**8 класс**

**КАЛЕНДаРНО-ТЕМАТИЧЕСКОЕ ПЛАНИРОВАНИЕ**

**по химии**

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

**2016/2017 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 | 19.09 | Правила по технике безопасности при работе в химическом кабинете. Вводный инструктаж. Предмет химии. Вещества. Превращение веществ в химии. История развития химии. | § 1,2,3 |
| 2 | 03.10 | Знаки химических элементов. Химические формулы. Относительные атомная и молекулярная массы. Вычисление массовой доли элемента в соединениях. | § 4,5 |
| 3 | 17.10 | **Тест № 1 «Знаки химических элементов»** Основные сведения о строении атомов. Изменения в составе ядер атомов химических элементов. Изотопы. | П.4-5§ 6,7 |
| 4 | 07.11 | 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 |
| 5 | 21.11 | **Контрольная работа №1** **«Химические формулы и расчеты массовой доли, относительной молекулярной массы. Атомы химических элементов»** | **Повторить §4-14** |
| 6 | 05.12 | Простые вещества-металлы. Простые вещества-неметаллы.  | § 13,14 |
| 7 | 19.12 | **Решение заданий. Зачетная неделя. Ликвидация задолженностей** |  |
| 8 | 23.01 | Количество вещества. Молярный объём газообразных веществ. | § 15-16 |
| 9 | 06.02 | Решение задач |  |
| 10 | 20.02 | **Контрольная работа №2 «Металлы. Неметаллы»** | **Повторить § 13-17** |
| 11 | 06.03 | Степень окисления. Бинарные соединения металлов и неметаллов. Оксиды, соли, кислоты | §17-21 |
| 12 | 27.03 | Кристаллические решетки. Массовая и объемные доли компонентов смеси | §17-24 |
| 13 | 10.04 | **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». Основные положения Т.Э.Д. Ионные уравнения реакций». Консультация по теме «Окислительно-восстановительные реакции. Составление окислительно-восстановительных реакций». Генетическая связь между классами неорганических веществ».Основания. Кислоты. Соли. | **Повторить** **§ 18-22**§ 26-43 |
| 14 | 24.04 | **Контрольная работа №3 «Соединения химических элементов, химические реакции»** | **Повторить §17-33** |
| 15 | 22.05 | **Ликвидация задолженностей** |  |
|  |  | **Итого 15 часов** |  |

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