**Календарно-тематическое планирование на 2019/2020 учебный год**

Учебный предмет: ХИМИЯ

Класс: 9

Учитель: Шульпина Оксана Юрьевна

Количество часов: всего 66, в неделю 2

|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| **№ п/п** | **Тема урока** | **кол-во часов** | **Дата проведения урока** | | | | | | | | | **Примечание (корректировка)** |
| **ПЛАН** | | | | | **ФАКТ** | | | |
| **9 «А»** | **9 «Б»** | | | | **9 «А»** | **9 «Б»** | | |
|  | **Тема 1. Общая характеристика химических элементов, веществ и химических реакций.** | **14** |  |  | | | |  |  | | |  |
|  | Естественные семейства химических элементов. Элементы металлы и неметаллы. Вводный инструктаж по ТБ! | 1 |  |  | | | |  |  | | |  |
|  | Амфотерность. (инструктаж по ТБ) Л.О. № 1 | 1 |  |  | | | |  |  | | |  |
|  | Открытие Д. И. Менделеевым Периодического закона. | 1 |  |  | | | |  |  | | |  |
|  | Периодический закон и Периодическая система Д. И. Менделеева в свете учения о строении атома. (инструктаж по ТБ) Л.О. № 2 | 1 |  |  | | | |  |  | | |  |
|  | Характеристика химического элемента по его положению в Периодической системе. | 1 |  |  | | | |  |  | | |  |
|  | Классификация химических реакций по различным признакам. | 1 |  |  | | | |  |  | | |  |
|  | Окислительно-восстановительные реакции.  (инструктаж по ТБ) Л.О. № 3 | 1 |  |  | | | |  |  | | |  |
|  | Понятие о скорости химической реакции. Катализ. (инструктаж по ТБ) Л.О. № 4, Л.О. № 5, Л.О. № 6 | 1 |  |  | | | |  |  | | |  |
|  | Химические реакции кислот в растворах. (инструктаж по ТБ) Л.О. № 7 | 1 |  |  | | | |  |  | | |  |
|  | Химические реакции оснований в растворах. | 1 |  |  | | | |  |  | | |  |
|  | Химические реакции солей в растворах. | 1 |  |  | | | |  |  | | |  |
|  | Гидролиз солей. | 1 |  |  | | | |  |  | | |  |
|  | Повторение и обобщение темы. | 1 |  |  | | | |  |  | | |  |
|  | Контрольная работа 1 по теме: «Повторение о обобщении сведений по курсу 8 класса. Химические реакции» | 1 |  |  | | | |  |  | | |  |
|  | **Тема 2. Неметаллы** | **26** |  |  | | | |  |  | | |  |
|  | 1. Общая характеристика неметаллов. | 1 |  |  | | | |  |  | | |  |
|  | 2. Водород. (инструктаж по ТБ) Л.О. № 8 | 1 |  |  | | | |  |  | | |  |
|  | 3. Общая характеристика галогенов. | 1 |  |  | | | |  |  | | |  |
|  | 4. Важнейшие соединения галогенов. (инструктаж по ТБ) Л.О. № 9 | 1 |  |  | | | |  |  | | |  |
|  | 5. Практическая работа «Изучение свойств соляной кислоты». инструктаж по ТБ (инструктаж по ТБ) | 1 |  |  | | | |  |  | | |  |
|  | 6. Общая характеристика элементов VI группы главной подгруппы. Кислород. (инструктаж по ТБ) Л.О. № 10 | 1 |  |  | | | |  |  | | |  |
|  | 7. Сера. Сероводород. Сульфиды. | 1 |  |  | | | |  |  | | |  |
|  | 8.Кислородсодержащие соединения серы. (инструктаж по ТБ) Л.О. № 11 | 1 |  |  | | | |  |  | | |  |
|  | 9. Практическая работа «Изучение свойств серной кислоты».  (инструктаж по ТБ) | 1 |  | |  | | |  |  | | |  |
|  | 10. Общая характеристика элементов V группы главной подгруппы. Азот . | 1 |  | |  | | |  | |  | |  |
|  | 11. Аммиак и его свойства. | 1 |  | |  | | |  | |  | |  |
|  | 12. Соли аммония, их свойства. (инструктаж по ТБ) Л.О. № 12 | 1 |  | |  | | |  | |  | |  |
|  | 13. Практическая работа «Получение аммиака и изучение его свойств».( инструктаж по ТБ) |  |  | |  | | |  | |  | |  |
|  | 14. Кислородсодержащие соединения азота. (инструктаж по ТБ) Л.О. № 13 | 1 |  | |  | | |  | |  | |  |
|  | 15. Фосфор и его соединения. (инструктаж по ТБ) Л.О. № 14 | 1 |  | |  | | |  | |  | |  |
|  | 16. Общая характеристика элементов IV группы главной подгруппы. Углерод. | 1 |  | |  | | |  | |  | |  |
|  | 17. Оксиды углерода. Сравнение физических и химических свойств. (инструктаж по ТБ) Л.О. № 15 | 1 |  | |  | | |  | |  | |  |
|  | 18. Угольная кислота и её соли. (инструктаж по ТБ) Л.О. № | 1 |  | |  | | |  | |  | |  |
|  | 19. Кремний, его физические и химические свойства. | 1 |  | |  | | |  | |  | |  |
|  | 20. Силикатная промышленность. | 1 |  | |  | | |  | |  | |  |
| 35. | 21. Практическая работа «Получение углекислого газа. Качественные реакции на карбонат – ионы». (инструктаж по ТБ) | 1 |  | |  | | |  | |  | |  |
| 36. | 22.Получение неметаллов. | 1 |  | |  | | |  | |  | |  |
| 37. | 23.Получение важнейших химических соединений неметаллов.  Химические загрязнение и пути его устранения. | 1 |  | |  | | |  | |  | |  |
| 38. | 24. Решение задач и упражнений по теме: «Неметаллы». | 1 |  | |  | | |  | |  | |  |
| 39. | 25. Обобщающий урок по теме «Неметаллы». | 1 |  | |  | | |  | |  | |  |
| 40. | 26. Контрольная работа №2 по теме «Неметаллы». | 1 |  | |  | | |  | |  | |  |
|  | **Тема 3. Металлы** | **18** |  | |  | | |  | |  | |  |
| 41. | 1. Положение металлов в периодической системе химических элементов Д.И.Менделеева и особенности строения их атомов. Физические свойства металлов. | 1 |  | |  | | |  | |  | |  |
| 42. | 2. Химические свойства металлов. (инструктаж по ТБ) Л.О. № 16 | 1 |  | |  | | |  | |  | |  |
| 43. | 3. Химические свойства металлов. (инструктаж по ТБ) | 1 |  | |  | | |  | |  | |  |
| 44. | 4. Решение задач и упражнений по теме: «Химические свойства металлов». | 1 |  | |  | | |  | |  | |  |
| 45. | 5. Практическая работа Осуществление цепочки химических превращений металлов. (инструктаж по ТБ) | 1 |  | |  | | |  | |  | |  |
| 46. | 6. Общая характеристика элементов главной подгруппы I группы. Соединения щелочных металлов. | 1 |  | | | |  |  | | |  |  |
| 47. | 7. Общая характеристика элементов главной подгруппы II группы. Соединения щелочноземельных металлов. (инструктаж по ТБ) Л.О. № 17 | 1 |  | | | |  |  | | |  |  |
| 48. | 8. Жесткость воды и способы ее устранения. (инструктаж по ТБ) Л.О. № 18 | 1 |  | | | |  |  | | |  |  |
| 49. | 9. Алюминий, его физические и химические свойства. | 1 |  | | | |  |  | | |  |  |
| 50. | 10. Соединения алюминия. (инструктаж по ТБ) Л.О. № 19 | 1 |  | | | |  |  | | |  |  |
| 51. | 11. Практическая работа  Получение и свойства соединений металлов. (инструктаж по ТБ). | 1 |  | | | |  |  | | |  |  |
| 52. | 12. Железо, его физические и химические свойства. (инструктаж по ТБ) Л.О. № 20 | 1 |  | | | |  |  | | |  |  |
| 53. | 13. Генетические ряды железа (II) и железа (III). (инструктаж по ТБ) Л.О. № 21 | 1 |  | | | |  |  | | |  |  |
| 54 | 14. Коррозия металлов и способы защиты от нее. |  |  | | | |  |  | | |  |  |
| 55 | 15. Металлы в природе. Общие способы их получения.  Охрана окружающей среды. |  |  | | | |  |  | | |  |  |
| 56. | 16. Решение задач и упражнений по теме: «Металлы» | 1 |  | | | |  |  | | |  |  |
| 57. | 17. Обобщающий урок по теме «Металлы». | 1 |  | | | |  |  | | |  |  |
| 58. | 18. Контрольная работа №3 по теме «Металлы». | 1 |  | | | |  |  | | |  |  |
|  | **Тема 4. Краткие сведения об органических соединениях** | **2** |  | | | |  |  | | |  |  |
| 59. | Углеводороды. | 1 |  | | | |  |  | | |  |  |
| 60. | Кислородсодержащие органические соединения. (инструктаж по ТБ) Л.О. № 22 | 1 |  | | | |  |  | | |  |  |
|  | **Тема 5 Обобщение знаний по химии за курс основной школы. Подготовка к государственной итоговой аттестации (ГИА** | **5** |  | | |  | |  | | |  |  |
| 61. | Вещества. | 1 |  | | |  | |  | | |  |  |
| 62. | Химические реакции. | 1 |  | | |  | |  | | |  |  |
| 63. | Основы неорганической химии. | 1 |  | | |  | |  | | |  |  |
| 64 | Обобщающее повторение. | 1 |  | | |  | |  | | |  |  |
| 65. | Обобщающее повторение. | 1 |  | | |  | |  | | |  |  |
| 66. | Промежуточная аттестация. | **1** |  | | |  | |  | | |  |  |