Задания для переводного экзамена по химии в 8 классе (вариант 1)

**Часть 1**

**А 1. Число атомов всех химических элементов в молекуле серной кислоты равно:**

1) 3

2) 4

3) 7

4) 6

**А 2. Число протонов, нейтронов и электронов в атоме хлора:**

1) p+ – 17; n0 – 18; е - 17

2) p+ – 17; n0 – 18; е -1 8

3) p+ – 17; n0 – 19; е - 7

4) p+ – 17; n0 – 19; е - 20

**А 3. Группа формул веществ с ионным типом связи:**

1) H2S, P4, CO2

2) H2, Na, CuO

3) HCl, NaCl, H2O

4) CaO, Мg SO4, NaOH

**А 4. Верны ли следующие высказывания?**

А. Оксид кремния (IV) – кислотный оксид

Б. Оксид азота – основный оксид.

1) верно только А 3) верно только Б

2) верны оба суждения 4) оба суждения не верны

**А5.**Элемент №16 образует высший оксид

1)ЭО 2)ЭО2  3)ЭО3  4)ЭО4

**А6.** Кислород можно распознать:

1)с помощью тлеющей лучинки 2)с помощью известковой воды 3)по характерному горению 4)по цвету газа

**Часть 2.**

В задании В1 на установление соответствия запишите последовательность цифр без пробелов и других символов.

**В1. Установите соответствие между формулой вещества и классом соединения:**

Формула вещества: Класс соединения:

А) BaO 1) соль

Б) H2SiO3  2) основный оксид

В) NaOH 3) нерастворимое основание

Г) Ca(NO3)2 4) кислотный оксид

5) кислота

6) растворимое основание

**Ответом к заданию В 2 является последовательность цифр в порядке возрастания**.

В 2. В реакцию с раствором гидроксида натрия вступают:

1)оксид меди 4) магний

2) оксид кремния 5) хлорид цинка

3) серная кислота 6) оксид серы (IV)

**Часть 3**

**Запишите номер задания и полное решение**

**C1. Составьте уравнения химических реакций согласно схеме**

Si------- SiO2----- Na2SiO3----- H2SiO3

**Назовите все вещества, укажите тип реакции**.

**С2 . Решите задачу:** Cоляная кислота массой 40 г прореагировала с избытком нитрата серебра. Определите массу выделившегося осадка.

Задания для переводного экзамена по химии в 8 кл (вариант 2)

**Часть 1**

**А 1. Число атомов всех химических элементов в молекуле азотной кислоты равно:**

1) 3

2) 4

3) 5

4) 6

**А 2. Число протонов, нейтронов и электронов в атоме фтора:**

1) p+ – 9; n0 – 10; е - 19

2) p+ – 9; n0 – 10; е -9

3) p+ – 10; n0 – 9; е - 10

4) p+ – 9; n0 – 9; е - 19

**А 3. Группа формул веществ с ковалентным типом связи:**

1) H2S, P4, CO2

2) H2, Na, CuO

3) HCl, NaCl, H2O

4) CaO, SO2, СH4

**А4. Верны ли следующие высказывания?**

А. Оксид кальция – кислотный оксид

Б. Оксид натрия – основный оксид.

1) верно только А 3) верно только Б

2) верны оба суждения 4) оба суждения не верны

**А5.**Элемент №14 образует высший оксид

1)ЭО 2)ЭО2  3)ЭО3  4)ЭО4

**А6.** Углекислый газ можно распознать:

1)с помощью тлеющей лучинки 2)с помощью известковой воды 3)по характерному горению 4)по цвету газа

**Часть 2.**

В задании В1 на установление соответствия запишите последовательность цифр без пробелов и других символов.

**В1. Установите соответствие между формулой вещества и классом соединения:**

Формула вещества: класс соединения:

А) MgO 1) соль

Б) H2SO4 2) основный оксид

В) KOH 3) нерастворимое основание

Г) Ba(NO3)2 4) кислотный оксид

5) кислота

6) растворимое основание

**Ответом к заданию В2 является последовательность цифр в порядке возрастания**.

В 2. В реакцию с раствором серной кислоты вступают:

1) медь 4) магний

2) оксид меди(II) 5) хлорид бария

3) гидроксид натрия 6) оксид серы (IV)

**Часть 3**

**Запишите номер задания и полное решение**

**C1. Составьте уравнения химических реакций согласно схеме**

Fe----- FeO----- FeCl2------ Fe(OH)2

**Назовите все вещества, укажите тип реакции**.

**С2 . Решите задачу: Cерная кислота массой 20 г прореагировала с избытком нитрата бария. Определите массу выделившегося осадка.**