторная бумага. Что такое pH? Индикаторы на кухне и в быту. Появление и исчезновение окраски (1 час).

Практика. Лабораторная работа «Изучение свойств индикаторов. Создание индикаторной бумаги» (1 час).

Тема 2.3. Колебательные реакции (2 часа).

Теория. Виды колебательных реакций. Механизм реакции. Опыты Белоусова - Жаботинского (1 час).

Практика. Лабораторная работа «Колебательные реакции с метиленовым синим. Реакция светофор» (1 час).

Тема 2.4. Цветовые переходы (2 часа).

Теория. Хром - от слова «цвет». Реакции с участием хромата, дихромата и перманганата калия (1 час).

Практика. Лабораторная работа «Изменение цвета растворов солей хрома и марганца» (1 час).

Тема 2.5. Реакции полимеризации (2 часа).

Теория. Что такое процесс полимеризации? Что такое полимеры? Виды полимеров (1 час).

Практика. Молекулярная кухня. Получение слайма (1 час).

Тема 2.6. Цветные пламена. Другие опыты с огнем (2 часа).

Теория. Вещества, окрашивающие пламя. Самовоспламеняющиеся вещества (1 час).

Практика. Лабораторные опыты «Вулканчик», «Цветные пламена» (1 час).

Тема 2.7. Реакции с поглощением и выделением теплоты (2 часа).

Теория. Почему при взаимодействии веществ раствор разогрелся? Реакция нейтрализации. Почему при растворении соли, раствор охладился? (1 час).

Практика. Лабораторная работа «Взаимодействие кислоты и щелочи. Растворение соли нитрата калия» (1 час).

Тема 2.8. Что такое газ? (2 часа).

Теория. Реакции с выделением газа. Как мы можем распознать газ? (1 час).

Практика. Лабораторная работа «Получение углекислого газа и исследование его свойств» (1 час).

Тема 2.9. Что такое коррозия и как с ней бороться? (2 часа).

Теория. Состав. Строение. Физические и химические свойства одно- и многоосновных карбоновых кислот. Способы получения. Реакционная способность. (1 час).

Практика. Лабораторная работа: «Получение и исследование свойств карбоновых кислот» (1 час).

Тема 2.10. Опыты с пахучими веществами (2,5 часа).

Теория. Почему вещества имеют запах. Эфирные масла и другие пахучие вещества (1 час).

Практика. Лабораторная работа: «Получение эфирных масел из фруктов и хвои» (1 час).

Тема 2.11. Катализаторы и ингибиторы (2 часа).

Теория. Что такое катализаторы и ингибиторы? Их роль в природе. Реагирует, но не расходуется и не изменяется (1 час).

Практика. Лабораторная работа: «Катализаторы и их свойства» (1 час).

Раздел 3. Как обнаружить вещество, или что такое аналитика (9 часов).

Тема 3.1. Желтый осадок, или как обнаружить фосфаты и хлориды (2 часа).

Теория. Зачем хлорируют воду? (1 час).

Практика. Лабораторная работа «Обнаружение фосфатов и хлоридов в продуктах питания» (1 час).

Тема 3.2. Как обнаружить фосфорную кислоту в газированных напитках (2 часа).

Теория. Что такое фосфорная кислота? Зачем добавляют фосфорную кислоту в напитки? (1 час).

Практика. Лабораторная работа «Обнаружение фосфорной кислоты в напитках» (1 час).

Тема 3.3. Обнаружение белка в продуктах питания (2 часа).

Теория. Белки и их роль в живых организмах. Нахождение в природе. Суточная норма употребления. Качественные реакции на белки (1 час).

Практика. Лабораторная работа «Обнаружение белков в продуктах питания» (1 час).

Тема 3.4. Обнаружение крахмала в продуктах питания. Из бесцветного в синий. Йод и крахмал (2 часа).

Теория. Крахмал и его участие в живых организмах. Содержание в растительных продуктах. Качественная реакция на крахмал (1 час).

Практика. Лабораторная работа «Выделение крахмала из картофеля и обнаружение его с помощью йода» (1 час).

Тема 3.5. Обнаружение витаминов (2 часа).

Теория. Витамины: А, В, С, Д. Их роль в живых организмах. Их обнаружение (1 час).

Раздел 4. Химия и наш дом (13 часов).

Тема 4.1. Опыты с моющими средствами. Почему мыло моет? (2 часа). Теория.

Моющие средства. Состав и свойства. Их воздействие на загрязнители (1 час).

Практика. «Получение мыльной основы из щелочи и твердого жира. Исследование его свойств» (1 час).

Тема 4.2. Очистка одежды от пятен (2 часа).

Теория. Химчистка. Химические вещества выводящие пятна с одежды (1 час).

Практика. Лабораторная работа «Как очистить одежду от йода и зеленки» (1 час).

Тема 4.3. Опыты с пищевыми продуктами. Как обнаружить белок, крахмал и сахар? (2 часа).

Теория. Состав пищевых продуктов. Денатурация белка. Почему тяжелые металлы ядовиты. Обнаруживаем белок, крахмал и сахар (1 час).

Практика. Лабораторная работа «Опыты с белком, крахмалом, сахаром» (1 час).

Тема 4.4. Химическая аптечка (2 часа).

Теория. Состав аптеки. Лекарства и их свойства (1 час).

Практика. «Качественный анализ лекарственных препаратов» (1 час).

Тема 4.5. Уксус и сода (2 часа).

Теория. Уксус и сода. История, получение и применение (1 час).

Практика. Лабораторная работа «Опыты с уксусом и кислотой» (1 час).

Тема 4.6. Мы - то, что мы едим (2 часа).

Теория. Биологически значимые химические вещества. Их состав. Роль и вред (1 час).

Практика. Опыты с пищевыми продуктами (1 часа).

Раздел 5. Химия и планета Земля (11 часов).

Тема 5.1. Водород и кислород (2 часа).

Теория. История открытия водород и кислорода. Их свойства. Значение для нашей планеты (1 час).

Практика. Лабораторная работа «Получение кислорода и водорода, изучение их свойств» (1 час).

Тема 5.2. Живая вода. Вода - уникальное вещество (2 часа).

Теория. Вода и ее свойства. Агрегатные состояния. Роль воды в живой природе. Вода хороший растворитель (1 час).

Практика. Лабораторная работа «Изучение свойств воды» (1 час).

Тема 5.3. Круговорот веществ в природе (2 час).

Теория. Значение круговорота веществ в природе. Виды круговоротов (1 час).

Практика. Изучение круговорота воды в природе (1 час).

Тема 5.4. Процесс фотосинтеза. Процесс дыхания (2 часа).

Теория. Роль растений в живой природе. Кислород и углекислый газ. Процесс дыхания и фотосинтеза (1 час).

Практика. Изучение процесса фотосинтеза у растений (1 час).

Тема 5.5. Биологически значимые элементы и вещества (2 часа).

Теория. Важнейшие для живых организмов макро- и микроэлементы. Их способность связываться с другими элементами с образованием сложных веществ (1 час).

Практика. Работа с литературой (1 час).

2.3. Планируемые результаты освоения программы

Предметные компетенции:

-приобретут начальные знания в области химии, познакомятся с понятиями: вещество, химическая реакция, методами разделения веществ (фильтрование, сублимация, перекристаллизация и т.д.);

-приобретут навыки работы в лаборатории, с химическими реактивами и оборудованием, техники проведения лабораторного эксперимента.

-научатся наблюдать и описывать демонстрационные и самостоятельно проведенные эксперименты;

-приобретут умения описывать и различать изученные признаки химических реакций и полученных соединений, описывать явления;

-научатся делать выводы и умозаключения из наблюдений, изученных химических закономерностей, прогнозировать свойства неизученных веществ по аналогии со свойствами изученных.

Метапредметные компетенции:

-научатся использовать умения и навыки работы с информацией, литературой, табличными данными, схемами, методиками проведения экспериментов.

-научатся систематизировать, сопоставлять, анализировать наблюдения и данные полученные в процессе проведения экспериментов;

-научатся генерировать идеи и определять средства, необходимые для их реализации.

Личностные компетенции:

-научатся проявлять творческую активность, инициативность и самостоятельность;

-приобретут готовность и способность к саморазвитию и самообразованию на основе

мотивации к обучению и познанию;

-сформируют ответственное отношение и уважительные отношения к труду;

-сформируют способность работать в сотрудничестве с членами группы.

III. КОМПЛЕКС ОРГАНИЗАЦИОННО-ПЕДАГОГИЧЕСКИХ УСЛОВИЙ

3.1. Учебный план

№ п/ п	Наименование блоков/разделов	Объем часов		
		Всего часов	В том числе	
			Теория	Практика
1	2	3	4	5
Раздел 1. Введение химии. Техника безопасности при работе в лаборатории. Правила приготовления растворов и работы с простейшими установками		9	4	5
1. 1	Вводное занятие. Игры на командообразование.	2	1	1
1.	Правила техники безопасности.	2	1	1
	Общие правила проведения работ в лаборатории. Работа с химическими веществами и оборудованием. Правила очистки посуды.			
1.	Приготовление растворов.	2	1	1
1. 4	Работа с установками для упаривания, фильтрования, работа со спиртовкой	3	1	2
Раздел 2. Признаки химических реакций.		24	11	13
2.	Качественные реакции	2	1	1
2. 2	Появление и исчезновение окраски. Что такое индикаторы?	2	1	1
2.	Колебательные реакции	2	1	1
2.	Цветовые переходы	2	1	1
2.	Реакции полимеризации	2	1	1
2.	Цветные пламена. Другие опыты с	3	1	2
2. 7	Реакции с поглощением и выделением теплоты	2	1	1
2.	Что такое газ?	2	1	1
2.	Что такое коррозия и как с ней	2	1	1
2.	Опыты с пахучими веществами	3	1	2
2.	Катализаторы и ингибиторы	2	1	1
Раздел 3. Как обнаружить вещество, или что такое аналитика		11	5	6
3. 1	Желтый осадок, или как обнаружить фосфаты и хлориды	2	1	1
3. 2	Как обнаружить фосфорную кислоту в напитках	2	1	1
3.	Обнаружение белка в продуктах	3	1	2
3. 4	Обнаружение крахмала в продуктах питания. Из бесцветного в синий. Йод и крахмал	2	1	1
3.	Обнаружение витаминов	2	1	1
Раздел 4. Химия и наш дом		13	6	7
4. 1	Опыты с моющими средствами. Почему мыло моет?	2	1	1
4.	Очистка одежды от пятен	2	1	1

4. 3	Опыты с пищевыми продуктами. Как обнаружить белок, крахмал и сахар	2	1	1
4.	Химическая аптечка	3	1	2
4.	Уксус и сода	2	1	1
4.	Мы - то, что мы едим	2	1	1
Раздел 5. Химия и планета Земля		11	5	6
5.	Водород и кислород	2	1	1
5.	Живая вода. Вода - уникальное	2	1	1
5.	Круговорот веществ в природе	2	1	1
5.	Процесс фотосинтеза. Процесс дыхания	3	1	2
5. 5	Биологически значимые элементы и вещества	2	1	1
Итого:		68	31	37

3.2. Календарный учебный график

Продолжительность учебного года – 34 недели. Начало занятий с 02.09.2022 года, окончание – в соответствии с учебным планом ДОП.

Регламент образовательного процесса:

1 год обучения – 68 часов (2 раза в неделю по 1 часу).

Режим занятий: занятия проводятся по расписанию. Продолжительность занятий 40 минут.

3.3. Оценочные материалы

Виды контроля:

- входной - проводится перед началом работы и предназначен для определения стартового уровня возможностей обучающихся;
- текущий, проводимый в течение учебного года в процессе освоения обучающимися программы;
- промежуточный - предназначен для оценки уровня и качества освоения обучающимися программы, либо по итогам изучения раздела/темы, либо в конце определенного периода обучения - полугодия;
- итоговый - осуществляется по завершению всего периода обучения по программе.

Формы проверки промежуточных результатов: тестирование, лабораторная работа, викторина.

Критерии оценки учебных результатов программы:

Контроль за усвоением разделов программы осуществляется путем оценивания ответов обучающихся на тестовые контрольные вопросы по итогам изучения теоретического материала по каждому из разделов и выполнения соответствующих практических лабораторных работ.

3.4. Методические материалы

В состав учебно-методического комплекта к программе входят:

- учебные и методические пособия;
- химические справочники;
- раздаточные материалы (таблицы, схемы)
- видео- и аудиоматериалы;
- компьютерные программы;
- оборудование по программе «Точка роста»

IV. ИНЫЕ КОМПОНЕНТЫ

4.1. Условия реализации программы

Материально-техническое обеспечение:

Внутренними условиями реализации программы являются:

- наличие учебного помещения для проведения занятий;
- наличие необходимого оборудования для проведения экспериментальных задач;
- наличие наглядных пособий, технических средств обучения, дидактических материалов к темам.

Материально-техническое обеспечение программы

В перечень оборудования здания, в котором будет реализована данная программа, входят:

1. Персональные компьютеры (1 шт.)
2. Мультимедийный проектор (1 шт.)
3. Экран (1 шт.)
4. Лабораторная посуда.
5. Информационное обеспечение программы:

В школе имеется презентации, видеоуроки, методические и дидактические пособия для проведения занятий, проверки и закрепления знаний по программе.

4.2. Список литературы

Список литературы для педагога

1. Алексинский, В. Н. Занимательные опыты по химии: Книга для учителя / В. Н. Алексинский. - 2-е изд., испр. - М.: Просвещение, 1995. - 96 с.
2. Биловицкий, М. Занимательная химия. Кристаллы, газы и их соединения. / М. Биловицкий - М.: АСТ, 2018. - 121 с.
3. Воскресенский, П. И. Техника лабораторных работ / П. И. Воскресенский. - 9е изд. - Л.: Химия, 1970. - 717 с.
4. Габриелян, О.С. Настольная книга учителя. Химия. 8 класс: Методическое пособие. / . Габриелян, О.С. Воскобойникова Н.П., Яшукова А.В. - М.: Дрофа, 2008.
5. Кукушкин Ю.Н. Химия вокруг нас / Ю. Н. Кукушкин - М: Высшая школа, 1992.

Список литературы для обучающихся

1. Воскресенский, П. И. Техника лабораторных работ / П. И. Воскресенский. - 9е изд. - Л.: Химия, 1970. - 717 с.
2. Гроссе, Э. Химия для любознательных. Основы химии и занимательные опыты / Э. Гроссе, Х. Вайсмантель. - 2-е рус. изд. - Л.: Химия, 1985. - 335 с.
3. Иванов, А. А. Химия - просто. / А. А. Иванов. - М.: АСТ, 2018. - 250 с.
4. Крицман, В. А. Энциклопедический словарь юного химика/ В. А. Крицман, В. В. Станцо.— 2-е изд., испр.— М.: Педагогика, 1990.— 320 с.
5. Степин, Б. Д. Книга по химии для домашнего чтения. / Б.Д. Степин, Л.Ю. Аликберова. - М.: Химия, 1994. - 121 с.