

**МУНИЦИПАЛЬНОЕ БЮДЖЕТНОЕ ОБЩЕОБРАЗОВАТЕЛЬНОЕ УЧРЕЖДЕНИЕ
«Многопрофильный лицей №186 - «Перспектива»
Приволжского района г. Казани**

«Рассмотрено»

Руководитель МО
МБОУ «Лицей №186 «Перспектива»

Л.М. Фархутдинова

Протокол № 1 от
« 26 » августа 20 22 г.

«Согласовано»

Заместитель директора по УР
МБОУ «Лицей №186 «Перспектива»

Э.Н. Замалдинова

« 26 » августа 20 22 г.

«Утверждаю»

Директор
МБОУ «Лицей №186 «Перспектива»

А. Т. Замалдинов

Приказ № 286
« 29 » августа 20 22 г.



**РАБОЧАЯ ПРОГРАММА
(календарно-тематическое планирование)**

по химии

Абдулиной Альфинур Хазибовны

учителя химии и биологии

Классы: 8 А, Б, Г, Д

(Базовый уровень обучения)

Рассмотрено на заседании

педагогического совета

протокол №1

« 26 » августа 20 22 г.

Календарно-тематическое планирование Химия 8 класс

№ урок а	Тема урока	Дата проведения				
		План	Факт			
			8А	8Б	8Г	8Д
1	Предмет химии. Тела и вещества. Физические и химические явления. Роль химии в жизни человека. Вводный инструктаж по технике безопасности в кабинете химии.	01.09 -03.09				
2	Основные методы познания: наблюдение, измерение, эксперимент.	05.09-10.09				
3	Агрегатные состояния веществ.	05.09-10.09				
4	<i>Практическая работа №1</i> Лабораторное оборудование и приемы обращения с ним. Правила безопасной работы в химической лаборатории.	12.09-17.09				
5	Чистые вещества и смеси. Способы разделения смесей.	12.09-17.09				
6	<i>Практическая работа №2</i> Очистка поваренной соли (Аналог «Анализ почвы»)	19.09-24.09				
7	Атом. Молекула. Химический элемент. Простые и сложные вещества.	19.09-24.09				
8	Знаки химических элементов. Периодическая таблица химических элементов Д.И. Менделеева	26.09-01.10				
9	Знаки химических элементов. Периодическая таблица химических элементов Д.И. Менделеева	26.09-01.10				
10	Химические формулы. Индексы. Коэффициенты. Относительная атомная масса	03.10-08.10				
11	Относительная молекулярная масса. Массовая доля химического элемента в соединении.	03.10-08.10				
12	Валентность.	10.10-15.10				
13	Валентность. Закон постоянства состава вещества.	10.10-15.10				

14	Химические реакции. Условия и признаки протекания химических реакций. Тепловой эффект химических реакций. Понятие об экзо- и эндотермических реакциях.	17.10-22.10				
15	Закон сохранения массы веществ. Химические уравнения.	17.10-22.10				
16	Закон сохранения массы веществ. Химические уравнения.	24.10-28.10				
17	Типы химических реакций	07.11-12.11				
18	Типы химических реакций	07.11-12.11				
19	Типы химических реакций	14.11-19.11				
20	Повторение и обобщение темы. Подготовка к контрольной работе.	14.11-19.11				
21	Контрольная работа 1 по теме «Начальные понятия и законы химии»	21.11-26.11				
22	Воздух. Состав воздуха. Анализ контрольной работы. Работа над ошибками.	21.11-26.11				
23	Кислород-химический элемент и простое вещество. Озон. Физические и химические свойства кислорода. Получение и применение кислорода. Качественная реакция на кислород.	28.11-03.12				
24	<i>Практическая работа №3</i> Получение, сбор и распознавание кислорода	28.11-03.12				
25	Оксиды.	05.12-10.12				
26	Водород- химический элемент и простое вещество. Физические и химические свойства водорода. Получение водорода в лаборатории и в промышленности. Применение водорода. Качественная реакция на водород.	05.12-10.12				
27	<i>Практическая работа №4</i> Получение, сбор и распознавание водорода	12.12-17.12				
28	Кислоты. Индикаторы.	12.12-17.12				
29	Соли.	19.12-27.12				
30	Моль- единица количества вещества. Молярная масса	19.12-27.12				
31	Моль- единица количества вещества. Молярная масса	09.01-14.01				

32	Молярный объем газов. Закон Авогадро. Объёмные отношения газов при химических реакциях.	09.01-14.01				
33	Расчёты по химическим уравнениям	16.01-21.01				
34	Расчёты по химическим уравнениям	16.01-21.01				
35	Вода в природе. Физические и химические свойства воды. Круговорот воды в природе. Основания .Изменение окраски индикаторов в различных средах.	23.01-28.01				
36	Растворы. Растворимость веществ в воде. Концентрация растворов. Массовая доля растворённого вещества в растворе.	23.01-28.01				
37	<i>Практическая работа №5.</i> Приготовление растворов солей с их заданной массовой долей	30.01-04.02				
38	Обобщение и систематизация знаний по главе 2	30.01-04.02				
39	Контрольная работа №2 «Важнейшие представители неорганических веществ. Количественные соотношения в химии»	06.02-11.02				
40	Анализ контрольной работы. Работа над ошибками	06.02-11.02				
41	Оксиды. Классификация. Номенклатура. Физические и химические свойства оксидов. Получение и применение оксидов.	13.02-18.02				
42	Основания. Классификация. Номенклатура. Физические и химические свойства оснований. Реакция нейтрализации. Получение оснований.	13.02-18.02				
43	Кислоты. Классификация. Номенклатура. Физические свойства кислот.	20.02-25.02				
44	Кислоты. Химические свойства кислот. Получение и применение кислот.	20.02-25.02				
45	Соли. Классификация. Номенклатура.	27.02-04.03				
46	Соли. Физические и химические свойства солей. Получение и применение солей.	27.02-04.03				
47	Генетическая связь между классами неорганических соединений. Проблема безопасного использования веществ и химических реакций в повседневной жизни. Токсичные,	06.03-11.03				

	горючие и взрывоопасные вещества.					
48	<i>Практическая работа №6</i> Решение экспериментальных задач по теме «Основные классы неорганических соединений»	06.03-11.03				
49	Обобщение и систематизация знаний по теме «Основные классы неорганических соединений. Бытовая химическая грамотность.	13.03-18.03				
50	Обобщение и систематизация знаний по теме «Основные классы неорганических соединений.	13.03-18.03				
51	Контрольная работа 3 «Основные классы неорганических соединений».	20.03-24.03				
52	Анализ контрольной работы. Работа над ошибками. Естественные семейства химических элементов. Амфотерность.	03.04-08.04				
53	Периодический закон Д. И. Менделеева.	03.04-08.04				
54	Строение атома: ядро, энергетический уровень. Состав ядра атома: протоны, нейтроны. Изотопы.	10.04-15.04				
55	Строение энергетических уровней атомов первых 20 химических элементов периодической системы Д. И. Менделеева	10.04-15.04				
56	Периодический система химических элементов Д.И. Менделеева. Физический смысл атомного (порядкового номера) химического элемента, номера группы и периода периодической системы.	17.04-22.04				
57	Закономерности изменения свойств атомов химических элементов и их соединений на основе положения в периодической системе Д. И. Менделеева и строения атома.	17.04-22.04				
58	Характеристика элемента на основании его положения в периодической системе.	24.04-29.04				
59	Значение периодического закона и периодической системы химических элементов Д.И. Менделеева	24.04-29.04				
60	Ионная химическая связь. Ионная кристаллическая решётка.	01.05-06.05				
61	Ковалентная химическая связь. Электроотрицательность атомов химических элементов. Молекулярные и атомные кристаллические решётки.	01.05-06.05				

62	Ковалентная полярная и неполярная химическая связь. Понятие о водородной связи и её влияние на физические свойства веществ на примере воды.	08.05-13.05				
63	Металлическая химическая связь. Металлическая кристаллическая решётка. Зависимость физических свойств веществ от типа кристаллической решётки.	08.05-13.05				
64	Степень окисления. Окислитель, восстановитель. Определение степени окисления атомов химических элементов в соединении.	15.05-20.05				
65	Сущность окислительно-восстановительных реакций.	15.05-20.05				
66	Обобщение и систематизация знаний по главам 4-5	22.05-27.05				
67	Контрольная работа №4 «Периодический закон и Периодическая система химических элементов Д.И. Менделеева и строение атома. Химическая связь. Окислительно-восстановительные реакции.	22.05-27.05				
68	Итоговый урок.	29.05-31.05				

--	--	--	--	--	--

Учебно-тематическое планирование по химии

Класс: 8

Учитель: Абдулина Альфинур Хазибовна

Количество часов: 68

Всего ___68___; в неделю ___2___

Плановых контрольных уроков __4__

Практических работ ___6___

Тестов _____

Лабораторных работ _____

Административных контрольных уроков _____

Учебник:

1. Габриелян О.С., Остроумов И.Г, Сладков С.А. Химия. 8 класс: учебник. - М.: Просвещение, 2022г.

Дополнительная литература:

1. Химия. 8 класс. Учебник (авторы О. С. Габриелян, И. Г. Остроумов, С.А. Сладков), 2011.
2. Методическое пособие. 8 класс (авторы О. С. Габриелян, И. Г. Остроумов, С. А. Сладков).
3. Программа курса химии для 8—9 классов общеобразовательных учреждений (авторы О. С. Габриелян, И. Г. Остроумов, С. А. Сладков).
4. Рабочая тетрадь. 8 класс (авторы О. С. Габриелян, С. А. Сладков).
5. Тетрадь для лабораторных опытов и практических работ. 8 класс (авторы О. С. Габриелян, И. В. Аксёнова).
6. Химия в тестах, задачах и упражнениях. 8 класс (авторы О. С. Габриелян, И. В. Тригубчак).
7. Электронная форма учебника.

Информационные средства

1. <http://www.alhimik.ru>. Представлены следующие рубрики: советы абитуриенту, учителю химии, справочник (очень большая подборка таблиц и справочных материалов), весёлая химия, новости, олимпиады, кунсткамера (много интересных исторических сведений).
2. <http://www.hij.ru>. Журнал «Химия и жизнь» понятно и занимательно рассказывает обо всём интересном, что происходит в науке и мире, в котором мы живём.
3. <http://chemistry-chemists.com/index.html>. Электронный журнал «Химики и химия», в котором представлены опыты по химии и занимательная информация, позволяющие увлечь учеников экспериментальной частью предмета.
4. <http://c-books.narod.ru>. Всевозможная литература по химии.
5. <http://www.prosv.ru/>. Пособия для учащихся, в том числе для подготовки к итоговой аттестации (ОГЭ и ЕГЭ), методические пособия для учителей, научно-популярная литература по химии.
6. <http://1september.ru/>. Журнал предназначен не только для учителей. В нём представлено большое количество работ учеников,

в том числе исследовательского характера.

7. <http://schoolbase.ru/articles/items/ximiya>. Всероссийский школьный портал со ссылками на образовательные сайты по химии.

8. www.periodictable.ru. Сборник статей о химических элементах, иллюстрированный экспериментом.

В данном документе пронумеровано,
прошнуровано и скреплено печатью
11 _____ лист(а,ов)

Директор МБОУ «Лицей №186
«Перспектива»

А.Т.Замалдинов



