

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
« 26 » августа 20 22 г.



РАБОЧАЯ ПРОГРАММА

(календарно-тематическое планирование)

по химии

Абдулиной Альфинур Хазибовны

Учителя химии

Классы: 9 А, Г, Д

(Базовый уровень обучения)

Рассмотрено на заседании
педагогического совета
протокол №1
« 26 » августа 20 22 г.

Календарно-тематическое планирование Химия 9 класс

№ урока	Тема урока	Дата проведения			
		План	Факт		
			9А	9Г	9Д
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	05.09-10.09			
3	Подготовка к контрольной работе.	05.09-10.09			
4	Контрольная работа № 1 по теме «Обобщение знаний по курсу 8 класса».	12.09-17.09			
5	Понятие о скорости химической реакции. Факторы, влияющие на скорость химической реакции. Понятие о катализаторе.	12.09-17.09			
6	Электролитическая диссоциация. Электролиты и неэлектролиты.	19.09-24.09			
7	Основные положения теории электролитической диссоциации (ТЭД). Ионы. Катионы и анионы.	19.09-24.09			
8	Электролитическая диссоциация кислот. Химические свойства кислот как электролитов	26.09-01.10			
9	Электролитическая диссоциация оснований. Химические свойства оснований как электролитов	26.09-01.10			
10	Электролитическая диссоциация солей. Химические свойства солей как электролитов	03.10-08.10			
11	Понятие о гидролизе солей	03.10-08.10			

12	Совершенствование умений и навыков составления уравнений гидролиза.	10.10-15.10			
13	Реакции ионного обмена. Условия протекания реакций ионного обмена.	10.10-15.10			
14	Совершенствование умений и навыков составления реакций ионного обмена.	17.10-22.10			
15	<i>Практическая работа № 1</i> «Решение экспериментальных задач по теме «Электролитическая диссоциация».	17.10-22.10			
16	Обобщение и систематизация знаний по теме «Химические реакции в растворах».	24.10-28.10			
17	Контрольная работа № 2 по теме «Химические реакции в растворах».	07.11-12.11			
18	Анализ контрольной работы. Работа над ошибками. Положение металлов в периодической системе химических элементов Д.И. Менделеева. Общие физические свойства металлов.	07.11-12.11			
19	Общие химические свойства металлов: реакции с неметаллами, кислотами, солями. Электрохимический ряд напряжений металлов.	14.11-19.11			
20	Щелочные металлы и их соединения.	14.11-19.11			
21	Щелочноземельные металлы и их соединения.	21.11-26.11			
22	Жесткость воды и способы ее устранения.	21.11-26.11			
23	<i>Практическая работа № 2</i> «Жесткость воды и способы ее устранения».	28.11-03.12			
24	Алюминий. Амфотерность оксида и гидроксида алюминия	28.11-03.12			
25	Железо. Соединения железа и их свойства: оксиды, гидроксиды и соли железа(II и III).	05.12-10.12			
26	Железо. Соединения железа и их свойства.	05.12-10.12			
27	<i>Практическая работа №3</i> Решение экспериментальных задач по теме «Металлы».	12.12-17.12			
28	Коррозия металлов и способы защиты от неё.	12.12-17.12			
29	Металлы в природе и общие способы их получения.	19.12-27.12			
30	Обобщение знаний по теме «Металлы и их соединения».	19.12-27.12			
31	Контрольная работа № 3 по теме «Металлы и их соединения».	09.01-14.01			

32	Анализ контрольной работы. Работа над ошибками.	09.01-14.01			
33	Положение неметаллов в периодической системе химических элементов Д. И. Менделеева. Общие свойства неметаллов.	16.01-21.01			
34	Галогены: физические и химические свойства.	16.01-21.01			
3	Соединения галогенов: хлороводород, хлороводородная кислота и ее соли	23.01-28.01			
36	<i>Практическая работа №4 «Изучение свойств соляной кислоты».</i>	23.01-28.01			
37	Халькогены. Сера: физические и химические свойства.	30.01-04.02			
38	Соединения серы: сероводород, сероводородная кислота, сульфиды.	30.01-04.02			
39	Соединения серы: оксиды серы, серная, сернистая кислоты и их соли.	06.02-11.02			
40	<i>Практическая работа №5 «Изучение свойств серной кислоты».</i>	06.02-11.02			
41	Общая характеристика элементов VA-группы. Азот: физические и химические свойства.	13.02-18.02			
42	Аммиак. Соли аммония.	13.02-18.02			
43	<i>Практическая работа №6 «Получение аммиака и изучение и его свойств».</i>	20.02-25.02			
44	Оксиды азота. Азотная кислота и ее соли.	20.02-25.02			
45	Фосфор: физические и химические свойства. Соединения фосфора: оксиды фосфора, фосфорная кислота и ее соли.	27.02-04.03			
46	Общая характеристика элементов IV-группы. Углерод: физические и химические свойства. Аллотропия углерода: алмаз, графит, карбин, фуллерены.	27.02-04.03			
47	Соединения углерода: оксиды углерода, угольная кислота и ее соли.	06.03-11.03			
48	<i>Практическая работа №7 «Получение углекислого газа. Качественная реакция на карбонат-ионы».</i>	06.03-11.03			
49	Кремний и его соединения.	13.03-18.03			
50	Силикатная промышленность.	13.03-18.03			
51	Получение неметаллов.	20.03-24.03			

52	Получение важнейших химических соединений неметаллов.	20.03-24.03			
53	Обобщение по теме «Неметаллы и их соединения».	03.04-08.04			
54	Контрольная работа № 4 по теме «Неметаллы и их соединения».	03.04-08.04			
55	Анализ контрольной работы. Работа над ошибками.	10.04-15.04			
56	Первоначальные сведения о строении органических веществ.	10.04-15.04			
57	Углеводороды: метан, этан, этилен. Источники углеводородов: нефть, уголь, природный газ.	17.04-22.04			
58	Кислородсодержащие органические соединения: спирты (метанол, этанол, глицерин), карбоновые кислоты (уксусная, аминоуксусная, стеариновая и олеиновая кислоты).	17.04-22.04			
59	Биологически важные вещества: жиры, глюкоза, белки.	24.04-29.04			
60	Химический состав планеты.	24.04-29.04			
61	Химическое загрязнение окружающей среды и его последствия.	01.05-06.05			
62	Обобщение по теме «Химия и окружающая среда».	01.05-06.05			
63	Повторение «Вещества», «Химические реакции».	08.05-13.05			
64	Основы неорганической химии.	08.05-13.05			
65	Подготовка к контрольной работе .	15.05-20.05			
66	Контрольная работа № 5 (итоговая по курсу основной школы).	15.05-20.05			
67	Анализ контрольной работы. Работа над ошибками.	22.05-25.05			
68	Итоговый урок.	22.05-25.05			

Учебно-тематическое планирование по химии

Класс: 9

Учитель: Абдулиной Альфинур Хазибовны

Количество часов: 68

Всего ___68; в неделю 2__

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. Oстроумов, С.А. Сладков), 2011.
2. Методическое пособие. 9 класс (авторы О. С. Gabrielyan, И. Г. Oстроумов, С. А. Сладков).
3. Программа курса химии для 8—9 классов общеобразовательных учреждений (авторы О. С. Gabrielyan, И. Г. Oстроумов, 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

