

Соглашение

МО:

Завуч:

Н.Д. Жакулова Н.

А.А. Мурзакулова А.



Предмет химия

8-б класс

Календарный план

2022-2023 учебный год

Учитель: Бакулова Зиёда

№	Раздел и тема урока	Кол. ур	Дата		Наглядное пособие	Практические, лабораторные работы	Дом задание
			По факту	По плану			
1	Предмет химии и его значение .	1	2.9	2.09	Видеофильм «Значение химии в народном хозяйстве.		& 1
2	Вещества и их признаки Л.р № 1 Сравнение свойств веществ	1	4.9	7.09	Коллекция веществ. А) сахар и соль Б) уксусная кислота вода, В) Сера, алюминий,цинк, медь. Г)определение плотности веществ. Железо,сера,вода и т.д	Л.Р.№ 1	& 2
3	Чистые вещества и смеси.	1	15.9	15.09			& 3
4	Правила техники безопасности при работе хим кабинете.	1	16.9	16.09	Видеофильм « ТБ при работе в хим кабинете»		& 4
5	Способы очистки веществ: отстаивание, фильтрование, действие магнита.	1	22.9	22.09	Смеси природные,магнит, фарфоровая чашка,чернила,растворы.		&5
6	Физические и химические явления. Химические реакции. Признаки и условия протекания химических реакций.	1	23.9	23.9	Демонстрация; горение сахара и древесины. спиртовка, мрамор, поваренная соль, соляная кислота, нитрат серебра		& 6-7
7	Пр. работа № 1. Техника безопасности при работе в химическом кабинете .Ознакомление с хим. оборудованием.	1	29.9	29.9	Хим. посуды, штатив бунзена		Отчет о проделан - ной работе.
8	Атомно-молекулярное учение	1	30.9	30.9	Материалы о атомно-молекулярного учения.		& 8

9	Простые и сложные вещества	1	6.10	6.10	Пластинки железа, меди, алюминия. Аппарат Гофмана.		9
10	Химические элементы, их обозначения символы и названия. Знаки химических элементов. Относительная атомная	1	7.10	7.10	Алфавит химии- основа названий химических элементов Масса атома-абсолютная и относительная		& 10
11	Валентность, составление формул по валентности.	1	13.10	13.10	табли	Таблица	& 11
12	Химические формулы. Относительная молекулярная масса	1	14.10	14.10	Расчеты по химическим формулам		12-13
13	Основные химические законы Закон постоянства состава веществ.	1	20.10	20.10	Модели разных веществ		14
14	Химические уравнения	1	21.10	21.10	Сборник тестовых работ		примеры
15	Типы химических реакций: соединение, разложение, обмен, замещение.	1	27.10	27.10	Малахит, сульфид меди, железная сружка, спиртовка		& 16
16	Контрольная работа №1	1	28.10	28.10	Расчеты по химическим формулам		Повторение
17	Повторение				Решение задач		примеры

II Четверть

1	Моль – количество вещества.	1	10.11	10.11	Хлорид натрия, хлорид алюминия.		& 17
2	Закон сохранения массы вещества,	1	11.11	11.11	Видео презентация		& 18

3	Молярный объем газа. Закон Авагадро, количество Авагадро.	1	14.11	17.11	видеоматериал		& 18
4	Пр. работа №2 «Очистка поваренной соли.»	1	18.11	18.11	Поваренная соль, грунт, стакан, вода, воронка, фильтровальная бумага	Пр. р№2	Отчет
5	Наблюдение, описание. Химические опыты.	1	24.11	24.11.	Свеча ,состав и строение свечи.		& 20-21
6	Прогноз результатов, проверка с помощью эксперимента.	1	25.11	25.11.	Малахит .Свеча.		& 22
7	Гипотеза, теория, закон.	1	1.12	1.12.	Видеоматериалы.		& 23
8	Классификация химических элементов.	1	2.12	2.12.	ПСХЭ		& 24
9	Периодический закон.	1	8.12	8.12.			&25
10	Периодическая система химических элементов Д.И. Менделеева ,краткая и длинная формы.	1	9.12	9.12.	Классификация хим. элементов- основание для открытия ПЗ	Классификация хим. элементов- основание для открытия ПЗ	& 26
11	Жизнь и творчества Д.И. Менделеева.	1	15.12	15.12.			& 27 Реферат пересказ
12	Строение атома , электронная конфигурация химических элементов I, II, III периода.	1	16.12	16.12.	ПСХЭ короткая и длинная форма.		Примеры
13	Характеристика х.э. элемента по их месту расположения в ПСХЭ	1	22.12	22.12.	ПСХЭ		& 28
14	Ядро атома, электронные оболочки, порядок, принципы и правила заполнения электронами атомных орбиталей.	1	23.12	23.12.	видеоматериалы		

	Электронные и графические формулы,					
15	Контрольная работа №2	1	29.12	29.12	Решение задач	задачи
16	Повторение	1	29.12	29.12	Решение задач	повторение

III четверть 20 часов

1	Ядро атома. Изотопы	1	19.1	19.1	видеоматериалы	& 29
2	Теории о строении атома	1	20.1	20.1	Модель Дж. Томпсона	& 30
3	Основа квантовой теории. Квантовые числа.	1	26.1	26.1	Модели пространственного строения s, p, d электронов.	& 31
4	Принципы и правила заполнения электронами атомных орбиталей.	1	27.1	27.1		& 32
5	Электроотрицательность химических элементов.	1	2.2	2.2	Химическая связь как устойчивое состояние атомов в молекулах	& 33 Воп. отв.
6	Понятие о химической связи. Виды химической связи. Ковалентные химические связи. механизм образования.	1	3.2	3.2	Видеоматериалы по теме	& 34-35
7	Ионы. Ионная связь.	1	9.2	9.2	Ионы как переходное состояние атомов видеопрезентация видеоматериал	& 36 & 37
8	Донорно-акцепторная и водородная связь	1	10.2	10.2	Таблица	& 38
9	Кристаллические решетки	1	16.2	16.2	Таблица Sp, Sp ² , Sp ³ .	& 39
10	Строение молекулы. Гибридизация атомных орбиталей	1	17.2			Решение задачи
11	Упражнения по составлению химических	1	23.2		Упражнения, примеры задач.	

	связей и структурных формул						
12	Общая характеристика кислорода, распространенность и круговорот в природе.	1	24.2		Кислород- основной продукт фотосинтеза, основной компонент озонового слоя. Видеоматериалы.		& 40 Пересказ
13	Химические свойства кислорода. Оксиды.	1	2.3		Состав газометра		& 41
14	Состав воздуха. Горение и медленное окисление. Меры противопожарной безопасности.	1	3.3		Уголь, спички, фосфор, стружки железа.		& 42 Пересказ
15	Тепловой эффект химических реакций. Закон Гесса. Расчеты по термохимическим уравнениям.	1	9.3		Видеопрезентация		& 43
16	Загрязнение атмосферы и экологические проблемы.	1	10.3		Горения угля и меди		& 44
17	Практическая работа №3: Получение и собиранне кислорода Свойства .	1	16.3		Марганцовка, пробирки, газоотводная трубка, спиртовка	Пр работа №3	отчет
18	Водород, его общая характеристика, получение и применение	1	17.3		Видеопрезентация		& 45
19	Свойства водорода и применение.	1	17.3		Видеофильм «Водород»		& 46
20	Контрольная работа №3	1	23.3.		Решебник		повторение

IV четверть 16часов

1	Вода и ее свойства. Очистка воды.	1	6.4.		Минеральные воды : Жалалабад-27, Байтик и т.д.		& 47-48
---	-----------------------------------	---	------	--	--	--	---------

	Минеральные источники Кыргызстана .						
2	Вода-растворитель. Растворы ,концентрация растворов.	1	7 . 4.		Вода ,щелочные металлы и их оксиды		& 49
3	Кислоты. Основания. Соли.	1	13 . 4		Коллекция кислот,солей и оснований		& 50
4	Лабораторная работа №2 1. Получение водорода и его свойства. 2. Взаимодействие CuO(II) с водородом. 3. Действие индикаторов на кислот. 4. Воздействие кислот на металлы. 5. Взаимодействие кислот с оксидами металлов	1	14 . 4.		Реактивы и хим.посуды	Л.р.№2	
5	Практическая работа№4 Взаимодействие воды щелочными металлами и их оксидами .	1	20 . 4.		Фарфоровая чашка,Na. U.	П.р .№ 4	
6	Галогены, общая характеристика .Хлор строение атома получение и свойства.	1	21 . 4.		ПСХЭ, поваренная соль ,		& 51
7	Хлороводород, соляная кислота , хлориды.	1	27 . 4		Получение и свойства		& 53
8	Сравнение активности галогенов, валентность и степени окисление элементов.	1	28 . 4.		Бромид натрия,йодид калия ,хлорная вода.		& 54
9	Степени окисления Метод электронного баланса.	1	4 . 5.		Видеофильм «Окислительно-восстановительные реакции»		& 55

10	Практическая работа №5 «Получение Соляной кислоты. Хлориды и их свойства».	1	5.5.		Качественные реакции по определению состава веществ. Cl ⁻ , AgNO ₃ , HCl.	П.р.№5	отчет
11	Практическая работа №6 Решение экспериментальных задач на галогены.	1	11.5.		Экспериментальные задачи	П.р.№6	отчет
12	Оксиды. Кислоты. Соли. Лабораторная работа №3 1; Взаимодействие воды с основными оксидами. 2. Взаимодействие воды с кислотными оксидами	1	12.5		Видеофильм «Оксиды»	Л.р.№3	Отчет & 56-57-58
13	Получение солей, классификация и свойства.	1	18.5.		Соли, кислоты, основания,		& 59
14	Решение задач по генетическим связям между основными классами неорганических соединений	1	19.5		решебник		Решение задач & 60
15	Практическая работа №7 «экспериментальные задачи по генетическим связям между основными классами неорганических соединений	1	25.5		Сульфат железа(II), оксид железа(II), серная кислота.	П.р. № 7	отчет
16	Контрольная работа №4	1					повторение