Календарно - тематическое планирование. Химия – 8 класс. (О.С.Габриелян).

|  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| **№**  **урока** | **№**  **урока**  **темы** | **Тема урока** | **Практические работы, лабораторные опыты** | **РНК** | **Коррекция** | |
| план. | факт. |
| **1 ЧЕТВЕРТЬ** | | | | | | |
| ***Введение (4ч.)*** | | | | | | |
| 1 | 1 | Предмет химии. Вещества.  Превращение веществ. Роль химии в нашей жизни. |  |  | 2.09 |  |
| 2 | 2 | Знаки химических элементов. |  |  | 6.09 |  |
| 3 | 3 | Периодическая таблица химических элементов  Д. И. Менделеева. |  |  | 9.09 |  |
| 4 | 4 | Химические формулы. Относительная атомная и молекулярная массы. |  |  | 13.09 |  |
| ***Тема №1. «Атомы химических элементов». (10 ч)*** | | | | | | |
| 5 | 1.1 | Основные сведения о строении атомов. Состав атомных ядер: протоны, нейтроны. |  | **Атомный след на Урале.**  **(семинар-1ч)** | 16.09 |  |
| 6 | 1.2 | Изменение протонов в ядре – образование новых химических элементов. Изменение числа нейтронов в ядре – образование изотопов. |  |  | 20.09 |  |
| 7 | 1.3 | Электроны. Строение электронных оболочек атомов элементов №1 – 20 в таблице Д.И.Менделеева. |  |  | 23.09 |  |
| 8 | 1.4 | Таблица Д.И.Менделеева и строение атомов. |  |  | 27.09 |  |
| 9 | 1.5 | Изменение числа электронов на внешнем электронном уровне атома химического элемента – образование положительных и отрицательных ионов. Ионная химическая связь |  |  | 30.09 |  |
| 10 | 1.6 | Взаимодействие атомов элементов неметаллов между собой – образование молекул простых веществ. Ковалентная неполярная химическая связь. |  |  | 4.10 |  |
| 11 | 1.7 | Взаимодействие атомов элементов неметаллов между собой – образование молекул соединений. Электроотрицательность (ЭО) Ковалентная полярная химическая связь. |  |  | 7.10 |  |
| 12 | 1.8 | Взаимодействие атомов элементов неметаллов между собой – образование металлических кристаллов. |  |  | 11.10 |  |
| 13 | 1.9 | Обобщение и систематизация знаний об элементах: металлах и неметаллах, о видах химической связи. |  |  | 14.10 |  |
| 14 | 1.10 | **Контрольная работа №1 по теме: «Атомы химических элементов».** |  |  | 18.10 |  |
| ***Тема №2. «Простые вещества». (7 ч)*** | | | | | | |  |  |  |  | 21.10 |
| 15 | 2.1 | Простые вещества – металлы. Общие физические свойства металлов. |  | **Месторождения руд черных и цветных металлов на территории Челябинской области. (0,5ч)** | 21.10 |  |
| 16 | 2.2 | Простые вещества – неметаллы. Физические свойства неметаллов – простых веществ. Аллотропия. |  |  | 25.10 |  |
| 17 | 2.3 | Количество вещества. Молярная масса вещества |  |  | 28.10 |  |
| **2 ЧЕТВЕРТЬ** | | | | | | |
| 18 | 2.4 | Молярный объем газообразных веществ. |  |  | 8.11 |  |
| 19 | 2.5 | Урок – упражнение. |  |  | 11.11 |  |
| 20 | 2.6 | Обобщение и систематизация знаний по теме: «Простые вещества». |  |  | 15.11 |  |
| 21 | 2.7 | **Контрольная работа №2 по теме:**  **«Простые вещества».** |  |  | 18.11 |  |
| ***Тема №3. «Соединения химических элементов». (12 ч)*** | | | | | | |  |  |  |  | 22.11 |
| 22 | 3.1 | Степень окисления. |  |  | 22.01 |  |
| 23 | 3.2 | Бинарные соединения металлов и неметаллов: оксиды, хлориды, сульфиды и пр. | **Л/о.№1.** Знакомство с образцами веществ разных классов. | **Применение оксидов в быту и на промышленных предприятиях Челябинской области.**  **Использование оксидов металлов как хромофоров на Челябинском лакокрасочном заводе. (0,5ч)** | 25.11 |  |
| 24 | 3.3 | Важнейшие классы бинарных соединений – оксиды, летучие водородные соединения. |  |  | 29.11 |  |
| 25 | 3.4 | Основание. |  |  | 2.12 |  |
| 26 | 3.5 | Кислоты. |  |  | 6.12 |  |
| 27 | 3.6 | Соли |  | **Применение солей в быту и на промышленных предприятиях Челябинской области. Соли в составе минеральной воды. (0,5ч)** | 9.12 |  |
| 28 | 3.7 | Аморфные и кристаллические вещества. |  |  | 13.12 |  |
| 29 | 3.8 | Чистые вещества и смеси. | **Л/о. №2.** Разделение смесей. | **Природные источники питьевой воды в Челябинской области. Способы очистки природной воды и получение чистой питьевой воды в регионе Челябинской области. (0,5ч)** | 16.12 |  |
| 30 | 3.9 | Массовая доля компонентов смеси. |  |  | 20.12 |  |
| 31 | 3.10 | Расчеты, связанные с понятием «ДОЛЯ» |  |  | 23.12 |  |
| 32 | 3.11 | Обобщение и систематизация знаний по теме: «Соединения химических элементов». |  |  | 27.12 |  |
| **3 ЧЕТВЕРТЬ** | | | | | | |
| 33 | 3.12 | **Контрольная работа №3 по теме: «Соединения химических элементов».** |  |  | 13.01 |  |
| ***Тема №4. «Изменения, происходящие с веществами». (10 ч)*** | | | | | | |  |  |  |  | 17.01 |
| 34 | 4.1 | Физические явления. | **Л/о. №3.**Сравнение скорости испарения воды и спирта по исчезновению их капель на фильтровальной бумаге. |  | 17.01 |  |
| 35 | 4.2 | Химические явления. | **Л/о.4.**Окисление меди в пламени спиртовки или горелки. |  | 20.01 |  |
| 36 | 4.3 | Закон сохранения массы веществ.  Химические уравнения. Реакции разложения | **Л/о.5.** Помутнение известковой воды от выдыхаемого углекислого газа. |  | 24.01 |  |
| 37 | 4.4 | Реакции соединения.  Реакции замещения | **Л/о. №7.**Замещение меди в растворе хлорида меди (II) железом. |  | 27.01 |  |
| 38 | 4.5 | Реакции обмена | **Л/о. №6.** Получение углекислого газа взаимодействием соды и кислоты. |  | 31.01 |  |
| 39  40 | 4.6  4.7 | Расчеты по химическим уравнениям. |  |  | 3.02  7.02 |  |
| 41  42 | 4.8  4.9 | Обобщение и систематизация знаний по теме: «Изменения, происходящие с веществами». |  |  | 10.02  14.02 |  |
| 43 | 4.10 | **Контрольная работа №4 по теме: «Изменения, происходящие с веществами».** |  |  | 17.02 |  |
| ***Тема №5. «Практикум №1.Простейшие операции с веществами.».(5 ч)*** | | | | | | |  |  |  |  | 21.02 |
| 44 | 5.1 | **Практическая работа №1.**  Правила ТБ при работе в химическом кабинете. | **П/р. №1.**  Правила ТБ при работе в химическом кабинете. |  | 21.02 |  |
| 45 | 5.2 | **Практическая работа №2.**  Наблюдения за изменениями, происходящими с горящей свечой, и их описание. | **П/р. №2.**  Наблюдения за изменениями, происходящими с горящей свечой, и их описание. |  | 24.02 |  |
| 46 | 5.3 | **Практическая работа №3.**  Анализ почвы и воды. | **П/р. №3.**  Анализ почвы и воды. | **Анализ почвы и воды п.Сулея. (1ч)** | 28.02 |  |
| 47 | 5.4 | **Практическая работа №4.**  Признаки химических реакций. | **П/р. №4.**  Признаки химических реакций. |  | 2.03 |  |
| 48 | 5.5 | **Практическая работа №5.**  Приготовление раствора сахара и определение массовой доли его в растворе. | **П/р. №5.**  Приготовление раствора сахара и определение массовой доли его в растворе. |  | 6.03 |  |
| ***Тема №6. «Растворение. Растворы. Свойства растворов электролитов»(18 ч)*** | | | | | | |  |  |  |  | 9.03 |
| 49 | 6.1 | Растворение как физико – химический процесс. |  |  | 9.03 |  |
| 50 | 6.2 | Растворимость. Типы растворов. |  |  | 13.03 |  |
| 51 | 6.3 | Электролитическая диссоциация.  Основные положения теории электролитическая диссоциации (ТЭД) |  |  | 16.03 |  |
| 52 | 6.4 | Ионные уравнения реакций. |  |  | 20.03 |  |
| 53 | 6.5 | Кислоты в свете ТЭД, их классификация и свойства. | **Л/о.№8**. Реакции, характерные для растворов кислот. |  | 23.03 |  |
| **4 ЧЕТВЕРТЬ** | | | | | | |
| 54 | 6.6 | Основания в свете ТЭД, их классификация и свойства. | **Л/о.№9.** Реакции, характерные для растворов щелочей.  **Л/о. №10.** Получение и свойства нерастворимого основания. |  | 3.04 |  |
| 55 | 6.7 | Оксиды. | **Л/о. №12.** Реакции, характерные для основных оксидов.  **Л/о. №13.** Реакции, характерные для кислотных оксидов. |  | 6.04 |  |
| 56 | 6.8 | Соли в свете ТЭД, их свойства. | **Л/о. №11**. Реакции, характерные для растворов солей. |  | 10.04 |  |
| 57 | 6.9 | Генетическая связь между классами неорганических веществ. |  |  | 13.04 |  |
| 58 | 6.10 | Обобщение и систематизация знаний по теме. |  |  | 17.04 |  |
| 59 | 6.11 | **Контрольная работа №5 «Растворение. Растворы. Свойства растворов электролитов».** |  |  | 20.04 |  |
| 60 | 6.12 | Классификация химических реакций |  | **Превращение веществ, происходящих в природе и в результате хозяйственной деятельности человека в Саткинском районе.(0,5ч)** | 24.04 |  |
| 61  62 | 6.13  6.14 | Окислительно- восстановительные реакции. |  | **Кислород в металлургии (Саткинский металлургический завод).(0,5ч) Газосварка на промышленных предприятиях и в ремонтных мастерских Саткинского района. (0,5ч)** | 27.04  4.05 |  |
| 63 | 6.15 | Упражнения в составлении окислительно- восстановительных реакций. |  |  | 8.05 |  |
| 64 | 6.16 | Свойства изученных классов веществ в свете окислительно- восстановительных реакций. |  | **Экскурсия на предприятие (СТО п. Сулея), использующие газовую сварку и резку металлов. (1ч)** | 11.05 |  |
| 65  66 | 6.17  6.18 | Обобщение и систематизация знаний по теме.  Итоговая контрольная работа за 8 класс |  | **Химическая мелиорация почв Челябинской области. (0,5ч)** | 15.05  18.05 |  |
| ***Тема №7. «Практикум №2.Свойства растворов электролитов».(2 ч)*** | | | | | | |  |  |  |  | 15.05  18.05 |
| 67 | 7.1 | **Практическая работа №8.**  Свойства кислот, оснований, оксидов и солей. | **П/р. №8.**  Свойства кислот, оснований, оксидов и солей. |  | 22.05 |  |
| 68 | 7.2 | **Практическая работа №9.**  Решение экспериментальных задач. | **П/р. №9.**  Решение экспериментальных задач. |  | 25.05 |  |
| Итоговое повторение | | | | | | |
| 69 |  | Итоговое повторение. Простые вещества. |  |  | 29.05 |  |
| 70 |  | Итоговое повторение. Соединения химических элементов. |  |  | 31.05 |  |

***Региональный и национальный компонент: 7 ч.***

1. Тема1. Урок 1.4 Атомный след на Урале. (семинар-1ч)
2. Тема1. Урок 1.4 Месторождения руд черных и цветных металлов на территории Челябинской области. (0,5ч)
3. Тема1. Урок 1.4 Применение оксидов в быту и на промышленных предприятиях Челябинской области. Использование оксидов металлов как хромофоров на Челябинском лакокрасочном заводе. (0,5ч)
4. Тема1. Урок 1.4 Применение солей в быту и на промышленных предприятиях Челябинской области. Соли в составе минеральной воды. (0,5ч)
5. Тема1. Урок 1.4 Природные источники питьевой воды в Челябинской области. Способы очистки природной воды и получение чистой питьевой воды в регионе Челябинской области. (0,5ч)
6. Тема1. Урок 1.4 Анализ почвы и воды п.Сулея. (1ч)
7. Тема1. Урок 1.4 Превращение веществ, происходящих в природе и в результате хозяйственной деятельности человека в Саткинском районе.(0,5ч)
8. Тема1. Урок 1.4 Кислород в металлургии (Саткинский металлургический завод). (0,5ч)
9. Тема1. Урок 1.4 Газосварка на промышленных предприятиях и в ремонтных мастерских Саткинского района. (0,5ч)
10. Тема1. Урок 1.4 Экскурсия на предприятие (СТО п. Сулея), использующие газовую сварку и резку металлов. (1ч)
11. Тема1. Урок 1.4 Химическая мелиорация почв Челябинской области. (0,5ч)