

Приложение к
 Федеральной рабочей программе
 основного общего образования
 Химия (базовый уровень)
 (для 8 - 9 классов образовательных организаций),
 утверждённое приказом директора
 от 30.08.2023 г. № 157 -ОД

Поурочное планирование, 8 класс.

№ урока <u>дата</u>	Наименование разделов, тем учебного предмета, тем уроков	Количество часов	Учебно-методические материалы, КИМы
Раздел 1. Первоначальные химические понятия (20 ч)			
1.1. Химия — важная область естествознания и практической деятельности человека (5 ч)			
1	Предмет химии. Роль химии в жизни человека. Тела и вещества.	1	https://m.edsoo.ru/7f41837c
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	
1.2. Вещества и химические реакции (15 ч)			
6	Атомы и молекулы.	1	https://m.edsoo.ru/7f41837c 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	
Раздел 2. Важнейшие представители неорганических веществ (30 ч)			
2.1. Воздух. Кислород. Понятие об оксидах (6 ч)			
21	Воздух — смесь газов. Состав воздуха. Кислород — элемент и простое вещество. Озон.	1	https://m.edsoo.ru/7f41837c 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 соби́рание кислорода, изучение его свойств».		
2.2. Водород. Понятие о кислотах и солях (8 ч)			
27	Водород — элемент и простое вещество. Нахождение в природе	1	https://m.edsoo.ru/7f41837c 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 соби́рание 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	
2.3. Вода. Растворы. Понятие об основаниях (5 ч)			
35	Физические и химические свойства воды.	1	

36	Состав оснований. Понятие об индикаторах.	1	https://m.edsoo.ru/7f41837c
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
39	Контрольная работа №2 по теме «Кислород. Водород. Вода».	1	демонстрационного оборудования «Точка роста» № 2, 5. USB – накопитель (D:)
2.4. Основные классы неорганических соединений (11 ч)			
40	Оксиды: состав, классификация, номенклатура.	1	https://m.edsoo.ru/7f41837c
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	
Раздел 3. Периодический закон и Периодическая система химических элементов Д. И. Менделеева. Строение атомов. Химическая связь. Окислительно-восстановительные реакции. (15 ч)			
3.1. Периодический закон и Периодическая система химических элементов Д. И. Менделеева. Строение атома. (7 ч)			
51	Первые попытки классификации химических элементов. Понятие о группах сходных элементов.	1	https://m.edsoo.ru/7f41837c Набор
52	Периодический закон и Периодическая система химических элементов Д. И. Менделеева.	1	демонстрационного оборудования «Точка роста» № 1, 2, 5.
53	Периоды, группы, подгруппы.	1	Таблицы № 1, 6.
54	Строение атомов. Состав атомных ядер. Изотопы.	1	Комплект посуды и оборудования для ученических опытов (физика, химия, биология).
55	Строение электронных оболочек атомов элементов Периодической системы Д. И. Менделеева.	1	«Точка роста».
56	Характеристика химического элемента по его положению в Периодической системе Д. И. Менделеева.	1	USB – накопитель (D:)
57	Значение Периодического закона для развития науки и практики. Д. И. Менделеев — учёный, педагог и гражданин.	1	
3. 2. Химическая связь. Окислительно-восстановительные реакции (8 ч)			

58	Электроотрицательность атомов химических элементов.	1	https://m.edsoo.ru/7f41837c 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:)
59	Ионная химическая связь.	1	
60	Ковалентная полярная химическая связь.	1	
61	Ковалентная неполярная химическая связь	1	
62	Степень окисления.	1	
63	Окислительно-восстановительные реакции.	1	
64	Окислители. Восстановители.	1	
65	Контрольная работа №4 по теме «Строение атома. Химическая связь».	1	
66	Обобщение знаний о наиболее важных характеристиках веществ и химических процессов.	1	
67	Обобщение знаний о наиболее важных характеристиках веществ и химических процессов.	1	
68	Итоговая контрольная работа.	1	

**ДОКУМЕНТ ПОДПИСАН
ЭЛЕКТРОННОЙ ПОДПИСЬЮ**

СВЕДЕНИЯ О СЕРТИФИКАТЕ ЭП

Сертификат 176382614773150070335747769939328150673109022447

Владелец Романова Светлана Валерьевна

Действителен с 21.04.2023 по 20.04.2024