

Муниципальное бюджетное общеобразовательное учреждение «Средняя общеобразовательная школа № 5» г. Усинска «5 №-а шёр общеобразовательнёй школа» муниципальнёй бюджетнёй общеобразовательнёй велёданін Усинск кар

ПРИНЯТА на заседании педагогического совета Протокол №1 от 30. 08.2024 г.

УТВЕРЖДЕНА приказом директора МБОУ «СОШ №5» г. Усинска №573 от 30. 08.2024 г.

Дополнительная общеобразовательная общеразвивающая программа естественнонаучной направленности «Разберем по молекулам» (ознакомительный уровень)

Возраст учащихся: 13-15 лет Срок реализации: 1 год

Составитель: Габдрахманова Т.В., педагог дополнительного образования

Пояснительная записка

Дополнительная общеразвивающая общеобразовательная программа «Разберем по молекулам» имеет естественнонаучную направленность и составлена на основе программы Оверченко И.В. «Химия и научная картина мира».

Актуальность программы заключается в формировании у учащихся понимания возрастающей роли естественных наук и научных исследований в современном мире, постоянного процесса эволюции научного знания, значимости международного научного сотрудничества, а также воспитании ответственного и бережного отношения к окружающей среде, умений безопасного использования веществ, используемых в повседневной жизни.

Отличительной особенностью данной программы являются:

- Насыщенность и разнообразие лабораторного эксперимента.
- •Проведение опытов не требует богатства и разнообразия химических реактивов. Недостающие реагенты можно приобрести в аптеке или хозяйственном магазине.
- •Простота и доступность лабораторного эксперимента данного кружка, что имеет большое значение для школ с довольно низкой технической обеспеченностью.

Новизна программы заключается в том, что курс построен по спирали, т.е. имеет место возвращение к ранее изученным темам на более высоком уровне.

Данная программа адресована не только тем школьникам, которые любят химию и интересуются ею, но и тем, кто считает её сложным, скучным и бесполезным для себя школьным предметом, далёким от повседневной жизни обычного человека. Предлагаемая программа химического кружка ориентирована на учащихся 8-х классов, т.е. того возраста, в котором интерес к окружающему миру особенно велик, а специальных знаний еще не хватает. Каждое занятие связано с овладением какого-либо практического навыка безопасной работы с веществом и приобретением новых полезных в жизни сведений о веществах, а также занятие ориентировано на научное обоснование сохранения среды обитания и здоровья человека, как самых важных категорий в системе ценностей общества.

Объём программы: 72 часа.

Формы организации образовательного процесса: групповые.

Виды занятий: интерактивные лекции с последующими дискуссиями, семинары, практикумы, занятие – игра, самостоятельная работа учащихся.

Срок освоения программы: программа «Разберем по молекулам» рассчитана на 1 год обучения.

Вид программы по уровню освоения: стартовый (ознакомительный)

Режим занятий: занятия проводятся 1 раз в неделю по 2 часа (1 академический час -40 минут, перерыв между занятиями -10 минут)

Цель и задачи программы

Цель: Стимулирование у школьников любознательности, интереса к химии и к явлениям окружающей жизни с точки зрения химии, выработать навыки правильного (безопасного) обращения с химическими материалами в быту.

Обучающие:

Задачи:

- познакомить обучающихся с правилами безопасного обращения с химическими веществами;
- формировать общенаучные, а также химические умения и навыки, необходимые в деятельности экспериментатора и полезных в повседневной жизни;
- расширить уровень знаний обучающихся о веществах, используемых в быту, их составе и строении.

Развивающие:

- развить навыки и умения работы с научно-популярной и справочной литературой, использования Интернет-ресурсы;
- развивать когнитивные навыки: сравнивать, выделять главное, обобщать, систематизировать материал, делать выводы;
- развить навыки исследовательской деятельности.

Воспитательные:

- создать условия для творческой самореализации учащихся;
- воспитать осознанное понимание «полезности» и опасности химии для человека и экологии;
- формировать активную жизненную позицию по вопросам защиты окружающей среды;
- воспитать трудолюбие, чувство взаимопомощи, умение работать индивидуально и в группе/паре;
- воспитать целеустремлённость, настойчивость, ответственность за достижение результатов.

Учебный план

No	Название раздела, темы	Коли	чество ч	насов	Формы	Формы		
пп		Всего Теория			организации	аттестации		
			1	1	занятий	(контроля)		
1.	Вводное занятие		1	1				
2.	Раздел 1. Приёмы обращения с веществами и оборудованием							
2.1.	Знакомство с	2	1	1	интерактивные			
	лабораторным				лекции с			
	оборудованием				последующими			
					дискуссиями			
2.2.	Нагревательные	2	1	1	Лекция,	Лабораторный		
	приборы и				практическая	практикум		
	пользование				работа			
	ими.							
2.3.	Взвешивание,	2	1	1	Лекция,	Лабораторный		
	фильтрование и				практическая	практикум		
	перегонка				работа			
2.4.	Выпаривание и	2	1	1	Лекция,	Лабораторный		
	кристаллизация				практическая	практикум		
					работа			
2.5.	Основные	2	1	1	Лекция с			
	приемы работы с	;			последующей			
	твердыми,				дискуссией			
	жидкими,							
	газообразными							
2.6	веществами	2	1	1	П	пс		
2.6.	Приготовление	2	1	1	Лекция,	Лабораторный		
	растворов в				практическая	практикум		
	химической				работа			
	лаборатории и в							
2.7.	быту Занимательные	2		2	Прокупилогод			
2.7.	опыты по теме:	2		2	Практическая работа			
	Приёмы				раоота			
	обращения с							
	веществами и							
	оборудованием							
3.	Раздел 2. Химия	ROKN	VE HAC			1		
3.1.	Химия в	2	1	1	лекция			
J.1.	природе.		-		101111111			
3.2.	Самое	4	1	3	Лекция,			
··	удивительное на		-	Ĭ	сообщения			
	планете				учащихся			
	вещество-вода				,			
3.3.	Занимательные	2	1	1	Лекция,	Лабораторный		

	опыты по теме: «Химические реакции вокруг нас».					практическая работа	практикум
3.4.	Стирка по- научному	2	1	1		Лекция, сообщения учащихся	
3.5.	Урок чистоты и здоровья	2	1	1		Лекция, сообщения учащихся	
3.6.	Салон красоты	2	1	1	-	Лекция, сообщения учащихся	
3.7.	Химия в кастрюльке	2	1	1		Лекция, сообщения учащихся	
3.8.	Химия в консервной банке	2	1	1		Лекция, сообщения учащихся	
3.9.	Всегда ли права реклама?	2	1	1		Лекция, сообщения учащихся	
3.10.	Химические секреты дачника	2	1	1	-	лекция	
3.11.	Химия в быту	2	1	1		Лекция, сообщения учащихся	
3.12.	Техника безопасности обращения с бытовыми химикатами	2	1	1		лекция	
3.13.	Вам поможет химия	4	2	2		Лекция, сообщения учащихся	
4.	Раздел 3. Химия	и тво	я будуц	цая	професси	Я	
4.1.	Обзор профессий, требующих знания химии	2	2	л	екция		
4.2.	Агрономы, овощеводы, цветоводы.	2	1	c	Іекция, сообщения чащихся		
4.3.	Медицинские	2	2	J	Іекция		

	работники.					
	Кто готовит для нас продукты питания?	2	2		Лекция	
Разд	ел 4. Занимателі	ьное в	истори	и	химии	
5.1.	История химии	4	2	2	лекция	
5.2.	Галерея великих химиков	4	2		Лекция, сообщения учащихся	
	Химия на службе правосудия	4	3		Лекция, сообщения учащихся	
5.4.	Химия и прогресс человечества	2	2		Лекция	
5.5.	История химии	2	2		Лекция	
6.	Итоговое занятие	2			Занятие- игра	игра
Ито	го часов	72	39	33		

Содержание учебного плана

1. Вводное занятие.

Теория: Знакомство кружковцев с их обязанностями и оборудованием рабочего места, обсуждение и корректировка плана работы кружка, предложенного учителем.

Раздел 2. Приёмы обращения с веществами и оборудованием

2.1. Ознакомление с кабинетом химии и изучение правил техники безопасности.

Теория: Правила безопасной работы в кабинете химии, изучение правил техники безопасности и оказания первой помощи, использование противопожарных средств защиты.

Практика: Воспроизводят правила ТБ в кабинете химии со слов учителя.

2.2. Знакомство с лабораторным оборудованием.

Теория: Ознакомление учащихся с классификацией и требованиями, предъявляемыми к хранению лабораторного оборудования, изучение технических средств обучения, предметов лабораторного оборудования.

Практика: Знакомятся с простейшим химическим оборудованием: мерным цилиндром, пробирками, спиртовкой, колбами. Дополнительно изучают строение пламени спиртовки. Изучают устройство штатива.

2.3. Нагревательные приборы и пользование ими.

Теория: Знакомство с правилами пользования нагревательных приборов: плитки, спиртовки, газовой горелки, водяной бани. Нагревание и прокаливание.

Практика: Знакомятся со строением пламени спиртовки. Изучают строение нагревательных приборов: плитки, газовой горелки. Изучают способы нагревания и прокаливания некоторых веществ.

2.4. Взвешивание, фильтрование и перегонка.

Теория: Ознакомление учащихся с приемами взвешивания и фильтрования, изучение процессов перегонки. Очистка веществ от примесей.

Практика: Изготавливают простейший фильтр. Изготавливают простейшие фильтры из подручных средств. Разделяют неоднородные смеси. Изучают способы перегонки воды.

2.5. Выпаривание и кристаллизация

Теория: Ознакомление учащихся с приемами выпаривания и кристаллизации

Практика: Знают разницу между двумя процессами. Выделяют растворённые вещества методом выпаривания и кристаллизации на примере раствора поваренной соли.

2.6. Основные приемы работы с твердыми, жидкими, газообразными веществами. Лабораторные способы получения неорганических веществ.

Теория: Знакомятся с основными приёмами работы с твердыми, жидкими и газообразными веществами.

Практика: Знакомятся с правилами работы с твердыми веществами. Знакомятся с правилами работы с жидкими веществами. Знакомятся с правилами работы с газообразными веществами.

2.7. Занимательные опыты по теме: Приёмы обращения с веществами и оборудованием.

Практика: Знакомы с методикой выращивания кристаллов, выращивают кристаллы хлорида натрия, сахарозы, медного купороса, умеют придавать им форму.

Тема 3. Химия вокруг нас

3.1. Химия в природе.

Теория: Получают представление о природных явлениях, сопровождающимися химическими процессами.

Практика: Дополняют и поясняют интересными фактами уже известную информацию.

3.2. Самое удивительное на планете вещество-вода.

Теория: Физические, химические и биологические свойства воды.

Практика: Самостоятельно изучают свойства воды.

3.3. Занимательные опыты по теме: «Химические реакции вокруг нас».

Практика: Объясняют химическую природу окружающих реакций

3.4. Стирка по-научному.

Теория: Разновидности моющих средств, правила их использования, воздействие на организм человека и окружающую среду.

Практика: Изучают химический состав моющих средств. Изучают воздействия каждого составляющего на организм человека и окружающую среду.

3.5. Урок чистоты и здоровья.

Теория: Средства ухода за волосами, выбор шампуней в зависимости от типа волос. Что такое химическая завивка? Что происходит с волосами при окраске? Как сохранить свои волосы красивыми и здоровыми? Состав и свойства современных средств гигиены. Зубные пасты, дезодоранты, мыло и т. д

Практика: Знакомятся с средствами ухода за волосами, их химической природой. Изучают процесс химической завивки волос. Изучают химический состав и свойства современных средств гигиены.

3.6. Салон красоты.

Теория: Состав и свойства некоторых препаратов гигиенической, лечебной и декоративной косметики, их грамотное использование. Декоративная косметика. Состав и свойства губной помады, теней, туши, лосьонов, кремов.

Практика: Знакомятся с косметикой, ее видами. Рассматривают состав и свойства губной помады. Рассматривают состав и свойства губной помады, теней, туши, лосьонов, кремов.

3.7. Химия в кастрюльке.

Теория: Процессы, происходящие при варке, тушении и жарении пищи. Как сделать еду не только вкусной, но и полезной?

Практика: Рассматривают химические процессы, происходящие при варке, тушении и жарении пищи. Описывают механизм этих процессов на языке простейших реакций.

3.8. Химия в консервной банке.

Теория: Хранение и переработка продуктов. Химические процессы, происходящие при хранении и переработке сельскохозяйственного сырья. Консерванты, их роль.

Практика: Знакомятся с процессами переработки продуктов. Обозначают понятие консерванты. Изучают роль консервантов в хранении и переработке продуктов.

3.9. Всегда ли права реклама?

Теория: Связь информации, содержащейся в рекламных текстах с содержанием курса химии. Жевательная резинка. Зубные пасты. Шампуни. Стиральные порошки. Корма для животных.

Практика: Определяют по этикеткам химический состав рекламных продуктов. Сравнивают по составу дешевые и дорогие средства.

3.10. Химические секреты дачника.

Теория: Виды и свойства удобрений. Правила их использования.

Практика: Определяют понятие удобрения. Знакомятся с видами удобрений. Обозначаю какие химические элементы входят в состав удобрений. Изучают правила хранения и использования удобрений.

3.11. Химия в быту.

Теория: Ознакомление учащихся с видами бытовых химикатов. Использование химических материалов для ремонта квартир.

Практика: Определяют понятие бытовые химикаты. Знакомятся с их видами. Обозначают, какие химические элементы входят в состав бытовых химикатов. Изучают правила хранения и использования удобрений.

3.12. Техника безопасности обращения с бытовыми химикатами.

Практика: Воспроизводят правила ТБ с бытовыми химикатами со слов учителя.

3.13. Вам поможет химия.

Практика: Знакомятся с методами чистки изделий из серебра, золота. Пробуют очистить драгоценные металлы методами, которые дает учитель в рамках темы.

Тема 4. Химия и твоя будущая профессия

4.1 Общий обзор профессий, для овладения которыми, нужно знать химию на высоком уровне.

Практика: Перерабатывают информацию, творчески ее преподносят.

4.2. Агрономия, овощеводство, цветоводство. Ландшафтный дизайн

Практика: Находят нужную информацию. Перерабатывают информацию, оформляют в форме отчета.

4.3. Медицинские работники.

Теория: Профессии, связанные с медициной: врачи различной специальности, медсёстры, лаборанты. Профессия фармацевта и провизора. Производство лекарств. Экскурсия в аптеку.

Практика: Перерабатывают информацию, творчески ее преподносят.

4.4. Кто готовит для нас продукты питания?

Теория: Пищевая промышленность и её специалисты: технологи и многие другие. <u>Экскурсия</u> в столовую.

Практика: Формируют отчет об экскурсии.

Тема 5. Занимательное в истории химии

5.1. История химии.

Теория: Работа с литературой в библиотеке с последующим обсуждением полученной информации. Основные направления практической химии в древности.

Практика: Перерабатывают информацию, оформляют в форме отчета.

5.2. Галерея великих химиков.

Теория: Создание презентаций о великих химиках и их демонстрация. Интересные факты, открытия.

Практика: Изучают и представляют интересные факты и открытия о каком-либо ученом.

5.3. Химия на службе правосудия.

Теория: Просмотр отдельных серий художественного фильма «Следствие ведут знатоки». Чтение эпизодов из книги о Шерлоке Холмсе.

Практика: Дает объяснение событиям с химической точки зрения.

5.4. Химия и прогресс человечества.

Теория: Вещества и материалы, используемые в современной лёгкой и тяжёлой промышленности (полимеры, пластмассы, красители, волокна и т.д.).

Практика: «Стартовый уровень» - Определяют понятие полимеры. Знакомятся с видами полимеров. Обозначаю какие химические элементы входят в состав полимеров.

5.5. История химии.

Теория: История химии 20-21 вв.

Практика: Находят нужную информацию. Перерабатывают информацию, оформляют в форме отчета.

6. Итоговое занятие.

Теория: Подведение итогов и анализ работы кружка за год.

Планируемые результаты

Личностные:

В сфере развития личностных универсальных учебных действий в рамках:

- 1. Когнитивного компонента будут сформированы:
 - основы социально-критического мышления, ориентация в особенностях социальных отношений и взаимодействий;
 - экологическое сознание, признание высокой ценности жизни во всех ее проявлениях; правил поведения в чрезвычайных ситуациях.
- 2. Ценностного и эмоционального компонентов будет сформирована:
 - потребность в самовыражении и самореализации, социальном признании.
- 3. Деятельностного компонента будут сформированы:
 - умение вести диалог на основе равноправных отношений и взаимного уважения и принятия;
 - устойчивый познавательный интерес и становлении смыслообразующей функции познавательного мотива;
 - готовность выбора профильного образования.
- 2. Обучающийся получить возможность для формирования:
 - выраженной устойчивой учебно-познавательной мотивации и интереса к учению;
 - готовности к самообразованию и самовоспитанию.

Метапредметные:

- 1. Научится:
 - целеполаганию, включая постановку новых целей, преобразование практической задачи в познавательную;
 - самостоятельно анализировать условия достижения цели на основе учета выделенных учителем ориентиров действия в новом учебном материале;
 - планировать пути достижения целей.
- 2. Получить возможность научиться:
 - самостоятельно ставить новые учебные цели и задачи;
 - при планировании достижения целей самостоятельно и адекватно учитывать условия и средства их достижения.

Предметными результатами освоения программы являются:

- в познавательной сфере: описывать демонстрационные и самостоятельно проведенные эксперименты, используя для этого русский язык и язык химии; наблюдать демонстрируемые и самостоятельно проводимые опыты, химические реакции, протекающие в природе и в быту;
- в ценностно-ориентационной сфере: строить свое поведение в соответствии с принципами бережного отношения к природе;
- в трудовой сфере: планировать и проводить химический эксперимент; использовать вещества в соответствии с их предназначением и свойствами;
- в сфере безопасности жизнедеятельности: оказывать первую помощь при отравлениях, ожогах и других травмах, связанных с веществами и лабораторным оборудованием.

Формы аттестации (контроля)

Отслеживание образовательных результатов проводится согласно обозначенным показателям и соответствующим им критериям 3 раза в год: в начале занятий, осуществляется в течение всего периода обучения и в конце занятий.

Результативность освоения Программы систематически отслеживается в течение года с учетом уровня знаний и умений обучающихся на начальном этапе обучения. С этой целью используются разнообразные виды контроля:

- <u>- входной контроль</u> проводится в начале учебного года для определения уровня знаний и умений обучающихся на начало обучения по Программе;
- <u>— текущий контроль</u> ведется на каждом занятии в форме педагогического наблюдения за правильностью выполнения практической работы: успешность освоения материала проверяется в конце каждого занятия путем итогового обсуждения, анализа выполненных работ сначала детьми, затем педагогом;
- аттестация на завершающем этапе обучения проводится в конце учебного года в форме защиты проекта, исследовательской работы учащихся; позволяет выявить изменения образовательного уровня обучающегося, воспитательной и развивающей составляющей обучения.

Формы проведения аттестации:

- выполнение практической работы;
- защита проекта, исследовательской работы;
- кроме того, на занятиях необходимо привлекать ребят выступать с небольшими докладами по темам занятий, которые пересекаются с выбранной ими темой исследовательской работы. Темы исследовательских работ ребята выбирают по окончании изучения первой темы, для того, чтобы у них было достаточно времени для изучения научной литературы, формулировки цели и задачи исследования, выбора методик определения. Кроме того, система мониторинга образовательных результатов включает диагностические средства. Основными критериями определения оценки учащихся являются:

Критерин	Показатели	Диагностические средства
Степень сформированности познавательного потенциала личности обучающегося в области содержания Программы	 обученность, усвоение ЗУНов Программы, познавательная активность, качество «продуктов» 	педагогическое наблюдение проверка знаний, умений, навыков на практической работе
Уровень сформированности нравственного потенциала личности обучающегося	 направленность личности на доброжелательную атмосферу в коллективе, дружбу 	педагогическое наблюдение
Степень самоактуализированности личности обучающегося	стремление к проявлению и реализации своих способностей настроение и позиция детей в деятельности (желание - нежелание)	Защита проекта, исследовательской работы педагогическое наблюдение

Оценочные материалы

Показатели освоения Программы оцениваются по уровням: Mинимальный уровень (1 балл) — овладение меньше половины понятийного аппарата и практических приемов работы. Низкое качество работ, интереса к деятельности. Меньше ½ выполнения практических занятий. Неучастие в научных конференциях.

Средний уровень (2 балла) — овладение большинством терминов и практических приемов работы. Среднее качество работ, мотивированности к деятельности. ½ выполнения практических занятий. Участие в научных конференциях.

Максимальный уровень (3 балла) - свободное владение понятийным аппаратом и практическими приемами работы. Высокое качество работ, интерес к деятельности. Самостоятельные работы, сделанные дома. Выполнены все практические занятия. Участие и победы в научных конференциях. Личностное развитие обучающихся является важным программы, результатом освоения поэтому одним аспектов мониторинга программе является психологическое изучение личностных особенностей детей, а также отслеживание динамики личностного развития.

Основой мониторинга стал показатель психологического климата в комфортности существования ребенка коллективе, Показатель комфортности существования объединении. ребенка коллективе складывается их двух составляющих: ощущения своей успешности и результативности занятий в объединении и сплоченности коллектива, ощущений взаимопомощи, сотрудничества, детского основополагающим Вторым показателем личностного поддержки. развития обучающихся было определено развитие интеллектуального потенциала ребенка, динамика и особенности его способностей. Не менее актуальным показателем мониторинга выступает развитие самооценки ребенка, ее адекватности, гармоничности, показатели уровня притязаний непротиворечивой личности. Обладая гармоничной, самооценкой личность начинает лучше осознавать себя в мире, свои возможности, индивидуальные черты, свои цели и призвание, начинает больше доверять себе, учится ставить перед собой осознанные цели и достигать их. Рефлексия является механизмом процесса саморегуляции, самоконтроля, а впоследствии и саморазвития. Занимаясь по программе, обучающиеся деятельность, адекватно учатся анализировать происходящее, свою оценивать результативность своей работы перспективы дальнейшего развития. Результаты каждого учащегося заносятся в сводную таблицу образовательных результатов

Для обеспечения реализации программы предполагается использование базы учебного кабинета химии. В кабинете химии имеется проектор, компьютер.

Предполагается использование ресурсов сети Интернет.

Имеется необходимое химическое оборудование и реактивы для проведения экспериментов.

Методические материалы

Дети по своей природе не склонны к шаблонным занятиям. Во время занятий по данной программе необходимо предоставлять им определенную свободу, учитывая при этом психологические особенности каждого. Поэтому наиболее целесообразными являются следующие педагогические приемы:

- химический эксперимент;
- задания «на выбор»;
- проектная и исследовательская деятельность.

В работе используются методы обучения:

- вербальный (беседа, рассказ, лекция, дискуссия, диспут);
- наглядный (использование мультимедийных устройств, личный показ педагога); экскурсии;
- практический (практические занятия, опыты, лабораторная работа и т.д.);
- самостоятельной работы (выполнение домашних заданий, подготовка мини-исследовательских работ, выступлениях на научно-практических конференциях и т.д.)

Форма организации деятельности учащихся занятия:

- фронтальный одновременная работа со всеми учащимися;
- коллективный организация проблемно-поискового или творческого взаимодействия между всеми детьми;
- индивидуально-фронтальный чередование индивидуальных и фронтальных форм работы;
- групповой организация работы по малым группам (от 2 до 4 человек);
- коллективно-групповой выполнение заданий малыми группами, последующая презентация результатов выполнения заданий и их обобщение; в парах организация работы по парам;
- индивидуальный индивидуальное выполнение заданий, решение проблем.

Программа состоит из практических работ и самостоятельных исследовательских работ обучающихся. Поэтому наиболее часто

используемыми формами организации занятий являются парная и групповая. Методы, в основе которых лежит уровень деятельности детей: - объяснительно-иллюстративный - дети воспринимают и усваивают готовую информацию; - репродуктивный - учащиеся воспроизводят полученные знания и освоенные способы деятельности; - частично-поисковый - участие детей в коллективном поиске, решение поставленной задачи совместно с педагогом; - исследовательский - самостоятельная творческая работа учащихся.

Список литературы.

- 1. Элективные курсы по химии для предпрофильной подготовки учащихся в
- 8 9 классах. Составитель Морозов В.Е. М. Глобус, 2007г
- 2. Симанчук Н.И. Методическое пособие. Образовательная программа кружка
- "Занимательная химия". http://festival. l september.ru/articles/522793/
- 3. Химия. 9 класс. Сборник Элективных курсов. Составитель Ширшина Н.В. Волгоград. Учитель, 2008г.
- 4. Дружинина А. Здоровое питание. М.: АСТ-Пресс книга, 2004.
- 5. Михайлов В.С., Палько А.С. Выбираем здоровье! 2-е изд. М.: Молодая гвардия, 1987.
- 6. Нифантьев Э.Е., Парамонова Н.Г. Основы прикладной химии: Учеб. пособие для студ. пед. вузов. М.: Гуманит. Изд. Центр ВЛАДОС, 2002,
- 7. Ольгин О. Опыты без взрывов. М.: Химия 19986.
- 8. Скурихин И.М., Нечаев А.П. Все о пище с точки зрения химика: Справ. издание. —М.: Высшая школа, 1991.
- 9. Степин Б.Д., Аликберова Л.Ю. Рукк Н.С. Домашняя химия. Химия в быту и на каждый день. М.: РЭТ, 2001.

Календарный учебный график

Начало учебного года	10 сентября
Продолжительность учебного года	36 недель
Сменность занятий	1-2 смена
Начало учебных занятий	Ежедневно, согласно расписанию занятий объединений дополнительного образования в школе, с 8.30
Окончание учебных занятий	Ежедневно, согласно расписанию занятий объединений дополнительного образования в школе, до 18.00

Промежуточная аттестация в	Апрель-май
переводных группах	
Окончание учебного года	25 мая
Каникулярный период	1-08 января