Автономная некоммерческая организация профессиональногообразования «Старая школа» (АНО ПО «Старая школа»)

РАССМОТРЕНО Педагогическим Советом	УТВЕРЖДЕНО Директор АНО ПО «Старая-школа»
АНО ПО «Старая школа» Протокол №1 от 13.06.2024 г.	Макарова М.А. /
Макарова М.А. /	«13» июня 2024г. «Старая шкопа»
«13» июня 2024г. «Старая школа»	история в поличения в поличен

Календарно – тематическое планирование учебного предмета «Химия» для <u>8</u> класса на 2024/2025 уч.год

Количество часов в неделю	<u>2</u>
Количество часов в год	68
ФИО преподавателя <i>Куприна Т.А.</i>	

Москва

Календарно – тематическое планирование

Учебный период	Раздел	Тема	№ урока/ занятия	Количество часов	Дата
1					
четверть					
	Раздел I. Введение	П	1	1	
		Предмет химии. Роль химии в жизни человека.	1	1	
		Периодическая система химических элементов Д.И.Менделеева.	2	1	
		Химические формулы.	3	1	
		Вычисление массовой доли химического элемента в веществе.	4	1	
		Практическая работа №1.Техника безопасности в кабинете химии. Лабораторная посуда.	5	1	
		Практическая работа №2. Наблюдения за изменениями, происходящими с горящей свечой.	6	1	
	Раздел 2. Атомы химических элементов.				
		Строение атома и его электронных оболочек.	7	1	
		Понятие об электронном облаке.	8	1	
		Изотопы.	9	1	
		Урок-упражнение: строение графических формул атомов элементов.	10	1	
		Периодический закон в свете строения атома.	11	1	
		Химическая связь. Ионная химическая связь.	12	1	

		Ковалентная	13	1	
		химическая связь.			
		Металлическая	14	1	
		химическая связь.			
		Кристаллические			
2		решетки.			
2 четверть					
тетвертв		Входная	15	1	
		административная			
		контрольная работа.			
		Анализ промежуточной	16	1	
		административной			
		контрольной работы.			
		Решение типовых задач.			
	Раздел 3. Простые				
	вещества.	Посотильный	177	1	
		Простые вещества- металлы и неметаллы.	17	1	
		Аллотропия.	18	1	
		Количество вещества.	19	1	
		Молярный объем газов.	20	1	
		Урок-упражнение:	21	1	
		решение задач по			
		количеству вещества.			
		Промежуточная	22	1	
		административная контрольная работа.			
		Анализ промежуточной	23	1	
		административной		-	
		контрольной работы.			
	Раздел 4.				
	Соединения				
	химических				
	элементов				
		Степень окисления.	24	1	
		Урок-упражнение:	25	1	
		составление химических			
		формул.			
		Классификация	26	1	
		неорганических			
		соединений.			
[I	1			1

		Бинарные соединения. Летучие водородные соединения и оксиды.	27	1	
		Основания.	28	1	
		Кислоты.	29	1	
		Соли.	30	1	
		Чистые вещества и смеси.	31	1	
		Расчет массовой и объемной доли компонента в смеси.	32	1	
		Урок-упражнение: составление химических формул	33	1	
		Практическая работа №3. Способы очистки веществ.	34	1	
3					
четверть		Промежуточная административная контрольная работа.	35	1	
		Анализ промежуточной административной контрольной работы. Решение типовых задач.	36	1	
	Раздел 5. Изменения, происходящие с веществами				
		Физические и химические явления.	37	1	
		Закон сохранения массы вещества. Химические уравнения.	38	1	
		Реакции соединения и разложения.	39	1	
		Реакции замещения.	40	1	
		Реакции обмена.	41	1	
		Составление уравнений химических реакций	42	1	
		Расчеты по химическим уравнениям	43	1	

		Практическая работа №4. Признаки химических реакций.	44	1	
		Промежуточная административная контрольная работа.	45	1	
		Анализ промежуточной административной контрольной работы. Решение типовых задач.	46	1	
	Раздел 6. Растворение. Растворы. Реакции обмена. ОВР.				
		Вода-растворитель. Растворы.	47	1	
		Практическая работа №5. Приготовление растворов с определенной массовой долей вещества и заданной молярной концентрацией.	48	1	
		Растворимость веществ.	49	1	
		Электролитическая диссоциация.	50	1	
		Основные положения ТЭД.	51	1	
4 четверть					
		Ионные уравнения.	52	1	
		Кислоты в свете ТЭД.	53	1	
		Основания в свете ТЭД.	54	1	
		Оксиды: классификация и химические свойства.	55	1	
		Соли в свете ТЭД.	56	1	
		Химические свойства солей.	57	1	
		Урок-упражнение: химические свойства	58	1	

кислот, оснований, оксидов, солей.			
Генетическая связь неорганических соединений.	59	1	
Практическая работа №6. Распознавание веществ. Ионные реакции.	60	1	
Практическая работа №7. Решение экспериментальных задач	61	1	
Окислительно- восстановительные реакции.	62	1	
Метод электронного баланса.	63	1	
Урок-упражнение: составление окислительно-восстановительных реакций.	64	1	
Урок-упражнение: составление электронного баланса.	65	1	
Подготовка к итоговой административной контрольной работе.	66	1	
Итоговая административная контрольная работа.	67	1	
Анализ итоговой административной контрольной работы.	68	1	