

Управление образования администрации МО Алтайский район
Муниципальное бюджетное образовательное учреждение
«Аршановская средняя школа»

Рассмотрено на заседании
ШМО учителей
естественно-математического
цикла протокол № 1
«30» 08 2021 г

Согласовано.
Зам. дир. по УВР
Д.Л. Кичеева
«30» 08 2021 г



Календарно-тематическое планирование
ПО ХИМИИ

9 класс

Количество часов: 66

Учитель: Польская Юлия
Евгеньевна

с. Аршаново, 2021

Календарно-тематическое планирование по химии 9 класс

№	Тема урока	Кол-во часов	Дата проведения	
			план	факт
Глава 1. Общая характеристика химических элементов и химических реакций (12 ч)				
1,2	Характеристика химического элемента на основании положения в ПСХЭ Д.И. Менделеева	2	01.09 03.09	
3	Характеристика химического элемента по кислотно-основным свойствам	1	08.09	
4,5	Периодический закон и ПСХЭ Д.И. Менделеева	2	10.09 15.09	
6	Химическая организация природы	1	17.09	
7,8	Классификация химических реакций	2	22.09 24.09	
9	Скорость химической реакции	1	29.09	
10	Катализаторы и катализ	1	01.10	
11	Обобщение знаний по теме «Общая характеристика химических элементов и химических реакций»	1	06.10	
12	Проверочная работа № 1 «Общая характеристика химических элементов и химических реакций»	1	08.10	
Глава 2. Металлы (17 ч)				
13	Век медный, бронзовый, железный	1	13.10	
14	Положение металлов в ПСХЭ Д.И. Менделеева и строение их атомов	1	15.10	
15	Физические свойства металлов	1	20.10	
16	Сплавы. Коррозия металлов	1	22.10	
17	Химические свойства металлов	1	27.10	
18	Получение металлов	1	29.10	
19 20	Щелочные металлы и их соединения	2	10.11 12.11	
21 22	Бериллий, магний и щелочноземельные металлы	2	17.11 19.11	
23 24	Алюминий	2	24.11 26.11	
25 26	Железо	2	01.12 03.12	
27 28	Практикум №1 «Свойства металлов и их соединений»	2	08.12 10.12	
29	Проверочная работа № 2 «Металлы»	1	15.12	
Глава 3. Неметаллы (26 ч)				
30	Неметаллы: атомы и простые вещества. Кислород, озон, воздух	1	17.12	
31	Водород	1	22.12	
32	Вода. Вода в жизни человека	1	24.12	
33	Галогены	1	29.12	
34	Соединения галогенов	1	12.01	
35	Получение галогенов. Биологическое значение и применение галогенов и их соединений	1	14.01	
36	Кислород	1	19.01	
37	Сера	1	21.01	
38	Соединение серы	1	26.01	
39	Серная кислота	1	28.01	

40	Азот	1	02.02	
41	Аммиак	1	04.02	
42	Соли аммония	1	09.02	
43	Кислородные соединения азота	1	11.02	
44	Соли азотной кислоты	1	16.02	
45	Фосфор и его соединения	1	18.02	
46	Углерод	1	25.02	
47	Кислородные соединения углерода	1	02.03	
48	Угольная кислота и её соли	1	04.03	
49	Кремний	1	23.03	
50	Соединения кремния	1	25.03	
51	Проверочная работа № 3 «Неметаллы»	1	30.03	
52	Обобщение знаний по теме «Неметаллы»	1	01.04	
53-55	Практикум №2 «Свойства неметаллов и их соединений»	3	06.04 08.04 13.04	
Глава 4. Обобщение знаний по химии (11 ч)				
56	Периодическая система Д.И. Менделеева и строение атома	1	15.04	
57	Электроотрицательность. Степень окисления	1	20.04	
58	Классификация химических реакций	1	22.04	
59	Диссоциация электролитов в водных растворах	1	27.04	
60	Ионные уравнения реакций	1	29.04	
61	Окислительно-восстановительные реакции	2	04.05	
62			06.05	
63	Неорганические вещества	1	11.05	
64	Характерные химические свойства неорганических веществ	1	13.05	
65	Обобщающие знаний по теме «Металлы»	1	18.05	
66	Проверочная работа № 4 «Металлы. Неметаллы»	1	20.05	