Решение задач на тему: «Соли, кислоты и основания»

Выполненную работу отправить на почту: 1997romanovna@mail.ru

1. **Назовите основные классы неорганических соединений.**
2. **Какие вещества называются**

а) оксидами б) кислотами в) основаниями г) солями

1. **Сравните состав**

а) оснований и солей

б) кислот и солей

***Упражнение 1:***Выписать отдельно окисления, кислоты, основания, соли. Назовите вещества.
Н3РО4 Cu(OH)2 Na2O AlCl3 H2CO3 Mg(NO3)2 SO3 KOH

В результате каких реакций образуется оксид

***Упражнение 2:***Закончите уравнения реакций. Назовите продукты реакций.
а) Ag + O2,  в) Ca + O2,
б) P + O2, г) Al + O2

***Упражнение 3:***Химический диктант
КОН, Cu(OH)2, Ba(OH)2, Fe(OH)3, NaOH, Al(OH)3
1.Укажите названия оснований
2.На какие группы делятся все основания?
3.Подчеркните щелочи, нерастворимые основания
4.Укажите валентность металлов в основаниях.

***Упражнение 4:***Дайте название солям:
MgSO4 MnCl2 Ca3(PO4)2 Zn(NO3)2 BaCO3
C помощью таблицы растворимости найдите растворимые соли и подчеркните их формулы.

**Задание 1. Укажите класс соединений и назовите вещества**
I HNO3, Al2O3,Mg(OH)2, BaCl2
II Ca(OH)2, Na2SO4, HCl, MgO

**Задание 2. Написать формулы соединений**
I гидроксид бария II серная кислота
фосфат калия гидроксид железа (II)
угольная кислота карбонат натрия
оксид фосфата (V) оксид калия

***Задача:***Какое количество вещества составляет гидроксид меди(II) массой 4,9г?