Рабочая программа элективного курса по химии

« Подготовка к ЕГЭ по химии»

**Пояснительная записка**

Элективный курс *«Подготовка к ЕГЭ по химии»* предназначен для учащихся 11-х классов и рассчитан на 34 часов (1 час в неделю).

Основной акцент при разработке программы курса делается на решении задач по блокам: «Общая химия», «Неорганическая химия», «Органическая химия». Особое внимание уделяется методике решения задач части В и С по контрольно- измерительным материалам ЕГЭ.

**Цели элективного курса:**

* развитие познавательной деятельности обучающихся через активные формы и методы обучения;
* развитие творческого потенциала обучающихся, способности критически мыслить;
* закрепление и систематизация знаний обучающихся по химии;
* обучение обучающихся основным подходам к решению расчетных задач по химии, нестандартному решению практических задач.

**Задачи элективного курса:**

* подготовить выпускников к единому государственному экзамену по химии;
* развить умения самостоятельно работать с литературой, систематически заниматься решением задач, работать с тестами различных типов;
* выявить основные затруднения и ошибки при выполнении заданий ЕГЭ по химии;
* научить обучающихся приемам решения задач различных типов;
* закрепить теоретические знания школьников по наиболее сложным темам курса общей, неорганической и органической химии;
* способствовать интеграции знаний учащихся по предметам естественно- математического цикла при решении расчетных задач по химии;
* продолжить формирование умения анализировать ситуацию и делать прогнозы.

**Тематическое планирование по элективному курсу**

**«Подготовка к ЕГЭ по химии»**

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| **№ п/п** | **Наименование разделов и тем** | **Максимальная нагрузка учащегося, ч.** |  |
| **Теорети- ческое обучение,**  **ч.** |
| 1. | Структура контрольно-измерительных материалов ЕГЭ по химии. Особенности самостоятельной подготовки школьников к ЕГЭ | 1 | 1 |
| 2. | Теоретические основы химии. Общая химия | 8 | 8 |
| 3. | Неорганическая химия | 10 | 10 |
| 4. | Органическая химия | 10 | 10 |
| 5. | Обобщение и повторение материала за школьный  курс химии | 5 | 4 |
|  | Итого | **34** | **34** |

**Содержание элективного курса «Подготовка к ЕГЭ по химии»**

## Тема 1. Структура контрольно-измерительных материалов ЕГЭ по химии.

**Особенности самостоятельной подготовки школьников к ЕГЭ (1 час)**

Спецификация ЕГЭ по химии 2019 г. План экзаменационной работы ЕГЭ по химии 2019 г. (ПРИЛОЖЕНИЕ к спецификации). Кодификатор элементов содержания по химии для составления КИМов ЕГЭ 2019 г. Контрольно-измерительные материалы по химии 2018-2019 г. (анализ типичных ошибок).

Характеристика содержания части **А** ЕГЭ по химии 2019 г. Характеристика содержания части **В** ЕГЭ по химии 2019 г. Характеристика содержания части **С** ЕГЭ по химии 2019 г.

## Тема 2. Теоретические основы химии. Общая химия (8 часов)

* 1. *Химический элемент*

Современные представления о строении атома. Строение электронных оболочек атомов элементов первых четырех периодов: *s*-, *p-* и *d*-элементы. Электронная конфигурация атома. Основное и возбужденное состояние атомов.

Периодический закон и периодическая система химических элементов Д.И. Менделеева. Радиусы атомов, их периодические изменения в системе химических элементов. Закономерности изменения химических свойств элементов и их соединений по периодам и группам. Понятие о радиоактивности.

* 1. *Химическая связь и строение вещества*

Ковалентная химическая связь, еѐ разновидности (полярная и неполярная), механизмы образования. Характеристики ковалентной связи (длина и энергия связи). Ионная связь. Металлическая связь. Водородная связь.

Электроотрицательность. Степень окисления и валентность химических элементов. Вещества молекулярного и немолекулярного строения. Зависимость свойств веществ от особенностей их кристаллической решетки.

* 1. *Химические реакции*
     1. Химическая кинетика

Классификация химических реакций. Тепловой эффект химической реакции.

Термохимические уравнения. Скорость реакции, еѐ зависимость от различных факторов.

Обратимые и необратимые химические реакции. Химическое равновесие. Смещение химического равновесия под действием различных факторов.

* + 1. Теория электролитической диссоциации

Электролитическая диссоциация электролитов в водных растворах. Сильные и слабые электролиты. Реакции ионного обмена.

Характерные химические свойства оксидов: основных, амфотерных, кислотных. Характерные химические свойства оснований и амфотерных гидроксидов. Характерные химические свойства кислот. Характеристика основных классов неорганических соединений с позиции теории электролитической диссоциации (ТЭД).

Характерные химические свойства солей: средних, кислых, основных; комплексных (на примере соединений алюминия и цинка). Гидролиз солей. Среда водных растворов: кислая, нейтральная, щелочная. Водородный показатель (рН). Индикаторы. Определение характера среды водных растворов веществ.

* + 1. Окислительно-восстановительные реакции.

Реакции окислительно-восстановительные, их классификация Коррозия металлов и способы защиты от неѐ. Электролиз расплавов и растворов (солей, щелочей, кислот). Реакции, подтверждающие взаимосвязь различных классов неорганических соединений.

### Решение тренировочных задач по теме: «Теоретические основы химии. Общая химия» » (по материалам КИМов ЕГЭ 2023г)

Вычисление массы растворенного вещества, содержащегося в определенной массе раствора с известной массовой долей. Расчеты: объемных отношений газов при химических реакциях. Расчеты: теплового эффекта реакции. Расчеты: массовой доли (массы) химического соединения в смеси. Написание уравнений окислительно-восстановительных реакций, расстановка коэффициентов методом электронного баланса.

## Тема 3. Неорганическая химия (10 часов)

* 1. *Характеристика металлов главных подгрупп и их соединений*

Общая характеристика металлов главных подгрупп I–III групп в связи с их положением в периодической системе химических элементов Д.И. Менделеева и особенности строения их атомов.

Характерные химические свойства простых веществ и соединений металлов - щелочных, щелочноземельных, алюминия.

* 1. *Характеристика неметаллов главных подгрупп и их соединений*

Общая характеристика неметаллов главных подгрупп IV–VII групп в связи с их положением в периодической системе химических элементов Д.И. Менделеева и особенностями строения их атомов.

Характерные химические свойства простых веществ и соединений неметаллов - водорода, галогенов, кислорода, серы, азота, фосфора, углерода, кремния.

* 1. *Характеристика переходных элементов и их соединений*

Характеристика переходных элементов – меди, цинка, хрома, железа по их положению в периодической системе химических элементов Д.И. Менделеева и особенностям строения их атомов.

Характерные химические свойства простых веществ и соединений переходных металлов – меди, цинка, хрома, железа.

### Решение тренировочных задач по теме: «Неорганическая химия» (по материалам КИМов ЕГЭ 2023г 2024г)

Расчеты: массы (объема, количества вещества) продукта реакции, если одно из веществ дано в виде раствора с определенной массовой долей растворенного вещества.

Расчеты: массовой или объемной доли выхода продукта реакции от теоретически возможного. Расчеты: массовой доли (массы) химического соединения в смеси. Определение рН среды раствором солей.

Генетическая связь между основными классами неорганических соединений.

Качественные реакции на неорганические вещества и ионы.

## Тема 4. Органическая химия (10 часов)

* 1. *Углеводороды*

Теория строения органических соединений. Изомерия – структурная и пространственная.

Гомологи и гомологический ряд.

Типы связей в молекулах органических веществ. Гибридизация атомных орбиталей углерода. Радикал. Функциональная группа. Классификация и номенклатура органических соединений.

Характерные химические свойства углеводородов: алканов, циклоалканов, алкенов, диенов, алкинов. Природные источники углеводородов, их переработка. Механизмы реакций присоединения в органической химии. Правило В.В. Марковникова, правило Зайцева А.М.

Характерные химические свойства ароматических углеводородов: бензола и толуола.

Механизмы реакций электрофильного замещения в органических реакциях.

Высокомолекулярные соединения. Реакции полимеризации и поликонденсации.

Полимеры. Пластмассы, волокна, каучуки.

* 1. *Кислородсодержащие органические соединения*

Характерные химические свойства предельных одноатомных и многоатомных спиртов, фенола. Характерные химические свойства альдегидов, предельных карбоновых кислот, сложных эфиров. Биологически важные вещества: углеводы (моносахариды, дисахариды, полисахариды). Реакции, подтверждающие взаимосвязь углеводородов и кислородсодержащих органических соединений.

Органические соединения, содержащие несколько функциональных. Особенности химических свойств.

* 1. *Азотсодержащие органические соединения и биологически важные органические вещества*

Характерные химические свойства азотсодержащих органических соединений: аминов и аминокислот. Биологически важные вещества: жиры, белки, нуклеиновые кислоты. Гормоны. Ферменты. Металлорганические соединения.

### Решение практических задач по теме: «Органическая химия» (по материалам КИМов ЕГЭ 2025г)

Нахождение молекулярной формулы вещества. Генетическая связь между неорганическими и органическими веществами. Генетическая связь между основными классами неорганических веществ. Качественные реакции на некоторые классы органических соединений (алкены, алканы, спирты, альдегиды, карбоновые кислоты, углеводы, белки). Идентификация органических соединений.

## Тема 5. Обобщение и повторение материала за курс школьный химии (4 часа)

Основные понятия и законы химии. Периодический закон Д.И.Менделеева и его физический смысл. Теория строения органических веществ А.М. Бутлерова и особенности органических соединений. Окислительно-восстановительные реакции в неорганической и органической химии. Генетическая связь между неорганическими и органическими соединениями. Экспериментальные основы органической и неорганической химии.

Работа с контрольно-измерительными материалами ЕГЭ по химии.

*Итоговый контроль в форме ЕГЭ.*

**Календарно-тематическое планирование**

|  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- |
| **№ п/п** | **Наименование разделов и тем** | **Количе- ство часов** | **Дата проведения занятий** | |
| **Плани- руемая** | **Факти- ческая** |
| **1** | **Структура контрольно-измерительных материалов ЕГЭ по химии. Особенности самостоятельной подготовки школьников к**  **ЕГЭ** | **1ч** |  |  |
| 1.1 | Структура контрольно-измерительных материалов. Типовые ошибки при выполнении заданий ЕГЭ по химии. Особенности  подготовки к экзамену. | 1 |  |  |
| **2** | **Теоретические основы химии. Общая химия** | **8ч** |  |  |
| 2.1 | Химический элемент и химическая связь. | 1 |  |  |
| 2.2 | Решение задач по теме: «Химический элемент  и химическая связь». | 1 |  |  |
| 2.3 | Химическая кинетика. | 1 |  |  |
| 2.4 | Решение задач по теме: «Химическая  кинетика». | 1 |  |  |
| 2.5 | Теория электролитической диссоциации. | 1 |  |  |
| 2.6 | Решение задач по теме: «Теория  электролитической диссоциации». | 1 |  |  |
| 2.7 | Окислительно-восстановительные реакции. | 1 |  |  |
| 2.8 | Решение задач по теме: «Окислительно-  восстановительные реакции». | 1 |  |  |
| **3** | **Неорганическая химия** | **10ч** |  |  |
| 3.1 | Характеристика металлов главных подгрупп и  их соединений. | 1 |  |  |
| 3.2 | Решение задач по теме: «Щелочные и  щелочноземельные элементы и их соединения, алюминий и его соединения». | 1 |  |  |

|  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- |
| 3.3 | Характеристика неметаллов главных подгрупп и их соединений (галогены, подгруппа  кислорода, водород). | 1 |  |  |
| 3.4 | Решение задач по теме: «Галогены». | 1 |  |  |
| 3.5 | Решение задач по теме: «Подгруппа  кислорода, водород». | 1 |  |  |
| 3.6 | Характеристика неметаллов главных подгрупп и их соединений (подгруппа азота, подгруппа  углерода). | 1 |  |  |
| 3.7 | Решение задач по теме: «Подгруппа азота». | 1 |  |  |
| 3.8 | Решение задач по теме: «Подгруппа углерода». | 1 |  |  |
| 3.9 | Характеристика металлов побочных подгрупп  и их соединений. | 1 |  |  |
| 3.10 | Решение задач по теме: «Характеристика  металлов побочных подгрупп и их соединений». | 1 |  |  |
| **4** | **Органическая химия** | **10ч** |  |  |
| 4.1 | Теория строения органических соединений.  Изомерия. | 1 |  |  |
| 4.2 | Углеводороды – алканы, алкены, циклоалканы,  алкины, алкадиены. | 1 |  |  |
| 4.3 | Решение задач по теме: «Предельные  углеводороды». | 1 |  |  |
| 4.4 | Решение задач по теме: «Непредельные  углеводороды». | 1 |  |  |
| 4.5 | Ароматические углеводороды. | 1 |  |  |
| 4.6 | Кислородсодержащие органические  соединения (сравнительная характеристика спиртов, альдегидов и карбоновых кислот). | 1 |  |  |
| 4.7 | Решение задач. | 1 |  |  |
| 4.8 | Решение задач. | 1 |  |  |
| 4.9 | Азотсодержащие органические соединения и  биологически важные вещества. | 1 |  |  |
| 4.10 | Решение задач. | 1 |  |  |
| **5** | **Обобщение и повторение материала за школьный курс химии** | **5ч** |  |  |
| 5.1 | Обобщение материала по теме школьного курса «Общая химия» - решение сложных  задач, разбор типичных ошибок. | 1 |  |  |
| 5.2 | Обобщение материала по теме школьного курса «Неорганическая химия» - решение  сложных задач, разбор типичных ошибок. | 1 |  |  |
| 5.3 | Обобщение материала по теме школьного  курса «Органическая химия» - решение сложных задач, разбор типичных ошибок. | 1 |  |  |
| 5.4 | *Итоговый контроль в форме ЕГЭ.* | 1 |  |  |
| 5.5 | *Итоговый контроль в форме ЕГЭ.* | 1 |  |  |
| 5.6 | *Итоговый контроль в форме ЕГЭ.* | 1 |  |  |

**Требования к уровню подготовки выпускников по результатам освоения программы элективного курса «Подготовка к ЕГЭ по химии»**

***Знать/Понимать:***

### Важнейшие химические понятия

* выявлять характерные признаки понятий: вещество, химический элемент, атом, молекула, относительные атомные и молекулярные массы, ион, изотопы, химическая связь, электроотрицательность, валентность, степень окисления, моль, молярная масса, молярный объем, вещества молекулярного и немолекулярного строения, растворы, электролиты и неэлектролиты, электролитическая диссоциация, гидролиз, окислитель и восстановитель, окисление и восстановление, электролиз, скорость химической реакции, химическое равновесие, тепловой эффект реакции, углеродный скелет, функциональная группа, изомерия и гомология, структурная и пространственная изомерия, основные типы реакций в неорганической и органической химии;
* выявлять взаимосвязи понятий, использовать важнейшие химические понятия для объяснения отдельных фактов и явлений;
* принадлежность веществ к различным классам неорганических соединений;
* гомологи, изомеры;
* химические реакции в органической химии.

### Основные законы и теории химии:

* применять основные положения химических теорий (строения атома, химической связи, электролитической диссоциации, кислот и оснований, строения органических соединений, химической кинетики) для анализа строения и свойств веществ;
* понимать границы применимости указанных химических теорий;
* понимать смысл Периодического закона Д.И. Менделеева и использовать его для качественного анализа и обоснования основных закономерностей строения атомов, свойств химических элементов и их соединений.

### Важнейшие вещества и материалы

* классифицировать неорганические и органические вещества по всем известным классификационным признакам;
* объяснять обусловленность практического применения веществ их составом, строением и свойствами;

характеризовать практическое значение данного вещества;

* объяснять общие способы и принципы получения наиболее важных веществ.

***Уметь:***

### Называть изученные вещества по тривиальной или международной номенклатуре. Определять/классифицировать:

* валентность, степень окисления химических элементов, заряды ионов;
* вид химических связей в соединениях и тип кристаллической решетки;
* пространственное строение молекул;
* характер среды водных растворов веществ;
* окислитель и восстановитель;
* принадлежность веществ к различным классам неорганических и органических соединений;
* гомологи и изомеры;
* химические реакции в неорганической и органической химии (по всем известным классификационным признакам).

### Характеризовать:

* *s*, *p* и *d*-элементы по их положению в Периодической системе Д.И. Менделеева;
* общие химические свойства простых веществ – металлов и неметаллов;
* общие химические свойства основных классов неорганических соединений, свойства отдельных представителей этих классов;
* строение и химические свойства изученных органических соединений.

### Объяснять:

* зависимость свойств химических элементов и их соединений от положения элемента в Периодической системе Д.И. Менделеева;
* природу химической связи (ионной, ковалентной, металлической, водородной);
* зависимость свойств неорганических и органических веществ от их состава и строения;
* сущность изученных видов химических реакций (электролитической диссоциации, ионного обмена, окислительно-восстановительных) и составлять их уравнения;
* влияние различных факторов на скорость химической реакции и на смещение химического равновесия.

### Решать задачи:

* вычисление массы растворенного вещества, содержащегося в определенной массе раствора с известной массовой долей;
* расчеты: объемных отношений газов при химических реакциях;
* расчеты: массы вещества или объема газов по известному количеству вещества, массе или объѐму одного из участвующих в реакции веществ;
* расчеты: теплового эффекта реакции;
* расчеты: массы (объема, количества вещества) продуктов реакции, если одно из веществ дано в избытке (имеет примеси);
* расчеты: массы (объема, количества вещества) продукта реакции, если одно из веществ дано в виде раствора с определенной массовой долей растворенного вещества;
* нахождение молекулярной формулы вещества;
* расчеты: массовой или объемной доли выхода продукта реакции от теоретически возможного;
* расчеты: массовой доли (массы) химического соединения в смеси;
* составление цепочек генетической связи химических соединений (неорганическая химия и органическая химия).