

КАЛЕНДАРНО-ТЕМАТИЧЕСКОЕ ПЛАНИРОВАНИЕ ПО химии 8 класс (заочная форма обучения) 2022-2023 уч.год

№№	Тема	Колич. часов	Форма изучения		Дата	Задание для самоподготовки
			Самост.	Аттест.		
	I четверть	1	1			
1	Вводный инструктаж по ТБ при работе в кабинете химии. Предмет химии. Вещества.	1	1			§1, упр. 4
2	Превращения веществ. Роль химии в жизни человека.	1	1			§2, 3
3	Практические работы: №1. «Приёмы обращения с лабораторным оборудованием»	1	1			с.174
4	Периодическая система химических элементов Д.И. Менделеева. Знаки химических элементов.	1	1			§4
5	Химические формулы. Относительная атомная и молекулярная масса.	1	1			§5 упр. 1,4
6	Практические работы: №2. «Наблюдение за горящей свечой»	1	1			С.180
7	Основные сведения о строении атомов. Изотопы	1	1			§6,7
8	Строение электронных оболочек атомов.	1	1			§8, 9с.52упр.2
9	Ионы. Ионная химическая связь.	1	1			§10 упр. 5 с.62
10	Ковалентная связь.	1	1			§11, упр.2с.66
11	Металлическая химическая связь.	1	1			§12
12	Обобщение и систематизация знаний по теме: «Атомы химических элементов». Простые вещества-металлы. Простые	1	1			§4-13 Повторить основные понятия темы
13	Количество вещества. Моль. Молярная масса	1	1			§15
14	Количество вещества. Моль. Молярная масса. Молярный объем газов. Решение задач по темам: <i>«Молярный объем газов, количество вещества».</i>	1	1			§14, §15, 16 упр. 4-5, с.85

15	Консультация	1		1		
16	Контрольная работа №1 по теме: « <i>Атомы химических элементов</i> » Простые вещества-металлы. Простые вещества-неметаллы. Аллотропия	1		1	17.10-21.10	
	Итого за 1 четверть	16	14	2		
II четверть						
17-18	Степень окисления.	2	2			§17, упр.1,2
19	Важнейшие классы бинарных соединений. Оксиды.	1	1			§18, упр.1 ,4
20	Основания.	1	1			§19, упр.4-5
21	Кислоты	1	1			§20, упр.3,5
22	Соли	1	1			§21
23	Составление формул солей.	1	1			§21, упр.2,3
24	Аморфные и кристаллические вещества. Типы кристаллических решеток	1	1			Повторить основные понятия темы
25	Чистые вещества и смеси.	1	1			§22
26	Практическая работа №3. «Анализ почвы и воды» Инструктаж ТБ	1	1			§23
27	Массовая доля компонентов в смеси.	1	1			С.181
28	Решение задач на нахождение массовой доли компонентов смеси.	1	1			§24, упр. 2, 4, 7
29	Обобщение и систематизация знаний по теме: «Соединения химических элементов». Консультация	1		1		§13-24 Повторить основные понятия темы
30	Контрольная работа № 2 по теме «Соединения химических элементов»	1		1	12.12-16.12	
	Итого за 2 четверть	14	12	2		
III четверть						

31	Практическая работа №4. «Приготовление раствора сахара с заданной массовой долей растворенного вещества» Инструктаж ТБ	1	1			таблица
32	Физические явления в химии.	1	1			§25, упр. 3
33	Химические явления. Химические реакции.	1	1			§26
34-35	Закон сохранения массы вещества. Химические уравнения.	2	2			§27, упр. 2-3
36-37	Расчёты по химическим уравнениям.	2	2			§28, упр. 2,3
38	Типы химических реакций.	1	1			§29-30 упр. 1-2;
39	Скорость химических реакций. Катализаторы.	1	1			§31-32 упр. 2,6
40-41	Обобщение и систематизация знаний по теме «Изменения, происходящие с веществами».	2	2			§25-32 Повторить основные понятия темы
42	Растворение как физико – химический процесс. Типы растворов. Повторный инструктаж по Т.Б.	1	1			§35
43	Электролитическая диссоциация (ЭД) и теория ЭД	1	1			§36-37
44	Ионные уравнения реакций	1	1			§38, упр.5
45	Условия протекания химических реакций между растворами электролитов до конца	1	1			§38
46	Кислоты в свете ТЭД	1	1			§39, упр.1-6
47	Основания в свете ТЭД	1	1			§40, упр.1-6
48	Оксиды, их классификация и свойства. Соли, их свойства. Генетическая связь между классами неорганических соединений.	1	1			§41,43, упр.1-5
49	Консультация	1		1		
50	Контрольная работа №3. по теме «Изменения, происходящие с веществами».	1		1	28.02-06.03	
	Итого за 3 четверть	20	18	2		

IV четверть						
51-52	Обобщение и систематизация знаний по теме: «Растворение и растворы».	2	2			§35-41
53-56	Окислительно-восстановительные реакции (ОВР).	4	4			§44
57-60	Свойства простых и сложных веществ в свете ТЭД и ОВР	4	4			§43
61-62	Решение задач по теме: «ОВР»	2	2			Стр. 267 упр.4-8
63-66	Обобщение и систематизация знаний по теме «Растворение. Растворы. Свойства растворов электролитов, ионные уравнения, ОВР».	4	4			§35-44
67	Консультация	1		1		
68	Итоговая контрольная работа №4 за курс химии 8 класса	1		1	03.05-11.05	
	Итого за 4 четверть	18	16	2		
	Итого за год	68	60	8		

Ученик должен:

- 1.Знать основные понятия, термины по темам.
- 2.Уметь ответить на вопросы и решить задачу, уравнения после каждого параграфа
- 3.Выполнить контрольную работу и выслать для проверки на электронную почту не позднее чем за неделю до зачетного дня.
koyakov1@yandex.ru

Контрольная работа №1 (выслать до 12.10)

Атомы химических элементов

Часть 1

При выполнении заданий этой части под номером выполняемого вами задания поставьте знак «X» в клеточку, номер которой соответствует номеру выбранного вами ответа.

A1. Элемент третьего периода главной подгруппы III группы ПСХЭ - это:

1) алюминий

3) магний

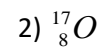
2) бериллий

4) бор

A2. Обозначение изотопа, в ядре которого содержится 8 протонов и 10 нейтронов:

1) ${}^{16}_8\text{O}$

3) ${}^{18}_8\text{O}$



A3. Атом химического элемента, электронная оболочка которого содержит 17 электронов:

1) кислород

3) хлор

2) сера

4) фтор

A4. Два электронных слоя (энергетических уровня) имеет атом:

1) азота

3) калия

2) магния

4) гелия

A5. Пара химических элементов, имеющих на внешнем электронном уровне по 5 электронов:

1) P и C

3) Si и Ca

2) C и Si

4) N и P

A6. Верны ли следующие высказывания?

A. В периоде металлические свойства атомов элементов с увеличением порядкового номера усиливаются.

Б. В периоде металлические свойства атомов элементов с увеличением порядкового номера ослабевают.

1) верно только А

3) верно только Б

2) верны оба суждения

4) оба суждения не верны

Часть 2

В задании В1 на установление соответствия запишите в таблицу цифры выбранных вами ответов, а затем полученную последовательность цифр перенесите в бланк ответов без пробелов и других символов. (Цифры в ответе могут повторяться).

В1. Установите соответствие между частицей и распределением электронов по энергетическим уровням:

Частица:

Распределение электронов:

А) Са

1) 2e, 8e, 8e, 2e

Б) Al³⁺

2) 2e, 8e, 2e

В) N³⁻

3) 2e, 5e

Г) N

4) 2e, 8e, 3e

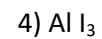
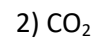
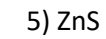
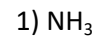
5) 2e, 8e, 18e, 4e

6) 2e, 8e

А	Б	В	Г

Ответом к заданию В2 является последовательность цифр, которые соответствуют номерам правильных ответов. Запишите выбранные цифры в бланк ответов в порядке возрастания без пробелов и других символов.

В2. Соединениями с ионной связью являются:



Ответом к заданию В3 является число. Запишите это число в бланк ответов без указания единиц измерения.

В3. Относительная молекулярная масса хлорида бария BaCl_2 равна _____. Определите массовую долю хлора в данном соединении.

Часть 3

Запишите номер задания и полное решение

C1. Дайте характеристику элемента с $Z = 11$

Запишите схему строения его иона Na^+ .

C2. Решите задачу. Какова масса 5,6 л сероводорода H_2S (при н.у.)?

Контрольная работа №2 (выслать до 07.12)

Контрольная работа № 3

Соединения химических элементов

ВАРИАНТ-1

Часть 1

При выполнении заданий этой части под номером выполняемого вами задания поставьте знак «X» в клеточку, номер которой соответствует номеру выбранного вами ответа.

A1. Смесью веществ в отличие от чистого вещества является:

1) алюминий

3) магний

2) водопроводная вода

4) углекислый газ

A2. Ряд формул, в котором все вещества – оксиды:

1) SO_3 , MgO , CuO

3) ZnO , ZnCl_2 , H_2O

2) KOH , K_2O , MgO

4) H_2SO_4 , Al_2O_3 , HCl

A3. Азот проявляет наибольшую степень окисления в соединении с формулой:

1) NO_2

3) NH_3

2) NO

4) N_2O_5

A4. Формула сульфата железа (III):

1) FeS

3) $\text{Fe}_2(\text{SO}_4)_3$

2) FeSO_4

4) $\text{Fe}_2(\text{SO}_3)_3$

A5. В 80г воды растворили 20г соли. Массовая доля соли в полученном растворе равна:

1) 40%

3) 50%

2) 25%

4) 20%

A6. Верны ли следующие высказывания?

А. В состав оснований входит ион металла.

Б. В состав оснований входит кислотный остаток.

1) верно только А

3) верно только Б

2) верны оба суждения

4) оба суждения не верны

В задании В1 на установление соответствия запишите в таблицу цифры выбранных вами ответов, а затем полученную последовательность цифр перенесите в бланк ответов без пробелов и других символов. (Цифры в ответе могут повторяться).

В1. Установите соответствие между названием вещества и формулой соединения:

Название вещества:

А) Оксид алюминия

Б) Серная кислота

В) Гидроксид алюминия

Г) Сульфат алюминия

Формула соединения:

1) $Al(OH)_3$

2) $Al_2(SO_4)_3$

3) AlO

4) Al_2O_3

5) H_2SO_4

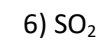
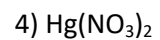
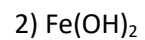
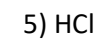
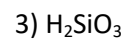
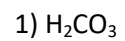
6) H_2SO_3

А	Б	В	Г

Ответом к заданию В2 является последовательность цифр, которые соответствуют номерам

правильных ответов. Запишите выбранные цифры в бланк ответов в порядке возрастания без пробелов и других символов.

В2. К кислотам относятся:



Ответом к заданию В3 является число. Запишите это число в бланк ответов без указания единиц измерения.

В3. Массовая доля (%) кислорода в серной кислоте равна _____. (Запишите число с точностью до десятых).

Часть 3

Запишите номер задания и полное решение

C1. Рассчитайте объем кислорода, полученного из 200л воздуха, если известно, что объемная доля кислорода в воздухе составляет 21%?

C2. В 500 г воды растворили 20 г соли. Определите массовую долю соли в полученном растворе.

C3 . Выпишите отдельно формулы кислот, оснований, солей и оксидов. Назовите все вещества: HNO_2 , Na_3PO_4 , Cl_2O_5 , $\text{Cu}(\text{OH})_2$, CrO , $\text{Al}_2(\text{SO}_4)_3$, HI , RbOH . Укажите, к какому классу кислот, оснований, солей и оксидов относится каждое вещество.

Контрольная работа №3 (выслать до 22.02)

Изменения, происходящие с веществами

Часть 1

При выполнении заданий этой части под номером выполняемого вами задания поставьте знак «X» в клеточку, номер которой соответствует номеру выбранного вами ответа.

A1. Физическое явление - это:

1) ржавление железа

3) скисание молока

2) горение древесины

4) плавление свинца

A2. Сумма всех коэффициентов в уравнении реакции, схема которой $\text{Al} + \text{Cl}_2 \rightarrow \text{AlCl}_3$, равна:

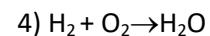
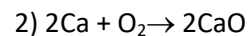
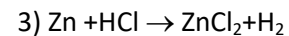
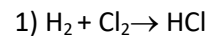
1) 4

3) 8

2) 5

4) 7

A3. Схема, являющаяся уравнением химической реакции:



A4. Вещество «X» в схеме: $\text{X} + 2\text{HCl} = \text{FeCl}_2 + \text{H}_2$.

1) железо

3) хлор

2) оксид железа

4) гидроксид железа

A5. Объём водорода, который полностью прореагирует по уравнению реакции $2\text{H}_2 + \text{O}_2 = 2\text{H}_2\text{O}$ с 1 моль кислорода, равен:

1) 8,96л

3) 44,8л

2) 22,4л

4) 67,2л

A6. Верны ли следующие высказывания?

A. Из нескольких простых или сложных веществ образуется одно более сложное вещество в реакции соединения.

Б. Из нескольких простых или сложных веществ образуется одно более сложное вещество в реакции разложения.

1) верно только А

3) верно только Б

2) верны оба суждения

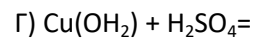
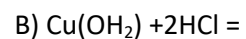
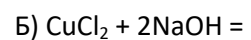
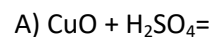
4) оба суждения не верны

Часть 2

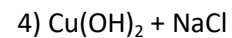
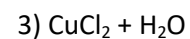
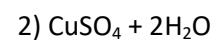
В задании В1 на установление соответствия запишите в таблицу цифры выбранных вами ответов, а затем полученную последовательность цифр перенесите в бланк ответов без пробелов и других символов. (Цифры в ответе могут повторяться).

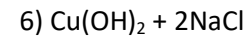
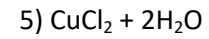
В1. Установите соответствие между левой и правой частями уравнений:

Левая часть:



Правая часть:

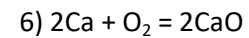
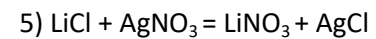
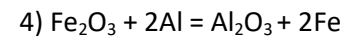
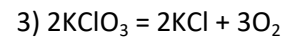
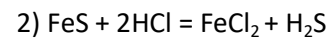




А	Б	В	Г

Ответом к заданию В2 является последовательность цифр, которые соответствуют номерам правильных ответов. Запишите выбранные цифры в бланк ответов в порядке возрастания без пробелов и других символов.

В2. Уравнения реакции обмена:



Запишите номер задания и полное решение

C1. По уравнению реакции $\text{Cu}(\text{OH})_2 = \text{CuO} + \text{H}_2\text{O}$ найдите массу оксида меди (II), образовавшегося при разложении 39,2г гидроксида меди (II).

Контрольная работа №4 (выслать до 09.05)

Классы неорганических соединений

Часть 1

При выполнении заданий этой части под номером выполняемого вами задания поставьте знак «X» в клеточку, номер которой соответствует номеру выбранного вами ответа.

A1. Группа формул веществ, включающая формулы основания, кислоты, соли и кислотного оксида:

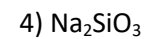
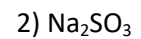
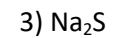
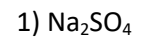
1) CuO , $\text{Zn}(\text{OH})_2$, AlCl_3 , K_2S

3) SO_2 , H_2SO_4 , NaCl , CuO

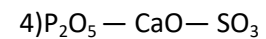
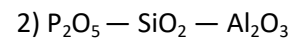
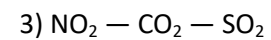
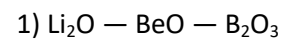
2) $\text{Cu}(\text{OH})_2$, HCl , NaNO_3 , SO_3

4) $\text{Zn}(\text{OH})_2$, HCl , K_2S , Na_2O

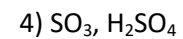
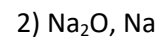
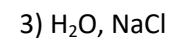
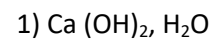
A2. Формула сульфата натрия:



A3. Изменение свойств оксидов от кислотных к основным происходит в ряду веществ с формулами:



A4. Пара формул веществ, реагирующих с оксидом серы (IV):



A 5. Металл, реагирующий с водным раствором хлорида меди (II):

1) золото

3) ртуть

2) железо

4) серебро

А6. Верны ли следующие высказывания?

А. В уравнении реакции: $X + HCl = NaCl + H_2O$ веществом X является вещество с формулой Na.

Б. В уравнении реакции: $X + HCl = NaCl + H_2O$ веществом X является вещество с формулой NaOH.

1) верно только А

3) верно только Б

2) верны оба суждения

4) оба суждения не верны

Часть 2

В задании В1 на установление соответствия запишите в таблицу цифры выбранных вами ответов, а затем полученную последовательность цифр перенесите в бланк ответов без пробелов и других символов. (Цифры в ответе могут повторяться).

В1. Установите соответствие между формулой оксида и соответствующего ему гидроксида:

Формула оксида

Формула гидроксида

A) Cu_2O

Б) CO_2

В) Al_2O_3

Г) SO_3

1) H_2SO_4

2) $\text{Al}(\text{OH})_3$

3) $\text{Cu}(\text{OH})_2$

4) H_2CO_3

5) CuOH

6) H_2SO_3

А	Б	В	Г

Ответом к заданиям В2, В3 является последовательность цифр, которые соответствуют номерам правильных ответов. Запишите выбранные цифры в бланк ответов в порядке возрастания без пробелов и других символов.

В2. Металлы, реагирующие с раствором соляной кислоты:

1) Ca

2) Mg

3) Zn

4) Cu

5) Ag

6) Fe

В3. Вещества, реагирующие с раствором гидроксида натрия:

1) соляная кислота

4) хлорид натрия

2) нитрат меди

5) углекислый газ

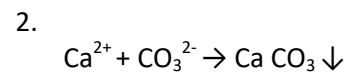
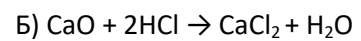
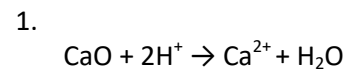
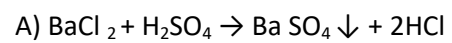
3) вода

6) оксид калия

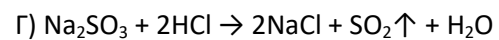
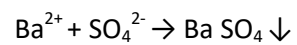
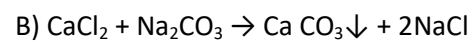
В4.. Установите соответствие между молекулярным и сокращённым ионными уравнениями:

Молекулярные уравнения

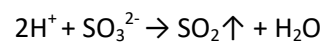
Сокращенные ионные уравнения



3.



4.



А	Б	В	Г

Часть 3

Запишите номер задания и полное решение

С1. Предложите два способа получения сульфата магния. Составьте уравнения реакций в молекулярном и ионном виде, укажите тип реакций.

Учитель: Коякова Е.Н.

