



Муниципальное автономное общеобразовательное
учреждение «Средняя школа № 76» г. Красноярск

660079, г. Красноярск, ул. 60 лет Октября, 81,

тел.: (391) 2040547, e-mail: sch76@mailkrsk.ru

Рассмотрено:
Заседание ШМО от 29.08.2023
Протокол №1

Согласовано:
заседание МС от
29.08.2023
Протокол №1

Утверждено:
Приказ директора МОУ СШ №
№ 01-04- 928
от 29.08.2023

РАБОЧАЯ ПРОГРАММА

Внеурочной деятельности «Подготовка к ОГЭ по ХИМИИ»

для обучающихся 9 классов

Составлена учителем химии и биологии

Дрежерук Д.С.

КРАСНОЯРСК

2023-2024

Программа подготовки к ОГЭ по химии.

Рабочая программа по химии построена на основе:

1. Закона РФ «Об образовании в Российской Федерации» № 273-ФЗ от 29.12.2012 г.;
2. Федерального государственного образовательного стандарта общего образования, утвержденного Приказом Министерства образования и науки Российской Федерации от 17 декабря 2010 № 1897 «Об утверждении федерального государственного образовательного стандарта основного общего образования»;
3. Письмом Министерства образования и науки Российской Федерации от 12 мая 2011 г. № 03-296 «Об организации внеурочной деятельности при введении Федерального государственного образовательного стандарта общего образования».
4. Санитарно-эпидемиологическими правилами и нормативами СанПиН 2.4.2.2821-10 "Санитарноэпидемиологические требования к условиям и организации обучения в общеобразовательных учреждениях", утверждённые постановлением главного государственного санитарного врача Российской Федерации от 29 декабря 2010 г. № 189, зарегистрированные в Минюсте России 3 марта 2011 г. N 19993 и Постановление Главного государственного санитарного врача Российской Федерации от 24.12.2015 № 81 «О внесении изменений № 3 в СанПиН 2.4.2.2821-10 «Санитарноэпидемиологические требования к условиям и организации обучения, содержания в общеобразовательных организациях»
5. Требований к результатам освоения основной образовательной программы основного общего образования, представленных в Федеральном государственном образовательном стандарте основного общего образования; Программа предназначена для проведения консультационных занятий с учащимися 9 класса. На проведение консультаций по химии в 9 классе отводится 1 пара часов в неделю. Реализация данной программы способствует использованию разнообразных форм организации учебного процесса, внедрению современных методов обучения и педагогических технологий. Основной формой организации учебного процесса является консультационная поддержка, индивидуальные занятия, лекционные занятия, самостоятельная работа учащихся с использованием современных информационных технологий.

План подготовки:

- изучение ДЕМО версии
- изучение кодификатора текущего года
- изучение инструкции по заполнению бланков
- повторение учебного материала в последовательности согласно Кодификатора
- тренировочные занятия по заданиям КИМов
- правила поведения на экзамене
- выполнение заданий предоставляемых СтатГрад
- анализ результатов работ СтатГрад, ликвидация пробелов.

Календарно-тематическое планирование

№	Тема занятий	Кол-во час	Дата по плану	Дата факт
1-2	Инструктажи по охране труда и технике безопасности при работе в кабинете химии. Порядок проведения и структура ОГЭ	2		
Раздел 1. Вещество				
3	Строение атома. Строение электронных оболочек атомов первых 20 элементов ПС Д.И. Менделеева.	1		
4	Периодический закон и периодическая система Д.И.Менделеева	1		
5	Тренировочная работа №1 от 27.09.2021г. СтатГрад			
6	Закономерности изменения свойств элементов и их соединений в связи с положением в ПСХЭ Д.И.Менделеева.	1		
8	Строение веществ. Химическая связь: ковалентная (полярная и неполярная), ионная, металлическая.	1		
9	Валентность. Степень окисления химических элементов. Определение степени окисления	2		
10	Простые и сложные вещества. Основные классы неорганических веществ.	1		
11	Классификация и номенклатура неорганических веществ	1		
Раздел №2. Химические реакции				
12	Типы химических реакций. Признаки протекания химических реакций. Химические уравнения.	2		
13	Электролиты и неэлектролиты.	1		
14	Электролитическая диссоциация кислот щелочей и солей.	1		
15	Реакции ионного обмена и условия их осуществления	2		
16	Окислительно- восстановительные реакции. Окислитель и восстановитель	2		
Раздел №3 Элементарные основы неорганической химии				
17	Химические свойства простых веществ-металлов, щелочных и щелочноземельных.	2		
18	Химические свойства алюминия и железа.	2		
19	Химические свойства простых веществ-неметаллов(водорода, кислорода, галогенов, серы ,азота, фосфора, углерода, кремния)	6		
20	Тренировочная работа №2 СтатГрад от 06.12.2021			
21	Анализ тренировочной работы СтатГрад	2		
22	Химические свойства оксидов : основных, кислотных и амфотерных	1		
23	Химические свойства оснований	1		
24	Химические свойства кислот	1		

25	Химические свойства солей (средних)	1		
26=27	Взаимосвязь различных классов неорганических веществ.	2		
Раздел №4 Методы познания веществ и химических явлений. Экспериментальные основы химии				
28-29	Правила безопасной работы в школьной лаборатории. Оборудование .Разделение смесей и очистка веществ. Приготовление растворов.	2		
30	Определение характера среды раствора кислот и щелочей с помощью индикаторов. Качественные реакции на ионы в растворе (хлорид-, сульфат- , карбонат- ионы, ион аммония)	2		
31	Тренировочная работа №3 СтатГрад от 08.02.2022г.			
32	Анализ работы СтатГрад	2		
33	Получение газообразных веществ. Качественные реакции на газообразные вещества (кислород, углекислый газ, аммиак)	2		
34	Проведение расчетов на основе формул и уравнений реакций	1		
35	Тренировочная работа №4 СтатГрад от 27.04 2022г.			
36	Анализ работы СтатГрад	2		
37	Вычисление массовой доли химического элемента	1		
56	Вычисление массовой доли растворенного вещества	1		
38	Вычисление количества вещества, массы или объема одного из реагентов или продуктов реакции	1		
Раздел №5 Химия и жизнь				
39	Проблемы безопасного использования веществ и химических реакций в повседневной жизни	1		
40	Химическое загрязнение окружающей среды и его последствия	1		
41	Человек в мире веществ, материалов и химических реакций	1		
Раздел № 6 Первоначальные сведения об органических веществах				
42	Углеводороды предельные и непредельные: метан, этан, этилен, ацетилен.	1		
43	Кислородсодержащие вещества: спирты, (метанол, этанол, глицерин), карбоновые кислота (уксусная и стеариновая)	1		
44	Биологически важные вещества : белки, жиры, углеводы.	1		