

МИНИСТЕРСТВО ПРОСВЕЩЕНИЯ РОССИЙСКОЙ ФЕДЕРАЦИИ

Тверской области

Отдел образования Администрации Бельского муниципального округа

МОУ Кавельшинская ООШ

РАССМОТРЕНО

зам. директора по УР

*Л.В.Е*  
Л.В. Евстафьева  
Протокол № 1  
от «28» августа 2025 г.

СОГЛАСОВАНО

зам. директора по УР

*Л.В.Е*  
Л.В. Евстафьева  
Протокол № 1  
от «28» августа 2025 г.

УТВЕРЖДЕНО

директор

*И.М.Д*  
И.М. Дукин  
Приказ №1/2  
от «01» сентября 2025 г.

ПРОГРАММА

внеклассической деятельности

(естественно-научное направление)

«Юный химик»

8-9 класс

(с использованием оборудования «Точка Роста»)

с. Кавельшино, 2025

МИНИСТЕРСТВО ПРОСВЕЩЕНИЯ РОССИЙСКОЙ ФЕДЕРАЦИИ  
Тверской области  
Отдел образования Администрации Бельского муниципального округа  
МОУ Кавельщинская ООШ

РАССМОТРЕНО

зам. директора по УР

СОГЛАСОВАНО

зам. директора по УР

УТВЕРЖДЕНО

директор

---

Л.В. Евстафьева

Протокол № 1

от «28» августа 2025 г.

Л.В. Евстафьева

Протокол № 1

от «28» августа 2025 г.

И.М. Дукин

Приказ №1/2

от «01» сентября 2025 г.

**ПРОГРАММА**

**внеклассической деятельности**

(естественно-научное направление)

**«Юный химик»**

**8-9 класс**

**(с использованием оборудования «Точка Роста»)**

с. Кавельщино, 2025

## **Пояснительная записка**

Рабочая программа по внеурочной деятельности «Юный химик» в рамках «Точка роста» 8-9классы разработана в соответствии с Федеральным государственным образовательным стандартом основного общего образования.

Программа «Юный химик» 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 учащимся малых и больших проектов, основанных на интересах и потребностях ребят, направленных на вовлечение эксперимента, позволяющего получать достоверную информацию о протекании тех или иных химических процессов, о свойствах веществ. На основе полученных экспериментальных данных обучаемые 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 «Юный химик» предназначена для обучающихся, интересующихся исследовательской деятельностью, и направлена на формирование у учащихся умения поставить цель и организовать её достижение, а так же креативных качеств – гибкость ума, терпимость к противоречиям, критичность, наличие своего мнения, коммуникативных качеств.

Главная цель: развитие способностей каждого ученика и выявление наиболее способных к химической деятельности учащихся.

Задачи:

- реализация основных общеобразовательных программ по учебным предметам естественно-научной направленности, в том числе в рамках внеурочной деятельности обучающихся;
- разработка и реализация разноуровневых дополнительных общеобразовательных программ естественно-научной направленности, а также иных программ, в том числе в каникулярный период;
- вовлечение учащихся и педагогических работников в проектную деятельность;

- повышение профессионального мастерства педагогических работников, реализующих основные и дополнительные общеобразовательные программы.

Деятельностный подход – основной способ получения знаний.

Решение задач – главный способ осмыслиения 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 раздельно на занятиях по разным предметам. Примеры проектов: учебно-познавательные и исследовательские работы (Биологические и пищевые добавки, Борьба с вредителями, Вода, которую мы пьем и др.).

Вовремя 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, предприятия); 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, неозадачивая детей придумыванием своих проектов, предлагаются им на выбор доступные, реально выполнимые проекты. Хорошо, чтобы в любой момент в классе выполнялось параллельно несколько проектов. Составляя список проектов, рекомендуется ориентироваться на местные условия и предоставлять детям разнообразные виды деятельности.

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

Каждый ребенок имеет право:

- Не участвовать ни в одном из проектов;
- Участвовать одновременно в разных проектах в разных ролях;
- Выйти в любой момент из любого проекта;
- В любой момент начать свой, новый проект.

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, четко планировать действия, быть открытыми для новых контактов и связей.

Основные принципы

программы:

-Принцип системности

-Реализация задач через связь внеурочной деятельности с учебным процессом.

-Принцип гуманизации

-Уважение к личности ребёнка. Создание благоприятных условий для развития способностей детей.

-Принцип опоры

-Учёт интересов и потребностей учащихся; опора на них.

-Принцип совместной деятельности детей и взрослых

-Привлечение родителей и детей на всех этапах исследовательской деятельности: планировании, обсуждении, проведении.

Принцип обратной связи

-Каждое занятие должно заканчиваться рефлексией. Совместно с учащимися необходимо обсудить, что получилось и что не получилось, изучить их мнение, определить их настроение и перспективу.

Принцип успешности

Степень успешности определяется самочувствием человека, его отношением к окружению его людям, окружающему миру. Если ученик будет видеть, что его вклад в общее дело оценен, то в последующих делах он будет еще более активен и успешен. Очень важно, чтобы оценка успешности ученика была искренней и неформальной, она должна отмечать реальный успех и реальное достижение.

Описание места курса внеурочной деятельности в учебно-познавательной работе. Программа «Юный химик» рассчитана на 34 часа, 1 час в неделю. (8-9 класс). В основу практической работы лежит выполнение различных заданий по выполнению учебно-познавательных, исследовательских проектов.

## 2. Планируемые результаты изучения курса

- В результате работы по программе курса учащиеся научатся
- объяснять суть химических процессов;
- называть признаки и условия протекания химических реакций;
- устанавливать принадлежность химической реакции к определенному типу по одному из классификационных признаков: 1) по числу исходных веществ и продуктов реакции (реакции соединения, разложения, замещения и обмена); 2) по выделению или поглощению теплоты (реакции экзотермические и эндотермические); 3) по изменению степени окисления химических элементов (реакции окислительно-восстановительные); 4) по обратимости процесса (реакции обратимые и необратимые); составлять уравнения электролитической диссоциации кислот, щелочей, солей; полные и сокращенные ионные уравнения реакций обмена; уравнения окислительно-восстановительных реакций;
- прогнозировать продукты химических реакций по формулам/названиям исходных веществ; определять исходные вещества по формулам/названиям продуктов реакции;
- составлять уравнения реакций, соответствующих последовательности («цепочки») превращений неорганических веществ различных классов;
- выявлять в процессе эксперимента признаки, свидетельствующие о протекании химической реакции;
- приготовлять растворы с определенной массовой долей растворенного вещества; определять характер среди водных растворов кислот щелочей по изменению окраски индикаторов;
- проводить качественные реакции, подтверждающие наличие в водных растворах веществ отдельных ионов

Содержание программы «Точка роста» связано с многими учебными предметами, в частности - математика, биология, физика, география.

Личностные универсальные учебные действия

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 требованием конкретной задачи;
- способность к самооценке на основе критерии успешности внеучебной деятельности;
- основы гражданской идентичности личности в форме осознания «Я» как гражданина

России, чувствуя сопричастности и гордости за свою Родину, народ и историю, осознание ответственности человека за общее благополучие, осознание своей этнической принадлежности;

- чувствопрекрасного и эстетические чувства основа знакомства с мировой и отечественной художественной культурой.

Выпускник получит возможность для формирования:

- внутренней позиции школьника на уровне положительного отношения к школе, понимания необходимости изучения, выраженного в преобладании учебно-познавательных мотивов и предпочтении социального способа оценки знаний;
- выраженной устойчивой учебно-познавательной мотивации изучения;
- устойчивого учебно-познавательного интереса к новым общим способам решения задач;
- адекватного понимания причин успешности/неуспешности в учебной деятельности;
- осознанных устойчивых эстетических предпочтений и ориентации на искусство как значимую сферу человеческой жизни;
- эмпатии как осознанного понимания чувств других людей и способа переживания им, выражаяющихся в поступках, направленных на помощь и обеспечение благополучия.

Регулятивные универсальные учебные действия

Выпускник научится:

- планировать свои действия в соответствии с поставленной задачей и условиями ее реализации, в том числе вовнутреннем плане;
- учитывать установленные правила планирования и контролировать способа решения;
- осуществлять итоговый и пошаговый контроль по результату;
- оценивать правильность выполнения действия на уровне адекватной ретроспективной оценки соответствия результатов требований данной задачи задачной области;
- адекватно воспринимать предложения и оценку учителей, товарищей, руководителей 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 действий и вносить необходимые корректизы в исполнение как по ходу ее реализации, так и в концедействия.

Познавательные универсальные учебные действия

Выпускник научится:

- осуществлять поиск необходимой информации для выполнения внеучебных заданий с использованием учебной литературы и открытой информации в информационном пространстве, энциклопедий, справочников (включая электронные, цифровые), контролируемых пространств Интернета;

- осуществлять запись (фиксацию) выборочной информации, в том числе спомощью инструментов ИКТ;
- строить 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 решений задач в зависимости от конкретных условий;
- осуществлять синтез как составление целого из частей, самостоятельно достраивая и восполняя недостающие компоненты;
- осуществлять сравнение, серию и классификацию, самостоятельно выбирая основания и критерии для указанных логических операций;
- строить логическое рассуждение, включающее установление причинно-следственных связей;

Коммуникативные универсальные учебные единицы  
Выпускника научится:

- адекватно использовать коммуникативные, средства для решения различных коммуникативных задач, строить монологическое общение, 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 ситуациях столкновения интересов;
- задавать вопросы;
- использовать речь для регуляции своего действия;
- адекватно использовать речевые средства для решения различных коммуникативных задач, строить

монологическое высказывание, владеть диалогической формой речи.

Выпускник получит возможность научиться:

- учитывать координировать в сотрудничестве отличные от собственной позиции других людей;
- учитывать разные мнения и интересы и обосновывать собственную позицию;
- понимать относительность мнений и подходов к решению проблемы;
- аргументировать свою позицию и координировать ее позициями партнеров в сотрудничестве при выработке общего решения в совместной деятельности;
- задавать вопросы, необходимые для организации собственной деятельности сотрудничества с партнером;
- осуществлять взаимный контроль и оказывать в сотрудничестве необходимую взаимопомощь;
- адекватно использовать речь для планирования и регуляции своей деятельности;
- адекватно использовать речевые средства для эффективного решения разнообразных коммуникативных задач.

Формы контроля и выход на результат.

Контроль текущий, промежуточный, итоговый. Результаты работы контролюются

внеклассных занятиях, в виде внеурочной деятельности, такими как олимпиады.

деятельности, такие как различные конкурсы,

олимпиады.

Возможность представления на наиболее успешных проектов среди учеников начальной школы.

### 3. 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

### Календарно-тематический план 8-9 класс

№ п/п	№ погло- ме	Тема урока	Тип урока	Время проведения		Примечание
				по плану	Фактичес- ки	

1	1	Химия или магия? Немного из истории химии. Техника безопасности в кабинетехимии	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 систематизации материала		
5	5	Вода—многое ли мы о ней знаем? Вода и её свойства. Что необычного в воде? Вода пресная и морская. Способы очистки воды: отставание, фильтрование, обеззараживание.	Урок повторения, обобщения и систематизации материала		
6	6	Столовый уксус и уксусная эссенция. Свойства уксусной кислоты и ее физиологическое воздействие.	Урок повторения, обобщения и систематизации материала		
7	7	Питьевая сода. Свойства и применение.	Урок изучения нового		

8	8	Чай,состав ,свойства, физиологи ческое действие наоргани змчелове ка.	Урок изучения нового			
9	9	Мылоили мыла? Отличиех озяйствен ного мыла от туалетног о. Щелочной характерх озяйствен ного мыла.	Урок изучения нового			
10	10	Стиральные порошки другие моющиесредст ва. Какие порошки самые опасные. Надоли опасать ся жидкых моющих средств.	Урок изучения нового			
11	11	Лосьоны, духи,кремы и прочая парфюмерия. Могут ли представл ять опасность косметические препараты? Можноли самому изготовить духи?	Урок практикум			

12	12	Многообразие лекарственных веществ. Какие лекарства мы обычно можем встретить в своей домашней аптечке?	Уроки изучения нового			
----	----	--	-----------------------	--	--	--

13	13	Аптечный йод и его свойства. Почем уйод надодержать вплотно закупоренний склянке	Урок практикум			
14	14	«Зелёнка» или раствор бриллиантового гозелёного	Урок контроля			
15	15	Перекисьводорода и гидроперит. Свойства перекисьводорода.	Урок повторения, обобщения и систематизации материала			
16	16	Аспирин или ацетилсалicyловая кислота и его свойства. Опасность применения и применение аспирина	Урок практикум			
17	17	Крахмал, его свойства и применение. Образование крахмала в лиственных растений. Глюкоза, ее свойства и применение.	Урок изучения нового			
18	18	Маргарин, сливочное ирастительное масло, сало. Чем мыло из них не знаем?	Урок повторения, обобщения и систематизации материала			
19	19	Симпатические чернила: назначение, простейшие рецепты.	Урок повторения, обобщения и систематизации материала			

20	20	Составакварельныхкрасок.Правилаобращениясними.	Урок повторения,обобщения и систематизации материала			
----	----	--	--	--	--	--

21	21	История мыльных пузырей. Физика мыльных пузырей.	Уроктворчества			
22	22	Составшкольногомела.	Урок повторения, обобщения и систематизации материала			
23	23	Индикаторы. Изменение окраски индикаторов в различных средах.	Урок практикум			
24	24	Лабораторная работа 16. «Секретные чернила».	Урокпрактикум			
25	25	Лабораторная работа 17. «Получение акварельных красок».	Урокпрактикум			
26	26	Лабораторная работа 18. «Мыльные опыты».	Урокпрактикум			
27	27	Лабораторная работа 19. «Как выбрать школьный мел».	Урокпрактикум			
28	28	Лабораторная работа 20. «Изготовление школьных мелков».	Урокпрактикум			
29	29	Лабораторная работа 21. «Определение седы растворимостью индикаторов».	Урокпрактикум			

30	30	Лабораторная работа22. «Приготовление растворов и определение способностью их растворов».	Урокпрактикум			
31	31	Подготовка иззащитапроектов	Урок повторения, обобщения и систематизации материала			
32	32	Подготовка иззащитапроектов	Урок повторения, обобщения и систематизации материала			
33	33	Подготовка иззащитапроектов	Урок повторения, обобщения и систематизации материала			
34	34	Подготовка иззащитапроектов	Урокконтроля			
Итого:		34 часа				

## ОБОРУДОВАНИЕ ДЛЯ ПРОВЕДЕНИЯ ЛАБОРАТОРНЫХ, ПРАКТИЧЕСКИХ РАБОТ, ДЕМОНСТРАЦИЙ

Учебно-лабораторное оборудование

Прибор для получения газов демонстрационный

Пробирка ПХ-21- 50

Пробирка ПХ-14- 50

Спиртовка демонстрационная

Штатив для пробирок 10 гнезд (полиэтил.) - 7

Набор № 1 В «Кислоты»

Набор № 1 С «Кислоты»

Набор № 3 ВС «Щелочи»

Набор № 6 С «Органические вещества»

Набор № 7 С «Минеральные удобрения»

Набор № 15 ВС «Галогены»

Набор № 16 ВС «Металлы, оксиды»

Набор № 22 ВС «Индикаторы»

Набор № 9 ВС «Образцы органических веществ.»

Колба коническая 500 мл - 5

Стакан высокий с делениями 50 мл

Ступка фарфоровая с пестиком d= 86 мм, №3

Ложка для сжигания веществ

Штатив лабораторный

Стакан фарфоровый

Чаша выпаривательная

Набор «Соли»

Набор органических веществ

Раздаточный материал к коллекции «Минералы и горные породы» Комплект кристаллических решеток веществ

Набор моделей атомов для составления моделей молекул

Весы технические

Комплект для демонстрационных опытов универсальный

Набор посуды для хранения реактивов

Бумага фильтровальная

Ерши для мытья посуды

Набор резиновых трубок

Набор стеклянных трубок

Портреты ученых-химиков

Учебно-лабораторное оборудование

Прибор для получения газов демонстрационный

Пробирка ПХ-21- 50

Пробирка ПХ-14- 50

Спиртовка демонстрационная

Штатив для пробирок 10 гнезд (полиэтил.) - 7

Набор № 1 В «Кислоты»

Набор № 1 С «Кислоты»

Набор № 3 ВС «Щелочи»

Набор № 6 С «Органические вещества»

Набор № 7 С «Минеральные удобрения»

Набор № 15 ВС «Галогены»

Набор № 16 ВС «Металлы, оксиды»

Набор № 22 ВС «Индикаторы»

Набор № 9ВС «Образцы органических веществ.»

Колба коническая 500 мл - 5

Стакан высокий с делениями 50 мл

Ступка фарфоровая с пестиком d= 86 мм, №3

Ложка для сжигания веществ

Штатив лабораторный

Стакан фарфоровый

Чаша выпаривательная

Набор «Соли»

Набор органических веществ

Раздаточный материал к коллекции «Минералы и горные породы» Комплект кристаллических решеток веществ

Набор моделей атомов для составления моделей молекул

Весы технические

Комплект для демонстрационных опытов универсальный

Набор посуды для хранения реактивов

Бумага фильтровальная

Ерши для мытья посуды

Набор резиновых трубок

Набор стеклянных трубок

Портреты ученых-химиков

## **ИСПОЛЬЗОВАНИЕ ОБОРУДОВАНИЯ ЦЕНТРА «ТОЧКА РОСТА»**

Цифровая лаборатория для школьников по химии.

Модель 22 SQR78OR:

1. Беспроводной мультидатчик по химии.
- Датчик электропроводности
- Датчик рН
- Датчик температуры исследуемой среды.
2. Датчик оптической плотности 525

### **Набор ОГЭ по химии.**

Набор по закреплению тем по предметным областям основного общего образования.

1. Весы электронные учебные
2. Спиртовка лабораторная
3. Стеклянная палочка
4. Пробирки
5. Стакан высокий с носиком ВН-50
6. Цилиндрический мерительный
7. Цилиндрический с носиком
8. Шпатель-ложечка полипропиленовая.

### **Набор реагентов ОГЭ**

1. Алюминий
2. Железо
3. Цинк
4. Медь
5. Оксид меди
6. Оксидмагния
7. Оксид алюминия
8. Оксид кремния
9. Соляная кислота
10. Серная кислота
11. Гидроксид натрия
12. Гидроксид кальция
13. Хлорид натрия
14. Хлоридлития
15. Хлоридкальция
16. Хлоридмеди
17. Хлоридалюминия
18. Хлориджелеза
19. Хлоридаммония
20. Хлоридбария
21. Сульфатнатрия
22. Сульфатмагния
23. Сульфатмеди
24. Сульфатжелеза
25. Сульфатцинка

26. Сульфаталюминия
27. Сульфатаммония
28. Нитраткалия
29. Карбонатнатрия
30. Карбонаткальция
31. Гидрокарбонатнатрия
32. Ортофосфатнатрия
33. Бромиднатрия
34. Иодидкалия
35. Нитратбария
36. Нитраткальция
37. Нитратсеребра
38. Аммиак
40. Лакмус
41. Фенолфталеин
42. Дистиллированная вода
43. Метиловый оранжевый
44. Хлоридмагния.