***Календарно- тематическое планирование курса***

***«Неорганическая химия. 8 класс».***

(68 часов, 2 часа в неделю)

Составлено по программе курса химии «Программа курса химии для 8-11 классов общеобразовательных учреждений/ О.С.Габриелян.-М.:Дрофа, 2010» и учебнику Габриелян О.С. Химия. 8 класс: учеб. для общеобразовательных учреждений.-М.: Дрофа, 2013.

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| Темы уроков | Количество часов | Дата факт  **8** кл |
| **Введение** | **4ч** |  |
| 1. Вводный инструктаж по ТБ. Предмет химии. Вещества. Превращения веществ. |  |  |
| 2. Роль химии в жизни человека. Краткий очерк истории химии. |  |  |
| 3. Знаки химических элементов. ПСХЭ Д.И.Менделеева. |  |  |
| 4. Химические формулы. Относительная атомная и молекулярная массы. |  |  |
| **Тема 1. Атомы химических элементов.** | **10ч** |  |
| 5. Основные сведения о строении атомов. |  |  |
| 6. Изотопы |  |  |
| 7. Строение электронных оболочек атомов. |  |  |
| 8. Строение электронных оболочек атомов. |  |  |
| 9. Ионная химическая связь. |  |  |
| 10. Ковалентная неполярная химическая связь. |  |  |
| 11. Ковалентная полярная химическая связь. |  |  |
| 12. Металлическая химическая связь. |  |  |
| 13. Подготовка к контрольной работе. |  |  |
| 14. *Контрольная работа №1.* |  |  |
| **Тема 2. Простые вещества.** | **7ч** |  |
| 15. Простые вещества – металлы. |  |  |
| 16. Простые вещества – неметаллы. |  |  |
| 17. Количество вещества. |  |  |
| 18. Молярный объем газов. |  |  |
| 19. Решение задач. |  |  |
| 20. Подготовка к контрольной работе. |  |  |
| 21. *Контрольная работа №2.* |  |  |
| **Тема 3. Соединения химических элементов.** | **12ч** |  |
| 22. Степень окисления. |  |  |
| 23. Основные классы неорганических соединений. |  |  |
| 24. Оксиды. |  |  |
| 25. Важнейшие оксиды в природе и жизни человека. Водородные соединения элементов. |  |  |
| 26. Основания. |  |  |
| 27. Кислоты. |  |  |
| 28. Соли. |  |  |
| 29. *Контрольная работа №3.* |  |  |
| 30. Кристаллические решетки. Закон постоянства состава вещества. |  |  |
| 31. Чистые вещества и смеси. |  |  |
| 32. Массовая и объемная доли компонентов смеси (раствора). |  |  |
| 33. расчеты, связанные с понятием «доля». |  |  |
| **Тема 4. Изменения, происходящие с веществами.** | **10ч** |  |
| 34. Физические явления в химии. |  |  |
| 35. Химические реакции. Закон сохранения массы веществ. |  |  |
| 36. Уравнения химических реакций. |  |  |
| 37. Расчеты по химическим уравнениям. |  |  |
| 38. Реакции разложения. |  |  |
| 39. Реакции соединения. |  |  |
| 40. Реакции замещения. |  |  |
| 41. Реакции обмена. |  |  |
| 42. Расчеты по химическим уравнениям. |  |  |
| 43. *Контрольная работа №4.* |  |  |
| **Тема 5. Химический практикум. Простейшие операции с веществом.** | **5ч** |  |
| 44. Правила техники безопасности при работе в химической лаборатории. Приемы обращения с лабораторным оборудованием и нагревательными приборами. |  |  |
| 45. Наблюдение за горящей свечой. |  |  |
| 46. Анализ почвы и воды. |  |  |
| 47. Признаки химических реакций. |  |  |
| 48. Приготовление раствора сахара и расчет его массовой доли в растворе. |  |  |
| **Тема 6. Растворение. Растворы. Реакции ионного обмена и окислительно-восстановительные реакции.** | **16ч** |  |
| 49. Растворение. Растворимость веществ в воде. |  |  |
| 50. Растворение. Растворимость веществ в воде (продолжение). |  |  |
| 51. Электролитическая диссоциация. |  |  |
| 52. Основные положения электролитической диссоциации. |  |  |
| 53. Ионные уравнения. |  |  |
| 54. *Контрольная работа №5.* |  |  |
| 55. Кислоты, их классификация и свойства. |  |  |
| 56. Основания, их классификация и свойства. |  |  |
| 57. Оксиды, их классификация и свойства. |  |  |
| 58. Соли, их классификация и свойства. |  |  |
| 59. Генетическая связь между классами веществ. |  |  |
| 60. Решение задач и упражнений. |  |  |
| 61. *Контрольная работа №6.* |  |  |
| 62. Окислительно-восстановительные реакции. |  |  |
| 63. Окислительно-восстановительные реакции. |  |  |
| 64. Итоговая контрольная работа №7. |  |  |
| **Тема 7. Химический практикум. Свойства электролитов.** | **2ч** |  |
| 65. Свойства кислот, оснований, оксидов, солей. |  |  |
| 66 Решение экспериментальных задач |  |  |
| 67- 68 . Резерв |  |  |

Контрольных работ -7

Практических работ – 7