**ДЕПАРТАМЕНТ ОБРАЗОВАНИЯ Г.МОСКВЫ**

**ЮЖНОЕ ОКРУЖНОЕ УПРАВЛЕНИЕ ОБРАЗОВАНИЯ**

**ГОСУДАРСТВЕННОЕ БЮДЖЕТНОЕ ОБРАЗОВАТЕЛЬНОЕ УЧРЕЖДЕНИЕ**

**ЦЕНТР ЛЕЧЕБНОЙ ПЕДАГОГИКИ И**

**ДИФФЕРЕНЦИРОВАННОГО ОБУЧЕНИЯ**

**«ВОЗРОЖДЕНИЕ»**

 УТВЕРЖДАЮ

ЗАМЕСТИТЕЛЬ ДИРЕКТОРА ГБОУ ЦЛПДО

 «Возрождение»

\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ / \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

**ТЕМАТИЧЕСКОЕ ПЛАНИРОВАНИЕ**

**ХИМИЯ**

**8 КЛАСС**

**34 ЧАСА В ГОД**

**(1 ЧАС В НЕДЕЛЮ)**

**Планирование составлено на основе программы по химии О.С.Габриэляна**

**Учебник «Химия 9 класс»**

**Авторы учебника: О.С.Габриэлян**

|  |  |
| --- | --- |
| № урока | Тема |
| I четверть - 9 часов |
| 1 | Предмет химии. Вещества. Превращение веществ. Роль химии в жизни человека.  |
| 2 | Знаки (символы) химических элементов. Таблица Д.И.Менделеева. Химические формулы. Относительная атомная и молекулярная массы.  |
| 3 | Массовая доля элемента в соединении. |
| 4 | Основные сведения о строении атомов. Состав атомных ядер: протоны и нейтроны. Электроны. Строение электронных оболочек №1-20 в таблице Д.И.Менделеева. |
| 5 | Металлические и неметаллические свойства элементов. Изменение свойств химических элементов по группам и периодам. Ионная хим.св. |
| 6 | Ковалентная неполярная химическая связь. Электроотрицательность. Ковалентная полярная химическая связь. |
| 7 | Металлическая связь.  |
| 8 | Обобщение. Подготовка к контрольной работе. |
| 9 | Контрольная работа по теме «Атомы химических элементов» |
| II четверть - 7 часов |
| 10 | Простые вещества – металлы Аллотропия.  |
| 11 | Простые вещества – неметаллы, их сравнение с металлами. |
| 12 | Количество вещества. Молярный объем газообразных веществ. |
| 13 | Степень окисления. |
| 14 | Основы номенклатуры бинарных соединений. |
| 15 | Подготовка к контрольной работе. |
| 16 | Контрольная работа по теме «Простые вещества». |
| III четверть - 10 часов |
| 17 | Оксиды. |
| 18 | Основания. |
| 19 | Кислоты. |
| 20 | Соли как производные кислот и оснований. |
| 21 | Амфотерные и кристаллические вещества. Кристаллические решетки. |
| 22 | Чистые вещества и смеси. Массовые и объемные доли компонентов в смеси. |
| 23 | Химические уравнения. Закон сохранения массы веществ. |
| 24 | Расчеты по химическим уравнениям. |
| 25 | Подготовка к контрольной работе. |
| 26 | Контрольная работа по теме «Соединения химических элементов». |
| IV четверть - 8 часов |
| 27 | Реакции разложения и соединения. Скорость реакции. Катализаторы.ииости хтализаторактролитической диссоциации.бриеляна |
| 28 | Реакции замещения и обмена. Ряд активности металлов. |
| 29 | Растворение. Растворы. |
| 30 | Основные положения теории электролитической диссоциации. |
| 31 | Генетическая связь между классами неорганических веществ. |
| 32 | Кислоты, основания, оксиды, соли в свете ТЭД.  |
| 33 | Подготовка к итоговой контрольной работе за год. |
| 34 | Итоговая контрольная работа за 8 класс. |