**План подготовки к ОГЭ по химии**

**Пояснительная записка**

Данный план составлен  на основе кодификатора и спецификатора  к экзамену по химии в форме ОГЭ

Программа составлена для обучающихся 9-х классов, которые выбрали химию, для сдачи экзамена в новой форме.

Программа построена таким образом, что позволит расширить и углубить знания учащихся по всем основным разделам школьного курса химии основной школы, а также ликвидировать возможные пробелы.

**Целью подготовки является**  повышение уровня предметной и психологической подготовки  учащихся к сдаче государственной итоговой аттестации выпускников 9 классов в новой форме по химии  (знакомства школьников с особенностями данной формы аттестации, отработки ими навыков заполнения аттестационных документов и бланков ответов).

|  |  |
| --- | --- |
| № | Тема занятия |
|  | Строение атома. Строение электронных оболочек атомов первых 20 элементов Периодической системы Д. И. Менделеева |
|  | Периодический закон и Периодическая система химических элементов Д. И. Менделеева |
|  | Строение молекул. Химическая связь: ковалентная (полярная и неполярная), ионная, металлическая |
|  | Валентность химических элементов. Степень окисления химических элементов |
|  | Простые и сложные вещества. Основные классы неорганических веществ |
|  | Химическая реакция. Условия и признаки протекания химических реакций. Химические уравнения |
|  | Электролиты и неэлектролиты. Катионы и анионы. Электролитическая диссоциация кислот, щелочей и солей (средних) |
|  | Реакции ионного обмена и условия их осуществления |
|  | Химические свойства простых веществ: металлов и неметаллов |
|  | Химические свойства оксидов: основных, амфотерных, кислотных |
|  | Химические свойства оснований. Химические свойства кислот |
|  | Химические свойства солей (средних) |
|  | Чистые вещества и смеси. Правила безопасной работы в школьной лаборатории. Лабораторная посуда и оборудование |
|  | Степень окисления химических элементов. Окислитель и восстановитель. Окислительно-восстановительные реакции |
|  | Вычисление массовой доли химического элемента в веществе |
|  | Периодический закон Д. И. Менделеева. Закономерности изменения свойств элементов и их соединений в связи с положением в периодической системе химических элементов |
|  | Первоначальные сведения об органических веществах: предельных и непредельных углеводородах и кислородсодержащих веществах: спиртах, карбоновых кислотах |
|  | Определение характера среды раствора кислот и щелочей с помощью индикаторов. Качественные реакции на ионы в растворе (хлорид-, сульфат-, карбонат-ионы, ион аммония) |
|  | Химические свойства простых веществ. Химические свойства сложных веществ |
|  | Взаимосвязь различных классов неорганических веществ. Реакции ионного обмена и условия их осуществления |
|  | Вычисление массовой доли растворенного вещества в растворе |
|  | Химические свойства простых веществ. Химические свойства сложных веществ. Ка­че­ствен­ные реакции на ионы в растворе (хлорид-, сульфат-, карбонат-ионы, ион аммония) |