

Календарно тематическое планирование химия 9 класс

по учебнику О. С. Gabrielyana.

№ п/п	дата	тема урока	форма урока	оборудование	домашнее задание
1 четверть.					
Введение. Общая характеристика химических элементов (6 ч.)					
1.		Характеристика химического элемента на основании его положения в Периодической системе Д. И. Менделеева.	УУНЗ		§ 1 упр. 2,3 с.8
2.		Свойства оксидов и оснований в свете ТЭД и ОВР.	КУ		конспект
3.		Свойства кислот и солей в свете ТЭД и ОВР.	КУ		конспект
4.		Характеристика химического элемента по кислотно-основным свойствам образуемых им соединений. Амфотерные оксиды и гидроксиды. Л. Р. 1 «Получение гидроксида цинка и исследование его свойств»	КУ		§ 2 упр 2 с.12
5.		Периодический закон и Периодическая система химических элементов Д. И. Менделеева.	КУ		§ 3 упр. 5,6, с. 20
6.		Значение ПЗ и ПСХЭ Д. И. Менделеева.	КУ		§ 3 упр 7, 8 с. 20
Глава 1. Металлы (15 ч.)					
7.		Век медный, бронзовый, железный. Положение металлов в Периодической системе Д. И. Менделеева и строение их атомов. Металлическая связь. Л.Р 2 «Ознакомление с образцами металлов»	КУ		§ 4,5 упр. 3 с. 29
8.		Физические свойства металлов.	КУ		§ 6
9.		Сплавы.	КУ	Д. образцы сплавов	§ 7 упр. 4 с. 38
10.		Химические свойства металлов. Л.Р. 3 «Взаимодействие Ме с растворами кислот, солей»	КУ	Д. взаимодействие Ме и неМе	§ 8 упр 2,3,5,7 с. 41-42
11.		Металлы в природе. Получение металлов: пиро-, гидро- и электрометаллургия. Л.Р 4 «Ознакомление с образцами природных соединений Na, Ca, Al, Fe».	КУ		§ 9 упр 5 с. 47
12.		Коррозия металлов. Способы борьбы с коррозией.	КУ		§ 10
13.		Общая характеристика элементов главной подгруппы 1 группы.	КУ	Д. натрий и литий с водой	§ 11 упр.1 с. 58
14.		Соединения щелочных металлов.	КУ	Д. образцы щелочных и щелочноземельных металлов	§
15.		Общая характеристика элементов главной подгруппы 2 группы. Бериллий, магний и щелочноземельные металлы.	КУ	Д. взаимодействия кальция с водой	§ 12 упр. 3, 5 с.67
16.		Соединения щелочноземельных металлов.	КУ		§ 12 упр. 4 с.67
17.		Алюминий. Соединения алюминия. Л.Р. 5 «Получение гидроксида алюминия и	КУ		§ 13 упр. 6 с. 75

		изучение его свойств».			
18.		Железо.	КУ	Д.взаимодействи е МЕ с неМЕ	§ 14 упр. 4 с. 82
2 четверть.					
19.		Генетические ряды. Fe ⁺² и Fe ⁺³ . Л. Р. 6 «Взаимодействие железа с соляной кислотой. Получение гидроксидов железа (2) и (3), изучение их свойств»	КУ		§ 14 упр. 6 с. 83
20.		Обобщение и систематизация знаний по теме «Металлы»	ОУ		§ 4-14 повторить
21.		Металлы. К. Р. № 1	К.Р.		Подготовить ся к П.Р.
Глава 2. Свойства металлов и их соединений (химический практикум) (3 ч.)					
22.		Анализ К.Р. Практическая работа № 1. Осуществление цепочки химических превращений.	П.Р.		Подготовить ся к П.Р.
23.		Практическая работа № 2. Получение и свойства соединений металлов.	П.Р.		Подготовить ся к П.Р.
24.		Практическая работа № 3. Экспериментальные задачи по распознаю и получению веществ.	П.Р,		§ 4-14 повторить
Глава 3. Неметаллы (23 ч.)					
25.		Неметаллы: атомы и простые вещества. Кислород, озон, воздух.	КУ	Д. образцы неМЕ	§ 15 упр. 2, 3, 4 с.93
26.		Химические элементы в клетках живых организмов.	КУ		§ 16
27.		Водород.	КУ		§ 17 упр. 4 с. 103
28.		Галогены. Качественная реакция на хлорид – ион. Л.Р. 7 «Качественная реакция на хлорид – ион»	КУ	Д.образцы галагенов	§ 18 упр. 5. 6 с. 110
29.		Соединения галогенов. Получение галогенов. Биологическое значение и применение галогенов и их соединений.	КУ	Д. взаимодей-е галагенов с Na и Al	§ 19, 20 упр. 4 с.115
30.		Кислород.	КУ		§ 21
31.		Сера.	КУ	Д. взаимодей-е S с Me, O ₂ и H ₂	§ 22 упр. 3 с.134
32.		Соединения серы. Сероводород и сернистая кислота. Азотные удобрения.	КУ		§ 23 упр. 5, 7 с. 142
3 четверть.					
33.		Серная кислота.	КУ		§ 23
34.		Соли серной кислоты. Качественная реакция на сульфат – ион. Л.Р. 8 «Качественная реакция на сульфат- ион»	КУ		§ 23 упр. 7 с. 142
35.		Азот.	КУ		§ 24 упр. 4, 5 с. 146
36.		Аммиак.	КУ		§ 25 упр.7, 8 с. 152
37.		Соли аммония. Л.Р. 9 «Качественная реакция на ион-аммония»	КУ		§ 26 упр. 4,5 с.155
38.		Кислородные соединения азота. Азотная кислота.	КУ	Д. взаимодей-е HNO ₃ с Cu	§ 27 упр. 6 с. 158
39.		Соли азотной и азотистой кислоты. Азотные удобрения.	КУ		§ 27 упр. 7 с. 158
40.		Фосфор и его соединения.	КУ	Д. образцы	§ 28 упр.2, 5

				природных соединений Р	с. 163
41.		Фосфорная кислота. Фосфорные удобрения.	КУ		§ 28
42.		Углерод.	КУ	Д. адсорбция. Восстановление Cu CuO углём	§ 29 упр. 6 с. 172
43.		Кислородные соединения углерода. Качественная реакция на углекислый газ. Л.Р. 10 «Получение CO ₂ и распознавание его»	КУ		§ 30 упр.6 с. 178
44.		Угольная кислота. Карбонаты. Качественная реакция на карбонат – ион.	КУ		§ 30 упр. 5 с. 178
45.		Кремний и его соединения. Силикатная промышленность. Л.Р.11 «Природные силикаты»	КУ		§ 31
46.		Обобщение и систематизация знаний по теме «Неметаллы».	ОУ		§ 23- 31 повторить
47.		Неметаллы. К. Р. № 2	К.Р.		Подготовить ся к П.Р.
Глава 4. Свойства неметаллов и их соединений (химический практикум) (3 ч.)					
48.		Анализ К.Р. Практическая работа № 4. Экспериментальные задачи по теме «Подгруппа кислорода»	П.Р.		Подготовить ся к П.Р.
49.		Практическая работа № 5. Экспериментальные задачи по теме «Подгруппа азота и углерода»	П.Р.		Подготовить ся к П.Р.
50.		Практическая работа № 6. Получение, собираение и распознавание газов.	П.Р.		§ 23-31 повторить
Глава 5. Органические вещества (11 ч.)					
51.		Предмет органической химии.	КУ		§ 32
52.		Молекулярные и структурные формулы органических соединений. Л.Р. 12 «Изготовление моделей молекул орг.веществ»	КУ		§ 32
4 четверть.					
53.		Предельные углеводороды.	КУ		§ 33 упр. 4 с. 205
54.		Непредельные углеводороды. Этилен.	КУ		§ 34
55.		Спирты. Л.Р. 13 «Свойства глицерина»	КУ		§ 35
56.		Альдегиды.	КУ		§ 35 упр. 5 с. 216
57.		Предельные одноосновные карбоновые кислоты. Уксусная и стеариновая кислоты.	КУ		§ 36 упр. 2,3 с. 220
58.		Реакция этерификации. Сложные эфиры. Жиры.	КУ		§ 37
59.		Аминокислоты. Реакция поликонденсации. Белки.	КУ		§ 38
60.		Углеводы. Л.Р. 14 «Изучение свойств глюкозы»	КУ		§ 39
61.		Полимеры. Глюкоза, крахмал, целлюлоза.	КУ		§ 40
Обобщение знаний по химии за курс основной школы. (9ч.)					
62.		ПЗ и ПСХЭ в свете строения атома.	ОУ		конспект
63.		Строение веществ (типы химических связей, типы кристаллических решёток).	ОУ		конспект
64.		Классификация химических реакций.	ОУ		конспект
65.		Простые и сложные вещества. Металлы,	ОУ		конспект

		неметаллы. Генетическая связь.			
66.		Оксиды, основания. Их свойства в свете ТЭД и ОВР.	ОУ		конспект
67.		Кислоты. Их свойства в свете ТЭД и ОВР.	ОУ		конспект
68.		Соли. Их свойства в свете ТЭД и ОВР.	ОУ		конспект
69.		Органические вещества. Обобщение знаний за курс основной школы.	ОУ		конспект
70.		Органические вещества. Обобщение знаний за курс основной школы.	ОУ		конспект