**Календарно - тематическое планирование учебного материала.**

**Предмет химия, класс 8, учитель Белкина А.П.**

***Количество часов в неделю 2ч., всего 68 часов.***

Календарно-тематическое планирование учебного материала по химии для 8 класса составлено на основе федерального компо­нента государственного стандарта основного общего образования, примерной программы основного общего образования по химии и в соответствии с программой по химии А.А. Каверина, Н.И. Габрусева, Р. Г. Иванова, А.С. Корощенко.

Учебный комплекс для учащихся: учебник « Химия. 8 класс», авторы Г.Е. Рудзитис и Ф.Г. Фельдман.

Методические разработки для учителей: М.Ю.Горковенко «Поурочные разработки по химии», А.М. Радецкий, В.П. Горшкова «Дидактический материал по химии», И.Г.Хомченко «Сборник задач и упражнений по химии».

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| **№ урока** | **Название раздела программы и темы урока** | **Количество часов** | **Дата проведения** |
|  | **I четверть**  **Тема 1. Первоначальные химические понятия (25 часов)** | | |
| 1. | Инструктаж по охране труда. Предмет химии. Вещества и их свойства. | 1 | сентябрь |
| 2. | Методы познания в химии | 1 | сентябрь |
| 3. | Пр. р. № 1. Приемы безопасной работы с оборудованием и веществами. Строение пламени. | 1 | сентябрь |
| 4. | Чистые вещества и смеси. | 1 | сентябрь |
| 5. | Пр. р. № 2. Очистка загрязнённой  поваренной соли | 1 | сентябрь |
| 6. | Физические и химические явления. Химические реакции | 1 | сентябрь |
| 7. | Атомы, молекулы и ионы. | 1 | сентябрь |
| 8. | Вещества молекулярного и немолекулярного строения. | 1 | сентябрь |
| 9. | Простые и сложные вещества. | 1 | октябрь |
| 10. | Химические элементы. | 1 | октябрь |
| 11. | Относитель­ная атомная масса хими­ческих эле­ментов | 1 | октябрь |
| 12. | Знаки химических элементов. | 1 | октябрь |
| 13. | Закон по­стоянства состава веществ. | 1 | октябрь |
| 14. | Химические формулы. Относительная молекулярная масса. | 1 | октябрь |
|  | **II четверть** | | |
| 15. | Вычисления по химиче­ским формулам. Массовая доля элемента в соединении. | 1 | октябрь |
| 16. | Валентность химических элементов. | 1 | октябрь |
| 17. | Составление химических формул по валентности . | 1 | ноябрь |
| 18. | Атомно-молекулярное учение | 1 | ноябрь |
| 19. | Закон сохранения массы веществ. | 1 | ноябрь |
| 20. | Хими­ческие уравнения. | 1 | ноябрь |
| 21-22 | Типы химических реакций | 2 | ноябрь |
| 23 | Обобщение по теме: «Первоначальные химические понятия» | 1 | ноябрь |
| 24 | **Контрольная работа № 1.**  Первона­чальные химические понятия | 1 | ноябрь |
|  | **Тема 2 . Кислород. Горение. ( 7 часов)** | | |
| 25 | Характеристика, нахождение в природе и получение кислорода. | 1 | ноябрь |
| 26 | Свойства кислорода | 1 | декабрь |
| 27 | Применение и круговорот кислорода. | 1 | декабрь |
| 28 | Пр. р.№ 3. Получе­ние и свой­ства кисло­рода | 1 | декабрь |
| 29 | Озон . Аллотропия кислорода. | 1 | декабрь |
| 30 | Воздух и его состав | 1 | декабрь |
| 31 | Обобщение по теме: «Кислород. Горение.» | 1 | декабрь |
|  | **Тема 3. Водород (4 часа)** | | |
| 32 | Водород. Получение, физические свойства. | 1 | декабрь |
| 33 | Химические свойства и применение водорода. | 1 | декабрь |
|  | **III четверть.** | | |
| 34 | Пр. р. № 4 Получение водорода и исследование его свойств. | 1 | январь |
| 35 | Обобщение по теме: «Водород» | 1 | январь |
|  | **Тема 4. Вода. Растворы. ( 6 часов)** | | |
| 36 | Свойства и применение воды | 1 | январь |
| 37 | Вода – растворитель. Растворы. | 1 | январь |
| 38 | Массовая доля рас­творенного вещества | 1 | январь |
| 39 | Пр. р. № 5.Приготовление раствора соли с определен­ной массовой долей ве­щества | 1 | январь |
| 40 | Обобщение по теме: «Вода. Растворы.» | 1 | февраль |
|  | **Тема 5 . Количественные отношения в химии (7 часов)** | | |
| 41 | Количество вещества. Моль . Молярная масса. | 1 | февраль |
| 42-43 | Вычисления с использованием понятий «количество вещества» и «молярная масса» | 2 | февраль |
| 44 | Закон Авогадро. Молярный объём газов. | 1 | февраль |
| 45 | Объёмные отношения газов при химических реакциях | 1 | февраль |
| 46 | Обобщение по темам: «Кислород. Водород. Вода. Количественные отношения» | 1 | февраль |
| 47 | **Контрольная работа № 2.**  Кислород. Во­дород. Вода. | 1 | февраль |
|  | **Тема 6. Важнейшие классы неорганических соединений (11 часов)** | | |
| 48 | Ок­сиды | 1 | февраль |
| 49 | Гидроксиды. Основания | 1 | март |
| 50 | Химические свойства оснований. | 1 | март |
| 51 | Кислоты | 1 | март |
| 52 | Химические свойства кис­лот | 1 | март |
|  | **IV четверть.** | | |
| 53 | Соли | 1 | март |
| 54 | Химические свойства со­лей | 1 | март |
| 55 | Генетическая связь между классами не­органических веществ | 1 | апрель |
| 56 | Пр. р.№6. Реше­ние экспери­ментальных задач | 1 | апрель |
| 57 | Обобщение по теме: « Основные классы не­органических веществ.» | 1 | апрель |
| 58 | **Контрольная работа № 3.**  Основные классы не­органических веществ | 1 | апрель |
|  | **Тема 7. Периодический закон и строение атома (5 часов)** | | |
| 59 | Классификация химиче­ских элемен­тов | 1 | апрель |
| 60 | Периодиче­ский закон и периодиче­ская таблица химических элементов | 1 | апрель |
| 61 | Строение атома | 1 | апрель |
| 62 | Распределение электронов в атоме. | 1 | апрель |
| 63 | Значение периодиче­ского закона. | 1 | май |
|  | **Тема 8. Строение вещества. Химическая связь.(7 часов)** | | |
| 64 | Электроотрицательность химических элементов. | 1 | май |
| 65 | Основные виды химической связи. | 1 | май |
| 66 | Степень окисления | 1 | май |
| 67 | **Контрольная работа № 4.** Строе­ние атома. Химическая связь. | 1 | май |
| 68 | Анализ контрольной работы. | 1 | май |