

Муниципальное бюджетное общеобразовательное учреждение «Тюрнясевская средняя общеобразовательная школа Нурлатского муниципального района Республики Татарстан»

<p>«Принято» Руководитель ШМО <u>Тришина</u> Тришина Е.М. Протокол № 1 От «24» августа 2021 г.</p>	<p>«Согласовано» Зам.директора по УР МБОУ «Тюрнясевская СОШ» <u>Васильева</u> Васильева С.И. «24» августа 2021 г</p>	<p>Утверждаю Директор МБОУ «Тюрнясевская СОШ» <u>Орлова</u> Орлова Е.А.. Приказ № 71-ОД От «24» августа 2021 г.</p>
--------------------------------------------------------------------------------------------------------------------	--------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------	-----------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------



Календарно-тематическое планирование  
по химии, 9 класс  
Орловой Е. А.

Принято на заседании  
педагогического совета  
протокол №1  
от «24» августа 2021 г

## Календарно-тематическое планирование по химии, 9 класс

Количество часов в неделю – 2 часа

Количество часов в год – 68 часов

Резервное время – 2 часа

№	Тема урока	Количество часов	Дата по плану	Дата по факту
<b>Повторение основных вопросов 8 класса (3 часа)</b>				
1.	Техника безопасности в кабинете химии. Строение атома. Периодический закон и ПСХЭ Д.И. Менделеева в свете строения атома.	1		
2.	Химическая связь. Строение вещества.	1		
3.	Основные классы неорганических веществ, их связь между собой.	1		
<b>Классификация химических реакций (6 часов)</b>				
4.	Окислительно – восстановительные реакции	1		
5.	Тепловой эффект хим. реакции. Расчеты по термохимическим уравнениям.	1		
6.	Скорость химических реакций.	1		
7.	Практическая работа №1. Изучение влияния условий проведения химической реакции на ее скорость	1		
8.	Химическое равновесие. Условия его смещения.	1		
9.	Обобщение и систематизация знаний. Решение задач	1		
<b>Химические реакции в водных растворах (7 часов)</b>				
10	Сущность процесса электролитической диссоциации	1		
11	Электролитическая диссоциация кислот, щелочей и солей.	1		
12	Слабые и сильные электролиты. Степень диссоциации.	1		
13	Реакции ионного обмена.	1		
14	Гидролиз солей.	1		
15	Практическая работа №2. Решение экспериментальных задач по теме «Свойства кислот, оснований и солей как электролитов».	1		
16	<b>Контрольная работа №1 по теме: «Электролитическая диссоциация».</b>	1		
<b>Галогены (5 часов)</b>				
17	Характеристика галогенов	1		
18	Хлор	1		
19	Хлороводород: получение и свойства	1		
20	Соляная кислота и ее соли	1		
21	Практическая работа №3. Получение соляной кислоты и изучение ее свойств	1		
<b>Кислород и сера (6 часов)</b>				
22	Характеристика кислорода и серы	1		
23	Сера. Физические и химические свойства серы. Применение.	1		
24	Сероводород. Сульфиды	1		
25	Оксид серы (IV). Сероводородная и сернистая кислоты и их соли.	1		
26	Оксид серы (VI). Серная кислота и ее соли.	1		
27	Практическая работа №4. Решение экспериментальных задач по теме «Кислород и сера».	1		
<b>Азот и фосфор (8 часов)</b>				

28	Характеристика азота и фосфора. Физические и химические свойства азота.	1		
29	Аммиак. Физические и химические свойства. Получение, применение.	1		
30	Практическая работа №5.Получение аммиака и изучение его свойств.	1		
31	Соли аммония.	1		
32	Азотная кислота.	1		
33	Соли азотной кислоты	1		
34	Фосфор. Физические и химические свойства фосфора.	1		
35	Оксид фосфора (V). Фосфорная кислота и ее соли.	1		
<b>Углерод и кремний (9 часов)</b>				
36	Характеристика углерода и кремния. Аллотропия углерода	1		
37	Химические свойства углерода. Адсорбция	1		
38	Оксид углерода (II) - угарный газ	1		
39	Оксид углерода (IV) - углекислый газ.	1		
40	Угольная кислота и ее соли. Круговорот углерода в природе	1		
41	Практическая работа №6. Получение оксида углерода (IV) и изучение его свойств. Распознавание карбонатов.	1		
42	Кремний. Оксид кремния (IV)	1		
43	Кремниевая кислота и ее соли. Стекло. Цемент.	1		
44	<b>Контрольная работа №2 по темам: «Кислород и сера. Азот и фосфор. Углерод и кремний».</b>	1		
<b>Металлы (13 часов)</b>				
45	Характеристика металлов	1		
46	Нахождение металлов в природе и общие способы их получения			
47	Химические свойства металлов. Электрохимический ряд напряжений металлов.	1		
48	Сплавы (сталь, чугун, дюралюминий, бронза).	1		
49	Щелочные металлы.	1		
50	Магний. Щелочноземельные металлы.	1		
51	Кальций и его соединения. Жесткость воды и способы ее устранения.	1		
52	Алюминий. Положение алюминия в периодической системе и строение его атома.	1		
53	Важнейшие соединения алюминия	1		
54	Железо. Положение железа в периодической системе и строение его атома.	1		
55	Соединения железа	1		
56	Практическая работа №7Решение экспериментальных задач по теме «Металлы и их соединения».	1		
57	<b>Контрольная работа №3 по теме: «Общие свойства металлов».</b>	1		
<b>Первоначальные представления об органических веществах (10 часов)</b>				
58	Первоначальные сведения о строении органических веществ.	1		
59	Упрощенная классификация органических	1		

	соединений.			
60	Предельные углеводороды. Метан, этан.	1		
61	Непредельные углеводороды. Этилен.	1		
62	Полимеры	1		
63	Производные углеводородов. Спирты.	1		
64	Карбоновые кислоты. Сложные эфиры. Жиры	1		
65	Углеводы	1		
66	Аминокислоты. Белки	1		
67	<b>Контрольная работа №4 по теме: «Органическая химия».</b>	1		
68	<b>Обобщение</b> знаний, полученных в 9 кл.	1		