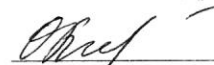


Муниципальное общеобразовательное учреждение
средняя школа
с. Лесное Матюнино
(МОУ СШ с. Лесное Матюнино)

РАССМОТРЕНО
на заседании Педагогического совета
с. Лесное Матюнино
Протокол № 1 от 29.08.2018 г.

СОГЛАСОВАНО
Заместитель директора по УВР
 О.В. Киреева
«29» августа 2018 г.



Рабочая программа

Наименование учебного предмета Химия

Класс 8

Уровень общего образования основное общее образование

Учитель Лагаева Т.В.

Срок реализации программы, учебный год 2018-2019 учебный год

Количество часов по учебному плану

всего 70 часов в год; в неделю 2 часа

Учебник «Химия» 8 класс, авторы: Н.Е. Кузнецова, И.М. Титова, Н.Н. Гара. (М.: Вентана-Граф, 2016г.) рекомендовано МО РФ
(название, автор, год издания, кем рекомендовано)

Рабочую программу составила Лагаева Т.В.

ПЛАНИРУЕМЫЕ РЕЗУЛЬТАТЫ ОБУЧЕНИЯ

В результате изучения курса «Химия. 8 класс» учащиеся должны овладеть универсальными учебными действиями и способами деятельности на *личностном, метапредметном и предметном уровне*.

Личностные результаты

- знание основных принципов и правил основ здорового образа жизни и здоровьесберегающих технологий;
- реализация установок здорового образа жизни;
- сформированность познавательных интересов и мотивов, направленных на изучение окружающих нас веществ; интеллектуальных умений (доказывать, строить рассуждения, анализировать, сравнивать, делать выводы и др.).

Метапредметные результаты

- умение работать с разными источниками химической информации: находить химическую информацию в различных источниках, анализировать и оценивать информацию, преобразовывать информацию из одной формы в другую;
- способность выбирать целевые и смысловые установки в своих действиях;
- умение адекватно использовать речевые средства для дискуссии и аргументации своей позиции, сравнивать разные точки зрения, аргументировать свою точку зрения, отстаивать свою позицию.

Предметные результаты

Учащиеся научатся:

- **важнейшие химические понятия:** вещество, химический элемент, атом, молекула, относительные атомная и молекулярная массы, ион, аллотропия, изотопы, химическая связь, электроотрицательность, валентность, степень окисления, моль, молярная масса, молярный объем, вещества молекулярного и немолекулярного строения, растворы, окислитель и восстановитель, окисление и восстановление, тепловой эффект реакции;
- **основные законы химии:** сохранения массы веществ, постоянства состава, периодический закон;
- **называть** изученные вещества по «тривиальной» или международной номенклатуре;
- **определять:** валентность и степень окисления химических элементов, тип химической связи в соединениях, заряд иона, окислитель и восстановитель, принадлежность веществ к различным классам органических соединений;

- **характеризовать**: элементы малых периодов по их положению в периодической системе Д.И.Менделеева; общие химические свойства металлов, неметаллов, основных классов неорганических соединений;
- **объяснять**: зависимость свойств веществ от их состава и строения; природу химической связи (ионной, ковалентной, металлической);
- **проводить** самостоятельный поиск химической информации с использованием различных источников (научно-популярных изданий, компьютерных баз данных, ресурсов Интернета); использовать компьютерные технологии для обработки и передачи химической информации, и ее представления в различных формах.

Учащиеся получают возможность научиться:

- **использовать приобретенные знания и умения в практической деятельности и повседневной жизни для:**
 - объяснения химических явлений, происходящих в природе, быту и на производстве;
 - определения возможности протекания химических превращений в различных условиях и оценки их последствий;
 - экологически грамотного поведения в окружающей среде;
 - оценки влияния химического загрязнения окружающей среды на организм человека и на другие живые организмы;
 - безопасного обращения с горючими и токсичными веществами, лабораторным оборудованием;
 - приготовления растворов заданной концентрации в быту и на производстве;
 - критической оценки достоверности химической информации, поступающей из разных источников.

СОДЕРЖАНИЕ ПРОГРАММЫ

Тема 1. Введение (2 часа)

Предмет химии. Основные понятия и теории химии.

Техника безопасности на уроках химии. Знакомство с химическим оборудованием.

Практическая работа №1

«Правила обращения с химическим оборудованием»

Тема 2. Химические элементы и вещества (14 часов)

Физические и химические явления.

Атомы. Молекулы. Химические элементы.

Простые и сложные вещества. Состав веществ. Химические формулы.

Атомно-молекулярное учение в химии.

Относительная атомная и молекулярная массы.

Массовая доля элементов в веществах.

Что показывают химический знак и химическая формула.

Система химических элементов Д.И.Менделеева.

Валентность химических элементов. Определение валентности по формулам соединений.

Составление формул по валентности.

Количество вещества. Моль. Молярная масса.

Описание физических свойств веществ.

Контрольная работа №1 «Химические элементы и вещества в свете атомно-молекулярного учения»

Тема 3. Химические реакции. Закон сохранения массы и энергии (8 часов)

Сущность химических реакций и условия их протекания. Тепловой эффект реакции. Законы сохранения массы и энергии. Химическое уравнение.

Расчеты по химическим уравнениям.

Типы химических реакций.

Практическая работа №2 «Признаки химических реакций».

Контрольная работа №2 «Химические реакции».

Тема 4. Методы химии. (2 часа)

Вещества и химические явления с позиций атомно-молекулярного учения. Понятие о химическом анализе и синтезе. Методы анализа веществ. Знакомство с химическими реакциями различных типов

Тема 5. Вещества в окружающей нас природе и технике (6 часов)

Чистые вещества и смеси.

Растворы. Растворимость веществ. Способы выражения концентрации растворов.

Лабораторный опыт

Разделение смеси железных опилок и порошка серы

Практические работы №3 «Очистка поваренной соли»

Практические работы №4 «Растворимость веществ».

Тема 6. Понятие о газах. Воздух. Кислород. Горение. (7 часов)

Законы Гей-Люссака и Авогадро.

Воздух-смесь газов. Относительная плотность газов.

Кислород. Получение кислорода. Катализаторы.

Химические свойства и применение кислорода.

Контрольная работа №3 «Вещества в окружающей нас природе».

Тема 7. Основные классы неорганических соединений (12 часов)

Оксиды.

Основания.

Кислоты.

Соли.

Классификация и генетическая связь неорганических веществ.

Лабораторные опыты

Химические свойства оксидов.

Химические свойства кислот.

Химические свойства щелочей.

Химические свойства нерастворимых оснований.

Амфотерность гидроксидов.

Химические свойства солей.

Практическая работа №5 «Исследование свойств оксидов, кислот, оснований»

Контрольная работа №4 «Основные классы неорганических соединений».

Тема 8. Строение атома. (2 часа)

Состав атомов. Изотопы.

Состояние электронных оболочек атомов первых 20 элементов периодической системы Д.И Менделеева.

Тема 9. Периодический закон и Периодическая система химических элементов Д.И.Менделеева. (2 часа)

Периодичность в изменении свойств элементов. Периодический закон Д.И.Менделеева.

Периодическая система в свете теории строения атома.

Характеристика химического элемента и его свойств на основе положения в периодической системе и теории строения атома

Тема 10. Строение вещества (4 часа)

Химическая связь. Ковалентная связь.

Полярные и неполярные связи.

Ионная связь.

Степень окисления.

Типы кристаллических решеток (атомная, молекулярная, ионная и металлическая)

Тема 11. Химические реакции в свете электронной теории (4 часа)

Вещества и химические реакции в свете электронной теории. Окислитель и восстановитель.

Окислительно-восстановительные реакции.

Контрольная работа №5 «Строение атома и строение вещества».

Тема 12. Водород и его важнейшие соединения (2 часа)

Водород, его получение и свойства.

Вода и ее свойства. Круговорот воды в природе.

Тема 13. Галогены (3 часа)

Положение галогенов в периодической системе и строение их атомов. Галогены- простые вещества.

Хлороводород и соляная кислота.

Итоговая контрольная работа

Тематическое планирование

№ п/п	Тема	Кол-во часов
1.	Введение	2
2.	Химические элементы и вещества	14
3.	Химические реакции. Закон сохранения массы и энергии	8
4.	Методы химии	2
5.	Вещества в окружающей нас природе и технике	6
6.	Понятие о газах. Воздух. Кислород. Горение	7
7.	Основные классы неорганических соединений	12
8.	Строение атома	2
9.	Периодический закон и Периодическая система химических элементов Д.И.Менделеева.	2
10.	Строение вещества	4
11.	Химические реакции в свете электронной теории	4
12.	Водород и его важнейшие соединения	2
13.	Галогены	3
	Всего	68 + 2 резерв.

