

МУНИЦИПАЛЬНОЕ БЮДЖЕТНОЕ
ОБЩЕОБРАЗОВАТЕЛЬНОЕ УЧРЕЖДЕНИЕ
«СРЕДНЯЯ ОБЩЕОБРАЗОВАТЕЛЬНАЯ ШКОЛА № 22» Г. БРЯНСКА

УТВЕРЖДЕНО

решением педагогического совета
от 30.08.2023 года протокол № 1

Приказ № 59 от 30 августа 2023г.

Директор

К.В.Касаминский



Тематическое планирование к рабочей программе

ПО ХИМИИ

(указать учебный предмет, курс)

Уровень образования (класс) основное общее образование 9 класс
(начальное общее, основное общее образование, среднее полное образование с указанием классов)

Количество часов 68

Учитель Бирюкова Наталья Ивановна

Тематическое планирование разработано на основе рабочей программы
«Биология 5-9 класс» учителя химии Н. И.Бирюковой

СОГЛАСОВАНО

Протокол заседания МО учителей
естественно - математических наук

МБОУ СОШ № 22

от 30 августа 2023 года № 1

Ю.В.Приходько
подпись руководителя МО Ф.И.О.

СОГЛАСОВАНО

Заместитель директора по УВР

Н.И.Бирюкова

подпись Ф.И.О.

30 августа 2023 года

Тематическое планирование учебного предмета «Химия» для 9 класса на 2023-2024 учебный год разработано на основе:

- учебного плана МБОУ СОШ № 22 на 2023-2024 учебный год;
- рабочей программы учителя химии Н.И. Бирюковой;

В соответствии с учебным планом в 9 классе на учебный предмет «Химия» отводится 68 ч. (из расчета 2 ч. в неделю)

Календарно-тематическое планирование 9 класс

№ п/п	Тема урока, раздела	ч
<i>Повторение основных вопросов курса 8 класса (8 часа)</i>		
1	Характеристика химического элемента на основании его положения в Периодической системе химических элементов Д.И.Менделеева	1
2	Характеристика химического элемента по кислотно-основным свойствам образованных им соединений.	1
3	Генетический ряд металлов и неметаллов	1
4	Амфотерность	1
5	Периодический закон и Периодическая система химических элементов Д.И.Менделеева.	1
6	Химическая организация природы.	1
7	Химические реакции. Скорость химической реакции.	1
8	Катализаторы и катализ.	1
<i>Тема № 1 Металлы (16 часов +3 практикум)</i>		
9	Положение металлов в периодической системе химических элементов Д.И.Менделеева, строение их атомов и физические свойства.	1
10	Химические свойства металлов.	1
11	Металлы в природе. Способы получения металлов. Сплавы.	1
12	Коррозия металлов, способы борьбы с ней.	1
13	Общая характеристика металлов 1 группы главной подгруппы.	1
14	Щелочные металлы их соединения.	1
15	Щелочноземельные металлы и их соединения.	1
16	Соединения кальция.	1
17	Алюминий и его соединения.	1
18	Обобщение знаний по теме «Металлы 1 и 2 групп, алюминий».	1
19	Железо.	1
20	Соединения железа	1
21	Алгоритм решения задач.	1
22	Решение расчётных задач	1
23	Практическая работа № 1. Осуществление цепочки химических превращений металлов.	1
24	Практическая работа № 2. Получение и свойства соединений металлов.	1
25	Практическая работа № 3 Решение экспериментальных задач на распознавание и получение веществ.	1
26	Обобщение и систематизация знаний по теме «Металлы».	1
27	Контрольная работа № 1 по теме «Металлы»	1
<i>Тема № 3 Неметаллы. (25 часа + 3 практикум)</i>		
28	Общая характеристика неметаллов. Воздух.	1
29	Водород, его физические и химические свойства.	1

30	Вода.	
31	Общая характеристика галогенов.	
32	Соединения галогенов.	1
33	Кислород, его физические и химические свойства.	1
34	Сера, её физические и химические свойства.	1
35	Оксиды серы.	1
36	Свойства серной кислоты.	1
37	Свойства концентрированной серной кислоты.	1
38	Практическая работа № 4 «Решение экспериментальных задач по теме: «Подгруппа кислорода».	1
39	Подгруппа азота Свойства азота.	1
40	Аммиак и его свойства.	1
41	Соли аммония.	1
42	Оксиды азота (II) и (IV).	1
43	Азотная кислота и её свойства.	1
44	Соли азотной кислоты.	1
45	Фосфор, его физические и химические свойства.	1
46	Оксид фосфора (V). Ортофосфорная кислота и её соли.	1
47	Подгруппа углерода. Углерод, его физические и химические свойства.	1
48	Оксиды углерода.	1
49	Угольная кислота и её соли.	1
50	Кремний и его соединения.	1
51	Силикатная промышленность	1
52	Практическая работа № 5. Экспериментальные задачи по теме: «Подгруппы азота и углерода».	1
53	Практическая работа № 6. Получение, собирание и распознавание газов.	1
54	Решение расчётных задач по теме	1
55	Обобщение и систематизация знаний по теме «Неметаллы».	1
56	Контрольная работа № 2 по теме «Неметаллы».	1
Тема № 4 «Обобщение знаний по химии за курс основной школы» (12 часов)		
57	Периодический закон и периодическая система химических элементов Д.И. Менделеева в свете учения о строении атома.	1
58	Электроотрицательность. Степень окисления. Строение веществ.	1
59	Классификация химических реакций. Скорость химической реакции.	1
60	Диссоциация электролитов в водных растворах. Ионные уравнения реакций.	1
61	Окислительно-восстановительные реакции.	1
62	Неорганические вещества. Их номенклатура и классификация.	
63	Характерные химические свойства неорганических веществ.	1
64-65	Итоговое тестирование	2
66	Химическое загрязнение окружающей среды и его последствия.	1
67-68	Защита проектов	2