Учебно- тематическое планирование
по химии.

Класс: 8
Количество часов: 68 в неделю: 2 часа
Плановых к/р. 4 тестов 4
Учебник: Г.Е. Рудзитис Ф.Г. Фельдман .-11-е изд., перераб.- М.: Просвещение, 2009.

№ п/п	Наименование Раздела и Тем	Кол-во часов	Используемые ЦОРы	Лабораторные практические работы	Использованное Оборудование
1	Техника Безопасности	1		Изучение лабораторного оборудования	Спиртовка Колба Стакан Фарфоровая чашка Пробирка Таб. «техника безопасности при работе в кабинете химии». Таб.Техника безопасности при поведение опытов». Таб.техника безопасности при работе с газами».
2	Первоначальное Химическое Понятие §§ Предмет химии. Вещества и их свойства.	17 1	Электронный учебник : «Вещества»	Рассмотрение веществ с различными физическими свойствами	Таб. «Физические тела» Таб. «физические свойства веществ»
3	§§ Чистые вещества и смеси.	1	Электронный учебник : « Вещества»	«Фильтрование» «Взвешивание» «Отстаивание» Л/Р «Разделение Смеси» П/Р « Очистка раствора»	Таб.Техника экспериментальной работы (Титрование) Таб. Взвешивание Таб. Фильтрование Таб. Дистилляция
4	§§ Физические и химические явления. Химические Реакции.	1	Электронный учебник: « Химические реакции»	Деманстр.опыт: Разложение основного карбоната меди (II)	Таб.Химические реакции. Таб. Классификация Химических реакций.
5	§§ молекулы и атомы	1	Учебник	Решение задач	Портреты: Ломоносова Дж.Дальтона. Таб. Кристаллы
6	§§ Простые и	1	Электронный	Конспект	Таб. Вещества

	сложные вещества.		учебник: «простые вещества»		
7	§§ Химические Элементы	1	Электронный учебник: « элементы»	конспект	Портрет: Р. Бойль
8	§§ относительная атомная масса химических элементов	1	Учебник	Вычисление Атомных масс	Периодическая таблица Д.И.Менделеева Портрет: Джон Дальтон
9	§§ Знаки химических элементов	1	Наглядные пособия: « Знаки»	Тестирование	Периодическая таблица Д.И.Менделеева
10	§§ Закон постоянства состава веществ	1	учебник	Решение задач	Портрет: Жозеф Луи Пруст
11	§§ Химические формулы. Относительная молекулярная масса	1	Учебник	Вычисление молекулярных масс	Периодическая таблица Д.И.Менделеева
12	§§ Валентность химических элементов.	1	Электронный учебник: « Химические Элементы»	Изучение материала	Портрет: Э.Франкленд Таб.Валентность
13	§§ Определение валентности	1	Учебник	Определение валентности	Таб.Валентность Периодическая таблица Д.И.Менделеева
14	§§ атомно-молекулярное учение	1	Учебник	Изучение материала	Портрет: Ломоносова М.В.
15	§§ Закон сохранения массы веществ.	1	Учебник	Эксперим-ая проверка Закона сохранения массы веществ	Таб. Закон сохранения массы веществ
16	§§ Химические уравнения	1	Электронный учебник: Химические реакции	Решение Уравнений	Таб. Химические реакции
17	§§ типы химических реакций	1	Учебник Презентация: Типы химических реакций	Тестирование	Таб. Химические реакции
18	§§ Количество Вещества. Моль. Молярная масса.	1	Учебник Презентация: Количества вещества.	Вычисление Количества вещества	Таб. Моль
19	Кислород.	7	Электронный	П./Р: Собирание	Пробирка

	<u>Горение</u> §§ Кислород, его общая характеристика	1	учебник: Кислород Презентация: Кислород	Кислорода методом вытеснения воды	Штатив $KMnO_4$ Стекловата Вода Кристаллизатор Спиртовка
20	§§ Свойства кислорода	1	Электронный учебник: Кислород	Демонстр. опыт: Горение Железа В кислороде. Горение серы в кислороде	Сосуд(Банка) Стальная проволока Спички Сера
21	§§ Применение кислорода. Круговорот кислорода в природе.	1	Электронный учебник: Кислород	Решение задач	Таб. Применение Кислорода Таб. Круговорот Кислорода в природе
22	§§ Воздух и его состав	1	Презентация: Воздух. Учебник	Демонстр. Опыт: Сжигание фосфора под колоколом	Таб. Состав воздуха Портрет: А.Лавуазье
23	§§ Тепловой эффект химических реакций	1	Учебник	Расчеты по термохимическим уравнениям	Таб. Тепловой Эффект химических реакций
24	§§ Топливо и способы его сжигания.	1	Учебник	Контрольная работа	Рис. Сжигание топлива
25	<u>Водород</u> §§ Водород, его общая характеристика.	2 1	Электронный учебник: Водород Презентация: Водород	Л/Р: Собирание водорода Методом вытеснения воды	Прибор для получения газов Лабораторный ППГ Аппарат Киппа
26	§§ Свойства и применение водорода	1	Электронный учебник: Водород	Демонстр. Опыт: Взаимодействие Водорода с оксидом меди (II)	Таб. Применение Водорода
27	<u>Растворы. Вода.</u> §§ Вода-растворитель. Растворы	2 1	Фильм: Вода	Приготовление Раствора соли с определѐнной массовой долей	Таб. Вода-необычное вещество.
28	§§ Вода	1	Фильм: Вода	П/Р: Очистка вода	Таб. Вода-необычное вещ-во
29	<u>Обобщение</u> §§Оксиды	4 1	Презентация: Оксиды	Л/Р: Взаи-е кислот с оксидами	Таб. Класс-ация Оксидов
30	§§ Основания	1	Электронный Учебник: Основания	П./Р: Свойства растворимых и не растворимых оснований	Таб. Классифик-я Оснований
31	§§ Кислоты	1	Электронный учебник: Кислоты	Демонстр. опыт: Взаимодействие щелочей с кислотами	Таб. Классификация Кислот

32	§§Соли	1	Электронный учебник: Соли	Решение экспериментальных задач	Таб.Соли
33	Периодический закон и периодическая Таблица Д.И.Менделеева §§ Классификация химических элементов	6 1	Электронный учебник: Периодический закон и периодическая Система Д.И.Менделеева	Тестирование	Периодическая таблица Д.И.Менделеева
34	§§ Периодический закон Д.И. Менделеева	1	Электронный учебник: Периодический закон и периодическая Система Д.И.Менделеева	Самостоятельная Работа	Периодическая таблица Д.И.Менделеева
35	§§ Периодическая таблица Д.И.Менделеева	1	Электронный учебник: Периодический закон и периодическая Система Д.И.Менделеева	Изучение Системы Д.И. Менделеева	Карточки: Определение Элементов по Периодам
36	§§ Строение Атома	1	Электронный учебник: Атом	Тестирование	Таб. Строение атома, Изотопы Таб.Строение атома. Портрет: Эрнест Резерфорд
37	§§ Значение Периодического Закона	1	Презентация: Значение Периодического закона	Доклады	Портрет: Д.И. Менделеев
38	§§ Жизнь и деятельность Д.И.Менделеева	1	Учебник	Доклады	Портрет: Д.И. Менделеев
39	Химическая связь. Строение Веществ. §§ Электицател-ть хим. эле-тов	4 1	Учебник	Изучение Материала	Таб. Электроотрицательный ряд хим.элементов. Дидактический материал
40	§§ Основные виды хим. связи	1	Элект. учебник: Химич. Связь	Решение Уравнений	Таб. Типы хим. связей
41	§§ Кристал-ие Решѐтки	1	Учебник	Решение уравнений	Крист. решѐтки: Меди, Графита, метана, железо Таб. виды кристал. Решѐток

42	§§ Степень Окисления	1	Презентация: Степень окисления	Определение Степени окисления химич. Элементов	Таб. Степень Окисления
43	Закон Авогадро. Молярный объѐм газов. §§ Закон Авогадро	2 1	Учебник	Решение задач	Портрет: Амедео Авогадро
44	§§ Объѐмные Отношения газов	1	Учебник	Вычисление Объѐмов газов	Портрет: Амедео Авогадро
45	Галогены §§ Хлор	4 1	Презентация: Хлор	Деманстр. опыт: Горение Меди в хлоре	Периодическая таблица Д.И.Менделеева
46	§§ Хлороводород	1	Учебник	Деманстр. опыт: Растворение хлороводорода в воде	Периодическая таблица Д.И.Менделеева
47	§§ Соляная Кислота и еѐ соли.	1	Презентация: Соляная кислота	Решение задач	Таб. Производство соляной кислоты
48	§§ Характеристика Галогенов	1	учебник	Контрольная Работа	Карточки с контрольным Заданием

Тематическое планирование по химии за курс 8 класса.

Дата проведения (месяц)	№	Тема урока
Сентябрь	**I.**	**Предмет химии.** 1. Предмет химии. Взаимопревращения веществ. Вещества. Свойства веществ. 2. Правила техники безопасности при работе в химическом кабинете. 3. Практическая работа №1. Знакомство с химической посудой, спиртовкой, изучение строения пламени. 4. Чистые вещества и смеси. 5. Разделение смесей веществ. Цели и методы разделения.

		6. Практическое занятие №2. «Очистка загрязненной поваренной соли». 7. Химические и физические изменения веществ. Химические реакции. Признаки химической реакции.
октябрь	**II.**	**Химический элемент.** 8. Химический элемент. Символы химических элементов. Таблица Д. И. Менделеева как систематика всех химических элементов. 9. Атомная масса. Закон постоянства состава. 10. Химическая формула вещества. Молекулярная масса. 11. Расчет по химической формуле массовой доли химического элемента.
2-ое полугодие Январь	**III.**	**Количественные соотношения в химии.** 12. Валентность. Определение валентности по формуле вещества. 13. Определение высшей и низшей валентности по таблице Д.И. Менделеева. 14. Упражнения по составлению формул веществ. 15. Закон сохранения массы вещества. Контрольная работа. 1. Повторение темы «Кислород». **Водород** 2. Водород, его общая характеристика. 3. Получение водорода. 4. Практическая работа 5. Кислоты
февраль		6. Соли 7-8. Упражнения по теме. **Вода. Водные растворы.** 9. Вода в природе. Проблемы чистой воды. Дистиллированная вода. Физические свойства воды. 10. Вода растворитель. Массовая доля растворенного вещества. Решение задач.

март		11. Практическая работа. 12. Упражнения по теме. 13. Контрольная работа. 14-15. Основания. 16-17. Оксиды. 18-19. Кислоты. 20-21. Соли. 22. Контрольная работа.
апрель		**Обобщение знаний о строении веществ. П.С.М.** 23-24. П.С.М. 25-26. Виды связи.

Учебно- тематическое планирование по химии.

Класс: 8
Количество часов: 68 в неделю: 2 часа
Плановых проверочных работ - 6
Учебник: Г.Е. Рудзитис Ф.Г. Фельдман .-11-е изд., перераб.- М.: Просвещение, 2009.

№ п/п	Наименование раздела и тем	Кол-во часов	Используемые ЦОРы	Лабораторные практические работы	Использованное оборудование
1	Техника безопасности	1		Изучение лабораторного оборудования	Спиртовка Колба Стакан Фарфоровая чашка Пробирка Таб. «техника безопасности при работе в кабинете химии». Таб.Техника безопасности при поведение опытов». Таб.техника безопасности при работе с газами».
2	Первоначальное	17	Электронный учебник :	Рассмотрение веществ с	Таб. «Физические тела»

	Химическое Понятие §§ Предмет химии. Вещества и их свойства.	1	«Вещества»	различными физическими свойствами	Таб. «физические свойства веществ»
3	§§ Чистые вещества и смеси.	1	Электронный учебник : « Вещества»	«Фильтрование» «Взвешивание» «Отстаивание» Л/Р «Разделение Смеси» П/Р « Очистка раствора»	Таб.техника экспериментальной работы (Титрование) Таб. Взвешивание Таб. Фильтрование Таб. Дистилляция
4	§§ Физические и химические явления. Химические Реакции.	1	Электронный учебник: «Химические реакции»	Деманстр.опыт: Разложение основного карбоната меди (II)	Таб.Химические реакции. Таб. Классификация Химических реакций.
5	§§ Молекулы и атомы	1	Учебник	Решение задач	Портреты: Ломоносова Дж.Дальтона. Таб. Кристаллы
6	§§ Простые и сложные вещества.	1	Электронный учебник: «простые вещества»	Конспект	Таб. Вещества
7	§§ Химические Элементы	1	Электронный учебник: « элементы»	конспект	Портрет: Р. Бойль
8	§§ Относительная атомная масса химических элементов	1	Учебник	Вычисление Атомных масс	Периодическая таблица Д.И.Менделеева Портрет: Джон Дальтон
9	§§ Знаки химических элементов	1	Наглядные пособия: « Знаки»	Тестирование	Периодическая таблица Д.И.Менделеева
10	§§ Закон постоянства состава веществ	1	учебник	Решение задач	Портрет: Жозеф Луи Пруст
11	§§ Химические формулы. Относительная молекулярная масса	1	Учебник	Вычисление молекулярных масс	Периодическая таблица Д.И.Менделеева
12	§§ Валентность химических элементов.	1	Электронный учебник: « Химические Элементы»	Изучение материала	Портрет: Э.Франкленд Таб.Валентность

13	§§ Определение валентности	1	Учебник	Определение валентности	Таб.Валентность Периодическая таблица Д.И.Менделеева
14	§§ Атомно-молекулярное учение	1	Учебник	Изучение материала	Портрет: Ломоносова М.В.
15	§§ Закон сохранения массы веществ.	1	Учебник	Эксперим-ая проверка Закона сохранения массы веществ	Таб. Закон сохранения массы веществ
16	§§ Химические уравнения	1	Электронный учебник: Химические реакции	Решение Уравнений	Таб. Химические реакции
17	§§ Типы химических реакций Проверочная работа №1	1	Учебник Презентация: Типы химических реакций		Таб. Химические реакции
18	§§ Количество Вещества. Моль. Молярная масса.	1	Учебник Презентация: Количества вещества.	Вычисление Количества вещества	Таб. Моль
19	<u>Кислород. Горение</u> §§ Кислород, его общая характеристика	7 1	Электронный учебник: Кислород Презентация: Кислород	П./Р: Собирание Кислорода методом вытеснения воды	Пробирка Штатив $KMnO_4$ Стекловата Вода Кристаллизатор Спиртовка
20	§§ Свойства кислорода	1	Электронный учебник: Кислород	Демонстр. опыт: горение железа В кислороде. Горение серы в кислороде	Сосуд(Банка) Стальная проволока Спички Сера
21	§§ Применение кислорода. Круговорот кислорода в природе.	1	Электронный учебник: Кислород	Решение задач	Таб. Применение Кислорода Таб. Круговорот Кислорода в природе
22	§§ Воздух и его состав Проверочная работа №2	1	Презентация: Воздух. Учебник	Демонстр. Опыт: Сжигание фосфора под колоколом	Таб. Состав воздуха Портрет: А.Лавуазье
23	§§ Тепловой эффект химических реакций	1	Учебник	Расчеты по термохимическим уравнениям	Таб. Тепловой Эффект химических реакций
24	§§ Топливо и способы его	1	Учебник		Рис. Сжигание топлива

	сжигания.				
25	Водород §§ Водород, его общая характеристика.	2 1	Электронный учебник: Водород Презентация: Водород	Л/Р: Собирание водорода Методом вытеснения воды	Прибор для получения газов Лабораторный ППГ Аппарат Киппа
26	§§ Свойства и применение водорода	1	Электронный учебник: Водород	Демонстр. опыт: Взаимодействие Водорода с оксидом меди (II)	Таб. Применение Водорода
27	Растворы. Вода. §§ Вода-растворитель. Растворы	2 1	Фильм: Вода	Приготовление Раствора соли с определѐнной массовой долей	Таб. Вода-необычное вещество.
28	§§ Вода	1	Фильм: Вода	П/Р: Очистка вода	Таб. Вода-необычное вещ-во
29	Обобщение П.р. №3 §§Оксиды	4 1	Презентация: Оксиды	Л/Р: Взаи-е кислот с оксидами	Таб. Класс-ация Оксидов
30	§§ Основания	1	Электронный Учебник: Основания	П./Р: Свойства растворимых и не растворимых оснований	Таб. Классифик-я Оснований
31	§§ Кислоты	1	Электронный учебник: Кислоты	Демонстр. опыт: Взаимодействие щелочей с кислотами	Таб. Классификация Кислот
32	§§ Соли П.р. №4	1	Электронный учебник: Соли	Решение экспериментальных задач	Таб.Соли
33	Периодический закон и периодическая Таблица Д.И.Менделеева §§ Классификация химических элементов	6 1	Электронный учебник: Периодический закон и периодическая Система Д.И.Менделеева		Периодическая таблица Д.И.Менделеева
34	§§ Периодический закон Д.И. Менделеева	1	Электронный учебник: Периодический закон и периодическая Система Д.И.Менделеева		Периодическая таблица Д.И.Менделеева

35	§§ Периодическая таблица Д.И.Менделеева	1	Электронный учебник: Периодический закон и периодическая Система Д.И.Менделеева	Изучение Системы Д.И. Менделеева	Карточки: Определение Элементов по Периодам
36	§§ Строение атома Проверочная работа №5	1	Электронный учебник: Атом		Таб. Строение атома, Изотопы Таб.Строение атома. Портрет: Эрнест Резерфорд
37	§§ Значение Периодического Закона	1	Презентация: Значение Периодического закона	Доклады	Портрет: Д.И. Менделеев
38	§§ Жизнь и деятельность Д.И.Менделеева	1	Учебник	Доклады	Портрет: Д.И. Менделеев
39	Химическая связь. Строение веществ. §§ Электицател-ть хим. эле-тов	4 1	Учебник	Изучение Материала	Таб. Электроотрицательный ряд хим.элементов. Дидактический материал
40	§§ Основные виды хим. связи	1	Элект. учебник: Химич. Связь	Решение Уравнений	Таб. Типы хим. связей
41	§§ Кристал-ие Решѐтки	1	Учебник	Решение уравнений	Крист. решѐтки: Меди, Графита, метана, железо Таб. виды кристал. Решѐток
42	§§ Степень Окисления	1	Презентация: Степень окисления	Определение Степени окисления химич. Элементов	Таб. Степень Окисления
43	Закон Авогадро. Молярный объѐм газов. §§ Закон Авогадро	2 1	Учебник	Решение задач	Портрет: Амедео Авогадро

44	§§ Объѐмные Отношения газов П.р. №6	1	Учебник	Вычисление Объѐмов газов	Портрет: Амедео Авогадро
45	Галогены §§ Хлор	4 1	Презентация: Хлор	Демонстр. опыт: Горение Меди в хлоре	Периодическая таблица Д.И.Менделеева
46	§§ Хлороводород	1	Учебник	Демонстр. опыт: Растворение хлороводорода в воде	Периодическая таблица Д.И.Менделеева
47	§§ Соляная Кислота и еѐ соли.	1	Презентация: Соляная кислота	Решение задач	Таб. Производство соляной кислоты
48	§§ Характеристика Галогенов	1	учебник	Контрольная Работа	Карточки с контрольным Заданием

Проверочная работа №1

1. Выберите правильный ответ

1. Химический знак элемента кальция — это

а) Са б) К в) Со г) Кг

2. Химический знак элемента азота — это

а) Na б) Ne в) N г) Ni

3. Формула простого вещества — это

а) НС1 б) SO_2 в) MgO г) SO_2

4. Формула сложного вещества — это

а) O_2 б) O_3 в) N_2 г) NH_3

5. Формулы только простых веществ находятся в ряду:

а) O_3, F_2, Си; б) H_2O, N_2, $CuC1_2$; в) H_2, CaF_2, SO_2; г) H_2S, S, Не.

6. Формулы только сложных веществ расположены в ряду:

а) SO_3, O_2, H_2S; б) FeO, H_2O, O_3; в) N_2, NO, Cl_2; г) CH_4, СиО, $FeSO_4$.

7. Наибольшую относительную молекулярную массу имеет вещество, формула которого:

а) H_2 б) H_2O в) O_3 г) H_2O_2

8. Наименьшую относительную молекулярную массу имеет вещество, формула которого:

а) СаО б) H_2O в) HgO г) SO_2

9. Относительную молекулярную массу 28 имеет вещество, формула которого:

а) СО б) CH_4 в) CO_2 г) H_2O

10. Относительную молекулярную массу 64 имеет вещество, формула которого:

а) SO_2 б) SO_3 в) NO_2 г) CO_2

Проверочная работа №2

1. Определите, в каком случае речь идет о физическом, а в каком о химическом явлении
а) кислород мало растворяется в воде
б) в кислороде горит метан (CH_4)
в) кислород можно получить испарением жидкого воздуха
г)кислород выделяется при разложении воды электрическим током?
Запишите уравнения реакций.
2. Какие из перечисленных веществ вступают друг с другом в химические реакции
а) CuO и H_2 б) CO_2 и O_2 в) C и O_2 г) KOH и H_2SO_4
д) KOH и CuO е) H_2SO_4 и CuO?
Запишите уравнения реакций и укажите их типы.
3. Какой объем и какое количество вещества кислорода (н.у.) необходимо для окисления 12 г магния?
4. Определите массу гидроксида меди $Cи(OH)_2$, получившегося при добавлении 200 г 5,6%-ного раствора гидроксида калия к избытку раствора сульфата меди ($CuSO_4$).

Проверочная работа № 3 Растворы. Вода.

1. Что такое растворы и чем они отличаются от суспензий и эмульсий? Ответ подтвердите примерами.

2. Приведите примеры химических реакций разложение, соединения и замещения. Составьте уравнения этих реакций и под формулами веществ напишите их названия.

3. При открывании бутылки с лимонадом наблюдается
бурное выделение газа. Чем это объяснить?

4. В блокадном Ленинграде люди, испытывая голод, пытались добыть пищу, разбирая завалы, оставшиеся после бомбежки продовольственных складов. Как им удалось раздобыть немного сахара, если весь он был перемешан с песком.

5. Для домашней аптечки необходимо приготовить 50г – 3% раствора кислоты. Сколько граммов воды и борной кислоты нужно взять для этого.

Проверочная работа № 4

1. Запишите по две формулы щелочей, нерастворимых оснований, кислот, оксидов, солей. Дайте им названия.

2. Запишите уравнения химических реакций, соответствующих приведенной ниже схеме:

$CuSO_4$ $Cu(OH)_2$