



Муниципальное бюджетное общеобразовательное учреждение
«Большетиганская основная общеобразовательная школа имени Абдуллы Баттала»
Алексеевского муниципального района Республики Татарстан

«Рассмотрено»
Руководитель ШМО
 /Ахметзанова И.Р./
Протокол № 1 от 26.08.2022 г

«Согласовано»
Заместитель директора по УВР
МБОУ «Большетиганская ООШ
им. А. Баттала»  /Сунаева Л.Х./
31.08.2022 г

«Утверждено»
Директор МБОУ «Большетиганская ООШ
им. А. Баттала»  /Сайфутдинова А.Н./
Приказ №131 от 31.08.2022 г.



Календарно-тематическое планирование
по химии для 8-9 классов

Составила: учитель русского языка и литературы
высшей квалификационной категории
Сайфутдинова Айсылу Назиповна

Рассмотрено на заседании
педагогического совета
Протокол № 1 от 31.08.2022 г.

2022 год

Календарно тематическое планирование ориентирована на использование учебника Химия. 8 класс.: учеб. для общеобразовательных учреждений/ Г.Е. Рудзитис, Ф.Г. Фельдман /.-М.: Просвещение, 2018.

Календарно – тематическое планирование
(2ч в неделю, всего 70 часов)

№	Тема урока	Количество часов	Дата проведения	
			По плану	Фактич.
Тема 1 Первоначальные химические понятия. (20 ч)				
1	Предмет химии. Вещества и их свойства.	1		
2	Методы познания в химии.	1		
3	«Приемы безопасной работы с оборудованием и веществами. Строение пламени.» Практическая работа № 1	1		
4	Чистые вещества и смеси.	1		
5	«Очистка поваренной соли» Практическая работа № 2	1		
6	Физические и химические явления. Химические реакции.	1		
7	Атомы, молекулы и ионы.	1		
8	Вещества молекулярного и немолекулярного строения.	1		
9	Простые и сложные вещества.	1		
10	Язык химии. Химический элемент. Относительная атомная масса.	1		
11	Закон постоянства состава веществ.	1		
12	Химические формулы. Относительная молекулярная масса.	1		
13	Массовая доля химического элемента в сложном веществе.	1		
14	Валентность химических элементов.	1		
15	Составление химических формул бинарных соединений по валентности.	1		
16	Атомно-молекулярное учение.	1		
17	Закон сохранения массы веществ.	1		
18	Химические уравнения.	1		

19	Типы химических реакций.	1		
20	Контрольная работа №1 по теме: «Первоначальные химические понятия»	1		
Тема 2 Кислород. (5 ч)				
21	Кислород. Физические свойства. Получение.	1		
22	Химические свойства кислорода. Оксиды.	1 1		
23	«Получение и свойства кислорода» Практическая работа № 3	1		
24	Озон, аллотропия кислорода.	1		
25	Воздух и его состав.	1		
Тема 4 Водород. (3ч)				
26	Водород. Физические свойства. Получение.	1		
27	Химические свойства водорода.	1		
28	Получение водорода и исследование его свойств. Практическая работа № 4	1		
Тема 3 Количественные отношения в химии (6ч)				
29	Моль – единица количества вещества. Молярная масса.	1		
30	Вычисления по химическим уравнениям.	1		
31	Закон Авогадро. Молярный объем газов.	1		
32	Относительная плотность газов.	1		
33	Объемные отношения газов при химических реакциях.	1		
35	Решение задач на объемные отношения газов при химических реакциях.			
Тема 5 Растворы. Вода. (7ч)				
35	Вода. Вода в природе и способы её очистки.	1		
36	Химические свойства и применение воды.	1		
37	Вода – растворитель. Растворы.	1		
38	Массовая доля растворенного вещества.	1		
39	Приготовление растворов солей с определенной массовой долей растворенного вещества. Практическая работа № 5	1		
40	Повторение и обобщение по темам: «Кислород», «Водород», «Вода. Растворы».	1		
41	Контрольная работа № 2 по темам «Кислород», «Водород», «Вода. Растворы».	1		
Тема 6 Важнейшие классы неорганических соединений. (11ч)				
42	Оксиды.	1		
43	Гидроксиды. Основания.	1		
44	Химические свойства оснований.	1		

45	Амфотерные оксиды и гидроксиды.	1		
46	Кислоты.	1		
47	Химические свойства кислот.	1		
48	Соли.	1		
49	Свойства солей.	1		
50	Генетическая связь между основными классами неорганических соединений.	1		
51	Практическая работа № 6 по теме «Решение экспериментальных задач по теме» «Важнейшие классы неорганических соединений».	1		
52	Контрольная работа № 3 по теме «Решение экспериментальных задач по теме» «Важнейшие классы неорганических соединений».	1		
Тема 7 Периодический закон и периодическая система химических элементов Д. И. Менделеева. Строение атома. (9ч)				
53	Классификация химических элементов.	1		
54	Периодический закон Д. И. Менделеева.	1		
55	Периодическая система химических элементов Д.И.Менделеева.	1		
56	Строение атома.	1		
57	Распределение электронов по энергетическим уровням.	1		
58	Состояние электронов в атомах.			
59	Зависимость свойств атомов от положения в ПСХЭ Д. И. Менделеева.	1		
60	Значение периодического закона для развития науки.	1		
61	Повторение и обобщение по теме «Периодический закон и периодическая система химических элементов Д. И. Менделеева. Строение атома.»	1		
Тема 8 Химическая связь. Строение вещества. (7ч)				
62	Электроотрицательность химических элементов.	1		
63	Виды химической связи. Ковалентная связь.	1		
64	Полярная и неполярная ковалентные связи.	1		
65	Ионная связь.	1		
66	Валентность, степень окисления, заряд иона.	1		
67	Окислительно – восстановительные реакции.	1		
68	Повторение и обобщение по теме: «Химическая связь. Строение вещества.»	1		
69	Итоговая контрольная работа № 4	1		
70	Обобщение курса.	1		

Календарно тематическое планирование ориентирована на использование учебника Химия. 9 класс.: учеб. для общеобразовательных учреждений/ Г.Е. Рудзитис, Ф.Г. Фельдман /.-М.: Просвещение, 2009

Календарно – тематическое планирование 9 класс (2ч в неделю, 68 часов)

№ ур ок а	Тема урока	Кол-во часов	Дата проведения	
			план	факт
Повторение основных вопросов курса 8 класса (5 ч.)				
1	Периодический закон и периодическая система хим. элементов Д. И. Менделеева в свете строения атомов	1		
2	Химическая связь. Строение вещества	1		
3	Основные классы неорганических соединений: их состав, классификация	1		
4	Основные классы неорганических соединений: их свойства	1		
5	Расчёты по химическим уравнениям	1		
Раздел 1. Многообразие химических реакций (18 ч)				
6	<i>Тема 1. Классификация химических реакций (6 ч)</i> Окислительно-восстановительные реакции.	1		
7	Реакции соединения, разложения, замещения и обмена с точки зрения окисления и восстановления.	1		
8	Тепловой эффект химических реакций. Экзо - и эндотермические реакции.	1		
9	Скорость химических реакций. Первоначальные представления о катализе.	1		
10	Практическая работа №1. Изучение влияния условий проведения химической реакции на её скорость.	1		
11	Обратимые и необратимые реакции. Понятие о химическом равновесии.	1		
12	<i>Тема 2. Электролитическая диссоциация (12 ч)</i> Сущность процесса электролитической диссоциации.	1		
13	Электролитическая диссоциация кислот, оснований и солей.	1		
14	Слабые и сильные электролиты. Степень диссоциации.	1		
15	Реакции ионного обмена и условия их протекания. <u>Л.О. № 1. Реакции обмена</u>	2		
16	- <i>между растворами электролитов</i>			
17	Химические свойства основных классов неорганических соединений в свете	2		
18	- представлений об электролитической диссоциации и окислительно-восстановительных реакциях.			

19	Гидролиз солей.	1		
20	Практическая работа №2. Решение экспериментальных задач по теме «Свойства кислот, оснований и солей как электролитов».	1		
21	<i>Расчёты по уравнениям хим. реакций, если одно из веществ дано в избытке.</i>	1		
22	Обобщение и систематизация знаний по темам «Классификация химических реакций» и «Электролитическая диссоциация».	1		
23	Контрольная работа № 1 по темам «Классификация химических реакций» и «Электролитическая диссоциация».	1		
Раздел 2. Многообразие веществ (38 ч)				
24	<i>Тема 3. Галогены (4 ч)</i> Общая характеристика неметаллов. Положение галогенов в периодической таблице и строение их атомов. Свойства, получение и применение галогенов. Хлор. <i>Л. О. № 2. Знакомство с образцами природных соединений неметаллов (хлоридами, сульфидами сульфатами, нитратами)</i>	1		
25	Хлороводород: получение и свойства.	1		
26	Соляная кислота и её соли. <i>Л.О. № 3. Качественная реакция на хлорид-ион</i>	1		
27	Практическая работа №3. Получение соляной кислоты и изучение её свойств.	1		
28	<i>Тема 4. Кислород и сера (6 ч)</i> Положение кислорода и серы в периодической системе химических элементов, строение их атомов. Сера.	1		
29	Сероводород. Сульфиды.	1		
30	Оксид серы (IV). Сернистая кислота и её соли.	1		
31	Оксид серы (VI). Серная кислота и её соли. <i>Л.О. № 4 – некоторые хим. свойства серной кислоты; - качественная реакция на сульфат-ион</i>	1		
32	Окислительные свойства концентрированной серной кислоты.	1		
33	Практическая работа №4. Решение экспериментальных задач по теме «Кислород и сера».	1		
34	<i>Тема 5. Азот и фосфор (9 ч)</i> Положение азота и фосфора в периодической системе химических элементов, строение их атомов. Азот: свойства и применение.	1		
35	Аммиак. Физические и химические свойства. Получение и применение.	1		
36	Практическая работа №5. Получение аммиака и изучение его свойств.	1		
37	Соли аммония. <i>Л. О. № 5. Распознавание катионов аммония.</i>	1		
38	<i>Решение задач на определение массовой (объёмной) доли выхода продукта</i>	1		

	<i>реакции от теоретически возможного</i>			
39	Азотная кислота.	1		
40	Соли азотной кислоты. Азотные удобрения.	1		
41	Фосфор. Аллотропия фосфора. Свойства фосфора.	1		
42	Оксид фосфора (V). Фосфорная кислота и её соли. Фосфорные удобрения. <u>Л. О. № 6.</u> Знакомство с минеральными удобрениями	1		
43	Тема 6. Углерод и кремний (8 ч) Положение углерода и кремния в периодической системе химических элементов, строение их атомов. Углерод.	1		
44	Угарный газ, свойства, физиологическое действие на организм.	1		
45	Углекислый газ. Угольная кислота и её соли. Круговорот углерода в природе. <u>Л. О. № 7.</u> Распознавание карбонат - ионов.	1		
46	Практическая работа №6. Получение оксида углерода (IV) и изучение его свойств. Распознавание карбонатов.	1		
47	Кремний и его соединения. Силикатная промышленность. <u>Л. О. № 8.</u> Природные силикаты	1		
48	<i>Решение задач на вычисление массы или объёма продукта реакции по известной массе или объёму исходного вещества, содержащего примеси</i>	1		
49	Обобщение и систематизация по теме «Неметаллы»	1		
50	Контрольная работа №2 по теме «Неметаллы».	1		
51	<i>Тема 7. Общие свойства металлов (11 ч)</i> Общая характеристика металлов. Физические свойства. Сплавы металлов. <u>Л. О. № 9.</u> Знакомство с образцами металлов и сплавов (работа с коллекциями)	1		
52	Нахождение металлов в природе и общие способы их получения. Понятие о металлургии. <u>Л. О. № 10.</u> Вытеснение одного металла другим из раствора соли	1		
53	Химические свойства металлов. Электрохимический ряд напряжений металлов.	1		
54	Щелочные металлы.	1		
55	Магний. Щелочноземельные металлы. Жесткость воды и способы её устранения.	1		
56	Алюминий. Нахождение в природе. Свойства алюминия. <u>Л. О. № 11.</u> Знакомство с соединениями алюминия	1		
57	Железо. Нахождение в природе. Свойства железа.	1		
58	Соединения железа. <u>Л. О. № 12.</u> Знакомство с рудами железа	1		
59	Практическая работа №7. Решение экспериментальных задач по теме «Металлы и их соединения».	1		
60	Обобщение и систематизация по теме «Общие свойства металлов»	1		
61	Контрольная работа №3 по теме «Общие свойства металлов»	1		

Раздел 3. Краткий обзор важнейших органических веществ (7ч)

62	Органическая химия. Углеводороды. Предельные углеводороды. <i>Л. О. № 13.</i> <i>Знакомство с углём, нефтью, продуктами переработки</i>	1		
63	Непредельные углеводороды. Алкены. Алкины.	1		
64	Кислородсодержащие органические соединения: спирты.	1		
65	Карбоновые кислоты, сложные эфиры, жиры.	1		
66	Углеводы. Аминокислоты. Белки.	1		
67	Полимеры.	1		
68	Итоговая контрольная работа № 4.	1		