


РАССМОТРЕНО
Зам.директора по УР
МБОУ «СОШ №1
ст. Сторожевой им. М.И.
Бруснёва»
 И.Г. Крикунова

СОГЛАСОВАНО
Педсовет МБОУ «СОШ
№1ст. Сторожевой им. М.И.
Бруснёва»
Протокол №1 от 29.08.2023

УТВЕРЖДЕНО
Директор МБОУ «СОШ №1
ст. Сторожевой им. М.И.
Бруснёва»
 В.С. Попова
Приказ № 81 от 29.08.2023



Календарно-тематическое планирование
по предмету химия
11 класс

Мельниковой Евдокии Семеновны
Учителя высшей квалификационной категории

№ урока	Дата план/ф	Наименование раздела и урока	Демонстрации и опыты	Практические лабораторные контрольные работы	Примечание
1	5.09	Тема 1. Важнейшие химические понятия и законы (3 часа) Атом. Химический элемент. Изотопы. Простые и сложные вещества.			
2	6.09	Закон сохранения массы веществ. Закон сохранения и превращения энергии.	Таблица «Закон сохранения массы веществ. Закон сохранения и превращения энергии»		
3	12.09	Закон постоянства состава.			
4-5	13.09 19.09	Тема 2. Периодический закон и ПСХЭ Д.И. Менделеева на основе учения о строении атома (4 часа) Строение электронных оболочек атомов атомов химических элементов	Видеофильм «Тайны великого закона»		
6	20.09	Положение в ПСХЭ водорода, лантаноидов, актиноидов искусственно полученных элементов			
7	26.09	Валентность. Валентные возможности и размеры атомов химических элементов. Решение задач			
8	27.09	Тема 3. Строение	Таблица «Виды химической связи»		

		вещества (8 часов) Виды и механизмы образования химической связи			
9	.3.10	Характеристики химической связи			
10	4.10	Пространственное строение молекул неорганических и органических веществ	Демонстрация моделей молекул изомеров, гомологов		
11	10.10	Типы кристаллических решеток и свойства веществ	Демонстрация моделей кристаллических решеток Таблица «Типы кристаллических решеток»		
12	11.10	Причины многообразия веществ. Решение расчетных задач			
13	17.10	Дисперсные системы	Таблица «Дисперсные системы»		
14	18.10	Способы выражения концентрации рвстворов.	Стр.42 учебник Таблица «Способы выражения концентрации рвстворов»		
15	24.10	Периодический закон и строение вещества		К.Р.1. по темам 1-3	
16	25.10	Тема 4. Химические реакции (13 часов) Сущность и классификация химических реакций	Таблица «Классификация химических реакций»		
17	.7.11	Окислительно-восстановительные реакции (ИКТ)	Таблица «Окислительно-восстановительные реакции», «Многообразие окислительно-восстановительных реакций»		
18-19	.8.11 14.11	Скорость химических реакций. Закон действующих масс. Катализ и катализатор	Таблица «Скорость химических реакций», «Катализ» Демонстрация зависимости скорости реакции от концентрации и температуры, разложение пероксида водорода в присутствии катализатора		
20	15.11	Влияние различных факторов на скорость химической реакции		П.Р. № 1	
21	.21.11	Химическое	Таблицы «Обратимые реакции»,		

		равновесие. Принцип Ле Шателье	«Смещение химического равновесия»		
22	.22.11	Производство серной кислоты контактным способом			
23	28.11	Электролитическая диссоциация. Сильные и слабые электролиты.	Таблица «Электролиты»		
24	29.11	Среда водных растворов. Водородный показатель (рН)	Таблица «Кислотно-основные реакции» Демонстрация определения среды раствора с помощью универсального индикатора		
25	5.12	Реакции ионного обмена	Таблица «Ионные уравнения реакций» Лабораторные опыты проведение реакций ионного обмена для характеристики свойств электролитов		
26	6.12	Гидролиз органических и неорганических соединений	Таблица «Гидролиз водных растворов солей»		
27	12.12	Обобщение и повторение изученного материала. Решение задач	Стр. 76 учебника		
28	13.12	Теоретические основы химии.		К.Р. № 2	
29	19.12	Тема 5. Металлы (13 часов) Общая характеристика металлов (ИКТ)	Демонстрации образцов металлов и их соединений. Работа с коллекциями		
30	.20.12	Химические свойства металлов (ИКТ)	Взаимодействие щелочных и щелочноземельных металлов с водой, взаимодействие меди с кислородом и серой		
31	26.12	Общие способы получения металлов			
32	27.12	Электролиз растворов и расплавов веществ	Демонстрация электролиза хлорида меди		
33	.9.01	Понятие о коррозии металлов. Способы защиты от коррозии	Опыты по коррозии металлов и защите от нее		
34-35	.10.01	Металлы главных подгрупп (А-групп)			

		ПСХЭ			
36-37	16.01 17.01	Металлы побочных подгрупп (Б-групп) ПСХЭ	Лабораторные опыты взаимодействие цинка и железа с растворами кислот и щелочей.		
38	23.01	Оксиды и гидроксиды металлов			
39	24.01	Сплавы металлов. Решение расчетных задач			
40	30.01	Обобщение и повторение изученного материала			
41	31.01	Металлы		К.Р. № 3	
42-43	6.02 7.02	Тема 6. Неметаллы (8 часов) Химические элементы – неметаллы. Строение и свойства простых веществ- неметаллов (ИКТ)	Демонстрации горения серы, фосфора, магния, железа в кислороде		
44	13.02	Водородные соединения неметаллов			
45	14.02	Оксиды неметаллов (ИКТ)	Таблица «Кислотно-основные свойства оксидов»		
46	.20.02	Кислородсодержащие кислоты (ИКТ)			
47	21.02	Окислительные свойства азотной и серной кислот.			
48	.27.02 28.02	Решение качественных и расчетных задач	Распознавание хлоридов, сульфатов, карбонатов		
49	5.03	Неметаллы		К.Р. № 4	
50-52	6.03 12.03	Тема 7. Генетическая связь неорганических и органических веществ (7 часов)	Таблица «Генетическая связь между классами неорганических веществ»		

		Генетическая связь неорганических веществ			
53-55	.13.03 19.03	Генетическая связь органических веществ			
56	20.03	Интегрированный урок "Химия в профессии"	https://bvb-kb.ru/lessons/qRLdevKDERpXvJwa		
57	2.04	Решение задач			
58	3.04	Обобщение изученного материала (ИКТ)			
59	9.04	Практикум (7 часов) Решение экспериментальных задач по неорганической химии		П.Р. №2	
60	10.04	Решение экспериментальных задач по органической химии		П.Р. №3	
61	16.04 17.04	Решение расчетных задач			
62	23.04	Получение и распознавание газов		П.Р. №4	
63	.24.04 30.04	Обобщение и повторение изученного материала			
64	.7.05	Итоговая контрольная работа за курс 11 класса			
65-66	.8.05 14.05	Бытовая химическая грамотность			
67-68	15.05 21.05 22.05	Заключительный урок Обобщение.			

Календарно-тематическое планирование
курса биология
5-6 класс
2019 – 2020 учебный год

Составитель

ст. Сторожевая
2020