

8 класс

КАЛЕНДАРНО-ТЕМАТИЧЕСКОЕ ПЛАНИРОВАНИЕ
ПО ХИМИИ

(заочное отделение)
2023/2024 учебный год

Количество зачетных работ: : I полугодие — 2, II полугодие - 2

Базовый учебник: «Химия 8 ». Автор О.С.Габриелян. 2009 год

Дата	№ зачёта	Содержание	Задания для самоподготовки
19.10	Зачёт №1 Контрольная работа	Введение Глава 1. Атомы химических элементов Глава 2. Простые вещества	§1-5 §6-12 §13-16
19.12	Зачёт №2 Контрольная работа	Глава 3. Соединения химических элементов	§ 17-24
12.03	Зачёт №3 Контрольная работа	Глава 4. Изменения, происходящие с веществами Глава 6. Растворение. Растворы. Реакции ионного обмена	§ 25-33 §34-37
07.05	Зачёт №4 Контрольная работа	Глава 6. Реакции ионного обмена и окислительно-восстановительные реакции	§38-43

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) ${}^{18}_8\text{O}$ |
| 2) ${}^{17}_8\text{O}$ | 4) ${}^{15}_8\text{O}$ |

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:

- А) Са
Б) Al^{3+}

Распределение электронов:

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

В) N^{3-}
Г) N

3) 2e, 5e
4) 2e, 8e, 3e
5) 2e, 8e, 18e, 4e
6) 2e, 8e

A	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:

1) NH_3
2) CO_2

3) $BaCl_2$
4) AlI_3

5) ZnS
6) O_2

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

С1. Дайте характеристику элемента с $Z = 11$
Запишите схему строения его иона Na^+ .

С2. 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.

А1. Смесь веществ в отличие от чистого вещества является:

1) алюминий
2) водопроводная вода

3) магний
4) углекислый газ

А2. Ряд формул, в котором все вещества – оксиды:

1) SO_3 , MgO , CuO
2) KOH , K_2O , MgO

3) ZnO , $ZnCl_2$, H_2O
4) H_2SO_4 , Al_2O_3 , HCl

А3. Азот проявляет наибольшую степень окисления в соединении с формулой:

1) NO_2
2) NO

3) NH_3
4) N_2O_5

А4. Формула сульфата железа (III):

- 1) FeS
2) FeSO₄
- 3) Fe₂(SO₄)₃
4) Fe₂(SO₃)₃

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

- 1) 40%
2) 25%
- 3) 50%
4) 20%

A6. Верны ли следующие высказывания?

- A.** В состав оснований входит ион металла.
Б. В состав оснований входит кислотный остаток.

- 1) верно только А
2) верны оба суждения
- 3) верно только Б
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 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) Al₂(SO₄)₃
3) AlO
4) Al₂O₃
5) H₂SO₄
6) H₂SO₃

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:

- 1) H₂CO₃
2) Fe(OH)₂
- 3) H₂SiO₃
4) Hg(NO₃)₂
- 5) HCl
6) SO₂

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: HNO₂, Na₃PO₄, Cl₂O₅, Cu(OH)₂, CrO, Al₂(SO₄)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 $Al + Cl_2 \rightarrow AlCl_3$, равна:

- | | |
|------|------|
| 1) 4 | 3) 8 |
| 2) 5 | 4) 7 |

A3. Схема, являющаяся уравнением химической реакции:

- | | |
|---------------------------------|--|
| 1) $H_2 + Cl_2 \rightarrow HCl$ | 3) $Zn + HCl \rightarrow ZnCl_2 + H_2$ |
| 2) $2Ca + O_2 \rightarrow 2CaO$ | 4) $H_2 + O_2 \rightarrow H_2O$ |

A4. Вещество «X» в схеме: $X + 2HCl = FeCl_2 + H_2$.

- | | |
|-----------------|---------------------|
| 1) железо | 3) хлор |
| 2) оксид железа | 4) гидроксид железа |

A5. Объем водорода, который полностью прореагирует по уравнению реакции $2H_2 + O_2 = 2H_2O$ с 1 моль кислорода, равен:

- | | |
|----------|----------|
| 1) 8,96л | 3) 44,8л |
| 2) 22,4л | 4) 67,2л |

A6. Верны ли следующие высказывания?

А. 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:

- А) $CuO + H_2SO_4 =$
Б) $CuCl_2 + 2NaOH =$
В) $Cu(OH)_2 + 2HCl =$
Г) $Cu(OH)_2 + H_2SO_4 =$

Правая часть:

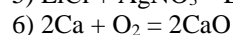
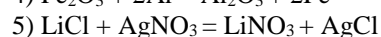
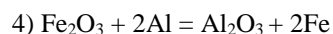
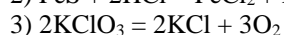
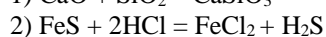
- 1) $CuSO_4 + H_2O$
2) $CuSO_4 + 2H_2O$
3) $CuCl_2 + H_2O$
4) $Cu(OH)_2 + NaCl$
5) $CuCl_2 + 2H_2O$
6) $Cu(OH)_2 + 2NaCl$

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:



Часть 3

Запишите номер задания и полное решение

С1. 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).

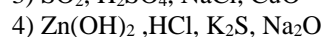
Контрольная работа №4 (выслать до 09.05)

Классы неорганических соединений

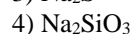
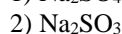
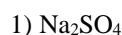
Часть 1

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

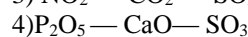
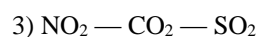
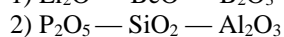
A1. Группа формул веществ, включающая формулы основания, кислоты, соли и кислотного оксида:



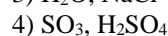
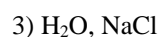
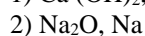
A2. Формула сульфатанатрия:



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

2) железо

3) ртуть

4) серебро

A6. Верны ли следующие высказывания?

А. В уравнении реакции: $\text{X} + \text{HCl} = \text{NaCl} + \text{H}_2\text{O}$ веществом X является вещество с формулой Na.

Б. В уравнении реакции: $\text{X} + \text{HCl} = \text{NaCl} + \text{H}_2\text{O}$ веществом X является вещество с формулой NaOH.

1) верно только А

2) верны оба суждения

3) верно только Б

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

- А) Cu₂O
- Б) CO₂
- В) Al₂O₃
- Г) SO₃

Формула гидроксида

- 1) H₂SO₄
- 2) Al (OH)₃
- 3) Cu (OH)₂
- 4) H₂CO₃
- 5) CuOH
- 6) H₂SO₃

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:

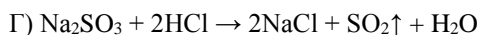
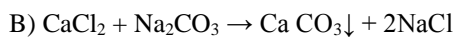
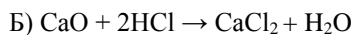
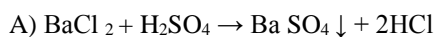
- | | | |
|-------|-------|-------|
| 1) Ca | 3) Zn | 5) Ag |
| 2) Mg | 4) Cu | 6) Fe |

В3. Вещества, реагирующие с раствором гидроксида натрия:

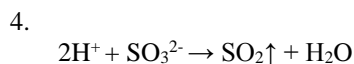
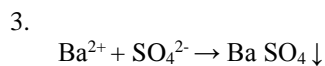
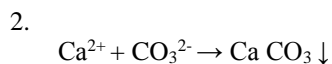
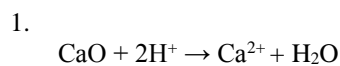
- | | |
|--------------------|-------------------|
| 1) соляная кислота | 4) хлорид натрия |
| 2) нитрат меди | 5) углекислый газ |
| 3) вода | 6) оксид калия |

В4. Установите соответствие между молекулярным и сокращённым ионными уравнениями:

Молекулярные уравнения



Сокращенные ионные уравнения



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.