**Календарно – тематическое планирование**

**внеурочной деятельности**

**уроков химии , 8 класс (1ч в неделю), всего 34ч**

|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| **Планир.**  **дата** | **Фактичдата** | **№ урока** | **Тема** | **к/р** | **п/р** | **д/з** | |  | **Примечание** |
|  | | | | | | | |  |  |
|  |  | 1. | Вводное занятие  Правила поведения в химической лаборатории и обращение с химическими веществами |  | + |  | |  | Задания 9 |
|  |  | 2 | Тело, вещество, смесь.  Индивидуальное химическое вещество |  | + |  | |  | Задания 1.1, 1.2 |
|  |  | 3 | Строение веществ. Определение состава вещества по модели молекул |  | + |  | |  | Задания 1.1 |
|  |  | 4 | Физические и химические явления |  |  |  | |  | Задания 2.1,2.2 |
|  |  | 5 | Кристаллические и аморфные вещества  Определение типа кристаллической решетки |  |  |  | |  |  |
|  |  | 6 | Природные явления, сопровождающиеся химическими реакциями |  |  |  | |  |  |
|  |  | 7 | Химические реакции вокруг нас.  Признаки протекания химических реакций |  |  |  | |  | Задания 2.2 |
|  |  | 8 | Выделение веществ из примесей |  |  |  | |  | Задания 7.3, 9 |
|  |  | 9 | Язык химии.  Произношение символов элементов и чтение формул |  |  |  | |  |  |
|  |  | 10 | Относительные атомная и молекулярная масса |  |  |  | |  | Задания 3.1,3.2 |
|  |  | 11 | Массовая доля химического элемента в соединении |  |  |  | |  | Задания 6.4 |
|  |  | 12 | Вычисление доли |  |  |  | |  | Задания 5.1, 5.2 |
|  |  | 13 | Составление химических уравнений, используя химические формулы веществ |  |  |  | |  | Задания 7.1 |
|  |  | 14 | Типы химических реакций. |  |  |  | |  | Задания 7.2 |
|  |  | 15 | Реакции присоединения и разложения |  |  |  |  | |  |
|  |  | 16 | Реакции замещения и обмена |  |  |  |  | |  |
|  |  | 17 | Получение газов. Основные характеристики способов получения |  |  |  |  | | Задания 7.3 |
|  |  | 18 | **Проведение пробной ВПР** | + |  |  |  | |  |
|  |  | 19 | Решение задач на растворы |  |  |  |  | |  |
|  |  | 20 | «Моль с иной стороны»  Расчет количества (n)вещества по формуле |  |  |  |  | | Задания 6.5 |
|  |  | 21 | Расчет массы вещества (m)по формуле |  |  |  |  | | Задания 6.5 |
|  |  | 22 | Расчет объема вещества (V) по формуле |  |  |  |  | |  |
|  |  | 23 | Расчет числа частиц N(молекул, атомов, ) |  |  |  |  | |  |
|  |  | 24 | Номенклатура неорганических соединений |  |  |  |  | |  |
|  |  | 25 | Оксиды |  |  |  |  | |  |
|  |  | 26 | Гидроксиды |  |  |  |  | |  |
|  |  | 27 | Кислоты |  |  |  |  | |  |
|  |  | 28 | Соли |  |  |  |  | |  |
|  |  | 29 | ПС и ПЗ. Строение атома |  |  |  |  | | Задания 4 |
|  |  | 30 | Электронные конфигурации |  |  |  |  | |  |
|  |  | 31 | Виды связей |  |  |  |  | | Задания 8 |
|  |  | 32 | Области применения веществ |  |  |  |  | | Задания 8 |
|  |  | 33 | **Проведение итоговой ВПР** | + |  |  |  | |  |
|  |  | 34 | Итоговое занятие |  |  |  |  | |  |
|  |  | 35 |  |  |  |  |  | |  |