***Очно-заочное отделение***

**Календарно - тематическое планирование 8 класс - химия**

*О.С. Габриелян . Химия-8 класс. М.: Дрофа, 2013.*

***2019-2020 учебный год 2 полугодие***

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| ***№п/п*** | ***Тема урока*** | ***Дата***  | ***Д/задание*** |
| ***2 полугодие*** |  |
| 1. | Чистые вещества и смеси. Массовая и объёмная доля компонентов в смеси, в т.ч. и доля примесей. Расчёты, связанные с понятием «доля» (массовая, объёмная). Физические явления в химии. | 20.01 | С. 141 -156 упр 4 с. 144с.145-149 упр.2,5,6 с.149 |
| 2 | Типы химических реакций. Закон сохранения массы веществ. Химические уравнения.Реакции соединения и разложения.  | 27.01 | С.156-182 упр 3 с.167Упр 3 с. 172Упр 1. С.177Упр 2 с. 182 |
| 3 | Реакции замещения. Реакции обмена. Решение расчётных задач «Вычисление по химическим уравнениям». | 17.02 | С.182-196 Упр 2,4 с. 187Упр 4,5 с. 192 |
| 4 | Растворение как физико-химический процесс. Растворимость. Электролиты и неэлектролиты. Ионы, катионы и анионы. Электролитическая диссоциация, ее основные положения. | 02.03 | с.210-227 упр.7 с.217упр 3.4.5с. 227 |
| 5 | Реакции ионного обмена. Электролитическая диссоциация кислот, оснований, солей | 06.04 | с.228-258 упр.2,5 с.235 упр.3,4,5 с.242упр 1 с. 252упр2,3 с.258 |
| 6 | Генетическая связь между классами неорганических веществ. | 13.04 | С.259 – 261Упр2 с.261 |
| 7 | Окислительно-восстановительные реакции. Упражнения в составлении окислительно- восстановительных реакций. Свойства простых веществ металлов и неметаллов, кислот, солей в свете ОВР.Обобщение и систематизация знаний по курсу 8 класса.Тест за 2-е полугодие. | 18.05 | Повторить конспектыупр.1 с.268 |

***Вопросы для изучения во2-м полугодии:***

*Соединения химических элементов. Изменения, происходящие с веществами. Растворение. Растворы. Реакции ионного обмена и окислительно- восстановительные реакции.*

***Расчетные задачи:***

*Расчеты, связанные с понятием «доля» (массовая, объемная). Вычисление по химическим уравнениям.*

***Лабораторный практикум (для ознакомления):***

 Анализ почвы и воды.

 Приготовление раствора сахара и определение массовой доли его в растворе.

 Классификация химических реакций. Реакции ионного обмена. Условия протекания химических реакций до конца.

 Свойства кислот, оснований, оксидов, солей.

 Решение экспериментальных задач.