

Муниципальное общеобразовательное учреждение
«Средняя общеобразовательная школа с. Ново-Алексеевка
Воскресенского района Саратовской области»

Рассмотрено
на заседании
педагогического совета
Протокол №1
от 30 августа 2023г

Утверждаю
Директор МОУ «СОШ с. Ново-Алексеевка»
Севян А.В.
Приказ №79 от 31 августа 2023г.



РАБОЧАЯ ПРОГРАММА

курса внеурочной деятельности «Химическая лаборатория»

8 класс

Уровень образования: основное общее

с. Ново – Алексеевка 2023г.

Результаты освоения курса внеурочной деятельности

В соответствии с ФГОС СОО освоение программы курса «Химическая лаборатория» обеспечивает достижение **планируемых** результатов.

Личностными результатами изучения курса являются:

- положительное отношение к проектно-исследовательской деятельности;
- ориентация на понимание причин успеха в проектно-исследовательской деятельности, в том числе на самоанализ и самоконтроль результата, на анализ соответствия результатов требованиям конкретной задачи;
- способность к самооценке на основе критериев успешности проектно-исследовательской деятельности.

Метапредметными результатами изучения курса является формирование следующих универсальных учебных действий (УУД):

Познавательные УУД:

- ориентироваться в литературе, информационных источниках;
- осуществлять поиск необходимой информации для выполнения заданий;
- понимать информацию, представленную в виде текста, рисунков, схем;
- сравнивать предметы и объекты: находить общее и различие;
- группировать, классифицировать предметы, объекты на основе существенных признаков, по заданным критериям

Регулятивные УУД:

- организовывать свое рабочее место;
- осуществлять контроль в форме сличения своей работы с заданным эталоном и вносить необходимые дополнения, исправления в свою работу, если она расходится с эталоном.

Коммуникативные УУД:

- соблюдать нормы речевого этикета,
- вступать в диалог;
- сотрудничать с одноклассниками при выполнении заданий; □ участвовать в обсуждении проблемной ситуации.

Предметные результаты:

- знать первоначальные химические понятия;
- знать методы проведения химических опытов;
- уметь самостоятельно проводить элементарные химические опыты; □ уметь представить публично результаты своей опытной деятельности.

Содержание курса

№	Тема	Кол-во часов	Основные виды деятельности
1	Первоначальные химические понятия	24ч.	<p>Знакомство с основными химическими понятиями, простейшим лабораторным оборудованием. Практические работы:</p> <p>Правила Т.Б. при работе в кабинете химии. Ознакомление с лабораторным оборудованием и нагревательными приборами. Описание химического элемента по его положению в таблице Менделеева. Выращивание кристаллов соли. Лабораторные опыты: Описание физических свойств веществ. Распространение запаха духов как процесс диффузии. Наблюдение броуновского движения частичек чёрной туши под микроскопом. Диффузия перманганата калия в желатине. Ознакомление с веществами разного строения. Исследование кислотности различных объектов.</p>
2.	Физические и химические явления.	7ч.	<p>Знакомство с физическими явлениями.:возгонка, кристаллизация</p> <p>Выпаривание, фильтрование. Отличие физических явлений от химических.</p> <p>Признаки химических явлений. Реакции горения. Понятие о качественных реакциях.Роль химии в жизни человека.</p>
3.	Рассказы по химии.	3ч.	<p>Ученическая конференция «Выдающиеся русские химики.» М.В.Ломоносов,Д.И. Менделеев, А.М. Бутлеров и другие.</p> <p>Конкурс сообщений учащихся «Моё любимое химическое вещество» Об открытии, получении и значении выбранного вещества.</p>
	Итого:	34ч.	

Календарно - тематическое планирование

№	Тема	дата		корректировка	
		план	факт	причина	устранение
1	Вводный инструктаж. Методы познания природы				
2	Предмет химии. Вещества. Общие правила т/б				
3	Роль химии в жизни человека. Круглый стол.				
4	Краткая история развития химии. Алхимия. Конференция				
5	Правила т/б при работе в кабинете химии. Ознакомление с лабораторным оборудованием и нагревательными приборами				
6	Физические свойства веществ.				
7	Физические свойства веществ. Практикум				
8	Состав вещества. Атомы и молекулы				
9	Химический элемент				
10	Простые и сложные вещества				
11	Строение вещества. Кристаллические решетки				
12	Аморфные вещества				
13	Практикум				
14	Агрегатные состояния веществ				
15	Знаки химических элементов				
16	Периодическая система химических элементов Менделеева				
17	Химические формулы				
18	Относительные атомная и молекулярная масса вещества				
19	Расчеты по химическим формулам				
20	Чистые вещества и смеси. Растворы. Значение растворов в природе и жизни человека				
21	Массовая доля вещества в смеси				
22	Расчеты на массовую долю вещества в смеси				
23	Массовая доля примесей				
24	Понятие об индикаторах. История открытия индикаторов. Природные индикаторы				
25	Физические явления в химии. Способы разделения смесей				
26	Очистка загрязненной поваренной соли				
27	Адсорбция				
28	Химические явления				
29	Признаки химических реакций				
30	Понятие о качественных реакциях				

31	Решение экспериментальных задач на распознавание веществ				
32	Выдающиеся русские ученые-химики				
33	Мое любимое химическое вещество				
34	Мое любимое химическое вещество				1