|  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- |
| Номер урока | Содержание (разделы, темы) | Кол-во часов | Даты проведе­ния | Оборудование урока |
| план | факт |
|  |
|  | **Повторение некоторых вопросов курса химии 8 класса.** | **2** |  |  |  |
| 12 | Важнейшие классы неорганических соединений. Реакции ионного обмена.**Практическая работа №1.** Решение экспериментальных задач по темам «Важнейшие классы неорганических соединений.» и « Реакции ионного обмена.» | 11 | *1 неделя**02.09.11**1 неделя**03.09.11* |  | Карточки на реакции ионного обмена.Лабораторное оборудование |
|  | **ТЕМА 1.Окислительно-восстановительные реакции.** | **4** |  |  |  |
| 3456 | Понятие об окислительно-восстановительных реакциях.Восстановители и окислители, окислительно-восстановительная двойственность.Составление уравнений окислительно-восстановительных реакций.Упражнение в составлении уравнений окислительно-восстановительных реакций | 1111 | *2 неделя**09.09.11**2 неделя**10.09.11**3 неделя**16.09.11**3 неделя**17.09.11* |  | Мультимедийная презентация.Карточки с заданиями расставлять коэффициенты в окислительно-восстановительных реакциях методом электронного баланса. |
|  | **ТЕМА 2. Периодический закон и Периодическая система химических элементов Д.И.Менделеева – основа изучения и предсказания свойств элементов и их соединений.** | **4** |  |  |  |
| 78910 | Периодический закон. Характеристика элементов и его соединений на основе положения в Периодической системе и строения атома.Значение Периодического закона.Контрольно-обобщающий урок по темам «Окислительно-восстановительные реакции» и «Периодический закон и Периодическая система химических элементов Д.И.Менделеева - основа изучения и предсказания свойств элементов и их соединений.» | 1111 | *4 неделя**12.09.11**4 неделя**24.09.11**5 неделя**30.09.11**5 неделя**01.10.11* |  | Диск, мультимедийный комплект. |
|  | **ТЕМА 3. Водород и его важнейшие соединения** | **7** |  |  |  |
| 11121314151617 | Водород, его общая характеристика, нахождение в природе и получение.Свойства и применения водорода.Молярный объем газов. Относительная плотность газов.Вычисления по уравнениям химических реакций с использованием физической величины «молярный объем газа».Оксид водорода – вода. Итоговый урок по теме: «Водород и его важнейшие соединения».**Контрольная работа №1** по теме: «Водород и его соединения». | 1111111 | *6 неделя**07.10.11**6 неделя**08.10.11**7 неделя**14.10.11**7 неделя**15.10.11**8 неделя**21.10.11**8 неделя**22.10.11**9 неделя**28.10.11* |  | Мультимедийная презентация.Лабораторное оборудованиеКарточки по уравнениям химических реакций с использованием физической величины «молярный объем газа». |
|  | **ТЕМА 4. Галогены** | **5** |  |  |  |
| 1819202122 | Общая характеристика галогенов. Хлор.Хлороводород и соляная кислота.Фтор. Бром. Йод.**Практическая работа №2.** Галогены. | 11111 | *9 неделя**29.10.11**10 неделя**11.11.11**10 неделя**12.11.11**11 неделя**18.11.11**11 неделя**19.11.11* |  | Мультимедийная презентация.Карточки на вычисление массы (объема, количества вещества) продукта реакции, если одно из реагирующих веществ дано в избытке.Лабораторное оборудование |
|  | **ТЕМА 5. Скорость химических реакций и их классификация.** | **2** |  |  |  |
| 2324 | Понятие о скорости химической реакции.  Классификация химических реакций. | 11 | *12 неделя**25.11.11**12 неделя**26.11.11* |  | Диск, мультимедийный комплект |
|  | **ТЕМА 6. Подгруппа кислорода.** | **8** |  |  |  |
| 2526272829303132 | Кислород. Озон. Аллотропия.Сера.Сероводород. Оксид серы (IV).Сернистая кислота.Оксид серы (IV).Серная кислота.**Практическая работа №3.** Решение экспериментальных задач по теме: «Подгруппа кислорода».Итоговый урок по темам: «Галогены», «Скорость химических реакций», «Подгруппа кислорода».**Контрольная работа №2.** по теме: «Галогены», «Скорость химических реакций», «Подгруппа кислорода». | 11111111 | *13 неделя**02.12.11**13 неделя**03.12.11**14 неделя**09.12.11**14 неделя**10.12.11**15 неделя**16.12.11**15 неделя**17.12.11**16 неделя**23.12.11**16 неделя**24.12.11* |  | Карточки на вычисление массы или объема продукта реакции по известной массе или объему исходного вещества, содержащих примеси.Мультимедийная презентация.Лабораторное оборудование |
|  | **ТЕМА 7. Подгруппа азота** | **8** |  |  |  |
| 3334353637383940 | Азот. А.Н.: Действие оксида азота на организм человека.Аммиак. Соли аммония.**Практическая работа №4**. Получение аммиака и изучение его свойств. Соли аммония.Оксиды азота.Азотная кислота.Фосфор и его соединения. Минеральные удобрения.**Практическая работа №5**. Минеральные удобрения.Контрольно-обобщающий урок по теме: «Подгруппа азота» | 11111111 | *17 неделя**13.01.12**17 неделя**14.01.12**18 неделя**20.01.12**18 неделя**21.01.12**19 неделя**27.01.12**19 неделя**28.01.12**20 неделя**03.02.12**20 неделя**04.02.12* |  | Мультимедийная презентация.Лабораторное оборудованиеМультимедийная презентация. |
|  | **ТЕМА 8. Подгруппа углерода.** | **6** |  |  |  |
| 414243444546 | УглеродКислородные соединения углерода. **Практическая работа №6.** Получение оксида углерода (IV) и изучение его свойств. Свойства карбонатов.Кремний и его соединения.Итоговый урок по темам: «Подгруппа азота» и «Подгруппа углерода»**Контрольная работа №3.** по темам: «Подгруппа азота» и «Подгруппа углерода» | 111111 | *21 неделя**10.02.12**21 неделя**11.02.12**22 неделя**17.02.12**22 неделя**18.02.12**23 неделя**24.02.12**23 неделя**25.02.12* |  | Мультимедийная презентацияЛабораторное оборудованиеКарточки  |
|  | **ТЕМА 9. Металлы и их соединения** | **11** |  |  |  |
| 4748495051525354555657 | Общая характеристика металлов. Получение и физические свойства металлов.Химические свойства металлов. Алюминий и его соединения.Магний и кальций.Жесткость воды и способы ее устранения.Щелочные металлы.Железо.Соединения и сплавы железа.**Практическая работа №7**. Решение экспериментальных задач по теме: «Металлы и их соединения».Итоговый урок по теме: «Металлы и их соединения».**Контрольная работа №4.** Металлы и их соединения. | **1****1****1****1****1****1****1****1****1****1****1** | *24 неделя**02.03.12**24 неделя**03.03.12**25 неделя**09.03.12**25 неделя**10.03.12**26 неделя**16.03.12**26 неделя**17.03.12**27 неделя**23.03.12**27 неделя**06.04.12**28 неделя**07.04.12**28 неделя**13.04.12**29 неделя**14.04.12* |  | Карточки на вычисление массы (объема) компонентов в смесиМультимедийные презентацииЛабораторное оборудование |
|  | **ТЕМА 10. Органические соединения.** | **11** |  |  |  |
| 5859606162636465666768 | Первоначальные представления об органических веществах.Углеводороды. Предельные углеводороды - алканы.Непредельные углеводороды - алкены и алкины.Природные источники углеводородов.Кислородсодержащие органические соединения. Спирты.Карбоновые кислоты. Уксусная кислотаЖиры.Углеводы.Азотосодержащие соединения.Итоговый урок по теме: «Органические соединения».Диагностическая контрольная работа по изученному в 9 классе материалу  | **1****1****1****1****1****1****1****1****1****1****1** | *29 неделя**20.04.12**30 неделя**21.04.12**30 неделя**27.04.12**31 неделя**28.04.12**31 неделя**04.05.12**32 неделя**05.05.12**32 неделя**11.05.12**33 неделя**12.05.12**34 неделя**18.05.12**34 неделя**19.05.12* |  | Образцы органических веществШаростержневые модели Мультимедийные презентацииЛабораторное оборудованиеМультимедийные презентацииКарточки с заданиями |

**Практических работ – 7; Контрольных работ** **- 4**