

Календарно-тематическое планирование по __химии в _8а_____ классе
Количество часов в неделю __2_____

№	Название тем и уроков	Виды учебной деятельности	Дата	
			план	факт
	Тема 1. Предмет химии. 5 часов			
1	Предмет химии. Вещества. Л.О. №1. Вводный инструктаж по ТБ. Правила ТБ.	Формируют первоначальные представления: а) о веществе, а также о простых и сложных веществах; б) умение характеризовать вещества, используя для этого их физические свойства.		
2	Практическая работа №1. Правила техники безопасности в кабинете химии.	Знакомятся с лабораторным оборудованием, приемами обращения с ним. Изучают правила техники безопасности в кабинете химии		
3	Чистые вещества и смеси. Способы разделения смесей. . Л.О. №2. Разделение смеси серы и железа	Изучают для познания окружающего мира различные методы (наблюдение, измерение, опыт, эксперимент, моделирование и др.), проводят лабораторный опыт		
4	Практическая работа №2. Очистка загрязненной поваренной соли.	Проводят практическую работу, с применением несложных экспериментов для доказательства выдвигаемых предположений; описание результатов этих работ		
5	Физические и химические явления. . Л.О. №3.	Знакомятся с важнейшими хим. понятиями: физические и химические явления, химическая реакция; учатся отличать химические реакции от физических явлений		
	Тема 2.Первоначальные химические понятия. 16 часов.			
6-1	Атомно-молекулярное учение	Формирование знаний уч-ся о составе атома и атомного ядра, ионов и молекул.		
7-2	Атомы, химические элементы. Знаки химических элементов.	Формирование знаний уч-ся о составе атома и атомного ядра, ионов и молекул.		
8-3	Химические элементы: металлы и неметаллы. Относительная атомная масса	Учатся характеризовать важнейшие химические понятия: химический элемент, находить массу атома		
9-4	Вещества молекулярного и немолекулярного строения. Кристаллические решётки.	Учатся характеризовать кристаллические решетки.		
10-5	Молекулы. Химические формулы.	Учатся характеризовать важнейшие химические		

		понятия: химический элемент, молекулы, атомы, , отличать молекулы и атомы.		
11-6	Простые и сложные вещества. Качественный и количественный состав вещества	Учатся характеризовать важнейшие химические понятия: химический элемент, классификация веществ (на простые и сложные вещества)		
12-7	Относительная молекулярная масса.			
13-8	Закон постоянства состава вещества	Учатся характеризовать основные законы химии: закон постоянства состава веществ.		
14-9	Массовая доля химического элемента в соединении .	Вычисляют: массовую долю химического элемента по формуле соединения Определяют адекватных способов решения учебной задачи на основе заданных алгоритмов		
15-10	Валентность химических элементов. Составление химических формул бинарных соединений по валентности	Учатся составлять формулы бинарных соединений по известной валентности элементов.		
16-11	Определение валентности элементов по формулам бинарных соединений.	Учатся определять валентность и значение валентности некоторых химических элементов; называть бинарные соединения		
17-12	Закон сохранения массы веществ	Учатся характеризовать основные законы химии: закон постоянства состава веществ.		
18-13	Химические уравнения	Учатся составлять уравнения хим. реакций		
19-14	Типы химических реакций	Формируем умение определять реагенты и продукты реакции; расставлять коэффициенты в уравнениях реакций на основе закона сохранения массы веществ		
20-15	Решение задач и упражнений	Закрепляем основные понятия, работа по тесту		
21-16	Контрольная работа №1 по теме: «Первоначальные химические понятия»	Контроль умений и знаний овладения навыками контроля и оценки своей деятельности, умение предвидеть возможные последствия своих действий		
	Тема 3. Количественные отношения в химии . 6 часов			
22-1	Моль — единица количества вещества. Молярная масса.	Знакомятся с понятиями – моль, молярная масса		
23-2	Закон Авогадро. Молярный объём газов	Знакомятся с понятиями – молярный объем, газовые законы.		
24-3	Относительная плотность газов	Решают задачи на газовые законы		
25-4	Объёмные отношения газов при химических реакциях	Решают задачи на газовые законы		
26,27-	Решение расчетных задач по уравнениям химических	Решают задачи по уравнениям химических реакций.		

5.6	реакций.			
	Тема 4.Кислород.5 часов.			
28-1	Кислород. Нахождение в природе. Воздух и его состав.	Учатся характеризовать кислород как химический элемент и простое вещество; распознавать опытным путем кислород		
29-2	Получение кислорода и его физические свойства.	Изучают способы получения кислорода и его физические свойства.		
30-3	Химические свойства кислорода. Применение. . Л.О. №7.	Изучают химические свойства кислорода. Применение.		
31-4	Горение и медленное окисление. Тепловой эффект реакций	Изучают процессы - горение и медленное окисление. Тепловой эффект реакций		
32-5	Практическая работа №3. Получение и свойства кислорода.	Проводят практическую работу, с применением несложных экспериментов для доказательства выдвигаемых предположений; описание результатов этих работ		
	Тема 5.Водород.3 часа.			
33-1	Водород, его общая характеристика и нахождение в природе. Получение водорода и его физические свойства. . Л.О. №8.	Учатся характеризовать водород как химический элемент и простое вещество, распознавать опытным путем водород		
34-/2	Химические свойства водорода. Применение. . Л.О. №9.	Изучают свойства водорода как опытным путем		
35 -3	Повторение и обобщение по темам «Кислород», «Водород».	Закрепляют понятия по теме «Водород» с решением упражнений и задач.		
	Тема 6.Растворы. Вода. 6 часов.			
36-1	Вода . Растворы. Растворимость веществ в воде.	Знакомятся с понятиями по растворам		
37-2	Концентрация растворов. Массовая доля растворенного вещества.	Знакомятся с понятиями по концентрации растворов, решают задачи		
38-3	Физические и химические свойства воды.	Изучают физические и химические свойства воды.		
39-4	Практическая работа №4. Приготовление растворов солей с определенной массовой долей растворенного вещества	Проводят практическую работу, с применением несложных экспериментов для доказательства выдвигаемых предположений; описание результатов этих работ		
40-5	Повторительно-обобщающий урок	Закрепляют понятия по темам, решают задачи, составляют уравнения реакций.		
41-6	Контрольная работа №2 по темам: «Кислород. Водород. Растворы. Вода»	Контроль умений и знаний по темам: «Кислород. Водород. Растворы. Вода»		
	Тема 7.Основные классы неорганических соединений. 11ч.			
42-1	Оксиды. Классификация. Свойства оксидов.	Учатся называть соединения изученных классов (оксидов);определять принадлежность веществ к		

		определенному классу соединений (оксидам)		
43-2	Химические свойства оксидов.	Изучают химические свойства оксидов в виде уравнений реакций		
44-3	Основания. Классификация. Номенклатура. Получение	Учатся называть соединения изученных классов - оснований; определять принадлежность веществ к определенному классу соединений		
45-4	Физические и химические свойства оснований. . Л.О. №10.	Изучают химические свойства оснований в виде уравнений реакций		
46-5	Кислоты. Классификация. Номенклатура.	Учатся называть соединения изученных классов кислот ;определять принадлежность веществ к определенному классу соединений .		
47-6	Физические и химические свойства кислот. Л.О. №11.	Изучают химические свойства кислот в виде уравнений реакций		
48-7	Соли. Классификация. Номенклатура. Способы получения	Учатся называть соединения изученных классов солей ;определять принадлежность веществ к определенному классу соединений		
49-8	Физические и химические свойства солей	Изучают химические свойства солей в виде уравнений реакций		
50-9	Генетическая связь между основными классами неорганических соединений	Изучают взаимосвязь неорганических веществ		
51-10	Практическая работа №5. «Решение экспериментальных задач по теме «Основные классы неорганических соединений»	Проводят практическую работу, с применением несложных экспериментов для доказательства выдвигаемых предположений; описание результатов этих работ		
52-11	Контрольная работа №3 по теме: «Основные классы неорганических соединений».	Контроль знаний по теме: «Основные классы неорганических соединений».		
	Тема 8. Периодический закон и периодическая система химических элементов Д. И. Менделеева.7 часов.			
53-1	Классификация химических элементов. Амфотерные соединения. . Л.О. №12.	Учатся характеризовать важнейшие химические понятия: химический элемент, классификация веществ		
54-2	Периодический закон Д. И. Менделеева.	Учатся понимать и характеризовать основные законы химии: периодический закон.		
55-3	Периодическая таблица химических элементов. Группы и периоды	Изучают строение периодической системы		
56-4	Строение атома. Состав атомных ядер. Изотопы.	Изучают строение атома		

	Химический элемент — вид атома с одинаковым зарядом ядра.			
57-5	Строение электронных оболочек атомов первых 20 элементов периодической системы Д. И. Менделеева.	Изучают строение электронных оболочек атомов, составляют электронные формулы атомов		
58-6	Состояние электрона в атомах. Периодическое изменение свойств химических элементов в ПС.	Изучают состояние электрона в атомах		
69-7	Значение периодического закона.	Изучают значимость периодического закона для изучения свойств веществ и взаимосвязи веществ		
	Тема 9.Строение веществ. Химическая связь. 7часов.			
60-1	Электроотрицательность химических элементов	Учатся объяснять химические понятия: электроотрицательность химических элементов,		
61-2	Основные виды химической связи. Ковалентная связь	Учатся объяснять химические понятия: химическая связь, ковалентная связь		
62-3	Полярная и неполярная ковалентные связи	Учатся отличать виды ковалентной связи, составлять схемы образования молекул с ковалентной связью.		
63-4	Ионная связь	Учатся объяснять химические понятия: химическая связь, ионная связь , составлять схемы образования молекул с ионной связью.		
64-5	Валентность и степень окисления. Правила определения степеней окисления элементов	Учатся отличать понятия – валентность и степень окисления, находить значения этих понятий по правилам и формулам.		
65 -6	Окислительно-восстановительные реакции.	Знакомятся с понятием - окислительно-восстановительные реакции, электронный баланс.		
66-7	Контрольная работа №4 по темам 6 и 7.	Контроль знаний по теме «Периодический закон» и «Строение вещества»		
	Тема 10. Обобщение по курсу химии. 2 часа			
67-1	Повторение. Решение задач.	Закрепляем основные понятия курса химии в упражнениях , задачах		
68-2	Повторение. Решение задач.	Закрепляем основные понятия курса химии в упражнениях , задачах. Выполняют итоговый тест за курс 8 класса.		