**Тематическое планирование по химии 11 класс**

**(68 часов, 2 часа в неделю)**

Программа: для общеобразо­вательных учреждений. Химия 10-11 классы. Автор: О. С. Габриелян. М., «Дрофа», 2014г.

Учебник: Габриелян О. С. Химия 11 класс (базовый уровень). М. «Дрофа»,2014г.

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| №урока | Содержание | Кол-вочасов | Сроки |
|  | **Тема № 1. Периодический закон и строение атома** | **7** |  |
| 1. | Открытие Д. И. Менделеевым Периодического закона. | 1 |  |
| 2. | Периодическая система Д. И. Менделеева. | 1 |  |
| 3. | Атом – сложная частица. | 1 |  |
| 4. | Состояние электронов в атоме. Электронные конфигурации атомов химических элементов. | 1 |  |
| 5. | Валентные возможности атомов химических элементов. | 1 |  |
| 6. | Периодический закон и строение атома. | 1 |  |
| 7. | **Контрольная работа № 1** по теме «Периодический закон и строение атома». | 1 |  |
|  | **Тема № 2. Строение вещества** | **19** |  |
| 8. | Ковалентная химическая связь. | 1 |  |
|  9. | Обменный и донорно-акцепторный механизмы образования ковалентной связи. | 1 |  |
| 10. | Ионная связь и ее свойства. | 1 |  |
| 11. | Ионная связь как крайний случай ковалентной связи. | 1 |  |
| 12. | Металлы и сплавы. | 1 |  |
| 13. | Металлическая химическая связь. | 1 |  |
| 14. | Агрегатные состояния вещества. | 1 |  |
| 15. | Водородная химическая связь. | 1 |  |
| 16. | Полимеры. | 1 |  |
| 17. | Типы кристаллических решеток. | 1 |  |
| 18. | Аллотропия. Аморфные вещества. (**ЛО 1**), (**ЛО 2**). | 1 |  |
| 19. | Чистые вещества и смеси. (**ЛО 3**), (**ЛО 4**). | 1 |  |
| 20. | Решение задач на нахождение массы (объема) компонента в смеси. | 1 |  |
| 21. | Решение задач на нахождение массы чистого вещества в образце, массовой доли примесей. | 1 |  |
| 22. | Дисперсные системы. | 1 |  |
| 23. | Классификация дисперсных систем. (**ЛО 5**). | 1 |  |
| 24. | ***Практическая работа № 1*** «Получение, собирание и распознавание газов». | 1 |  |
| 25. | Повторение и обобщение темы «Строение вещества». | 1 |  |
| 26. | **Контрольная работа № 2** по теме «Строение вещества». | 1 |  |
|  | **Тема № 3. Электролитическая диссоциация** | **20** |  |
| 27. | Растворы. | 1 |  |
| 28. | Растворы. Массовая доля веществ в растворе. |  |  |
| 29. | Решение задач на расчет массовой доли вещества в растворе. | 1 |  |
| 30. | Решение задач на расчет молярной концентрации вещества в растворе. | 1 |  |
| 31. | Понятие об электролитах и неэлектролитах. | 1 |  |
| 32. | Основные положения теории электролитической диссоциации. | 1 |  |
| 33. | Уравнения электролитической диссоциации. Понятие о среде растворов. | 1 |  |
| 34. | Кислоты в свете теории электролитической диссоциации. | 1 |  |
| 35. | Общие химические свойства неорганических и органических кислот. (**ЛО 6**). | 1 |  |
| 36.  | Основания в свете теории электролитической диссоциации. | 1 |  |
| 37. | Общие химические свойства щелочей, нерастворимых оснований. (**ЛО 7**), (**ЛО 8**). | 1 |  |
| 38. | Соли в свете теории электролитической диссоциации. | 1 |  |
| 39. | Общие химические свойства солей. (**ЛО 9**). | 1 |  |
| 40. | Гидролиз неорганических веществ. (**ЛО 10**). | 1 |  |
| 41. | Гидролиз органических веществ. (**ЛО 11**), (**ЛО 12**). | 1 |  |
| 42. | ***Практическая работа № 2*** «Решение экспериментальных задач на идентификацию неорганических и органических соединений». | 1 |  |
| 43. | Повторение и обобщение темы «Электролитическая диссоциация».  | 1 |  |
| 44. | Подготовка к контрольной работе. | 1 |  |
| 45. | Решение задач на расчеты по химическому уравнению. | 1 |  |
| 46. | **Контрольная работа № 3** по теме «Электролитическая диссоциация». | 1 |  |
|  | **Тема № 4. Химические реакции** | **22** |  |
| 47. | Понятие о химической реакции. Реакции, идущие без изменения состава веществ. | 1 |  |
| 48. | Классификация химических реакций, протекающих с изменением состава веществ. | 1 |  |
| 49. | Скорость химической реакции. | 1 |  |
| 50. | Факторы, влияющие на скорость химической реакции. | 1 |  |
| 51. | Решение задач на химическую кинетику. | 1 |  |
| 52. | Катализ. (**ЛО 13**). | 1 |  |
| 53. | Обратимость химических реакций. | 1 |  |
| 54. | Химическое равновесие и способы его смещения. | 1 |  |
| 55 | Окислительно-восстановительные реакции (ОВР). (**ЛО 14**). | 1 |  |
| 56. | Составление уравнений ОВР методом электронного баланса. (**ЛО 15**). | 1 |  |
| 57. | Электролиз растворов и расплавов электролитов. | 1 |  |
| 58. | Гальванопластика и гальваностегия.  | 1 |  |
| 59. | Общие свойства металлов. | 1 |  |
| 60. | Свойства, вытекающие из положения металлов в электрохимическом ряду напряжения, металлотермия. (**ЛО 16**). | 1 |  |
| 61. | Коррозия металлов. | 1 |  |
| 62. | Общие свойства неметаллов. (**ЛО 17**). | 1 |  |
| 63. | Общая характеристика галогенов. | 1 |  |
| 64. | Перспективы развития химической науки и химического производства. Химия и проблемы охраны окружающей среды. | 1 |  |
| 65. | ***Практическая работа № 3*** «Генетическая связь между классами неорганических и органических веществ».  | 1 |  |
| 66. | Повторение и обобщение темы «Химические реакции», Подготовка к контрольной работе. | 1 |  |
| 67. | **Контрольная работа № 4** по теме «Химическая реакция». | 1 |  |
| 68. | Итоговый урок – конференция «Роль химии в моей жизни». | 1 |  |
|  | **ИТОГО** | **68** |  |