**Контрольная работа по химии 11 класс профиль**

Важнейшие классы неорганических соединений .Основные понятия и законы.

**Вариант 1**

**1**.Проклассифицируйте вещества. Дайте названия веществам CuSO4, Ba(OH)2, NaHCO3, SO2, HNO3, CaO, Fe(OH)3, H2S

**2**.Допишите практически осуществимые реакции

Р2O5 + Ba(OH)2 = SO3 + Al2O3=

FeO + LiOH = H3PO4 + Ca(OH)2=

**3**.Соединение фосфора с бромом массой 81,3 грамма содержит фосфор массой 9,3 грамма. Установите эмпирическую формулу этого соединения.

**4**.5 граммов алюминия поместили в раствор , содержащий 10 граммов серной кислоты. Найти объем газа, выделившегося в процессе реакции.

5.Какой объем займет газовая смесь, состоящая из3,01 \* 10 24 молекул кислорода и 12,04 \* 1024 молекул этана? Чему равна относительная плотность такой газовой смеси по азоту?

**Контрольная работа по химии 11 класс профиль**

Важнейшие классы неорганических соединений. Основные понятия и законы.

**Вариант 2**

1. Проклассифицируйте вещества. Дайте названия веществам MgO, H2SiO3, AgNO3, CO, HI, LiOH, Ca(HCO3)2, SiO2
2. Допишите практически осуществимые реакции

HNO3 + Ca(OH)2= KOH + SO2=

H3PO4+ N2O5 = Cu(NO3)2+ Ag =

1. В состав соединения входит 35,35 % хрома, 26,58% калия , 38,07 % кислорода. Установите эмпирическую формулу вещества.
2. 11,2 грамма железа сожгли в 4,48 дм3 хлора. Найти массу продукта реакции.
3. Хлороводород какого объема потребуется для приготовления соляной кислоты объемом 3 дм3, с молярной концентрацией 2 моль/дм3. Найти число атомов в таком объеме хлороводорода.