**Тематическое планирование по химии 8 класс**

**(68 часов, 2 часа в неделю)**

Программа: основного общего образования по химии. 8-9 классы. Авторы: О. С. Габриелян, А. В. Купцова. М.,«Дрофа», 2013г.

Учебник: Габриелян О. С. Химия 8 класс. М. «Дрофа»,2018г.

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| №  урока | Содержание | Кол-во  часов | Сроки |
|  | **Введение** | ***4*** |  |
| 1. | Предмет химии. Вещества. | 1 |  |
| 2. | Превращения веществ. Роль химии в жизни человека. Краткие сведения по истории развития химии. Основоположники отечественной химии. | 1 |  |
| 3. | Знаки (символы) химических элементов. Таблица Д. И. Менделеева. | 1 |  |
| 4. | Химические формулы. Относительная атомная и молекулярная массы. Массовая доля элемента в соединении. | 1 |  |
|  | **Тема 1. Атомы химических элементов** | ***9*** |  |
| 5. | Основные сведения о строении атомов. Состав атомных ядер: протоны и нейтроны. Изотопы. | 1 |  |
| 6. | Электроны. Строение электронных оболочек атомов элементов № 1- 20 в таблице Д. И. Менделеева. | 1 |  |
| 7. | Металлические и неметаллические свойства элементов. Изменение свойств химических элементов по группам и периодам. | 1 |  |
| 8. | Ионная химическая связь. | 1 |  |
| 9. | Ковалентная неполярная химическая связь. | 1 |  |
| 10. | Электроотрицательность. Ковалентная полярная химическая связь. | 1 |  |
| 11. | Металлическая химическая связь. | 1 |  |
| 12. | Обобщение и систематизация знаний об элементах: металлах и неметаллах, о видах химической связи. | 1 |  |
| 13. | Контрольная работа № 1 по теме «Атомы химических элементов» | 1 |  |
|  | **Тема 2. Простые вещества** | ***6*** |  |
| 14. | Простые вещества-металлы. | 1 |  |
| 15. | Простые вещества-неметаллы, их сравнение с металлами. Аллотропия. | 1 |  |
| 16. | Количество вещества. | 1 |  |
| 17. | Молярный объем газообразных веществ. | 1 |  |
| 18. | Решение задач с использованием понятий «количество вещества», «постоянная Авогадро», «молярная масса», «молярный объем газов». | 1 |  |
| 19. | Обобщение и систематизация знаний по теме «Простые вещества». | 1 |  |
|  | **Тема 3. Соединения химических элементов** | ***14*** |  |
| 20. | Степень окисления. Основы номенклатуры бинарных соединений. | 1 |  |
| 21. | Оксиды. | 1 |  |
| 22. | Оксиды. | 1 |  |
| 23. | Основания. | 1 |  |
| 24. | Основания. | 1 |  |
| 25. | Кислоты. | 1 |  |
| 26. | Кислоты. | 1 |  |
| 27. | Соли как производные кислот и оснований. | 1 |  |
| 28. | Соли как производные кислот и оснований. | 1 |  |
| 29. | Аморфные и кристаллические вещества. | 1 |  |
| 30. | Чистые вещества и смеси. Массовая и объемная доли компо­нентов в смеси. | 1 |  |
| 31. | Расчеты, связанные с понятием «доля». | 1 |  |
| 32. | Обобщение и систематизация знаний о соединениях химических элементов. | 1 |  |
| 33. | Контрольная работа № 2 по теме «Соединения химических элементов». | 1 |  |
|  | **Тема 4. Изменения, происходящие с веществами** | ***12*** |  |
| 34. | Физические явления. Разделение смесей. | 1 |  |
| 35. | Химические явления. Условия и признаки протекания химических реакций. | 1 |  |
| 36. | Закон сохранения массы веществ. Химические уравнения. | 1 |  |
| 37. | Расчеты по химическим уравнениям. | 1 |  |
| 38. | Расчеты по химическим уравнениям. | 1 |  |
| 39. | Реакции разложения. Понятие о скорости химической реакции и катализаторах. | 1 |  |
| 40. | Реакции соединения. Цепочки переходов. | 1 |  |
| 41. | Реакции замещения. Ряд активности металлов. | 1 |  |
| 42. | Реакции обмена. Правило Бертолле. | 1 |  |
| 43. | Типы химических реакций на примере свойств воды. Понятие о гидролизе. | 1 |  |
| 44. | Обобщение и систематизация знаний по теме «Изменения, происходящие с веществами». | 1 |  |
| 45. | Контрольная работа № 3 по теме «Изменения, происходящие с веществами». | 1 |  |
|  | **Тема 5. Практикум 1. Простейшие операции с веществом** | ***3*** |  |
| 46. | Правила техники безопасности при работе в химическом кабинете. Приемы обращения с лабораторным оборудованием и нагревательными приборами. | 1 |  |
| 47. | Признаки химических реакций. | 1 |  |
| 48. | Приготовление раствора сахара и определение массовой доли его в растворе. | 1 |  |
|  | **Тема 6. Растворение. Растворы. Свойства растворов электролитов** | ***18*** |  |
| 49. | Электролитическая диссоциация. | 1 |  |
| 50. | Основные положения теории электролитической диссоциации. Ионные уравнения реакций. | 1 |  |
| 51. | Кислоты: классификация и свойства в свете ТЭД. | 1 |  |
| 52. | Кислоты: классификация и свойства в свете ТЭД. | 1 |  |
| 53. | Кислоты: классификация и свойства в свете ТЭД. | 1 |  |
| 54. | Основания: классификация и свойства в свете ТЭД. | 1 |  |
| 55. | Основания: классификация и свойства в свете ТЭД. | 1 |  |
| 56. | Основания: классификация и свойства в свете ТЭД. | 1 |  |
| 57. | Оксиды: классификация и свойства. | 1 |  |
| 58. | Оксиды: классификация и свойства. | 1 |  |
| 59. | Соли: классификация и свойства в свете ТЭД. | 1 |  |
| 60. | Соли: классификация и свойства в свете ТЭД. | 1 |  |
| 61. | Генетическая связь между классами неорганических веществ. | 1 |  |
| 62. | Обобщение и систематизация знаний по теме «Растворение. Растворы. Свойства растворов электролитов». | 1 |  |
| 63. | Обобщение и систематизация знаний по теме «Растворение. Растворы. Свойства растворов электролитов». | 1 |  |
| 64. | Контрольная работа № 4 по теме «Растворение. Растворы. Свойства растворов электролитов» | 1 |  |
| 65. | Классификация химических реакций. Окислительно-восстановительные реакции. | 1 |  |
| 66. | Свойства изученных классов веществ в свете окислительно-восстановительных реакций. | 1 |  |
|  | **Тема 7. Практикум 2. Свойства растворов электролитов** | ***2*** |  |
| 67. | Решение экспериментальных задач. | 1 |  |
| 68. | **Обобщающий урок за курс 8 класса.** | 1 |  |