

Химия вводный курс 7 класс

№	Тема урока	Кол-во часов
1	Химия как часть естествознания. Предмет химии. Вводный инструктаж по ТБ.	1
2	Методы изучения естествознания.	1
3	П.Р. № 1. Знакомство с лабораторным оборудованием. Правила ТБ при работе в химической лаборатории	1
4	П.Р. №2 Наблюдение за горящей свечой. Устройство спиртовки. Правила работы с нагревательными приборами.	1
5	Моделирование.	1
6	Химическая символика.	1
7	Химия и физика. Универсальный характер молекул – кинетической теории.	1
8	Химия и физика. Агрегатные состояния вещества.	1
9	Химия и география..	1
10	Химия и биология	1
11	Качественные реакции в химии.	1
12	Обобщение и актуализация знаний по теме «Химия в центре естествознания»	1
13	Контрольная работа №1	1
14	Относительная атомная и молекулярная массы	1
15	Чистые вещества и смеси. Массовая доля химических элементов в сложном веществе.	1
16	Массовая доля растворенного вещества в растворе.	1
17	Массовая доля примесей..	1
18	Объемная доля компонента газовой смеси.	1
19	Решение задач и упражнений по теме «Математические расчеты в химии»	1
20	Обобщение и систематизация, коррекция знаний по теме «Математические расчеты в химии»	1
21	К.Р. №2 «Математические расчеты в химии».	1
22	Разделение смесей.	1
23	Фильтрование.	1
24	Адсорбция.	1
25	Дистилляция, кристаллизация, выпаривание.	1
26	П.Р. №3 «Очистка загрязнённой поваренной соли»	1
27	П.Р. №.4 (домашний эксперимент). « Выращивание кристаллов соли». Обсуждение работы.	1
28	Химические реакции.	1
29	Признаки химических реакций.	1
30	Обобщение систематизация, коррекция знаний по теме.	1
31	Конкурс ученических проектов «Выдающиеся учёные химики»	1
32	Конкурс сообщений «Мое любимое вещество»	1
33	Итоги изучения курса за год	1

8 класс

№	Тема	Количество часов
Введение (5часов)		

1	Вводный инструктаж по ТБ. Предмет химии.	1
2	Превращение веществ. Роль химии в жизни человека. Краткие сведения по истории развития химии.	1
3	Знаки химических элементов. Таблица Д.И.Менделеева.	1
4	Химические формулы. Относительная атомная и молекулярная массы. Массовая доля элемента в соединении.	1
5	Входной контроль	1
Атомы химических элементов(8 часов)		
6	Основные сведения о строении атомов. Состав атомных ядер: протоны и нейтроны. Изотопы.	1
7	Электроны Строение электронных оболочек атомов элементов №1-20 в таблице Д,И, Менделеева.	1
8	Металлические и неметаллические свойства элементов .Изменение свойств химических элементов по группам и периодам.	1
9	Ионная химическая связь.	1
10	Ковалентно-неполярная химическая связь.	1
11	Электроотрицательность . Ковалентно-полярная химическая связь.	1
12	Металлическая химическая связь. Обобщение и систематизация знаний об элементах: металлах и неметаллах, о видах химической связи.	1
13	Контрольная работа№1 по теме"Атомы химических элементов"	1
Простые вещества(7 часов)		
14	Простые вещества-металлы	1
15	Простые вещества-неметаллы, их сравнение с металлами. Аллотропия.	1
16	Количество вещества	1
17	Молярный объём газообразных веществ	1
18	Решение задач с использованием понятий "количество вещества", "постоянная Авогадро", "молярный объём газов",.	1
19	Обобщение и систематизация знаний по теме"Простые вещества"	1
20	Контрольная работа по теме "Простые вещества"	1
Соединения химических элементов(14 часов)		
21	Степень окисления. Основы номенклатуры бинарных соединений.	1
22	Оксиды	1
23	Основания	1
24	Основания(второй час)	1
25	Кислоты	1
26	Кислоты, их свойства	1
27	Соли как производные кислот и оснований	1
28	Соли как производные кислот и оснований	1
29	Обобщение знаний о классификации сложных веществ	1
30	Аморфные и кристаллические вещества	1
31	Чистые вещества и смеси. Массовая и объёмная доли компонентов в смеси	1

32	Расчёты, связанные с понятием "доля"	1
33	Обобщение и систематизация знаний по теме «Соединения химических элементов»	1
34	Контрольная работа №2 по теме "Соединения хим. элементов"	1
Изменения , происходящие с веществами(14 часов)		
35	Физические явления. Разделение смесей	1
36	Химические явления. Условия и признаки протекания химических реакций	1
37	Закон сохранения массы веществ. Химические уравнения	1
38	Расчёты по химическим уравнениям	1
39	Реакции разложения. Понятие о скорости химической реакции и катализаторах.	1
40	Реакции соединения. Цепочки переходов	1
41	Реакции замещения. Ряд активности металлов	1
42	Реакции обмена. Правило Бертолле	1
43	Типы хим.реакций на примере свойств воды. Понятие о гидролизе.	1
44	Обобщение и систематизация знаний по теме «Изменения, происходящие с веществами»	1
45	Контрольная работа № 3 по теме" Изменения, происходящие с веществами"	1
46	Практическая работа №1 "Правила ТБ при работе в химическом кабинете. Приёмы обращения с лабораторным оборудованием и нагревательными приборами	1
47	Практическая работа №2 "Признаки химических реакций"	1
48	Практическая работа №3"Приготовление раствора сахара и определение массовой доли его в растворе"	1
Растворение. Растворы. Свойства растворов электролитов(14 часов)		
49	Растворение как физико-химический процесс. Растворимость. Типы растворов.	1
50	Электролитическая диссоциация	1
51	Основные положения теории электролитической диссоциации	1
52	Ионные уравнения реакций	1
53	Кислоты: классификация и свойства в свете ТЭД	1
54	Кислоты: классификация и свойства в свете ТЭД	1
55	Основания: классификация и свойства в свете ТЭД	1
56	Основания: классификация и свойства в свете ТЭД	1
57	Оксиды, их классификация. Свойства	1
58	Соли: классификация и свойства в свете ТЭД	1
59	Соли: классификация и свойства в свете ТЭД	1
60	Генетическая связь между классами неорганических веществ	1
61	Обобщение и систематизация знаний по теме «Растворение. Растворы. Свойства растворов электролитов»	1
62	Контрольная работа №4 «Растворение. Растворы. Свойства растворов электролитов»	1
63	Классификация химических реакций. Окислительно-	1

	восстановительные реакции	
64	Свойства изученных классов веществ в свете окислительно-восстановительных реакций	1
65	Обобщение и систематизация знаний по теме «Окислительно-восстановительные реакции»	1
66	Подведение итогов года	1
9 класс		
Общая характеристика химических элементов и химических реакций		
1	Вводный инструктаж по ТБ. Характеристика химического элемента-металла по его положению в периодической системе Д. И.Менделеева	1
2	Характеристика химического элемента-неметалла по его положению в периодической системе Д. И.Менделеева	1
3	Кислотно-основные свойства соединений. Амфотерные оксиды и гидроксиды	1
4	Период. закон и период. система хим.элементов	1
5	Химическая организация природы.	1
6	Химические реакции. Скорость химической реакции	1
7	Катализаторы и катализ. Входной контроль	1
Металлы		
8	Положение металлов в периодической системе Д.И.Менделеева.	1
9	Общие физические свойства металлов	1
10	Сплавы и их классификация	1
11	Химические свойства металлов	1
12	Урок-упражнение по теме «Металлы»	1
13	Металлы в природе, общие способы получения металлов	1
14	Общие понятия о коррозии металлов	1
15	Щелочные металлы.	1
16	Общая характеристика элементов II (A) группы, их важнейшие соединения	1
17	Алюминий. Соединения алюминия	1
18	Железо, его строение, физ. и хим.свойства.	1
19	Практическая работа «1 «Осуществление цепочки химических превращений»	1
20	Практическая работа №2 «Получение и свойства соединений металлов»	1
21	Практическая работа «3 «Экспериментальные задачи по распознаванию и получению соединений металлов»	1
22	Обобщение и систематизация знаний по теме «Металлы»	
23	Контрольная работа по теме «Металлы»	1
Неметаллы		
24	Неметаллы: атомы и простые вещества. Воздух. Кислород. Озон. Химические элементы в живых организмах	1
25	Водород	1
26	Вода	1
27	Вода в жизни человека	1

28	Галогены.	1
29	Соединения галогенов	1
30	Получение галогенов. Биол.значение и применение галогенов и их соединений	1
31	Кислород	1
32	Сера	1
33	Соединения серы	1
34	Серная кислота.	1
35	Азот	1
36	Аммиак	1
37	Соли аммония	1
38	Кислородные соединения азота. Азотная кислота и ее соли.	1
39	Фосфор и его соединения	1
40	Углерод.	1
41	Кислородные соединения углерода. Угольная кислота и ее соли.	1
42	Кремний и его соединения	1
43	Практическая работа №4 Экспериментальные задачи по теме «Подгруппа кислорода»	1
44	Практическая работа №5 Экспериментальные задачи по теме «Подгруппа азота и углерода» «	1
45	Практическая работа №5 «Получение, соби́рание и распознавание газов»	1
46	Обобщение и систематизация знаний по теме «Неметаллы»	1
47	Контрольная работа №2 «Неметаллы»	1
Органические соединения		
48	Предмет органической химии. Особенности органических веществ	1
49	Предельные углеводороды	1
50	Непредельные углеводороды. Этилен и его гомологи	1
51	Непредельные углеводороды. Ацетилен	1
52	Ароматические углеводороды	1
53	Спирты предельные	1
54	Альдегиды	1
55	Одноосновные карбоновые кислоты.	1
56	Сложные эфиры. Жиры	1
57	Аминокислоты. Белки	1
58	Углеводы.	1
59	Полимеры	1
60	Обобщение материала по теме «Органические вещества»	1
Обобщение знаний по химии за курс основной школы. Подготовка к ОГЭ		
61	Периодическая система Д.И. Менделеева и строение атома	1
62	Электроотрицательность. Степень окисления. Строение вещества.	1
63	Классификация химических реакций. Скорость химической реакции.	1
64	Диссоциация электролитов в водных растворах.	1

	Ионные уравнения реакций.	
65	Окислительно-восстановительные реакции.	1
66	Неорганические вещества, их номенклатура и классификация. Характерные химические свойства неорганических веществ	1