

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

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

Согласовано
Зам.директора по УВР
Исид Ф.М.Кидрасова
от 30 августа 2023 г.



Утверждено
Директор

Х.И.Идельбаев
Приказ № 149 от 30.08.2023 г.

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

Класс(ы): 9

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	2	2
II	15	1	5	3
III	21	1	6	1
IV	14	1	1	1
Год	68	5	14	7

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. 9 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				Химия, 9 класс		
2	Химия, 9 класс					
3						
4						
5						
6						

Выпадают на праздники: 29.04, 09.05.

Примечания: _____

Предмет «Химия» 9 класс

№ уро ка	Тема урока	Кол -во часо в	Региональный компонент	Дата		Примеча ние
				План	Факт	
	Введение	1				
1	Вводный инструктаж по ТБ. Повторение основных вопросов курса 8 класса.			04.09		
	Глава 1. Классификация химических реакций	6				
2	Окислительно-восстановительные реакции.			07.09		§1
3	Тепловые эффекты химических реакций.			11.09		§2. Ц.Л. датчик высокой температур ы
4	Скорость химических реакций.			14.09		§3
5	К.р.№1. Входной контроль.			18.09		
6	Инструктаж по ТБ. Пр.р.№ 1. Изучение влияния условий проведения химических реакций на ее скорость.			21.09		§4
7	Обратимые реакции. Понятие о химическом равновесии.			25.09		§5
	Глава 2. Химические реакции в водных растворах	8				
8	Сущность процесса электролитической диссоциации.			28.09		§6 Ц.Л Датчик электроп- роводнос- ти
9	Диссоциация кислот, оснований и солей.			02.10		§7
10	Слабые и сильные электролиты. Степень диссоциации.			02.10		§8 Используй вание Ц.Л. с датчиком рН
11	Реакции ионного обмена. Л.о.№1.ТБ.			05.10		§9
12	Гидролиз солей.			09.10		§10
13	Инструктаж по ТБ. Пр.р.№2. Решение экспериментальных задач по теме «Свойства кислот оснований и солей как электролитов»			12.10		§ 11
14	К.р.№2 «Химические реакции в водных растворах»			16.10		

15	Анализ к.р. Расчёты по уравнениям хим. реакций, если одно из веществ дано в избытке.			19.10		Работа над ошибками
	Глава 3. Галогены	5				
16	Характеристика галогенов. <i>Л.о.№2.ТБ.</i>		Роль галогенов в РБ.	23.10		§ 12
17	Хлор.			23.10		§ 13
18	Хлороводород: получение и свойства.			26.10		§ 14
19	Соляная кислота и ее соли.			09.11		§ 15
20	Инструктаж по ТБ. Пр.р.№ 3. Получение соляной кислоты и изучение ее свойств.			13.11		§ 16
	Глава 4. Кислород и сера	7				
21	Характеристика кислорода и серы. <i>Л.о.№3.ТБ.</i>		Кислород в атмосфере РБ. Сера в природе РБ.	16.11		§ 17
22	Свойства и применение серы.			20.11		§ 18
23	Сероводород. Сульфиды. <i>Л.о.№4.ТБ.</i>			23.11		§ 19
24	Оксид серы (IV). Сернистая кислота. <i>Л.о.№5.ТБ.</i>			27.11		§ 20
25	Оксид серы (VI). Серная кислота. <i>Л.о.№6.ТБ.</i>		Применение серной кислоты и сульфатов в РБ.	30.11		§ 21
26	Инструктаж по ТБ. Пр.р№4. Решение экспериментальных задач по теме «Кислород и сера»			04.12		§ 22
27	К.р.№3 «Галогены. Кислород и сера».			07.12		
	Глава 5. Азот и фосфор	8				
28	Характеристика азота и фосфора. Физические и химические свойства азота.		Азот и фосфор в природе РБ	11.12		§23
29	Аммиак.		Применение аммиака в РБ.	14.12		§24
30	Инструктаж по ТБ. Пр.р№5. Получение аммиака и изучение его свойств.			18.12		§25
31	Соли аммония. <i>Л.о.№7.ТБ.</i>		Применение солей аммония в РБ.	21.12		§26
32	Азотная кислота.		Применение азотной кислоты в РБ.	25.12		§27
33	Соли азотной кислоты.		Содержание нитратов в сельскохозяйственной продукции РБ.	28.12		§28
34	Повторный инструктаж по ТБ. Фосфор.			11.01		§29
35	Оксид фосфора (V). Фосфорная кислота и ее соли.		Применение солей фосфора в РБ.	15.01		§30

	Глава 6. Углерод и кремний	8				
36	Характеристика углерода и кремния. Аллотропия углерода.		Углерод и кремний в РБ.	18.01		§ 31
37	Химические свойства углерода. Адсорбция.			22.01		§32
38	Оксид углерода (II) – угарный газ.		Оксиды углерода в РБ.	25.01		§33
39	Оксид углерода (IV) – углекислый газ. <i>Л.о.№8. ТБ.</i>			29.01		§34
40	Угольная кислота и ее соли. Круговорот углерода в природе. <i>Л.о.№9. ТБ.</i>			01.02		§35
41	Инструктаж по ТБ. Пр.р№6. Получение оксида углерода(IV) и изучение его свойств. Распознавание карбонатов.			05.02		§36
42	Кремний. Оксид кремния (IV).		Применение кремния и его соединений в РБ.	08.02		§37
43	Кремниевая кислота и ее соли. Стекло. Цемент.		Продукция силикатной промышленности и в РБ.	12.02		§38
	Глава 7. Металлы	13				
44	Характеристика металлов. <i>Л.о.№10. ТБ.</i>		Металлургия РБ	15.02		§39
45	Нахождение металлов в природе и общие способы их получения.		Природные соединения металлов РБ	19.02		§40
46	Химические свойства металлов. Электрохимический ряд напряжений металлов. <i>Л.о.№11. ТБ.</i>			22.02		§41
47	Сплавы.			26.02		§42
48	Щелочные металлы.		Роль щелочных металлов в РБ	29.02		§43
49	Магний. Щелочноземельные металлы.		Природные соединения ЩЗМ в РБ	04.03		§44
50	Важнейшие соединения кальция. Жесткость воды. <i>Л.о.№12. ТБ.</i>		Безопасное обращение с соединениями кальция (гашеная и негашеная известь).	07.03		§45
51	К.р.№4 «Металлы».			11.03		
52	Алюминий.		Роль алюминия в РБ.	14.03		§46
53	Важнейшие соединения алюминия. <i>Л.о.№13. ТБ.</i>		Ознакомление с образцами природных соединений алюминия РБ.	18.03		§47

54	Железо.			21.03		§48
55	Соединения железа. <i>Л.о.№14.ТБ.</i>		Природные соединения железа в РБ.	01.04		§ 49
56	Инструктаж по ТБ. Пр.р№7. Решение экспериментальных задач по теме «Металлы»			04.04		§50
	Глава 8. Первоначальные представления об органических веществах	12				
57	Органическая химия. Предельные углеводороды.		Применение предельных углеводородов в РБ.	08.04		§51, 52
58	Непредельные углеводороды.		Применение непредельных углеводородов в РБ.	11.04		§53
59	Полимеры.			15.04		§54
60	Производные углеводородов. Спирты.		Производство спирта в РБ. Предприятие АО «Башспирт»	18.04		§55
61	Карбоновые кислоты. Сложные эфиры.		Производство карбоновых кислот в РБ.	22.04		§56
62	Жиры.			25.04		§56
63	Углеводы.			02.05		§57
64	Аминокислоты. Белки.			06.05		§58
65	Итоговая контрольная работа.			13.05		
66	Анализ контрольной работы. Работа над ошибками.			16.05		
67	Повторение основных вопросов курса 9 класса.			20.05		
68	Подведение итогов за год.			23.05		

Список работ по химии в 9 классе

Контрольные работы

1. Входной контроль
2. Химические реакции в водных растворах.
3. Галогены. Кислород и сера.
4. Металлы
5. Итоговая контрольная работа

Практические работы

1. Изучение влияния условий проведения химических реакций на ее скорость.
2. Решение экспериментальных задач по теме «Свойства кислот оснований и солей как электролитов».
3. Получение соляной кислоты и изучение ее свойств.
4. Решение экспериментальных задач по теме «Кислород и сера».
5. Получение аммиака и изучение его свойств.
6. Получение оксида углерода (IV) и изучение его свойств. Распознавание карбонатов.
7. Решение экспериментальных задач по теме «Металлы»

Лабораторные работы

1. Реакции между растворами электролитов.
2. Вытеснение галогенами друг друга из растворов их соединений.
3. Ознакомление с образцами серы и ее природных соединений.
4. Качественная реакция на сульфид-ионы.
5. Качественная реакция на сульфит-ионы.
6. Распознавание сульфат-ионов в растворе.
7. Распознавание солей аммония.
8. Проведение качественной реакции на углекислый газ.
9. Качественная реакция на карбонат-ионы.
10. Изучение образцов металлов.
11. Взаимодействие металлов с растворами солей.
12. Ознакомление со свойствами и взаимопревращениями карбонатов и гидрокарбонатов.
13. Получение гидроксида алюминия и взаимодействие его с кислотами и щелочами.
14. Качественные реакции на ионы Fe^{2+} и Fe^{3+} .