

Химия 8 кл

	Темы	8а	8б	8в	К.р	П.р
1..	Предмет химии. Роль химии в жизни человека. Тела и вещества. Методы познания в химии	2 сент	2	2		
2	Практическая работа № 1 «Правила работы в лаборатории и приёмы обращения с лабораторным оборудованием»	3 сент.	5	5		+
3	Чистые вещества и смеси. Способы разделения смесей	9 сент.	9 сент.	9 сент.		
4	Практическая работа № 2 «Разделение смесей (на примере очистки поваренной соли)»	10 сент.	12 сент	12 сент		+
5	Атомы и молекулы. Химические элементы. Простые и сложные вещества	17 сент.	19 сент.	19 сент.		
6	Знаки (символы) химических элементов	23 сент.	23 сент.	23 сент.		
7	Закон постоянства состава веществ. Химическая формула. Валентность атомов химических элементов	24 сент.	26 сент.	26 сент.		
8	Относительная атомная масса. Относительная молекулярная масса	30 сент.	30 сент.	30 сент.		
9	Массовая доля химического элемента в соединении	1 окт.	3 окт.	3 окт.		
10	Количество вещества. Моль. Молярная масса	7 окт.	7 окт.	7 окт.		
11	Физические и химические явления. Признаки и условия протекания химических реакций	8 окт.	10 окт.	10 окт.		
12	Закон сохранения массы веществ. Химические уравнения	14 окт.	14 окт.	14 окт.		
13	Вычисления количества, массы вещества по уравнениям химических реакций	15 окт.	17 окт.	17 окт.		
14	Классификация химических реакций (соединения, разложения, замещения, обмена)	21 окт.	21 окт.	21 окт.		
15	М. В. Ломоносов — учёный-энциклопедист. Обобщение и систематизация знаний по теме «Вещества и химические реакции»	22 окт.	24 окт.	24 окт.		
16	Контрольная работа № 1 по теме «Вещества и химические реакции»	5 нояб.	7 нояб.	7 нояб.	+	
17	Воздух — смесь газов. Состав воздуха. Кислород — элемент и простое вещество. Озон	11 нояб.	11 нояб.	11 нояб.		
18	Физические и химические свойства кислорода (реакции окисления, горение). Понятие об оксидах	12 нояб.	14 нояб.	14 нояб.		
19	Способы получения кислорода в лаборатории и промышленности. Применение кислорода	18 нояб.	18 нояб.	18 нояб.		
20	Тепловой эффект химической реакции, понятие о термохимическом уравнении, экзо- и эндотермических реакциях	19 нояб.	21 нояб.	21 нояб.		
21	Топливо (нефть, уголь и метан). Загрязнение воздуха, способы его предотвращения	25 нояб.	25 нояб.	25 нояб.		
22	Практическая работа № 3 «Получение и собирание кислорода, изучение его свойств»	26 нояб.	28 нояб.	28 нояб.		+
23	Водород — элемент и простое вещество. Нахождение в природе	2 дек.	2 дек.	2 дек.		
24	Физические и химические свойства водорода	3 дек.	5 дек	5 дек		
25	Понятие о кислотах и солях	9 дек.	9 дек.	9 дек.		
26	Способы получения водорода в лаборатории.	10 дек.	12 дек.	12 дек.		

	Применение водорода					
27	Практическая работа № 4 «Получение и соби́рание водорода, изучение его свойств»	16 дек.	16 дек.	16 дек.		+
28	Молярный объём газов. Закон Авогадро	17 дек.	19 дек.	19 дек.		
29	Вычисления объёма, количества вещества газа по известному его количеству вещества, объёму	23 дек.	23 дек.	23 дек.		
30	Вычисления объёмов газов по уравнению реакции на основе закона объёмных отношений газов	24 дек.	26 дек.	26 дек.		
31	Физические и химические свойства воды	30 дек.	30 дек.	30 дек.		
32	Состав оснований. Понятие об индикаторах	13 янв.	13 янв.	13 янв.		
33	Вода как растворитель. Насыщенные и ненасыщенные растворы. Массовая доля вещества в растворе	14 янв.	16 янв.	16 янв.		
34	Практическая работа № 5 «Приготовление растворов с определённой массовой долей растворённого вещества»	20 янв.	20 янв.	20 янв.		+
35	Обобщение и систематизация знаний по теме «Кислород. Водород. Вода»	21 янв.	23 янв.	23 янв.		
36	Контрольная работа № 2 по теме «Кислород. Водород. Вода»	27 янв.	27 янв.	27 янв.	+	
37	Оксиды: состав, классификация, номенклатура	28 янв.	30 янв.	30 янв.		
38	Получение оксидов	3 февр.	3 февр.	3 февр.		
39	Физические и химические свойства кислотных, основных оксидов	4 февр.	6 февр.	6 февр.		
40	Основания: состав, классификация, номенклатура	10 февр.	10 февр.	10 февр.		
41	Получение оснований	11 февр.	13 февр.	13 февр.		
42	Физические и химические свойства оснований	17 февр.	17 февр.	17 февр.		
43	Кислоты: состав, классификация, номенклатура	18 февр.	20 февр.	20 февр.		
44	Получение кислот	24 февр.	24 февр.	24 февр.		
45	Физические и химические свойства кислот	25 февр.	27 февр.	27 февр.		
46	Амфотерные оксиды и гидроксиды	3 марта	3 марта	3 марта		
47	Соли (средние): номенклатура, физические свойства	4 марта	6 марта	6 марта		
48	Получение и химические свойства средних солей	10 марта	10 марта	10 марта		
49	Практическая работа № 6. Решение экспериментальных задач по теме «Основные классы неорганических соединений»	11 марта	13 марта	13 марта		+
50	Генетическая связь между классами неорганических соединений	17 марта	17 марта	17 марта		
51	Обобщение и систематизация знаний "Основные классы неорганических соединений"	18 марта	20 марта	20 марта		
52	Контрольная работа № 3 "Основные классы неорганических соединений"	31 марта	31 марта	31 марта	+	
53	Первые попытки классификации химических элементов. Понятие о группах сходных элементов	1 апр.	3 апр.	3 апр.		
54	Периодический закон и Периодическая система химических элементов Д. И. Менделеева. Д. И.	7 апр.	7 апр.	7 апр.		

	Менделеев — учёный, педагог и гражданин					
55	Строение атомов. Состав атомных ядер. Изотопы	8 апр.	10 апр.	10 апр.		
56	Строение электронных оболочек атомов химических элементов Периодической системы Д. И. Менделеева	14 апр.	14 апр.	14 апр.		
57	Характеристика химического элемента по его положению в Периодической системе Д. И. Менделеева	15 апр.	17 апр.	17 апр.		
58	Электроотрицательность атомов химических элементов	21 апр.	21 апр.	21 апр.		
59	Ионная химическая связь	22 апр.	24 апр.	24 апр.		
60	Ковалентная полярная химическая связь	28 апр.	28 апр.	28 апр.		
61	Ковалентная неполярная химическая связь	29 апр.	5 мая	5 мая		
62	Степень окисления	5 мая	12 мая	12 мая		
63	Окислительно-восстановительные реакции	6 мая	15 мая	15 мая		
64	Окислители и восстановители	12 мая	19 мая	19 мая		
65	Обобщение и систематизация знаний по теме "Строение атома. Химическая связь"	13 мая	22 мая	22 мая		
66	Контрольная работа № 4 по теме «Строение атома. Химическая связь»	19 мая	26 мая	26 мая	+	
67	Резервный урок	20 мая	29 мая	29 мая		
68	Резервный урок	26 мая				
69	Резервный урок	27 мая				

Химия 9 кл

	Темы	9а	9б	К.р	П.р
1	Строение атома. Закономерности в изменении свойств химических элементов первых трёх периодов	5 сент.	3 сент		
2	Классификация, номенклатура и свойства неорганических веществ	6 сент.	6сент.		
3	Виды химической связи и типы кристаллических решёток	12 сент.	10сент.		
4	Контрольная работа № 1 по теме «Повторение и углубление знаний основных разделов курса 8 класса»	13 сент.	13сент.	+	
5	Классификация химических реакций по различным признакам	19 сент.	17сент.		
6	Понятие о скорости химической реакции. Понятие о гомогенных и гетерогенных реакциях	20 сент.	20сент.		
7	Понятие о химическом равновесии. Факторы, влияющие на скорость химической реакции и положение химического равновесия	26 сент.	24сент.		
8	Окислительно-восстановительные реакции	27 сент.	27сент.		
9	Теория электролитической диссоциации. Сильные и слабые электролиты	3 окт.	1 окт		
10	Электролитическая диссоциация кислот, оснований и солей	4 окт.	4 окт.		
11	Ионные уравнения реакций	10 окт.	8 окт.		
12	Химические свойства кислот в свете представлений об электролитической диссоциации	11 окт.	11окт.		
13	Химические свойства оснований в свете представлений об электролитической диссоциации	17 окт.	15 окт		
14	Химические свойства солей в свете представлений об электролитической диссоциации	18 окт.	18окт.		
15	Понятие о гидролизе солей	24 окт.	22 окт		
16	Обобщение и систематизация знаний по теме «Электролитическая диссоциация. Химические реакции в растворах»	25 окт.	25окт.		
17	Практическая работа «Решение экспериментальных задач»	7 нояб.	5нояб.		+
18	Контрольная работа № 2 по теме «Электролитическая диссоциация. Химические реакции в растворах»	8 нояб.	8нояб.	+	
19	Общая характеристика элементов VIIA-группы	14 нояб.	12нояб.		
20	Строение и физические свойства простых веществ – галогенов	15 нояб.	15 нояб.		
21	Химические свойства галогенов	21 нояб.	19 нояб.		
22	Хлороводород. Соляная кислота, химические свойства, получение, применение	22 нояб.	22 нояб.		
23	Практическая работа № 2 «Получение соляной кислоты, изучение её свойств»	28 нояб.	26 нояб		+
24	Вычисления по уравнениям химических реакций, если один из реагентов дан в избытке	29 нояб.	29 нояб.		
25	Общая характеристика элементов VIA-группы	5 дек.	3 дек.		
26	Аллотропные модификации серы. Нахождение серы и её соединений в природе. Химические свойства серы	6 дек.	6 дек.		
27	Сероводород, строение, физические и химические свойства	12дек.	10 дек.		
28	Оксиды серы. Серная кислота, физические и химические	13 дек.	13 дек		

	свойства, применение				
29	Химические реакции, лежащие в основе промышленного способа получения серной кислоты. Химическое загрязнение окружающей среды соединениями серы	19 дек.	17 дек.		
30	Вычисление массовой доли выхода продукта реакции	20 дек.	20 дек.		
31	Общая характеристика элементов VA-группы. Азот, распространение в природе, физические и химические свойства	26 дек.	24 дек.10:35		
32	Аммиак, его физические и химические свойства, получение и применение	27 дек.	27 дек.		
33	Соли аммония, их физические и химические свойства	16 янв.	14 янв.		
34	Практическая работа № 3 «Получение аммиака, изучение его свойств»	17 янв.	17 янв.		+
35	Азотная кислота, её физические и химические свойства	23 янв.	21 янв.		
36	Соли азотной кислоты	24 янв.	24 янв.		
37	Фосфор. Оксид фосфора (V) и фосфорная кислота, физические и химические свойства, получение	30 янв.	28 янв.		
38	Использование нитратов, фосфатов и солей аммония в качестве минеральных удобрений. Загрязнение природной среды соединениями азота и фосфора	31 янв.	31 янв.		
39	Углерод, распространение в природе, физические и химические свойства	6февр.	4 февр		
40	Оксиды углерода, их физические и химические свойства. Экологические проблемы, связанные с оксидом углерода(IV)	7 февр.	7 февр.		
41	Угольная кислота и её соли	13февр.	11февр.		
42	Практическая работа № 4 "Получение углекислого газа. Качественная реакция на карбонат-ион"	14февр.	14февр.		+
43	Первоначальные понятия об органических веществах как о соединениях углерода	20февр.	18февр.		
44	Кремний и его соединения	21февр.	21февр.		
45	Практическая работа № 5. Решение экспериментальных задач по теме «Важнейшие неметаллы и их соединения»	27февр.	25февр.		+
46	Обобщение и систематизация знаний по теме «Важнейшие неметаллы и их соединения»	28февр.	28февр.		
47	Контрольная работа № 3 по теме «Важнейшие неметаллы и их соединения»	6 марта	4 марта	+	
48	Общая характеристика химических элементов — металлов. Металлическая связь и металлическая кристаллическая решётка. Физические свойства металлов	7 марта	7 марта		
49	Химические свойства металлов. Электрохимический ряд напряжений металлов	13марта	11марта		
50	Общие способы получения металлов. Сплавы. Вычисления по уравнениям химических реакций, если один из реагентов содержит примеси	14марта	14марта		
51	Понятие о коррозии металлов	20марта	18марта		
52	Щелочные металлы	21марта	21марта		
53	Оксиды и гидроксиды натрия и калия	3 апр.	1 апр.		
54	Щелочноземельные металлы – кальций и магний	4 апр.	4 апр.		
55	Важнейшие соединения кальция. Жёсткость воды и способы её устранения	10 апр.	8 апр.		
56	Практическая работа № 6 "Жёсткость воды и методы её	11 апр.	11 апр.		+

	устранения"				
57	Алюминий	17 апр.	15 апр.		
58	Амфотерные свойства оксида и гидроксида	18 апр.	18 апр.		
59	Железо	24 апр.	22 апр.		
60	Оксиды, гидроксиды и соли железа (II и III)	25 апр.	25 апр.		
61	Практическая работа № 7. Решение экспериментальных задач по теме «Важнейшие металлы и их соединения»	15 мая	29 апр.		+
62	Вычисления по уравнениям химических реакций, если один из реагентов дан в избытке или содержит примеси. Вычисления массовой доли выхода продукта реакции	16 мая	6 мая		
63	Обобщение и систематизация знаний по теме «Важнейшие неметаллы и их соединения»	22 мая	13 мая		
64	Контрольная работа №4 по теме «Важнейшие металлы и их соединения»	23 мая	16 мая	+	
65	Резерв		20 мая		
66	Резерв		23 мая		