

Муниципальное бюджетное общеобразовательное учреждение
«Большеполянская основная общеобразовательная школа»
Алексеевского муниципального района Республики Татарстан

Рассмотрено руководитель МО <i>Л.В. Павлова</i> Павлова Л.В. Протокол № 1 « 25 » 09. 2021 г.	«Согласовано» Зам. директора по УВР <i>Е.В. Грунина</i> Грунина Е.В. « 27 » 09 2021 г.	«Утверждаю» Директор школы <i>Л.В. Павлова</i> Павлова Л.В. Приказ № 6 От « 01 » 09, 2020 г.
---	--	---



**Календарно-тематическое планирование
по учебному предмету Химия"**

**для 9 класса
основного общего образования**

4	Сильные и слабые электролиты. Степень диссоциации	13.09
5	Реакции ионного обмена и условия их протекания	15.09
6	Реакции ионного обмена и условия их протекания Лабораторный опыт 2.	20.09
7	Окислительно-восстановительные реакции	22.09
8	Окисление и восстановление	27.09
9	Гидролиз солей	29.09
10	Пр. раб. №1. Решение экспериментальных задач по теме «Электролитическая диссоциация»	04.10
11	Контрольная работа 1 по теме: «Электролитическая диссоциация»	06.10
12	Характеристика галогенов Тема 2. Галогены (5 часов)	11.10
13	Хлор	13.10
14	Хлороводород: получение и свойства	18.10
15	Хлорная кислота и ее соли	20.10
16	Практическая работа 3 Получение соляной кислоты и изучение ее свойств	25.10
17	Кислород и сера Положение кислорода в сериэ ПС, строение их атомов. Две аллотропных модификации. Лабораторный опыт 3	08.11
18	Сера. Аллотропия серы. Физ и хим. свойства серы. Применение. Лабораторный опыт 4.	10.11
19	Сероводород Сульфиды	15.11
20	Сернистый газ. Сернистая кислота и ее соли. Лабораторный опыт 5	17.11
21	Оксид серы (VI). Серная кислота. Лабораторный опыт кислоты и ее 5	22.11
22	Окислительные свойства концентрированной серной кислоты	24.11
23	Пр. работа 2. Решение экспериментальных задач по теме «Кислоты» Практич. работа № 2: Кислоты	29.11
24	Понятие о скорости хим. реакций. Катализаторы. Химическое равновесие	01.12
25	Вычисления по хим. уравнению реакции массы или объема из известной массы, кол-ва v-и или объема одного из вступающих или получающихся в реакции v-в	01.12

Календарно- тематическое планирование составил:
учитель химии Романова Д.В.

2021 г.

Тема 3. Азот и фосфор (10 часов)

Примерное календарно-тематическое планирование по химии, для 9 класса

№ п/п	Раздел ,тема урока (количество часов отводимых на освоение тем)	Дата	
		по плану	факт.
Хл	Основные классы неорганических соединений: оксиды, кислоты, основания, соли.	01.09	
Тема 1. Электролитическая диссоциация (10 часов)			
2	Электролиты и неэлектролиты. Электролитическая диссоциация.	06.09	
3	Электролитическая диссоциация кислот, щелочей, солей.	08.09	
4	Сильные и слабые электролиты. Степень диссоциации.	13.09	
5	Реакции ионного обмена и условия их протекания.	15.09	
6	Реакции ионного обмена и условия их протекания Лабораторный опыт 2.	20.09	
7	Окислительно-восстановительные реакции.	22.09	
8	Окисление и восстановление.	27.09	
9	Гидролиз солей.	29.09	
10	Пр.раб. №1. Решение экспериментальных задач по теме «Электролитическая диссоциация»	04.10	
11	Контрольная работа 1 по теме: «Электролитическая диссоциация»	06.10	
Тема 2. Галогены (5часов)			
12	Характеристика галогенов	11.10	
13	Хлор	13.10	
14	Хлороводород: получение и свойства	18.10	
15	Соляная кислота и ее соли	20.10	
16	Практическая работа 3 Получение соляной кислоты и изучение ее свойств	25.10	
Кислород и сера			
17	Положение кислорода и серы в ПС, строение их атомов. Озон – аллотропная модификация Лабораторный опыт 3	27.10	
18	Сера. Аллотропия серы. Физ. и хим. свойства серы. Применение. Лабораторный опыт 4.	08.11	
19	Сероводород Сульфиды..	10.11	
20	Сернистый газ Сернистая кислота и ее соли. Лабораторный опыт 5	15.11	
21	Оксид серы (VI). Серная соли. Лабораторный опыт кислота и ее 5	17.11	
22	Окислительные свойства концентрированной серной кислоты.	22.11	
23	Пр.работа 2. Решение экспериментальных задач по теме «Подгруппа Практич. работа № 2 кислорода»	24.11	
24	Понятие о скорости хим. реакций. Катализаторы. Химическое равновесие.	29.11	
25	Вычисления по хим. уравнениям реакций массы или объема по известной массе, кол-ву в-ва или объему одного из вступивших или получающихся в реакции в-в	01.12	

Тема 3. Азот и фосфор (10 часов)		
26	Положение азота и фосфора в ПС, строение их атомов. Азот. Свойства, применение.	06.12
27	Аммиак. Физ. и хим. свойства. Получение, применение.	08.12
28	Соли аммония. Лабораторный опыт 7	13.12
29	Пр. работа 3. Получение аммиака и изучение его свойств.	15.12
30	Азотная кислота, получение, свойства.	20.12
31	Окислительные свойства азотной кислоты	22.12
32	Соли азотной кислоты	27. 12
33	Фосфор. Аллотропия фосфора. Свойства.	12.01
34	Оксид фосфора (V). Ортофосфорная кислота и ее соли. Минеральные удобрения. Лабораторный опыт 8	17.01
35	. Определение минеральных удобрений Практ. работа 4	19.01
Тема 4. Углерод и кремний (7 часов)		
36	Положение углерода и кремния в ПС, строение их атомов. Аллотропная моди-фикация углерода.	24.01
37	Химические свойства углерода.	26.01
38	Угарный газ, Свойства, физиоло-гическое действие на организм. Лабораторный опыт 9	31.01
39	Углекислый газ. Угольная кислота и ее соли. Лабораторный опыт 10	02.02
40	Практическая работа №5. Получение CO ₂ и изучение его свойств. Распознавание карбонатов.	07.02
41	Кремний и его соединения. <i>Стекло. Цемент. Строительные и поделочные материалы.</i>	09.02
42	Контрольная работа №2 по темам «Кислород и сера», «Азот и фосфор», «Углерод и кремний».	14.02
Тема 5. Общие свойства металлов (13 часов)		
43	Положение металлов в ПС. Металлическая связь. Физические свойства металлов. Лабораторный опыт 13	16.02
44	Химические свойства металлов. Ряд напряжений Лабор. опыт 14.	21.02
45	Щелочные металлы. Нахождение в природе. Физ. и хим. свойства. Применение.	28.02
46	Магний.. Щелочноземельные металлы.	02.03
47	Жесткость воды и способы ее устранения.	07.03
48	Алюминий. Нахождение в природе. Свойства. Амфотерность оксида и гидроксида алюминия.	09.03
49	Пр. раб. №6 «Решение экспериментальных задач по теме «Элементы IА—IIА- групп ПС ХЭ».	14.03
50	Железо. Нахождение в природе. Свойства железа.	16.03
51	Оксиды, гидроксиды и соли железа (II) и железа (III).	21.03
52	Понятие о металлургии. Способы получения металлов. Проблемы безотходных производств в металлургии и охрана окружающей среды.	04.04
53	Сплавы.	06.04
54	Пр. работа №7 Решение эксперимен- тальных задач по теме «Металлы и их соединения»	11.04
55	Контрольная работа №3 по теме «Общие свойства металлов»	13.04
Органическая химия		
Тема 6. Первоначальные представления об органических веществах (1ч.)		

Тема 7. Углеводороды (4 часа)		
56	Первоначальные сведения о строении орг.веществ. Изомерия. Классификация органических соединений.	18.04
57	Предельные углеводороды. Метан, этан. Физ. и химич. свойства. Применение.	20.04
58	Ацетилен. Диеновые углеводороды. Поня-тие о циклических углеводородах.	25.04
59	Природные источники углеводородов. Хим. загрязнение окр.среды	27.04
Тема 8. Спирты (1час)		
60	Одноатомные и многоатомные спирты. Физиологическое действие, применение.	02.05
Тема 9. Карбоновые кислоты. Сложные эфиры. Жиры(3 часа)		
61	Муравьиная и уксусная кислота. Применение. Консерванты пищевых продуктов	04.05
62	Высшие карбоновые к-ты. Сложные эфиры.	11.05
63	Жиры. Роль жиров в процессе обмена веществ в организме.	16.05
Тема 10. Углеводы.(1 час)		
64	Углеводы. Нахождение в природе и их роль.	18.05
Тема 11. Белки. Полимеры (2 часа)		
65	Белки – биополимеры. Состав.. Применение.белков. Роль белков в питании.	23.05
66	Полимеры – ВМС. Применение..Понятие о высокомолекулярных соединениях их состав.	23.05
Тема 12. Химия и жизнь (2 часа)		
67	Итоговая контрольная работа	25.05
68	Химия и здоровье. Лекарства. Проблемы, связанные с применением лекарственных препаратов. Знать о влиянии химических веществ на здоровье человека.	25.05