

Муниципальное казенное общеобразовательное учреждение
«Фатежская средняя общеобразовательная школа №2»
Фатежского района Курской области

Утверждена приказом руководителя от 11.08.2023 г. № 26  Директор школы О.А.Юркина	Согласована на заседании НМС школы. Протокол от 28.08.2023 г. № 8 Председатель НМС А.О.Пахомова	Рассмотрена на заседании МО учителей Протокол от 28.08.2023 г. № 6 Председатель МО Н. Н. Володина
--	--	--

РАБОЧАЯ ПРОГРАММА
внеурочной деятельности
по химии
для 8 В класса
Клуб «Юный химик»
(основное общее образование)
на 2023 – 2024 учебный год.

Составлена на основе Примерной учебной программы
по химии для общеобразовательных школ (2012 г.)

Программу составила
Володина Наталия Николаевна

г. Фатеж
2023 г.

РЕЗУЛЬТАТЫ ОСВОЕНИЯ КУРСА ВНЕУРОЧНОЙ ДЕЯТЕЛЬНОСТИ

Личностные результаты

Учащиеся смогут:

1. Развивать любознательность и формировать интерес к изучению природы методами естественных наук.
2. Развивать интеллектуальные и творческие способности.

Учащиеся получат возможность:

1. Воспитать ответственное отношение к природе.
2. Осознать необходимость защиты окружающей среды.
3. Развивать мотивацию к изучению различных естественных наук.

Метапредметные результаты

Учащиеся научатся:

1. Овладеть способами самоорганизации учебной деятельности:

- а) ставить цели и планировать личную учебную деятельность;
- б) оценивать собственный вклад в деятельность группы;
- в) проводить самооценку уровня личных учебных достижений

2. Осваивать приемы исследовательской деятельности:

- а) формулировать цели учебного исследования (опыта, наблюдений);
- б) составлять план, фиксировать результаты, использовать простые измерительные приборы;
- в) формулировать выводы по результатам исследования.

Учащиеся получат возможность научиться:

1. Формировать приемы работы с информацией, т.е. уметь:

- а) искать и отбирать источники информации в соответствии с учебной задачей или реальной жизненной ситуацией;
- б) систематизировать информацию;
- в) понимать информацию в различной знаковой форме - в виде таблиц, диаграмм, графиков, рисунков и т.д.

2. Овладеть опытом межличностной коммуникации, корректным ведением диалога и участием в дискуссии; участвовать в работе группы в соответствии с обозначенной целью.

СОДЕРЖАНИЕ КУРСА ВНЕУРОЧНОЙ ДЕЯТЕЛЬНОСТИ

Химия – наука о веществах. (2 часа)

Химия – наука о веществах и их превращениях.

Лабораторное оборудование.

Вещества вокруг тебя, оглянись (15 часов)

Вещества и их свойства. Чистые вещества и смеси.

Вода.

Очистка воды.

Мыло.

Крахмал.

Глюкоза.

Синтетические моющие средства.

Косметические средства.

Аптечный йод и зеленка.

Перекись водорода.

Аспирин.

Жиры и масла.

Уксусная кислота.

Чай.

Пищевая сода.

Количественные отношения в химии (11 часов)

Количество вещества. Моль.

Молярная масса.

Вычисления с использованием понятий «моль», «молярная масса».

Вычисления с использованием понятий «моль», «молярная масса».

Закон Авогадро.

Молярный объем газов.

Объемные отношения при химических реакциях.

Вычисления по химическим уравнениям.

Вычисления по химическим уравнениям.

Химия для экспериментаторов (6 часов)

Обычный и необычный школьный мел.

Изготовление школьных мелков.

Мыльные пузыри.

Понятие об индикаторах.

Секреты мыловарения.

Состав акварельных красок.

Что мы узнали о химии (1 час)

Итоговое занятие. Что мы узнали о химии.

Методы, формы работы, используемые технологии

Методы: 1) объяснительно- иллюстративный; 2) репродуктивный; 3) проблемное изложение изучаемого материала; 4) частично- поисковый или эвристический; 5) исследовательский.

Формы работы: КВН, викторины, творческие мастерские.

Используемые технологии: 1) развивающее обучение; 2) проблемное; 3) развитие критического мышления; 4) здоровьесберегающие.

КАЛЕНДАРНО - ТЕМАТИЧЕСКОЕ ПЛАНИРОВАНИЕ

№ пп	Название темы	Количество во часов	Дата	
			По плану	Факт.
1.	Химия – наука о веществах и их превращениях.	1	05.09	
2.	Лабораторное оборудование.	1	12.09	
3.	Вещества и их свойства. Чистые вещества и смеси.	1	19.09	
4.	Вода	1	26.09	
5.	Очистка воды.	1	03.10	
6.	Мыло.	1	10.10	
7.	Крахмал	1	17.10	
8.	Глюкоза	1	24.10	
9.	Синтетические моющие средства.	1	07.11	
10.	Косметические средства	1	14.11	
11.	Аптечный йод и зеленка	1	21.11	
12.	Перекись водорода.	1	28.11	
13.	Аспирин.	1	05.12	
14.	Жиры и масла.	1	12.12	
15.	Уксусная кислота.	1	19.12	
16.	Чай.	1	26.12	
17.	Пищевая сода.	1	16.01	
18.	Количество вещества. Моль	1	23.01	
19.	Молярная масса.	1	30.01	
20.	Вычисления с использованием понятий «моль», «молярная масса».	1	06.02	
21.	Вычисления с использованием понятий «моль», «молярная масса».	1	13.02	
22.	Закон Авогадро.	1	20.02	
23.	Молярный объем газов.	1	27.02	
24.	Вычисления по химическим уравнениям.	1	05.03	
25.	Вычисления по химическим уравнениям.	1	12.03	
26.	Вычисления массовой доли растворенного вещества в растворе.	1	19.03	
27.	Вычисления массовой доли растворенного вещества в растворе.	1	26.03	
28.	Обычный и необычный школьный мел.	1	09.04	

29.	Изготовление школьных мелков.	1	16.04	
30.	Мыльные пузыри.	1	23.04	
31.	Индикаторы.	1	30.04	
32.	Акварельные краски.	1	07.05	
33.	Секреты мыловарения.	1	14.05	
34.	Что мы узнали о химии.	1	21.05	