Приложение 1

**Календарно-тематическое планирование**

по учебному предмету «Химия»

Класс : 8

Учитель : Юсупова В.М., учитель биологии и химии

Количество часов: всего 68 часов, в неделю 2 часа

Планирование составлено на основе Программы по курсу «Химия» / по ред. Габриелян О.С./

|  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- |
| № | Тема | Количество часов | Дата проведения | примечание |
| 1 | Предмет химии. Вещества. Превращение веществ. Роль химии в жизни человека История возникновения и развития химии. | 1 | 2.09 |  |
| 2 | **Практическая работа №1 «Приемы обращения с лабораторным оборудованием»** Техника безопасности в кабинете химии. | 1 | 5.09 |  |
| 3 | Химические знаки.  | 1 | 9.09 |  |
| 4 | Периодическая система химических элементов. | 1 | 16.09 |  |
| 5 | Химические формулы. Относительная атомная и молекулярная массы. | 1 | 19.06 |  |
| 6 | Основные сведения о строении атомов. Электронное строение атома Изменение строения атомов в периодах и группах | 1 | 23.09 |  |
| 7 | Строение электронных оболочек атомов | 1 | 26.09 |  |
| 8 | Ионная связь | 1 | 30.09 |  |
| 9 | Ковалентная неполярная химическая связь. | 1 | 3.10 |  |
| 10 | Электроотрицательность. Ковалентнаяполярная связь. | 1 | 7.10 |  |
| 11 | Металлическаясвязь. | 1 | 10.10 |  |
| 12 | Металлы. Неметаллы. Аллотропия | 1 | 14.10 |  |
| 13 |  Количество вещества. Моль. Молярная масса.. | 1 | 17.10 |  |
| 14 | Молярный объем газообразных веществ.  | 1 | 21.10 |  |
| 15 | Решение задач с понятием «моль» | 1 | 24.10 |  |
| 16 | **Контрольная работа №1****«Атомы химических элементов »** | 1 | 28.10 |  |
| 17 | Степень окисления.Сложные вещества. Бинарные соединения | 1 | 31.10 |  |
| 18 | Степень окисления.Сложные вещества. Бинарные соединения | 1 | 7.11 |  |
| 19 | Оксиды и гидриды | 1 | 11.11 |  |
| 20 | Основания  | 1 | 14.11 |  |
| 21 | Кислоты.  | 1 | 18.11 |  |
| 22 | Соли. | 1 | 21.11 |  |
| 23 | Составление формул классов веществ по названиям, номенклатура (тренинг) | 1 | 25.11 |  |
| 24 |  Типы кристаллических решеток: ионная, атомная, молекулярная и металлическая.  | 1 | 28.11 |  |
| 25 | Чистые вещества и смеси. Массовая и объёмная доля компонентов в смеси, в том числе и доля примесей | 1 | 2.12 |  |
| 26 | Решение задач по теме «Массовая и объемная доли компонента смеси.  | 1 | 5.12 |  |
| 27 | Вычисление массы вещества растворенного вещества и растворителя. | 1 | 9.12 |  |
| 28 | Физические и химические явления в химии.Химические реакции: признаки и условия протекания. | 1 | 12.12 |  |
| 29 | **Практическая работа№ 2 «Признаки хим. реакций**» | 1 | 16.12 |  |
| 30 | Закон сохранения массы веществ. Химические уравнения.  | 1 | 19.12 |  |
| 31 | Расставление коэффициентов (тренинг) | 1 | 23.12 |  |
| 32 | Реакции разложения и соединения. | 1 | 26.12 |  |
| 33 | Реакции замещения | 1 | 30.12 |  |
| 34 | Реакции обмена.  | 1 | 16.01 |  |
| 35 | Выполнение упражнений по составлению реакций обмена.  | 1 | 20.01 |  |
| 36 | Расчеты по химическим уравнениям. | 1 | 23.01 |  |
| 37 | Расчеты по химическим уравнениям. | 1 | 27.01, |  |
| 38 | **Контрольная работа №2****«Изменения, происходящие с веществами»** | 1 | 30.01 |  |
| 39 | **Тема 5. Скорость химических реакций. Химическое равновесие**  | 1 |  |  |
| 40 | Скорость химической реакции | 1 | 3.02 |  |
| 41 | Зависимость скорости хим. реакции от условий. | 1 | 6.02 |  |
| 42 | Катализаторы | 1 | 10.02 |  |
| 43 | Обратимые и необратимые реакции | 1 | 13.02 |  |
| 44 | Химическое равновесие и способы его смещения. | 1 | 17.02 |  |
| 45 | Решение задач по теме «Скорость химических реакций» | 1 | 20.02 |  |
| 46 | Растворение. Растворимость веществ в воде Электролитическая диссоциация | 1 | 24.02 |  |
| 47 | Основные положения электролитической диссоциации | 1 | 27.02 |  |
| 48 | Ионные уравнения реакций | 1 | 3.03 |  |
| 49 | **Практическая работа №3 «Условия протекания реакций ионного обмена»** | 1 | 6.03 |  |
| 50 | Кислоты в свете ТЭД, классификация и свойства | 1 | 10.03 |  |
| 51 | Основания, их классификация.  | 1 | 13.03 |  |
| 52 | Оксиды и их классификация.  | 1 | 17.03 |  |
| 53 | Соли, их классификация  | 1 | 20.03 |  |
| 54 | Генетическая связь между классами неорганических соединений. | 1 | 24.03 |  |
| 55 | Генетическая связь между классами неорганических соединений. | 1 | 3.04 |  |
| 56 | **Практическая работа № 4 «Свойства кислот, оснований, оксидов и солей»** | 1 | 7.04 |  |
| 57 | **Контрольная работа № 3 по теме «Растворы. Электролитическая диссоциация»** | 1 | 10.04 |  |
| 58 | Окислительно-восстановительные реакции.  | 1 | 14.04 |  |
| 59 | Окислительно-восстановительные реакции.  | 1 | 17.04 |  |
| 60 | Обобщение и повторение пройденного  | 1 | 21.04 |  |
| 61 | **Итоговая контрольная работа** | 1 | 24.04 |  |
| 62 | Резерв. Виды химической связи. Повторение | 1 | 28.04 |  |
| 63 | Резерв. Основные классы соединений. Повторение | 1 | 5.05 |  |
| 64 | Резерв. Типы химических реакций. Повторение | 1 | 8.05 |  |
| 65 | Резерв. Ионные уравнения. Повторение | 1 | 12.05 |  |
| 66 | Резерв. Окислительно-восстановительные реакции | 1 | 15.05 |  |
| 67 | Резерв. Решение задач. Повторение | 1 | 19.05 |  |
| 68 | Резерв. Решение задач. Повторение | 1 | 22.05 |  |