

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 
Р.В.Касаминский



Тематическое планирование к рабочей программе

ПО ХИМИИ

(указать учебный предмет, курс)

Уровень образования (класс) основное общее образование 8 класс
(начальное общее, основное общее образование, среднее полное образование с указанием классов)

Количество часов 68

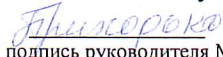
Учитель Бирюкова Наталья Ивановна

Тематическое планирование разработано на основе рабочей программы
«Химия 8-9 класс» учителя химии Н. И.Бирюковой

СОГЛАСОВАНО

Протокол заседания МО учителей
естественно - математических наук
МБОУ СОШ № 22


от 30 августа 2023 года № 1


подпись руководителя МО

Ю.В.Приходько
Ф.И.О.

СОГЛАСОВАНО

Заместитель директора по УВР


Н.И.Бирюкова
Ф.И.О.

30 августа 2023 года

Тематическое планирование учебного предмета «Химия» для 8 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;
- курс рассчитан на 68 часов (2 часа в неделю)

№	Тема урока	ч
<i>Введение (6 часов)</i>		
1	Предмет химии. Вещества.	1
2	Преобразования веществ. Роль химии в жизни человека.	1
3	Практическая работа: №1 Приемы обращения с лабораторным оборудованием.	1
4	Практическая работа: №2 Наблюдение за горящей свечой	1
5	Периодическая система химических элементов Д.И. Менделеева.	1
6	Химические формулы.	1
<i>Тема 1 Атомы химических элементов (10 часов)</i>		
7	Основные сведения о строении атомов.	1
8	Состав атомных ядер. Изотопы	1
9	Строение электронных оболочек атомов.	1
10	ПСХЭ и строение атомов. Образование ионов.	1
11	Образование бинарных соединений. Ионная химическая связь.	1
12	Ковалентная неполярная связь.	1
13	Ковалентная полярная связь.	1
14	Металлическая химическая связь.	1
15	Обобщение и систематизация знаний по темам 1 и 2.	1
16	Контрольная работа №1 по теме 1 и 2	1
<i>Тема 2. Простые вещества (7 часов)</i>		
17	Простые вещества - металлы.	1
18	Простые вещества - неметаллы. Аллотропия.	1
19	Количество вещества	1
20	Молярная масса вещества	1
21	Молярный объем газов.	1
22	Решение расчетных задач.	1
23	Обобщение и систематизация знаний по теме «Простые вещества».	1
<i>Тема 3. Соединение химических элементов (14 часов)</i>		
24	Степень окисления	1
25	Важнейшие классы бинарных соединений.	1
26	Основания.	1
27	Кислоты.	1
28	Соли.	1
29	Составление формул солей	1
30	Обобщение знаний по теме «Соединения химических элементов»	1
31	Аморфные и кристаллические вещества.	1

32	Чистые вещества и смеси.	1
33	Практическая работа №3. Анализ почвы и воды.	1
34	Массовая доля компонентов смеси.	1
35	Практическая работа №4. Приготовление раствора с заданной массовой долей растворенного вещества.	1
36	Обобщение и систематизация	1
37	Контрольная работа №2. по темам 2 и 3.	1
Тема 4. Изменения, происходящие с веществами (12 часов)		
38	Явления физические и химические.	1
39	Реакции разложения.	1
40	Реакции соединения.	1
41	Реакции замещения	1
42	Реакции обмена	1
43	Типы химических реакций на примере свойств воды.	1
44-45	Решение расчетных задач.	2
46	Составление уравнений реакций. Скорость. Катализаторы.	1
47	Обобщение и систематизация знаний по теме 4.	1
48	Практическая работа №5. Признаки химических реакций.	1
49	Контрольная работа 3 по теме 4.	1
Тема 5. Растворение. Растворы. Свойства растворов электролитов. Окислительно-восстановительные реакции (20час)		
50	Растворение как физико – химический процесс. Типы растворов.	1
51	Электролитическая диссоциация	1
52	Классификация ионов и их свойства	1
53	Ионные уравнения реакций	1
54	Кислоты	1
55	Классификация и свойства кислот	1
56	Основания	1
57	Классификация и свойства оснований	1
58	Оксиды, их классификация и свойства	1
59	Соли	1
60	Классификация и свойства солей	1
61	Генетическая связь между классами неорганических соединений	1
62	Практическая работа №6. Свойства кислот оснований, оксидов и солей.	1
63	Практическая работа № 7 Решение экспериментальных задач.	1
64	Обобщение и систематизация знаний по теме 5.	1
65	Контрольная работа №4	1
66-67	Окислительно-восстановительные реакции.	2
68	Свойства простых веществ - металлов и неметаллов, кислот и солей в свете представлений об окислительно-восстановительных процессах.	1