

МИНИСТЕРСТВО ПРОСВЕЩЕНИЯ РОССИЙСКОЙ ФЕДЕРАЦИИ
Министерство Образования Красноярского края
Муниципальное казенное учреждение "Управление образования
Енисейского района"
МБОУ Новоазимовская СОШ №4

РАССМОТРЕНО

Руководитель ШМО
естественнонаучных
наук



Шапарова Т.О.
Протокол №1 от «28» 08
2023 г.

СОГЛАСОВАНО

Заместитель директора
по УВР



Криницына О.В.
Протокол №1 от «30» 08
2023 г.

УТВЕРЖДЕНО

Директор МБОУ СОШ



Львова Е.И.
Приказ № 01-04-167-2 от
«30» 08 2023 г.

РАБОЧАЯ ПРОГРАММА

учебного предмета «Химия» (Базовый уровень)

для обучающихся 11 класса

п. Новоазимово 2023

Пояснительная записка

Данная рабочая программа составлена на основе авторской программы О.С. Габриеляна, соответствующей Федеральному компоненту государственного стандарта общего образования и допущенной Министерством образования и науки Российской Федерации. (Габриелян О.С. Программа курса химии для 8-11 классов общеобразовательных учреждений /О.С. Габриелян. – 4-е изд., переработанное и доп. – М.: Дрофа, 2007-2013) и ориентирована на использование учебника «Химия 11 класс» для общеобразовательных учреждений / О.С. Габриелян 9-е изд., М.-Просвещение, 2021г.

Данная программа построена в соответствии с документами:

- Федерального закона «Об образовании в Российской Федерации» от 29.12.2012 года № 273-ФЗ с изменениями и дополнениями;
- Приказа Минобрнауки России от 17 мая 2012 г. № 413 «Об утверждении федерального государственного образовательного стандарта среднего общего образования» (Зарегистрирован 07. 06. 2012 г. N 24480);
- Приказа Министерства просвещения Российской Федерации от 12.08.2022 № 732 «О внесении изменений в федеральный государственный образовательный стандарт среднего общего образования, утвержденный приказом Министерства образования и науки Российской Федерации от 17 мая 2012 г. № 413» (Зарегистрирован 12.09.2022 № 70034);
- Приказа Министерства просвещения Российской Федерации от 18.05.2023 № 371 «Об утверждении федеральной образовательной программы среднего общего образования» (Зарегистрирован 12.07.2023 № 74228);
- Концепции преподавания учебного предмета «Биология» (Одобрена решением федерального учебно-методического объединения по общему образованию, протокол от 29 апреля 2022 г.);
- Санитарных правил СП 2.4.3648-20 «Санитарно-эпидемиологические требования к организации воспитания и обучения, отдыха и оздоровления детей и молодежи»; • Приказа Министерства просвещения РФ от 02.08.2022 № 653 «Об утверждении федерального перечня электронных образовательных ресурсов, допущенных к использованию при реализации имеющих государственную аккредитацию образовательных программ НОО, ООО, СОО» (Зарегистрирован 29.08.2022 № 69822).
- Закон Красноярского края от 26.06.2014 г. № 6-2519 «Об образовании в Красноярском крае»;
- Концепции преподавания учебного предмета «Технология»;
- Устав муниципального бюджетного образовательного учреждения «Новоназимовская средняя общеобразовательная школа № 4»;
- Приказ МБОУ Новоназимовская СОШ № 4 № 01-04-152 от 11.08.2021 г. «Об утверждении годового календарного графика на 2023 – 2024 учебный год»;
- Программа развития МБОУ Новоназимовская СОШ № 4.

На изучение предмета отводится 2 часа в неделю, итого 68 часов за учебный год. В конце учебного года проводится годовая промежуточная аттестация в форме контрольной работы.

Изучение химии в старшей школе на базовом уровне направлено на достижение следующих целей:

- **усвоение знаний** о химической составляющей естественно-научной картины мира, важнейших химических понятиях, законах и теориях;

- **овладение умениями** применять полученные знания для объяснения разнообразных химических явлений и свойств веществ, оценки роли химии в развитии современных технологий и получении новых материалов;
- **развитие** познавательных интересов и интеллектуальных способностей в процессе самостоятельного приобретения химических знаний с использованием различных источников информации, в том числе компьютерных;
- **воспитание** убежденности в позитивной роли химии в жизни современного общества, необходимости химически грамотного отношения к своему здоровью и окружающей среде;
- **применение полученных знаний** для безопасного использования веществ и материалов в быту, сельском хозяйстве и на производстве, решения практических задач в повседневной жизни, предупреждения явлений, наносящих вред здоровью человека и окружающей среде.

Технологическое образование изучается на ознакомительном уровне в следующей теме: «Органические полимеры».

Функциональную грамотность формирую в соответствии с приложением.

В период чрезвычайных ситуаций, погодных условий, введения карантинных мероприятий по заболеваемости гриппом, ОРВИ и другими инфекционными заболеваниями, образовательный процесс по данному учебному предмету осуществляется с использованием дистанционных технологий, социальных сетей (Вконтакте) и других форм.

Содержание учебного предмета

Раздел предмета	Содержание раздела	Количество часов
Тема 1. Строение атома и периодический закон Д.И.Менделеева	Вводный инструктаж по технике безопасности. Строение атома. Атом – сложная частица. Валентные возможности атомов химических элементов. Периодический закон и периодическая система химических элементов Д.И.Менделеева и строение атома. Изменение свойств элементов и их соединений в зависимости от положения в ПСХЭ. Положение водорода в Периодической системе Д.И.Менделеева.	7 ч
Тема 2 Строение вещества	Ионная связь. Ионная кристаллическая решетка. Ковалентная химическая связь. Атомная и молекулярная кристаллические решетки. Гибридизация орбиталей и геометрия молекул. Металлическая связь. Металлическая кристаллическая решетка. Водородная связь. Органические полимеры. Неорганические полимеры. Газообразное состояние вещества.	24ч
Тема 3. Химические реакции	Классификация химических реакций в неорганической химии. Классификация химических реакций в органической химии. Скорость химической реакции. Обратимость химических реакций. Необратимые реакции. Обратимые химические реакций. Химическое равновесие. Роль воды в химических реакциях. Электролиты и неэлектролиты. Электролитическая диссоциация. Гидролиз неорганических соединений. Гидролиз органических соединений	17ч
Тема 4. Вещества и их свойства	Классификация неорганических соединений. Классификация органических соединений. Положение металлов в ПСХЭ Д.И. Менделеева, строения их атомов. Физические свойства металлов. Химические свойства металлов как восстановителей. Коррозия металлов. Положение неметаллов в ПСХЭ Д.И. Менделеева, строения их атомов. Физические свойства неметаллов	18ч
Тема 5 Химия в жизни общества	Химия и повседневная жизнь человека. Химия и производство. Химия и экология	2ч

Планируемые результаты освоения учебного предмета.

Знать/понимать:

-химические элементы малых периодов, а также калия и кальция по положению в периодической системе химических элементов Д. И. Менделеева и строению их атомов. Свойства высших оксидов элементов (№ 1 - 20)

-Строение и общие свойства металлов.

-Реакции восстановления металлов из их оксидов водородом, оксидом углерода (II) и алюминием (алюмотерапия).

-Связь между составом, строением, свойствами веществ и их применением.

- Свойства и области применения металлических сплавов (чугун, сталь, дюралюминий), силикатных материалов (стекло, цемент).

Свойства и физиологическое действие на организм оксида углерода (II), аммиака, хлора, озона, ртути, этилового спирта, бензина.

-Состав, свойства и применение пищевой соды, медного купороса, йода (спиртовой раствор), глюкозы, сахарозы, крахмала и клетчатки.

-Условия и способы предупреждения коррозии металлов посредством различных покрытий.

Уметь:

-определять качественный и количественный состав вещества; простые и сложные вещества; принадлежность веществ к определенному классу; валентность и (или) степень окисления химических элементов в бинарных соединениях; вид химической связи между атомами элементов в простых веществах и типичных соединениях.

В рамках технологического образования, на ознакомительном уровне, учащиеся научатся:

- выполнять химический эксперимент по распознаванию важнейших неорганических и органических веществ;

- проводить самостоятельный поиск химической информации с использованием различных источников (научно-популярных изданий, компьютерных баз данных, ресурсов Интернета);

- использовать компьютерные технологии для обработки и передачи химической информации и ее представления в различных формах

Учебно – тематическое планирование

№ урока	Разделы и темы программы	Кол-во часов	Дата	Коррекц	Причины
	Тема 1. Строение атома и периодический закон Д.И.Менделеева	7ч			
1	Вводный инструктаж по технике безопасности. Строение атома. Атом – сложная частица.	1			
2	Состояние электронов в атоме. Электронная конфигурация атомов химических элементов	1			
3	Валентные возможности атомов химических элементов	1			
4	Периодический закон и периодическая система химических элементов Д.И.Менделеева и строение атома	1			
5	Периодический закон и строение атома.	1			
6	Изменение свойств элементов и их соединений в зависимости от положения в ПСХЭ Положение водорода в Периодической системе Д.И.Менделеева.	1			
7	Контрольная работа №1 по теме «Строение атома»	1			
	Тема 2 Строение вещества	24 ч			
8	Ионная связь.	1			
9	Ионная кристаллическая решетка	1			
10	Ковалентная химическая связь	1			
11	Атомная и молекулярная кристаллические решетки	1			
12	Гибридизация орбиталей и геометрия молекул	1			
13	Металлическая связь . Металлическая кристаллическая решетка	1			
14	Водородная связь	1			

15	Единая природа химических связей	1			
16	Органические полимеры Т.О.	1			
17	Неорганические полимеры	1			
18	Газообразное состояние вещества.	1			
19	Природные газообразные смеси: воздух и природный газ	1			
20	Представители газообразных веществ: водород, кислород, углекислый газ, изучение их свойств.	1			
21	Представители газообразных веществ: аммиак, этилен, изучение их свойств	1			
22	Практическая работа №1 «Получение и распознавание газов»	1			
23	Жидкое состояние вещества. Вода. Жидкие кристаллы. Массовая доля растворенного вещества.	1			
24	Жесткость воды и способы ее устранения	1			
25	Твердое состояние вещества. Аморфные вещества. Состав вещества и смесей.	1			
26	Дисперсные системы	1			
27	Закон постоянства состава вещества. Расчеты, связанные с понятием «массовая доля элемента в веществе»	1			
28	Закон постоянства состава вещества. Расчеты, связанные с понятием «массовая доля элемента в веществе»	1			
29	Обобщение и систематизация знаний по теме «Строение вещества»	1			
30	Контрольная работа №2 по теме «Строение вещества»	1			
31	Анализ контрольной работы №1.	1			
	Тема 3. Химические реакции	17ч			
32	Классификация химических реакций в неорганической химии	1			
33	Классификация химических реакций в органической химии	1			
34	Скорость химической реакции	1			

35	Обратимость химических реакций. Необратимые реакции	1			
36	Обратимые химические реакций. Химическое равновесие	1			
37	Роль воды в химических реакциях	1			
38	Электролиты и неэлектролиты	1			
39	Электролитическая диссоциация	1			
40	Гидролиз неорганических соединений	1			
41	Гидролиз органических соединений	1			
42	Окислительно-восстановительные реакции в неорганической химии	1			
43	Окислительно-восстановительные реакции в органической химии	1			
44	Электролиз расплавов	1			
45	Электролиз растворов	1			
46	Обобщение и систематизация знаний по теме.	1			
47	Контрольная работа №3 по теме «Химические реакции»	1			
48	Анализ контрольной работы №2	1			
	Тема 4. Вещества и их свойства	18 ч			
49	Классификация неорганических соединений	1			
50	Классификация органических соединений	1			
51	Положение металлов в ПСХЭ Д.И. Менделеева, строения их атомов. Физические свойства металлов	1			
52	Химические свойства металлов как восстановителей.	1			
53	Коррозия металлов	1			
54	Положение неметаллов в ПСХЭ Д.И. Менделеева, строения их атомов. Физические свойства неметаллов	1			
55	Химические свойства неметаллов как окислителей и восстановителей	1			
56	Кислоты неорганические	1			

57	Кислоты органические	1			
58	Основания неорганические	1			
59	Основания органические	1			
60	Соли. Классификация солей	1			
61	Химические свойства солей	1			
62	Генетическая связь между классами неорганических и органических соединений	1			
63	Практическая работа №2 «Идентификация неорганических веществ»	1			
64	Обобщение и систематизация знаний по теме	1			
65	Годовая промежуточная аттестация	1			
66	Анализ контрольной работы	1			
	Тема 5 Химия в жизни общества	2ч			
67	Химия и повседневная жизнь человека	1			
68	Химия и производство. Химия и экология	1			