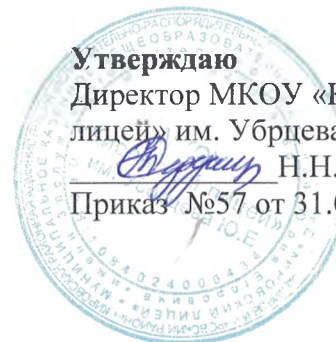


Муниципальное казенное общеобразовательное учреждение  
"Кировский лицей" имени Заслуженного учителя РФ  
Уборцева Юрия Егоровича



**Утверждаю**

Директор МКОУ «Кировский  
лицей» им. Уборцева Ю.Е.

*Н.Н. Дедушкина*

Приказ №57 от 31.08.2023

**ПРОГРАММА  
КУРСА ВНЕУРОЧНОЙ ДЕЯТЕЛЬНОСТИ**

**«Занимательная химия»**

**5-9 класс**

**на 2023-2024 учебный год**

**Составил:**

**учитель химии и биологии**

**МКОУ «Кировский лицей»  
им. Уборцева Ю.Е.**

**Ермачкова О.Н.**

**Киров**

**2023**

## Пояснительная записка

Рабочая программа курса внеурочной деятельности «Занимательная химия» разработана на основе:

Федерального Закона «Об образовании в Российской Федерации» № 273-ФЗ от 29.12.2012;

Федерального государственного образовательного стандарта основного общего образования;

федерального компонента государственных образовательных стандартов основного общего образования в образовательной области "Химия" ФГОС;

Программы элективного курса;

Учебного плана МКОУ «Кировский лицей им. Уборцева Ю. Г.».

Учебного издания «Учись решать задачи» автор Ковальчукова Ольга Владимировна

Рабочая программа конкретизирует содержание курса внеурочной деятельности, дает распределение учебных часов по разделам курса и последовательность изучения тем и разделов элективного курса.

### **Назначение программы.**

Курс внеурочной деятельности «Занимательная химия» предназначен для учащихся 8- 10 классов, изучающих химию на базовом уровне. Данный курс позволяет расширить и углубить практическое применение полученных учащимися теоретических знаний по химии. Курс рассчитан на 34 учебных часа, 1 час в неделю.

Программа курса внеурочной деятельности «Занимательная химия» предназначена для пред профильной подготовки учащихся 9 классов.

Курс ориентирован на углубление и расширение знаний, на развитие любознательности и интереса к химии, на совершенствование умений учащихся решать задачи.

Данный курс предназначен как для учащихся 8-9 классов, желающих связать свою будущую профессию с химией или медициной и ставящих своей целью сдачу экзамена по химии на основном государственном экзамене (ОГЭ), так и для учащихся 10 классов, желающих увеличить свой багаж химических знаний.

### **Общая характеристика учебного предмета, курса.**

#### **Цели и задачи реализации программы.**

**Цели** научить учащихся 8- 10 классов ,интересующихся химией, решать задачи различного уровня сложности:

**обогащение** познавательного и эмоционально-смыслового личного опыта восприятия химии путем расширения знаний, выходящих за рамки обязательной учебной программы;

**расширение знаний** учащихся о методике решения задач;

**создание условий** для самооценки подготовленности учащихся к продолжению естественнонаучного образования в средней школе;

**формирование** у обучающихся навыков решения задач;

**приобретение** обучающимися опыта разнообразной деятельности, познания и самопознания; ключевых навыков (ключевых компетентностей), имеющих универсальное значение для различных видов деятельности: решения проблем, принятия решения, поиска, анализа и обработки информации, коммуникативных навыков, навыков измерений, сотрудничества, в повседневной жизни.

**овладение умениями** решения задач разного уровня сложности;

**развитие** познавательных интересов и интеллектуальных способностей в процессе самостоятельного приобретения знаний;

**воспитание** отношения к химии как к одному из фундаментальных компонентов естествознания и элементу общечеловеческой культуры;

**применение полученных знаний и умений** для решения практических задач в повседневной жизни;

**Содержание курса внеурочной деятельности "Занимательная химия" устанавливает следующие задачи:**

**учебные:**

формирование системы химических знаний как компонента естественнонаучной картины мира;

формирование у учащихся знаний основ науки – важнейших фактов, понятий, законов и теорий, химического языка, доступных обобщений и понятий о принципах химического производства;

**развивающие:**

развитие личности обучающихся, их интеллектуальное и нравственное

развитие практических умений учащихся: наблюдательности, внимательности, сообразительности;

развитие умений работать с веществами, выполнять несложные химические опыты, соблюдать правила техники безопасности

развитие умений работы в микрогруппах;

**воспитательные:**

формирование умений безопасного обращения с веществами, используемыми в повседневной жизни;

формирование потребности в расширении кругозора учащихся;

формирование отношения к химии как к возможной области будущей практической деятельности.

**Общая характеристика курса:**

В настоящее время вступительные экзамены по химии проходят письменно, а это значит, что основным критерием творческого усвоения предмета является умение практически применять свои знания: написать уравнения реакции, распознать вещество, провести численные расчёты, т.е. решить задачу. Недостаточное количество часов и насыщенность школьной программы

теоретическими вопросами часто не позволяет преподавателям уделять много времени навыкам решения задач во время основного урока.

В то же время решение задач по химии далеко не простое дело, так как требует не только умения свободно владеть теоретическим материалом (определять тему задачи, записывать уравнения реакций протекающих процессов), но так же умения логически мыслить (определить тип задачи, её алгоритм решения, выбрать основные расчётные формулы и их преобразовывать, подставить численные данные и произвести математические вычисления). Предлагаемые задачи сгруппированы по темам (уровню сложности, алгоритмам решения и основным расчетным формулам). Каждая тема предваряется основными теоретическими положениями. Курс от простого к сложному, что даёт возможность использовать его даже на начальных этапах изучения химии и научиться решать даже при слабом владении теоретическим материалом.

Данная программа курса внеурочной деятельности относится к предметно-ориентированному виду программ.

Курс предполагает выход за рамки традиционных учебных программ. Содержит: 8 глав объединенных в три раздела.

Курс внеурочной деятельности «Занимательная химия» позволяет реализовать следующие дидактические принципы обучения:

-обеспечение самостоятельности и активности учащихся;

-достижение прочности знаний и умений;

В процессе изучения данного курса создаются условия для решения ряда общеобразовательных задач.

1. Углубление и расширение знаний учащихся по химии.
2. Приобретение учащимися умений решать задачи разного уровня сложности.
3. Развитие коммуникативных способностей учащихся при работе в группе для формулировки выводов.
4. Развитие индивидуальных свойств личности: способностей, интересов, мотиваций.
5. Формирование и определение профессиональных интересов учащихся.
6. Расширение кругозора учащихся.

**Формы контроля:** зачёты по решению задач.

**Структура курса внеурочной деятельности представлена в таблице:**

№ п/п	Наименование разделов.	Количество часов
1	Решение типовых задач	23
2	Составление уравнений химических реакций.	6
3	Решение комбинированных задач и задач повышенной сложности.	5

## **Формы и методы работы.**

**В процессе занятий используются различные формы занятий:** рассказ, семинар, практические занятия, самостоятельные творческие работы учащихся, лекции.

**Методы, в основе которых лежит способ организации занятия:**

словесный (устное изложение, беседа, рассказ, лекция и т.д.),  
наглядный (показ видео и мультимедийных материалов, иллюстраций, наблюдение, показ (выполнение) учителем, работа по образцу и др.),  
практический (выполнение работ по алгоритму, схемам и др.).

**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),

эвристический (проблемы ставятся детьми, ими и предлагаются способы ее решения)

частично-поисковый (участие детей в коллективном поиске, решение поставленной задачи совместно с учителем)

**Методы, в основе которых лежит форма организации деятельности учащихся на занятиях:**

- фронтальный – одновременная работа со всеми учащимися.

индивидуально-фронтальный – чередование индивидуальных и фронтальных форм работы,

- групповой – организация работы в группах,

- индивидуальный – индивидуальное выполнение заданий, решение проблем.

## **Принципы построения курса.**

**Принципы, лежащие в основе программы курса внеурочной деятельности :**

- доступности;

- наглядности (иллюстративность, наличие дидактических материалов);

- демократичности и гуманизма;

- научности;

- связи теории с практикой.

## **Описание места учебного предмета, курса в учебном плане.**

### **Место курса в учебном плане.**

Согласно Федеральному государственному образовательному стандарту образования, учебные планы образовательного учреждения являются одним из основных механизмов, которые обеспечивают достижение учащимися результатов освоения основной образовательной программы.

Курса внеурочной деятельности «Занимательная химия» в 8-10 классах включается в учебный план из расчета 1 ч в неделю (всего 34 ч)

В результате изучения курса «Занимательная химия» должны быть достигнуты определенные результаты.

### **Личностные результаты:**

#### **обучающийся научится:**

-постепенно выстраивать собственное целостное мировоззрение: осознавать потребность и готовность к самообразованию, в том числе и в рамках самостоятельной деятельности вне школы;

-формировать ответственное отношение к учению, готовности и способности обучающихся к саморазвитию и самообразованию на основе мотивации к обучению и познанию, осознанному выбору и построению дальнейшей индивидуальной траектории образования на базе ориентировки в мире профессий и профессиональных предпочтений с учетом устойчивых познавательных интересов;

-формированию целостного мировоззрения, соответствующего современному уровню развития науки и общественной практике, учитывающего социальное, культурное, языковое, духовное многообразие современного мира;

-формированию готовности и способности вести диалог с другими людьми и достигать в нем взаимопонимания;

-коммуникативной компетентности в общении и сотрудничестве со сверстниками процессе образовательной и других видов деятельности;

### **Метапредметные результаты:**

#### **Регулятивные УУД**

##### **Обучающийся научится:**

-самостоятельно обнаруживать и формулировать учебную проблему, определять цель учебной деятельности;

-выдвигать версии решения проблемы, осознавать конечный результат, - выбирать из предложенных и искать самостоятельно средства достижения цели;

-составлять (индивидуально или в группе) план решения проблемы, работая по плану, сверять свои действия с целью и, при необходимости, исправлять ошибки самостоятельно;

-в диалоге с учителем совершенствовать самостоятельно выработанные критерии оценки.

-обнаруживать и формулировать учебную проблему под руководством учителя.

-ставить цель деятельности на основе поставленной проблемы и предлагать несколько способов ее достижения.

-самостоятельно анализировать условия достижения цели на основе учёта выделенных учителем ориентиров действия в новом учебном материале.

-планировать ресурсы для достижения цели.

-называть трудности, с которыми столкнулся при решении задачи, и предлагать пути их преодоления/избегания в дальнейшей деятельности.

### **Познавательные УУД:**

#### **Обучающийся научится:**

анализировать, сравнивать, классифицировать и обобщать факты и явления; выявлять причины и следствия простых явлений.  
осуществлять сравнение, классификацию, самостоятельно выбирая основания и критерии для указанных логических операций;  
строить логическое рассуждение, включающее установление причинно-следственных связей.  
преобразовывать информацию из одного вида в другой (таблицу в текст и пр.).  
уметь определять возможные источники необходимых сведений, производить поиск информации, анализировать и оценивать её достоверность;  
осуществлять расширенный поиск информации с использованием ресурсов библиотек и Интернета;  
переводить сложную по составу информацию из графического или символического представления в текст и наоборот;  
проводить наблюдение и эксперимент под руководством учителя;  
давать определения понятиям;  
устанавливать причинно-следственные связи;  
обобщать понятия — осуществляет логическую операцию перехода от видовых признаков к родовому понятию, от понятия с меньшим объёмом к понятию с большим объёмом;  
осуществлять сравнение и классификацию, самостоятельно выбирая основания и критерии для указанных логических операций;  
строить логическое рассуждение, включающее установление причинно-следственных связей.

### **Коммуникативные УУД:**

#### **Обучающийся научится:**

самостоятельно организовывать учебное взаимодействие в группе (определять общие цели, распределять роли, договариваться друг с другом и т.д.);  
соблюдать нормы публичной речи и регламент в монологе и дискуссии;  
формулировать собственное мнение и позицию, аргументируя их;  
координировать свою позицию с позициями партнёров в сотрудничестве при выработке общего;  
устанавливать и сравнивать разные точки зрения, прежде чем принимать решения и делать выбор;  
спорить и отстаивать свою позицию не враждебным для оппонентов образом;  
осуществлять взаимный контроль и оказывать в сотрудничестве необходимую взаимопомощь;  
учитывать разные мнения и интересы и обосновывать собственную позицию.

### **Планируемые результаты изучения учебного предмета.**

#### **Выпускник научится:**

- объяснять суть химических процессов;
- называть признаки и условия протекания химических реакций;
- устанавливать принадлежность химической реакции к определённому типу по одному из классификационных признаков:
  - 1) по числу и составу исходных веществ и продуктов реакции (реакции соединения, разложения, замещения и обмена);
  - 2) по выделению или поглощению теплоты (реакции экзотермические и эндотермические);
  - 3) по изменению степеней окисления химических элементов (реакции окислительно-восстановительные);
  - 4) по обратимости процесса (реакции обратимые и необратимые);
- составлять уравнения электролитической диссоциации кислот, щелочей, солей; полные и сокращённые 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 («цепочке») превращений неорганических веществ различных классов;
- выявлять в процессе эксперимента признаки, свидетельствующие о протекании химической реакции;
- приготавливать растворы с определённой массовой долей растворённого вещества;
- определять характер среды водных растворов кислот и щелочей по изменению окраски индикаторов;
- проводить качественные реакции, подтверждающие наличие в водных растворах веществ отдельных ионов
- определять принадлежность неорганических веществ к одному из изученных классов/групп: металлы и неметаллы, оксиды, основания, кислоты, соли;
- составлять формулы веществ по их названиям;
- определять валентность и степень окисления элементов в веществах;
- составлять формулы неорганических соединений по валентностям и степеням окисления элементов, а также зарядам ионов, указанным в таблице растворимости кислот, оснований и солей;
- решать комбинированные задачи повышенной сложности.

### **Структура и содержание курса.**

#### **Раздел I. Решение типовых задач – 23 часа.**

##### **Глава1. Основные понятия и законы химии - 4 часа.**

Относительные молекулярные и молярные массы химических соединений. Валентности химических элементов. Составление формул химических веществ по валентности элементов.

Количество вещества Число Авогадро. Закон Авогадро. Молярный объём газа. Относительная плотность газа.



Вычисление массовой доли элемента в соединении и вещества в смеси.  
Вывод формул химических элементов.

## **Глава 2. Строение атома - 2 часа.**

Строение ядра атома. Изотопы.

Строение электронных оболочек атомов и ионов.

## **Глава 3. Расчёты по химическим уравнениям – 8 часов.**

Простейшие расчёты по уравнениям химических реакций.

Вычисление массы (объёма) продукта реакции, если исходное вещество содержит примеси.

Вычисления, связанные с использованием понятия «выход продукта реакции».

Вычисление массы (объёма) продукта реакции, если одно из исходных веществ взято в избытке (задачи на избыток - недостаток).

Расчёты по термохимическим уравнениям.

Вычисления, связанные с последовательными превращениями одного вещества.

Задачи на смеси веществ, разделяющиеся в процессе протекания химических реакций.

Задачи на смеси веществ, не разделяющиеся в процессе протекания химических реакций.

## **Глава 4. Растворы – 7 часов.**

Определение концентрации растворённого вещества и массы (количества) вещества в растворе с определённой концентрацией.

Приготовление раствора определённой концентрации.

Разбавление(концентрирование) растворов.

Смешивание растворов разных веществ, приводящее к протеканию химической реакции.

Перевод одного типа концентрации в другой.

Вычисления, связанные с понятием «растворимость вещества».

Вычисления концентраций ионов  $H^+$  и  $OH^-$ . pH растворов.

## **Глава 5. Химическая кинетика – 2 часа.**

Скорость химической реакции.

Химическое равновесие.

## **Раздел II. Составление уравнений химических реакций – 6 часов.**

### **Глава 6. Реакции ионного обмена – 1 час.**

### **Глава 7. Реакции гидролиза – 1 час.**

### **Глава 8. Окислительно-восстановительные реакции – 1 час.**

### **Глава 9. Реакции, протекающие при электролизе растворов и расплавов электролитов – 1 час.**

### **Глава 10. Составление цепочек химических превращений веществ – 1 час.**

### **Глава 11. Распознавание химических соединений по их свойствам – 1 час.**

## **Раздел III. Решение комбинированных задач и задач повышенной сложности -2 часа.**

Решение задач и тестов по химии- 3 часа.

### Тематическое планирование

№ урока	Тема урока	Количество часов
	<b>Раздел I. Решение типовых задач – 23 часа</b>	
	<b>Глава 1. Основные понятия и законы химии – 4 часа</b>	
1	Относительные молекулярные и молярные массы химических соединений. Валентности химических элементов. Составление формул химических веществ по валентности элементов.	1
2	Количество вещества Число Авогадро. Закон Авогадро. Молярный объём газа. Относительная плотность газа.	1
3	Вычисление массовой доли элемента в соединении и вещества в смеси.	1
4	Вывод формул химических элементов.	1
	<b>Глава 2. Строение атома – 2 часа</b>	
5	Строение ядра атома. Изотопы.	1
6	Строение электронных оболочек атомов и ионов.	1
	<b>Глава 3. Расчёты по химическим уравнениям – 8 часов.</b>	
7	Простейшие расчёты по уравнениям химических реакций.	1
8	Вычисление массы(объёма) продукта реакции, если исходное вещество содержит примеси.	1
9	Вычисления, связанные с использованием понятия «выход продукта реакции».	1
10	Вычисление массы (объёма) продукта реакции, если одно из исходных веществ взято в избытке (задачи на избыток - недостаток).	1
11	Расчёты по термохимическим уравнениям.	1
12	Вычисления, связанные с последовательными превращениями одного вещества.	1
13	Задачи на смеси веществ, разделяющиеся в процессе протекания химических реакций.	
14	Задачи на смеси веществ, не разделяющиеся в процессе протекания химических реакций.	1
	<b>Глава 4. Растворы - 7 часов.</b>	
15.	Определение концентрации растворённого вещества и массы (количества) вещества в растворе с определённой концентрацией.	1

16	Приготовление раствора определённой концентрации.	1
17	Разбавление(концентрирование) растворов.	1
18	Смешивание растворов разных веществ, приводящее к протеканию химической реакции.	1
19	Перевод одного типа концентрации в другой.	1
20	Вычисления, связанные с понятием «растворимость вещества».	1
21	Вычисления концентраций ионов $H^+$ и $OH^-$ . pH растворов.	1
	<b>Глава 5. Химическая кинетика – 2 часа.</b>	
22	Скорость химической реакции.	1
23	Химическое равновесие.	1
	<b>Раздел II. Составление уравнений химических реакций – 6 часов.</b>	
24	<b>Глава 6. Реакции ионного обмена - 1 час.</b>	1
25	<b>Глава 7. Реакции гидролиза- 1 час.</b>	1
26	<b>Глава 8. Окислительно-восстановительные реакции- 1 час.</b>	1
27	<b>Глава 9. Реакции, протекающие при электролизе растворов и расплавов электролитов- 1 час.</b>	1
28	<b>Глава 10. Составление цепочек химических превращений веществ - 1 час.</b>	1
29	<b>Глава 11. Распознавание химических соединений по их свойствам- 1 час.</b>	1
30-31	<b>Раздел III. Решение комбинированных задач и задач повышенной сложности- 2 часа</b>	2
32-34	Решение тестов ОГЭ по химии – 2 часа.	2

## **Оснащение учебного процесса.**

### **Литература**

1. Рудзитис Г.Е. Химия 9 кл: учеб.: для общеобразовательных учреждений/Г.Е. Рудзитис, Ф.Г. Фельдман.- М.: Просвещение 2022.
2. Химия 8, 9 кл.: электронное приложение к учебнику.
3. Гара Н.Н. Химия: задачник с «помощником» 8-9 кл./ Гара Н.Н, Габрусева Н.И.- М.: Просвещение.
4. Радецкий А.М. Химия: дидактический материал 8-9 кл. / А.М. Радецкий. .- М.: Просвещение
5. Гара Н.Н. Химия. Уроки: 9 кл / Н.Н. Гара.- М. Просвещение.
6. Программы элективных курсов по химии (пред профильное обучение). 8–9 классы – М. : Дрофа, 2008.
7. Учебное пособие О.В. Ковальчукова «Учись решать задачи по химии», М., Поматур-2004.

### **Печатные и электронные пособия:**

1. Периодическая система элементов Д.И. Менделеева
2. Таблица растворимости веществ

### **Технические средства обучения:**

Мультимедийный компьютер с пакетом программ. Мультимедиа проектор. Экран на подвесной. Средства телекоммуникации ( выход в Интернет).

### Календарно - тематическое планирование курса

№ урока	Тема урока	Дата проведения	
		план	факт
	<b>Раздел I. Решение типовых задач – 23 часа</b>		
	<b>Глава1. Основные понятия и законы химии – 4 часа</b>		
1	Относительные молекулярные и молярные массы химических соединений. Валентности химических элементов. Составление формул химических веществ по валентности элементов.		
2	Количество вещества Число Авогадро. Закон Авогадро. Молярный объём газа. Относительная плотность газа.		
3	Вычисление массовой доли элемента в соединении и вещества в смеси.		
4	Вывод формул химических элементов.		
	<b>Глава 2. Строение атома – 2 часа</b>		
5	Строение ядра атома. Изотопы.		
6	Строение электронных оболочек атомов и ионов.		
	<b>Глава 3. Расчёты по химическим уравнениям – 8 часов.</b>		
7	Простейшие расчёты по уравнениям химических реакций.		
8	Вычисление массы(объёма) продукта реакции, если исходное вещество содержит примеси.		
9	Вычисления, связанные с использованием понятия «выход продукта реакции».		
10	Вычисление массы (объёма) продукта реакции, если одно из исходных веществ взято в избытке (задачи на избыток - недостаток).		
11	Расчёты по термохимическим уравнениям.		
12	Вычисления, связанные с последовательными превращениями одного вещества.		
13	Задачи на смеси веществ, разделяющиеся в процессе протекания химических реакций.		
14	Задачи на смеси веществ, не разделяющиеся в процессе протекания химических реакций.		
	<b>Глава 4. Растворы - 7 часов.</b>		
15.	Определение концентрации растворённого вещества и массы (количества) вещества в растворе с		

	определённой концентрацией.		
16	Приготовление раствора определённой концентрации.		
17	Разбавление(концентрирование) растворов.		
18	Смешивание растворов разных веществ, приводящее к протеканию химической реакции.		
19	Перевод одного типа концентрации в другой.		
20	Вычисления, связанные с понятием «растворимость вещества».		
21	Вычисления концентраций ионов $H^+$ и $OH^-$ . pH растворов.		
	<b>Глава 5. Химическая кинетика – 2 часа.</b>		
22	Скорость химической реакции.		
23	Химическое равновесие.		
	<b>Раздел II. Составление уравнений химических реакций – 6 часов.</b>		
24	<b>Глава 6. Реакции ионного обмена - 1 час.</b>		
25	<b>Глава 7. Реакции гидролиза- 1 час.</b>		
26	<b>Глава 8. Окислительно-восстановительные реакции- 1 час.</b>		
27	<b>Глава 9. Реакции, протекающие при электролизе растворов и расплавов электролитов- 1 час.</b>		
28	<b>Глава 10. Составление цепочек химических превращений веществ - 1 час.</b>		
29	<b>Глава 11. Распознавание химических соединений по их свойствам- 1 час.</b>		
30-31	<b>Раздел III. Решение комбинированных задач и задач повышенной сложности- 2 часа</b>		
32-34	Решение тестов по химии – 3 часа.		