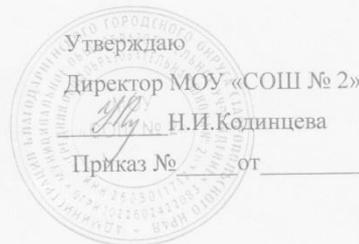


Муниципальное общеобразовательное учреждение
«Средняя общеобразовательная школа № 2»

Принято
Педагогическим советом
МОУ «СОШ № 2»
Протокол № _____ от _____



Календарно-тематическое планирование

По ХИМИИ

Класс __11
Всего часов на учебный год 68
Количество часов в неделю 2.

Составлено в соответствии с программой основного общего образования по химии автор
Н.Н.Гара, Москва, Просвещение, 2018 год

Учебник Химия 11 класс, Просвещение 2018 год Г.Е.Рудзитис, Ф.Г.Фельдман

Учитель химии
Дубинина Инна Егоровна
Категория
Стаж работы -30 лет

РАССМОТРЕНО
Школьным методическим объединением
Руководитель ШМО
Задорожная Н.В.
Протокол № 01 от 29.08.23

СОГЛАСОВАНО
Заместителем директора по УВР (ВР)
Зам. директора по УВР (ВР)
Бажу | Назарова И.С.
Дата: 30.08.2023

2023г.

<i>№ n/n</i>	<i>Тема урока Тема раздела</i>	<i>Количество часов</i>	<i>Дата</i>
Тема 1. Важнейшие химические понятия и законы (3ч)			
1	Атом. Химический элемент. Изотопы. Простые и сложные вещества.	1	4.09
2	Закон сохранения массы веществ, закон сохранения и превращения энергии при химических реакциях.	1	6.09
3	Закон постоянства состава. Вещества молекулярного и немолекулярного строения.	1	11.09
Тема2. Периодический закон и периодическая система Д.И.Менделеева (5ч)			
4	Атомные орбитали, s-, p-, d- и f-электроны. Особенности размещения электронов по орбиталям в атомах малых и больших периодов.	1	13.09
5	Энергетические уровни, подуровни. Связь периодического закона и периодической системы химических элементов с теорией строения атомов. Короткий и длинный варианты таблицы химических элементов.	1	18.09
6	Положение в периодической системе химических элементов Д. И.Менделеева водорода, лантаноидов, актиноидов и искусственно полученных элементов. Тестирование по теме: «Строение атома».	1	20.09
7	Валентность и валентные возможности атомов. Периодическое изменение валентности и размеров атомов. Решение задач. Вычисления массы, объема или количества вещества по известной массе, объему или количеству вещества одного из вступивших в реакцию или получившихся в результате реакции	1	25.09
8	Диагностическая контрольная работа	1	27.09
Тема 3. Строение вещества (9ч)			
9	Виды и механизмы образования химической связи.	1	2.10
10	Характеристики химической связи.	1	4.10
11	Пространственное строение молекул неорганических и органических веществ.	1	9.10
12	Типы кристаллических решеток и свойства веществ.	1	11.10
13	Причины многообразия веществ. Решение расчетных задач по теме: «Вычисление массы (количества вещества, объема) продукта реакции, если для его получения дан раствор с определенной массовой долей исходного вещества».	1	16.10
14	Дисперсные системы.	1	18.10
15	Практическая работа №1: Приготовление растворов с заданной молярной концентрацией.	1	23.10
16	Повторение и обобщение материала тем 1-3: «Важнейшие химические понятия и законы. Периодический закон и периодическая система химических элементов Д. И. Менделеева на основе учения о строении атомов. Строение вещества».	1	25.10

17	Контрольная работа №2 по темам 1—3: «Важнейшие химические понятия и законы. Периодический закон и периодическая система химических элементов Д. И. Менделеева на основе учения о строении атомов. Строение вещества».	1	6.11
Тема 4. Химические реакции (13ч)			
18	Анализ результатов к/р №2 Сущность и классификация химических реакций.	1	8.11
19	Окислительно-восстановительные реакции.	1	13.11
20	Скорость химических реакций, ее зависимость от различных факторов. Закон действующих масс.	1	15.11
21	Катализ и катализаторы.	1	20.11
22	Практическая работа №2: Влияние различных факторов на скорость химической реакции.	1	22.11
23	Химическое равновесие.	1	27.11
24	Условия смещения химического равновесия. Принцип Ле Шателье.	1	29.11
25	Производство серной кислоты контактным способом.	1	4.12
26	Электролитическая диссоциация. Сильные и слабые электролиты. Среда водных растворов. Водородный показатель (рН) раствора.	1	6.12
27	Реакции ионного обмена.	1	11.12
28	Гидролиз органических и неорганических со- единений.	1	13.12
29	Обобщение и повторение изученного материала. Решение расчетных задач по теме: «Вычисления массы (количества вещества, объема) продукта реакции, если известна масса исходного вещества, содержащего определенную долю примесей».	1	18.12
30	Промежуточная контрольная работа	1	20.12
Тема 5. Металлы (13ч)			
31	Анализ результатов к/р. Общая характеристика металлов.	1	25.12
32	Химические свойства металлов.	1	27.12
33	Общие способы получения металлов.	1	8.01
34	Электролиз растворов и расплавов веществ.	1	10.01
35	Понятие о коррозии металлов. Способы защиты от коррозии.	1	15.01
36	Металлы главных подгрупп (А-групп) перио- дической системы химических элементов.	1	17.01
37	Химические свойства металлов главных подгрупп (А-групп) периодической системы химических элементов.	1	22.01
38	Металлы побочных подгрупп (Б-групп) пери- одической системы химических элементов.	1	24.01
39	Химические свойства металлов: меди, цинка, железа, хрома, никеля, платины.	1	29.01
40	Оксиды и гидроксиды металлов.	1	31.01
41	Сплавы металлов. Решение расчетных задач по теме: «Расчеты по химическим уравнениям, связанные с массовой долей выхода продукта реакции от теоретически возможного».	1	5.02
42	Обобщение и повторение изученного материала темы: « Металлы ».	1	

7.0243	Контрольная работа №4 по теме: «Металлы».	1	7.02
Тема6. Неметаллы (8ч)			
44	Анализ результатов к/р №4. Химические элементы — неметаллы.	1	12.02
45	Строение и свойства простых веществ — неметаллов.	1	14.02
46	Водородные соединения неметаллов.	1	19.02
47	Оксиды неметаллов.	1	21.02
48	Кислородсодержащие кислоты.	1	26.02
49	Окислительные свойства азотной и серной кислот.	1	28.02
50	Решение качественных и расчетных задач, схем превращений.	1	4.03
51	Контрольная работа №5 по теме: «Неметаллы».	1	6.03
Тема 7генетическая связб неорганических и органических веществ (13ч) + 4ч			
52	Анализ результатов к/р №4. Генетическая связь неорганических и органических веществ.	1	11.03
53	Урок- практикум: составление и осуществление схем превращений. Приемы обращения с лабораторным оборудованием и правила ТБ.	1	13.03
54	Практическая работа №3: Решение экспериментальных задач по неорганической химии. Распознавание неорганических веществ.	1	18.03
55	Решение экспериментальных задач по неорганической химии. Осуществление превращений неорганических веществ.	1	20.03
56	Решение экспериментальных задач по органической химии. Распознавание органических веществ.	1	1.04
57	Практическая работа №4: Решение экспериментальных задач по органической химии. Осуществление превращений органических веществ.	1	3.04
58	Решение расчетных задач.	1	8.04
59	Практическая работа №5: Решение практических расчетных задач.	1	10.04
60	Получение, собиране и распознавание газов - неорганических веществ.	1	15.04
61	Практическая работа №6: Получение, собиране и распознавание газов - органических веществ.	1	17.04
62	Анализ и отчеты по выполнению практикума.	1	22.04
63	Обобщение и повторение изученного материала по теме: «Генетическая связь неорганических и органических веществ. Практикум».	1	24.04
64	Итоговая контрольная работа «ТЕОРЕТИЧЕСКИЕ ОСНОВЫ ХИМИИ» в формате ЕГЭ.	1	29.04
65	Резерв времени. Решение расчетных задач разных типов.	1	1.05
66	Резерв времени. Решение качественных задач.	1	6.05
67	Резерв времени. Тестирование в формате ЕГЭ.	1	15.05
68	Резерв времени. Тестирование в формате ЕГЭ.	1	20.05

