**Итоговая контрольная работа за курс 8 класса**

**ВАРИАНТ 1**

**Часть 1(по 1 баллу)**

При выполнении заданий этой части выберите один правильный ответ

**А1.** Число атомов всех химических элементов в молекуле фосфорной кислоты равно:

1)7, 2)5, 3) 8, 4) 6

**А2.** Число протонов, нейтронов и электронов в атоме фосфора:

1) p+ – 15; n0 – 16; ē – 15 3) p+ – 15; n0 – 16; ē - 15

2) p+ – 15; n0 – 16; ē – 16 4) p+ – 15; n0 – 15; ē – 16

**А3.** Группа формул веществ с ковалентной полярной типом связи:

1) H2S, P4, CO2 3) HCl, РCl5, H2O

2) H2, Na, CuO 4) CaO, SO2, CH4

**А4.**Вещество, при растворении которого в воде электролитической диссоциации практически не происходит:

1. гидроксид бария 3) хлорид серебра

2) сульфат лития 4) нитрат магния

**А5.** Одновременно могут находиться в растворе ионы:

1)К+, H+, Сa2+, OH- 3) Mg2+, K+, NO3-, SO42 –

2) Fe3+, Na+, OH-, SO42 4) Вa2+, H+, CO32-, Cl

**А6.**Верны ли следующие высказывания?

А. Оксид фосфора (III) - кислотный оксид.

Б**.** Азтная кислота - одноосновная кислота.

1) верно только А 3) верно только Б

2) верны оба суждения 4) оба суждения не верны

**Часть 2( по 2 балла)**

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

А) Н3РО4 1) соль

Б) SO3 2) основный оксид

В) Zn(OH)2 3) нерастворимое основание

Г) BaCl2 4) кислотный гидроксид

**В2.** С раствором гидроксида натрия реагируют:

1) сульфат калия (II) 4) серная кислота

2) оксид ртути 5) магний

3) гидроксид калия 6) оксид углерода (IV)

**В3.** Масса соли, содержащейся в 200г 10 %-ного раствора соли, равна \_\_\_\_\_г. (Запиши число с точностью до десятых). **Ответ: \_\_\_\_\_\_\_г.**

**Часть 3 (4 балла)**

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

Al(OH)3 → AL2O3 → Al → Al2(SO4) 3→ Al(OH)3.

Назовите все сложные вещества, укажите тип реакции, в 4 химической реакции составьте ионное полное и сокращенное уравнение.

Оценивание:16-14- баллов – отлично; 13-10 баллов –хорошо; 9-7 баллов- удовл.

**Итоговая контрольная работа за курс 8 класса**

**ВАРИАНТ 2**

**Часть 1(по 1 баллу)**

При выполнении заданий этой части выберите один правильный ответ

**А1.** Число атомов всех химических элементов в молекуле сернистой кислоты равно:

1)7, 2)5, 3) 8, 4) 6

**А2.** Число протонов, нейтронов и электронов в атоме кальция:

1) p+ – 20; n0 – 20; ē – 19 3) p+ – 20; n0 – 20; ē - 20

2) p+ – 20; n0 – 21; ē – 20 4) p+ – 21; n0 – 19; ē – 20

**А3.** Группа формул веществ с ковалентным неполярным типом связи:

1) H2, P4, O2 3) HCl, РCl5, H2O

2) H2, Na, CuO 4) CaO, SO2, CH4

**А4.**Вещество, при растворении которого в воде электролитической диссоциации практически не происходит:

1. гидроксид бария 3) хлорид калия

2) фосфат лития 4) нитрат магния

**А5.** Одновременно не могут находиться в растворе ионы:

1)К+, H+, Сa2+, Cl- 3) Mg2+, K+, NO3-, SO42 –

2)Al3+, Na+, OH-, SO42 4) Вa2+, H+, NO32-, Cl

**А6.**Верны ли следующие высказывания?

А. Оксид серы (IV) - кислотный оксид.

Б**.** Серная кислота - одноосновная кислота.

1) верно только А 3) верно только Б

2) верны оба суждения 4) оба суждения не верны

**Часть 2( по 2 балла)**

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

А) К3РО4 1) соль

Б) SO3 2) основный оксид

В) Zn(OH)2 3) нерастворимое основание

Г) BaО4) кислотный оксид

**В2.** С раствором соляной кислоты реагируют:

1) сульфат калия (II) 4) серная кислота

2) оксид ртути 5) магний

3) гидроксид калия 6) оксид углерода (IV)

**В3.** Масса соли, содержащейся в 400г 10 %-ного раствора соли, равна \_\_\_\_\_г. (Запиши число с точностью до десятых). **Ответ: \_\_\_\_\_\_\_г.**

**Часть 3 (4 балла)**

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

Zn(OH)2 → ZnO → Zn → ZnSO4→ Zn(OH)2

Назовите все сложные вещества, укажите тип реакции, в 4 химической реакции составьте ионное полное и сокращенное уравнение.

Оценивание:16-14- баллов – отлично; 13-10 баллов –хорошо; 9-7 баллов- удовл.