

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 25.08.2023г.

«Согласовано»

Заместитель директора по УР
МБОУ «Лицей №186 - «Перспектива»
 /Э. Н. Замалдинова/
« 25 » августа 20 23 г.

«Утверждаю»

Директор
МБОУ «Лицей №186 - «Перспектива»
 /А. Т. Замалдинов/
Приказ №422 от 28.08.2023г.



РАБОЧАЯ ПРОГРАММА
(календарно-тематическое планирование)

по предмету «Химия»
Абдулиной Альфинур Хазибовны,
учителя химии и биологии
первой квалификационной категории

Класс: 8В
(углубленный уровень)

Рассмотрено на заседании
педагогического совета
протокол №1 от 28.08.2023г.

**ПОУРОЧНОЕ ПЛАНИРОВАНИЕ
8 В КЛАСС**

№ п/п	Тема урока	Количество часов			Дата изучения	Факт	Электронные цифровые образ-е ресурсы
		Всег о	Контр-е работы	Практ-е работы			
1	Предмет химии. Роль химии в жизни человека. Понятие об истории возникновения и развития химии. Химия в системе наук	1			01.09-09.09		
2	Тела и вещества. Физические и химические свойства веществ. Физические и химические явления.	1			01.09-09.09		
3	Представления о научном познании на эмпирическом уровне: наблюдение, измерение, эксперимент, моделирование. Понятие о методах работы с химическими веществами. Оборудование школьной химической лаборатории	1			01.09-09.09		
4	Практическая работа № 1 по теме "Правила работы в лаборатории и приёмы обращения с лабораторным оборудованием"	1		1	11.09-16.09		
5	Чистые вещества и смеси. Способы разделения смесей. Понятие о теоретических методах познания в естественных науках. Источники химической информации.	1			11.09-16.09		
6	Практическая работа № 2 по теме "Разделение смесей (на примере очистки поваренной соли)"	1		1	11.09-16.09		
7	Атомы и молекулы. Химические элементы.	1			18.09-23.09		
8	Простые и сложные вещества. Вещества молекулярного и немолекулярного строения	1			18.09-23.09		

9	Химическая формула. Валентность атомов химических элементов. Закон постоянства состава вещества	1			18.09-23.09		
10	Определение валентности атомов по формулам бинарных соединений	1			25.09-30.09		
11	Относительная атомная масса. Относительная молекулярная масса	1			25.09-30.09		
12	Вычисления относительной молекулярной массы веществ, молярной массы, массы веществ и количества вещества	1			25.09-30.09		
13	Массовая доля химического элемента в соединении. Вычисление массовой доли химического элемента по формуле соединения	1			02.10-07.10		
14	Нахождение простейшей формулы вещества по массовым долям элементов	1			02.10-07.10		
15	Вычисления простейшей формулы вещества по массовым или мольным долям элементов	1			02.10-07.10		
16	Количество вещества. Моль. Взаимосвязь количества массы и числа структурных единиц вещества	1			09.10-14.10		
17	Молярная масса смеси веществ	1			09.10-14.10		
18	Химические явления. Химическая реакция и её признаки	1			09.10-14.10		
19	Закон сохранения массы веществ. Атомно-молекулярная теория. Жизнь и деятельность М.В. Ломоносова.	1			16.10-21.10		
20	Химические уравнения	1			16.10-21.10		
21	Типы химических реакций	1			16.10-21.10		

22	Расчёты по химическим уравнениям количества и массы исходных веществ или продуктов реакции	1			23.10-27.10		
23	Вычисления по уравнениям химической реакции: количества вещества, массы по известному количеству вещества, массе реагентов или продуктов реакции	1			23.10-27.10		
24	Вычисления по уравнениям химической реакции: количества вещества, массы по известному количеству вещества, массе реагентов или продуктов реакции	1			23.10-27.10		
25	Обобщение и систематизация знаний	1			07.11-11.11		
26	Контрольная работа № 1 по теме "Вещества и химические реакции"	1	1		07.11-11.11		
27	Воздух — смесь газов. Понятие о газах. Закон Авогадро. Молярный объем газов	1			13.11-18.11		
28	Вычисления объёма, количества вещества газа по известному его количеству вещества, объёму	1			13.11-18.11		
29	Относительная плотность газов. Вычисление относительной плотности газов	1			13.11-18.11		
30	Определение относительной молекулярной массы газообразного вещества по известной относительной плотности	1			20.11-25.11		
31	Вычисления относительной молекулярной массы газа по известной относительной плотности	1			20.11-25.11		
32	Объёмные отношения газов при химических реакциях. Вычисление объемов газов по уравнению химической реакции	1			20.11-25.11		
33	Кислород — элемент и простое вещество	1			27.11-02.12		

34	Оксиды	1			27.11-02.12		
35	Способы получения кислорода в лаборатории и промышленности	1			27.11-02.12		
36	Практическая работа № 3 по теме "Получение и собиране кислорода, изучение его свойств"	1		1	04.12-09.12		
37	Озон — аллотропная модификация кислорода. Круговорот кислорода в природе	1			04.12-09.12		
38	Тепловой эффект химической реакции, термохимические уравнения, экзо- и эндотермические реакции	1			04.12-09.12		
39	Топливо. Использование угля и метана в качестве топлива. Загрязнение воздуха.	1			11.12-16.12		
40	Вычисления по уравнениям химической реакции: количества вещества, объёма, массы по известному количеству вещества, объёму, массе реагентов или продуктов реакции	1			11.12-16.12		
41	Контрольная работа № 2 по теме "Воздух. Кислород. Оксиды"	1	1		11.12-16.12		
42	Водород — элемент и простое вещество	1			18.12-23.12		
43	Способы получения водорода в лаборатории и промышленности	1			18.12-23.12		
44	Практическая работа № 4 по теме "Получение и собиране водорода, изучение его свойств"	1		1	18.12-23.12		
45	Использование водорода в качестве топлива	1			25.12-29.12		
46	Понятие о кислотах и солях. Состав кислот и солей	1			25.12-29.12		
47	Вычисления объёма, количества вещества газа по известному его количеству вещества или объёму	1			09.01-13.01		

48	Вычисления объёмов газов по уравнению химической реакции	1			09.01-13.01		
49	Вычисления по уравнениям химической реакции: количества вещества, объёма, массы по известному количеству вещества, объёму, массе реагентов или продуктов реакции	1			09.01-13.01		
50	Физические свойства воды. Вода в природе. Анализ и синтез - методы изучения состава воды	1			15.01-20.01		
51	Химические свойства воды. Состав оснований.	1			15.01-20.01		
52	Растворы. Растворимость веществ в воде. Насыщенные и ненасыщенные, концентрированные и разбавленные растворы	1			15.01-20.01		
53	Способы выражения концентрации растворов: массовая доля растворённого вещества, молярная концентрация	1			22.01-27.01		
54	Практическая работа № 5 по теме "Приготовление растворов с определённой массовой долей растворённого вещества. Приготовление растворов с определённой молярной концентрацией растворённого вещества"	1		1	22.01-27.01		
55	Вычисления с использованием понятия «массовая доля вещества в растворе»	1			22.01-27.01		
56	Вычисления с использованием понятия «молярная концентрация растворённого вещества»	1			29.01-03.02		
57	Роль растворов в природе и жизни человека. Круговорот воды в природе. Загрязнение природных вод. Охрана и очистка природных вод.	1			29.01-03.02		
58	Вычисления с использованием графиков растворимости для расчётов растворимости веществ	1			29.01-03.02		

59	Вычисления с использованием понятия «массовая доля вещества в растворе»	1			05.02-10.02		
60	Вычисления с использованием понятия «молярная концентрация растворённого вещества»	1			05.02-10.02		
61	Вычисления с использованием графиков растворимости для расчётов растворимости веществ	1			05.02-10.02		
62	Контрольная работа № 3 по теме "Водород. Вода. Растворы. Основания"	1	1		12.02-17.02		
63	Оксиды: состав, классификация, тривиальные названия	1			12.02-17.02		
64	Получение и химические свойства оксидов	1			12.02-17.02		
65	Понятие о гидроксидах — основаниях и кислородсодержащих кислотах	1			19.02-24.02		
66	Физические и химические свойства кислот	1			19.02-24.02		
67	Получение кислот	1			19.02-24.02		
68	Классификация оснований	1			26.02-02.03		
69	Щёлочи, их свойства и способы получения	1			26.02-02.03		
70	Нерастворимые основания, их свойства и способы получения	1			26.02-02.03		
71	Понятие об амфотерных гидроксидах: химические свойства и получение. Применение важнейших оснований	1			04.03-09.03		
72	Соли: состав, классификация, тривиальные названия	1			04.03-09.03		
73	Физические и химические свойства солей. Получение солей	1			04.03-09.03		
74	Генетическая связь между классами неорганических соединений	1			11.03-16.03		

75	Практическая работа № 6. Решение экспериментальных задач по теме «Основные классы неорганических соединений»	1		1	11.03-16.03		
76	Вычисления по уравнениям химической реакции: количества вещества, объёма, массы по известному количеству вещества, объёму, массе реагентов или продуктов реакции	1			11.03-16.03		
77	Вычисления массы продукта реакции по известной массе одного из исходных веществ, взятого в виде раствора, содержащего определённую массовую долю растворённого вещества	1			18.03-22.03		
78	Контрольная работа № 4 по теме "Основные классы неорганических соединений"	1	1		18.03-22.03		
79	Первые попытки классификации химических элементов. Понятие о группах сходных элементов. Элементы, которые образуют амфотерные оксиды и гидроксиды.	1			01.04-06.04		
80	Периодический закон. Открытие Периодического закона	1			01.04-06.04		
81	Короткопериодная и длиннопериодная формы Периодической системы химических элементов Д.И. Менделеева. Периоды и группы	1			01.04-06.04		
82	Основные сведения о строении атомов	1			08.04-13.04		
83	Состав атомных ядер. Изотопы как разновидности атомов химического элемента	1			08.04-13.04		
84	Электроны. Электронная орбиталь	1			08.04-13.04		
85	Энергетические уровни и подуровни атома; s-, p-, d-орбитали	1			15.04-20.04		

86	Электронные конфигурации и электронно-графические формулы атомов	1			15.04-20.04		
87	Строение электронных оболочек атомов первых 20 химических элементов Периодической системы Д.И. Менделеева	1			15.04-20.04		
88	Закономерности изменения радиуса атомов химических элементов, металлических и неметаллических свойств по группам и периодам. Изменение свойств соединений химических элементов в периодах и группах	1			22.04-27.04		
89	Характеристика химического элемента по его положению в Периодической системе Д.И. Менделеева	1			22.04-27.04		
90	Значение Периодического закона и Периодической системы химических элементов для развития науки и практики	1			22.04-27.04		
91	Электроотрицательность химических элементов. Ковалентная полярная связь	1			29.04-04.05		
92	Ковалентная неполярная связь	1			29.04-04.05		
93	Ионная связь	1			29.04-04.05		
94	Электронные и структурные формулы веществ	1			06.05-11.05		
95	Кристаллические и аморфные вещества. Типы кристаллических решеток и их характеристики. Причины многообразия веществ зависимость свойств веществ от состава и строения	1			06.05-11.05		
96	Степень окисления	1			06.05-11.05		
97	Окислительно-восстановительные реакции. Химические элементы- окислители и восстановители	1			13.05-18.05		

98	Составление уравнений окислительно-восстановительных реакций, метод электронного баланса	1			13.05-18.05		
99	Вычисления по уравнениям химической реакции: количества вещества, объёма, массы по известному количеству вещества, объёму, массе реагентов или продуктов реакции	1			13.05-18.05		
100	Вычисления простейшей молекулярной формулы вещества по известным массовым долям элементов	1			20.05-25.05		
101	Контрольная работа № 5 по теме "Строение атома. Химическая связь"	1	1		20.05-25.05		
102	Итоговый урок	1			20.05-25.05		
ОБЩЕЕ КОЛИЧЕСТВО ЧАСОВ ПО ПРОГРАММЕ		102	5	6			

Учебно-тематическое планирование по химии

Классы: 8В

Учитель: Абдулина Альфинур Хазибовна

Количество часов: 102

Всего ___ 102 ___; в неделю ___ 3 ___

Плановых контрольных уроков __ 5 _____

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.

В данном документе пронумеровано,
прошнуровано и скреплено печатью
А.Т.Замалдинов лист(а,ов)

Директор МБОУ «Лицей №186
«Перспектива»

А.Т.Замалдинов
А.Т.Замалдинов

