**Муниципальное общеобразовательное бюджетное учреждение**

**средняя общеобразовательная школа с. Карагаево**

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| **«Рассмотрено»**  **на заседании МО**  **протокол № 1**  **от « » августа 2020 года**  **Председатель МО \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_**  **Ф.А. Шаймуратова** |  | **«Утверждаю»**  **Директора МОБУ СОШ**  **с. Карагаево**  **\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_**  **Л.Н.Ахтямова**  **« » августа 2020 года**  **Приказ№\_\_от « \_\_\_\_»2020 г.** |

**Календарно-тематическое планирование**

**по химии**

**Учитель- Ломовцева Э.Ф.**

**Класс -8**

**Количество часов: всего- 68 ч. ; в неделю 2 ч.**

**Планирование составлено на основе примерной рабочей программы**

**«Химия» под ред. Г.Е. Рудзитиса**

**для 8-9 классов общеобразовательных учреждений**

**Москва, 2019**

**Составитель: Ломовцева Э.Ф.**

**Количество часов 8 кл.: 68 ч.**

**2020-2021 учебный год**

**Календарно-тематическое планирование учебного материала по химии**

**для изучения предмета по УМК Г.Е. Рудзитиса и Ф.Г. Фельдмана. 8 класс**

**(2 часа в неделю, 68ч)**

|  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- |
| **№** | **Дата проведения** | | **Тема раздела, урока** | **Примечание** |
|  | **По плану** | **Факти-ческая** |  |  |
|  |  |  | **Глава 1. Первоначальные химические понятия (18 ч).** |  |
| 1 | 1 нед. |  | Вводный инструктаж по ТБ. Предмет химии. Вещества и их свойства.  Методы познания в химии. |  |
| 2 | 1 нед. |  | Инструктаж по ТБ. Практическая работа №1. Приёмы безопасной работы с веществами. Строение пламени. |  |
| 3 | 2 нед. |  | Чистые вещества и смеси. |  |
| 4 | 2 нед. |  | Инструктаж по ТБ. Практическая работа № 2. Очистка загрязнённой поваренной соли. |  |
| 5 | 3 нед. |  | Физические и химические явления. |  |
| 6 | 3 нед. |  | Атомы, молекулы и ионы. |  |
| 7 | 4 нед. |  | Вещества молекулярного и немолеку-лярного строения. |  |
| 8 | 4 нед. |  | Простые и сложные вещества |  |
| 9 | 5 нед. |  | Химические элементы. |  |
| 10 | 5 нед. |  | Закон постоянства состава веществ. |  |
| 11 | 6нед. |  | Химические формулы. |  |
| 12 | 6 нед. |  | Вычисления по химическим формулам. Вычисление массовой доли элемента в составе сложного вещества. |  |
| 13 | 7нед. |  | Валентность. |  |
| 14 | 7 нед. |  | Атомно-молекулярное учение.  Жизнь и деятельность М.В. Ломо-носова. |  |
| 15 | 8нед. |  | Закон сохранения массы веществ. Хи-мические уравнения. |  |
| 16 | 8нед. |  | Типы химических реакций. |  |
| 17 | 9нед. |  | Обобщение знаний по теме «Первоначальные химические поня-тия». |  |
| 18 | 9нед. |  | Контрольная работа № 1 по теме «Первоначальные химические поня-тия». |  |
|  |  |  | **Глава 2. Кислород. Горение (4 ч).** |  |
| 19 | 10нед. |  | Работа над ошибками. Кислород, его общая характеристика, нахождение в природе и получение. |  |
| 20 | 10нед. |  | Свойства кислорода. Оксиды. Приме - нение кислорода. Круговорот кисло-рода в природе. |  |
| 21 | 11нед. |  | Инструктаж по ТБ. Практическая работа №3. Получение и свойства кислорода. |  |
| 22 | 11нед. |  | Озон. Аллотропия кислорода. Воздух и его состав |  |
|  |  |  | **Глава 3. Водород (3ч).** |  |
| 23 | 12нед. |  | Водород, его общая характеристика, нахождение в природе и получение |  |
| 24 | 12нед. |  | Свойства и применение водорода |  |
| 25 | 13нед. |  | Инструктаж по ТБ. Практическая работа № 4. Получение и свойства водорода |  |
|  |  |  | **Глава 4. Вода. Растворы (10 ч).** |  |
| 26 | 13нед. |  | Вода |  |
| 27 | 14нед. |  | Химические свойства и применение воды |  |
| 28 | 14нед. |  | Вода-растворитель.  Растворы. |  |
| 29 | 15нед. |  | Решение задач на растворимость. |  |
| 30 | 15нед. |  | Массовая доля растворённого вещества |  |
| 31 | 16нед. |  | Решение расчетных задач «Массовая доля вещества в растворе» |  |
| 32 | 16нед. |  | Инструктаж по ТБ. Практическая работа № 5. Приготовление раствора с заданной массовой долей растворенного вещества |  |
| 33 | 17нед. |  | Плотность раствора |  |
| 34 | 17нед. |  | Обобщение знаний по темам «Кислород. Водород. Вода Растворы» |  |
| 35 | 18нед. |  | Контрольная работа№ 2 по темам «Кислород. Водород. Вода Растворы» |  |
|  |  |  | **Глава5. Количественные отношения в химии (4ч).** |  |
| 36 | 18нед. |  | Работа над ошибками. Количества вещества. Моль. Молярная масса |  |
| 37 | 19 нед. |  | Вычисления по химическим уравнениям |  |
| 38 | 19 нед. |  | Закон Авогадро. Молярный объем газов. Относительная плотность газов |  |
| 39 | 20нед. |  | Повторный инструктаж по ТБ. Объёмные отношения газов при химических реакциях |  |
|  |  |  | **Глава 6. Классы неорганических соединений (12ч).** |  |
| 40 | 20 нед. |  | Оксиды, их классификация |  |
| 41 | 21 нед. |  | Химические свойства и получение оксидов. |  |
| 42 | 21 нед. |  | Гидроксиды.  Основания |  |
| 43 | 22 нед. |  | Химические свойства оснований |  |
| 44 | 22 нед. |  | Амфотерные оксиды и гидроксиды |  |
| 45 | 23нед. |  | Кислоты |  |
| 46 | 23 нед. |  | Химические свойства кислот |  |
| 47 | 24 нед. |  | Химические свойства солей |  |
| 48 | 24 нед. |  | Генетическая связь между классами неорганических веществ |  |
| 49 | 25 нед. |  | Инструктаж по ТБ. Практическая работа №6. Решение эксперименталь-ных задач по теме «Классы неорганических соединений» |  |
| 50 | 25 нед. |  | Обобщение по темам «Количествен-ные отношение в химии. Классы неорганических веществ» |  |
| 51 | 26нед |  | Контрольная работа № 3 по темам «Количественные отношения в химии. Классы неорганических соединений» |  |
|  |  |  | **Глава 7. Периодический закон и строение атома (6 ч).** |  |
| 52 | 26 нед. |  | Работа над ошибками. Классификация химических элементов |  |
| 53 | 27 нед. |  | Периодический закон Д.И. Менделее-ва |  |
| 54 | 27 нед. |  | Периодическая таблица химических элементов. |  |
| 55 | 28 нед. |  | Строение атома |  |
| 56 | 28 нед. |  | Распределение электронов по энергетическим уровням |  |
| 57 | 29 нед. |  | Значение периодического закона. |  |
|  |  |  | **Глава 8. Строение вещества. Хими-ческая связь (11ч).** |  |
| 58 | 29 нед. |  | Электроотрицательность химических элементов |  |
| 59 | 30 нед. |  | Ковалентная связь |  |
| 60 | 30 нед. |  | Ионная связь |  |
| 61 | 31 нед. |  | Степень окисления |  |
| 62 | 31 нед. |  | Окислительно-восстановительные реакции |  |
| 63 | 32 нед. |  | Окислительно-восстановительные реакции. Выполнение упражнений |  |
| 64 | 32 нед. |  | Обобщение по темам «Периодический закон. Строение веществ» |  |
| 65 | 33 нед. |  | Контрольная работа № 4 по темам «Пе-риодический закон. Строение веществ» |  |
| 66 | 33 нед. |  | Работа над ошибками. Обобщение и повторение материала |  |
| 67 | 34 нед. |  | Решение задач. Расчеты по уравнениям химических реакций |  |
| 68 | 34 нед. |  | Решение задач. Расчеты по уравнениям химических реакций |  |
|  |  |  |  |  |

**Календарно-тематическое планирование учебного материала по химии**

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| **«Рассмотрено»**  **на заседании МО**  **протокол № 1**  **от « » августа 2020 года**  **Председатель МО \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_**  **Ф. А. Шаймуратова** |  | **«Утверждаю»**  **Директора МОБУ СОШ**  **с. Карагаево**  **\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_**  **Л.Н.Ахтямова**  **« » 2020 года**  **Приказ №\_\_от « » августа 2020 г.** |

**Календарно-тематическое планирование по химии**

**Учитель - Ломовцева Э.Ф.**

**Класс - 9**

**Количество часов: всего - 68 ч. ; в неделю 2 ч.**

**Планирование составлено на основе примерной рабочей программы**

**по химии к учебнику «Химия» Вирджинии Эванс, Ваулиной Ю. и др.,**

**Москва, 2016**

**Составитель:**

**Э.Ф. Ломовцева**

**Количество**

**часов 9 кл.: 68 ч.**

**2020-2021 уч.год**

**Календарно-тематическое планирование учебного материала по химии**

**для изучения предмета по УМК Г.Е. Рудзитиса и Ф.Г. Фельдмана. 9 класс**

**(2 часа в неделю, 68ч)**

|  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- |
| **№** | **Дата проведения** | | **Тема раздела, урока** | **Примечание** |
|  | **По плану** | **Факти-ческая** |  |  |
|  |  |  | **Глава 1. Классификация химических реакций 7ч** |  |
| 1 | 1 нед |  | Вводный инструктаж по ТБ. Окислительно-восстановительные реакции |  |
| 2 | 1 нед |  | Составление уравнений ОВР методом электронного баланса |  |
| 3 | 2 нед |  | Закрепление знаний по теме «Составление уравнений ОВР методом электронного баланса. » |  |
| 4 | 2 нед |  | Тепловые эффекты химических реакций |  |
| 5 | 3 нед |  | Скорость химических реакций |  |
| 6 | 3нед |  | Инструктаж по ТБ. Практическая работа 1. Изучение влияния условий проведения реакции на ее скорость |  |
| 7 | 4 нед |  | Обратимые реакции. Понятие о химическом равновесии Самостоятельная работа №1 |  |
|  |  |  |  |  |
|  |  |  |  |  |
|  |  |  | **Глава 2.Химические реакции в водных растворах 8 ч** |  |
| 1 | 4 нед |  | Работа над ошибками. Сущность процесса электролитической диссоциации |  |
| 2 | 5 нед |  | Диссоциация кислот, оснований и солей |  |
| 3 | 5 нед |  | Слабые и сильные электролиты. Степень диссоциации |  |
| 4 | 6 нед |  | Решение задач «Расчеты по уравнениям химических реакций» |  |
| 5 | 6 нед |  | Контрольная работа № 1. |  |
| 6 | 7 нед |  | Работа над ошибками. Реакции ионного обмена |  |
| 7 | 7 нед |  | Гидролиз солей |  |
| 8 | 8 нед |  | Инструктаж по ТБ. Практическая работа №2. Решение экспериментальных задач по теме «Свойства кислот, оснований и солей как электролитов» |  |
|  |  |  | **Глава 3. Галогены 8 ч** |  |
| 1 | 8 нед |  | Характеристика галогенов |  |
| 2 | 9 нед |  | Хлор |  |
| 3 | 9 нед |  | Хлороводород: получение и свойства |  |
| 4 | 10 нед |  | Соляная кислота и ее соли |  |
| 5 | 10 нед |  | Инструктаж по ТБ. Практическая работа № 3.Получение соляной кислоты и изучение ее свойств |  |
| 6 | 11 нед |  | Решение задач «Расчеты по уравнениям химических реакций» |  |
| 7 | 11 нед |  | Контрольная работа №2 |  |
| 8 | 12 нед |  | Работа над ошибками. Решение задач. Расчеты по уравнениям химических реакций |  |
|  |  |  | **Глава 4. Кислород и сера 6 ч** |  |
| 1 | 12 нед |  | Характеристика кислорода и серы |  |
| 2 | 13 нед |  | Свойства и применение серы |  |
| 3 | 13 нед |  | Повторный инструктаж по ТБ. Сероводород. Сульфиды |  |
| 4 | 14 нед |  | Оксид серы (IV). Сернистая кислота |  |
| 5 | 14 нед |  | Оксид серы (VI). Серная кислота Самостоятельная работа №2 |  |
| 6 | 15 нед |  | Работа над ошибками. Инструктаж по ТБ. Практическая работа № 4. Решение экспериментальных задач по теме «Кислород и сера» |  |
|  |  |  |  |  |
|  |  |  | **Глава5. Азот и фосфор 10 ч** |  |
| 1 | 15 нед |  | Характеристика азота и фосфора. Физические и химические свойства азота |  |
| 2 | 16 нед |  | Аммиак |  |
| 3 | 16 нед |  | Инструктаж по ТБ. Получение аммиака и изучение его свойств |  |
| 4 | 17 нед |  | Соли аммония |  |
| 5 | 17 нед |  | Азотная кислота |  |
| 6 | 18 нед |  | Соли азотной кислоты. Самостоятельная работа № 3 |  |
| 7 | 18 нед |  | Работа над ошибками. Фосфор. Решение задач. Расчеты по уравнениям химических реакций |  |
| 8 | 19 нед |  | Оксид фосфора (V)/Фосфорная кислота и ее соли |  |
| 9 | 19 нед |  | Контрольная работа №3 |  |
| 10 | 20 нед |  | Повторный инструктаж по ТБ. Работа над ошибками. Решение задач «Расчеты по уравнениям химических реакций» |  |
|  |  |  |  |  |
|  |  |  | **Глава 6. Углерод и кремний 8 ч** |  |
| 1 | 20 нед |  | Характеристика углерода и кремния. Аллотропия углерода |  |
| 2 | 21 нед |  | Химические свойства углерода. Адсорбция |  |
| 3 | 21 нед |  | Оксид углерода (II) – угарный газ |  |
| 4 | 22 нед |  | Оксид углерода (IV) – углекислый газ |  |
| 5 | 22 нед |  | Угольная кислота и ее соли. Круговорот углерода в природе. |  |
| 6 | 23 нед |  | Инструктаж по ТБ. Практическая работа № 6. Получение оксида углерода (IV) и изучение его свойств. Распознавание карбонатов |  |
| 7 | 23 нед |  | Кремний. Оксид кремния (IV) |  |
| 8 | 24 нед |  | Кремниевая кислота и ее соли. Стекло. Цемент Самостоятельная работа № 4 |  |
|  |  |  |  |  |
|  |  |  | **Глава 7. Металлы 11 ч** |  |
| 1 | 24 нед |  | Работа над ошибками. Характеристика металлов |  |
| 2 | 25 нед |  | Нахождение металлов в природе и общие способы их получения |  |
| 3 | 25 нед |  | Химические свойства металлов. Электрохимический ряд напряжений металлов |  |
| 4 | 26 нед |  | Сплавы |  |
| 5 | 26 нед |  | Щелочные металлы |  |
| 6 | 27 нед |  | Магний. Щелочноземельные металлы |  |
| 7 | 27 нед |  | Решение задач «Расчеты по уравнениям химических реакций» |  |
| 8 | 28 нед |  | Важнейшие соединения кальция. Жесткость воды |  |
| 9 | 28 нед |  | Алюминий. Важнейшие соединения алюминия |  |
| 10 | 29 нед |  | Железо. Соединения железа. |  |
| 11 | 29 нед |  | Инструктаж по ТБ. Практическая работа № 7. Решение экспериментальных задач по теме «Металлы» |  |
|  |  |  | **Глава 8 Первоначальные представления об органических веществах 10 ч** |  |
| 1 | 30 нед |  | Органическая химия. Алканы. |  |
| 2 | 30 нед |  | Непредельные(ненасыщенные) углеводороды |  |
| 3 | 31 нед |  | Полимеры |  |
| 4 | 31 нед |  | Производные углеводородов. Спирты |  |
| 5 | 32 нед |  | Карбоновые кислоты. Сложные эфиры. Жиры |  |
| 6 | 32 нед |  | Углеводы |  |
| 7 | 33 нед |  | Аминокислоты. Белки |  |
| 8 | 33 нед |  | Решение задач «Расчеты по уравнениям химических реакций» |  |
| 9 | 34 нед |  | Контрольная работа № 4 |  |
| 10 | 34 нед |  | Работа над ошибками. Повторение и обобщение |  |
|  |  |  | Итого: 68 ч |  |