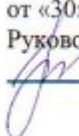


МУНИЦИПАЛЬНОЕ КАЗЁННОЕ ОБЩЕОБРАЗОВАТЕЛЬНОЕ УЧРЕЖДЕНИЕ
«БОЛЬШЕОКИНСКАЯ СРЕДНЯЯ ОБЩЕОБРАЗОВАТЕЛЬНАЯ ШКОЛА»

РАССМОТРЕНО
Заседание ШМО учителей
Естественно-
математического цикла
МКОУ
«Большеокинская СОШ»
Протокол № 1
от «30» августа 2017 г.
Руководитель МО
 /Н.Ю.Исупова/

СОГЛАСОВАНО
Заседание МС
МКОУ
«Большеокинская СОШ»
Протокол № 1
от «31» августа 2017 г.
Зам. директора по УВР
 / Е.В.Ахметова /

УТВЕРЖДАЮ
Приказ № 33
от «01» сентября 2017 г.
Директор МКОУ
«Большеокинская СОШ»
 / В.М. Чучупал /

Рабочая программа
учебного предмета
«ХИМИЯ»

БАЗОВЫЙ УРОВЕНЬ

для обучающихся **8-9** классов
на 2017-2018 учебный год

Предметная область: «Естествознание»

Разработал:
Хмельницкая Галина Павловна
учитель химии
I квалификационной категории.

с. Большеокинское
2017 г.

Данная рабочая программа учебного предмета химии для обучающихся 8-9 классов муниципального казённого общеобразовательного учреждения «Большеокинская СОШ» разработана на основе примерной программы О.С. Gabrielyan, издательство «ДРОФА», Москва, 2005 г., допущенной Министерством образования и науки РФ, в соответствии с ФКГОС и основной образовательной программой МКОУ «Большеокинская СОШ».

Срок реализации программы 2 года.

Реализуемый УМК:

Автор/авторский коллектив	Наименование учебника	Класс	Наименование издателя учебника
О.С.Габриелян	«Химия»	8	Издательство: Дрофа
О.С.Габриелян	«Химия»	9	Издательство: Дрофа

Планируемые результаты освоения учебного предмета

Предметные результаты

8 класс

Обучающиеся должны знать:

виды химической связи: ионная, ковалентная; типы кристаллических решеток; закон сохранения массы веществ, понятие генетической связи веществ, о скорости химической реакции, круговоротах химических элементов в природе.

Обучающиеся должны уметь:

классифицировать неорганические вещества по составу, химическим свойствам; объяснять зависимость физических свойств веществ от типа кристаллической решетки; определять степени окисления элементов, записывать уравнения диссоциации; записывать уравнения реакций, характеризующие свойства оксидов, оснований, кислот и солей; определять принадлежность реакций к окислительно-восстановительным или реакциям ионного обмена; вычислять по химической формуле молекулярную массу вещества, молярную массу, массовую долю элемента в веществе, массовую долю растворимого вещества; вычислять по химическим уравнениям; выполнять несложные химические опыты, пользоваться химической посудой, реактивами, нагревательными приборами, соблюдая правила техники безопасности; приготавливать растворы с определенной массовой долей растворенного вещества.

9 класс

Обучающиеся должны знать:

периодический закон химических элементов, структуру периодической системы, зависимость свойств химических элементов от зарядов ядер атомов, от строения электронных оболочек, значение периодического закона для развития науки и практики;

положение металлов в ПСХЭ и особенности их строения, практическое значение;

практическое применение изученных неметаллов, их важнейших соединений, химические реакции, лежащие в основе промышленного получения;

особенности химических свойств основных и амфотерных оксидов, гидроксидов металлов.

Обучающиеся должны уметь:

характеризовать химические элементы от водорода до кальция; указывать распределение электронов по слоям, записывать формулы высших оксидов, водородных соединений неметаллов, гидроксидов металлов и кислот, определять характер их химических свойств;

характеризовать общие свойства неметаллов, составлять химические формулы, характеризовать их свойства, особенности химических свойств кислотных оксидов и кислот в зависимости от положения химических элементов в периодической системе;

распознавать ионы, получать и собирать газы, вычислять по химическим уравнениям продукты реакции с учетом примесей;

характеризовать общие свойства металлов на основе их положения в ряду напряжений металлов.

Иметь общие представления об органической химии, предельных, непредельных углеводородах, спиртах, карбоновых кислотах, эфирах, жирах, аминокислотах, углеводах и полимерах.

Содержание учебного предмета

8 класс

Введение

Предмет химии. Превращение веществ. Развитие химии. Периодическая система химических элементов. Химическая формула. Относительная атомная масса. Расчетные задачи.

Атомы химических элементов

Строение атома. Изотопы. Строение электронных оболочек. Изменение числа электронов на внешнем энергетическом уровне. Причины изменения числа электронов. Взаимодействие атомов между собой. Ковалентная связь. Металлическая связь.

Простые вещества

Простые вещества-металлы. Простые вещества-неметаллы. Количество вещества. Молярный объем.

Соединения химических элементов

Степень окисления. Бинарные соединения. Оксиды. Основания. Кислоты. Соли. Кристаллические решетки. Чистые вещества и смеси. Массовая и объемная доли. Виды смесей.

Изменения, происходящие с веществами

Физические явления. Химические реакции. Химические уравнения. Расчеты по химическим уравнениям. Реакции разложения, соединения, замещения и обмена. Типы химических реакций на примере воды. Свойства воды.

Растворение. Растворы

Растворение. Растворимость веществ. Электролитическая диссоциация, ее основные положения. Ионные уравнения. Кислоты, основания, соли, их классификация и свойства. Генетическая связь между классами. Окислительно-восстановительные реакции. Практическая работа. Растворение различных веществ в воде, реакций ионного обмена, свойств кислот, оснований и солей. Явления электролитической диссоциации.

9 класс

Повторение

Характеристика элемента по его положению в периодической системе. Амфотерные оксиды и гидроксиды. Периодический закон и периодическая система химических элементов.

Металлы

Положение металлов в периодической системе, их физические свойства. Сплавы. Химические свойства металлов. Получение. Коррозия металлов. Щелочные металлы. Щелочноземельные металлы. Алюминий и его соединения. Железо и его соединения.

Неметаллы

Неметаллы. Атомы и простые вещества. Химические элементы в клетках простых организмов. Водород. Галогены и их соединения. Кислород. Сера и ее соединения. Азот. Аммиак, соли аммония. Кислородные соединения азота. Фосфор и его соединения. Углерод. Кислородные соединения углерода. Кремний и его соединения.

Органические вещества

Предмет органической химии. Предельные углеороды. Непредельные углеороды. Спирты. Карбоновые кислоты. Жиры. Аминокислоты и белки. Углеводы. Полимеры.

Тематическое планирование 8 класс

№ урока	Тема	Кол-во часов
	Введение (8 часов)	
1	Предмет химии. Вещества.	1
2	Превращения вещества. Развитие химии.	1
3	Периодическая система химических элементов.	1
4	Химическая формула.	1
5	Относительная молекулярная масса.	1
6	Решение задач по теме «Относительная молекулярная масса».	1
7	Решение задач по теме «Расчёт массовой доли».	1
8	Практическая работа № 1 «Изучение правил ТБ. Лабораторное оборудование».	1
	Атомы химических элементов (10 часов)	
9	Строение атома.	1
10	Изотопы. Строение электронных оболочек.	1
11	Строение электронных оболочек.	1
12	Изменение числа электронов на внешнем энергетическом уровне.	1
13	Причины изменения числа электронов.	1
14	Взаимодействие атомов между собой.	1
15	Ковалентная связь.	1
16	Металлическая связь.	1
17	Обобщение по теме «Атомы химических элементов».	1
18	Контрольная работа по теме «Атомы химических элементов».	1
	Простые вещества (6 часов)	
19	Анализ контрольной работы по теме: «Атомы химических элементов». Простые вещества – металлы.	1
20	Простые вещества – неметаллы. Количество вещества - моль	1
21	Молярный объем газов	1
22	Решение задач по теме «Количество вещества».	1
23	Решение задач по теме «Молярный объем»	1
24	Практическая работа № 2 по теме «Способы разделения смесей».	1
	Соединения химических элементов (14 часов)	
25	Степень окисления.	1
26	Бинарные соединения. Оксиды.	1
27	Основания.	1
28	Кислоты.	1
29	Соли.	1
30	Номенклатура солей.	1
31	Проверочная работа по теме «Соли. Основания. Кислоты. Оксиды».	1
32	Кристаллические решётки.	1
33	Чистые вещества. Смеси.	1
34	Массовая и объёмная доли.	1
35	Решение задач по теме «Массовая и объёмная доли».	1
36	Практическая работа № 3 по теме «Приготовление раствора заданной концентрации».	1
37	Обобщение по теме «Соединения химических элементов».	1
38	Контрольная работа «Соединения химических элементов».	1
	Изменения, происходящие с веществами (13 часов)	
39	Анализ контрольной работы по теме «Соединения химических элементов».	1
40	Физические явления. Химические реакции.	1
41	Химические уравнения.	1

42	Расчеты по химическим уравнениям	1
43	Расчеты по химическим уравнениям	1
44	Реакции разложения	1
45	Реакции соединения	1
46	Реакции замещения	1
47	Реакции обмена	1
48	Типы химических реакций на примере воды.	1
49	Практическая работа № 4 по теме «Типы реакций».	1
50	Обобщение по теме «Типы химических реакций».	1
51	Контрольная работа по теме «Типы химических реакций».	1
Растворение. Растворы (17 часов)		
52	Анализ контрольной работы по теме «Типы химических реакций». Растворение.	1
53	Растворимость веществ.	1
54	Электролитическая диссоциация.	1
55	Основные положения электролитической диссоциации.	1
56	Ионные уравнения.	1
57	Кислоты, их классификация и свойства.	1
58	Свойства кислот.	1
59	Основания, их классификация и свойства.	1
60	Свойства оснований.	1
61	Соли, их классификация и свойства.	1
62	Генетическая связь между классами веществ.	1
63	Практическая работа № 5 по теме «Свойства кислот, оснований, солей».	1
64	Окислительно-восстановительные реакции.	1
65	Практическая работа № 6 по теме «Окислительно-восстановительные реакции».	1
66	Обобщение по теме «Основные классы неорганических веществ».	1
67	Итоговая контрольная работа по теме «Основные классы неорганических веществ».	1
68	Анализ итоговой контрольной работы «Основные классы неорганических веществ».	1

Тематическое планирование 9 класс

№ урока	Тема	Часов
Повторение (5 час)		
1	Характеристика элемента по его положению в периодической системе.	1
2	Характеристика элемента по его положению в периодической системе.	1
3	Амфотерные оксиды.	1
4	Периодический закон Д.И. Менделеева.	1
5	Периодическая система Д.И. Менделеева.	1
Металлы (22 час.)		
6	Металлы. Введение.	1
7	Положение металлов в периодической системе.	1
8	Физические свойства металлов.	1
9	Сплавы и их классификация.	1
10	Сплавы их свойства и применение.	1
11	Химические свойства металлов.	1
12	Взаимодействие металлов с кислотами и солями.	1
13	Получение металлов.	1
14	Получение металлов способом электролиза.	1
15	Коррозия металлов.	1
16	Щелочные металлы.	1
17	Соединения щелочных металлов.	1
18	Бериллий, кальций и щелочноземельные металлы.	1
19	Соединения щелочноземельных металлов.	1
20	Алюминий.	1
21	Соединения алюминия.	1
22	Практическая работа № 1 по теме «Алюминий и его соединения».	1

23	Железо, его соединения	1
24	Соединения железа.	1
25	Практическая работа № 2 по теме «Железо и его соединения».	1
26	Обобщение по теме «Металлы».	1
27	Контрольная работа по теме «Металлы».	1
Неметаллы (22 час.)		
28	Анализ контрольной работы по теме «Металлы». Неметаллы.	1
29	Атомы и простые вещества.	1
30	Водород.	1
31	Галогены.	1
32	Химические свойства галогенов.	1
33	Соединения галогенов.	1
34	Кислород.	1
35	Сера, её свойства.	1
36	Оксиды серы. Соединения серы.	1
37	Серная кислота, её соли.	1
38	Практическая работа № 3 по теме «Свойства серной кислоты»	1
39	Азот.	1
40	Практическая работа № 4 по теме «Аммиак. Соли аммония»	1
41	Соли аммония. Азотная кислота	1
42	Практическая работа № 5 по теме «Азотная кислота».	1
43	Фосфор.	1
44	Соединения фосфора.	1
45	Углерод.	1
46	Кислородные соединения углерода.	1
47	Кремний и его соединения.	1
48	Обобщение по теме «Неметаллы».	1
49	Контрольная работа по теме «Неметаллы».	1
Органические вещества (19 час)		
50	Анализ контрольной работы по теме «Неметаллы». Предмет органической химии.	1
51	Основные положения теории строения органических соединений А.М. Бутлерова.	1
52	Предельные углеводороды, номенклатура и изомерия.	1
53	Гомологический ряд и свойства алканов	1
54	Алкены, их строение и свойства	1
55	Этилен	1
56	Предельные одноатомные спирты	1
57	Многоатомные спирты	1
58	Альдегиды, их строение и свойства	1
59	Предельные одноосновные карбоновые кислоты	1
60	Практическая работа № 6 по теме «Карбоновые кислоты»	1
61	Сложные эфиры	1
62	Жиры	1
63	Аминокислоты	1
64	Белки	1
65	Углеводы	1
66	Полимеры	1
67	Итоговая контрольная работа за курс 9 класса	1
68	Анализ итоговой контрольной работы за курс 9 класса	1