Календарно-тематическое планирование по предмету «Химия».
9 класс (2 часа в неделю)

№	№ в четверти	Тема	План	Факт
1 четверть				
1-2	1-2	Положение металлов в периодической системе химических элементов Д.И. Менделеева.		
3-4	3-4	Общие физические свойства металлов.		
5-6	5-6	Общие химические свойства металлов: реакции с неметаллами, кислотами, солями		
7	7	Л.р. 1 Общие химические свойства металлов.		
8	8	Электрохимический ряд напряжений металлов.		
9-10	9-10	Щелочные металлы и их соединения.		
11-12	11-12	Щелочноземельные металлы и их соединения.		
13	13	Л.р. 2 Взаимодействие карбоната кальция с соляной кислотой.		
14-15	14-15	Железо. Соединения железа и их свойства: оксиды, гидроксиды и соли железа (II и III).		
16	16	Л.р.3 Взаимодействие железа с соляной кислотой. Качественные реакции на ионы железа 2+ и 3+.		
2 четверть				
17-18	1-2	Алюминий. Амфотерность оксида и гидроксида алюминия. Алюминий в природе.		
19	3	Л.р. 4 Получение амфотерного гидроксида и исследование его свойств.		
20	4	П.р. 1 Решение экспериментальных задач по теме «Металлы 1-3 групп и их соединения».		
21-22	5-6	Вычисления по химическим уравнениям количества, объема, массы вещества по количеству, объему, массе реагентов или продуктов реакции.		
23	7	К.р. 1 «Металлы 1-3 групп и их соединения»		
24-25	8-9	Положение неметаллов в периодической системе химических элементов Д.И. Менделеева		
26-27	10-11	Общие свойства неметаллов.		
28	12	Галогены: физические и химические свойства.		
29	13	Соединения галогенов: хлороводород, хлороводородная кислота и ее соли.		
30	14	Л.р.5 Качественные реакции на ионы в растворе		
31	15	Сера: физические и химические свойства.		
32-33	16	Соединения серы: сероводород, сульфиды, оксиды серы.		
3 четверть				
32-33	1	Соединения серы: сероводород, сульфиды, оксиды серы.		
34-35	2-3	Серная, сернистая и сероводородная кислоты и их соли.		
36	4	Л.р 6 Качественные реакции на ионы в растворе		

37	5	Азот: физические и химические свойства.		
38	6	Аммиак.		
39	7	П.р. 2 Получение аммиака, изучение его свойств.		
40	8	Соли аммония.		
41-42	9-10	Оксиды азота. Азотная кислота и ее соли.		
43	11	Фосфор: физические и химические свойства.		
44-45	12-13	Соединения фосфора: оксид фосфора (V), ортофосфорная кислота и ее соли.		
46	14	Углерод: физические и химические свойства.		
47	15	Аллотропия углерода: алмаз, графит, карбин, фуллерены.		
48-49	16-17	Соединения углерода: оксиды углерода (II) и (IV), угольная кислота и ее соли.		
50	18	П.р. 3 Получение углекислого газа, изучение его свойств.		
51	19	Л.р. 6 Качественные реакции на ионы в растворе		
52	20	Кремний и его соединения.		
4 четверть				
53	1	Л.р. 7 Получение кремниевой кислоты реакцией обмена		
54	2	Л.р. 8 Силикатная промышленность. Ознакомление с типами стекла		
55	3	П.р.4 Решение экспериментальных задач по теме «Неметаллы 4-7 групп и их соединений».		
56	4	Вычисления по химическим уравнениям количества, объема, массы вещества по количеству, объему, массе реагентов или продуктов реакции.		
57	5	К.р. 2 Неметаллы 4-7 групп		
58	6	Первоначальные сведения о строении органических веществ.		
59	7	Углеводороды: метан, этан, этилен.		
60	8	Источники углеводородов: природный газ, нефть, уголь.		
61	9	Кислородсодержащие соединения: спирты (метанол, этанол, глицерин).		
62	10	Кислородсодержащие соединения: карбоновые кислоты (уксусная кислота, аминоуксусная кислота, стеариновая и олеиновая кислоты).		
63	11	Биологически важные вещества: жиры, глюкоза, белки.		
64	12	Химическое загрязнение окружающей среды и его последствия.		
65	13	Проблема безопасного использования веществ и химических реакций в повседневной жизни.		
66	14	Токсичные, горючие и взрывоопасные вещества.		
67	15	Бытовая химическая грамотность. Повторение.		
68	16	Повторение		