

РАССМОТРЕНО

СОГЛАСОВАНО

УТВЕРЖДАЮ

на заседании МО
естественно-математического цикла
Протокол №1
от 29.08.2019г.

Руководитель МО
_____ Васильченко Е.С.

Зам. директора по УВР
МОБУ СОШ с. Анновка
_____ Иванова О.П.
30.08.2019г.

Директор _____
Долгополова Г.П.
Приказ № 160
от 30.08.2019г.



РАБОЧАЯ ПРОГРАММА

предмета «Химия. 8 класс»

Класс: 8

Уровень образования: основное общее образование

Срок реализации программы: 2019/2020 гг.

Количество часов по учебному плану: всего – 70 ч/год; 2ч/неделю

Рабочую программу составила: Вауло Маргарита Владимировна,
учитель биологии, химии, географии первой категории

2019 г.

Планируемые результаты обучения

Личностными результатами изучения являются следующие умения:

1. осознавать единство и целостность окружающего мира, возможности его познаваемости и объяснимости на основе достижений науки;
2. постепенно выстраивать собственное целостное мировоззрение: осознавать потребность и готовность к самообразованию, в том числе и в рамках самостоятельной деятельности вне школы;
3. оценивать жизненные ситуации с точки зрения безопасного образа жизни и сохранения здоровья;
4. оценивать экологический риск взаимоотношений человека и природы.
5. формировать экологическое мышление: умение оценивать свою деятельность и поступки других людей с точки зрения сохранения окружающей среды - гаранта жизни и благополучия людей на Земле.

Метапредметными результатами изучения предмета «Химия» является формирование универсальных учебных действий (УУД).

Регулятивные УУД:

1. самостоятельно обнаруживать и формулировать учебную проблему, определять цель учебной деятельности;
2. выдвигать версии решения проблемы, осознавать конечный результат, выбирать из предложенных и искать самостоятельно средства достижения цели;
3. составлять (индивидуально или в группе) план решения проблемы;
4. работая по плану, сверять свои действия с целью и, при необходимости, исправлять ошибки самостоятельно;
5. в диалоге с учителем совершенствовать самостоятельно выработанные критерии оценки.

Познавательные УУД:

1. анализировать, сравнивать, классифицировать и обобщать факты и явления. Выявлять причины и следствия простых явлений.
2. осуществлять сравнение, классификацию, самостоятельно выбирая основания и критерии для указанных логических операций;
3. строить логическое рассуждение, включающее установление причинно-следственных связей.
4. создавать схематические модели с выделением существенных характеристик объекта.
5. составлять тезисы, различные виды планов (простых, сложных и т.п.).
6. преобразовывать информацию из одного вида в другой (таблицу в текст и пр.).
7. уметь определять возможные источники необходимых сведений, производить поиск информации, анализировать и оценивать её достоверность.

Коммуникативные УУД:

Самостоятельно организовывать учебное взаимодействие в группе (определять общие цели, распределять роли, договариваться друг с другом и т.д.).

Предметными результатами изучения предмета являются следующие умения:

1. осознание роли веществ:
 - определять роль различных веществ в природе и технике;
 - объяснять роль веществ в их круговороте.
2. рассмотрение химических процессов:
 - приводить примеры химических процессов в природе;
 - находить черты, свидетельствующие об общих признаках химических процессов и их различиях.

3. использование химических знаний в быту:
– объяснять значение веществ в жизни и хозяйстве человека.
4. объяснять мир с точки зрения химии:
– перечислять отличительные свойства химических веществ;
– различать основные химические процессы;
– определять основные классы неорганических веществ;
– понимать смысл химических терминов.
5. овладение основами методов познания, характерных для естественных наук:
– характеризовать методы химической науки (наблюдение, сравнение, эксперимент, измерение) и их роль в познании природы;
– проводить химические опыты и эксперименты и объяснять их результаты.
6. умение оценивать поведение человека с точки зрения химической безопасности по отношению к человеку и природе:
– использовать знания химии при соблюдении правил использования бытовых химических препаратов;
– различать опасные и безопасные вещества.
- Предметными* результатами изучения предмета являются следующие умения:
- осознание роли веществ:
– определять роль различных веществ в природе и технике;
– объяснять роль веществ в их круговороте.
 - рассмотрение химических процессов:
– приводить примеры химических процессов в природе;
– находить черты, свидетельствующие об общих признаках химических процессов и их различиях.
 - использование химических знаний в быту:
– объяснять значение веществ в жизни и хозяйстве человека.
 - объяснять мир с точки зрения химии:
– перечислять отличительные свойства химических веществ;
– различать основные химические процессы;
– определять основные классы неорганических веществ;
– понимать смысл химических терминов.
 - овладение основами методов познания, характерных для естественных наук:
– характеризовать методы химической науки (наблюдение, сравнение, эксперимент, измерение) и их роль в познании природы;
– проводить химические опыты и эксперименты и объяснять их результаты.
 - умение оценивать поведение человека с точки зрения химической безопасности по отношению к человеку и природе:
– использовать знания химии при соблюдении правил использования бытовых химических препаратов;
– различать опасные и безопасные вещества

Содержание тем

8 класс

Введение (7ч)

Химия – наука о веществах, их свойствах и превращениях.

Понятие о химическом элементе и формах его существования: свободных атомах, простых и сложных веществах.

Превращения веществ. Отличие химических реакций от физических явлений. Роль химии в жизни человека.

Краткие сведения из истории возникновения и развития химии. Период алхимии. Понятие о философском камне. Химия в 16 веке. Развитие химии на Руси. Роль

отечественных ученых в становлении химической науки – работы М.В. Ломоносова, А.М. Бутлерова, Д.И. Менделеева.

Химическая символика. Знаки химических элементов и происхождение их названий. Химические формулы. Индексы и коэффициенты. Относительные атомная и молекулярная массы. Расчет массовой доли химического элемента по формуле вещества.

Периодическая система химических элементов Д.И. Менделеева, ее структура: малые и большие периоды, группы и подгруппы (главная и побочная). Периодическая система как справочное пособие для получения сведений и химических элементах.

Расчетные задачи. 1. Нахождение относительной молекулярной массы вещества по его химической формуле. 2. Вычисление массовой доли химического элемента в веществе по его формуле.

Т Е М А 1

Атомы химических элементов (10ч)

Атомы как форма существования химических элементов. Основные сведения о строении атомов. Доказательства сложности строения атомов. опыты Резерфорда. Планетарная модель строения атома.

Состав атомных ядер: протоны и нейтроны. Относительная атомная масса. Взаимосвязь понятий «протон», «нейтрон», «относительная атомная масса».

Изменение числа протонов в ядре атома – образование новых химических элементов.

Изменение числа нейтронов в ядре атома – образование изотопов. Современное определение понятия «химический элемент». Изотопы как разновидности атомов одного химического элемента.

Электроны. Строение электронных оболочек атомов химических элементов №1-20 периодической системы Д.И. Менделеева. Понятие о завершеном и незавершеном электронном слое (энергетическом уровне).

Периодическая система химических элементов Д.И. Менделеева и строение атомов: физический смысл порядкового номера элемента, номера группы, номера периода.

Изменение числа электронов на внешнем уровне атома химического элемента – образование положительных и отрицательных ионов. Ионы, образованные атомами металлов и неметаллов. Причины изменения металлических и неметаллических свойств в периодах и группах.

Образование бинарных соединений. Понятие об ионной связи. Схемы образования ионной связи.

Взаимодействие атомов химических элементов-неметаллов между собой – образование двухатомных молекул простого вещества. Ковалентная неполярная химическая связь. Электронные и структурные формулы.

Взаимодействие атомов химических элементов-неметаллов между собой – образование бинарных соединений неметаллов. Электроотрицательность. Понятие о ковалентной полярной связи.

Взаимодействие атомов химических элементов-металлов между собой – образование металлических кристаллов. Понятие о металлической связи.

Демонстрации. Модели атомов химических элементов. Периодическая система химических элементов Д.И. Менделеева.

Т Е М А 2

Простые вещества (7ч)

Положение металлов и неметаллов в периодической системе химических элементов Д.И. Менделеева. Важнейшие простые вещества – металлы: железо, алюминий, кальций, магний, натрий, калий. Общие физические свойства металлов.

Важнейшие простые вещества – неметаллы, образованные атомами кислорода, водорода, азота, серы, фосфора, углерода. Способность атомов химических элементов к образованию нескольких простых веществ – аллотропия. Аллотропные модификации

кислорода, фосфора и олова. Металлические и неметаллические свойства простых веществ. Относительность деления простых веществ на металлы и неметаллы.

Постоянная Авогадро. Количество вещества. Моль. Молярная масса. Молярный объем газообразных веществ. Кратные единицы количества вещества – миллимоль и киломоль, миллимолярная и киломолярная массы вещества, миллимолярный и киломолярный объемы газообразных веществ.

Расчеты с использованием понятий «количество вещества», «молярная масса», «молярный объем газов», «постоянная Авогадро».

Расчетные задачи. 1. Вычисление молярной массы веществ по химическим формулам. 2. Расчеты с использованием понятий «количество вещества», «молярная масса», «молярный объем газов», «постоянная Авогадро».

Демонстрация. Получение озона. Образцы белого и серого олова, белого и красного фосфора. Некоторые металлы и неметаллы количество 1 моль. Модель молярного объема газообразных веществ.

Т Е М А 3

Соединения химических элементов (14ч)

Степень окисления. Определение степени окисления элементов по химической формуле соединения. Составление формул бинарных соединений, общий способ их названия. Бинарные соединения: оксиды, хлориды, сульфиды и др. Составление их формул. Представители оксидов: вода, углекислый газ и негашеная известь. Представители летучих водородных соединений: хлороводород и аммиак.

Основания, их состав и названия. Растворимость оснований в воде. Таблица растворимости гидроксидов и солей в воде. Представители щелочей: гидроксиды натрия, калия и кальция. Понятие о качественных реакциях. Индикаторы. Изменение окраски индикаторов в щелочной среде.

Кислоты, их состав и названия. Классификация кислот. Представители кислот: серная, соляная и азотная. Изменение окраски индикаторов в кислотной среде.

Соли как производные кислот и оснований. Их состав и названия. Растворимость солей в воде. Представители солей: хлорид натрия, карбонат и фосфат кальция.

Аморфные и кристаллические вещества.

Межмолекулярные взаимодействия. Типы кристаллических решеток: ионная, атомная, молекулярная и металлическая. Зависимость свойств веществ от типов кристаллических решеток.

Вещества молекулярного и немолькулярного строения. Закон постоянства состава для веществ молекулярного строения.

Чистые вещества и смеси. Примеры жидких, твердых и газообразных смесей. Свойства чистых веществ и смесей. Их состав. Массовая и объемная доли компонента смеси. Расчеты, связанные с использованием понятия «доля».

Расчетные задачи. 1. Расчет массовой и объемной долей компонентов смеси веществ. 2. Вычисление массовой доли вещества в растворе по известной массе растворенного вещества и массе растворителя. 3. Вычисление массы растворяемого вещества и растворителя, необходимых для приготовления определенной массы раствора с известной массовой долей растворенного вещества.

Демонстрации. Образцы оксидов, кислот, оснований и солей. Модели кристаллических решеток хлорида натрия, алмаза, углекислого газа. Взрыв смеси водорода с воздухом. Способы разделения смесей. Дистилляция воды.

Лабораторные опыты. 1. Знакомство с образцами веществ разных классов. 2. Разделение смесей.

Т Е М А 4

Изменения, происходящие с веществами (12ч)

Понятие явлений как изменений, происходящих с веществами. Явления, связанные с изменением кристаллического строения вещества при постоянном его составе, -

физические явления. Физические явления в химии: дистилляция, кристаллизация, выпаривание и возгонка веществ, центрифугирование.

Явления, связанные с изменением состава вещества, - химические реакции. Признаки и условия протекания химических реакций. Понятие об экзо- и эндотермических реакциях. Реакции горения как частный случай экзотермических реакций, протекающих с выделением света.

Закон сохранения массы веществ. Химические уравнения. Значение индексов и коэффициентов. Составление уравнений химических реакций.

Расчеты по химическим уравнениям. Решение задач на нахождение количества вещества, массы и объема и продукта реакции по количеству вещества, массе или объему исходного вещества. Расчеты с использованием понятия «доля», когда исходное вещество дано в виде раствора с заданной массовой долей растворенного вещества или содержит определенную долю примесей.

Реакции разложения. Понятие о скорости химических реакций. Катализаторы. Ферменты.

Реакции соединения. Каталитические и некаталитические реакции. Обратимые и необратимые реакции.

Реакции замещения. Электрохимический ряд напряжений металлов, его использование для прогнозирования возможности протекания реакций между металлами и растворами кислот. Реакции вытеснения одних металлов из растворов их солей другими металлами.

Реакции обмена. Реакции нейтрализации. Условия протекания реакций обмена в растворах до конца.

Типы химических реакций (по признаку «число и состав исходных веществ и продуктов реакции») на примере свойств воды. Реакция разложения – электролиз воды. Реакции соединения – взаимодействие воды с оксидами металлов и неметаллов. Понятие «гидроксиды». Реакции замещения – взаимодействие воды с щелочными и щелочноземельными металлами. Реакции обмена (на примере гидролиза сульфида алюминия и карбида кальция).

Расчетные задачи. 1. Вычисление по химическим уравнениям массы или количества вещества одного из вступающих в реакцию веществ или продуктов реакции. 2. Вычисление массы (количество вещества, объема) продукта реакции, если известна масса исходного веществ, содержащего определенную долю примесей. 3. Вычисление массы (количество вещества, объема) продукта реакции, если известна масса раствора и массовая доля растворенного вещества.

Демонстрации. Примеры физических явлений: а) плавление парафина; б) возгонка иода или бензойной кислоты; в) растворение перманганата калия; г) диффузия душистых веществ с горящей лампочки накаливания. Примеры химических явлений: а) горение магния, фосфора; б) взаимодействие соляной кислоты с мрамором или мелом; в) получение гидроксида меди; г) растворение полученного гидроксида в кислотах; д) взаимодействие оксида меди с серной кислотой при нагревании; е) разложение перманганата калия; ж) взаимодействие разбавленных кислот с металлами; з) разложение пероксида водорода; и) электролиз воды.

Лабораторные опыты. 3. Сравнение скорости испарения воды и спирта по исчезновению их капель на фильтровальной бумаге. 4. Окисление меди в пламени спиртовки или горелки. 5. Помутнение известковой воды от выдыхаемого углекислого газа. 6. Получение углекислого газа взаимодействием соды и кислоты. 7. Замещение меди в хлориде меди железом.

Т Е М А 5

Практикум № 1

Простейшие операции с веществом (5ч)

1. Правила техники безопасности при работе в химическом кабинете. Приемы обращения с лабораторным оборудованием и нагревательными приборами.
2. Наблюдения за изменениями, происходящими с горящей свечой, и их описание.
3. Анализ почвы и воды.
4. Признаки химических реакций.
5. Приготовление раствора сахара и определение массовой доли его в растворе.

Т Е М А 6

Растворение. Растворы. Свойства растворов электролитов (19ч)

Растворение как физико-химический процесс. Понятие о гидратах и кристаллогидратах. Растворимость. Кривые растворимости как модель зависимости растворимости твердых веществ от температуры. Насыщенные, ненасыщенные и пересыщенные растворы. Значение растворов для природы и сельского хозяйства.

Понятие об электролитической диссоциации. Электролиты и неэлектролиты. Механизм диссоциации электролитов с различным типом химической связи. Степень электролитической диссоциации. Сильные и слабые электролиты.

Основные положения теории электролитической диссоциации. Ионные уравнения реакций. Условия протекания реакции обмена между электролитами до конца в свете ионных представлений.

Классификация ионов и их свойств.

Кислоты, их классификация. Диссоциация кислот и их свойства в свете теории электролитической диссоциации. Молекулярные и ионные уравнения реакций кислот. Взаимодействие кислот с металлами. Электрохимический ряд напряжений металлов. Взаимодействие кислот с оксидами металлов. Взаимодействие кислот с основаниями – реакция нейтрализации. Взаимодействие кислот с солями. Использование таблицы растворимости для характеристики химических свойств кислот.

Основания, их классификация. Диссоциация оснований и их свойства в свете теории электролитической диссоциации. Взаимодействие оснований с кислотами, кислотными оксидами и солями. Использование таблицы растворимости для характеристики химических свойств оснований. Разложение нерастворимых оснований при нагревании.

Соли, их классификация и диссоциация различных типов солей. Свойства солей в свете теории электролитической диссоциации. Взаимодействие солей с металлами, условия протекания этих реакций. Взаимодействие солей с кислотами, основаниями и солями. Использование таблицы растворимости для характеристики химических свойств солей.

Общие сведения об оксидах, их классификации и химических свойствах.

Генетические ряды металлов и неметаллов. Генетическая связь между классами неорганических веществ.

Окислительно-восстановительные реакции. Окислитель и восстановитель, окисление и восстановление.

Реакции ионного обмена и окислительно-восстановительные реакции. Составление уравнений окислительно-восстановительных реакций методом электронного баланса.

Свойства простых веществ – металлов и неметаллов, кислот и солей в свете представлений об окислительно-восстановительных процессах.

Демонстрации. Испытание веществ и их растворов на электропроводность. Движение окрашенных ионов в электрическом поле. Зависимость электропроводности уксусной кислоты от концентрации. Взаимодействие цинка с серой, соляной кислотой, хлоридом меди. Горение магния. Взаимодействие хлорной и сероводородной воды.

Лабораторные опыты. 8. Реакции, характерные для растворов кислот (соляной или серной). 9. Реакции, характерные для растворов щелочей (гидроксидов натрия или калия). 10. Получение и свойства нерастворимого основания, например гидроксида меди. 11. Реакции, характерные для растворов солей (например, для хлорида меди). 12. Реакции,

характерные для основных оксидов (например, для оксида кальция). 13. Реакции, характерные для кислотных оксидов (например, для углекислого газа).

Т Е М А 7

Практикум № 2

Свойства растворов электролитов (2ч)

6. Ионные реакции.
7. Условия протекания химических реакций между растворами электролитов до конца.
8. Свойства кислот, оснований, оксидов и солей.
9. Решение экспериментальных задач.

ТЕМАТИЧЕСКОЕ ПЛАНИРОВАНИЕ

№	Раздел, тема	Кол-во часов
1	Введение	7
2	Атомы химических элементов	10
3	Простые вещества	7
4	Соединения химических элементов	14
5	Изменения, происходящие с веществами	12
6	Растворение. Растворы. Свойства растворов электролитов	19
7	Обобщающее повторение	1
	Всего	70

КАЛЕНДАРНО – ТЕМАТИЧЕСКОЕ ПЛАНИРОВАНИЕ ПО ХИМИИ 8 КЛАСС

Дата		№ темы	№ по порядку	Тема урока
план	факт			
				Введение (5ч + 2ч)
02.09		1	1	Предмет химии. Вещества.
05.09		2	2	Превращения веществ. Роль химии в жизни человека.
09.09		3	3	<i>Практическая работа № 1 «Приемы обращения с лабораторным оборудованием».</i>
12.09		4	4	<i>Практическая работа № 2 «Наблюдения за изменениями, происходящими с горящей свечой, и их описание».</i>
16.09		5	5	Знаки химических элементов. Таблица Д.И. Менделеева.
19.09		6	6	Химические формулы. Относительные атомная и молекулярная массы.
23.09		7	7	Массовая доля элемента в соединении.
				Атомы химических элементов (10ч)

26.09		1	8	Основные сведения о строении атома.
30.09		2	9	Изотопы.
03.10		3	10	Строение электронных оболочек атомов элементов.
07.10		4	11	Периодическая система химических элементов и строение атомов.
10.10		5	12	Ионная химическая связь.
14.10		6	13	Ковалентная неполярная химическая связь.
17.10		7	14	Ковалентная полярная химическая связь.
21.10		8	15	Металлическая связь.
24.10		9	16	Подготовка к контрольной работе по теме: «Атомы химических элементов».
28.10		10	17	Контрольная работа № 1 «Атомы химических элементов».
				Простые вещества (7ч)
07.11		1	18	Простые вещества – металлы.
11.11		2	19	Простые вещества – неметаллы.
14.11		3	20	Количество вещества.
18.11		4	21	Решение задач по формуле.
21.11		5	22	Молярный объем.
25.11		6	23	Решение задач по формуле.
28.11		7	24	Обобщение знаний по теме: «Простые вещества».
				Соединения химических элементов (12ч + 2ч)
02.12		1	25	Степень окисления. Бинарные соединения.
05.12		2	26	Оксиды. Летучие водородные соединения.
09.12		3	27	Основания.
12.12		4	28	Кислоты.
16.12		5	29	Соли.
19.12		6	30	Основные классы неорганических веществ.
23.12		7	31	Аморфные и кристаллические вещества.
26.12		8	32	Чистые вещества и смеси.
13.01		9	33	Разделение смесей. Очистка веществ.
16.01		10	34	<i>Практическая работа № 3 «Анализ почвы и воды».</i>
20.01		11	35	Массовая и объемная доли компонентов смеси.
21.01		12	36	<i>Практическая работа № 4 «Приготовление раствора сахара и определение массовой доли его в растворе».</i>
23.01		13	37	Подготовка к контрольной работе по теме: «Соединения химических элементов».

27.01		14	38	<i>Контрольная работа № 2 «Соединения химических элементов».</i>
				Изменения, происходящие с веществами (11ч + 1ч)
30.01		1	39	Химические реакции.
03.02		2	40	Закон сохранения массы веществ. Химические уравнения.
06.02		3	41	Составление уравнений химических реакций.
10.02		4	42	Расчеты по химическим уравнениям.
13.02		5	43	Решение расчетных задач.
17.02		6	44	Реакции разложения.
20.02		7	45	Реакции соединения.
24.02		8	46	Реакции замещения.
27.02		9	47	Реакции обмена.
02.03		10	48	<i>Практическая работа № 5 «Признаки химических реакций».</i>
05.03		11	49	Подготовка к контрольной работе по теме: «Изменения, происходящие с веществами»
09.03		12	50	<i>Контрольная работа № 3 «Изменения, происходящие с веществами».</i>
				Растворение. Растворы. Свойства растворов электролитов (17ч + 2ч)
12.03		1	51	Растворение веществ в воде.
16.03		2	52	Электролиты и неэлектролиты.
19.03		3	53	Основные положения теории электролитической диссоциации (ТЭД).
02.04		4	54	Ионные уравнения.
06.04		5	55	Кислоты в свете ТЭД.
09.04		6	56	Основания в свете ТЭД.
13.04		7	57	Кислоты и основания в свете ТЭД.
16.04		8	58	Оксиды, их классификация и свойства.
20.04		9	59	Оксиды в свете ТЭД.
23.04		10	60	Соли в свете ТЭД.
27.04		11	61	<i>Практическая работа № 6 «Свойства кислот, оснований, оксидов и солей».</i>
30.04		12	62	<i>Практическая работа № 7 «Решение экспериментальных задач».</i>
04.05		13	63	Генетическая связь между классами неорганических веществ.
07.05		14	64	Окислительно -восстановительные реакции.

11.05		15	65	Окислительно -восстановительные реакции.
14.05		16	66	Свойства металлов и неметаллов в свете ОВР.
18.05		17	67	Свойства кислот, солей в свете ОВР.
21.05		18	68	Подготовка к контрольной работе по теме: «Растворение. Растворы».
25.05		19	69	<i>Контрольная работа № 4 «Растворение. Растворы».</i>
28.05			70	Обобщающее повторение