

<p>Рассмотрено на заседании ШМО учителей естественно-математических наук Руководитель ШМО Л.Р.Кашапова <i>Л.Р.Кашапова</i> Протокол № <u>7</u> от « <u>26</u> » <u>08</u> 20 <u>21</u> г</p>	<p>Согласовано Заместитель директора по учебной работе: А.И. Гиздатуллина <i>А.И. Гиздатуллина</i> « <u>31</u> » <u>08</u> 20 <u>21</u> г</p>	<p>Отв. Исполнитель Директор МБОУ «Миньяровская ООШ» МБОУ И.И.Исхаков <i>И.И.Исхаков</i> Приказ № <u>81</u> « <u>31</u> » <u>08</u> 20 <u>21</u> г</p> 
--	---	--

КАЛЕНДАРНО-ТЕМАТИЧЕСКОЕ ПЛАНИРОВАНИЕ
по химии для 8-9 классов
 Кашаповой Лилии Римовны
 учителя химии МБОУ «Миньяровской ООШ»
 Актаньшского муниципального района
 Республики Татарстан

8 КЛАСС

№ п/п	Раздел	Количе- ство Часов	Дата проведения	
			По плану	По факту
	Раздел 1. Основные понятия химии	52		
1	Правила ТБ. Предмет химии. Химия как часть естествознания. Вещества и их свойства.	1	1.09	
2	Методы познания в химии.	1	6.09	
3	Практическая работа №1. «Приемы безопасной работы с оборудованием и веществами. Строение пламени»	1	8.09	
4	Чистые вещества и смеси. Способы разделения смесей	1	13.09	
5	Правила ТБ. Практическая работа № 2 «Очистка загрязненной поваренной соли»	1	15.09	
6	Физические и химические явления. Химические реакции	1	20.09	
7	Атомы, молекулы, ионы.	1	22.09	
8	Вещества молекулярного и немолекулярного строения. Кристаллические решетки.	1	27.09	
9	Простые и сложные вещества. Химический элемент. Металлы и неметаллы.	1	29.09	
10	Язык химии. Знаки химических элементов. Относительная атомная масса.	1	4.10	
11	Закон постоянства состава веществ.	1	6.10	
12	Химические формулы. Относительная молекулярная масса. Качественный и количественный состав вещества.	1	11.10	
13	Массовая доля химического элемента в соединении.	1	13.10	
14	Валентность химических элементов. Определение валентности элементов по формулам бинарных соединений.	1	18.10	
15	Составление химических формул бинарных соединений по валентности.	1	20.10	
16	Атомно- молекулярное учение.	1	25.10	
17	Закон сохранения массы веществ	1	27.10	
18	Химические уравнения	1	8.11	
19	Типы химических реакций	1	10.11	
20	Обобщение по теме «Первоначальные химические понятия»	1	15.11	
21	Контрольная работа № 1 по теме «Первоначальные химические понятия»	1	17.11	
22	Кислород, его общая характеристика. Получение кислорода и его физические свойства	1	22.11	
23	Химические свойства и применение кислорода. Оксиды. Круговорот кислорода в природе	1	24.11	
24	Правила ТБ. Практическая работа № 3 «Получение кислорода и изучение его свойств»	1	29.11	
25	Озон. Аллотропия кислорода	1	1.12	
26	Воздух и его состав. Защита атмосферного воздуха от загрязнений	1	6.12	
27	Водород, его общая характеристика и нахождение в природе. Получение водорода и его физические свойства. Меры безопасности при работе с водородом.	1	8.12	
28	Химические свойства водорода. Применение водорода.	1	13.12	
29	Правила ТБ. Практическая работа № 4 «Получение водорода и изучение его свойств».	1	15.12	
30	Полугодовая контрольная работа	1	20.12	
31	Вода. Методы определения состава воды - анализ и синтез. Вода в природе и способы её очистки. Аэрация воды.	1	22.12	
32	Физические и химические свойства воды. Применение воды	1	27.12	
33	Вода - растворитель. Растворы.	1	12.01	
34	Массовая доля растворённого вещества	1	17.01	
35	Правила ТБ. Практическая работа № 5 «Приготовление растворов солей с определённой массовой долей растворённого вещества»	1	19.01	

36	Обобщение и повторение по темам «Кислород. Оксиды. Горение». «Водород». «Вода. Растворы».	1	24.01	
37	Контрольная работа №2 по темам «Кислород. Оксиды. Горение». «Водород». «Вода. Растворы».	1	26.01	
38	Моль — единица количества вещества. Молярная масса.	1	31.01	
39	Вычисления по химическим уравнениям.	1	2.02	
40	Закон Авогадро. Молярный объем газов.	1	7.02	
41	Относительная плотность газов. Объемные отношения газов при химических реакциях	1	9.02	
42	Оксиды: классификация, номенклатура, свойства, получение, применение	1	4.02	
43	Гидроксиды. Основания: классификация, номенклатура, получение	1	16.02	
44	Химические свойства оснований	1	21.02	
45	Амфотерные оксиды и гидроксиды	1	28.02	
46	Кислоты. Состав. Классификация. Номенклатура. Получение кислот	1	2.03	
47	Химические свойства кислот	1	7.03	
48	Соли: состав, классификация, номенклатура, способы получения.	1	9.03	
49	Свойства солей	1	14.03	
50	Генетическая связь между основными классами неорганических веществ.	1	16.03	
51	Правила ТБ. Практическая работа № 6. «Решение экспериментальных задач по теме: «Важнейшие классы неорганических соединений»	1	21.03	
52	Контрольная работа № 3 по теме «Важнейшие классы неорганических соединений»	1	23.03	
	Раздел 2. Периодический закон и периодическая система химических элементов Д.И. Менделеева. Строение атома.	10		
53-54	Классификация химических элементов	2	6.04, 11.04	
55	Периодический закон Д.И. Менделеева	1	13.04	
56	Периодическая таблица химических элементов Д.И. Менделеева	1	18.04	
57	Строение атома. Состав атомных ядер. Изотопы	1	20.04	
58-59	Строение электронных оболочек атомов	2	25.04 27.04	
60	Значение периодического закона. Научные достижения Д. И. Менделеева	1	2.05	
61	Обобщение и повторение темы «ПЗ и ПС ДИМ. Строение атома».	1	4.05	
62	Промежуточная аттестационная работа	1	9.05	
	Раздел 3. Строение веществ. Химическая связь	8		
63	Электроотрицательность химических элементов	1	11.05	
64	Электроотрицательность химических элементов	1	16.05	
65	Ковалентная связь	1	18.05	
66	Ионная связь	1	23.05	
67	Валентность и степень окисления. Правила определения степеней окисления	1	25.05	
68	Окислительно-восстановительные реакции	1	30.05	
69	Обобщение и систематизация знаний по темам «Химическая связь. Строение вещества»	1		
70	Контрольная работа по темам № 4 «ПЗ и ПС ДИМ. Строение атома. Химическая связь. Строение вещества»	1		
Всего		70		

9 КЛАСС

№ п/п	Раздел	Количество часов	Дата проведения	
			По плану	По факту
	Раздел 1. Многообразие химических реакций	16		
1-2	Окислительно- восстановительные реакции. Реакции соединения, разложения, замещения, обмена с точки зрения окисления и восстановления	2	1.09 6.09	
3	Входная контрольная работа	1	8.09	
4	Тепловые эффекты химических реакций. Экзо- и эндотермические реакции	1	13.09	
5	Скорость химической реакции. Первоначальные представления о катализе.	1	15.09	
6	Практическая работа №1 Изучение влияния условий проведения химической реакции на её скорость	1	20.09	
7	Обратимые и необратимые реакции. Понятие о химическом равновесии	1	22.09	
8	Сущность процесса электролитической диссоциации.	1	27.09	
9	Диссоциация кислот, оснований, солей.	1	29.09	
10	Слабые и сильные электролиты. Степень диссоциации.	1	4.10	
11	Реакции ионного обмена и условия их протекания.	1	6.10	
12-13	Химические свойства основных классов неорганических соединений в свете представлений об электролитической диссоциации и ОВР	2	11.10 13.10	
14	Гидролиз солей	1	18.10	
15	Практическая работа 2. Решение экспериментальных задач по теме «Свойства кислот, оснований, солей как электролитов».	1	20.10	
16	Контрольная работа № 1 по темам «Классификация химических реакций» и «Электролитическая диссоциация».	1	25.10	
	Раздел 2. Многообразие веществ	43		
17	Положение галогенов в ПСХЭ и строение их атомов. Свойства. Получение. Применение галогенов	1	27.10	
18	Хлор. Свойства и применение хлора.	1	8.11	
19	Хлороводород: получение и свойства.	1	10.11	
20	Соляная кислота и ее соли.	1	15.11	
21	Практическая работа 3. Получение соляной кислоты и изучение ее свойств.	1	17.11	
22	Положение кислорода и серы в ПСХЭ и строение их атомов. Аллотропия серы	1	22.11	
23	Свойства и применение серы	1	24.11	
24	Сероводород. Сульфиды	1	29.11	
25	Оксид серы (IV). Серная кислота и ее соли.	1	1.12	
26	Оксид серы (VI). Серная кислота и ее соли	1	6.12	
27	Практическая работа 4. Решение экспериментальных задач по теме «Кислород и сера»	1	8.12	
28	Решение расчетных задач	1	13.12	
29	Положение азота и фосфора в ПСХЭ и строение их атомов. Азот: свойства и применение	1	15.12	
30	Аммиак. Физические и химические свойства, получение, применение	1	20.12	
31	Практическая работа 5.Получение аммиака и изучение его свойств.	1	22.12	
32	Соли аммония.	1	27.12	
33	Азотная кислота. Строение молекулы. Свойства разбавленной азотной кислоты	1	12.01	
34	Свойства концентрированной азотной кислоты	1	17.01	
35	Соли азотной кислоты. Азотные удобрения.	1	19.01	
36	Полугодовая контрольная работа	1	24.01	
37	Фосфор. Аллотропия. Свойства.	1	26.01	
38	Оксид фосфора (V). Фосфорная кислота, ее соли. Фосфорные удобрения.	1	31.01	
39	Положение углерода и кремния в ПСХЭ и строение их атомов. Аллотропия углерода	1	2.02	
40	Химические свойства углерода. Адсорбция.	1	7.02	
41	Угарный газ, свойства, физиологическое действие на организм.	1	9.02	

42	Углекислый газ. Угольная кислота и ее соли. Круговорот углерода в природе.	1	4.02	
43	Практическая работа 6. Получение оксида углерода (IV) изучение его свойств. Распознавание карбонатов.	1	16.02	
44	Кремний и его соединения. Стекло. Цемент	1	21.02	
45	Обобщение по теме «Неметаллы»	1	28.02	
46	Контрольная работа № 2 по теме «Неметаллы».	1	2.03	
47	Положение металлов в периодической системе. Металлическая связь. Физические свойства металлов. Сплавы металлов.	1	7.03	
48	Нахождение в природе. Общие способы получения.	1	9.03	
49	Химические свойства металлов. Электрохимический ряд напряжений металлов	1	14.03	
50	Щелочные металлы. Нахождение в природе. Физические и химические свойства.	1	16.03	
51	Оксиды и гидроксиды щелочных металлов. Применение	1	21.03	
52	Щелочно-земельные металлы. Нахождение в природе. Кальций и его соединения. Жесткость воды и способы ее устранения	1	23.03	
53	Алюминий. Нахождение в природе. Свойства алюминия.	1	6.04,	
54	Амфотерность оксида и гидроксида алюминия.	1	11.04	
55	Железо. Нахождение в природе. Свойства железа.	1	13.04	
56	Соединения железа	1	18.04	
57	Практическая работа 7 Решение экспериментальных задач по теме «Металлы и их соединения»	1	20.04	
58	Контрольная работа № 3 по теме «Металлы»	1	25.04	
59	Промежуточная аттестационная работа	1	27.04	
	Раздел 3. Краткий обзор важнейших органических веществ	9		
60	Органическая химия.	1	2.05	
61	Углеводороды. Предельные (насыщенные) углеводороды.	1	4.05	
62	Непредельные (ненасыщенные) углеводороды.	1	9.05	
63	Производные углеводородов. Спирты.	1	11.05	
64	Карбоновые кислоты. Сложные эфиры, жиры.	1	16.05	
65	Углеводы.	1	18.05	
66	Аминокислоты. Белки.	1	23.05	
67	Полимеры	1	25.05	
68	Обобщающий урок по теме «Важнейшие органические соединения»	1	30.05	
	Всего	68		