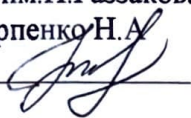
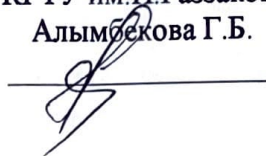


рассмотрено»  
директор МО лицея  
КГТУ им.И.Раззакова  
Карпенко Н.А.



«Согласовано»  
завуч по УР лицея  
КГТУ им.И.Раззакова  
Алымбекова Г.Б.



## КАЛЕНДАРНО – ТЕМАТИЧЕСКИЙ ПЛАН

Предмет: химия

Классы: 8 А, 8 Б

Преподаватель: Карпенко Наталья Анатольевна

Составлен в соответствии с программой по химии, разработанной на основе Закона КР «Об образовании» и предметного стандарта по химии (8–9 классы) для общеобразовательных организаций Кыргызской Республики.

Рассмотрен на заседании МО  
лицея КГТУ им.И.Раззакова

Протокол № 1 от 30.08 2022года

### Календарно-тематическое планирование курса

**Предмет: Химия**

**Класс: 8**

№	Наименование темы	Количество часов	Дата по плану	Дата по факту	Оснащенность	Примечание
<b>Глава I. Первоначальные химические понятия. (28 часов)</b>						
1.	Предмет химии. Вещества	1			Учебник, презентация, видео	
2.	Чистые вещества и смеси. Основные способы разделения смесей	1			Учебник, презентация, видео	
3.	Физические и химические явления. Химические реакции	1			Учебник, презентация, видео	
4.	Правила техники безопасности при работе в химической лаборатории. Лабораторные опыты №1-5	2			Учебник, презентация, лабораторное оборудование	
5.						
6.	Молекулы и атомы. Простые и сложные вещества.	1			Учебник, презентация, видео	
7.	Практическая работа № 1. Правила ТБ. Оборудование и материалы для практической работы. Инструкции ТБ	1			Учебник, презентация, лабораторное оборудование	
8.	Практическая работа № 2. «Очистка загрязненной поваренной соли»	1			Учебник, презентация, лабораторное оборудование	
9.	Химические элементы. Знаки химических элементов	1			Учебник, презентация, видео	
10.	Относительная атомная масса химических элементов.	1			Учебник, презентация, видео	
11.	Химические формулы. Относительная молекулярная масса	1			Учебник, презентация.	
12.	Решение расчетных задач с использованием химических формул	2			ДМ: А.М. Радецкий.	
13.	веществ. Массовые доли.				Учебник, презентация	
14.	Валентность химических элементов.	1			Учебник, презентация ДМ: А.М. Радецкий.	
15.	Определение валентности и составление химических формул по валентности	1			Учебник, презентация ДМ: А.М. Радецкий.	
16.	Атомно-молекулярное учение	1			Учебник, презентация, видео	
17.	Закон сохранения массы веществ.	2			Учебник, презентация	
18.	Химические уравнения				ДМ: А.М. Радецкий.	

19.	Урок-упражнение. Валентность.	2		ДМ: А.М. Радецкий.	
20.	Уравнения реакций			ДМ: А.М. Радецкий.	
21.	Типы химических реакций.	1		Учебник, презентация, видео	
22.	Лабораторные опыты №6-7. «Разложение основного карбоната меди (II) $\text{CuCO}_3 \cdot \text{Cu}(\text{OH})_2$ » «Реакция замещения меди железом»	1		Учебник, презентация, лабораторное оборудование	
23.	Количество вещества. Моль. Молярная масса. Вычисления.	2		ДМ: А.М. Радецкий.	
24.				Презентация	
25.	Основные принципы решения задач. Малый практикум.	2		Презентация ДМ: А.М. Радецкий.	
26.					
27.	Контрольная работа №1	2		ДМ	
28.					
<b>Глава II. Кислород. Горение. (9 часов)</b>					
29.	Кислород в природе. Кислород как химический элемент. Оксиды	1		Учебник, презентация, видео	
30.	Физические свойства кислорода. Получение кислорода	1		Учебник, презентация	
31.	Химические свойства кислорода.	1		Учебник, презентация, лабораторное оборудование, видео	
32.	Применение кислорода. Круговорот кислорода в природе. Топливо и способы его сжигания	1			
33.	Воздух — смесь газов. Применение кислорода и воздуха	1		Учебник, презентация, видео	
34.	Практическая работа №3 «Получение и свойства кислорода»	1		Учебник, презентация, видео	
35.	Тепловой эффект химических реакций. Решение задач на тепловой эффект химических реакций. Урок-упражнение.	2		Презентация ДМ: А.М. Радецкий.	
36.					
37.	Контрольная работа №2	1		ДМ	
<b>Глава III. Водород. (5 часов)</b>					
38.	Водород. Физические свойства водорода. Получение водорода. Применение водорода	1		Учебник, презентация, видео	
39.	Химические свойства водорода.	1		Учебник, презентация, лабораторное оборудование	
40.	Лабораторные опыты № 9, 10 «Получение и свойства водорода», «Взаимодействие водорода с оксидом меди (II)»	1			
41.	Повторение, обобщение, коррекция знаний и умений учащихся по главам II – III.	1		ДМ: А.М. Радецкий.	
42.	Самостоятельная работа	1		ДМ	

<b>Глава IV. Растворы. Вода. (5 часов)</b>					
43.	Вода. Вода — растворитель. Растворы.	1			Учебник, презентация, видео
44.	Концентрация растворенного вещества в растворе. Массовая доля вещества в растворе. Вычисления.	2			Презентация
45.					ДМ: А.М. Радецкий.
46.	Практическая работа № 4. «Приготовление растворов с определенной массовой долей растворенного вещества и заданной молярной концентрацией»	1			Учебник, презентация, лабораторное оборудование
47.	Контрольная работа №3	1			ДМ
<b>Глава V. Важнейшие классы неорганических соединений. (25 часов)</b>					
48.	Оксиды. Классификация оксидов. Оксиды в природе. Физические свойства оксидов. Применение и получение оксидов.	1			Учебник, презентация, видео
49.	Химические свойства оксидов.	1			Учебник, презентация, лабораторное оборудование
50.	Урок-упражнение. Оксиды	1			ДМ: А.М. Радецкий.
51.	Самостоятельная работа.	1			ДМ
52.	Основания. Классификация. Физические свойства оснований. Применение и получение оснований	1			Учебник, презентация, видео
53.	Химические свойства оснований. Индикаторы. Действие оснований на индикаторы.	1			Учебник, презентация, лабораторное оборудование
54.	Урок-упражнение. Основания.	1			ДМ: А.М. Радецкий.
55.	Самостоятельная работа.	1			ДМ
56.	Кислоты. Классификация. Физические свойства. Получение и применение кислот	1			Учебник, презентация, видео
57.	Химические свойства кислот	1			Учебник, презентация, лабораторное оборудование
58.	Лабораторные опыты №11-14. «Действие кислот на индикаторы», «Отношение кислот к металлам», «Взаимодействие кислот с оксидами металлов».	1			Учебник, презентация, лабораторное оборудование
59.	Урок-упражнение. Кислоты.	1			ДМ: А.М. Радецкий.
60.	Лабораторные опыты №15-18. Свойства растворимых и нерастворимых оснований. Взаимодействие нерастворимых оснований с кислотами. «Взаимодействие гидроксида цинка с растворами кислот и щелочей»	1			Учебник, презентация, лабораторное оборудование
61.	Самостоятельная работа.	1			ДМ

62.	Соли. Соли в природе. Физические свойства солей.	1		Учебник, презентация, видео
63.	Получение солей. Применение солей.	1		Учебник, презентация, видео
64.	Химические свойства солей.	1		Учебник, презентация, лабораторное оборудование
65.	Урок-упражнение. Соли.	1		ДМ: А.М. Радецкий.
66.	Самостоятельная работа.	1		ДМ
67.	Практическая работа № 5.	2		Учебник, презентация, лабораторное оборудование
68.	Реакция обмена между оксидом меди (II) и серной кислотой			
69.	Генетическая связь. Генетические цепи.	1		ДМ
70.	Практическая работа № 6. Решение экспериментальных задач по теме «Важнейшие классы неорганических соединений».	1		Учебник, презентация, лабораторное оборудование
71.	Урок-упражнение. Решение расчетных задач.	1		ДМ: А.М. Радецкий.
72.	Контрольная работа № 4	1		ДМ
<b>Глава VI. Периодический закон и периодическая таблица химических элементов Д.И.Менделеева (6 часов)</b>				
73.	Классификация химических элементов. Современное содержание Периодического закона.	1		Учебник, презентация, видео
74.	Структура Периодической системы химических элементов Д. И. Менделеева. Жизнь и деятельность Д.И.Менделеева. Значение периодического закона.	1		Учебник, презентация, видео
75.	Атомные частицы. Состав атома.	1		Учебник, презентация, видео
76.	Электронное строение атома.	1		Учебник, презентация, видео
77.	Электронные формулы атомов химических элементов.	1		Учебник, презентация, видео, ДМ
78.	Контрольная работа № 5	1		ДМ
<b>Глава VII. Химическая связь. Строение веществ. (8 часов)</b>				
79.	Электроотрицательность	1		Учебник, презентация, видео
80.	Основные типы химической связи. Ковалентная химическая связь	1		Учебник, презентация, видео
81.	Ионная химическая связь. Металлическая и водородная химические связи	1		Учебник, презентация, видео
82.	Кристаллические решетки	1		Учебник, презентация, видео
83.	Степень окисления.	1		Учебник, презентация, видео
84.	Урок-упражнение	1		ДМ: А.М. Радецкий.

85.	Лабораторные опыты №19 «Составление моделей молекул и кристаллов веществ с различным видом химических связей»	1		Учебник, презентация, лабораторное оборудование	
86.	Контрольная работа № 6	1		ДМ	
<b>Глава VIII. Закон Авогадро. Молярный объем газов. (4 часа)</b>					
87.	Газы. Закон Авогадро	1		Учебник, презентация, видео	
88.	Объемные отношения газов при химических реакциях. Решение задач по теме.	1		Презентация, ДМ	
89.	Урок-практикум	1		Презентация, ДМ	
90.	Самостоятельная работа	1		ДМ	
<b>Глава IX. Галогены. (8 часов)</b>					
91.	Строение атомов галогенов. Галогены — простые вещества. Хлор. Химические свойства галогенов на примере хлора.	1		Учебник, презентация, видео	
92.	Галогеноводороды. Хлороводород.	1		Учебник, презентация, видео	
93.	Соляная кислота и ее соли.	1		Учебник, презентация, видео	
94.	Сравнительная характеристика галогенов	1		Учебник, презентация, видео	
95.	Лаб.опыт № 20 «Распознавание соляной кислоты, хлоридов, бромидов, иодидов и йода» Лаб. опыт № 21 «Вытеснение галогенов друг другом из растворов их соединений»	1		Учебник, презентация, лабораторное оборудование	
96.	Практическая работа №7. «Получение соляной кислоты и изучение ее свойств»	1		Учебник, презентация, лабораторное оборудование	
97.	Практическое занятие №8. Решение экспериментальных задач по теме «Галогены»	1		Учебник, презентация, лабораторное оборудование	
98.	Контрольная работа № 7	1		ДМ	
<b>Обобщение материала. Итоговый контроль (4 часа)</b>					
99.	Урок-упражнение. Решение расчетных задач	1		Презентация, ДМ	
100.	Итоговая контрольная работа за уч. год.	1		ДМ	
101.	Работа над ошибками.	1			
102.	Подведение итогов	1			