Тематическое планирование уроков по химии в 9 классе к учебнику О.С.Габриеляна «Химия» (М.: Дрофа)

|  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| №  урока | Дата по плану | Дата фактич. | Тема урока | Кол-во  часов | Домашнее задание | Допол  литер. |
|  |  |  | **Введение. Общая характеристика химических элементов** | **6 ч.** |  |  |
| 1 | 03.09.13г. |  | Характеристика элемента его положению в периодической системе Д. И. Менделеева. | 1 | § 1,упр. 1 (б) | 1. Габриелян О.С. Химия.9 класс. – М: Дрофа, 2013г.   Контрольные и проверочные работы в «Настольнойкниге учителя. Химия 9 класс», О.С.Габриелян, И.Г.Остроумов – М.:Дрофа, 2009г. |
| 2 | 04.09. |  | Характеристика химического элемента по кислотно-основным свойствам образуемых им соединений. | 1 | § 1,упр 1 (а), 2,3,6,7 |
| 3 | 10.09. |  | Амфотерные оксиды и гидроксиды.  *Лабораторный опыт № 1. Получение гидроксида цинка и изучение его свойств.* | 1 | § 2, упр. 2,3 |
| 4 | 11.09. |  | Генетический ряд переходного элемента. | 1 |  |
| 5 | 17.09. |  | Периодический закон и ПСХЭ Д. И. Менделеева. | 1 | § 3,упр.3-7 (письм.),упр. 9-11 (устно) |
| 6 | 18.09. |  | ***Входная контрольная работа*** | 1 |  |
|  |  |  | **Тема 1. Металлы** | **15 ч.** |  |
| 7  8 | 24.09.  25.09. |  | Положение металлов в Периодической системе Д. И. Менделеева. Физические свойства металлов.  *Лабораторный опыт № 2. Ознакомление с образцами металлов.* | 2 | § 5, упр.1-3  § 6,упр.1,2,4. |
| 9  10 | 01.10.  02.10. |  | Химические свойства металлов. *Лабораторный опыт № 3. Взаимодействие металлов с растворами кислот и солей.* | 2 | §8, упр.1-4  § 8, упр. 5-7 |
| 11 | 08.10. |  | Способы получения металлов. *Лабораторный опыт № 4. Ознакомление с образцами природных соединений.* | 1 | §9, упр. 1-6 |
| 12 | 09.10. |  | Коррозия металлов. Сплавы. | 1 | §7,§10 упр.1-3 |
| 13  14 | 16.10.  22.10. |  | Общая характеристика щелочных металлов.  Важнейшие соединения щелочных металлов. | 2 | § 11,упр.1,2,5. |
| 15  16 | 23.10.  29.10. |  | Общая характеристика элементов главной подгруппы II группы.  Важнейшие соединения щелочноземельных металлов. | 2 | §12,упр. 4-5  §12, упр.2,3,7. |
| 17 | 30.10. |  | Алюминий. *Лабораторный опыт № 5. Получение гидроксида алюминия и его взаимодействие с растворами кислот и щелочей.* | 1 | §13, упр.1,4,7.  §13,упр.2,5,6. |
| 18  19 | 06.11.  12.11. |  | Железо. Физические свойства. *Лабораторный опыт № 6. Качественные реакции на ионы Fe 2+ и Fe 3+.* | 2 | §14, упр.1,5  §14, упр.2,3,7. |
| 20 | 13.11. |  | Подготовка к контрольной работе | 1 | Повторить  §5 - § 14 |
| 21 | 19.11. |  | ***Контрольная работа № 1 по теме «Металлы»*** | 1 |  |
|  |  |  | **Тема 2. Химический практикум № 1. Свойства металлов и их соединений.** | **3 ч.** |  |
| 22 | 20.11. |  | Практическая работа № 1. Осуществление цепочки химических превращений металлов. | 1 |  |
| 23 | 26.11. |  | Практическая работа № 2. Получение и свойства соединений металлов. | 1 |  |
| 24 | 27.11. |  | Практическая работа № 3. Решение экспериментальных задач на распознавание и получение веществ. | 1 |  |
|  |  |  | **Тема 3. Неметаллы.** | **23 ч.** |  |
| 25  26 | 03.12.  04.12. |  | Общая характеристика неметаллов.  Кристаллическое строение неметаллов. Аллотропия. | 2 | §15, упр.1,3,4 |
| 27 | 10.12. |  | Водород. Строение атома и молекулы. | 1 | §16, упр.1,3,4 |
| 28  29  30 | 11.12.  17.12.  18.12. |  | Общая характеристика галогенов.  Основные соединения галогенов, их свойства.  Применение галогенов.  *Лабораторный опыт № 7. Качественная реакция на*  *хлорид – ион.* | 3 | §17, упр.1-4,7.  §18,упр. 2-4  §19, упр.1-2. |
| 31  32  33 | 24.12.  25.12.  14.01.14г. |  | Сера. Строение атома, аллотропия, свойства.  Серная кислота, ее свойства и применение.  *Инструктаж по ТБ и ОТ. Лабораторный опыт № 8. Качественная реакция на сульфат – ион.* | 3 | §22, упр. 1-2  §22,упр. 1-3,5.  §22, упр.4,6,7. |
| 34  35  36  37 | 15.01  21.01.  22.01.  28.01. |  | Азот. Строение атома и молекулы, свойства простого вещества.  Аммиак, соли аммония. *Лабораторный опыт № 9. Распознавание солей аммония.*  Оксиды азота (II) и (IV), их свойства и применение.  Азотная кислота, ее свойства и применение. | 4 | §23, упр.2-3  §24, упр.1-6  §25, упр. 2-4.  §26, упр. 1-5. |
| 38  39 | 29.01.  04.02. |  | Фосфор. Свойства белого и красного фосфора.  Основные соединения: Оксид фосфора (V), ортофосфорная кислота и фосфаты. | 2 | §27, упр.1-3.  §27 |
| 40  41  42  43 | 05.02.  11.02.  12.02.  18.02. |  | Углерод. Строение атома, аллотропия.  *Лабораторный опыт № 10. Получение углекислого газа и его распознавание.*  Кислородные соединения углерода.  *Лабораторный опыт № 11. Качественная реакция на карбонат – ион.* | 4 | §29, упр.4-8  §29, упр. 1-4  §29, упр. 5-8 |
| 44  45 | 19.02.  25.02. |  | Кремний и его соединения.  Силикаты. Понятие о силикатной промышленности.  *ЛО № 12, № 13. Ознакомление с природными силикатами и продукцией силикатной промышленностью* | 2 | §30, упр. 3,4.  §30, упр. 4-6 |
| 46 | 26.02. |  | Повторение пройденного материала по теме «Неметаллы». Подготовка к контрольной работе. | 1 | Повторить  §15 - § 30 |
| 47 | 04.03. |  | ***Контрольная работа № 2 по теме «Неметаллы».*** | 1 |  |
|  |  |  | **Тема 4. Химический практикум № 2.**  **Cвойства неметаллов и их соединений.** | **3 ч.** |  |
| 48 | 05.03. |  | Практическая работа № 4. Решение экспериментальных задач по теме «Подгруппа кислорода». | 1 |  |
| 49 | 11.03. |  | Практическая работа № 5. Решение экспериментальных задач по теме «Подгруппа азота и углерода». | 1 |  |
| 50 | 12.03. |  | Практическая работа № 6. Получение, собирание и распознавание газов. | 1 |  |
|  |  |  | **Тема 5. Органические соединения.** | **10 ч.** |  |
| 51 | 18.03. |  | Предмет органической химии. Молекулярные и структурные формулы органических веществ.  *Лабораторный опыт № 14. Изготовление моделей молекул углеводородов.* | 1 | §31, упр.1,2,4,6 |
| 52 | 19.03. |  | Предельные углеводороды. Метан и этан | 1 | §32, упр.4-5 |
| 53 | 01.04. |  | Непредельные углеводороды. Этилен и его гомологи | 1 | §33, упр.1-6 |
| 54 | 02.04. |  | Спирты. *Лабораторный опыт №15. Свойства глицерина.* | 1 | §36, упр.2-4. |
| 55 | 08.04. |  | Альдегиды. | 1 | §37, упр.1-3,6 |
| 56 | 09.04. |  | Карбоновые кислоты. Сложные эфиры. Жиры. | 1 | §38, упр.1-6  §39, упр. 2-5. |
| 57 | 15.04. |  | Аминокислоты . Белки. | 1 | §40,упр. 1 - 5. |
| 58 | 16.04. |  | Углеводороды. *Лабораторный опыт №16. Взаимодействие глюкозы с гидроксидом меди (II). Лабораторный опыт №17. Взаимодействие крахмала с йодом.* | 1 | §41, упр.2-6.  §42, упр.1-3. |
| 59 | 22.04. |  | Подготовка к контрольной работе | 1 | §31-§ 42 |
| 60 | 23.04. |  | ***Контрольная работа № 3 по теме «Органические вещества».*** | 1 |  |
|  |  |  | **Тема 6. Обобщение знаний по химии за курс основной школы.** | **8 ч.** |  |
| 61 | 29.04. |  | Физический смысл порядкового номера элемента в ПСХЭ Д.И.Менделеева, номеров периода и группы. | 1 |  |
| 62 | 30.04. |  | Типы химической связи и типы кристаллических решеток | 1 |  |
| 63 | 06.05. |  | Классификация химических реакций по различным признакам. | 1 |  |
| 64 | 07.05. |  | Простые и сложные вещества. | 1 |  |
| 65 | 13.05. |  | Оксид. Состав, классификация и общие химические свойства в свете ТЭД и ОВР. | 1 |  |
| 66 | 14.05. |  | Гидроксиды: состав, классификация и общие химические свойства в свете ТЭД и ОВР. | 1 |  |
| 67  68 | 20.05  21.05. |  | Соли: состав, классификация и общие химические свойства в свете ТЭД и ОВР.  ***Итоговая контрольная работа*** | 1  1 |  |  |
|  |  |  | **Итого** | **68 ч** |  |  |

Составила:\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_Надершина Л.М.