**9 класс**

**КАЛЕНДАРНО-ТЕМАТИЧЕСКОЕ ПЛАНИРОВАНИЕ**

**ПО ХИМИИ**

**(очно-заочная форма обучения)**

**2019/2020 учебный год**

**Количество зачётов: 4**

**Базовый учебник: «Химия 9». Автор О.С.Габриелян. 2009 год**

Ссылка на Рабочую тетрадь на печатной основе: <https://yadi.sk/i/e38IlMCmuvtJZ>

**Уважаемые школьники!**

**Для успешной аттестации по химии в 9 классе Вам необходимо:**

* Изучить учебный материал самостоятельно к указанной дате
* Распечатать страницы из Рабочей тетради (ссылка выше) в соответствии с заданием, выполнить задания
* Принести выполненные задания (в печатной тетради) на урок и сдать для контроля учителю
* Внимательно слушать объяснения учителя во время консультаций
* Выполнить зачётные тестовые работы в ходе урока

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

**Календарно-тематическое планирование**

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| **№ урока** | **Тема урока** | **Задания для домашнего выполнения** | **Дата проведения (аудиторно)** |
| 1 | **Повторение основных вопросов курса 8 класса и введение в курс 9 класса**  Предмет неорганической химии. Основные понятия курса химии в основной школе.  Правила техники безопасности в рамках изучения курса химии и повседневной жизни. |  | **12.09** |
| 2 | ***Консультация***.  Характеристика химического элемента-металла на основании его положения в Периодической системе Д.И. Менделеева.  Характеристика химического элемента-неметалла на основании его положения в Периодической системе Д.И. Менделеева.  Характеристика химического элемента по кислотно-основным свойствам образуемых ими соединений. Амфотерность.  Периодический закон и Периодическая система химических элементов Д.И. Менделеева.  Подготовка к зачётной работе.  ***Выполнение зачётной работы по материалу консультации (выполняется дома)*** | § 1, 3  РТ стр. 5-8, стр.12-14  § 2  РТ стр. 17 упр. 1,2,  Стр.19 упр. 1 | **26.09** |
| 3 | **Тема «Металлы»**  ***Консультация***.  Положение металлов в ПСХЭ Д.И. Менделеева, строение их атомов.  Физические свойства металлов.  Химические свойства металлов.  Химические свойства металлов.  Способы получения металлов.  Сплавы. Коррозия металлов.  ***Тест по материалу «Общие физические и химические свойства металлов»*** | § 4-8  РТ стр. 41 упр.1, 2, 4  Стр. 46 упр.4, 5, 6, 7  Стр. 47 упр.1, 2  Стр.51 упр.2, 4  Стр. 53 упр. 2, 3, 4  Стр. 56 упр.1, 2, стр. 57 упр. 4 | **10.10** |
| 4 | ***Консультация.***  Щелочные металлы.  Бериллий, магний и щелочно-земельные металлы.  Важнейшие соединения щелочных и щелочно-земельных металлов.  Алюминий.  Соединения алюминия.  ***Тест по материалу «Свойства соединений щелочных и щелочно-земельных металлов»*** | § 11-12  РТ стр. 61 упр. 3  Стр. 64 упр.64 упр.1, 2  Стр.67 упр.4  Стр.76 упр.1  Стр.79 упр.2  § 13-14  РТ стр. 81 упр.1, 2  Стр.85 упр.2, 3  Стр.87 упр.3  Стр.88 упр.4  Стр.91 упр.1, 2  Стр. 92 упр.5 | **24.10** |
| 5 | ***Консультация***.  Железо.  Соли железа. Качественные реакции на ионы железа.  Обобщение по теме «Металлы».  ***Тест по материалу «Свойства железа и его соединений»*** | Стр.96 упр.2  Стр.97 упр.3  Стр.98 упр.1, 2  Стр. 99, упр.6 | **14.11** |
| 6 | ***Контрольная работа*  по темам «Общая характеристика химических элементов», «Металлы»**  «Осуществление цепочки химических превращений».  «Решение экспериментальных задач по распознаванию и получению веществ» | Повт. Материал § 1-14 | **28.11** |
| 7 | **Тема «Неметаллы»**  Общая характеристика неметаллов. Кислород, озон, воздух.  Водород.  Общая характеристика халькогенов. Кислород. | § 15-17  РТ стр.101 упр.1, 2, 3  Стр. 102 упр.5  Стр. 103 упр.6  Стр.105 упр.5  Стр.106 упр.1, 2, 3  Стр.107 упр.4, 5  Стр.108 упр.6  Стр.110 упр.3  Стр.112 упр.8  § 21-23  РТ стр. 122 упр.1, 2, 3, 4  Стр. 126 упр.6  Стр.127 упр. 1, 2  Стр. 128 упр.3  Стр. 131 упр. 1,  Стр.132 упр.2  Стр. 133 упр. 3  Стр. 136 упр. 1, 2, 3  Стр. 141 упр.5, 6, 1,  Стр. 142 упр.3,  Стр. 143 упр. 4 | **12.12** |
| 8 | Общая характеристика галогенов. Галогены – простые вещества.  Соединения галогенов. Получение и применение галогенов. | § 19-20  РТ стр. 112 упр. 1, 2  Стр. 113 упр.3, 4  Стр. 116 упр.1, 2, 3, 4, 5, 6,  Стр. 117 упр.1  Стр. 118 упр.2  Стр. 120 упр.4  Стр. 121 упр.5, 6 | **Сам.раб** |
| 9 | ***Консультация.***  Сера и её соединения.  Серная кислота. Окислительные свойства серной кислоты.  Решение задач и упражнений комбинированного типа.  ***Тест по материалу «Свойства серы и её соединений»*** | РТ стр. 127 упр.1,2  Стр.128 упр.3  Стр.130 упр.3  Стр.131 упр.1  Стр.136 упр.1,2  Стр.137 упр.3 | **16.01** |
| 10 | ***Консультация***.  Азот.  Аммиак.  Соли аммония.  Кислородные соединения азота. Азотная кислота.  Соли азотной кислоты.  ***Тест по материалу «Азот. Аммиак. Соли аммония»*** | § 24-27  РТ стр. 144 упр.1  Стр. 145 упр.2, 3, 4, 5  Стр. 146 упр.6, 2  Стр. 147 упр.3,  Стр. 149 упр.1, 2, 3, 4  Стр. 150 упр.5  Стр. 154 упр.1,2,3  Стр. 158 упр. 1  Стр. 160 упр. 6  Стр. 165 упр.2, 3 | **30.01** |
| 11 | ***Консультация***.  Фосфор и его соединения.  Биологическое знание фосфора, его применение.  ***Тест по материалу «Свойства соединений азота и фосфора»*** | § 28-31  РТ стр. 167 упр.1,2,3  Стр. 168 упр.4  Стр.169 упр.2  Стр. 170 упр. 1  Стр.171 упр.2 | **13.02** |
| 12 | ***Консультация*.**  Углерод.  Оксиды углерода.  Угольная кислота и её соли.  Кремний.  Соединения кремния.  Решение задач и упражнений комбинированного типа.  Обобщение и систематизация знаний по теме «Неметаллы»  ***Тест по материалу «Соединения углерода и кремния»*** | Стр. 175 упр.1  Стр.176 упр.3, 4  Стр. 179 упр.1  Стр. 180 упр.2  Стр. 184 упр.1  Стр. 187 упр.1, 3 | **27.02** |
| 13 | ***Контрольная работа по теме «Неметаллы»*** | Повт. материал § 15-31 | **12.03** |
| 14 | ***Контрольная работа по теме «Неметаллы»*** | Повт. материал § 15-31 | **02.04** |
| 15 | «Решение экспериментальных задач по теме «Подгруппа кислорода»  Решение экспериментальных задач по теме «Подгруппы азота и углерода»  «Получение, собирание и распознавание газов» | Повт. материал § 15-31 | **16.04** |
| 16 | **Тема «Обобщение знаний по химии за курс основной школы»**  ***(Ликвидация задолженностей по пройденным темам)***  Периодический закон и ПСХЭ Д.И. Менделеева. Закономерности изменения свойств элементов и их соединений.  Типы химических связей. Типы кристаллических решёток.  Классификация химических реакций.  Основные классы неорганических соединений.  Химические свойства соединений разных классов.  **Тема «Химия и жизнь»**  Человек в мире веществ, материалов и химических реакций.  Проблемы безопасного использования веществ и химических реакций в повседневной жизни. | РТ стр.209, 214, 215 | **14.05** |
| 17 | Ликвидация академической задолженности |  | **Сам.раб** |