**8 класс**

**КАЛЕНДаРНО-ТЕМАТИЧЕСКОЕ ПЛАНИРОВАНИЕ**

**по химии**

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

**2019/2020 учебный год**

**Количество часов в неделю – 0,5**

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

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

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| **№ п/п** | **Дата** | **Содержание** | **Задание для самоподготовки** |
| 1 | 09.09 | 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,упр.5с.32  §5,упр.6,7,8с.37 |
| 2 | 23.09 | **Тест № 1 «Знаки химических элементов»**  Основные сведения о строении атомов. Изменения в составе ядер атомов химических элементов. Изотопы. | §4-5  § 6упр.5 стр.43  §7 |
| 3 | 07.10 | 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. | § 8-12  упр.1,2,3 стр.52  упр.5 стр.62  упр.2 стр.66 |
| 4 | 21.10 | **Контрольная работа №1**  **«Химические формулы и расчеты массовой доли, относительной молекулярной массы. Атомы химических элементов»** | **Повторить §4-12** |
| 5 | 11.11 | Простые вещества-металлы. Простые вещества-неметаллы. Количество вещества. Молярный объём газообразных веществ. Решение задач. | § 13-16  упр.2 стр.82  упр.2стр.85 |
| 6 | 25.11 | **Контрольная работа №2 «Металлы. Неметаллы»** | **Повторить**  **§ 13-16** |
| 7 | 09.12 | Степень окисления. Бинарные соединения металлов и неметаллов. Оксиды и летучие водородные соединения | §17-18  упр.1,2 стр.90  упр.1 стр.97 |
| 8 | Сам. раб. | Основания, кислоты, соли | §19-21  упр.4 стр.102  упр.1 стр.107  упр.3 стр.113 |
| 9 | 13.01 | Кристаллические решетки. Массовая и объемные доли компонентов смеси. Решение задач. | §22-24  упр.2,5,6 стр.128 |
| 10 | 27.01 | **Тест № 2Основные классы неорганических веществ** | повт. §17-24 |
| 11 | 10.02 | Консультация по теме «Химические уравнения. Реакции разложения и соединения. Реакции замещения и обмена. Расчёты по химическим уравнениям» | § 25-30 |
| 12 | Сам. раб. | Решение задач по химическим уравнениям» | упр.3 стр.150  упр.5 стр.5  упр.5 стр.164 |
| 13 | Сам.раб. | Основные положения Т.Э.Д. Ионные уравнения реакций. Кислоты и основания в светеТЭД | §34-39  упр.4стр.214  упр.3 стр.217 |
| 14 | 30.03 | Оксиды,соли в свете ТЭД.  Генетические связи между классами веществ | §40-42  упр.3 стр.221  упр.2 стр.225  упр.2 стр.228 |
| 15 | 13.04 | **Контрольная работа №3 «Свойства основных классов неорганических соединений в свете ТЭД»** | **Повторить §34-42** |
| 16 | 27.04 | Окислительно-восстановительные реакции | §43,упр.1,7 стр.235-236 |
| 17 | Сам.раб. | Генетическая связь между классами неорганических веществ».  Основания. Кислоты. Соли. Составление генетических цепочек. | Повторить §38-43 |
|  |  | **Итого 17часов** |  |

Учитель Потапенкова Н. В. potapenkov\_sel@bk.ru