МБОУ «Вязовская основная общеобразовательная школа»

Использование тестовых заданий по химии в 8классе

По теме: «Итоговый тест за курс 8 класса»

Работа выполнена

Учителем химии и биологии

Глуповой О. Ю.

2011 год

**Химия**

**Итоговый тест за курс 8 класса.**

21вариант

**Часть 1**

**А 1. Число атомов всех химических элементов в молекуле сернистой 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; ? - 17

2) p+ – 17; n0 – 18; ? -1 8

3) p+ – 17; n0 – 19; ? - 7

4) p+ – 17; n0 – 19; ? - 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. Вещество, при растворении которого в воде электролитической диссоциации практически не происходит:**

1) гидроксид лития

2) сульфат калия

3) сульфат бария

4) нитрат натрия

**А 5. Одновременно могут находиться в растворе ионы**:

1) К+, H+,Сa2+, OH- 3) Al3+, Li+, NO3-, SO42 –

2) Cu2+, K+, OH- , SO42- 4) Ca2+, H+, CO32-, Cl -

**А 6. 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

**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? SIO2

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

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

**Химия**

**Итоговый тест за курс 8 класса.**

2 вариант

**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 фтора:**

1) p+ – 9; n0 – 10; ? - 19

2) p+ – 9; n0 – 10; ? -9

3) p+ – 10; n0 – 9; ? - 10

4) p+ – 9; n0 – 9; ? - 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

**А 4. Вещество, при растворении которого в воде электролитической диссоциации практически не происходит:**

1) гидроксид натрия

2) сульфат калия

3) хлорид серебра

4) нитрат алюминия

**А 5. Одновременно могут находиться в растворе ионы**:

1) Na +, H +,Ba 2+, OH - 3) Mg 2+, K+, NO3 -, SO4 2 –

2) Fe 2+, Na +, OH - , SO4 2- 4) Ca 2+, H+, CO3 2-, Cl -

**А 6. Верны ли следующие высказывания?**

А. Оксид углерод(IV) – кислотный оксид

Б. Оксид натрия – основный оксид.

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 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 В 2 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? FeO2? FeCl2? Fe(OH)2? FeO2

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

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