**Самостоятельная работа 9 класс (база, профиль)**

**Основные классы неорганических соединений . Периодический закон.**

**Вариант 1**

**1.**Из приведенных формул выберите формулы осно­ваний, кислоты, соли, оксиды, укажите их названия: Na2O, KOH, H2SO3, BaCl2, Fe(ОН)2, SO3, LiNO3, Cr(OH)3.

**2.** Составьте формулы оснований, образованных сле­дующими металлами: а) натрием; б) барием); в) магнием и укажите их названия:

**3.**Каким из оксидов, формулы которых SO3, CuO, CO2, Р2O5, Al2O3, соответствуют основания и кислоты? Запишите формулы этих оснований и кислот.

**4.**Как фенолфталеин изменяет окраску в растворе щелочи?

**5** Осуществите цепочку следующих превращений:

Fe→Fe2O3→FeCl3→Fe(OH)3 → Fe2O3

**6.** Допишите уравнения возможных реакций:

1) CO2+ NaOH = 2) Cu + ZnSO4 =

3) Na2SO4 + H2CO3 =

7.Найти число протонов, электронов, нейтронов, определить заряд ядра у элемента №13

**8.** Приведите примеры амфотерных соединений, **подтвердите их характер**

**9.Найти общее число протонов, электронов в гидроксиде бария количеством 0,5 моль**

**Самостоятельная работа 9 класс (база, профиль)**

**Основные классы неорганических соединений . Периодический закон.**

 **Вариант 2**

**1.**Из приведенных формул выберите формулы ос­нований, кислот, солей и оксидов, укажите их названия: CuO, NaOH, Н2O, ZnCl2, Cr(OH)2, SO3, HNO3, Al(OH)3.

**2.**Составьте формулы оксидов, образованных сле­дующими металлами: а) алюминием; б) железом(II); в) литием и укажите их названия:

**3.**Каким из оксидов, формулы которых SO2, Na2О, BaO, N2O5, CaО, соответствуют основания и кислоты? Запишите формулы этих соединений

**4.**Как лакмус изменяет окраску в растворе кислоты?

**5** Осуществите цепочку следующих превращений:

S → SO2 → SO3 → H2SO4 → ZnSO4

**6.** Допишите уравнения возможных реакций:

 1) Zn(OH)2+ H3PO4 = 3) Hg + KOH = 4) 2)CO2 + H3PO4 =

**7**. Найти число протонов, электронов, нейтронов, определить заряд ядра у элемента №21

**8.** Приведите примеры амфотерных соединений,**подтвердите их характер**

**9.Найти общее число протонов, электронов в гидроксиде магния количеством 0,5 моль**