**Тематическое планирование по химии в 8 классе согласно ФГОС ООО.**

|  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| № п./п. | Наименование разделов и тем | Всего часов | Из них | | | |
| Лабораторные и практические (тема) | Контрольные и диагностические материалы (тема) | Экскурсии | Примечание |
| I. | **Раздел 1. Основные понятия химии.**  Тема №1.Предмет химии | 62  часа  7час | Практические:  1.Приемы обращения с лабораторным оборудованием - 1час  2.Очистка загрязненной соли 1 час  3.Изучение строения пламени  Лаборат.опыты:  Примеры физических явлений.  Примеры химических реакций |  |  |  |
| II. | Тема2. Первоначальные химические понятия | 12 | Лаб.опыты:работа с коллекцией минералов, металлов и неметаллов.  Составление шаростержневых моделей молекул воды, аммиака, метана, хлороводорода. | Знаки химических элементов.  Расчет молярной массы, количества вещества –контр.работа |  | Сам.работа |
| III. | Тема 3.Оксиды | 8 | Лаб.опыты:ознакомление с образцами оксидов  Практическая работа 4: получение кислорода и изучение его свойств. |  |  |  |
| IV | Тема4.Кислоты и соли | 11 | Лаб.опыты:проверка водорода на чистоту;  сравнение окраски индикаторов в разных средах; взаимодействие кислот с металлами, оксидами металлов;  Приготовление растворов.  Практические работы №5,6:  1.Получение водорода и изучение его свойств -1час  2.Получение раствора медного купороса из оксида меди и серной к-ты.-1час |  |  |  |
| V | Тема 5.Вода. основания. | 11 | Лаб.опыты:взаимодействие кислот и оснований;  Получение нерастворимых оснований;  Разложение нерастворимых оснований при нагревании  Практическая работа№7: генетические связи между классами неорганических соединений – 1час | (тесты: «ЕГЭ:шаг за шагом» А.С.Корощенко. М, «Дрофа»,2011)  Классификация неорганических веществ -тест и контрольная работа |  |  |
| VI | Тема 6.Естественные семейства химических элементов | 8 | Лаб.опыты:вытеснение галогенами друг друга из растворов солей. |  |  |  |
| VII | Тема 7.Количественные отношения в химии | 5 |  | Решение расчетных задач |  |  |
| VII I | Резерв: степень окисления, расчетные задачи | 8 |  | Тест»Степень окисления и валентность»  Расчетные задачи |  |  |
|  | Итого | 70часов | 7час. Практические работы | 6 часов |  | Итого |