**Итоговая контрольная работа по курсу химии за 8 класс.**

**I вариант**

1. Составьте электронную формулу атома элемента №15 и формулы его оксида, водородного соединения, соединения с кальцием.
2. Как изменяются (усиливаются или ослабевают) неметаллические свойства в ряду: В С N О ? Атом какого из перечисленных элементов обладает наименьшим радиусом?
3. Даны химические формулы следующих веществ: K2S, Cr(OH)3, BaCO3, LiOH, MgBr2, Al2O3, FeCl2, H3PO4, ZnO, CO2, H2SiO3. Выписать отдельно формулы кислот, оснований, солей, оксидов. Дать названия соединениям.
4. Написать уравнения химических реакций, с помощью которых можно осуществить следующие превращения, укажите тип каждой реакции: Hg Mg MgO MgSO4 MgBr2 MgCO3 Mg(OH)2 Укажите вид химической связи в молекуле бромида магния. Уравняйте методом электронного баланса одну окислительно – восстановительную реакцию.
5. Решите задачу: Какой объём и масса кислорода потребуется для окисления 2,7 г. алюминия?

 **II вариант**

1. Составьте электронную формулу атома элемента № 20 и формулы его оксида(укажите его характер), гидроксида, соединения с хлором.
2. Как изменяются (усиливаются или ослабевают) металлические свойства в ряду: L i Na K Rb? Атом какого из перечисленных элементов обладает наибольшим радиусом?
3. Даны химические формулы следующих веществ: K2SO4, Ca(OH)2, CaCO3, Li2O, MgCl2, Al(OH)3, FeS, H2SO4, PbO, CO, H2SO4. Разделите данные вещества на классы, назовите эти классы. Дайте названия соединениям.
4. Написать уравнения химических реакций, с помощью которых можно осуществить следующие превращения, укажите тип каждой реакции: H2S S SO3 H2SO4 MgS2 FeS Ca SO4 Укажите вид химической связи в молекуле cсульфида железа. Уравняйте методом электронного баланса одну окислительно – восстановительную реакцию.
5. Решите задачу: Какое количество вещества и масса кислорода потребуется для окисления 5,6г. железа (II)?