

## МУНИЦИПАЛЬНОЕ ОБІЦЕОБРАЗОВАТЕЛЬНОЕ УЧРЕЖДЕНИЕ ГОРОДА ДЖАНКОЯ РЕСПУБЛИКИ КРЫМ «СРЕДНЯЯ ШКОЛА № 3 ИМЕНИ ГЕРОЯ СОВЕТСКОГО СОЮЗА Я.И. ЧАПИЧЕВА»

**PACCMOTPEHO** 

МО учителей предметов естественно-математических предметов Протокол от 28.08.2025 г. №1 СОГЛАСОВАНО Зам. директора по УР
\_\_\_\_\_ М.А. Деревянченко 28.08.2025 г.



КАЛЕНДАРНО-ТЕМАТИЧЕСКОЕ ПЛАНИРОВАНИЕ ПО УЧЕБНОМУ ПРЕДМЕТУ «химия» ДЛЯ 8-А, Б, В КЛАССА ФРП СОО «химия»

Составитель: Каючкина Е.В.

## КАЛЕНДАРНО-ТЕМАТИЧЕСКОЕ ПЛАНИРОВАНИЕ (УЧЕБНИКИ <u>Химия, 8 класс/АВТОРЫ Рудзитис Г.Е., Фельдман Ф.Г.</u>)

36 /	T	Кол-во	Дата изучения			
№ п/п	Тема урока	часов	План	Факт	Электронные цифровые образовательные ресурсы	
1	Вводный инструктаж по ТБ. Предмет химии. Роль химии в жизни человека. Тела и вещества	1	02.09		Библиотека ЦОК <a href="https://m.edsoo.ru/ff0d210c">https://m.edsoo.ru/ff0d210c</a>	
2	Понятие о методах познания в химии	1	03.09		Библиотека ЦОК <a href="https://m.edsoo.ru/ff0d227e">https://m.edsoo.ru/ff0d227e</a>	
3	<b>ТБ. Практическая работа № 1.</b> «Правила работы в лаборатории и приёмы обращения с лабораторным оборудованием»	1	09.09		Библиотека ЦОК <a href="https://m.edsoo.ru/ff0d23dc">https://m.edsoo.ru/ff0d23dc</a>	
4	Чистые вещества и смеси. Способы разделения смесей	1	10.09		Библиотека ЦОК <a href="https://m.edsoo.ru/ff0d26ca">https://m.edsoo.ru/ff0d26ca</a>	
5	<b>ТБ. Практическая работа № 2.</b> «Разделение смесей (на примере очистки поваренной соли)»	1	16.09		Библиотека ЦОК <a href="https://m.edsoo.ru/ff0d28c8">https://m.edsoo.ru/ff0d28c8</a>	
6	Атомы и молекулы	1	17.09		Библиотека ЦОК <a href="https://m.edsoo.ru/ff0d2a6c">https://m.edsoo.ru/ff0d2a6c</a>	
7	Химические элементы. Знаки (символы) химических элементов	1	23.09		Библиотека ЦОК <a href="https://m.edsoo.ru/ff0d2be8">https://m.edsoo.ru/ff0d2be8</a>	
8	Простые и сложные вещества	1	24.09		Библиотека ЦОК <a href="https://m.edsoo.ru/ff0d2a6c">https://m.edsoo.ru/ff0d2a6c</a>	
9	Атомно-молекулярное учение	1	30.09		Библиотека ЦОК <a href="https://m.edsoo.ru/ff0d2d50">https://m.edsoo.ru/ff0d2d50</a>	
10	Закон постоянства состава веществ. Химическая формула. Валентность атомов химических элементов	1	01.10		Библиотека ЦОК <a href="https://m.edsoo.ru/ff0d2eae">https://m.edsoo.ru/ff0d2eae</a>	
11	Относительная атомная масса. Относительная молекулярная масса	1	07.10		Библиотека ЦОК <a href="https://m.edsoo.ru/ff0d323c">https://m.edsoo.ru/ff0d323c</a>	
12	Массовая доля химического элемента в	1	08.10		Библиотека ЦОК <a href="https://m.edsoo.ru/ff0d350c">https://m.edsoo.ru/ff0d350c</a>	

		T	
соединении			
Количество вещества. Моль. Молярная масса	1	14.10	Библиотека ЦОК <a href="https://m.edsoo.ru/ff0d5230">https://m.edsoo.ru/ff0d5230</a>
Физические и химические явления. Химическая реакция	1	15.10	Библиотека ЦОК <a href="https://m.edsoo.ru/ff0d37fa">https://m.edsoo.ru/ff0d37fa</a>
Признаки и условия протекания химических реакций	1	21.10	Библиотека ЦОК <a href="https://m.edsoo.ru/ff0d3a16">https://m.edsoo.ru/ff0d3a16</a>
Закон сохранения массы веществ. Химические уравнения	1	22.10	Библиотека ЦОК <a href="https://m.edsoo.ru/ff0d3b88">https://m.edsoo.ru/ff0d3b88</a>
Вычисления количества, массы вещества по уравнениям химических реакций	1	05.11	Библиотека ЦОК <a href="https://m.edsoo.ru/ff0d5708">https://m.edsoo.ru/ff0d5708</a>
Классификация химических реакций (соединения, разложения, замещения, обмена)	1	11.11	Библиотека ЦОК <a href="https://m.edsoo.ru/ff0d3f34">https://m.edsoo.ru/ff0d3f34</a>
М. В. Ломоносов — учёный-энциклопедист. Обобщение и систематизация знаний	1	12.11	Библиотека ЦОК <a href="https://m.edsoo.ru/ff0d40c4">https://m.edsoo.ru/ff0d40c4</a>
Контрольная работа №1 по теме «Вещества и химические реакции»	1	18.11	Библиотека ЦОК <a href="https://m.edsoo.ru/ff0d4290">https://m.edsoo.ru/ff0d4290</a>
Воздух — смесь газов. Состав воздуха. Кислород — элемент и простое вещество. Озон	1	19.11	Библиотека ЦОК <a href="https://m.edsoo.ru/ff0d448e">https://m.edsoo.ru/ff0d448e</a>
Физические и химические свойства кислорода (реакции окисления, горение). Понятие об оксидах	1	25.11	Библиотека ЦОК <a href="https://m.edsoo.ru/ff0d4614">https://m.edsoo.ru/ff0d4614</a>
Способы получения кислорода в лаборатории и промышленности. Применение кислорода	1	26.11	Библиотека ЦОК <a href="https://m.edsoo.ru/ff0d497a">https://m.edsoo.ru/ff0d497a</a>
Тепловой эффект химической реакции, понятие о термохимическом уравнении, экзои эндотермических реакциях	1	02.12	Библиотека ЦОК <a href="https://m.edsoo.ru/ff0d4790">https://m.edsoo.ru/ff0d4790</a>
Топливо (нефть, уголь и метан). Загрязнение воздуха, способы его предотвращения	1	03.12	Библиотека ЦОК <a href="https://m.edsoo.ru/ff0d4c4a">https://m.edsoo.ru/ff0d4c4a</a>
<b>ТБ. Практическая работа № 3</b> по теме «Получение и собирание кислорода, изучение его свойств»	1	09.12	Библиотека ЦОК <a href="https://m.edsoo.ru/ff0d4ae2">https://m.edsoo.ru/ff0d4ae2</a>
Водород — элемент и простое вещество. Нахождение в природе	1	10.12	Библиотека ЦОК <a href="https://m.edsoo.ru/ff0d4dd0">https://m.edsoo.ru/ff0d4dd0</a>
	Количество вещества. Моль. Молярная масса Физические и химические явления. Химическая реакция Признаки и условия протекания химических реакций Закон сохранения массы веществ. Химические уравнения Вычисления количества, массы вещества по уравнениям химических реакций Классификация химических реакций (соединения, разложения, замещения, обмена) М. В. Ломоносов — учёный-энциклопедист. Обобщение и систематизация знаний Контрольная работа №1 по теме «Вещества и химические реакции» Воздух — смесь газов. Состав воздуха. Кислород — элемент и простое вещество. Озон Физические и химические свойства кислорода (реакции окисления, горение). Понятие об оксидах Способы получения кислорода в лаборатории и промышленности. Применение кислорода Тепловой эффект химической реакции, понятие о термохимическом уравнении, экзои эндотермических реакциях Топливо (нефть, уголь и метан). Загрязнение воздуха, способы его предотвращения ТБ. Практическая работа № 3 по теме «Получение и собирание кислорода, изучение его свойств» Водород — элемент и простое вещество.	Тепловой эффект химические свойства кислорода (реакции окисления, горение). Понятие об оксидах  Способы получения, горение). Понятие об оксидах  Способы получения кислорода в лаборатории и промышленности. Применение кислорода Тепловой эффект химической уравнении, экзои эндотермических реакциях  Тел. Практическая работа № 3 по теме «Получение и собирание кислорода, изучение его свойств»  Водород — элемент и простое вещество.	Количество вещества. Моль. Молярная масса         1         14.10           Физические и химические явления.         1         15.10           Признаки и условия протекания химических реакций         1         21.10           Закон сохранения массы веществ. Химические уравнения         1         22.10           Вычисления количества, массы вещества по уравнениям химических реакций         1         05.11           Классификация химических реакций (соединения, разложения, замещения, обмена)         1         11.11           М. В. Ломоносов — учёный-энциклопедист. Обобщение и систематизация знаний         1         12.11           Контрольная работа №1 по теме «Вещества и химические реакции»         1         18.11           Воздух — смесь газов. Состав воздуха. Кислород — элемент и простое вещество. Озон         1         19.11           Физические и химические свойства кислорода (реакции окисления, горение). Понятие об оксидах         1         25.11           Способы получения кислорода в лаборатории и промышленности. Применение кислорода         1         26.11           Тепловой эффект химической реакции, понятие о термохимическом уравнении, экзо-и эндотермических реакциях         1         02.12           Топливо (нефть, уголь и метан). Загрязнение воздуха, способы его предотвращения         1         03.12           ТБ. Практическая работа № 3 по теме «Получение и собирание кислорода, изучение его свойств»         <

28	Физические и химические свойства водорода. Применение водорода	1	16.12	Библиотека ЦОК <a href="https://m.edsoo.ru/ff0d4dd0">https://m.edsoo.ru/ff0d4dd0</a>
29	Понятие о кислотах и солях	1	17.12	Библиотека ЦОК <a href="https://m.edsoo.ru/ff0d50d2">https://m.edsoo.ru/ff0d50d2</a>
30	Способы получения водорода в лаборатории	1	23.12	Библиотека ЦОК <a href="https://m.edsoo.ru/ff0d4dd0">https://m.edsoo.ru/ff0d4dd0</a>
31	<b>ТБ. Практическая работа № 4</b> по теме «Получение и собирание водорода, изучение его свойств»	1	24.12	Библиотека ЦОК <a href="https://m.edsoo.ru/ff0d4f42">https://m.edsoo.ru/ff0d4f42</a>
32	Молярный объём газов. Закон Авогадро	1	30.12	Библиотека ЦОК <a href="https://m.edsoo.ru/ff0d542e">https://m.edsoo.ru/ff0d542e</a>
33	Вычисления объёма, количества вещества газа по его известному количеству вещества или объёму	1		Библиотека ЦОК <a href="https://m.edsoo.ru/ff0d55a0">https://m.edsoo.ru/ff0d55a0</a>
34	Вычисления объёмов газов по уравнению реакции на основе закона объёмных отношений газов	1		Библиотека ЦОК <a href="https://m.edsoo.ru/ff0d5708">https://m.edsoo.ru/ff0d5708</a>
35	Физические и химические свойства воды	1		Библиотека ЦОК <a href="https://m.edsoo.ru/ff0d587a">https://m.edsoo.ru/ff0d587a</a>
36	Состав оснований. Понятие об индикаторах	1		Библиотека ЦОК <a href="https://m.edsoo.ru/ff0d59e2">https://m.edsoo.ru/ff0d59e2</a>
37	Вода как растворитель. Насыщенные и ненасыщенные растворы. Массовая доля вещества в растворе	1		Библиотека ЦОК <a href="https://m.edsoo.ru/ff0d5b40">https://m.edsoo.ru/ff0d5b40</a>
38	<b>ТБ. Практическая работа № 5</b> по теме «Приготовление растворов с определённой массовой долей растворённого вещества»	1		Библиотека ЦОК <a href="https://m.edsoo.ru/ff0d5eba">https://m.edsoo.ru/ff0d5eba</a>
39	Контрольная работа №2 по теме «Кислород. Водород. Вода»	1		Библиотека ЦОК <a href="https://m.edsoo.ru/ff0d6342">https://m.edsoo.ru/ff0d6342</a>
40	Оксиды: состав, классификация, номенклатура	1		Библиотека ЦОК <a href="https://m.edsoo.ru/ff0d664e">https://m.edsoo.ru/ff0d664e</a>
41	Получение и химические свойства кислотных, основных и амфотерных оксидов	1		Библиотека ЦОК <a href="https://m.edsoo.ru/ff0d664e">https://m.edsoo.ru/ff0d664e</a>
42	Основания: состав, классификация, номенклатура	1		Библиотека ЦОК <a href="https://m.edsoo.ru/ff0d67ca">https://m.edsoo.ru/ff0d67ca</a>
43	Получение и химические свойства оснований	1		Библиотека ЦОК <a href="https://m.edsoo.ru/ff0d67ca">https://m.edsoo.ru/ff0d67ca</a>
44	Кислоты: состав, классификация, номенклатура	1		Библиотека ЦОК <a href="https://m.edsoo.ru/ff0dfee2">https://m.edsoo.ru/ff0dfee2</a>
45	Получение и химические свойства кислот	1		Библиотека ЦОК <a href="https://m.edsoo.ru/ff0dfee2">https://m.edsoo.ru/ff0dfee2</a>

1				
Виблиотека ЦОК   https://m.edsoo.ru/00ad9b7c	46	Соли (средние): номенклатура, способы получения, химические свойства	1	Библиотека ЦОК <a href="https://m.edsoo.ru/00ad9474">https://m.edsoo.ru/00ad9474</a>
1	47	экспериментальных задач по теме «Основные	1	Библиотека ЦОК <u>https://m.edsoo.ru/00ad9b7c</u>
Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00ad9e1a	48	•	1	Библиотека ЦОК <u>https://m.edsoo.ru/00ad9a50</u>
50         "Основные классы неорганических сосинений"         1         Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00ad9e1a           51         Первые попытки классификации химических элементов. Понятие о группах сходных элементов         1         Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00ad9ffa           52         Периодический закон и Периодическая система химических элементов Д. И. Менделеева         1         Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00ada52c           53         Периоды, группы, подгруппы         1         Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00ada52c           54         Строение электронных оболочек атомов элементов Периодической системы Д. И. Менделеева         1         Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00ada342           55         Характеристика химического элемента по его положению в Периодической системе Д. И. Менделеева         1         Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00ada824           56         Завчение Периодического закона для развития науки и практики. Д. И. Менделеев — учёный, педагог и граждании         1         Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00ada96e           58         Электроотрицательность атомов химических элементов         1         Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00ada34           59         Ионная химическая связь         1         Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00ada34           60         Ковалентная полярная химическая связь         1         Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00ada34	49	Обобщение и систематизация знаний	1	Библиотека ЦОК <a href="https://m.edsoo.ru/00ad9cb2">https://m.edsoo.ru/00ad9cb2</a>
51         элементов. Понятие о группах сходных элементов         1         Библиотека ЦОК <a href="https://m.edsoo.ru/00ad9ffa">https://m.edsoo.ru/00ad9ffa</a> 52         Периодический закон и Периодическая система химических элементов Д. И. Менделеева         1         Библиотека ЦОК <a href="https://m.edsoo.ru/00ada52c">https://m.edsoo.ru/00ada52c</a> 53         Периоды, группы, подгруппы         1         Библиотека ЦОК <a href="https://m.edsoo.ru/00ada52c">https://m.edsoo.ru/00ada52c</a> 54         Строение атомов. Состав атомных ядер. Изотопы         1         Библиотека ЦОК <a href="https://m.edsoo.ru/00ada342">https://m.edsoo.ru/00ada342</a> 55         элементов Периодической системы Д. И. Менделеева         1         Библиотека ЦОК <a href="https://m.edsoo.ru/00ada6be">https://m.edsoo.ru/00ada6be</a> 56         Характеристика химического элемента по его положению в Периодической системе Д. И. Менделеева         1         Библиотека ЦОК <a href="https://m.edsoo.ru/00ada824">https://m.edsoo.ru/00ada824</a> 57         развития науки и практики. Д. И. Менделеев         1         Библиотека ЦОК <a href="https://m.edsoo.ru/00ada96e">https://m.edsoo.ru/00ada96e</a> 58         Электроотрицательность атомов химических элементов         1         Библиотека ЦОК <a href="https://m.edsoo.ru/00adaab8">https://m.edsoo.ru/00adaab8</a> 59         Ионная химическая связь         1         Библиотека ЦОК <a href="https://m.edsoo.ru/00adaab8">https://m.edsoo.ru/00adaab8</a> <td>50</td> <td>"Основные классы неорганических</td> <td>1</td> <td>Библиотека ЦОК <a href="https://m.edsoo.ru/00ad9e1a">https://m.edsoo.ru/00ad9e1a</a></td>	50	"Основные классы неорганических	1	Библиотека ЦОК <a href="https://m.edsoo.ru/00ad9e1a">https://m.edsoo.ru/00ad9e1a</a>
52         система химических элементов Д. И. Менделеева         1         Библиотека ЦОК <a href="https://m.edsoo.ru/00ada52c">https://m.edsoo.ru/00ada52c</a> 53         Периоды, группы, подгруппы         1         Библиотека ЦОК <a href="https://m.edsoo.ru/00ada52c">https://m.edsoo.ru/00ada52c</a> 54         Строение атомов. Состав атомных ядер. Изотопы         1         Библиотека ЦОК <a href="https://m.edsoo.ru/00ada342">https://m.edsoo.ru/00ada342</a> 55         элементов Периодической системы Д. И. Менделеева         1         Библиотека ЦОК <a href="https://m.edsoo.ru/00ada6bc">https://m.edsoo.ru/00ada6bc</a> 56         положению в Периодической системе Д. И. Менделеева         1         Библиотека ЦОК <a href="https://m.edsoo.ru/00ada824">https://m.edsoo.ru/00ada824</a> 57         развития науки и практики. Д. И. Менделеев развития науки и практики. Д. И. Менде	51	элементов. Понятие о группах сходных	1	Библиотека ЦОК <a href="https://m.edsoo.ru/00ad9ffa">https://m.edsoo.ru/00ad9ffa</a>
54         Строение атомов. Состав атомных ядер. Изотопы         1         Библиотека ЦОК <a href="https://m.edsoo.ru/00ada342">https://m.edsoo.ru/00ada342</a> 55         Строение электронных оболочек атомов элементов Периодической системы Д. И. Менделеева         1         Библиотека ЦОК <a href="https://m.edsoo.ru/00ada6bc">https://m.edsoo.ru/00ada6bc</a> 56         Характеристика химического элемента по его положению в Периодической системе Д. И. Менделеева         1         Библиотека ЦОК <a href="https://m.edsoo.ru/00ada824">https://m.edsoo.ru/00ada824</a> 57         развития науки и практики. Д. И. Менделеев — учёный, педагог и гражданин         1         Библиотека ЦОК <a href="https://m.edsoo.ru/00ada96e">https://m.edsoo.ru/00ada96e</a> 58         Электроотрицательность атомов химических элементов         1         Библиотека ЦОК <a href="https://m.edsoo.ru/00adaab8">https://m.edsoo.ru/00adaab8</a> 59         Ионная химическая связь         1         Библиотека ЦОК <a href="https://m.edsoo.ru/00adaab8">https://m.edsoo.ru/00adaab8</a> 60         Ковалентная полярная химическая связь         1         Библиотека ЦОК <a href="https://m.edsoo.ru/00adaab8">https://m.edsoo.ru/00adaab8</a>	52	система химических элементов Д. И.	1	Библиотека ЦОК <a href="https://m.edsoo.ru/00ada52c">https://m.edsoo.ru/00ada52c</a>
1	53	Периоды, группы, подгруппы	1	Библиотека ЦОК <a href="https://m.edsoo.ru/00ada52c">https://m.edsoo.ru/00ada52c</a>
55       элементов Периодической системы Д. И. Менделеева       1       Библиотека ЦОК <a href="https://m.edsoo.ru/00ada6bc">https://m.edsoo.ru/00ada6bc</a> 56       Характеристика химического элемента по его положению в Периодической системе Д. И. Менделеева       1       Библиотека ЦОК <a href="https://m.edsoo.ru/00ada824">https://m.edsoo.ru/00ada824</a> 57       развития науки и практики. Д. И. Менделеев — учёный, педагог и гражданин       1       Библиотека ЦОК <a href="https://m.edsoo.ru/00ada96e">https://m.edsoo.ru/00ada96e</a> 58       Электроотрицательность атомов химических элементов       1       Библиотека ЦОК <a href="https://m.edsoo.ru/00adaab8">https://m.edsoo.ru/00adaab8</a> 59       Ионная химическая связь       1       Библиотека ЦОК <a href="https://m.edsoo.ru/00adac34">https://m.edsoo.ru/00adac34</a> 60       Ковалентная полярная химическая связь       1       Библиотека ЦОК <a href="https://m.edsoo.ru/00adaab8">https://m.edsoo.ru/00adaab8</a>	54		1	Библиотека ЦОК <a href="https://m.edsoo.ru/00ada342">https://m.edsoo.ru/00ada342</a>
56       положению в Периодической системе Д. И. Менделеева       1       Библиотека ЦОК <a href="https://m.edsoo.ru/00ada824">https://m.edsoo.ru/00ada824</a> 57       Значение Периодического закона для развития науки и практики. Д. И. Менделеев — учёный, педагог и гражданин       1       Библиотека ЦОК <a href="https://m.edsoo.ru/00ada96e">https://m.edsoo.ru/00ada96e</a> 58       Электроотрицательность атомов химических элементов       1       Библиотека ЦОК <a href="https://m.edsoo.ru/00adaab8">https://m.edsoo.ru/00adaab8</a> 59       Ионная химическая связь       1       Библиотека ЦОК <a href="https://m.edsoo.ru/00adac34">https://m.edsoo.ru/00adac34</a> 60       Ковалентная полярная химическая связь       1       Библиотека ЦОК <a href="https://m.edsoo.ru/00adaab8">https://m.edsoo.ru/00adaab8</a>	55	элементов Периодической системы Д. И.	1	Библиотека ЦОК <a href="https://m.edsoo.ru/00ada6bc">https://m.edsoo.ru/00ada6bc</a>
57       развития науки и практики. Д. И. Менделеев <ul> <li>— учёный, педагог и гражданин</li> </ul> Библиотека ЦОК <a href="https://m.edsoo.ru/00ada96e">https://m.edsoo.ru/00ada96e</a> 58       Электроотрицательность атомов химических элементов       1       Библиотека ЦОК <a href="https://m.edsoo.ru/00adaab8">https://m.edsoo.ru/00adaab8</a> 59       Ионная химическая связь       1       Библиотека ЦОК <a href="https://m.edsoo.ru/00adac34">https://m.edsoo.ru/00adac34</a> 60       Ковалентная полярная химическая связь       1       Библиотека ЦОК <a href="https://m.edsoo.ru/00adaab8">https://m.edsoo.ru/00adaab8</a>	56	положению в Периодической системе Д. И.	1	Библиотека ЦОК <a href="https://m.edsoo.ru/00ada824">https://m.edsoo.ru/00ada824</a>
58       элементов       1       Биолиотека ЦОК <a href="https://m.edsoo.ru/00adaab8">https://m.edsoo.ru/00adaab8</a> 59       Ионная химическая связь       1       Библиотека ЦОК <a href="https://m.edsoo.ru/00adac34">https://m.edsoo.ru/00adac34</a> 60       Ковалентная полярная химическая связь       1       Библиотека ЦОК <a href="https://m.edsoo.ru/00adaab8">https://m.edsoo.ru/00adaab8</a>	57	развития науки и практики. Д. И. Менделеев	1	Библиотека ЦОК <a href="https://m.edsoo.ru/00ada96e">https://m.edsoo.ru/00ada96e</a>
60 Ковалентная полярная химическая связь 1 Библиотека ЦОК <a href="https://m.edsoo.ru/00adaab8">https://m.edsoo.ru/00adaab8</a>	58		1	Библиотека ЦОК <a href="https://m.edsoo.ru/00adaab8">https://m.edsoo.ru/00adaab8</a>
	59	Ионная химическая связь	1	Библиотека ЦОК <a href="https://m.edsoo.ru/00adac34">https://m.edsoo.ru/00adac34</a>
61 Ковалентная неполярная химическая связь 1 Библиотека ЦОК <a href="https://m.edsoo.ru/00adaab9">https://m.edsoo.ru/00adaab9</a>	60	Ковалентная полярная химическая связь	1	Библиотека ЦОК <a href="https://m.edsoo.ru/00adaab8">https://m.edsoo.ru/00adaab8</a>
	61	Ковалентная неполярная химическая связь	1	Библиотека ЦОК <a href="https://m.edsoo.ru/00adaab9">https://m.edsoo.ru/00adaab9</a>

62	Степень окисления	1	Библиотека ЦОК <a href="https://m.edsoo.ru/00adae28">https://m.edsoo.ru/00adae28</a>
63	Окислительно-восстановительные реакции	1	Библиотека ЦОК <a href="https://m.edsoo.ru/00adb076">https://m.edsoo.ru/00adb076</a>
64	Окислители и восстановители	1	Библиотека ЦОК <a href="https://m.edsoo.ru/00adb076">https://m.edsoo.ru/00adb076</a>
65	ТБ. Контрольная работа №4 по теме «Строение атома. Химическая связь»	1	Библиотека ЦОК <a href="https://m.edsoo.ru/00adb486">https://m.edsoo.ru/00adb486</a>
66	Резервный урок. Обобщение и систематизация знаний	1	Библиотека ЦОК <a href="https://m.edsoo.ru/00adb33c">https://m.edsoo.ru/00adb33c</a>
67	Резервный урок. Обобщение и систематизация знаний	1	Библиотека ЦОК <a href="https://m.edsoo.ru/00ad9cb2">https://m.edsoo.ru/00ad9cb2</a>
68	Резервный урок. Обобщение и систематизация знаний	1	Библиотека ЦОК <a href="https://m.edsoo.ru/ff0d61c6">https://m.edsoo.ru/ff0d61c6</a>

## ЛИСТ КОРРЕКТИРОВКИ КАЛЕНДАРНО-ТЕМАТИЧЕСКОГО ПЛАНИРОВАНИЯ

	2025/2026 учебного года	
 Предмет «	WKnacc (FI)	

четверть		По рабочей программе		Кор		
Кол-во уроков по плану	Кол-во уроков по факту	Дата занятия	Тема занятия	Дата занятия	Причина коррекции	Способ коррекции