

Утверждаю.

Директор школы: _____

Предмет: химия 11 кл.

Авторы учебника:

Учитель: Пилипенко Г. Я.



Календарное планирование уроков по химии 11 класс

№	Тема	Кол час	Дата	Связь с предметами	наглядности	Дом. зад	П р и м
	Обобщение знаний по органич. Химии						
1	Общие вопросы и теоретические положения орган. Химии Основные положения строения органических веществ А, М, Бутлерова.	1	5.09	математика	Портрет А,М. Бутлерова	повто рение	
2	Изомерия, номенклатура, гомологические ряды органич. соединений	1	9.09			повто рение	
3	Структуры орган. Веществ. Механизм гибридизации, виды химической связи, функциональные группы.	1	13.09			повто рение	
4	Качественные реакции на определения спиртов и альдегидов. Сравнения их свойств.	1	16.09		Спирт, муравьиный альдегид, гидроксид меди	повто рение	
	Теоретические основы неорганической химии.						
4	Атомно-молекулярное учение. Первоначальное понятие теории строения атома.	1	20.09		Потреты ученых	консп ект	
5	Основные химические законы : постоянство состава вещества; сохранение массы вещества , энергии, законы о газах	1	23.09	Физика		консп ект	
6	ПЗ и ПСХЭ Д.И.Менделеева.	1	27.09		Таблица Менделеева	Консп ект	
7	Химическая связь и строение веществ.	1	30.09			консп ект	
8	Валентности и степень окисления.	1	4.10		Таблица Менделеева	консп ект	
9	Сущность теории электролитической диссоциации.	2	7.10 19.10	Физика		консп ект	

10	Основные классы неорганических соединений.	1	14.10			конспект
11	Химические свойства неорганических соединений.	2	18.10 21.10			конспект
12	Контрольная работа.	1	24.10 28.10			повтор
	Основные закономерности химических процессов			Физика, математика	реферат.	
13	Скорость химической реакции и факторы, влияющие на скорость. Химическое равновесие и условия его смещения.	1	11.11	Физика, математика		конспект
14	Растворы. Химическая теория об образовании растворов, сольватации и гидратации.	1	15.11			конспект
15	Выражение концентрации растворов (решение задач)	2	18.11 21.11	физика		конспект
16	Растворимость, произведение растворимости	2	25.11			конспект
17	Водородный показатель и гидролиз солей.	1	28.11			конспект
18	Практическая работа №2 «Определение среды растворов при гидролизе солей»	1	2.12		Фенолфталеин, лакмус, растворы солей	Оформление работы
	Классификация химических реакций.					
19	По числу и составу исходных и образующихся веществ (разложения, соединения, обмена, замещения)	1	5.12			конспект
20	По тепловому эффекту (экзотермические и эндотермические. По признаку необратимости (обратимые, необратимые) реакции.	1	9.12			Конспект
21	Окислительно-восстановительные реакции.	2	12.12 16.12			Конспект
22	Аллотропические видоизменения, изомеризация, образование ВМС из одинаковых веществ (полимеризация), реакции поликонденсации, этерификация.	2	23.12			Конспект
23	Обобщающий урок	1	30.12			Повтор
24	Контрольная работа	1	26.12			Повтор
	Производственные получения некоторых веществ					
25	Производство серной кислоты.	1			реферат	

26	Производство аммиака , азотной кислоты .	1			реферат	
27	Производство чугуна и стали.	1			реферат	
28	Основные направления химической промышленности Кыргызстана и его основные проблемы.	1		география	Реферат	
	Химия переходных металлов					
29	Место переходных металлов в ПС , строение их атома.	1			Таблица Менделеева	конспект
30	Металлы(общая характеристика).	1				конспект
31	Металлургия. Способы получения металлов.	2				конспект
32	Металлы применяемые в техники: хром, никель ,медь, цинк, ртуть, благородные металлы, титан, молибден, вольфрам.	3			Таблица Менделеева	конспект
33	Железо его химические свойства , соединение, применения.	1			Таблица Менделеева	конспект
34	Сплавы, их виды, применение.	1				конспект
35	Расчеты по практическому выходу продуктов реакции.	2			задачник	конспект
	Химия и электрический ток.					
36	Электрический ток возникновения химической реакции.	1		физика		конспект
37	Химические источники электрического тока. Гальванические элементы.	1		физика		конспект
38	Стандартные электродные потенциалы металлов.	1				конспект
39	Химическая и электрохимическая коррозия металлов .Антикоррозийные покрытия металлов.	1		физика		конспект
40	Электролиз, его значение, катодные и анодные процессы.	2		физика		конспект
41	Практическая работа №3 «Составление электрохимического ряда напряжений металлов, выявляя их активность»	1		физика		Оформление раб
42	Контрольная работа	1				повтор
	Комплексные соединения.					
43	Общее понятие об комплексных соединениях.	1				конспект
44	Двойные и комплексные соединения.	1---				конспект
45	Номенклатура, классификация и свойства комплексных соединений.	1				конспект

	Дисперсные системы					
46	Понятие о дисперсных системах и коллоидных растворах .	1				конспект
47	Классификация дисперсных систем. Суспензия, эмульсия, аэрозоли , пены , их получение, свойства, применение.	2		физика		конспект
48	Условия получения дисперсных систем, методы получения Образование мицелл и их строение.	1		физика		конспект
49	Практическая работа №4 «Получение коллоидных растворов» Химия и экология.	1				Оформление, раб
50	Основная цель применение химии в народном хозяйстве и экологические проблемы.	1		геоэкология		конспект
51	Минеральные, комплексные и органические удобрения , применение их в с\х и экологические требования к ним.	1		геоэкология		конспект
52	Основные проблемы охраны окружающей среды: атмосферы, гидросферы , и почвы.	1		геоэкология		Конспект
53	Практическая работа №5 «Анализ воды».	1				Оформ раб
54	Контрольная работа.	1				Повтор
55	Повторение курса.	2				

Утверждаю.

Директор школы: *Осмонбаева Н.К.*

Предмет: химия 9 кл.

Авторы учебника: Т, Т, Кудайбергенов, Б, Рыспаева,
У,А,Асанов

Учитель: Пилипенко Г. Я.



Календарное планирование уроков по химии 9 класс

№	Тема	Ко л час	Дата	Связь с предметами	Наглядности	Дом Зад.	при меч
	1. Повторение 8 класс.						
1	Основные понятия и законы химии.	1 ²	5.09	физика	Таблица Менделеева	Стр.5	
2	Строение атома и ПСХЭ.	1 ²	6.09	Физика	Таблица Менделеева	Стр.8	
3	Основные соединения водорода и кислорода.	1 ²	12.09	Физика	Таблица Менделеева	Стр.13	
4	Основные соединения галогенов.	1 ²	16.09		Таблица Менделеева	Стр.16	
	2. Растворы. ТЭД.						
1	Вода-растворитель. Растворы.	} 1 ²	} 19.09	физика	Соль, вода	§4	
2	Выражение концентрации растворов.			физика		§5	
3	Практическая работа №1 «Приготовление растворов заданной концентрации».	1 ²	23.09	физика	Спиртовка, хлорид натрия, вода	§	
4	Электролиты и не электролиты. ТЭД.	1 ²	26.09	физика		§6	
5	Диссоциация кислот, щелочей и солей.	1 ²	30.09	физика		§7	
6	Степень ЭД. Сильные и слабые электролиты.	1 ²	3.10	физика	Таблица	§8	
7	Реакции ионного обмена.	1 ²	4.10			§9	
8	Реакции ионного обмена.	1 ²	10.10			§9	

9	Химические свойства кислот, оснований и солей в свете ТЭД.	12	13.10			§6-§9
10	Гидролиз солей и водородный показатель.	12	17.10			§10
11	Практическая работа №2 «ТЭД».	12	20.10			§10
12	Контрольная работа №1. <i>Работа с таблицей.</i> 3. Скорость химической реакции.	12	24.10 22.10			Пов. §6-§10
1	Скорость химической реакции. Факторы влияющие на скорость.	12	10.11	Физика, математика		§1
2	Обратимость химических реакций. Химическое равновесие.	12	14.11	Математика		§2
3	Условие смещения химического равновесия. Принцип Ле-Шателье.	12	17.11			§3
4	Лаб. работа «Исследования влияния различных факторов на скорость химической реакции». 4. Окислительно-восстановительные реакции.	12	21.11			Повтор. §1-§3
1	Степень окисления.	12	24.11			Конспект
2	Связь между валентностью и степенью окисления. Структурные формулы.	12	28.11		Таблица Менделеева	Конспект
3	ОВР. Окислитель. Восстановитель.	12	1.12			Конспект
4	Виды ОВР.	12	5.12			Конспект
5	Составление уравнений окислительно-восстановительных реакций методом электронного баланса.	12	8.12			Конспект
6	Тренировочный урок.	12	12.12			Реш. уравн
7	Тренировочный урок.	12	13.12			Реш. уравн
8	Практическая работа №3 «Опыт по ОВР».	12	15.12			Офор. раб.
	5. Химия элементов.					

1	Общая характеристика элементов шестой группы.	12 29 12		Таблица Менделеева	§11	
2	Сера, распространение в природе и свойства.	12 22 12	география		§12	
3	Получение и применение серы.	12 20 12			§13	
4	Химические свойства серы.	12 29 12			§14	
5	Серная кислота и ее соли.			Таблица Менделеева	§15	
6	Практическая работа №4 «Решение эксп. задач подгруппы O ₂ ».				Повтор. §11-15	
7	Общая характеристика элементов пятой группы.			Таблица Менделеева	§16	
8	Азот и фосфор, их свойства.				§17	
9	Аммиак и соли аммония.				§18	
10	Азотная кислота и ее соли.				§19	
11	Фосфорные кислоты и их соли.				§20	
12	Минеральные удобрения.				§21	
13	Практическая работа №5 «Получение аммиака. Определение минеральных удобрений».				Повтор. §16-21	
14	Общая характеристика элементов четвертой группы.				§22	
15	Углерод, свойства, получение и применение.				§23	
16	Оксиды углерода и угольная кислота.				§24	
17	Угольная кислота и карбонаты.				§25	
18	Свойства, получение и применение кремния.				§26	
19	Оксид кремния. Кремневая кислота и силикаты.				§27	
20	Практическая работа №6 «Получение CO ₂ и его свойства. Опознавание карбонатов.»				Повтор. §22-27	
21	Общая характеристика и свойства металлов.				§28	
22	Металлы, распространение в природе, производство в промышленности. Электролиз.		физика	Таблица Менделеева	§29	

23	Щелочные металлы: натрий, калий.			Таблица Менделеева	§30	
24	Щелочноземельные металлы: магний, кальций.			Таблица Менделеева	§31	
25	Алюминий и его свойства.		география	Таблица Менделеева	§32	
26	Железо и его свойства.		география	Таблица Менделеева	§33	
27	Понятие о металлургии.				§34	
28	Практическая работа №7 «Решение экспериментальных задач по теме Me».		физика			
29	Контрольная работа по теме «Металлы».				Повтор. §28-34	
	6. Введение в органическую химию.					
1	Предмет органической химии и его значение.			Учебник 10кл	§35	
2	Предельные углеводороды – алканы.			Учебник 10кл	§36	
3	Непредельные углеводороды – алкены.			Учебник 10кл	§37	
4	Ароматические углеводороды – арены.			Учебник 10кл	§38	
5	Природные источники УВ.				§39	
6	Кислородосодержащие органические соединения.			Учебник 10кл	§40	
7	Углеводы.		биология		§41	
8	Азотосодержащие органические соединения.		биология	Учебник 10кл	§42	
9	Решение задач.			Задачник		
10	Итоговый урок.					