Календарно - тематическое планирование

химия 8 класс

2013 -2014 учебный год.

|  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| Класс | Дата | №урока |  Тема урока | Тип урока | Домашнее задание |
| план | факт |
| **Тема 1. Первоначальные химические понятия (12 часов)** |
| 8б | 26.09 |  | 1/1 | Предмет химии. Вещества и их свойства. Л.О. 1. Чистые вещества и смеси | Лекция с элементами практической работы | §1,2 упр. 1-5,с.13 |
|  | 27.09 |  | 2/2 | **Пр.р. 1 Правила техники безопасности при работе в кабинете химии** | Практическая работа. | Повт. §1, |
|  | 27.09 |  | 3/3 | **Пр.р 2. Очистка поваренной соли.** Физические и химические явления. Химические реакции.Л.О. 3,4 | Лекция. Практическая работа. | Повт. §2,3 упр 10-13,с.13 |
|  | 01.10 |  | 4/4 | Повторение по теме «Первоначальные химические понятия» | Урок повторения | Повт. §1-3 |
|  | 24.10 |  | 5/5 | Молекулы и атомы. Простые и сложные вещества. Л.О.5 Химические элементы | Лекция, беседа | §4-8 упр 1-15,с.25 |
|  | 25.10 |  | 6/6 | Закон постоянства состава веществ. Химические формулы. Относительная молекулярная масса. Валентность | Лекция, беседа | §6-11упр 14-15,с.25, упр 1-3,с.31 |
|  | 25.10 |  | 7/7 | Определение валентности элементов по формулам их соединений. Составление химических формул по валентности | Лекция, беседа | §9,10,12 упр 1-4,с.31 |
|  | 29.10 |  | 8/8 | Повторения темы «Первоначальные химические понятия» | Урок повторения | §4-12 |
|  | 21.11 |  | 9/9 | Атомно – молекулярное учение. Закон сохранения массы веществ. Химические уравнения. Л.О. 6,7 | Лекция | §13-16 упр 8-12,с.37 |
|  | 22.11 |  | 10/10 | Количество вещества. Моль. Молекулярная масса. | Решение задач | §17упр 7-8,с.47, задачи ,с.48 |
|  | 22.11 |  | 11/11 | **Контрольная работа 1. По теме «Первоначальные химические понятия»** | Контрольная работа | §17упр 9-10, задача 2 ,с.48 |
|  | 25.11 |  | 12/12 | Повторения темы «Первоначальные химические понятия» | Урок повторения | §13-17 |
| **Тема.2.Кислород. Горение (4 часа)** |
|  | 19.12 |  | 1/13 | Кислород, его общая характеристика и нахождение в природе. Получение кислорода **Пр.р. 3. Получение и свойства кислорода** | Лекция с элементами практической работы | § 18-19, упр.1-3, с.59 |
|  | 20.12 |  | 2/14 | Свойства кислорода. Л.О. 8. Ознакомление с образцами оксидов Применение кислорода, его круговорот. | Лекция с элементами практической работы | §20,21, упр 4-7, задачи 1,2,с.60 |
|  | 20.12 |  | 3/15 | Воздух и его состав. Тепловой эффект химических реакций. Топливо и способы его сжигания | Лекция, беседа. Решение задач | §22- 24,упр 5-10,с.69 |
|  | 24.12 |  | 4/16 | Повторение темы «Кислород. Горение» | Урок повторения | §18- 24, |
| **Тема 3, 4. Водород. Растворы. Вода. 4 часа** |
|  | 06.02 |  | 1/17 | Водород, его общая характеристика, нахождение в природе. Получение. Л.О. 9. Свойства, применение. Л.О. 10.  | Лекция, беседа | §25 -29,упр 1-6 |
|  | 07.02 |  | 2/18 | Вода – растворитель. Растворы. **Пр. р. 4. Приготовление раствора соли с определённой массовой долей вещества** | Практическая работа. Решение задач | Повт. § 28,29 |
|  | 07.02 |  | 3/19 | **Контрольная работа 1. По теме «Кислород. Горение. Водород. Растворы. Вода»** | Контрольная работа |  |
|  | 11.02 |  | 4/20 | Повторение темы «Водород. Растворы. Вода» | Урок повторения | §25 -29 |
| **Зачёт 1. По темам «Первоначальные химические понятия. Кислород. Горение. Водород. Растворы. Вода»** |
| **Тема.5 Обобщение сведений о важнейших классах неорганических соединений – 9 часов** |
|  | 05.03 |  | 1/21 | Оксиды | Лекция, самостоятельная работа | §30, упр 4-7, с.92 -93кроссворд |
|  | 05.03 |  | 2/22 | Основания. Л.О. 14,15,16,17 | Лекция с элементами практической работы | § 31, упр 4-9,с.99 |
|  | 06.03 |  | 3/23 | Кислоты. Л.О. 11,12,13 | Лекция с практической работой | § 32 упр 4-9,с. 104 |
|  | 11.03 |  | 4/24 | Повторение темы «Обобщение сведений о важнейших классах неорганических соединений» | Урок повторения | §30-32 |
|  | 03.04 |  | 6/25 | Соли |  | § 33, упр 5-8, с. 112 |
|  | 04.04 |  | 7/26 | **Пр. р 5. Решение экспериментальных задач по теме «Важнейшие классы неорганических соединений»** | Практическая работа | § 33,упр 9 с. 112 |
|  | 04.04 |  | 8/27 | **Контрольная работа 3. По теме** «**Важнейшие классы неорганических соединений**» | Контрольная работа |  |
|  | 08.04 |  | 9/28 | Повторение темы «Обобщение сведений о важнейших классах неорганических соединений» | Урок повторения | § 33 |
| **Тема 6. 7. Периодический закон и периодическая таблица химических элементов Д.И. Менделеева. Строение атома. Галогены. 4 часа** |
|  | 28.04 |  | 1/29 | Классификация химических элементов. Л.О. 18. Периодический закон Д.Т. Менделеева. Строение атома. Изотоп. | Лекция с элементами практической работы | §34 – 37, упр 1-3,с.122 |
|  | 29.04 |  | 2/30 | Расположение элементов по энергетическим уровням. Значение периодического закона. | Лекция | § 37- 39, с. 129- 132 |
|  | 29.04 |  | 3/31 | Положение галогенов, строение их атомов. Хлор. Хлороводород **Практическая работа 6. Получение соляной кислоты и опыты с ней.** | Беседа Практическая работа | § 46-50, упр 1-3,с. 164 |
|  | 05.05 |  | 4/32 | Повторение темы «Периодический закон и периодическая таблица химических элементов Д.И. Менделеева. Строение атома. Галогены» | Урок повторения | §34 – 39 § 46-50,  |
| **Тема 7. 8. Химическая связь. Строение веществ. Закон Авогадро. Молярный объём газов - 4 часа** |
|  | 29.05 |  | 1/33 | Электроотрицательность химических элементов. Основные виды химической связи. Л.О.19 Кристаллические решётки. Степень окисления | Лекция | § 40 - 43, упр.1 с.145, упр.1-4 с.152 |
|  | 30.05 |  | 2/34 | **Контрольная работа 4. По темам** **«Периодический закон. Химическая связь»** | Контрольная работа |  |
|  | 30.05 |  | 3/35 | Закон Авогадро. Объёмные отношения газов при химических реакциях | Решение задач | §44,45 |
|  | 29.05 |  | 1/36 | Повторение темы «Химическая связь. Строение веществ. Закон Авогадро. Молярный объём газов» | Урок повторения | § 40 - 45, |
| **Зачёт 2. По темам «Обобщение сведений о важнейших классах неорганических соединений. Химическая связь. Строение веществ. Закон Авогадро. Галогены»** |