


Рассмотренно:

Рук. м/о:

 Акунова А.И.

Согласованно:

Завуч:

 Исмилова Н.Дж.



«Утверждаю»

Директор:

 Аташев Б.С.

» сентябрь 2022 года

# Календарно-тематический план

по биологии

за 2022-2023 учебный год

школы - лицея им. Х.Жээнбаева

учителя химии

Тырготовой Амины Жумаевны

**Календарно-тематическое планирование уроков химии 9 класс**

Кол-во часов 68, Базовый учебник: « химия 9», Рудзитис Г.Е., Фельдман Ф.Г., М., Просвещение, 2008

№	Раздел и тема урока	Кол-во уроков	Дата		Оборудование	Домашнее задание
			По плану	По факту		
<b>Повторение (3 часа)</b>						
1.	Основные классы неорганических соединений	1	5.09 30.09	10.09	ПСХЭ Д.И.Менделеева	конспект
2.	Строение атома и периодическая система химических элементов. Строение вещества.	1	7.09 10.09		ПСХЭ Д.И.Менделеева	Конспект опора
3.	Входной срез знаний. Тест 1	1	18.12.09			Конспект тест
<b>Основные закономерности химических реакций (7 часов)</b>						
4.	Скорость химических реакций. Концентрация веществ и возможность столкновения молекул	1	14.09 22.09		Решебники	Конспект Задачи в тетрадь
5.	Факторы, влияющие на скорость реакции.	1	19.09		Карточки, буклеты	Конспект №14
6.	Решение задач по теме.	1	21.09		решебник	задачи
7.	Катализ. Константа скорости. Закон действия масс. Решение задач по теме.	1	26.09		Решебники, буклеты	опора
8.	Химическое равновесие и условия его смещения. Принцип Ле-Шателье.	1	28.09		Модель, таблица, буклеты	Уч. №15-16
9.	Упражнения по составлению уравнений обратимых реакций	1	3.10		решебники	задачи
10.	Контрольная работа №1 «Основные закономерности химических реакций»	1	5.10			Решение задач
<b>Растворы. Электролитическая диссоциация (14 часов)</b>						
11.	Растворы. Растворимость.	1	10.10		Таблица растворимости	опора
12.	Насыщенные и ненасыщенные растворы. Решение задач на растворимость.	1	12.10			
13.	Количественное выражение концентрации растворов.	1	14.10		решебники	Задачи в тетради
14.	Контрольная работа №1	1	19.10			

15	Вода-растворитель. Катионы и анионы	1	24.10		Ареометр, таблица раств.	опора
16	Кристаллогидраты. Электролиты и неэлектролиты.	1	26.10			№ 1, 2
17	Электролитическая диссоциация. Диссоциация кислот, солей и оснований.	1	10.11		Индикаторы	Задачи в тетр №4
18	Степень диссоциации. Сильные и слабые электролиты.	1	12.11			
19	Ионообменные реакции. Решение задач на избыток и недостаток.	1	19.11		Индикаторы, реактивы, хим. посуды	Задачи в тетр №5,6
20	Качественные реакции на ионы. Л.Р 2 Обменные реакции между растворами	1	19.11			№5,6 Конспект
21	Практическая работа №1 «Экспериментальные задачи по теме»	1	24.11			
22	Гидролиз солей. Понятие о водородном показателе.	1	26.11			
23	Контрольная работа №2 «Электролитическая диссоциация»	1	4.12			Конспект
24	Тест №3	1	3.12		Оборудование и реактивы	упражнения
<b>Окислительно-восстановительные реакции (5 часов)</b>						
25	Степень окисления. Методы определения степеней окисления	1	8.12		ПСХЭ Д.И.Менделеева	упражнения
26	Окислительно-восстановительные реакции Основные положения МЭБ.	1	10.12			
27	Связь между валентностью и степенью окисления.	1	15.12			
28	Виды ОВР. Решение упражнений по составлению ОВР	1	17.12		Решебники	№6
29	Практическая работа №2 «Опыты по окислительно-восстановительным реакциям»	1	22.12		Реактивы. хим. посуды	Конспект
<b>Химия элементов подгруппы кислорода ( 5 часов)</b>						
29	Общая характеристика элементов и строение их атомов.	1	24.12		ПСХЭ Д.И.Менделеева	Конспект

30	Сера, общая характеристика, распространенность в природе. Аллотропные модификации серы. Получение и применение серы. Физические, химические свойства серы. Оксиды серы.	1	29.12		ПСХЭ Д.И.Менделеева,ка рточки	Конспект № 7-9
31	Получение серной кислоты в производстве и экологические проблемы. Физические и химические свойства серной кислоты. Применение серной кислоты и сульфатов, сульфитов, гидросульфитов и сульфидов.	1	14.01		Серная кислота и сульфаты	№2
32	Тест №3 «Подгруппа кислорода»	1	20.01			№13
33	Практическая работа № 3 «Решение экспериментальных задач по подгруппе кислорода».	1	24.01			Задачи в тетр
<b>Элементы подгруппы азота и их свойства. (7 ч)</b>						
34	Общая характеристика элементов V группы. Место элементов в подгруппе азота в таблице Д.И. Менделеева и их строение атомов.	1	24.01		ПСХЭ Д.И.Менделеева,ка рточки	Конспект
35	Азот, фосфор, строение их молекул, распространение в природе, способы получения, физические и химические свойства, применение.	1	31.01			Конспект
36	Аммиак, строение молекулы, получение. физические и химические свойства и их применение. Соли аммония.	1	3.02			№18-19
37	Практическая работа № 4. «Получение аммиака, опыты с ним. Определение минеральных удобрений.»	1	7.02		Оборудование и реактивы Коллекция Минеральных удобрений	№20-21
38	Азотная кислота. Строение молекулы и получение. Физические, химические свойства и применение азотной кислоты. Соли азотной кислоты. Круговорот азота в природе.	1	10.02		Буклеты	Задачи в тетр
39	Фосфор и его соединения. Физические и химические свойства, применение. Минеральные удобрения.	1	14.02			Задачи в тетр
40	Решение задач по теме	1	17.02			
<b>Элементы подгруппы углерода (6 часов)</b>						
41	Общая характеристика элементов IV группы. Особенности строение атома углерода.	1	21.02		ПСХЭ Д.И.Менделеева, активированный уголь и прочие	конспект
42	Аллотропные видоизменения углерода, распространение в природе, методы получения, физические и химические свойства.	1	24.02			№2

43	Оксиды углерода, строение молекул, методы их получения, физические и химические свойства, применение.	1	28.02		Пищевая сода, уксусная кислота	№23-24
44	Угольная кислота, строение молекулы, получение. Физические и химические свойства. Соли угольной кислоты, получение, физические и химические свойства, применение.	1	3.03			№27-29
45	Распространение кремния в природе. Понятие о соединениях кремния. Соли кремниевой кислоты – силикаты. Отрасль силикатной промышленности. Развитие местной силикатной промышленности.	1	4.03			Задачи в тетр
46	Практическая работа № 5. Получение оксида углерода (IV) и изучение его свойств. Опознавание иона карбоната.	1	10.03		Рективы, оборудование	
47	Контрольная работа № 3		14.03			
<b>Общие свойства металлов и получение. (6 ч)</b>						
48	Место расположения металлов в ПСХЭ. Общая характеристика главных и побочных подгрупп металлов. Ряд электрохимических напряжений металлов.	1	17.03		ПСХЭ Д.И.Менделеева	Конспект №30-33
49	Металлы в природе. Физические и химические свойства металлов. Металлические руды и металлическая промышленность Кыргызстана.				ПСХЭ Д.И.Менделеева	
50	Методы получения металлов в производстве. Электролиз.	1			Материалы из интернета	Задачи в тетр
51	Тест №4				карточки	
52	Щелочные металлы (натрий, калий).	1			Натрий, калий, кальций	№35-38
53	Щелочноземельные металлы (магний, кальций). Алюминий	1			Магнийю алюминий	
54	Физические и химические свойства алюминия	1				Задачи в тетр №42-45 350
55	Железо и его свойства.				железо	

56	Металлургия				Буклеты, видеоматериалы. Конвертор. Чугун и сплавы	
57	Практическая работа №6 Решение экспериментальных задач по теме «Металлы». Взаимодействие металлов с растворами солей.	1	6.05	10.05	Хим.оборудования	
58	Контрольная работа №4 "Общие свойства металлов"	1	10.05			задачи
<b>Водородные соединения углерода. (Органическая химия. (10 ч)</b>						
59	Водородные соединения углерода – органические вещества. Предмет «Органическая химия». Теория строения органических веществ А. М. Бутлерова.	1	1.05		Таблицы, карточки	№ 47
60	Классификация органических веществ и их номенклатура. Предельные углеводороды –алканы (парафины) гомология, изомерия.	1	11.05		Буклеты	№48-49
61	Предельные углеводороды в природе. Физические, химические свойства и применение предельных углеводородов.	1	10.05		Буклеты, модели	№ 50
62	Понятия о циклических углеводородах (циклопарафинах).	1	14.05			№51
63	Непредельные углеводороды. Ароматические углеводороды (арены) физические и химические свойства. Природные источники углеводородов.	1	19.05			№ 52
64	Кислородосодержащие орг.соединения – спирты, фенолы, альдегиды, карбоновые кислоты, эфиры, жиры. Углеводы.	1	21.05		Карточки. таблица	№52-53
65	Азотосодержащие органические соединения. Амины, получение, свойства.	1	2.06			№53 задачи
66	Решение задач	1	3.06		решебники	задачи
67	Тест №5					Решение задач
68	Зачетный урок	1	7.06		карточка	повтор

Практическая работа –6

Тест – 5

Контрольная работа - 4