**Тематическое планирование по химии 8 класс**

**(68 часов, 2 часа в неделю)**

Программа: курса химии для 8-11 классов общеобразовательных учреждений. Автор: О. С. Габриелян. М., «Дрофа», 2011г.

Учебник: Габриелян О. С. Химия 8 класс. М. «Дрофа»,2013г.

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| №  урока | Содержание | Кол-во  часов | Сроки |
|  | **Введение** | **4** |  |
| 1. | Предмет химии. Вещества. | 1 |  |
| 2. | Превращения веществ. Роль химии в жизни человека. | 1 |  |
| 3. | Периодическая система химических элементов Д. И. Менделеева. Знаки химических элементов. | 1 |  |
| 4. | Химические формулы. Относительные атомная и молекулярные массы. | 1 |  |
|  | **Тема № 1. Атомы химических элементов** | **10** |  |
| 5. | Основные сведения о строении атомов. | 1 |  |
| 6. | Изменения в составе ядер атомов химических элементов. Изотопы. | 1 |  |
| 7. | Строение электронных оболочек атомов. | 1 |  |
| 8. | Строение электронных оболочек атомов. | 1 |  |
| 9. | Изменение числа электронов на внешнем энергетическом уровне атомов химических элементов. | 1 |  |
| 10. | Ионная связь. Схемы образования ионной связи. | 1 |  |
| 11. | Ковалентная неполярная химическая связь. | 1 |  |
| 12. | Ковалентная полярная химическая связь. | 1 |  |
| 13. | Металлическая химическая связь. | 1 |  |
| 14. | **Контрольная работа № 1** по теме «Атомы химических элементов». | 1 |  |
|  | **Тема № 2. Простые вещества** | **7** |  |
| 15. | Простые вещества - металлы. | 1 |  |
| 16. | Простые вещества - неметаллы. | 1 |  |
| 17. | Число Авогадро. Количество вещества. Моль. | 1 |  |
| 18. | Молярная масса. | 1 |  |
| 19. | Молярный объем газообразных веществ. | 1 |  |
| 20. | Решение задач на нахождение молярной массы и молярного объема. | 1 |  |
| 21. | **Контрольная работа № 2** по теме «Простые вещества». | 1 |  |
|  | **Тема № 3. Соединения химических элементов** | **12** |  |
| 22. | Степень окисления. | 1 |  |
| 23. | Бинарные соединения металлов и неметаллов. | 1 |  |
| 24. | Важнейшие классы бинарных соединений – оксиды. | 1 |  |
| 25. | Важнейшие классы бинарных соединений – летучие водородные соединения. | 1 |  |
| 26. | Основания, их состав и названия. | 1 |  |
| 27. | Кислоты, их состав, названия, классификация. | 1 |  |
| 28. | Соли, их состав, названия, представители. | 1 |  |
| 29. | Кристаллические решетки. | 1 |  |
| 30. | Чистые вещества и смеси. | 1 |  |
| 31. | Массовые и объемные доли компонентов смеси (раствора). | 1 |  |
| 32. | Расчеты, связанные с использованием понятия «доля». | 1 |  |
| 33. | **Контрольная работа № 3** по теме «Соединения химических элементов». | 1 |  |
|  | **Тема № 4. Изменения, происходящие с веществами** | **10** |  |
| 34. | Физические явления в химии. Химические реакции. | 1 |  |
| 35. | Химические уравнения. Составление уравнений химических реакций. | 1 |  |
| 36. | Расчеты по химическим уравнениям. | 1 |  |
| 37. | Решение расчетных задач. | 1 |  |
| 38. | Реакции разложения. | 1 |  |
| 39. | Реакции соединения. | 1 |  |
| 40. | Реакции замещения. | 1 |  |
| 41. | Реакции обмена. | 1 |  |
| 42. | Типы химических реакций на примере свойств воды. | 1 |  |
| 43. | **Контрольная работа № 4** по теме«Изменения, происходящие с веществами». | 1 |  |
|  | **Тема № 5. Практикум № 1**  **«Простейшие операции с веществом»** | **5** |  |
| 44. | ***Практическая работа № 1*** «Правила техники безопасности при работе в химическом кабинете. Приемы обращения с лабораторным оборудованием и нагревательными приборами». | 1 |  |
| 45. | ***Практическая работа № 2*** «Наблюдения за изменениями, происходящими с горящей свечой и их описание». | 1 |  |
| 46. | ***Практическая работа № 3 «***Анализ почвы и воды». | 1 |  |
| 47. | ***Практическая работа № 4*** «Признаки химических реакций». |  |  |
| 48. | ***Практическая работа № 5*** «Приготовление раствора сахара и определение массовой доли его в растворе». |  |  |
|  | **Тема № 6. Растворение. Растворы. Свойства растворов**  **электролитов** | **18** |  |
| 49. | Растворение. Растворимость веществ в воде. | 1 |  |
| 50. | Электролитическая диссоциация. | 1 |  |
| 51. | Основные положения теории электролитической диссоциации. | 1 |  |
| 52. | Ионные уравнения реакций. | 1 |  |
| 53. | Ионные уравнения реакций. | 1 |  |
| 54. | Кислоты. Диссоциация кислот. | 1 |  |
| 55. | Свойства кислот в свете теории электролитической диссоциации. | 1 |  |
| 56. | Основания. Диссоциация оснований. | 1 |  |
| 57. | Свойства оснований в свете теории электролитической диссоциации. | 1 |  |
| 58. | Обобщение сведений об оксидах, их классификации и свойствах. | 1 |  |
| 59. | Соли, их диссоциация. | 1 |  |
| 60. | Свойства солей в свете теории электролитической диссоциации. | 1 |  |
| 61. | Генетическая связь между классами неорганических веществ. | 1 |  |
| 62. | Генетическая связь между классами неорганических веществ. | 1 |  |
| 63. | Окислительно-восстановительные реакции. | 1 |  |
| 64. | Окислительно-восстановительные реакции. | 1 |  |
| 65. | Решение расчетных задач. Подготовка к контрольной работе. | 1 |  |
| 66. | **Контрольная работа № 5** по теме **«**Растворение. Растворы. Свойства растворов электролитов». | 1 |  |
|  | **Тема № 7. Практикум № 2**  **«Свойства растворов электролитов»** | **2** |  |
| 67. | ***Практическая работа № 9*** «Решение экспериментальных задач». | 1 |  |
| 68. | **Итоговый урок.** | 1 |  |
|  | **ИТОГО** | **68** |  |