

МУНИЦИПАЛЬНОЕ БЮДЖЕТНОЕ ОБЩЕОБРАЗОВАТЕЛЬНОЕ УЧРЕЖДЕНИЕ
ГОРОДА ИРКУТСКА ГИМНАЗИЯ № 3

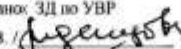
664020, г. Иркутск, улица Ленинградская, дом 75, тел. 32-91-55, 32-91-54

Рассмотрено: РСП учителей ест. и обществ. наук

/ Карнаухова Т.А. / 

Протокол № 1
от 22 августа 2015 г.

«Согласовано» ЗД по УВР

/ Лезенцовой Л.В. / 
22 08 2015 г.



Рабочая программа

по химии

для 9 класса (параллели)

(уровень базовый)

Учитель: Алекперова Людмила Павловна

Первая квалификационная категория

Рабочая программа составлена на основе: Программы основного общего образования по химии. 8-9 классы. Автор О.С. Габриелян, сост. Т.Д. Гамбурцева

2-е издание ,переработанное.– М. Дрофа, 2013г.

(далее указать точное название программы и её выходные данные)

Календарно-тематическое планирование уроков химии в 9 классе (2 часа в неделю) 2013-2014 уч. год

Учитель: Алекперова Л.П.

Название раздела и количество часов на его изучение		№ недели	№урока	Содержание занятий		
6 часов	<i>Повторение основных вопросов курса 8 класса и введение в курс 9класса.</i>	1	1	Характеристика элемента по его положению в ПСХЭ Д.И.Менделеева.		
			2	Свойства основных классов веществ в свете ТЭД и процессов окисления-восстановления.		
		2	3	Генетические ряды металлов и неметаллов. Входной контроль.		
			4	Понятие о переходных элементах. Амфотерность. Генетические ряды переходных элементов.		
		3	5	Периодический закон и ПСХЭ Д.И.Менделеева в свете учения о строении атома.		
			6	Значение основных законов и теорий в развитии науки.		
15 часов	<i>Тема 1 Металлы.</i>	4	7	Положения элементов – металлов в ПСХЭ, особенности строения их атомов.		
			8	Физические и химические свойства металлов.		
		5	9	Общие понятия о коррозии металлов.		
			10	Сплавы.		
		6	11	Металлы в природе. Общие способы их получения.		
			12	Общая характеристика элементов главной подгруппы I группы.		
		7	13	Соединения щелочных металлов.		
			14	Общая характеристика элементов главной подгруппы II группы.		
		8	15	Соединения щелочноземельных металлов.		
			16	Алюминий его физические и химические свойства.		
		9	17	Соединения алюминия.		
			18	Железо, его физические и химические свойства.		
		10 неделя		каникулы		
				11	19	Генетические ряды Fe ²⁺ и Fe ³⁺
20	Обобщение по теме металлы. Итоговый контроль по теме «Металлы»					
12	21			Обобщение по теме «Металлы».		
3 часа	<i>Тема 2 Практикум №1.</i>	13	22	П.Р.№1 Осуществление цепочки химических превращений.		
			23	П.Р.№2 Получение и свойства соединений металлов.		
			24	П.Р.№3 Решение экспериментальных задач.		
23 часа	<i>Тема 3 Неметаллы.</i>	14	25	Общая характеристика неметаллов. Водород, его основные свойства и строение атома.		
			26	Общая характеристика галогенов.		
		15	27	Соединения галогенов.		
			28	Сера, ее физические и химические свойства.		
		16	29	Оксиды серы IV и VI. Серная кислота и ее соли.		
			30	. Серная кислота и ее соли.		
17	31	Азот и его свойства. Оксиды азота II и IV.				

			32	Аммиак и его свойства. Соли аммония.
18 19 недели		каникулы		
		20	33	Азотная кислота и ее свойства.
			34	Соли азотистой и азотной кислот. Азотные удобрения.
		21	35	Фосфор. Строение атома, аллотропия.
			36	Соединения фосфора.
		22	37	Свойства и применение соединений фосфора.
			38	Углерод. Аллотропные модификации углерода.
		23	39	Оксиды углерода II и IV
			40	Карбонаты.
		24	41	Качественная реакция на карбонат-ион.
			42	Кремний. Строение атома, кристаллический кремний.
		25	43	Силикатная промышленность
			44	Значение соединений кремния в живой и неживой природе.
		26	45	Обобщение по теме «Неметаллы».
			46	Итоговый контроль по теме «Неметаллы»
27	47	Анализ контрольная работа по теме «Неметаллы»		
	48	Пр.№4 Решение экспериментальных задач по теме «Подгруппа кислорода».		
3 часа	Тема 4 Практикум №2	28	49	Пр.№5 Решение экспериментальных задач по теме «Подгруппа азота».
			50	Пр.№6 Получение, собиание и распознавание газов.
10 часов	Тема 5 Органические соединения	29	51	Предмет органической химии. Причины многообразия органических соединений.
			52	Метан и этан: строение молекул. Применение.
30 неделя		каникулы		
		31	53	Этилен. Физические и химические свойства этилена. Полиэтилен и его значение.
			54	Понятие о спиртах одноатомных и многоатомных
		32	55	Понятие об альдегидах.
			56	Одноосновные карбоновые кислоты Уксусная кислота.
		33	57	Реакция этерификации. Понятие о сложных эфирах. Жиры.
			58	Понятие об аминокислотах. Реакция поликонденсации. Белки.
		34	59	Углеводы. Глюкоза, её свойства и значение.
			60	Крахмал и целлюлоза.
		35	61	Итоговый контроль по теме « Органическая химия».
			62	Порядковый номер элемента - его физический смысл.
8 часов	Тема 6 Обобщение знаний по химии за курс основной школы	36	63	Типы химических связей и типы кристаллических решеток.
			64	Классификация химических реакций по различным признакам.
		37	65	Простые и сложные вещества.
			66	Металлы и неметаллы.
2 часа	Резервное время. Итоговый контроль по курсу 9 класса.			
Общее число часов по курсу 68 часов				

Календарно-тематическое планирование уроков химии в 9 классе (0,5 часа в неделю) 2012-2013 уч. год
Домашнее обучение

Учитель: Алекперова Л.П.

Название раздела и количество часов на его изучение		№ урока	Содержание занятий
5 часов	Тема 1 Металлы	1	Физические и химические свойства металлов.
		2	Металлы в природе. Общие способы их получения.
		3	Общая характеристика элементов главной подгруппы I группы.
		4	Общая характеристика элементов главной подгруппы II группы.
		5	Алюминий его физические и химические свойства.
5 часов	Тема 2 Неметаллы	6	Общая характеристика неметаллов. Водород, его основные свойства и строение атома.
		7	Общая характеристика галогенов.
		8	Сера, ее физические и химические свойства.
		9	Серная кислота и ее соли.
		10	Азот и его свойства. Оксиды азота II и IV.
7 часов		11	Азотная кислота и ее свойства.
		12	Фосфор. Строение атома, аллотропия.
		13	Углерод. Аллотропные модификации углерода.
		14	Оксиды углерода II и IV
		15	Карбонаты.
		16	Кремний. Строение атома, кристаллический кремний.
		17	Значение соединений кремния в живой и неживой природе.
2 часа	Тема 3 Органические соединения	18	Предмет органической химии. Причины многообразия органических соединений.
		19	Углеводороды, строение молекул. Применение.