

**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

Классы: 9 В

(Углубленный уровень обучения)

Рассмотрено на заседании
педагогического совета
протокол №1
«26» августа 2022 г.

Календарно-тематическое планирование *Химия 9В класс*

№ урок а	Тема урока	Дата проведения	
		План	Факт
1	Классификация неорганических веществ и их номенклатура	01.09-03.09	
2	Классификация химических реакций по различным признакам: числу и составу исходных и полученных веществ; изменению степеней окисления атомов химических элементов; поглощению или выделению энергии	01.09-03.09	
3	Классификация химических реакций по различным признакам: числу и составу исходных и полученных веществ; изменению степеней окисления атомов химических элементов; поглощению или выделению энергии	05.09-10.09	
4	Расчёты по уравнениям химических реакций.	05.09-10.09	
5	Подготовка к контрольной работе.	05.09-10.09	
6	Контрольная работа № 1 по теме «Обобщение знаний по курсу 8 класса».	12.09-17.09	
7	Анализ контрольной работы. Работа над ошибками. Понятие о скорости химической реакции. Факторы, влияющие на скорость химической реакции.	12.09-17.09	
8	Понятие о катализаторе. Катализ. Ферменты.	12.09-17.09	
9	Электролитическая диссоциация. Электролиты и неэлектролиты.	19.09-24.09	
10	Основные положения теории электролитической диссоциации (ТЭД). Ионы. Катионы и анионы.	19.09-24.09	
11	Степень электролитической диссоциации. Вклад русских учёных в становление и развитие теории электролитической диссоциации.	19.09-24.09	
12	Электролитическая диссоциация кислот. Химические свойства кислот как	26.09-01.10	

	электролитов.		
13	Электролитическая диссоциация оснований. Химические свойства оснований как электролитов.	26.09-01.10	
14	Электролитическая диссоциация солей. Химические свойства солей как электролитов.	26.09-01.10	
15	Реакции ионного обмена. Условия протекания реакций ионного обмена.	03.10-08.10	
16	Гидролиз солей.	03.10-08.10	
17	Составление уравнений реакций ионного обмена, гидролиза.	03.10-08.10	
18	Электролиз.	10.10-15.10	
19	Электролиз.	10.10-15.10	
20	<i>Практическая работа № 1</i> «Решение экспериментальных задач по теме «Электролитическая диссоциация»	10.10-15.10	
21	Обобщение и систематизация знаний по теме «Химические реакции».	17.10-22.10	
22	Контрольная работа № 2 по теме «Химические реакции».	17.10-22.10	
23	Анализ контрольной работы. Работа над ошибками.	17.10-22.10	
24	Положение металлов в периодической системе химических элементов Д.И. Менделеева. Общие физические свойства металлов.	24.10-28.10	
25	Общие химические свойства металлов: реакции с неметаллами, кислотами, солями. Электрохимический ряд напряжений металлов.	24.10-28.10	
26	Общие химические свойства металлов: реакции с неметаллами, кислотами, солями. Электрохимический ряд напряжений металлов.	07.11-12.11	
27	Щелочные металлы и их соединения.	07.11-12.11	
28	Щелочноземельные металлы и их соединения.	07.11-12.11	
29	Жесткость воды и способы ее устранения.	14.11-19.11	

30	<i>Практическая работа № 2.</i> «Жесткость воды и способы ее устранения».	14.11-19.11	
31	Обобщение знаний по теме «Щелочные и щелочноземельные металлы и их соединения».	14.11-19.11	
32	Алюминий. Амфотерность оксида и гидроксида алюминия.	21.11-26.11	
33	Соединения алюминия.	21.11-26.11	
34	Железо. Соединения железа и их свойства: оксиды, гидроксиды и соли железа (II и III).	21.11-26.11	
35	Железо. Соединения железа и их свойства.	28.11-03.12	
36	<i>Практическая работа №3.</i> «Решение экспериментальных задач по теме «Металлы».	28.11-03.12	
37	Коррозия металлов и способы защиты от неё.	28.11-03.12	
38	Металлы в природе и общие способы их получения.	05.12-10.12	
39	Металлургия.	05.12-10.12	
40	Обобщение знаний по теме «Металлы и их соединения».	05.12-10.12	
41	Решение задач по теме «Металлы и их соединения».	12.12-17.12	
42	Контрольная работа № 3 по теме «Металлы и их соединения».	12.12-17.12	
43	Анализ контрольной работы. Работа над ошибками.	12.12-17.12	
44	Положение неметаллов в периодической системе химических элементов Д.И.Менделеева. Общие свойства неметаллов.	19.12-27.12	
45	Галогены: физические и химические свойства.	19.12-27.12	
46	Соединения галогенов: хлороводород, хлороводородная кислота и ее соли.	19.12-27.12	
47	Соединения галогенов: хлороводород, хлороводородная кислота и ее соли.	09.01-14.01	

48	<i>Практическая работа № 4.</i> «Изучение свойств соляной кислоты».	09.01-14.01	
49	Обобщение знаний по теме «Галогены и их соединения».	09.01-14.01	
50	Халькогены. Сера: физические и химические свойства.	16.01-21.01	
51	Соединения серы: сероводород, сероводородная кислота, сульфиды.	16.01-21.01	
52	Соединения серы: оксиды серы, серная, сернистая кислоты и их соли.	16.01-21.01	
53	Соединения серы: оксиды серы, серная, сернистая кислоты и их соли.	23.01-28.01	
54	<i>Практическая работа №5.</i> «Изучение свойств серной кислоты»..	23.01-28.01	
55	Обобщение знаний по теме «Сера и ее соединения».	23.01-28.01	
56	Общая характеристика элементов VA-группы. Азот: физические и химические свойства.	30.01-04.02	
57	Аммиак. Соли аммония.	30.01-04.02	
58	<i>Практическая работа №6.</i> «Получение аммиака и изучение и его свойств»	30.01-04.02	
59	Оксиды азота. Азотная кислота и ее соли.	06.02-11.02	
60	Оксиды азота. Азотная кислота и ее соли.	06.02-11.02	
61	Обобщение знаний по теме «Азот и его соединения».	06.02-11.02	
62	Фосфор: физические и химические свойства.	13.02-18.02	
63	Соединения фосфора: оксиды фосфора, фосфорная кислота и ее соли.	13.02-18.02	
64	Общая характеристика элементов IV-группы. Углерод: физические и химические свойства.	13.02-18.02	
65	Аллотропия углерода: алмаз, графит, карбин, фуллерены.	20.02-25.02	
66	Соединения углерода: оксиды углерода, угольная кислота и ее соли.	20.02-25.02	

67	Практическая работа №7. «Получение углекислого газа. Качественная реакция на карбонат-ионы».	20.02-25.02	
68	Обобщение по теме «Фосфор и его соединения, углерод и его соединения».	27.02-04.03	
69	Кремний и его соединения.	27.02-04.03	
70	Силикатная промышленность.	27.02-04.03	
71	Обобщение по теме «Кремний и его соединения».	06.03-11.03	
72	Получение неметаллов.	06.03-11.03	
73	Получение важнейших химических соединений неметаллов.	06.03-11.03	
74	Совершенствование умений и навыков по теме «Неметаллы и их соединения».	13.03-18.03	
75	Обобщение по теме «Неметаллы и их соединения».	13.03-18.03	
76	Контрольная работа № 4 по теме «Неметаллы и их соединения».	13.03-18.03	
77	Анализ контрольной работы. Работа над ошибками.	20.03-24.03	
78	Первоначальные сведения о строении органических веществ.	20.03-24.03	
79	Углеводороды предельные (метан, этан). Источники углеводородов: нефть, уголь, природный газ.	03.04-08.04	
80	Углеводороды непредельные (этилен, ацетилен).	03.04-08.04	
81	Кислородсодержащие органические соединения: спирты (метанол, этанол, глицерин).	03.04-08.04	
82	Кислородсодержащие органические соединения: карбоновые кислоты (уксусная, аминоуксусная, стеариновая и олеиновая кислоты), сложные эфиры.	10.04-15.04	
83	Биологически важные вещества: аминокислоты и белки.	10.04-15.04	
84	Биологически важные вещества: углеводы (глюкоза, сахароза, крахмал, целлюлоза).	10.04-15.04	

85	Биологически важные вещества: жиры.	17.04-22.04	
86	Полимеры.	17.04-22.04	
87	Обобщение знаний по теме «Первоначальные сведения об органических веществах».	17.04-22.04	
88	Химический состав планеты.	24.04-29.04	
89	Классификация удобрений. Минеральные удобрения. Химическая мелиорация почв.	24.04-29.04	
90	Лекарства. Токсичные, горючие и взрывоопасные вещества.	24.04-29.04	
91	Бытовая химическая грамотность. Век полимеров.	01.05-06.05	
92	Химическое загрязнение окружающей среды и его последствия	01.05-06.05	
93	Обобщение по теме «Химия и окружающая среда»	01.05-06.05	
94	Совершенствование умений и навыков по теме «Химические реакции».	08.05-13.05	
95	Совершенствование умений и навыков по теме «Металлы и их соединения».	08.05-13.05	
96	Основы неорганической химии.	08.05-13.05	
97	Подготовка к итоговой контрольной работе.	15.05-20.05	
98	Контрольная работа № 5 (итоговая по курсу основной школы).	15.05-20.05	
99	Анализ контрольной работы. Подведение итогов года.	15.05-20.05	
100	Портретная галерея великих химиков.	22.05-31.05	
101	Портретная галерея великих химиков.	22.05-31.05	
102	Итоговый урок.	22.05-31.05	

Учебно-тематическое планирование по химии

Класс: 9

Учитель: Абдулиной Альфинур Хазибовны

Количество часов: 102

Всего ___ 102; в неделю 3__

Плановых контрольных уроков 5__

Практических работ ___ 7_____

Тестов _____

Лабораторных работ _____

Административных контрольных уроков _____

Учебник:

1. Габриелян О.С., Остроумов И.Г, Сладков С.А. Химия. 9 класс: учебник. - М.: Просвещение, 2022г.

Дополнительная литература:

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

Информационные средства

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

Директор МБОУ «Лицей №186 –
«Перспектива» _____
А.Т.Замалдинов

