

МИНИСТЕРСТВО ПРОСВЕЩЕНИЯ РОССИЙСКОЙ ФЕДЕРАЦИИ
Министерство образования Республики Тыва
Администрация муниципального района «Бай-Тайгинский кожуун Республики Тыва»
МБОУ Бай-Талская СОШ им.Н.С.Конгара с.Бай-Тал



РАССМОТРЕНО

М/О учителей биологии и химии

Иргит /Иргит А.К/

протокол №1

от «28» августа 2024

СОГЛАСОВАНО

Заместитель директора по УВР

Ооржак /Ооржак А.В/

протокол №1

от «29» августа 2024г

УТВЕРЖДЕНО

Директор

Конгар /Конгар Б.С

приказ № 40

от «31» августа 2024г



РАБОЧАЯ ПРОГРАММА
факультативного курса по химии
«Подготовка к ЕГЭ по химии»
Для обучающихся 10 классов.

**Рабочая программа факультативного курса для учащихся 10 класса
«Подготовка к ЕГЭ по химии»**

Пояснительная записка

Данная программа факультативного курса предназначена для учащихся 10 класса и рассчитана на 34 часа. К этому времени пройдена программа общей и неорганической химии, учащиеся в основном курсе уже ознакомлены с типами расчетных задач и их решением. Это дает возможность на занятиях факультативного курса закрепить полученные знания; обратить внимание на особенности строения и свойств органических веществ, их взаимосвязь и взаимопревращения, на типологию расчетных задач. При разработке программы факультативного курса большинство задач и упражнений взято из методических указаний ФИПИ по подготовке к ЕГЭ. Основной целью подготовки к ЕГЭ является овладение навыками выполнения наиболее сложных заданий, знание окислительно-восстановительных реакций, основных классов органических соединений, а также алгоритмы решения основных типов расчетных задач. Уровень базовый. Факультативный курс позволит восполнить пробелы в знаниях учащихся и начать целенаправленную подготовку к сдаче итогового экзамена по химии. Данный курс содействует конкретизации и упрочению знаний, развивает навыки самостоятельной работы, служит закреплению в памяти учащихся химических законов и важнейших понятий.

Цели курса:

- закрепление, систематизация и углубление знаний учащихся по органической химии соответствующих требованиям единого государственного экзамена;
- развитие навыков самостоятельной работы;
- конкретизация химических знаний по основным разделам предмета;
- развитие умений логически мыслить, воспитание воли к преодолению трудностей, трудолюбия и добросовестности;

Задачи курса :

- повторение всего школьного курса химии;
- совершенствование знаний о типах расчетных задач и алгоритмах их решения ;
- выработка навыков по разделам и видам деятельности
- развивать у учащихся умения сравнивать, анализировать.
- умение работать с тестами различных типов
- создать учащимся условия в подготовке к сдаче ЕГЭ

Содержание курса.

(34 часа, 1 час в неделю)

Тема 1. Органическая химия (13 ч)

Теория химического строения органических соединений: гомология , изомерия. Характерные химические свойства углеводородов : алканов, алкенов, алкинов, циклоалканов, алкадиенов, бензола и его гомологов. Генетическая взаимосвязь углеводородов. Решение комбинированных задач. Нахождение формул, если известны массовые доли элементов. Задачи на определение формул, если известны массы или объемы продуктов сгорания. Вывод молекулярной формулы вещества по относительной плотности его паров по водороду, воздуху. Характерные химические свойства : спиртов, фенолов,

аминов , альдегидов, карбоновых кислот, сложных эфиров. Полифункциональные соединения. Моносахариды. Дисахариды. Полисахариды. Решение задач по материалам ЕГЭ.

Тема 2. Общие представления о промышленных способах получения важнейших веществ (2 ч)

Общие способы получения металлов. Общие научные принципы производства : получение аммиака, серной кислоты. Природные источники углеводов и их переработка.

Тематическое планирование.

Наименование разделов и тем	Количество часов
Тема 1. Введение	2
Тема 2 Органическая химия	32
Итого:	34

**Календарно - тематическое планирование уроков по химии 10 класс
(факультативный курс) (1 час в неделю — всего 34 часа)**

№ урока	Название раздела Тема урока	Количество часов	Дата	
			План	Факт
	<i>Введение (1 час)</i>	1		
1	Структура контрольно- измерительного материала по химии ЕГЭ	1	07.09	
	Тема 4. Органическая химия (30 часов)	30		
2-3	Теория химического строения органических соединений: гомология, изомерия.	2	14.09 21.09	
4	Характерные химические свойства алканов	1	28.09	
5	Характерные химические свойства циклоалканов	1	05.10	
6	Характерные химические свойства алкенов	1	12.10	
7	Характерные химические свойства алкадиенов	1	19.10	
8	Характерные химические свойства алкинов	1	26.10	
9-10	Характерные химические свойства бензола и его гомологов.	2	09.11 16.11	
11-12	Окислительно-восстановительные реакции углеводородов с перманганатом калия	2	23.11 30.11	
13-14	Генетическая связь между углеводородами	2	07.12 14.12	
15	Характерные свойства одноатомных предельных спиртов	1	21.12	
16	Характерные свойства многоатомных спиртов	1	28.12	
17	Характерные химические свойства фенолов	1	11.01	
18	Характерные химические свойства альдегидов	1	18.01	
19	Взаимосвязь спиртов, альдегидов и фенолов	1	25.01	
20-21	Характерные химические свойства карбоновых кислот	2	01.02 08.02	
22	Характерные химические свойства сложных эфиров.	1	15.02	
23	Характерные химические свойства углеводов	1	22.02	
24	Характерные химические свойства аминов	1	29.02	
25	Характерные химические свойства аминокислот	1	07.03	
26	Характерные химические свойства белков	1	14.03	
27-29	Идентификация органических соединений	3	21.03 04.04 11.04	
30-31	Генетическая связь органических соединений	2	18.04	

			25.04	
32-34	Разбор заданий № 12, 13,14, 15, 16, 24 32	3	02.05 16.05 23.05	
	Итого:	34		

Основные требования к знаниям и умениям учащихся.

В результате изучения данного элективного курса по химии ученик должен:

знать /понимать

- признаки условия и сущность химических реакций
- химические свойства разных классов органических соединений
- выявлять классификационные признаки веществ и реакций
- генетическую связь между основными классами органических веществ

уметь

- сравнивать состав и свойства изученных веществ
- определять степень окисления химических элементов по формулам их соединений, взаимосвязи состава, строения, строения и свойств веществ; окислитель и восстановитель, направление смещения равновесия под влиянием различных факторов, изомеры и гомологи, принадлежность веществ к различным классам соединений.
- знать алгоритмы решения основных типов задач
- осуществлять самостоятельный поиск химической информации с использованием различных источников.