**Календарно-тематическое планирование уроков химии**

 **в 8-ых классах МОУ «Лицей №6»**

**на 2015 – 2016 учебный год.**

**Учитель Супрунович О. Ш.**

|  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- |
| Номера уроковпо порядку | № урокав разделе, теме | Тема урока | Плановые сроки изучения учебного материала | Скорректированные сроки изучения учебного материала  |
| **ВВЕДЕНИЕ ( 6 часов)** |
| 1 | 1 | Предмет химии. Вещества |  |  |
| 2 | 2 | История развития химии. Превращения веществ. **Лабораторный опыт №1** «Признаки химических реакций» |  |  |
| 3 | 3 | Периодическая система химических элементов Д.И.Менделеева |  |  |
| 4 | 4 | Химические формулы. Относительная атомная и молекулярная масса |  |  |
| 5 | 5 | Расчеты по химическим формулам веществ |  |  |
| 6 | 6 | Расчеты по химическим формулам веществ |  |  |
| Тема 1. АТОМЫ ХИМИЧЕСКИХ ЭЛЕМЕНТОВ (10 часов) |
| 7 | 1 | Строение атома |  |  |
| 8 | 2 | Изотопы |  |  |
| 9 | 3 | Строение электронных оболочек атомов |  |  |
| 10 | 4 | Составление атомных и электронных формул элементов. Ионная связь. |  |  |
| 11 | 5 | Ковалентная полярная химическая связь |  |  |
| 12 | 6 | Ковалентная неполярная химическая связь |  |  |
| 13 | 7 | Металлическая химическая связь |  |  |
| 14 | 8 | Периодическая система химических элементов Д.И. Менделеева |  |  |
| 15 | 9 | ***Контрольная работа №1***. «Атомы химических элементов» |  |  |
| 16 | 10 | Анализ контрольной работы. Обобщение темы «Атомы химических элементов» |  |  |
| **Тема 2. ПРОСТЫЕ ВЕЩЕСТВА (7 часов)** |
| 17 | 1 | Металлы |  |  |
| 18 | 2 | Общая характеристика неметаллов |  |  |
| 19 | 3 | Количество вещества. Моль. Молярная масса. |  |  |
| 20 | 4 | Постоянная Авогадро. Молярный объем газообразных веществ |  |  |
| 21 | 5 | Решение задач по теме : «Простые вещества» |  |  |
| 22 | 6 | *Контрольная работа №2*: «Простые вещества» |  |  |
| 23 | 7 | Анализ контрольной работы. Обобщение темы. |  |  |
| **Тема 3**. **СОЕДИНЕНИЯ ХИМИЧЕСКИХ ЭЛЕМЕНТОВ (14 часов)** |
| 24 | 1 | Степень окисления. Бинарные соединения. Составление формул бинарных соединений, общий способ их называния |  |  |
| 25 | 2 | Оксиды и летучие водородные соединения. |  |  |
| 26 | 3 | Основания. Индикаторы. **Лабораторный опыт №2** «Качественные реакции на основания» |  |  |
| 27 | 4 | Кислоты. **Лабораторный опыт №3** «Качественные реакции на кислоты» |  |  |
| 28 | 5 | Соли. Растворимость веществ |  |  |
| 29 | 6 | Аморфные и кристаллические вещества |  |  |
| 30 | 7 | **Практическая работа №1**: «Приемы обращения с лабораторной посудой» |  |  |
| 31 | 8 | Закон постоянства состава. Чистые вещества и смеси. |  |  |
| 32 | 9 | Массовая и объемная доли компонента смеси. **Лабораторный опыт №4:** «Разделение смесей» |  |  |
| 33 | 10 | Решение задач: « Расчет массовой доли компонента в смеси» |  |  |
| 34 | 11 | Решение задач: « Расчет объемной доли компонента в смеси» |  |  |
| 35 | 12 | Практическая работа №2: « Приготовление раствора с заданной концентрацией» |  |  |
| 36 | 13 | *Контрольная работа №3:* «Расчет массовой и объемной долей компонентов смеси веществ» |  |  |
| 37 | 14 | Анализ контрольной работы. Обобщение темы: «Соединения химических элементов» |  |  |
| Тема 4. ИЗМЕНЕНИЯ ПРОИСХОДЯЩИЕ С ВЕЩЕСТВАМИ (13 часов) |
| 38 | 1 | Физические явления в химии |  |  |
| 39 | 2 | Химические реакции. Химические уравнения реакций. Закон сохранения массы веществ. |  |  |
| 40 | 3 | Реакции разложения. **Лабораторный опыт №5**: «Разложение гидроксида меди (II)»  |  |  |
| 41 | 4 | Реакции соединения. **Лабораторный опыт №6**: «Прокаливание медной проволоки» |  |  |
| 42 | 5 | Реакции замещения. **Лабораторный опыт №7**: «Взаимодействие раствора кислоты с цинком» |  |  |
| 43 | 6 | Реакции обмена. **Лабораторный опыт №8**: «Реакция нейтрализации в присутствии индикатора» |  |  |
| 44 | 7 | **Практическая работа №3*: «***Признаки химической реакции» |  |  |
| 45 | 8 | Типы химических реакций на примере свойств воды |  |  |
| 46 | 9 | Расчеты по химическим уравнениям реакции |  |  |
| 47 | 10 | Расчеты по химическим уравнениям реакции |  |  |
| 48 | 11 | Расчеты по химическим уравнениям реакции |  |  |
| 49 | 12 | ***Контрольная работа №4***: «Расчет по химическим уравнениям реакции» |  |  |
| 50 | 13 | Анализ контрольной работы. Обобщение темы |  |  |
| **Тема 5. РАСТВОРЕНИЕ. РАСТВОРЫ (17 часов)** |
| 51 | 1 | Раствор. Растворимость. Типы растворов |  |  |
| 52 | 2 | Электролитическая диссоциация. **Лабораторный опыт №9**: «Электропроводность растворов оснований, кислот и солей» |  |  |
| 53 | 3 | Теория электролитической диссоциации |  |  |
| 54 | 4 | Основания как электролиты. **Лабораторный опыт № 10**: «Получение нерастворимых оснований» |  |  |
| 55 | 5 | Кислоты как электролиты. **Лабораторный опыт № 11**: «Свойства соляной кислоты как электролита» |  |  |
| 56 | 6 | Соли в свете ТЭД. **Лабораторный опыт № 12**: «Обнаружение некоторых катионов и анионов» |  |  |
| 57 | 7 | Ионные уравнения реакции |  |  |
| 58 | 8 | **Практическая работа №4**: «Реакции ионного обмена и условия их протекания до конца» |  |  |
| 59 | 9 | Решение задач: «Ионные уравнения реакции» |  |
| 60 | 10 | Решение задач: «Ионные уравнения реакции» |  |  |
| 61 | 11 | Классификация оксидов |  |  |
| 62 | 12 | **Практическая работа №5**: « Генетическая связь между классами неорганических соединений»  |  |  |
| 63 | 13 | Обобщение темы: «Растворимость. Растворы» |  |  |
| 64 | 14 | Окислительно-восстановительные реакции |  |  |
| 65 | 15 | Метод электронного баланса |  |  |
| 66 | 16 | Метод электронного баланса |  |  |
| 67 | 17 | Обобщение темы «Окислительно-восстановительные реакции» |  |  |
|  |  |  |  |  |
| РЕЗЕРВНОЕ ВРЕМЯ (3 часа) |
| 68 | 1 | Строение электронных оболочек атомов |  |  |
| 69 | 2 | Расчеты по химическим уравнениям реакции |  |  |
| 70 | 3 | Составление окислительно-восстановительных реакций |  |  |
| **Итого часов** | в том числе: |
| уроков повторения | практических работ | контрольных работ |
| **по программе** | **70** | **3** | **5** | **4** |
| **выполнено** |  |  |  |  |

СОГЛАСОВАНО

Зам. директора по УВР

 \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_/ И. М. Бочарова /

«26» августа 2015 г.

СОГЛАСОВАНО

на заседании РМО учителей биологии

протокол №1 от «\_\_\_» августа 2015г.

Руководитель РМО

\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ / Э.Ю. Смывина /