**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, 3РТ стр. 5-8, стр.12-14§ 2РТ 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»*** | § 4-8РТ стр. 41 упр.1, 2, 4Стр. 46 упр.4, 5, 6, 7Стр. 47 упр.1, 2Стр.51 упр.2, 4Стр. 53 упр. 2, 3, 4Стр. 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»*** | § 11-12РТ стр. 61 упр. 3Стр. 64 упр.64 упр.1, 2Стр.67 упр.4Стр.76 упр.1Стр.79 упр.2§ 13-14РТ стр. 81 упр.1, 2Стр.85 упр.2, 3Стр.87 упр.3Стр.88 упр.4Стр.91 упр.1, 2Стр. 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.2Стр.97 упр.3Стр.98 упр.1, 2Стр. 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. | § 15-17РТ стр.101 упр.1, 2, 3Стр. 102 упр.5Стр. 103 упр.6Стр.105 упр.5Стр.106 упр.1, 2, 3Стр.107 упр.4, 5Стр.108 упр.6Стр.110 упр.3Стр.112 упр.8§ 21-23РТ стр. 122 упр.1, 2, 3, 4Стр. 126 упр.6Стр.127 упр. 1, 2Стр. 128 упр.3Стр. 131 упр. 1, Стр.132 упр.2Стр. 133 упр. 3Стр. 136 упр. 1, 2, 3Стр. 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. | § 19-20РТ стр. 112 упр. 1, 2Стр. 113 упр.3, 4Стр. 116 упр.1, 2, 3, 4, 5, 6,Стр. 117 упр.1Стр. 118 упр.2Стр. 120 упр.4Стр. 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.1,2Стр.128 упр.3Стр.130 упр.3Стр.131 упр.1Стр.136 упр.1,2Стр.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.1Стр. 145 упр.2, 3, 4, 5Стр. 146 упр.6, 2Стр. 147 упр.3,Стр. 149 упр.1, 2, 3, 4Стр. 150 упр.5Стр. 154 упр.1,2,3Стр. 158 упр. 1Стр. 160 упр. 6Стр. 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»*** | § 28-31РТ стр. 167 упр.1,2,3Стр. 168 упр.4Стр.169 упр.2Стр. 170 упр. 1Стр.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.1Стр.176 упр.3, 4Стр. 179 упр.1Стр. 180 упр.2Стр. 184 упр.1Стр. 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** |