**Система БСП по предмету Химия \_\_\_\_\_\_\_на 2019-2020 учебный год**

**Учитель\_\_\_Кротова С.В.\_\_\_**

|  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| **Тема предмета по УП** | **Класс** | **Количество часов по УП** | **Тема БСП** | **Срок проведения** | **Дата обратной связи от обучающихся (оценка БСП)** |
| **Раздел 1. Введение**  Урок 1. Предмет химии. Вещества 1 ч  Урок 2. Превращение веществ. Роль химии в нашей жизни. 1 ч  Урок 3. Краткие сведения по истории развития химии. Основоположники отечественной химии 1 ч  Урок 4. Знаки химических элементов 1 ч  Урок 5. Периодическая таблица химических элементов Д. И. Менделеева. 1 ч | **8в** | **5** | **Открываем химическую лабораторию. Выбираем дизайн.** | Со 2.09 по 11.09 | 12.09 |
| Урок 6. Химическая формула. Относительная атомная и молекулярная массы. 1 ч  **Раздел 2. Атомы химических элементов.**  Урок 1. Основные сведения о строении атомов 1 ч  Урок 2. Состав атомных ядер.Протоны. Нейтроны. 1 ч  Урок 3. Изменение числа протонов в ядре-образование новых элементов. Нейтроны 1 ч  Урок 4. Строение электронных оболочек первых 20 элементов. 2 ч  Урок 5. ПС Д. И. Менделеева и строение атомов. 1 ч |  | **6** | **Открываем химическую лабораторию. Закупаем вещества** | 13.09 -24.09 | 25.09 |
| Урок 6. Образование ионов. Ионная химическая связь. 1 ч  Урок 7. Ковалентная неполярная связь. 1 ч  Урок 8. Электроотрицательность. Ковалентная полярная связь. 1 ч  Урок 9. Металлическая связь. Образование кристаллов. 1 ч  Урок 10. Обобщение и систематизация знаний о металлах и неметаллах. Виды химических связей. 1 ч  Урок 11. Контрольная работа №1 "Атомы химических элементов". 1 ч  Урок 12. Анализ контрольной работы. 1 ч  **Раздел 3. Простые вещества 9 ч**  Урок 1. Простые вещества – металлы. Общие физические свойства. 1 ч  Урок 2. Простые вещества – неметаллы, физические свойства. 1 ч  Урок 3. Аллотропия. 1 ч  Урок 4. Количество вещества. 1 ч  Урок 5. Решение задач. 1 ч  Урок 6. Молярный объем газообразных веществ. 1 ч  Урок 7. Урок – упражнение по теме "Простые вещества" 1 ч  Урок 8. Обобщение и систематизация знаний по теме "Простые вещества" 1 ч  Урок 9. Контрольная работа № 2 по теме «Простые вещества». 1 ч |  | **15** | **Лаборатория открыта. Изучаем качество закупленных веществ.** | С 30.09 по 24.12 | 25.12 |
| **Раздел 4. Соединения химических элементов.**  Урок 1. Степень окисления. 1 ч  Урок 2. Бинарные соединения металлов и неметаллов: оксиды, хлориды, сульфиды. 1 ч  Урок 3. Важнейшие классы бинарных соединений. Оксиды. 1 ч  Урок 4. Основания. 1 ч  Урок 5. Кислоты. 1 ч  Урок 6. Соли как производные кислот и оснований. 3 ч  Урок 7. Урок-упражнение по теме "Соединения химических элементов". 1 ч  Урок 8. Аморфные и кристаллические вещества. Ионные, атомные, молекулярные, металлические и кристаллические решетки. 1 ч |  | **17** | **Открытая лаборатория принимает вещества на анализ.** | 26.12 -30.01 | 31.01 |
| Урок 9. Чистые вещества и смеси. 1 ч  Урок 10. Массовая и объемная доля компонентов смеси, доля примесей. 2 ч  Урок 11. Расчеты, связанные с понятием «доля». 2 ч  Урок 12. Обобщение и систематизация знаний по теме «Соединения химических элементов». 1 ч  Урок 13. Контрольная работа № 3 по теме «Соединения химических элементов». 1 ч |  | **5** | **Лаборатория приносит прибыль. Точно разбавляем вещества.** | С 1.02 по 11.02 | 12.02 |
| **Раздел 5. Изменения, происходящие с веществами.**  Урок 1. Физические явления. 1 ч  Урок 2. Химические реакции 2 ч  Урок 3. Закон сохранения массы веществ. Химические уравнения 1 ч  Урок 4. Реакции разложения. 1 ч  Урок 5. Реакции соединения. 1 ч  Урок 6. Реакции замещения 1 ч  Урок 7. Реакции обмена. 1 ч |  | **7** | **Наша лаборатория выполняет заказы. Получаем новые вещества.** | С 13.02 по 28.02 | 1.03 |
| Урок 8. Расчеты по химическим уравнениям 2 ч  Урок 9. Обобщение и систематизация знаний по теме. 1 ч  Урок 10. Контрольная работа № 4 по теме «Изменения, происходящие с веществами». 1 ч  Раздел 6. Практикум № 1. Простейшие операции с веществами. |  | **8** | **Экономим бюджета нашей лаборатории.** | 2.03-18.03 | 19.03 |
| Раздел 7. Растворение. Растворы. Свойства растворов электролитов. 25 ч  Урок 1. Растворение, как физико-химический процесс 1 ч  Урок 2. Растворимость. Типы растворов 1 ч  Урок 3. Решение задач по теме "Растворимость". 1 ч  Урок 4. Электролитическая диссоциация 1 ч  Урок 5. Основные положения теории электролитической диссоциации 1 ч  Урок 6. Ионные уравнения реакций. 1 ч  Урок 7. Условия протекания реакций ионного обмена до конца. 1 ч |  | **7** | **Продаем электролиты для аккумуляторов.** | 20.03-11.04 | 12.04 |
| Урок 8. Кислоты в свете теории электролитической диссоциации, их классификация и свойства. 2 ч  Урок 9. Основания в свете ТЭД. Классификация и свойства. 2 ч  Урок 10. Соли в свете ТЭД, их свойства. 2 ч  Урок 11. Обобщение сведений об оксидах, их классификации и химических свойствах. 2 ч  Урок 12. Генетические ряды металлов и неметаллов. Генетическая связь между ними. 2 ч |  | **10** | **Наша продукция просто класс!** | 13.04-25.04 | 26.04 |
| Урок 13. Окислительно-восстановительные реакции. 2 ч  Урок 14. Упражнения в составлении ОВР. 1 ч  Урок 15. Свойства изученных классов веществ в свете ОВР. 1 ч  Урок 16. Обобщение и систематизация знаний по теме. 2 ч  Урок 17. Контрольная работа № 5" Растворение. Растворы. Свойства растворов электролитов". 1 ч  Урок 18. Анализ ошибок. 1 ч Раздел 8. Практикум № 2. Свойства электролитов  Урок 1. Практикум №2 Ионные реакции. 1 ч  Урок 2. Практикум №2 Условия протекания химических реакций между растворами электролитов до конца. 1 ч  Урок 3. Практикум №2 Свойства кислот, оснований, оксидов, солей. 1 ч  Урок 4. Практикум №2 Решение экспериментальных задач. 1 ч |  | **13** | **Производим антиоксиданты.** | 27.04-5.05 | 6.05 |
| Раздел 9. Портретная галерея великих химиков.  Урок 1. Д.И.Менделеев. Строение атома. Периодический закон и периодическая система. 2 ч  Урок 2. Сванте Аррениус. Теория электролитической диссоциации 2 ч  Урок 3. Основные свойства кислот, оснований, солей с точки зрения ТЭД. 2 ч  Раздел 10. Резерв.  Урок 1. Итоговое тестирование. 1 ч  Урок 2. Анализ итогового тестирования 1 ч  Урок 3. Повторение по теме "Классы неорганических соединений". 2 ч  Урок 4. Учебные экскурсии. Экскурсия в аптеку. 4 ч |  | **12** | **Лаборатория готова к визиту ревизоров.** | 7.05-30.05 | 31.05 |
| Итого |  | **105 ч** |  |  |  |