Контрольная работа 1 «Основные понятия химии»

**Вариант 1.**

1.Из ряда веществ выписать простые вещества O2, B2O3, K2O, Mg, N2, HCl

2.Привести четыре примера химических явлений.

3. а). Определите валентности атомов химических элементов по формулам веществ

Al2O3, SO2, SiH4, MgO, Li2O, CO

б). Составьте формулы по валентности Сl (Vll) и О, S (lV) и O, Ba и O

4.Найти массовую долю кислорода и азота в соединении N2O5.

5. Найти абсолютную массу молекулы H2SO4

**Вариант 2.**

1.Из ряда веществ выписать сложные вещества O2, Al2O3, Cu2O, Na2O, N2, H2

2.Привести четыре примера физических явлений.

3.а)Определите валентности атомов химических элементов по формулам веществ

B2O3, SiO2, CH4, SO3, K2O, CuO

б) Составьте формулы по валентности P(V) и О, Si (lV) и O, B и O

4.Найти массовую долю кислорода и алюминия в соединении Al2O3.

5.Найти абсолютную массу молекулы H3PO4

**Вариант 1**

1.Из ряда веществ выписать простые вещества O2, B2O3, K2O, Mg, N2, HCl

2.Привести четыре примера химических явлений.

3. а). Определите валентности атомов химических элементов по формулам веществ

Al2O3, SO2, SiH4, MgO, Li2O, CO

б). Составьте формулы по валентности Сl (Vll) и О, S (lV) и O, Ba и O

4.Найти массовую долю кислорода и азота в соединении N2O5.

5. Найти абсолютную массу молекулы H2SO4

**Вариант 2.**

1.Из ряда веществ выписать сложные вещества O2, Al2O3, Cu2O, Na2O, N2, H2

2.Привести четыре примера физических явлений.

3.а)Определите валентности атомов химических элементов по формулам веществ

B2O3, SiO2, CH4, SO3, K2O, CuO

б) Составьте формулы по валентности P(V) и О, Si (lV) и O, B и O

4.Найти массовую долю кислорода и алюминия в соединении Al2O3.

5.Найти абсолютную массу молекулы H3PO4