редмет	Класс	Вариант	]										
RNMP		Химия 8 класс											
	Описание раздела	Тема урока	Кол-во ча	сов Со	одержан	Материал	Домашне	Подробн	Коды эле	Предметн	Деятельн	Ценност	Пед. усло
рвоначальные жимические понятия	i	Химия как часть естествознания. Вводный инструктаж по правидам техники безопас		17									-
				-1 <u>-</u>									-
		Пр. раб. № 1 «Правила ТБ в кабинете химии. Знакомство с лабораторным оборудов:	3	-1 <u>-</u>									-
		Чистые вещества и смеси. Способы разделения смесей		1									
		Пр. р. № 2 «Очистка поваренной соли»		1									
		Явления физические и химические. Хим. реакции.		1									
		Атомы и молекулы. Атомно - молекулярное учение. Вещества молекулярного и нем	c	1									
		Простые и сложные вещества. Химические элементы.		1									
		Язык химии. Знаки химических элементов.		1									
		Закон постоянства состава. Химические формулы.		1									
		Относительные атомные и молекулярные массы.		1									
		Расчёты по хим. формулам. Массовая доля хим. элемента в соединениях.		4									
		Валентность. Определение валентности в бинарных соединениях.		- ; -									
		Составление формул по валентности.		::-									
		Закон сохранения массы веществ. Химические уравнения.		:'⊢									
				_!⊢									
		Классификация химических реакций по числу и составу исходных и полученных вег		1									
		Обобщающий урок по теме « «Первоначальные химические понятия».		1									
		Контрольная раб № 1 по теме «Первоначальные химические понятия».		1									
род				10									
		Моль – единица количества вещества. Молярная масса.		1									
		Решение расчетных задач по химическим уравнениям.		1									
		Кислород. Физические и химические свойства. Получение кислорода.		1									
		Практическая раб. № 3 «Получение кислорода и изучение его свойств».		1									
		Оксиды. Круговорот кислорода в природе. Окисление.		4									
		Воздух и его состав. Горение веществ в воздухе. Защита воздуха от загрязнения.		- ; -									
		Тепловой эффект хим. реакций. Экзо – и эндотермические реакции.		- ; -									
		Решение задач по термохимическим уравнениям.		::-									
		<ul> <li>Решение задач по термохимическим уравнениям.</li> <li>Решение задач на вычисление массы вещества по известной массе другого вещества.</li> </ul>		:'⊢									
				1									
		Повторение и обобщение по теме «Кислород. Оксиды. Горение».		1									
род.	i			5									
		Водород. Физические и химические свойства.		1									
		Получение и применение водорода.		1									
		Водород в природе. Кислоты. Состав кислот.		1									
		Обобщение по темам «Кислород.» и «Водород.».		1									
		Контрольная работа №2 по темам «Кислород.» и «Водород.».		1									
воры.Вода.				7									
		Вода – растворитель. Растворы.		- 1									
		Концентрация растворов. Массовая доля растворённого вещества.		::-									
		Концентрация растворов: массовая доля растворенного вещества. Состав воды. Физические и химические свойства.		:'⊢									
		Пр. р. № 4 «Приготовление растворов солей с определённой массовой долей вещест		_!⊢									
			1	1									
		Состав оснований. Их классификация и физические свойства.		1									
		Основания. Номенклатура, получение и химические свойства.		1									
		Обобщающий урок по теме « Вода.Растворы. Основания.»		1									
вные классы неорганических соединений				9									
		Оксиды. Классификация, номенклатура, свойства, получение, применение.		1									
		Кислоты. Состав, названия, классификация.		1									
		Физические и химические свойства кислот.		1									
		Соли. Состав, классификация, способы получения.		-1									
		Физические и химические свойства солей.		-11									
		Генетическая связь между классами неорганических соединений.		-11									
		обобщение по теме « Основные классы неорганических соединений»		-:-								<b>+</b>	t
				::⊢					_		_	<del>                                     </del>	<del>                                     </del>
		Пр. р. № 5 «Решение экспериментальных задач по теме «Основные классы неоргани		:1⊢								<del> </del>	
		Контрольная работа № 3 по теме «Основные классы неорганических соединений».		1⊢								-	
дический закон и периодическая система химических эл	ментов Д. И. Менд			8									
		Классификация химических элементов. Амфотерность элементов.		1									
		Естественные семейства хим. элементов. Щелочные металлы, инертные газы, галоге		1									1
		Структура таблицы «Периодическая система химических элементов Д. И. Менделеев	š.	1									
		Периодический закон Д. И. Менделеева.		1									
		Строение атома. Состав атомных ядер. Изотопы. Строение электронных оболочек ато	)	1									
		Заполнение электронных слоёв у атомов элементов 1 - 3 периодов. Периодическое в	a .	1									
		Значение периолического закона. Жизнь и деятельность Л. И. Менделеева.		- 1									
	li .	значение периодического закона. жизнь и деятельность д. иг. менделеева. Контрольная работа №4 по теме «Периодический закон и периодическая система.)	1	- '-									
ение веществ. Химическая связь.		контрольная раобта это томе «периодический закон и периодическая система д	4	3									
		Электроотрицательность. Ковалентная связь: полярная и неполярная. Ионная связь.		1									
		Понятие о степени окисления. Правила определения степеней окисления элементов.		1									
		Кристаллические решётки		1									
эн Авогадро. Молярный объём газов.				2									
		Закон Авогадро. Молярный объём газов. Относительная плотность газов.		1									
		Объёмные отношения газов. Решение задач на вычисление молярного объёма.		1									
огены				4									
		Положение галогенов в периодической таблице и строение их атомов. Хлор. Физические и		1									
		Хлороводород. Получение и физические свойства. Соляная кислота и её соли. Сравнительн	6	1									
		Пр. р. №6 «Получение соляной кислоты и опыты с ней».		1									
		Контрольная работа №5 по темам «Химическая связь. Закон Авогадро. Галогены		1									