**Муниципальное бюджетное общеобразовательное учреждение «Лицей №1»**

**муниципального образования городской округ Симферополь Республики Крым**

|  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- |
|

|  |  |
| --- | --- |
|  |  |

|  |  |
| --- | --- |
| **СОГЛАСОВАНО**Заместитель директора по УВР МБОУ «Лицей №1»\_\_\_\_\_\_\_\_\_ А.Б.Ковалева «30» августа 2016 г. | **УТВЕРЖДАЮ**Директор МБОУ «Лицей №1»\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ А.Я. МищукПриказ № 405 от «01» сентября 2016 г |

 |  |

**Календарно-тематическое планирование уроков химии в 8 классах**

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| **№ п/п** | **Дата проведения** | **Тема урока** |
| **план** | **факт** |
| **Тема 1. Основные понятия химии (54 ч.)** |
|  |  |  | Предмет химии. Вещества и их свойства. Химия как часть естество­знания. Методы познания в химии: наблюдение, экспери­мент. |
|  |  |  | **Практическая работа 1. Правила поведения в кабинете химии.** Приёмы безо­пасной работы с оборудованием и вещества­ми. Строение пламени. |
|  |  |  | Чистые вещества и смеси. Способы очистки веществ: отстаи­вание, фильтрование, выпаривание, *кристаллизация, дистилля­ция.* |
|  |  |  | **Практическая работа 2.** Очистка загряз­нённой поваренной соли. |
|  |  |  | Физические и химические явления. Химические реакции. |
|  |  |  | Атомы, молекулы. ионы. Вещества молекулярного и немо­лекулярного строения |
|  |  |  | Кристаллические решётки: ионная, атомная и молекулярная. Зависимость свойств веществ от типа кристаллической решётки |
|  |  |  | Простые и сложные вещества. |
|  |  |  | Химический элемент. Металлы и неметаллы. Язык химии. Знаки химических элементов |
|  |  |  | Атомная единица массы. Относительная атомная масса. |
|  |  |  | Закон посто­янства состава веществ. Химические формулы. |
|  |  |  | Относительная молекулярная масса. Качественный и количественный состав вещества |
|  |  |  | Массовая доля химического элемента в сложном веществе.  |
|  |  |  | Вычисления по химическим формулам. |
|  |  |  | Валентность химических элементов. Определение валентности элементов по формуле бинарных соединений. |
|  |  |  | Составление хими­ческих формул бинарных соединений по валентности |
|  |  |  | **Контрольная работа №1** |
|  |  |  | Атомно-молекулярное учение. |
|  |  |  | Закон сохранения массы веществ. Химические уравне­ния.  |
|  |  |  | Химические уравне­ния. Типы химических реакций. |
|  |  |  | Кислород. Нахождение в природе. Озон, аллотропия кислорода. Получение кислорода в лаборатории и промышленности.  |
|  |  |  | Физические и химические свой­ства кислорода. Горение. Оксиды.  |
|  |  |  | Применение кислорода. Круго­ворот кислорода в природе. |
|  |  |  | **Практическая работа №3** Получение и свойства кислорода. |
|  |  |  | Воздух и его состав. Зашита атмосферного воздуха от загрязнений. |
|  |  |  | Водород. Нахождение в природе. Получение водорода в лабо­ратории и промышленности.  |
|  |  |  | Физические и химические свойства водорода. Водород — восстановитель. Меры безопасности при работе с водородом. Применение водорода. |
|  |  |  | **Практическая работа № 4.** Получение во­дорода и исследование его свойств |
|  |  |  | Повторение и обобщение изученного |
|  |  |  | **Контрольная работа № 2** |
|  |  |  | Вода. Методы определения состава воды — анализ и син­тез. Физические свойства воды. Вода в природе и способы её очистки. Аэрация воды.  |
|  |  |  | Химические свойства воды. Применение воды.  |
|  |  |  | Вода — растворитель. Растворимость веществ в воде. Растворы. |
|  |  |  | Мас­совая доля растворённого вещества. |
|  |  |  | **Практическая работа №5** Приготовление растворов солей с определённой массовой долей растворённого вещества. |
|  |  |  | Количество вещества. Моль. Расчеты по формулам. |
|  |  |  | Молярная масса. Решение задач |
|  |  |  | Закон Авогадро. Молярный объём газов.  |
|  |  |  | Относительная плотность газов.  |
|  |  |  | Объёмные отношения газов при химических реакциях. |
|  |  |  | Решение задач на расчеты по химическим уравнениям. |
|  |  |  | Оксиды: состав, классификация. Номен­клатура оксидов. Основные и кислотные оксиды.  |
|  |  |  | Физические и химические свойства, получение и применение оксидов. |
|  |  |  | Гидроксиды. Классификация гидроксидов. Основания. Состав. Щёлочи и нерастворимые основания. Номенклатура. Физиче­ские свойства оснований. |
|  |  | Химические свойства оснований. Реакция нейтрализа­ции. |
|  |  |  | Амфотерные оксиды и гидроксиды. Получение и применение оснований |
|  |  |  | Кислоты. Состав. Классификация. Номенклатура. Физические свойства кислот |
|  |  |  | Химические свойства кислот. Вытеснительный ряд металлов. |
|  |  |  | Повторение и обобщение темы. Решение расчетных задач |
|  |  |  | **Контрольная работа № 3** |
|  |  |  | Соли. Состав. Классификация. Номенклатура. Физические свойства солей. Растворимость солей в воде. Применение солей. |
|  |  |  | Химические свой­ства солей. Способы получения солей.  |
|  |  |  | Генетическая связь между основными классами неорганиче­ских соединений. |
|  |  |  | **Практическая работа № 6.** Решение экспе­риментальных задач по теме «Важнейшие классы неорганических соединений». |
| **Раздел 2. Периодический закон и периодическая система химических элементов Д. И. Менделеева. 8 ч** |
|  |  |  | Первоначальные попытки классификации химических эле­ментов. Понятие о группах сходных элементов. Естественные семейства щелочных металлов и галогенов. Благородные газы. |
|  |  |  | Периодический закон Д. И. Менделеева. Периодическая систе­ма как естественно-научная классификация химических элемен­тов. Табличная форма представления классификации химических элементов.  |
|  |  |  | Структура таблицы «Периодическая система хими­ческих элементов Д. И. Менделеева» (короткая форма): А- и Б-группы, периоды. |
|  |  |  | Физический смысл порядкового номера элемента, номера периода, номера группы (для элементов А-групп). |
|  |  |  | Строение атома: ядро и электронная оболочка. Состав атом­ных ядер: протоны и нейтроны. Изотопы. Заряд атомного ядра, массовое число, относительная атомная масса. Современная формулировка понятия «химический элемент». |
|  |  |  | Электронная оболочка атома: понятие об энергетическом уровне (электронном слое), его ёмкости. Заполнение электрон­ных слоёв у атомов элементов первого—третьего периодов. Современная формулировка периодического закона. |
|  |  |  |  Валентность элементов в свете электронной теории. |
|  |  |  | Значение периодического закона. Жизнь и деятельность Д. И. Менделеева  |
| **Раздел 3. Строение вещества. 6 ч** |
|  |  |  | Электроотрицательность химических элементов Основные виды химической связи: ковалентная неполярная, ковалентная полярная. |
|  |  |  | Ионная связь. |
|  |  |  | **Контрольная работа №4** по темам «Периодический закон» и «Строение вещества» |
|  |  |  | Степень окисления. Правила определения степени окис­ления элементов |
|  |  |  | Степень окисления. Правила определения степени окис­ления элементов |
|  |  |  | Повторение и обобщение изученного |