

**Календарно - тематическое планирование химии 8класс
на 2018-2019 уч. год**

№ урока	№ урока в теме	Тема урока	Дата	Корректировка даты (основание)
Первоначальные химические понятия (23 часа)				
1.	1.	Предмет химии. <i>Тела и вещества</i>	03.09	
2.	2.	<i>Основные методы познания: наблюдение, измерение, эксперимент.</i>	06.09	
3.	3.	Практическая работа № 1. Лабораторное оборудование и приемы обращения с ним. Правила безопасной работы в химической лаборатории	10.09	
4.	4.	Физические и химические явления.	13.09	
5.	5.	Атом. Молекула. Химический элемент. Знаки химических элементов. <i>Тестирование</i>	17.09	
6.	6.	Простые и сложные вещества. Закон постоянства состава веществ.	20.09	
7.	7.	Относительная атомная масса. <i>Проверочная работа</i>	24.09	
8.	8.	Относительная молекулярная масса. Массовая доля химического элемента в соединении.	27.09	
9	9.	Задачи на вычисление массовой доли химического элемента по формуле соединения. <i>Установление простейшей формулы вещества по массовым долям химических элементов</i>	01.10	
10	10.	Периодический закон Д.И. Менделеева. Периодическая система химических элементов Д.И. Менделеева.	04.10	
11.	11.	Химические формулы. Индексы. Валентность.	08.10	
12.	12.	Химические формулы. Индексы	11.10	
13	13.	Моль – единица количества вещества. Молярная масса.	15.10	
14.	14.	Закон сохранения массы веществ. <i>Проверочная работа</i>	18.10	
15.	15.	Химические уравнения. Коэффициенты.	22.10	
16.	16.	Условия и признаки протекания химических реакций.	25.10	
17.	17.	Условия и признаки протекания химических реакций.	29.10	
18.	18.	Практическая работа №2 «Условия и признаки протекания химических реакций».	01.11	
19.	19.	Решение задач: вычисление по химическим уравнениям массы реагентов или продуктов реакции.	12.11	
20	20.	Чистые вещества и смеси. Способы разделения смесей. <i>Проверочная работа</i>	15.11	

21.	21.	Практическая работа № 3. Очистка загрязненной поваренной соли.	19.11	
22.	22.	Обобщение знаний по теме: « Первоначальные химические понятия »	22.11	
23.	23.	Контрольная работа № 1 по теме « Первоначальные химические понятия »	26.11	
Вода. Растворы. (4 часа)				
24.	1.	Растворы. Растворимость веществ в воде.	29.11	
25.	2.	Практическая работа № 4. Растворимость веществ.	03.12	
26.	3.	Концентрация растворов. Массовая доля растворенного вещества в растворе. Задачи: расчет массовой доли растворенного вещества в растворе	06.12	
27.	4.	Практическая работа № 5. Приготовление растворов с определенной массовой долей растворенного вещества	10.12	
Водород. Кислород. (10 часов)				
28.	1	Закон Авогадро. Молярный объем газов	13.12	
29.	2.	Объемные отношения газов при химических реакциях.	17.12	
30.	3.	<i>Состав воздуха.</i>	20.12	
31.	4.	Контрольная работа за 1 полугодие.	24.12	
32.	5.	Кислород — химический элемент и простое вещество. <i>Получение кислорода. Озон.</i>	28.12	
33.	6.	Физические и химические свойства. Применение кислорода.	10.01	
34.	7.	Практическая работа № 7. Получение кислорода и изучение его свойств. Качественные реакции на газообразные вещества (кислород)	14.01	
35.	8.	Водород —химический элемент и простое вещество. Получение водорода в лаборатории. Химические и физические свойства водорода. <i>Получение водорода в промышленности.</i> Применение водорода.	17.01	
36.	9.	<i>Вода в природе. Круговорот воды в природе». Физические и химические свойства воды. Проверочная работа</i>	21.01	
37.	10	Практическая работа № 8. Получение водорода и изучение его свойств. Качественные реакции на газообразные вещества (водород)	24.01	
38.	11	Контрольная работа № 3 по теме « Водород. Кислород ».	28.01	
Основные классы неорганических соединений (12 часов)				
39.	1.	Оксиды. Классификация. Номенклатура.	31.01	
40.	2.	Основания. Классификация. Номенклатура. Индикаторы .	04.02	
41.	3.	Кислоты. Классификация. Номенклатура.	07.02	
42.	4.	Соли. Классификация. Номенклатура.	11.02	
43.	5.	Химические свойства оксидов. <i>Физические свойства оксидов. Получение и применение оксидов.</i>	14.02	

44.	6.	<i>Физические свойства кислот. Получение и применение кислот.</i> Химические свойства кислот. Реакция нейтрализации.	18.02	
45.	7.	Химические свойства оснований. <i>Физические свойства оснований.</i> <i>Получение оснований.</i>	21.02	
46.	8.	Химические свойства солей. <i>Физические свойства солей.</i> <i>Получение и применение солей.</i>	25.02	
47.	9.	Генетическая связь между классами неорганических соединений. <i>Проверочная работа</i>	28.02	
48.	10	Практическая работа № 6. Решение экспериментальных задач по теме «Основные классы неорганических соединений»	04.03	
49	11	Контрольная работа № 2 по теме « Основные классы неорганических соединений»	07.03	
Строение атома. Периодический закон и Периодическая система химических элементов Д.И. Менделеева (5 часов)				
50	1.	Строение атома: ядро, энергетический уровень. <i>Состав ядра атома: протоны, нейтроны.</i>	11.03	
51.	2.	Строение энергетических уровней атомов первых 20 химических элементов периодической системы Д.И. Менделеева.	14.03	
52.	3.	Физический смысл атомного (порядкового) номера химического элемента, номера группы и периода периодической системы. <i>Тестирование</i>	18.03	
53.	4.	Закономерности изменения свойств атомов химических элементов и их соединений на основе положения в периодической системе Д.И. Менделеева и строения атома.	21.03	
54	5	Значение Периодического закона Д.И. Менделеева».	01.04	
Строение веществ. Химическая связь (3 часа)				
55	1.	<i>Электроотрицательность атомов химических элементов.</i> Ковалентная химическая связь: неполярная и полярная.	04.04	
56.	2.	Ионная связь.	08.04	
57.	3.	Металлическая связь. <i>Проверочная работа</i>	11.04	
Химические реакции. (5 часов)				
58.	1.	Степень окисления.	15.04	
59.	2.	Определение степени окисления атомов химических элементов в соединениях. Окислитель. Восстановитель	18.04	
60.	3.	Сущность окислительно-восстановительных реакций.	22.04	
61	4.	Обобщение знаний по темам: «Химические реакции. Строение веществ. Химическая связь.». Строение атома. Периодический закон и Периодическая система химических элементов Д.И. Менделеева .	25.04	
62	5	Контрольная работа № 4.по темам: Химические реакции. Строение веществ. Химическая связь. Строение атома. Периодический закон и Периодическая система химических элементов Д.И. Менделеева.	29.04	

Повторение (3 часа)				
63	1.	Повторение « Химические элементы, вещества и химические реакции в свете электронной теории»	06.05	
64	2.	Повторение «Вещества и химические явления с позиций атомно-молекулярного учения»	13.05	
65	3.	Промежуточная аттестация. Контрольная работа за курс химии 8 класса	16.05	
Неметаллы IV-VII групп. (5 часов)				
66	1.	Галогены: физические и химические свойства.	20.05	
67	2.	Соединения галогенов: хлороводород, хлороводородная кислота и ее соли	23.05	
68.	3.	Практическая работа № 9. Решение экспериментальных задач по теме «Неметаллы VII группы и их соединения»	27.05	
69.	4.	Обобщение знаний по теме « Галогены.» <i>Проверочная работа</i>	30.05	
70	5	Решение задач: вычисление по химическим уравнениям массы реагентов или продуктов реакции	03.06	

**Календарно - тематическое планирование по химии 9 класс
на 2018-2019 уч. год**

№ урока	№ урока в теме	Тема урока	Дата	Корректировка даты (основание)
Повторение 1 час				
1.	1.	Повторение некоторых вопросов курса химии 8 класса.	05.09	
Химические реакции (15 часов)				
2.	1	<i>Понятие о скорости химических реакций. Понятие о катализаторе. Тепловой эффект химической реакции. Понятие об экзо- и эндотермических реакциях.</i>	06.09	
3.	2.	<i>Факторы, влияющие на скорость химической реакции.</i>	12.09	
4.	3.	Классификация химических реакций по различным признакам: числу и составу исходных и полученных веществ; изменению степеней окисления атомов химических элементов; поглощению или выделению энергии	13.09	
5.	4.	Вводная контрольная работа	19.09	
6.	5.	Электролиты и неэлектролиты. Ионы. Катионы и анионы.	20.09	
7.	6	Электролитическая диссоциация.	26.09	
8.	7.	Электролитическая диссоциация кислот, щелочей и солей.	27.09	
9..	8	Электролитическая диссоциация кислот, щелочей и солей.	03.10	
10.	9	Реакции ионного обмена. <i>Тестирование.</i> Условия протекания реакций ионного обмена	04.10	
11.	10	Реакции ионного обмена. Условия протекания реакций ионного обмена	10.10	
12.	11	<i>Проверочная работа.</i> Решение задач: вычисление по химическим уравнениям массы реагентов или продуктов реакции	11.10	
13.	12.	Решение задач: вычисление по химическим уравнениям массы реагентов или продуктов реакции	17.10	
14.	13	Обобщение знаний по теме « Химические реакции »	18.10	
15	14.	Практическая работа № 1. Реакции ионного обмена	24.10	
16.	15..	Контрольная работа по теме «Химические реакции»	25.10	
Неметаллы IV-VII групп. (23 часа)				
17.	1.	Положение неметаллов в периодической системе химических элементов Д.И. Менделеева.	31.10	
18.	2.	Общие свойства неметаллов.	01.11	
19.	3.	Сера: физические и химические свойства.	14.11	

20	4.	Соединения серы: сероводород. <i>Сероводородная кислота</i> и ее соли.	15.11	
21	5.	Соединения серы: оксиды серы (IV). <i>Сернистая кислота</i> и ее соли.	21.11	
22	6.	Соединения серы: оксиды серы (VI). <i>Серная кислота</i> и ее соли сульфиды	22.11	
23	7.	Обобщающий урок по теме «Сера и ее соединения». <i>Качественные реакции на (сульфид, сульфат, сульфит) ионы в растворе. Проверочная работа.</i>	28.11	
24	8.	Азот: физические и химические свойства	29.11	
25	9.	Аммиак. Соли аммония.	05.12	
26	10.	Практическая работа № 2 «Получение аммиака и изучение его свойств».	06.12	
27	11.	Оксиды азота.	12.12	
28	12.	Азотная кислота и её соли.	13.12	
29	13.	Фосфор: физические и химические свойства. <i>Тестирование</i> .	19.12	
30	14.	Соединения фосфора: оксид фосфора (V), ортофосфорная кислота и ее соли. <i>Качественные реакции на (нитрат, фосфат) ионы в растворе.</i>	20.12	
31	15.	Контрольная работа за 1 полугодие.	26.12	
32	16.	Углерод: физические и химические свойства. <i>Аллотропия углерода: алмаз, графит, карбин, фуллерены.</i>	27.12	
33.	17.	Соединения углерода: оксиды углерода (II) и (IV).	09.01	
34.	18.	Соединения углерода: угольная кислота и ее соли.	10.01	
35.	19.	Практическая работа № 3 «Получение углекислого газа и изучение его свойств. <i>Качественные реакции на ионы в растворе</i> »	16.01	
36.	20.	<i>Кремний и его соединения.</i>	17.01	
37.	21.	Расчётные задачи. Вычисления по химическим уравнениям количества, объема, массы вещества по количеству, объему, массе реагентов или продуктов реакции	23.01	
38	22.	Обобщение знаний по темам « Неметаллы IV-VII групп. »	24.01	
39.	23.	Контрольная работа по теме: «Неметаллы IV-VII групп.»	30.01	
Металлы и их соединения (15 часов)				
40	1.	<i>Положение металлов в периодической системе химических элементов Д.И. Менделеева.</i>	31.01	
41.	2.	<i>Металлы в природе и общие способы их получения.</i>	06.02	
42.	3.	<i>Общие физические свойства металлов. Общие химические свойства металлов: реакции с неметаллами, кислотами, солями. Электрохимический ряд напряжений металлов.</i>	07.02	
43.	4.	Щелочные металлы и их соединения. <i>Тестирование</i> .	13.02	
44.	5.	Щелочноземельные металлы и их соединения.	14.02	
45.	6.	Щелочноземельные металлы и их соединения	20.02	
46.	7.	Жёсткость воды. <i>Роль металлов IIIA-группы в природе.</i>	21.02	

		<i>Проверочная работа.</i>		
47.	8.	Алюминий.	27.02	
48..	9..	Амфотерность оксида и гидроксида алюминия	28.02	
49	10.	Железо. <i>Тестирование.</i>	02.03	
50	11	Соединения железа и их свойства: оксиды, гидроксиды и соли железа (II и III).	06.03	
51.	12	Расчетные задачи. Вычисления по химическим уравнениям количества, объема, массы вещества по количеству, объему, массе реагентов или продуктов реакции	07.03	
52.	13.	Обобщение знаний по теме «Металлы и их соединения»	13.03	
53.	14	Практическая работа № 4. Решение экспериментальных задач по теме «Металлы и их соединения».	14.03	
54.	15	Контрольная работа № 3. «Металлы и их соединения»	20.03	
Первоначальные сведения об органических веществах (10 ч)				
55	1.	Первоначальные сведения о строении органических веществ.	21.03	
56.	2.	<i>Источники углеводородов: природный газ, нефть, уголь. Химическое загрязнение окружающей среды и его последствия.</i>	03.04	
57.	3.	Углеводороды: метан, этан.	04.04	
58.	4.	Углеводороды: этилен. <i>Тестирование .</i>	10.04	
59.	5.	Углеводороды: ацетилен	11.04	
60	6.	Кислородсодержащие соединения: спирты (метанол, этанол, глицерин)	17.04	
61	7.	Кислородсодержащие соединения: карбоновые кислоты (уксусная кислота, аминокислота, стеариновая и олеиновая кислоты)	18.04	
62	8.	Биологически важные вещества: жиры, глюкоза. <i>Тестирование .</i>	24.04	
63	9	Биологически важные вещества белки.	25.04	
64	10	Обобщающий урок по теме « Первоначальные сведения об органических веществах. » <i>Проверочная работа.</i>	08.05	
Основные классы неорганических соединений (4 часа)				
65	1.	<i>Проблема безопасного использования веществ и химических реакций в повседневной жизни.</i>	15.05	
66	2	Итоговая аттестация за курс химии 9 класса. Контрольная работа	16.05	
67	3.	<i>Токсичные, горючие и взрывоопасные вещества Бытовая химическая грамотность</i>	22.05	
68	4.	Вычисления по химическим уравнениям количества, объема, массы вещества по количеству, объему, массе реагентов или продуктов реакции	23.05	

