**8 класс**

**КАЛЕНДаРНО-ТЕМАТИЧЕСКОЕ ПЛАНИРОВАНИЕ**

**по химии**

**очно-заочная (вечерняя) форма обучения**

**2017/2018 учебный год**

**Количество часов в неделю – 0,5**

**Количество зачетных работ: I полугодие-2 II полугодие - 3**

**Базовый учебник:** «Химия 8 » Автор О.С.Габриелян. 2009 год

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| **№ п/п** | **Дата** | **Содержание** | **Задание для самоподготовки** |
| 1 | 14.09 | Правила по технике безопасности при работе в химическом кабинете. Вводный инструктаж. Предмет химии. Вещества. Превращение веществ в химии. История развития химии.  Знаки химических элементов. Химические формулы. Относительные атомная и молекулярная массы. Вычисление массовой доли элемента в соединениях. | § 1,2,3  § 4,5 |
| 2 | 28.09 | **Тест № 1 «Знаки химических элементов»**  Основные сведения о строении атомов. Изменения в составе ядер атомов химических элементов. Изотопы. | П.4-5  § 6,7 |
| 3 | 12.10 | Строение электронных оболочек атомов элементов №1-20.  Изменение числа электронов на внешнем энергетическом уровне. Взаимодействие атомов элементов-неметаллов между собой.  Ковалентная полярная связь. Металлическая химическая связь. | § 8-14 |
| 4 | 26.10 | **Контрольная работа №1**  **«Химические формулы и расчеты массовой доли, относительной молекулярной массы. Атомы химических элементов»** | **Повторить §4-14** |
| 5 | 16.11 | Простые вещества-металлы. Простые вещества-неметаллы. Решение задач. | § 13,14 |
| 6 | 30.11 | Решение задач |  |
| 7 | 14.12 | Количество вещества. Молярный объём газообразных веществ. Решение задач. | § 15-16 |
| 8 | 18.01 | **Контрольная работа №2 «Металлы. Неметаллы»** | **Повторить § 13-17** |
| 9 | 01.02 | Степень окисления. Бинарные соединения металлов и неметаллов. Оксиды, соли, кислоты | §17-21 |
| 10 | 15.02 | Кристаллические решетки. Массовая и объемные доли компонентов смеси. Решение задач. | §17-24 |
| 11-12 | 01.03  15.03 | **Тест № 2 «Бинарные соединения»**  Консультация по теме «Химические уравнения. Реакции разложения и соединения. Л.о.№3.Химические уравнения. Реакции замещения и обмена. Л.о.№4,5.Расчёты по химическим уравнениям» | **Повторить**  **§ 18-22**  § 23-30 |
| 13-14 | 05.04  19.04 | Основные положения Т.Э.Д. Ионные уравнения реакций. Решение уравнений.  Консультация по теме «Окислительно-восстановительные реакции. Составление окислительно-восстановительных реакций». | **П.-43** |
| 15-16 | 03.05  17.05 | **Контрольная работа №3 «Соединения химических элементов, химические реакции»**  Генетическая связь между классами неорганических веществ».  Основания. Кислоты. Соли. Составление генетических цепочек. | **Повторить §17-33** |
|  |  | **Итого 16 часов** |  |

Учитель Мирошникова Е.Н. **mir27@inbox.ru**