

Муниципальное бюджетное общеобразовательное учреждение
средняя общеобразовательная школа д.Тляумбетово муниципального района
Кугарчинский район Республики Башкортостан

Рассмотрено
на заседании МО
протокол № 1
Байгильдина Л.З. Байгильдина
«30» августа 2023 г.

Согласовано
Зам. директора по У.Р.
Киселев Ф.М. Киселев
от 30 августа 2023 г.



Утверждаю
Директор
Идельбаев Х.Х. Идельбаев
№140 от 30.08.2023 г.

Календарно-тематическое планирование по химии на 2023-2024 учебный год

Класс(ы): 8
Учитель: Байгильдина Л.З.
Количество часов в неделю: 2 часа

Распределение по четвертям:

Четверти	Общее кол-во часов	Кол-во контрольных работ	Лабораторные работы	Практические работы
I	18	2	4	2
II	16	1	4	2
III	20	1	7	1
IV	14	1	0	1
Год	68	5	15	6

Календарно-тематическое планирование составлено на основе Федерального компонента государственного стандарта основного общего образования; Рабочей программы. Предметная линия учебников Г. Е. Рудзитиса, Ф.Фельдмана. 8—9 классы: пособие для учителей общеобразоват. организаций / Н. Н. Гара. — 2-е изд., доп. — М.: Просвещение, 2018 — 48 с..

Учебник: Химия. 8 класс: учеб. для общеобразовательных организаций/ Г.Е.Рудзитис, Ф.Г.Фельдман.- М.: Просвещение, 2022.

Расписание уроков (день недели, класс, урок)

Урок	Понедельник	Вторник	Среда	Четверг	Пятница	Суббота
1						
2					Химия, 8 класс	
3				Химия, 8 класс		
4						
5						
6						

Выпадают на праздники: 23.02, 08.03, 09.05, 10.05.

Примечания: _____

Предмет «Химия» 8 класс

№ уро ка	Тема урока	Кол -во часо в	Региональный компонент	Дата		Примеча ние
				План	Факт	
	Глава 1. Первоначальные химические понятия	25				
1	Вводный инструктаж по ТБ. Предмет химии. Вещества и их свойства. <i>Л.о.№1.ТБ.</i>		Химия в нашей жизни.	07.09		§ 1
2	Методы познания в химии.			08.09		§ 2
3	Инструктаж по ТБ. <i>Пр.р.№1.</i> Приемы безопасной работы с оборудованием и веществами. Строение пламени.			14.09		§3, датчик высокой температуры
4	Чистые вещества и смеси. <i>Л.о.№2.ТБ.</i>		Использование в качестве раздаточного материала для демонстрации и проведения лабораторных опытов местного материала (песка, глины, воды и.т.д.)	15.09		§4. Использо вание цифровой лаборатор ии с датчиком электропр оводност и
5	Инструктаж по ТБ. <i>Пр.р.№2.</i> Очистка загрязненной поваренной соли.			21.09		§5
6	К.р.№1. Входной контроль.			22.09		
7	Физические и химические явления. Химические реакции. <i>Л.о.№3.ТБ.</i>			28.09		§6.Исполь зование Ц.Л. датчика температу ры
8	Атомы, молекулы и ионы.			29.09		§ 7
9	Вещества молекулярного и немолекулярного строения.			05.10		§ 8
10	Простые и сложные вещества. Химические элементы. <i>Л.о.№4.ТБ.</i>			06.10		§9,10 модели молекул
11	Относительная атомная масса химических элементов.			06.10		§11
12	Знаки химических элементов.			12.10		§12
13	Закон постоянства состава веществ.			12.10		§ 13
14	Химические формулы. Относительная молекулярная масса.			13.10		§ 14
15	Вычисления по химическим формулам. Массовая доля элемента в соединении.			19.10		§ 15
16	К.р.№2 «Первоначальные химические понятия»			20.10		
17	Решение упражнений и задач.			26.10		Работа

						над ошибками
18	Валентность химических элементов Определение валентности элементов по формулам их соединений.			27.10		§ 16
19	Составление химических формул по валентности.			09.11		§ 17
20	Решение упражнений с применением понятия «валентность».			10.11		
21	Атомно-молекулярное учение.			16.11		§ 18
22	Закон сохранения массы веществ.			17.11		§ 19, биографи я М.В. Ломоносо ва
23	Химические уравнения.			23.11		§ 20
24	Типы химических реакций. <i>Л.о.№5- 6.ТБ.</i>			24.11		§ 21
25	Решение упражнений по теме «Типы химических реакций».			30.11		
	Глава 2. Кислород. Горение.	6				
26	Кислород его общая характеристика, нахождение в природе и получение.			01.12		§22
27	Свойства кислорода. <i>Л.о.№7.ТБ.</i> Применение кислорода Круговорот кислорода в природе.			07.12		§23,24
28	Инструктаж по ТБ. <i>Пр.р.№3.</i> Получение и свойства кислорода.			08.12		§25
29	Озон. Аллотропия кислорода.			14.12		§26
30	Воздух и его состав.			15.12		§27
31	К.р.№3 «Кислород. Горение»			21.12		
	Глава 3. Водород.	3		22.12		
32	Водород, его общая характеристика, нахождение в природе и получение.					§28
33	Повторный инструктаж по ТБ. Свойства и применение водорода. <i>Л.о.№8.ТБ.</i>			28.12		§29
34	Инструктаж по ТБ. <i>Пр.р.№4.</i> Получение водорода и исследование его свойств.			29.12		§30
	Глава 4. Вода. Растворы.	6				
35	Вода. Водные ресурсы Республики Башкортостан.		Водные ресурсы РБ и нашей местности. Вода в произведениях башкирских художников.	11.01		§31
36	Химические свойства и применение воды.		Водоочистные станции в РБ. Бытовые фильтры, используемые в нашей местности.	12.01		§32

37	Вода – растворитель. Растворы.			18.01		§33
38	Массовая доля растворенного вещества.			19.01		§34
39	Решение задач на массовую долю вещества в растворе			25.01		§34
40	Инструктаж по ТБ. <i>Пр.р.№5</i> . Приготовление раствора с определенной массовой долей растворенного вещества (соли).			26.01		§35
	Глава 5. Количественные отношения в химии.	5				
41	Количество вещества. Моль. Молярная масса.			01.02		§36
42	Вычисления с использованием понятий «количество вещества» и «молярная масса».			02.02		§37
43	Закон Авогадро. Молярный объем газов.			08.02		§38
44	Объемные отношения газов при химических реакциях.			09.02		§39
45	Решение задач по теме «Количественные отношения в химии».			15.02		§36-39
	Глава 6. Важнейшие классы неорганических соединений.	12				
46	Оксиды.		Загрязненность воздуха в РБ.	16.02		§40
47	Гидроксиды. Основания.		Основания, встречающиеся в РБ.	22.02		§41
48	Химические свойства оснований. <i>Л.о.№9-12.ТБ.</i>			29.02		§42 Использование Ц.Л с датчиком pH
49	Амфотерные оксиды и гидроксиды. <i>Л.о.№13.ТБ.</i>			01.03		§43
50	Решение задач и упражнений по теме «Количественные отношения в химии. Оксиды. Основания».			07.03		
51	К.р.№4 «Количественные отношения в химии. Оксиды. Основания».			14.03		
52	Кислоты.		Кислоты, встречающиеся в РБ.	15.03		§44 Использование Ц.Л с датчиком pH
53	Химические свойства кислот. <i>Л.о.№14-15.ТБ.</i>			21.03		§45
54	Соли.		Минеральные источники в РБ.	22.03		§46
55	Химические свойства солей.			04.04		§47

56	Генетическая связь между основными классами неорганических соединений			05.04		§47, стр.163-164
57	Инструктаж по ТБ. <i>Пр.р.№6</i> . Решение экспериментальных задач по теме «Важнейшие классы неорганических соединений».			11.04		§48
	Глава 7. Периодический закон и строение атома.	5				
58	Классификация химических элементов.			12.04		§ 49
59	Периодический закон Д.И.Менделеева. Периодическая таблица химических элементов.			18.04		§ 50-51
60	Строение атома.			19.04		§52
61	Распределение электронов по энергетическим уровням.			25.04		§53
62	Значение периодического закона.			26.04		§54
	Глава 8. Строение вещества. Химическая связь.	6				
63	Электроотрицательность химических элементов.			02.05		§55
64	Основные виды химической связи.			03.05		§56
65	Степень окисления.			16.05		§57
66	Итоговая контрольная работа.			17.05		
67	Решение задач и упражнений.			23.05		
68	Подведение итогов года.			24.05		

Список работ по химии в 8 классе

Контрольные работы

1. Входной контроль
2. Первоначальные химические понятия.
3. Кислород. Горение.
4. Количественные отношения в химии. Оксиды. Основания.
5. Итоговая контрольная работа

Практические работы

1. Приемы безопасной работы с оборудованием и веществами. Строение пламени.
2. Очистка загрязненной поваренной соли.
3. Получение и свойства кислорода.
4. Получение водорода и исследование его свойств.
5. Приготовление раствора с определенной массовой долей растворенного вещества (соли).
6. Решение экспериментальных задач по теме «Важнейшие классы неорганических соединений»

Лабораторные работы

1. Изучение физических свойств сахара и серы.
2. Разделение смеси, состоящей из порошков железа и серы.
3. Примеры физических и химических явлений.
4. Ознакомление с образцами простых и сложных веществ.
5. Разложение основного карбоната меди (II) $\text{CuCO}_3 \cdot \text{Cu}(\text{OH})_2$.
6. Реакция замещения меди железом.
7. Ознакомление с образцами оксидов.
8. Взаимодействие водорода с оксидом меди (II) CuO .
9. Свойства растворимых и нерастворимых оснований.
10. Взаимодействие щелочей с кислотами.
11. Взаимодействие нерастворимых оснований с кислотами.
12. Разложение гидроксида меди (II) при нагревании.
13. Взаимодействие гидроксида цинка с растворами кислот и щелочей.
14. Действие кислот на индикаторы.
15. Отношение кислот к металлам.