

МБОУ «Бомская средняя общеобразовательная школа»



РАССМОТРЕНО
МО учителей естественно-математического
цикла
 Эрхеева Ц.Ж.
Протокол №1 от 31.01.2024 г.

СОГЛАСОВАНО
Заместитель директора по УВР
 Цыбикова А.С.
01.02.2024 г.



РАБОЧАЯ ПРОГРАММА

курса внеурочной деятельности

«Занимательная химия»

для обучающихся 9 класса общеобразовательных учреждений

Составитель программы:

Эрхеева Ц.Ж.
учитель химии

2024 г.

Пояснительная записка

Рабочая программа курса внеурочной деятельности разработана на основе следующих нормативных актов и документов:

- Федерального закона «Об образовании в РФ» от 29.12.2012 №273–ФЗ;
- приказа Министерства образования и науки Российской Федерации от 17.12.2010 г. №1897 «Об утверждении и введении в действие федерального образовательного стандарта основного общего образования»;
- постановления Главного государственного санитарного врача Российской Федерации от 28 сентября 2020 года №28 «Об утверждении СП 2.4. 3648-20 «Санитарно-эпидемиологические требования к организациям воспитания и обучения, отдыха и оздоровления детей и молодежи»;
- приказа Министерства просвещения Российской Федерации от 11.12.2020 №712 «О внесении изменений в некоторые федеральные государственные образовательные стандарты общего образования по вопросам воспитания обучающихся».

Рабочая программа по внеурочной деятельности «Занимательная химия» в рамках «Точка роста» для учащихся 9 класса разработана в соответствии с Федеральным государственным образовательным стандартом основного общего образования.

Программа «Занимательная химия» имеет естественно-научную направленность и представляет собой вариант программы организации внеурочной деятельности школьников.

Программа составлена с учетом требований федеральных государственных стандартов и соответствует возрастным особенностям. Программа способствует формированию предметных и универсальных способов действий, самоорганизации, саморегуляции, развитию познавательной и эмоциональной сферы личности ребёнка, обеспечивающих возможность продолжения образования в основной школе.

Актуальность разработки и создания данной программы обусловлена тем, что программа предусматривает создание учащимися проектов, основанных на интересах и потребностях ребят, направленных на вовлечение в эксперимент, позволяющего получать достоверную информацию о протекании тех или иных химических процессов, о свойствах веществ. На основе полученных экспериментальных данных учащиеся смогут самостоятельно делать выводы, обобщать результаты, выявлять закономерности, что однозначно будет способствовать повышению мотивации обучения школьников в динамичную учебно-познавательную и исследовательскую деятельность, на развитие интеллекта, приобретение практических навыков самостоятельной деятельности.

Программа «Занимательная химия» предназначена для обучающихся, интересующихся исследовательской деятельностью, и направлена на формирование у

учащихся умения поставить цель и реализовать её, а также креативных качеств – гибкость ума, терпимость к противоречиям, критичность, наличие своего мнения, коммуникативных качеств.

Цель программы: развитие способностей каждого ученика и выявление наиболее способных к химической деятельности учащихся.

Задачи программы:

- реализация основных общеобразовательных программ по учебным предметам естественно-научной направленности, в том числе в рамках внеурочной деятельности обучающихся;

- вовлечение учащихся в проектную деятельность;

Деятельностный подход – основной способ получения знаний.

Решение задач – главный способ осмысления мира. При этом разнообразные знания, которые могут запомнить и понять школьники, не являются единственной целью обучения. А вот познакомиться с целостной (с учётом возраста) картиной мира позже ребята не смогут, так как будут изучать мир отдельно на занятиях по разным предметам.

Примеры проектов: учебно- познавательные и исследовательские работы (Борьба с вредителями, Вода, которую мы пьем и др.).

Во время работы над темой дети учатся находить интересующую их информацию, систематизировано хранить и использовать ее. Основная задача учителя на этапе сбора сведений по теме – это направлять деятельность детей на самостоятельный поиск информации. В качестве источников информации могут выступать: отдельные предметы (книги, библиотеки, фильмы); организации (музеи, библиотеки); мероприятия (экскурсии); отдельные люди (родители, специалисты, учителя). Завершается сбор сведений размещением всей найденной информации в одном информационном проекте – в картотеке или в тематической энциклопедии.

Основные этапы внеурочной проектной деятельности:

1. Выбор темы.
2. Сбор сведений.
3. Выбор проектов.
4. Реализация проектов.
5. Презентации.Выбор темы.

На первом этапе, не озадачивая детей придумыванием своих проектов, предлагаются им на выбор доступные, реально выполнимые проекты.

Занятия разделены на теоретические и практические. Причём проектная деятельность может носить как групповой, так и индивидуальный характер. Реализация проектов - на этом этапе дети готовят выбранные ими проекты, сочетая действия в

школе (возможно, на некоторых уроках и после уроков) и вне школы.

Связь с предметной деятельностью

Работа над темой и проектная деятельность позволяют связывать урочную и внеурочную деятельность детей в единое целое.

В современной школе акцент переносится на воспитание подлинно свободной личности, формирование у детей способности самостоятельно мыслить, добывать и применять

знания, чётко планировать действия, быть открытыми для новых контактов и связей.

Основные принципы программы:

- Принцип системности
- Принцип гуманизации
- Принцип обратной связи
- Принцип успешности

Описание места курса внеурочной деятельности в учебно-познавательной работе. Программа «Занимательная химия» рассчитана на 34 часа, 1 час в неделю, для учащихся 9 класса. В основе практической работы лежит выполнение различных заданий по выполнению учебно-познавательных, исследовательских проектов.

Содержание учебного курса

№	Тема раздела	Кол-во часов
1	Химия – наука о веществах и превращениях	2
2	Вещества вокруг тебя! Оглянись!	16
3	Увлекательная химия для экспериментаторов	12
4	Индивидуальные проекты	4

Планируемые результаты изучения курса:

Сформированность личностных УУД:

У выпускника будут сформированы:

- учебно-познавательный интерес к новому учебному материалу и способам решения новой задачи;
- ориентация на понимание причин успеха во внеучебной деятельности, в том числе на самоанализ и самоконтроль результата, на анализ соответствия результатов требованиям конкретной задачи;
- способность к самооценке на основе критериев успешности внеучебной деятельности.

Выпускник получит возможность для формирования:

- внутренней позиции школьника на уровне положительного отношения к школе, понимания необходимости учения, выраженного в преобладании учебно-познавательных

мотивов и предпочтении социального способа оценки знаний;

- выраженной устойчивой учебно-познавательной мотивации учения;
- устойчивого учебно-познавательного интереса к новым общим способам решения задач;

адекватного понимания причин успешности/неуспешности внеучебной деятельности;

Сформированность познавательных УУД:

Выпускник научится:

- осуществлять поиск необходимой информации для выполнения внеучебных заданий с использованием учебной литературы и в открытом информационном пространстве, энциклопедий, справочников (включая электронные, цифровые), контролируемом пространстве Интернета;
- осуществлять запись (фиксацию) выборочной информации, в том числе с помощью инструментов ИКТ;
- готовить сообщения, проекты в устной и письменной форме;
- проводить сравнение и классификацию по заданным критериям;
- устанавливать причинно-следственные связи в изучаемом круге явлений;
- строить рассуждения в форме связи простых суждений об объекте, его строении, свойствах и связях;

Выпускник получит возможность научиться:

- осуществлять расширенный поиск информации с использованием ресурсов библиотек и сети Интернет;
- записывать, фиксировать информацию с помощью инструментов ИКТ; осознанно и произвольно строить сообщения в устной и письменной форме;
- осуществлять выбор наиболее эффективных способов решения задач в зависимости от конкретных условий;
- осуществлять синтез как составление целого из частей, самостоятельно достраивая и восполняя недостающие компоненты;
- осуществлять сравнение и классификацию, самостоятельно выбирая основания и критерии для указанных логических операций;
- строить логическое рассуждение, включающее установление причинно-следственных связей;

Сформированность регулятивных УУД:

Выпускник научится:

- планировать свои действия в соответствии с поставленной задачей и условиями ее реализации, в том числе во внутреннем плане;
- учитывать установленные правила в планировании и контроле способа решения;
- осуществлять итоговый и пошаговый контроль по результату;
- оценивать правильность выполнения действия на уровне адекватной ретроспективной оценки соответствия результатов требованиям данной задачи и задачной области;
- адекватно воспринимать предложения и оценку учителей, товарищей, родителей и других людей;
- различать способ и результат действия.

Выпускник получит возможность научиться:

- в сотрудничестве с учителем ставить новые учебные задачи;
- проявлять познавательную инициативу в учебном сотрудничестве;
- самостоятельно адекватно оценивать правильность выполнения действия и вносить необходимые коррективы в исполнение как по ходу его реализации, так и в конце действия.

Сформированность коммуникативных УУД:

- адекватно использовать коммуникативные, средства для решения различных коммуникативных задач, строить монологическое сообщение, владеть диалогической формой коммуникации, используя, в том числе средства и инструменты ИКТ и дистанционного общения;
- допускать возможность существования у людей различных точек зрения, в том числе не совпадающих с его собственной, и ориентироваться на позицию партнера в общении и взаимодействии;
- учитывать разные мнения и стремиться к координации различных позиций в сотрудничестве
- формулировать собственное мнение и позицию;
- договариваться и приходить к общему решению в совместной деятельности, в том числе в ситуации столкновения интересов;

Формы контроля и оценивания результата.

Контроль текущий, промежуточный, итоговый. Результаты работы и контроль осуществляется как на занятиях внеурочной деятельности, так и на различных конкурсах, олимпиадах.

Календарно-тематический план 9 класс

№п/п	№ по теме	Тема урока	Тип урока	Время проведения		Примечание
				по плану	фактически	
1	1	Химия или магия? Немного из истории химии. Техника безопасности в кабинете химии.	Вводный урок			
2	2	Алхимия. Химия вчера, сегодня, завтра.	Урок-лекция, беседа			
3	3	Вещество, физические свойства веществ. Отличие чистых веществ от смесей.	Урок систематизации знаний.			
4	4	Способы разделения смесей.	Урок повторения, обобщения и систематизацииматериала			

5	5	<p>Вода– многоели мы о ней знаем? Вода и её свойства. Что необычного в воде?</p> <p>Вода пресная и морская.</p> <p>Способы очистки воды: отстаивание, фильтрование, обеззараживание.</p>	Урок повторения, обобщения и систематизации материала			
6	6	<p>Столовый уксус и уксусная эссенция.</p> <p>Свойства уксусной кислоты и ее физиологическое воздействие.</p>	Урок повторения, обобщения и систематизации материала			
7	7	<p>Питьевая вода.</p> <p>Свойства и применение.</p>	Урок изучения нового			

8	8	Чай, состав, свойства, физиологическое действие на организм человека.	Урок изучения нового			
9	9	Мыло или мыла? Отличие хозяйственного мыла от туалетного. Щелочной характер хозяйственного мыла.	Урок изучения нового			
10	10	Стиральные порошки и другие моющие средства. Какие порошки самые опасные. Надо ли опасаться жидких моющих средств.	Урок изучения нового			

11	11	Лосьоны, духи, кремы и прочая парфюмерия. Могут ли представлять опасность косметические препараты? Можно ли самому изготовить духи?	Урок практикум			
12	12	Многообразие лекарственных веществ. Какие лекарства мы обычно можем встретить в своей домашней аптечке?	Урок изучения нового			

13	13	Аптечный йод и его свойства. Почему йод надо держать в плотно закупоренной склянке	Урок практикум			
14	14	«Зелёнка» или раствор бриллиантового зелёного	Урок контроля			
15	15	Перекись водорода и гидроперит. Свойства перекиси водорода..	Урок повторения, обобщения и систематизации материала			
16	16	Аспирин или ацетилсалициловая кислота и его свойства. Опасность при применении аспирина	Урок практикум			
17	17	Крахмал, его свойства и применение. Образование крахмала в листьях растений. Глюкоза, ее свойства и применение.	Урок изучения нового			

18	18	Маргарин, сливочное и растительное масло, сало. Чего мы о них не знаем?	Урок повторения, обобщения и систематизации материала			
19	19	Симпатические чернила: назначение, простейшие рецепты.	Урок повторения, обобщения и систематизации материала			
20	20	Состав акварельных красок. Правила обращения с ними.	Урок повторения, обобщения и систематизации материала			

21	21	История мыльных пузырей. Физика мыльных пузырей.	Урок творчества			
22	22	Состав школьного мела.	Урок повторения, обобщения и систематизации материала			
23	23	Индикаторы. Изменение окраски индикаторов в различных средах.	Урок практикум			
24	24	Лабораторная работа 16. «Секретные чернила».	Урок практикум			
25	25	Лабораторная работа 17. «Получение акварельных красок».	Урок практикум			
26	26	Лабораторная работа 18. «Мыльные опыты».	Урок практикум			
27	27	Лабораторная работа 19. «Как выбрать школьный мел».	Урок практикум			

28	28	Лабораторная работа 20. «Изготовление школьных мелков».	Урок практикум			
29	29	Лабораторная работа 21. «Определение среды раствора с помощью индикаторов».	Урок практикум			

30	30	Лабораторная работа 22. «Приготовление растительных индикаторов и определение с помощью их раствора».	Урок практикум			
31	31	Подготовка и защита проектов	Урок повторения, обобщения и систематизации материала			
32	32	Подготовка и защита проектов	Урок повторения, обобщения и систематизации материала			
33	33	Подготовка и защита проектов	Урок повторения, обобщения и систематизации материала			
34	34	Подготовка и защита проектов	Урок контроля			
Итого:		34 часа				

СПИСОК ЛИТЕРАТУРЫ

1. Груздева, Н. В. Юный химик, или Занимательные опыты с веществами вокруг нас: иллюстрированное пособие для школьников, изучающих естествознание, химию, экологию / Н. В. Груздева, В. Н. Лаврова, А. Г. Муравьев. – СПб.: Кримас+, 2006. – 105 с.
2. Ольгин, О. М. Опыты без взрывов / О. М. Ольгин. – 2-е изд. – М.: Химия, 1986. – 147 с.
3. Ольгин, О. М. Давайте похимичим! Занимательные опыты по химии / О. М. Ольгин. – М.: Детская литература, 2001. – 175 с.
4. Смирнова, Ю. И. Мир химии. Занимательные рассказы о химии / 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.
7. Ола, Ф. Занимательные опыты и эксперименты [Текст] / Ф. Ола [и др.]. – М.: Айрис-Пресс, 2007. – 125 с. – (Серия «Внимание: дети!»).
8. Рюмин, В. Азбука науки для юных гениев. Занимательная химия [Текст] / В. Рюмин. – 8-е изд. – М.: Центрполиграф, 2011. – 221 с.