

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

Рассмотрено

Руководитель ШМО

-----/Халилова Ф.З. /

Протокол № 1 от 29.08.2018г.

Согласовано

Заместитель директора по УВР

МБОУ « Большетиганская ООШ»

-----/Сайфутдинова А.Н/ 29.08.2018г.

Утверждено

Директор МБОУ «Большетиганская ООШ»

-----/Галимов И.Н/

Приказ № 58 от 31.08.2018г.

Календарно-тематическое планирование
по химии 9 класс

Составила: Валеева Резида Гимрановна

учитель географии, биологии и химии первой квалификационной категории.

Рассмотрено на заседании педагогического совета протокол № 1 от 29.08.2018г.

2018 год

Календарно тематическое планирование ориентирована на использование учебника Химия. 9 класс.: учеб. для общеобразовательных учреждений/ Г.Е. Рудзитис, Ф.Г. Фельдман /.-М.: Просвещение, 2009

Календарно – тематическое планирование 9 класс
(2ч в неделю, 68 часов)

№ п/ п	Тема урока	Количес- тво часов	Дата проведения	
			По плану	Фактич
	НЕОРГАНИЧЕСКАЯ ХИМИЯ	51		
	Тема 1. Электролитическая диссоциация.	12		
1	Электролитическая диссоциация. Сущность процесса электролитической диссоциации.	1		
2	Электролитическая диссоциация кислот, щелочей и солей.	1		
3	Слабые и сильные электролиты. Степень диссоциации	1		
4	Реакции ионного обмена и условия их протекания	1		
5	Составление реакций ионного обмена	1		
6	Окислительно - восстановительные реакции.	1		
7	Окисление и восстановление. Составление окислительно - восстановительных реакций.	1		
8-9	Гидролиз солей. Составление уравнения гидролиза солей.	2		
10	Практическая работа. № 1 Решение экспериментальных задач по теме «Электролитическая диссоциация»	1		
11	Повторение и обобщение по теме: «Электролитическая диссоциация»	1		
12	Контрольная работа №1 по теме: «Электролитическая диссоциация»	1		
	Тема 2. Кислород и сера	9		
13	Положение кислорода и серы в периодической системе химических элементов, строение их атомов. Озон — аллотропная модификация кислорода.	1		
14	Сера. Аллотропия серы. Физические и химические свойства серы. Применение.	1		
15	Сероводород. Сульфиды.	1		
16	Сернистый газ. Сернистая кислота и ее соли.	1		
17	Оксид серы(VI). Серная кислота и ее соли.	1		
18	Окислительные свойства концентрированной серной кислоты.	1		
19	Практическая работа №2. Решение экспериментальных задач по теме «Кислород и сера»	1		
20	Понятие о скорости химических реакций. Катализаторы	1		

21	Вычисления по химическим уравнениям реакций массы, количества вещества или объема по известной массе, количеству вещества или объему одного из вступивших или получающихся в реакции веществ.	1		
	Тема 3. Азот и фосфор	10		
22	Положение азота и фосфора в периодической системе химических элементов, строение их атомов. Азот. Свойства, применение.	1		
23	Аммиак. Физические и химические свойства. Получение, применение	1		
24	Практическая работа №3 «Получение аммиака и изучение его» свойств.	1		
25	Соли аммония.	1		
26	Оксид азота(II) и оксид азота(IV).	1		
27	Азотная кислота и ее соли.	1		
28	Фосфор. Аллотропия фосфора. Свойства фосфора.	1		
29	Оксид фосфора(V). Ортофосфорная кислота и ее соли.	1		
30	Контрольная работа №2 за 1 полугодие.	1		
31	Практическая работа №4 . Определение минеральных удобрений.	1		
32	Тема 4. Углерод и кремний Положение углерода и кремния в периодической системе химических элементов, строение их атомов. Аллотропные модификации углерода	7 1		
33	Химические свойства углерода. Адсорбция	1		
34	Угарный газ, свойства, физиологическое действие на организм	1		
35	Углекислый газ. Угольная кислота и ее соли	1		
36	Практическая работа №5. Получение оксида углерода(IV) и изучение его свойств. Распознавание карбонатов	1		
37	Кремний и его соединения. Стекло. Цемент Повторение и обобщение по темам:	1		
38	Контрольная работа №3 по темам: «Неметаллы»	1		
	Тема 5. Общие свойства металлов	14		
39	Положение металлов в периодической системе химических элементов Д. И. Менделеева. Металлическая связь. Физические свойства металлов	1		
40	Химические свойства металлов. Ряд напряжений металлов	1		
41	Понятие о металлургии. Способы получения металлов. Проблемы безотходных производств в металлургии и охрана окружающей среды. Сплавы.	1		
42	Щелочные металлы. Нахождение в природе. Физические и химические свойства. Применение	1		
43	Щелочноземельные металлы. Нахождение в природе. Кальций и его соединения	1		

44	Жесткость воды и способы ее устранения	1		
45	Алюминий. Нахождение в природе. Свойства алюминия	1		
46	Амфотерность оксида и гидроксида алюминия	1		
47	Практическая работа №6 . Решение экспериментальных задач по теме «Элементы IA—IIIA-групп периодической таблицы химических элементов»	1		
48	Железо. Нахождение в природе. Свойства железа.	1		
49	Оксиды, гидроксиды и соли железа(II) и железа(III)	1		
50	Практическая работа. №7 Решение экспериментальных задач по теме «Металлы и их соединения»	1		
51	Контрольная работа №4 по теме «Общие свойства металлов»	1		
	ОРГАНИЧЕСКАЯ ХИМИЯ	17		
	Тема 6. Первоначальные представления об органических веществах	2		
52	Первоначальные сведения о строении органических веществ. Основные положения теории строения органических соединений А. М. Бутлерова	1		
53	Изомерия. Упрощенная классификация органических соединений	1		
	Тема 7. Углеводороды	4		
54	Предельные углеводороды. Метан, этан. Физические и химические свойства. Применение.	1		
55	Непредельные углеводороды. Этилен. Физические и химические свойства. Применение	1		
56	Ацетилен. Диеновые углеводороды. Понятие о циклических углеводородах	1		
57	Природные источники углеводородов. Природный газ. Нефть. Защита атмосферного воздуха от загрязнения	1		
58	Тема 8. Спирты	2		
59	Одноатомные спирты. Метанол. Этанол. Физиологическое действие спиртов на организм. Применение	1		
60	Многоатомные спирты. Этиленгликоль. Глицерин. Применение	1		
	Тема 9. Карбоновые кислоты. Жиры	3		
61	Муравьиная и уксусная кислоты. Применение	1		
62	Высшие карбоновые кислоты. Стеариновая кислота	1		
63	Жиры. Роль жиров в процессе обмена веществ в организме	1		
	Тема 10. Углеводы	2		
64	Глюкоза, сахароза. Нахождение в природе. Роль глюкозы в питании и укреплении здоровья	1		
65	Крахмал, целлюлоза — природные полимеры. Применение	1		
	Тема 11. Белки. Полимеры	4		
66	Белки — биополимеры. Состав белков. Роль белков в питании. Понятие о ферментах и	1		

	гормонах			
67	Полимеры – высокомолекулярные соединения. Полиэтилен. Полипропилен. Поливинилхлорид. Химия и здоровье. Лекарства	1		
68	<i>Итоговая контрольная работа</i>	1		