

**Муниципальное бюджетное общеобразовательное учреждение
«Гусихинская основная общеобразовательная школа»**

<p>«Согласовано» Заместитель директора по ВР <u>Бориско Г.В.</u> <u>/ Воронцова В.В.</u> «<u>31</u>» <u>августа</u> 2023г.</p>	<p>«Утверждаю» Директор МБОУ «Гусихинская ООШ» <u>Бориско Г.В.</u> / Приказ № <u>15</u> от «<u>31</u>» <u>августа</u> 2023г.</p>
--	--

РАБОЧАЯ ПРОГРАММА ТОЧКА РОСТА

занятий по внеурочной деятельности «Химия и жизнь»

Класс: 8-9

Уровень образования: основное общее образование

Срок реализации программы -2023 /2024гг.

Количество часов по учебному плану:

всего – 34 ч/год; 1ч/неделю

Планирование составлено на основе:

Федерального государственного образовательного стандарта основного общего образования, примерной основной образовательной программы образовательного учреждения . Химия 8-9 классы- Габриелян О.С., Издательство «Дрофа» 2020г.

**Рабочую программу составила
Борисова Ольга Владимировна**

2023 г.

ПОЯСНИТЕЛЬНАЯ ЗАПИСКА

Пояснительная записка к программе внеурочной деятельности «Химия и окружающий мир» Рабочая программа внеурочной деятельности по химии в 8-9 классах «Химия и окружающий мир» составлена на основе Федерального компонента государственного стандарта среднего общего образования, примерной программы элективного курса «Химия в быту» Н.А.Филатова, И.М. Новикова («Программы элективных курсов. Химия. Предпрофильное обучение. 8-9 классы.» М,:»Дрофа» 2007 г., Составитель Н. В. Губина) и программы пропедевтического курса химии «Химия 7» О.С. Габриеляна, М.: Дрофа, 2013г. Рабочая программа, а также тематическое планирование согласно учебному плану представлены 34 ч/год (1 ч/нед) и реализуется в течение двух лет (8-9 классы). Программа носит развивающую, деятельностную и практическую направленность. Содержание программы расширяет представление учащихся о химических веществах, используемых в быту, медицине, дает понятие о продуктах питания и их влиянии на жизнедеятельность человека. Актуальность данного курса обусловлена: - необходимостью соединения предметного знания с жизненным контекстом, что является важным условием для формирования внутренней учебной мотивации; - возможностью формирования надпредметного и межпредметного взгляда на природу изучаемого; - развитием самообразовательных умений и навыков; - востребованностью полученных знаний в практической деятельности; - реализацией углубленного изучения отдельных тем с целью подготовки учащихся к успешной сдаче ЕГЭ и ГИА; - наличием в школе всех необходимых ресурсов для проведения данного курса. Приоритетные направления развития школьного образования в России определены следующими документами: Концепция социально-экономического развития РФ на период до 2020 года; национальный проект «Образование», Государственная программа Российской Федерации «Развитие образования» на 2013– 2020 годы, Федеральный государственный стандарт второго поколения для начальной, средней (основной и полной) школы. Новый стандарт для основной школы ориентирован на становление таких личностных характеристик выпускника («портрет выпускника основной школы»), как: – умеющий учиться, осознающий важность образования и самообразования для жизни и деятельности, способный применять полученные знания на практике; – осознанно выполняющий правила здорового и экологически целесообразного образа жизни, безопасного для человека и окружающей его среды; – ориентирующийся в мире профессий,

Результаты освоения курса внеурочной деятельности

Реализация рабочей программы курса внеурочной деятельности «Химия и жизнь» обеспечивает достижение учащимися 8 – 9-х классов следующих личностных, метапредметных и предметных результатов.

1 Личностные результаты:

Личностными результатами освоения программы являются:

- проявление познавательных интересов и активности;
- развитие морального сознания и компетентности в решении моральных проблем на основе личностного выбора , формирование нравственных чувств и нравственного поведения, осознанного и ответственного отношения к собственным поступкам;
- развитие трудолюбия и ответственности за качество своей деятельности;
- овладение установками, нормами и правилами научной организации умственного и физического труда;
- бережное отношение к природным и хозяйственным ресурсам.

2 Метапредметные результаты

Метапредметными результатами являются:

- умение самостоятельно определять цели своего обучения, ставить и формулировать для себя новые задачи в учебе и познавательной деятельности, развивать мотивы и интересы своей познавательной деятельности;
- умение самостоятельно планировать пути достижения целей, в том числе альтернативные, осознанно выбирать наиболее эффективные способы решения учебных и познавательных задач;

- умение оценивать правильность выполнения учебной задачи, собственные возможности ее решения;
- владение основами самоконтроля , самооценки , принятия решений и осуществления осознанного выбора в учебной и познавательной деятельности.
- умение определять понятия , создавать обобщения , устанавливать аналогии, классифицировать аналогии, классифицировать, самостоятельно выбирать основания и критерии для классификации, устанавливать причинно-следственные связи , строить логическое рассуждение, умозаключение и делать выводы;
- умение создавать, применять и преобразовывать знаки и символы, модели и схемы для решения учебных и познавательных задач;
- овладение навыками смыслового чтения.

3 Предметные результаты

Предметными результатами являются:

В познавательной сфере:

- называть : химические элементы ,соединение изученных классов;
- объяснять: физический смысл атомного (порядкового) номера химического элемента , номеров группы и периода , к которым элемент принадлежит в периодической системе Д.И. Менделеева; закономерности изменения свойств элементов в пределах малых периодов и главных подгрупп; сущность реакций ионного обмена;
- характеризовать : химические элементы (от водорода до кальция) на основе их положения в периодической системе Д.И.Менделеева и особенностей строения их атомов; связь между составом, строением и свойствами веществ; химические свойства основных классов неорганических веществ;

- определять: состав веществ по их формулам, принадлежность веществ к определенному классу соединений, типы химических реакций , валентность и степень окисления элемента в соединениях , возможность протекание реакций ионного обмена;

- составлять формулы неорганических соединений , уравнения химических реакций.

В трудовой сфере:

- подбор химической посуды и лабораторного оборудования ;
- распознавание опытным путем: кислорода, водорода, углекислого газа, аммиака , растворов кислот и щелочей, хлорид-, сульфат-, карбонат-ионов.
- планирование химического процесса ;
- проведение необходимых опытов и исследований;
- подбор и применение приборов, реагентов и оборудования;
- составление алгоритмов химических процессов;
- соблюдение норм и правил безопасности труда, пожарной безопасности, правил санитарии и гигиены ;
- соблюдение трудовой дисциплины;
- выявление допущенных ошибок и обоснованием способов их исправления;
- документирование результатов труда и проектной деятельности;

В мотивационной сфере:

- оценивание своих способностей и готовности к труду;
- осознание ответственности за качество результатов труда;
- наличие экологической культуры при выполнении работ;
- стремление к экономии и бережливости в расходовании времени, химических реагентов;

В эстетической сфере:

- эстетическое и рациональное оснащение рабочего места;
- дизайнерское оформление работы и оптимальное планирование;

В коммуникативной сфере:

- оформление документации с учетом требований действующих нормативов и стандартов;
- публичная презентация или защита проекта;

В физиолого-психологической сфере:

- оценивание влияния химического загрязнения окружающей среды на организм человека;
- грамотное поведение в окружающей среде;
- безопасное обращение с веществами и материалами;
- оценивание информации о веществах, используемых в быту.

Содержание курса «Химия и

окружающий мир». 8-9 классы.

Введение (2ч). История развития химии. Химическая азбука: символика, химическая формула, химическое уравнение.

- 1. Математика в химии (4 ч).** Масса атома и молекулы. Массовая доля элемента и расчеты по ней. Воздух и объемная доля газа в газовых смесях.

Практическая работа 1: Молоко и сок...Что общего?

- 2. Химия в природе (7ч).** Химия и физика. Агрегатные состояния веществ в природе. Химия и биология. Биогенные элементы. Вода. Вода в природе, свойства воды, Аномалии воды. Кристаллическая и др. вода. Химические реакции вокруг нас. Горение и тление.

Практическая работа 2: Сравнение чистой и загрязненной воды (органолептические свойства, поверхностное натяжение, электропроводность).

- 3. Химия в доме (8ч).** Химические вещества в нашем доме. Химия чистоты. Химчистка дома. Соли в природе, соли в клетке. Косметика и химия. Строительная химия.

Практическая работа 3: Исследование свойств моющих средств. Практическая работа 4: Выявление пятен.

Практическая работа 5: Приготовление растворов для бытовых нужд. Путешествие по домашней аптечке – игра.

- 4. Химия и продукты питания (7ч.).** Продукты питания и энергия. Пищевая ценность белков, жиров, углеводов. Пищевые добавки. Молоко и молочные продукты. Качество продуктов и здоровье

Практическая работа 6. Анализ состава продуктов питания (по этикеткам). Практическая работа 7. Определение белка и крахмала в продуктах питания Практическая работа 8. Расшифровка пищевых добавок, их значение и действие на организм человека.

Практическая работа 9. Исследование йогурта.

- 5. Химия в промышленности (6 ч.).** Химическая промышленность в Республике Бурятия. Профессии, связанные с наукой химией. Химия в биотехнологии. Экологический компонент химических производств. Экологическая безопасность атмосферы. Экологическая безопасность воды.

Игра «Последний герой».

**Тематическое планирование
внеурочной деятельности «Химия и окружающий мир».
8-9 классы.**

№ урока	Содержание (разделы, темы)	Количество часов
Раздел Введение (2 ч)		
1-2	История развития химии. Химическая азбука.	2
2. Математика в химии (4 ч)		
3	Масса атома и молекулы	1
4	Массовая доля элемента и расчеты по ней.	1
5	Воздух и объемная доля газа в газовых смесях.	1
6	<u>Практическая работа 1:</u> Молоко и сок... Что общего?	1
3.Химия в природе (7ч)		
7	Химия и физика. Агрегатные состояния веществ в природе.	1
8	Химия и биология. Биогенные элементы.	1
9	Вода. Вода в природе, свойства воды, Аномалии воды.	1
10	Кристаллическая и др. вода.	1
11	<u>Практическая работа 2:</u> Сравнение чистой и загрязненной воды (органолептические свойства, поверхностное натяжение, электропроводность).	1
12	Химические реакции вокруг нас.	1
13	Горение и тление.	1
4.Химия в доме (8ч)		
14	Химические вещества в нашем доме	1
15	Химия чистоты. <u>Практическая работа 3:</u> Исследование свойств моющих средств	1
16	Химчистка дома <u>Практическая работа 4:</u> Выведение пятен	1
17	Путешествие по домашней аптечке - игра	1
18	<u>Практическая работа 5:</u> Приготовление растворов для бытовых нужд.	1
19	Соли в природе, соли в клетке.	1
20	Косметика и химия	1
21	Строительная химия.	
4.Химия и продукты питания (7ч)		
22	Продукты питания и энергия.	1
23	Пищевая ценность белков, жиров, углеводов. <u>Практическая работа 6.</u> Анализ состава продуктов питания (по этикеткам).	1
24	<u>Практическая работа 7.</u> Определение белка и крахмала в продуктах питания	1
25	Пищевые добавки. <u>Практическая работа 8.</u> Расшифровка пищевых добавок, их значение и действие на организм человека.	1

26	Молоко и молочные продукты. <u>Практическая работа 9.</u> Исследование йогурта.	1
27	Качество продуктов и здоровье	
28	Составление «правильного» рациона	1
Химия в промышленности (6 ч)		
29	Химическая промышленность Московской области	1
30	Профессии, связанные с наукой химией	1
31	Химия в биотехнологии.	2
32	Экологический компонент химических производств.	1
33	Экологическая безопасность атмосферы и воды.	1
34	Итоговое занятие (игра «Последний герой»)	