

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
« 29 » 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
« 26 » августа 20 22 г.



РАБОЧАЯ ПРОГРАММА

(календарно-тематическое планирование)

по химии

Абдулина Альфинур Хазибовна

Учителя химии

Классы: 8 В

(базовый уровень обучения)

Рассмотрено на заседании

педагогического совета

протокол №1

« 29 » августа 20 22 г.

Календарно-тематическое планирование Химия 8В класс

№ урока	Тема урока	Дата проведения	
		План	Факт
1	Предмет химии. Тела и вещества. Вводный инструктаж по технике безопасности в кабинете химии. .	01.09-03.09	
2	Физические и химические явления. Роль химии в жизни человека. Хемофилия и хемофобия.	01.09-03.09	
3	История развития и становления химической науки.	05.09-10.09	
4	Основные методы познания: наблюдение, изменение, эксперимент.	05.09-10.09	
5	Агрегатные состояния веществ.	05.09-10.09	
6	<i>Практическая работа №1</i> Лабораторное оборудование и приёмы обращения с ним. Правила безопасной работы в химической лаборатории.	12.09-17.09	
7	<i>Практическая работа №2</i> «Наблюдение за горящей свечой»	12.09-17.09	
8	Чистые вещества и смеси. Способы разделения смесей.	12.09-17.09	
9	<i>Практическая работа №3</i> Очистка поваренной соли (Аналог «Анализ почвы»)	19.09-24.09	
10	Атом. Молекула. Химический элемент. Простые и сложные вещества.	19.09-24.09	
11	Знаки химических элементов. Периодическая таблица химических элементов Д.И. Менделеева	19.09-24.09	
12	Знаки химических элементов. Периодическая таблица химических элементов Д.И. Менделеева	26.09-01.10	
13	Химические формулы. Индексы. Коэффициенты. Относительная атомная масса	26.09-01.10	
14	Относительная молекулярная масса. Массовая доля элемента в соединении.	26.09-01.10	
15	Расчёты массовой доли химического элемента по формуле соединения. Установление простейшей формулы вещества по массовым долям химических элементов.	03.10-08.10	
16	Валентность	03.10-08.10	
17	Валентность. Закон постоянства состава вещества.	03.10-08.10	
18	Химические реакции. Условия и признаки протекания химических реакций.	10.10-15.10	
19	Тепловой эффект химических реакций. Понятие об экзо- и эндотермических реакциях.	10.10-15.10	
20	Расчёты по термохимическим уравнениям реакций	10.10-15.10	

21	Закон сохранения массы веществ. Химические уравнения.	17.10-22.10	
22	Закон сохранения массы веществ. Химические уравнения.	17.10-22.10	
23	Типы химических реакций	17.10-22.10	
24	Типы химических реакций	24.10-28.10	
25	Составление уравнений химических реакций по типам реакций.	24.10-28.10	
26	Повторение и обобщение пройденного по теме «Первоначальные химические понятия».	07.11-12.11	
27	Повторение и обобщение пройденного по теме «Первоначальные химические понятия». Подготовка к контрольной работе.	07.11-12.11	
28	Контрольная работа 1 по теме «Первоначальные химические понятия».	07.11-12.11	
29	Анализ контрольной работы. Работа над ошибками. Воздух. Состав воздуха.	14.11-19.11	
30	Расчёты с использованием понятия «объёмная доля компонента в газовой смеси»	14.11-19.11	
31	Кислород-химический элемент и простое вещество. Озон. Физические свойства кислорода.	14.11-19.11	
32	Химические свойства кислорода. Получение и применение кислорода. Качественная реакция на кислород	21.11-26.11	
33	<i>Практическая работа №4</i> Получение, собирание и распознавание кислорода	21.11-26.11	
34	Оксиды.	21.11-26.11	
35	Водород- химический элемент и простое вещество. Физические и химические свойства водорода.	28.11-03.12	
36	Получение водорода в лаборатории и в промышленности. Применение водорода. Качественная реакция на водород.	28.11-03.12	
37	<i>Практическая работа №5</i> Получение, собирание и распознавание водорода	28.11-03.12	
38	Обобщение по теме «Кислород .Водород».	05.12-10.12	
39	Кислоты. Индикаторы.	05.12-10.12	
40	Соли	05.12-10.12	
41	Обобщение знаний по теме «Оксиды. Кислоты. Соли».	12.12-17.12	
42	Моль- единица количества вещества. Молярная масса	12.12-17.12	
43	Моль- единица количества вещества. Молярная масса	12.12-17.12	

44	Вычисления с использованием понятий «количество вещества», «моль», «молярная масса», «число Авогадро».	19.12-27.12	
45	Молярный объем газов. Закон Авогадро. Объёмные отношения газов при химических реакциях.	19.12-27.12	
46	Расчёты по химическим уравнениям. Решение задач на нахождение количества, массы или объёма массы вещества по количеству, объёму, массе реагентов или продуктов реакции.	19.12-27.12	
47	Расчёты по химическим уравнениям	09.01-14.01	
48	Вода в природе. Физические и химические свойства воды. Круговорот воды в природе. Пероксид водорода.	09.01-14.01	
49	Вода - самая удивительная жидкость на планете.	09.01-14.01	
50	Основания. Изменение окраски индикаторов в различных средах.	16.01-21.01	
51	Растворы. Растворимость веществ в воде.	16.01-21.01	
52	Концентрация растворов. Массовая доля растворённого вещества в растворе.	16.01-21.01	
53	Вычисления по уравнениям химических реакций с использованием понятий «массовая доля растворённого вещества», «массовая доля примесей».	23.01-28.01	
54	<i>Практическая работа №6</i> Приготовление растворов солей с их заданной массовой долей	23.01-28.01	
-	Домашний эксперимент Выращивание кристаллов алюмокалиевых квасцов или медного купороса	-	
55	Обобщение и систематизация знаний по теме «Важнейшие представители неорганических веществ. Количественные соотношения в химии».	23.01-28.01	
56	Контрольная работа №2 «Важнейшие представители неорганических веществ. Количественные соотношения в химии».	30.01-04.02	
57	Анализ контрольной работы. Работа над ошибками.	30.01-04.02	
58	Оксиды. Классификация. Номенклатура. Физические свойства оксидов. Получение оксидов.	30.01-04.02	
59	Химические свойства оксидов. Применение оксидов.	06.02-11.02	
60	Основания. Классификация. Номенклатура. Физические свойства оснований. Техника безопасности при работе с щелочами.	06.02-11.02	
61	Химические свойства оснований. Реакция нейтрализации. Получение оснований.	06.02-11.02	
62	Кислоты. Классификация. Номенклатура. Физические свойства кислот. Техника безопасности при работе с кислотами .	13.02-18.02	

63	Химические свойства кислот.	13.02-18.02	
64	Получение и применение кислот.	13.02-18.02	
65	Соли. Классификация. Номенклатура.	20.02-25.02	
66	Физические и химические свойства солей.	20.02-25.02	
67	Получение и применение солей.	20.02-25.02	
68	Генетическая связь между классами неорганических соединений.	27.02-04.03	
69	Составление генетических рядов металлов и неметаллов. Свойства основных классов неорганических веществ.	27.02-04.03	
70	Проблема безопасного использования веществ и химических реакций в повседневной жизни. Токсичные, горючие и взрывоопасные вещества. Бытовая химическая грамотность.	27.02-04.03	
71	<i>Практическая работа №7</i> Решение экспериментальных задач по теме «Основные классы неорганических соединений»	06.03-11.03	
72	Обобщение и систематизация знаний по теме «Основные классы неорганических соединений».	06.03-11.03	
73	Обобщение и систематизация знаний по теме «Основные классы неорганических соединений».	06.03-11.03	
74	Контрольная работа 3 «Основные классы неорганических соединений».	13.03-18.03	
75	Анализ контрольной работы. Работа над ошибками. Естественные семейства химических элементов.	13.03-18.03	
76	Амфотерность. Амфотерные соединения.	13.03-18.03	
77	Периодический закон Д. И. Менделеева	20.03-24.03	
78	Строение атома: ядро, энергетический уровень. Состав ядра атома: протоны, нейтроны. Изотопы.	20.03-24.03	
79	Строение энергетических уровней атомов химических элементов периодической системы Д.И.Менделеева	03.04-08.04	
80	Строение электронных оболочек атомов химических элементов.	03.04-08.04	
81	Обобщение по теме Основные сведения о строение атома.	03.04-08.04	
82	Периодический система химических элементов Д.И. Менделеева. Физический смысл атомного (порядкового номера) химического элемента, номера группы и периода периодической системы.	10.04-15.04	
83	Закономерности изменения свойств атомов химических элементов и их соединений на	10.04-15.04	

	основе положения в периодической системе Д.И.Менделеева и строения атома.		
84	Характеристика элемента -металла на основании его положения в периодической системе.	10.04-15.04	
85	Характеристика элемента -металла на основании его положения в периодической системе.	17.04-22.04	
86	Значение периодического закона и периодической системы химических элементов Д.И. Менделеева	17.04-22.04	
87	Обобщающий урок по теме ПСХЭ и строение атома.	17.04-22.04	
88	Ионная химическая связь. Ионная кристаллическая решётка.	24.04-29.04	
89	Ковалентная химическая связь. Электроотрицательность атомов химических элементов. Молекулярные и атомные кристаллические решётки.	24.04-29.04	
90	Ковалентная полярная и неполярная химическая связь.	24.04-29.04	
91	Понятие о водородной связи и её влияние на физические свойства веществ на примере воды.	01.05-06.05	
92	Металлическая химическая связь. Металлическая кристаллическая решётка. Зависимость физических свойств веществ от типа кристаллической решётки.	01.05-06.05	
93	Обобщение по типам кристаллических решеток. Зависимость физических свойств веществ от типа кристаллической решетки.	01.05-06.05	
94	Обобщающий урок по теме «Химическая связь»	08.05-13.05	
95	Степень окисления. Окислитель, восстановитель.	08.05-13.05	
96	Определение степени окисления по химической формуле.	08.05-13.05	
97	Сущность окислительно-восстановительных реакций.	15.05-20.05	
98	Типы окислительно-восстановительных реакций.	15.05-20.05	
99	Составление уравнений окислительно-восстановительных реакций методом электронного баланса.	15.05-20.05	
100	Обобщение и систематизация знаний по главам 4-5	22.05-31.05	
101	Контрольная работа №4 «Периодический закон и Периодическая система химических элементов Д.И. Менделеева и строение атома. Химическая связь. Окислительно-восстановительные реакции.	22.05-31.05	
102	Итоговый урок.	22.05-31.05	

Лист корректировки рабочей программы по предмету Химия:

Учителя Абдулиной Альфинур Хазибовны

Класс	Название раздела, темы	Дата проведения по плану	Причины корректировки	Корректирующие мероприятия	Дата проведения по факту

Учебно-тематическое планирование по химии

Класс: 8

Учитель: Абдулина Альфинур Хазибовна

Количество часов: 102

Всего ___ 102 в неделю 3__

Плановых контрольных уроков 4_____

Практических работ _____ 7_____

Тестов _____

Лабораторных работ _____

Административных контрольных уроков _____

Учебник:

1. Габриелян О.С., Остроумов И.Г, Сладков С.А. Химия. 8 класс: учебник. - М.: Просвещение, 2019г.

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.

В данном документе пронумеровано,
прошнуровано и скреплено печатью

_____ лист(а,ов)

Директор МБОУ «Лицей №186 –
«Перспектива»

_____ А.Т.Замалдинов



