

муниципальное бюджетное общеобразовательное учреждение
«Школа №106» городского округа Самара

ПРОВЕРЕНО

Зам. директора по УВР

Ирина Николаевна Вязкина
(подпись)

« 30 » августа 2022 г.



УТВЕРЖДАЮ
Директор школы №106

Ольга Николаевна Карнеева
(подпись)
« 30 » августа 2022 г.

АДАптированная РАБОЧАЯ ПРОГРАММА
для учащихся, обучающихся на дому
на 2022 / 2023 учебный год

Предмет химия

Класс 9 (инт)

Преподаватель Карнеева Ольга Николаевна

(Фамилия, имя, отчество всех учителей, реализующих данную рабочую программу)

Квалификационная категория первая

Количество часов по учебному плану 34 в год 1 в неделю

Составлен в соответствии с программой УМК О.С. Габриелян,

И.Г. Остроумов, С.А. Смирнов, 8-9 класс
(название программы, указанием сроков реализации, авторы программы)

Рекомендованной

(утвержденной) Министерством Просвещения РФ
(кем и когда рекомендована, утверждена программа)

Программа издана Химия Примерные рабочие программы
О.С. Габриелян, С.А. Смирнов, Ильяш, Просвещение 2021.
(название сборника, автор-составитель, издательство, год издания)

Учебники:

Автор О.С. Габриелян, И.Г. Остроумов, С.А. Смирнов

Название Химия 9

Издательство Москва, Просвещение Год издания 2021

Рассмотрен на заседании методического объединения

учителей естественнонаук

Протокол № 1 от « 30 » августа 2022 г.

Председатель методического объединения О.Н. Карнеева

Тематическое планирование

по предмету «Химия» 34 урока в год (0,5 ч в нед)

О.С.Габриелян, С.А.Сладков 9 класс индивид. обучение

Часы учебно-го времени	Наименование раздела и тем урока	ЭОР	Форма текущего контроля	Домашнее задание
Повторение и обобщение сведений по курсу 8 класса. Химические реакции (3ч)				
1.	1.Классификация неорганических веществ и их номенклатура	§41, 9 кл. Неорганические вещества, их номенклатура и классификация - YouTube		П.41
2,	2.Классификация химических реакций по различным признакам.	9 класс § 5 "Классификация химических реакций". - YouTube	Устный опрос	П.38
3.	3.Скорость химической реакции.	9 класс § 6 "Скорость химических реакций. Катализ". - YouTube	Письменный отчет о проделанной работе	П.5
Химические реакции в растворах (6 ч)				
4.	1.Электролитическая диссоциация	Урок 5. сущность процесса электролитической диссоциации.диссоциация кислот, оснований и солей.слабые и сильные электролиты. степень диссоциации - Химия - 9 класс - Российская электронная школа (resh.edu.ru)	Упражнения	П.39
5.	2.Кислоты как электролиты.	Урок 7. химические свойства основных классов неорганических соединений в свете представлений об электролитической диссоциации и окислительно-восстановительных реакциях. - Химия - 9 класс - Российская электронная школа (resh.edu.ru)	Опрос	П.41
6.	3.Химические свойства оснований как электролитов.	Урок 7. химические свойства основных классов неорганических соединений в свете представлений об электролитической	Выполнение тестовых заданий	П.42

		диссоциации и окислительно-восстановительных реакциях. - Химия - 9 класс - Российская электронная школа (resh.edu.ru)		
7.	4.Химические свойства солей как электролитов.	Урок 7. химические свойства основных классов неорганических соединений в свете представлений об электролитической диссоциации и окислительно-восстановительных реакциях. - Химия - 9 класс - Российская электронная школа (resh.edu.ru)	Упражнения	П.42
8.	5.Понятие о гидролизе солей.	Урок 8. гидролиз солей. - Химия - 9 класс - Российская электронная школа (resh.edu.ru)	Упражнения	П.42,20
9.	6.Практическая работа 1. Решение экспериментальных задач по теме «Электролитическая диссоциация»	Практическая работа № 6. Решение экспериментальных задач по теме Электролитическая диссоциация. - YouTube	Письменный отчет о проделанной работе	Стр.260
Неметаллы и их соединения (13 ч)				
10.	1.Общая характеристика неметаллов.	9 класс § 21 "Общая характеристика неметаллов". - YouTube	Фронтальный опрос	П.18
11.	2.Общая характеристика элементов 7А группы – галогенов.	9 класс § 21 "Общая характеристика неметаллов". - YouTube	Решение задач	П.22,23
12.	3.Практическая работа 2. Изучение свойств соляной кислоты.	Химические свойства соляной кислоты - YouTube	Письменный отчет о проделанной работе	Стр.259
13.	4.Общая характеристика элементов 6 А группы – халькогенов. Сера.	Урок 11. сера. серовород. сульфиды. - Химия - 9 класс - Российская электронная школа (resh.edu.ru)	Решение задач	П.25,26
14.	5.Практическая работа 3. Изучение свойств серной кислоты.	Урок 13. оксид серы (vi). серная кислота и ее соли. - Химия - 9 класс - Российская электронная школа (resh.edu.ru)	Письменный отчет о проделанной работе	Стр.259

15.	6.Общая характеристика химических элементов 5 А группы. Азот.		Выполнение тестовых заданий	П.28
16.	7.Аммиак. Соли аммония.		Индивидуальный опрос	П.29,30
17.	8.Азотная кислота, ее получение и свойства. Нитраты.		Индивидуальный опрос	П.31
18.	9.Фосфор и его соединения.		Выполнение тестовых заданий	П.32
19.	10.Общая характеристика элементов 4А группы. Углерод.		Решение задач	П.33
20.	11.Кислородные соединения углерода.		Индивидуальный опрос	П.34
21.	12.Практическая работа 5. Получение углекислого газа и изучение его свойств.		Письменный отчет о проделанной работе	Стр.264
22.	13.Кремний и его соединения.		Фронтальный опрос	П.35
Металлы и их соединения (10ч)				
23.	1.Общая характеристика металлов.		Опрос	П.8 - 9
24.	2.Химические свойства металлов.		Упражнения	П.11
25.	3.Общая характеристика металлов 1 А группы.		Выполнение тестовых заданий	П.14
26.	4.Соединения щелочных металлов.		Фронтальный опрос	П.14
27.	5.Общая характеристика металлов 2А группы.		Решение задач	П.15
28.	6.Соединения металлов 2А группы. Жесткость воды.		Выполнение тестовых заданий	П.15
29.	7.Алюминий и его соединения.		Упражнения	П.16
30.	8.Железо. Соединения железа.		Упражнения	П.17
31.	9.Металлы в природе. Понятие о металлургии.		Решение задач	П.12
32.	10.Чугун и сталь. Электролиз расплавов.		Упражнения	П.10
Химия и окружающая среда (2 ч)				
33.	1.Химический состав планеты Земля.		Решение задач	П.4
34.	2.Охрана окружающей среды от химического загрязнения.		Упражнения	П.4

