

Приложение к  
 Федеральной рабочей программе  
 основного общего образования  
 Химия (базовый уровень)  
 (для 8 - 9 классов образовательных организаций),  
 утверждённое приказом директора  
 от 27.08.2025 г. № 165 -ОД

**Поурочное планирование, 8 класс.**

<b>№ урока</b>  <u>дата</u>	<b>Наименование разделов, тем учебного предмета, тем уроков</b>	<b>Количество часов</b>	<b>Учебно-методические материалы, КИМы</b>
<b>Раздел 1. Первоначальные химические понятия (20 ч)</b>			
<b><i>1.1. Химия — важная область естествознания и практической деятельности человека (5 ч)</i></b>			
1	Предмет химии. Роль химии в жизни человека. Тела и вещества.	1	<a href="https://m.edsoo.ru/7f41837c">https://m.edsoo.ru/7f41837c</a>
2	Понятие о методах познания в химии.	1	Лабораторное оборудование: набор № 1, 4. Таблицы № 3,10. Набор демонстрационного оборудования «Точка роста» № 1, 7. USB – накопитель (D:)
3	Практическая работа № 1 «Правила работы в лаборатории и приёмы обращения с лабораторным оборудованием».	1	
4	Чистые вещества и смеси. Способы разделения смесей.	1	
5	Практическая работа № 2 «Разделение смесей (на примере очистки поваренной соли)»	1	
<b><i>1.2. Вещества и химические реакции (15 ч)</i></b>			
6	Атомы и молекулы.	1	<a href="https://m.edsoo.ru/7f41837c">https://m.edsoo.ru/7f41837c</a> Набор шаростержневых моделей молекул. Таблицы № 1,4. Комплект посуды и оборудования для ученических
7	Химические элементы. Знаки (символы) химических элементов.	1	
8	Простые и сложные вещества.	1	
9	Атомно-молекулярное учение.	1	
10	Закон постоянства состава веществ. Химическая формула. Валентность атомов химических элементов.	1	
11	Относительная атомная масса. Относительная молекулярная масса.	1	

12	Массовая доля химического элемента в соединении.	1	опытов (физика, химия, биология). «Точка роста». USB – накопитель (D:)
13	Количество вещества. Моль. Молярная масса.	1	
14	Физические и химические явления. Химическая реакция.	1	
15	Признаки и условия протекания химических реакций.	1	
16	Закон сохранения массы веществ. Химические уравнения.	1	
17	Вычисления количества, массы вещества по уравнениям химических реакций.	1	
18	Классификация химических реакций (соединения, разложения, замещения, обмена).	1	
19	М. В. Ломоносов — учёный-энциклопедист. Обобщение и систематизация знаний.	1	
20	Контрольная работа №1 по теме «Вещества и химические реакции».	1	
<b>Раздел 2. Важнейшие представители неорганических веществ (30 ч)</b>			
<b>2.1. Воздух. Кислород. Понятие об оксидах (6 ч)</b>			
21	Воздух — смесь газов. Состав воздуха. Кислород — элемент и простое вещество. Озон.	1	<a href="https://m.edsoo.ru/7f41837c">https://m.edsoo.ru/7f41837c</a> Набор демонстрационного оборудования «Точка роста» № 3, 6. Таблицы № 12,13. Комплект посуды и оборудования для ученических опытов (физика, химия, биология). «Точка роста». USB – накопитель (D:)
22	Физические и химические свойства кислорода (реакции окисления, горение). Понятие об оксидах.	1	
23	Способы получения кислорода в лаборатории и промышленности. Применение кислорода.	1	
24	Тепловой эффект химической реакции, понятие о термохимическом уравнении, экзо- и эндотермических реакциях.	1	
25	Топливо (нефть, уголь и метан). Загрязнение воздуха, способы его предотвращения.	1	
26	Практическая работа № 3 по теме «Получение и собиранье кислорода, изучение его свойств».		
<b>2.2. Водород. Понятие о кислотах и солях (8 ч)</b>			
27	Водород — элемент и простое вещество. Нахождение в природе	1	<a href="https://m.edsoo.ru/7f41837c">https://m.edsoo.ru/7f41837c</a> Таблицы № 1, 9. Набор демонстрационного оборудования «Точка роста» № 1, 2. Лабораторное оборудование: набор № 1, 2. USB – накопитель (D:) Таблицы № 5, 8
28	Физические и химические свойства водорода. Применение водорода.	1	
29	Понятие о кислотах и солях.	1	
30	Способы получения водорода в лаборатории.	1	
31	Практическая работа № 4 по теме «Получение и собиранье водорода, изучение его свойств».	1	
32	Молярный объём газов. Закон Авогадро.	1	
33	Вычисления объёма, количества вещества газа по его известному количеству вещества или объёму.	1	
34	Вычисления объёмов газов по уравнению реакции на основе закона объёмных отношений газов.	1	
<b>2.3. Вода. Растворы. Понятие об основаниях (5 ч)</b>			
35	Физические и химические свойства воды.	1	

36	Состав оснований. Понятие об индикаторах.	1	<a href="https://m.edsoo.ru/7f41837c">https://m.edsoo.ru/7f41837c</a>
37	Вода как растворитель. Насыщенные и ненасыщенные растворы. Массовая доля вещества в растворе.	1	Таблицы № 7, 10. Лабораторное оборудование: набор № 1, 4.
38	Практическая работа № 5 по теме «Приготовление растворов с определённой массовой долей растворённого вещества»	1	Набор демонстрационного оборудования «Точка роста» № 2, 5.
39	Контрольная работа №2 по теме «Кислород. Водород. Вода».	1	USB – накопитель (D:)
<b>2.4. Основные классы неорганических соединений (11 ч)</b>			
40	Оксиды: состав, классификация, номенклатура.	1	<a href="https://m.edsoo.ru/7f41837c">https://m.edsoo.ru/7f41837c</a>
41	Получение и химические свойства кислотных, основных и амфотерных оксидов.	1	Коллекции № 1,3, 5.
42	Основания: состав, классификация, номенклатура.	1	Набор шаростержневых моделей молекул.
43	Получение и химические свойства оснований.	1	Таблицы № 5, 11.
44	Кислоты: состав, классификация, номенклатура.	1	Лабораторное оборудование: набор № 1, 4.
45	Получение и химические свойства кислот.	1	USB – накопитель (D:)
46	Соли (средние): номенклатура, способы получения, химические свойства.	1	
47	Практическая работа № 6. Решение экспериментальных задач по теме «Основные классы неорганических соединений».	1	
48	Генетическая связь между классами неорганических соединений.	1	
49	Обобщение и систематизация знаний.	1	
50	Контрольная работа №3 по теме "Основные классы неорганических соединений".	1	
<b>Раздел 3. Периодический закон и Периодическая система химических элементов Д. И. Менделеева. Строение атомов. Химическая связь. Окислительно-восстановительные реакции. (15 ч)</b>			
<b>3.1. Периодический закон и Периодическая система химических элементов Д. И. Менделеева. Строение атома. (7 ч)</b>			
51	Первые попытки классификации химических элементов. Понятие о группах сходных элементов.	1	<a href="https://m.edsoo.ru/7f41837c">https://m.edsoo.ru/7f41837c</a> Набор демонстрационного оборудования «Точка роста» № 1, 2, 5.
52	Периодический закон и Периодическая система химических элементов Д. И. Менделеева.	1	Таблицы № 1, 6.
53	Периоды, группы, подгруппы.	1	Комплект посуды и оборудования для ученических опытов (физика, химия, биология).
54	Строение атомов. Состав атомных ядер. Изотопы.	1	«Точка роста».
55	Строение электронных оболочек атомов элементов Периодической системы Д. И. Менделеева.	1	USB – накопитель (D:)
56	Характеристика химического элемента по его положению в Периодической системе Д. И. Менделеева.	1	
57	Значение Периодического закона для развития науки и практики. Д. И. Менделеев — учёный, педагог и гражданин.	1	
58	Резервный урок. Обобщение и систематизация знаний.		

59	Контрольная работа №4 по теме «Строение атома. Химическая связь». Комплексная работа (в случае проведения ВПР будут зачтены результаты)		
<b>3. 2. Химическая связь. Окислительно-восстановительные реакции (8 ч)</b>			
60	Электроотрицательность атомов химических элементов.	1	<a href="https://m.edsoo.ru/7f41837c">https://m.edsoo.ru/7f41837c</a>
61	Ионная химическая связь.	1	Набор демонстрационного оборудования «Точка роста» № 3,7. Таблицы № 3,7. Комплект посуды и оборудования для ученических опытов (физика, химия, биология). «Точка роста». USB – накопитель (D:)
62	Ковалентная полярная химическая связь.	1	
63	Ковалентная неполярная химическая связь	1	
64	Степень окисления.	1	
65	Окислительно-восстановительные реакции.	1	
66	Окислители. Восстановители.	1	
67	Резервный урок. Обобщение и систематизация знаний по теме «Строение атома. Химическая связь».	1	
68	Резервный урок. Обобщение и систематизация знаний.	1	

**ДОКУМЕНТ ПОДПИСАН  
ЭЛЕКТРОННОЙ ПОДПИСЬЮ**

**СВЕДЕНИЯ О СЕРТИФИКАТЕ ЭП**

Сертификат 589308906995863556254771095540604331751941992874

Владелец Романова Светлана Валерьевна

Действителен с 12.09.2025 по 12.09.2026