

Приложение №32 к ООП ООО
МАОУ СШ № 3 г. Павлово

**Рабочая программа
курса внеурочной деятельности
«Занимательная химия»
9 класс**

Рабочая программа внеурочной деятельности «Занимательная химия» разработана в соответствии с:

- Федеральным государственным образовательным стандартом основного общего образования, утверждённого приказом Министерства образования и науки Российской Федерации от 17.12.2010 г. №1897 (Приказ Министерства образования и науки Российской Федерации о внесении изменений в ФГОС ООО от 29.12.2014 г. № 1644)

с учётом программы по учебному предмету «Химия» 8 класс (Химия. Рабочие программы. Предметная линия учебников Г.Е.Рудзитиса, Ф.Г.Фельдмана 8-9 классы: пособие для учителей общеобразовательных организаций /Н.Н.Гара –М.: Просвещение 2013 г.

1. Содержание курса внеурочной деятельности

Введение (3 часа)

Основные химические понятия и расчетные формулы

Понятие моль и основные формулы расчета количества вещества. Определение массовых отношений элементов в соединениях и установление на их основе формул. Определение молекулярной формулы вещества по массам продуктов сгорания и другим данным. Вычисления, связанные с практическим выходом продукта реакции. Расчеты, связанные с растворами веществ.

ПР: Решение стандартных заданий и задач

Глава 1. Основные классы неорганических соединений (10 часов)

Оксиды, основания, кислоты, соли. Классификация, номенклатура. «Цветовая палитра»

Классификация и номенклатура неорганических веществ. Двойные оксиды. Пероксиды. Современный подход к классификации оснований и кислот. Тривиальные названия неорганических соединений. Цвета соединений.

Химические свойства неорганических соединений разных классов

Действие на индикаторы. Взаимодействие веществ разных классов друг с другом. Термический распад. Способы восстановления оксидов до простых веществ. Генетическая связь между различными классами соединений.

Практическая работа: «Решение тестовых заданий»

Подготовка к олимпиаде, к конкурсам

Практическая работа: «Составление уравнений химических реакций по заданному условию»

Особенности решения заданий. Решение по образцу.

Глава 2. Металлы (9 часов)

Общая характеристика металлов. Металлы в природе. Взаимосвязь физических свойств и строения кристаллической решетки

Металлы в природе: руды чёрных, цветных, драгоценных металлов. Характерные металлические, физические и химические свойства, внутреннее строение металлов. Понятие активных и пассивных металлов. Польза и вред металлов для человека//

Электрохимический ряд напряжений металлов. Коррозия металлов. Сплавы

Теоретическую основу ряда активности. Механизм коррозии металлов. Классификация коррозии металлов. Способы защиты от коррозии. Антикоррозийные покрытия. Сплавы.

Строение атома и химические свойства металлов. Особенности химической активности металлов главной и побочной подгрупп

Большой атомный радиус и малое число электронов на внешнем слое. Двойственные свойства химических элементов, расположенные вблизи диагонали бор – астат. Восстановительная активность металлов в химических реакциях.

ПР: Составление электронных формул атомов металлов. Составление уравнений химических реакций

Практическая работа: «Решение заданий на установление соответствия» Особенности решения заданий. Решение по образцу.

Реакции ОВР с участием металлов и их соединений. Цепочки превращений (по образцу ОГЭ)

Особенности решения заданий

ПР: Решение цепочек превращений по образцу

Глава 3. Неметаллы (7 часов)

Общая характеристика неметаллов. Неметаллы в природе. Виды химической связи
Строение атомов неметаллов. Строения молекул неметаллов. Физические свойства неметаллов. Состав и свойства простых веществ – неметаллов. Электронная теория химической связи. Теория валентных связей. Способ образования химической связи (ковалентной, ионной, металлической).

ПР: Решение заданий на установление типа химической связи в соединении

Ряд электроотрицательности неметаллов. Химические свойства неметаллов

Практическая шкала электроотрицательности атомов. Неметаллы – окислители и восстановители. Взаимодействие с простыми и сложными веществам.

ПР: Решение заданий на составление уравнений химических реакций

«Кислоты от А до Я». Особенности химической активности галогенсодержащих кислот

Формы существования и агрегатное состояние. Сильные и слабые кислоты. Взаимодействие с веществами разных классов: нормальные и специальные условия протекания реакций.

ПР: Решение заданий на составление уравнений химических реакций

«Кислоты от А до Я». Особенности химической активности азотной и концентрированной серной кислот

Физические и физико-химические свойства. Химические свойства, проявляемые кислотами при взаимодействии с металлами и их соединениями, а также с некоторыми неметаллами и солями.

ПР: Решение заданий на составление уравнений химических реакций

Глава 4. Вопросы общей химии (4 часа)

Гидролиз веществ

Механизм гидролиза соединений различных классов. Степень гидролиза. Константа гидролиза. Поведение солей различных типов в растворе. ПР: Решение заданий на установление соответствия

Взаимосвязь веществ разных классов

Генетический ряд. Генетическая связь. Генетическая связь между неорганическими и органическими соединениями.

ПР: Решение задач и осуществление цепочек превращений

Итоговое занятие «Я – маг химии » (1 час)

2. Планируемые результаты освоения курса внеурочной деятельности

Занятия дают возможность достичь **личностных** результатов:

1. воспитание российской гражданской идентичности: патриотизма, любви и уважению к Отечеству, чувства гордости за свою Родину, за российскую химическую науку;
2. формирование целостного мировоззрения, соответствующего современному уровню развития науки и общественной практики, а также социальному, культурному, языковому и духовному многообразию современного мира;
3. формирование ответственного отношения к учению, готовности и способности к саморазвитию и самообразованию на основе мотивации к обучению и познанию, выбору профильного образования на основе информации о существующих профессиях и личных профессиональных предпочтений, осознанному построению индивидуальной образовательной траектории с учетом устойчивых познавательных интересов;
4. формирование коммуникативной компетентности в образовательной, общественно полезной, учебно-исследовательской, творческой и других видах деятельности;
5. формирование понимания ценности здорового и безопасного образа жизни; усвоение правил индивидуального и коллективного безопасного поведения в чрезвычайных ситуациях, угрожающих жизни и здоровью людей;
6. формирование познавательной и информационной культуры, в том числе развитие навыков самостоятельной работы с учебными пособиями, книгами, доступными инструментами и техническими средствами информационных технологий;
7. формирование основ экологического сознания на основе признания ценности жизни во всех её проявлениях и необходимости ответственного, бережного отношения к окружающей среде;
8. развитие готовности к решению творческих задач, умения находить адекватные способы поведения и взаимодействия с партнерами во время учебной и внеучебной деятельности, способности оценивать проблемные ситуации и оперативно принимать ответственные решения в различных продуктивных видах деятельности (учебная поисково-исследовательская, клубная, проектная, кружковая и т. п.)

Метапредметными результатами освоения программы являются:

1. овладение навыками самостоятельного приобретения новых знаний, организации учебной деятельности, поиска средств её осуществления;
2. умение планировать пути достижения целей на основе самостоятельного анализа условий и средств их достижения, выделять альтернативные способы достижения цели и выбирать наиболее эффективный способ, осуществлять познавательную рефлексию в отношении действий по решению учебных и познавательных задач.
3. умение понимать проблему, ставить вопросы, выдвигать гипотезу, давать определение понятиям, классифицировать, структурировать материал, проводить эксперименты, аргументировать собственную позицию, формулировать выводы и заключения;
4. умение соотносить свои действия с планируемыми результатами, осуществлять контроль своей деятельности в процессе достижения результата, определять способы действий в рамках предложенных условий и требований, корректировать свои действия в соответствии с изменяющейся ситуацией;
5. формирование и развитие компетентности в области использования инструментов и технических средств информационных технологий (компьютеров и

программного обеспечения) как инструментально основы развития коммуникативных и познавательных универсальных учебных действий;

6. умение создавать, применять и преобразовывать знаки и символы, модели и схемы для решения учебных и познавательных задач;

7. умение извлекать информацию из различных источников (включая средства массовой информации, компакт-диски учебного назначения, ресурсы Интернета), свободно пользоваться справочной литературой, в том числе и на электронных носителях, соблюдать нормы информационной избирательности, этики;

8. умение на практике пользоваться основными логическими приемами, методами наблюдения, моделирования, объяснения, решения проблем, прогнозирования и др.;

9. умение организовывать свою жизнь в соответствии с представлениями о здоровом образе жизни, правах и обязанностях гражданина, ценностях бытия, культуры и социального взаимодействия;

10. умение выполнять познавательные и практические задания, в том числе проектные;

11. умение самостоятельно и аргументированно оценивать свои действия и действия одноклассников, содержательно обосновывая правильность или ошибочность результата и способа действия, адекватно оценивать объективную трудность как меру фактического или предполагаемого расхода ресурсов на решение задачи, а также свои возможности в достижении цели определенной сложности;

12. умение работать в группе – эффективно сотрудничать и взаимодействовать на основе координации различных позиций при выработке общего решения в совместной деятельности; слушать партнера, формулировать и аргументировать свое мнение, корректно отстаивать свою позицию и координировать ее с позиции партнеров, в том числе в ситуации столкновения интересов; продуктивно разрешать конфликты на основе учета интересов и позиций всех его участников, поиска и оценки альтернативных способов разрешения конфликтов.

Предметными результатами освоения являются:

1. формирование первоначальных систематизированных представлений о веществах, их превращениях и практическом применении; овладение понятийным аппаратом и символическим языком химии;

2. осознание объективно значимости основ химической науки как области современного естествознания, химических превращений органических и неорганических веществ как основы многих явлений живой и неживой природы; углубление представлений о материальном единстве мира;

3. овладение основами химической грамотности: способностью анализировать и объективно оценивать жизненные ситуации, связанные с химией, навыками безопасного обращения с веществами, используемыми в повседневной жизни; умением анализировать и планировать экологически безопасное поведение в целях сбережения здоровья и окружающей среды;

4. формирование умений устанавливать связи между реально наблюдаемыми химическими явлениями и процессами, происходящими в микромире, объяснять причины многообразия веществ, зависимость их свойств от состава и строения, а также зависимость применения веществ от их свойств;

5. приобретения опыта использования различных методов изучения веществ; наблюдения за их превращениями при проведении несложных химических экспериментов с использованием лабораторного оборудования и приборов;

6. умение оказывать первую помощь при отравлениях, ожогах и других травмах, связанных с веществами и лабораторным оборудованием;

7. овладение приемами работы с информацией химического содержания, представленной в разной форме (в виде текста, формул, графиков, табличных данных, схем, фотографий и др.)

8. создание основы для формирования интереса к расширению и углублению химических знаний и выбора химии как профильного предмета при переходе на ступень среднего (полного) общего образования, а в дальнейшем и в качестве сферы своей профессиональной деятельности;

9. формирование представлений о значении химической науки в решении современных экологических проблем, в том числе в предотвращении техногенных и экологических катастроф.

Тематический план

№ п/п	Раздел, тема занятия	Количество часов	В том числе	
			Теория	Практикум
1	Введение. Основные химические понятия и расчетные формулы	3	1	2
	Глава 1. Основные классы неорганических соединений.	10	3	7
2	Оксиды, основания, кислоты, соли. Классификация, номенклатура. «Цветовая палитра»	2	1	1
3	Химические свойства неорганических соединений разных классов	2	1	1
4	Практическая работа: «Решение тестовых заданий»	2	-	2
5.	Подготовка к олимпиаде, к конкурсам	2	1	1
6.	Практическая работа: «Составление уравнений химических реакций по заданному условию»	2	-	2
	Глава 2. Металлы.	9	4	5
7.	Общая характеристика металлов. Металлы в природе. Взаимосвязь физических свойств и строения кристаллической решетки	2	2	-
7.1.	Электрохимический ряд напряжений металлов. Коррозия металлов. Сплавы	1	1	-
8	Строение атома и химические свойства металлов. Особенности химической активности металлов главной и побочной подгрупп	2	1	1
9	Практическая работа: «Решение заданий на установление соответствия»	2	-	2
10	Реакции ОВР с участием металлов и их соединений. Цепочки превращений	2	-	2
	Глава 3. Неметаллы	7	3	4
11	Общая характеристика неметаллов. Неметаллы в природе. Виды химической связи	1	1	-
12	Ряд электроотрицательности неметаллов. Химические свойства неметаллов	2	1	1
13	«Кислоты от А до Я». Особенности химической активности галогенсодержащих кислот	2	1	1

14	«Кислоты от А до Я». Особенности химической активности азотной и концентрированной серной кислот	2	1	1
	Глава 4. Вопросы общей химии	5	2	3
15	Гидролиз веществ	2	1	1
16	Взаимосвязь веществ разных классов	2	1	1
17	Итоговое занятие «Я – маг химии»	1	-	1
	всего	34	16	18

IV. ТЕМАТИЧЕСКОЕ ПЛАНИРОВАНИЕ

№	Тема,	Вид занятия (аудиторное, внеаудиторное)	Дата занятия	
			План	Факт
Введение – 3ч				
1.	Введение. Основные химические понятия и расчетные формулы	Инструктаж по Т.Б. аудиторное		
2.	Основные химические понятия и расчетные формулы	аудиторное		
3.	Основные химические понятия и расчетные формулы	аудиторное		
Глава 1. Основные классы неорганических соединений -10 ч				
4.	Оксиды, основания, кислоты, соли.	Инструктаж по Т.Б., внеаудиторное		
5.	Оксиды, основания, кислоты, соли. Классификация, номенклатура. «Цветовая палитра»	Инструктаж по Т.Б, защита проектов, презентаций внеаудиторное		
6.	Химические свойства неорганических соединений разных классов	Инструктаж по Т.Б, защита проектов, презентаций внеаудиторное		
7.	Химические свойства неорганических соединений разных классов	Инструктаж по Т.Б, защита проектов, презентаций внеаудиторное		
8.	Практическая работа: «Решение тестовых заданий»	аудиторное		
9.	Подготовка к олимпиаде, к конкурсам	Игра, конкурс, тестирование внеаудиторное		
10.	Подготовка к олимпиаде, к конкурсам	Игра, конкурс, тестирование внеаудиторное		
11.	Практическая работа: «Решение тестовых заданий»	аудиторное		
12.	Практическая работа: «Составление уравнений химических реакций по заданному условию»	защита презентаций внеаудиторное		
13.	Практическая работа: «Составление уравнений химических реакций по заданному условию»	защита презентаций внеаудиторное		

Глава 2. Металлы - 9 ч				
14.	Общая характеристика металлов. Металлы в природе.	Инструктаж по Т.Б., защита проектов, презентаций. внеаудиторное		
15.	Общая характеристика металлов. Взаимосвязь физических свойств и строения кристаллической решетки	защита проектов, презентаций. внеаудиторное		
16.	Электрохимический ряд напряжений металлов. Коррозия металлов. Сплавы	защита проектов внеаудиторное		
17.	Строение атома и химические свойства металлов. Особенности химической активности металлов главных подгрупп	Инструктаж по Т.Б. внеаудиторное		
18.	Строение атома и химические свойства металлов. Особенности химической активности металлов побочных подгрупп	Инструктаж по Т.Б. внеаудиторное		
19.	Практическая работа: «Решение заданий на установление соответствия»	аудиторное		
20.	Практическая работа: «Решение заданий на установление соответствия»	аудиторное		
21.	Реакции ОВР с участием металлов и их соединений. Цепочки превращений	Инструктаж по Т.Б., тестирование, защита проектов, презентаций. внеаудиторное		
22.	Реакции ОВР с участием металлов и их соединений. Цепочки превращений	Инструктаж по Т.Б., защита проектов, презентаций. внеаудиторное		
Глава 3. Неметаллы - 7 ч				
23.	Общая характеристика неметаллов. Неметаллы в природе. Виды химической связи	Инструктаж по Т.Б. аудиторное		
24.	Ряд электроотрицательности неметаллов. Химические свойства неметаллов	Инструктаж по Т.Б. внеаудиторное		
25.	Ряд электроотрицательности неметаллов. Химические свойства неметаллов	Инструктаж по Т.Б. внеаудиторное		
26.	«Кислоты от А до Я». Особенности химической активности галогенсодержащих кислот	Инструктаж по Т.Б. внеаудиторное		
27.	«Кислоты от А до Я». Химические свойства галогенсодержащих кислот	Инструктаж по Т.Б. внеаудиторное		
28.	«Кислоты от А до Я». Особенности химической активности разбавленной и концентрированной азотной кислоты	Инструктаж по Т.Б., защита проектов, презентаций. внеаудиторное		
29.	«Кислоты от А до Я». Особенности химической активности разбавленной и концентрированной	Выступление с различными проектами перед уч-ся		

	серной кислоты	начальных классов. внеаудиторное		
Глава 4. Вопросы общей химии – 5 ч				
30.	Гидролиз веществ	Инструктаж по Т.Б. внеаудиторное		
31.	Гидролиз веществ	Инструктаж по Т.Б. внеаудиторное		
32.	Взаимосвязь веществ разных классов	Инструктаж по Т.Б. внеаудиторное		
33.	Взаимосвязь веществ разных классов	Инструктаж по Т.Б. внеаудиторное		
34.	Итоговое занятие «Я – маг химии»	Выступление с различными проектами перед учащимися. внеаудиторное		