



ОУ „Свети Свети Кирил и Методий“, с. Костиево, общ. Марица, обл. Пловдив,
п. код 4205, тел: 0318/62260, e-mail: info-1601707@edu.mon.bg



Утвърдил:
Директор (И. Червенкова)

УЧЕБНА ПРОГРАМА

за разширена подготовка – ИУЧ

по ХИМИЯ И ОПАЗВАНЕ НА ОКОЛНАТА СРЕДА

за VII клас

учебна 2026/2027 година

хорариум: 0,5 час седмично /18 часа годишно/

Изготвил:
С.Б.

/Силвия Богданова/

КРАТКО ПРЕДСТАВЯНЕ НА УЧЕБНАТА ПРОГРАМА

Настоящата учебна програма се реализира при един учебен час, 18 учебни седмици

Чрез обучението по химия и опазване на околната среда- разширена подготовка в 7 клас се цели затвърждаване на общообразователната подготовка по учебния предмет. Акцентирано е върху значението на изучаваните вещества в бита и практиката, както и на влиянието им върху здравето на човека и околната среда.

За успешно изпълнение на програмата е необходимо да се използват методи, форми и подходи включващи повече изследвания и експерименти. Основната цел при разширената подготовка е учениците да намерят смисъл от наученото и да открият приложението му в нови и непознати ситуации.

ОЧАКВАНИ РЕЗУЛТАТИ ОТ ОБУЧЕНИЕТО ПО УЧЕБНИЯ ПРЕДМЕТ В КРАЯ НА КЛАСА

ОБЛАСТ НА КОМПЕТЕНТНОСТ	Знания, умения, отношения <i>В резултат на обучението ученикът:</i>
Класификация на веществата и номенклатура	Записва с химични знаци и формули химични елементи, прости вещества и химични съединения. Образува по правила наименованията на бинарни неорганични съединения по дадени формули. Разграничава прости вещества и химични съединения по химични формули и модели. Различава алкални метали и неметали от халогенната група по описание на свойствата им.

	Описва структурата на Периодичната таблица. Определя мястото на химичните елементи в Периодичната система (таблица) и го свързва със свойствата на техните прости вещества и химични съединения.
Строен и свойства на веществата	Описва свойствата на веществата натрий, хлор, натриева основа и солна киселина. Разпознава натриева основа и солна киселина по свойства и по експериментални данни. Предвижда свойства на метали и неметали и на техни химични съединения по мястото им в Периодичната система (таблица).
Значение на веществата и влияние на околната среда	Представя примери за приложението на сода каустик, готварска сол, сода за хляб, белина. Свързва свойствата на веществата със значението им за човека. Описва въздействието на натрий, хлор и техни съединения върху човека и околната среда. Оценява дейността, насочени към опазване на околната среда и здравето на човека.
Химични процеси	Разпознава видове химични реакции --- разлагане, съединяване, заместване по описание или по химично уравнение. Изразява с химични уравнения свойства на алкални метали, неметали от халогенната група и техни съединения. Изразява дисоциацията на алкални основи и халогеноводородни киселини във вода. Описва процеса неутрализация.
Експеримент, изследване и изчисления	Разпознава междупародни предупредителни знаци за опасни свойства на веществата. Извършва химични експерименти за разпознаване на киселини и основи и представя резултатите в протокол по образец. Слазва правила за безопасна работа с киселини и основи и за оказване на първа помощ. Решава задачи, като използва величинните маса, относителна молекулна маса и масова част. Извлича и представя информация за вещества и процеси от/чрез текст, модели и таблици по зададени показатели, включително и чрез използване на информационно-комуникационни технологии.

УЧЕБНО СЪДЪРЖАНИЕ

Тема	Очаквани резултати по теми	Нова нотиция/знак
1. Химична символика	Записва с химични знаци елементите кислород O, водород H, въглерод C, сяра S, натрий Na, калий K, желязо Fe, калций Ca, магнезий Mg, алуминий Al, мед Cu, цинк Zn, сребро Ag, флуор F, хлор Cl, бром Br, йод I.	химичен знак
1.1. Химични знаци и химични формули	Записва с химични формули прости вещества (водород H ₂ , кислород O ₂ , азот N ₂ , флуор F ₂ , хлор Cl ₂ , бром Br ₂ , йод I ₂) и бинарни съединения.	химична формула
1.2. Наименования на вещества	Съставя химични формули на вещества по модел, по дадена валентност на елементите и по наименование.	относителна атомна маса
1.3. Относителна атомна маса и относителна молекулярна маса	Прилага правила за съставяне на наименования на бинарни съединения, съставя модел или с химична формула.	относителна молекулярна маса
1.4. Химични уравнения	Изчислява относителна молекулярна маса (M _r) по модел, описание на състава на веществото или по дадена химична формула.	химично уравнение
	Изразява с химични уравнения химични процеси, представя с модел, описание или схема.	

Списък на 7.клас

Име	Дата на раждане	
Ангел Руменов Кънчев	06.07.2011 г.	1
Асен Станков Митрев	08.10.2012 г.	2
Елка Филипова Лазарова	19.07.2013 г.	3
Здравко Александров Жиглов	22.02.2012 г.	4
Мария Филипова Лазарова	09.01.2012 г.	5
Наталия Младенова Маринова	28.03.2013 г.	6
Пепа Грозденкова Сотирова	05.02.2013 г.	7
Снежана Филипова Лазарова	09.01.2012 г.	8
Стилян Стефчов Атанасов	06.03.2013 г.	9
Филип Иванов Лазаров	19.08.2013 г.	10
Филип Сашов Атанасов	30.05.2013 г.	11
Яница Шерева Маринова	08.12.2013 г.	12
Янко Ангелов Христов	12.08.2013 г.	13