**Тематическое планирование уроков по химии. 8 класс**

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| **№ п\п** | **Тема урока** | **Кол-во часов** |
|  | **Введение – 7 ч.** |  |
| 1. | Предмет химии. Вещества. | 1 |
| 2. | Превращение веществ. Роль химии в жизни человека. | 1 |
| 3. | Краткий очерк истории химии. | 1 |
| 4 - 5 | Периодическая система химических элементов Д.И.Менделеева. Знаки химических элементов. | 2 |
| 6 - 7 | Химические формулы. Относительные атомные и молекулярные массы. | 2 |
|  | **Атомы химических элементов – 13ч.** |  |
| 8. | Основные сведения о строении атомов. | 1 |
| 9 - 10. | Изменение всоставе ядер атомов химических элементов. Изотопы. | 2 |
| 11-12 | Строение электронных оболочек атомов | 2 |
| 13-14 | Изменение числа электронов на внешнем энергетическом уровне атомов химических элементов. | 2 |
| 15. | Взаимодействие атомов элементов | 1 |
| 16. | Контрольная работа №1 | 1 |
| 17-18. | Ковалентная химическая связь. | 2 |
| 19-20 | Металлическая химическая связь. | 2 |
|  | **Простые вещества-7ч.** |  |
| 21. | Простые вещества металлы | 1 |
| 22. | Простые вещества –неметаллы | 1 |
| 23-24. | Количество вещества. | 2 |
| 25. | Портретная галерея химиков – Амадео Авогадро | 1 |
| 26-27 | Молярный объем газов | 2 |
|  | **Соединение химических элементов – 10 ч.** |  |
| 28-29 | Степень окисления | 2 |
| 30. | Контрольная работа №2 | 1 |
| 31. | Важнейшие классы бинарных соединений – оксиды и летучие водородные соединения. Клод Луи Бертолле | 1 |
| 32. | Основания | 1 |
| 33. | Кислоты | 1 |
| 34. | Соли | 1 |
| 35. | Кристаллические решетки | 1 |
| 36 | Чистые вещества и смеси. | 1 |
| 37-38 | Массовые и объемные доли компонентов смеси (раствора) | 2 |
|  | **Изменения, происходящие с веществами – 13 ч.** |  |
| 39. | Физические явления в химии | 1 |
| 40. | Химические реакции | 1 |
| 41. | Химические уравнения. Закон сохранения массы веществ. | 1 |
| 42-43 | Расчеты по химическим уравнениям | 2 |
| 44-45 | Реакции разложения. Реакции соединения | 2 |
| 46-47 | Реакции замещения | 2 |
| 48-49 | Реакции обмена. Роберт Бойль | 2 |
| 50. | Типы химических реакций | 1 |
| 51. | Контрольная работа №3 | 1 |
|  | **Растворение. Растворы. Реакции ионного обмена и окислительно- восстановительные реакции – 16 ч.** |  |
| 52. | Растворение. Растворимость веществ в воде | 1 |
| 53. | Электролитическая диссоциация. Сванте Август Аррениус | 1 |
| 54. | Основные положения теории электролитической диссоциации | 1 |
| 55-57 | Ионные уравнения | 3 |
| 58. | Кислоты, их классификация и свойства | 1 |
| 59. | Основания, их классификация и свойства | 1 |
| 60. | Оксиды, их классификация и свойства | 1 |
| 61-62 | Соли, их классификация и свойства | 2 |
| 63. | Генетическая связь между классами веществ | 1 |
| 64-67 | Окислительно-восстановительные реакции | 4 |
| 68. | Контрольная работа №4 | 1 |
|  | **Итого:** | **68** |