Контрольные вопросы. 9 класс

1. Покажите строение атома следующих химических элементов(с электронной конфигурацией): P,Na,Ca

2. Определите как изменяются радиус, заряд ядра, металлические св-ва, электроотрицательность в ряду Si-Al-Mg

3. Классификация неорганических соединений(схема). Привести примеры к каждому классу.

4. Построить химические связи в следующих соединениях: N2; NH3, KCl

5. Перечислите все факторы влияющие на скорость химической реакции. Устно объясните действие каждого фактора.

6. В представленной реакции сместите химическое равновесие в сторону продуктов реакции: N2+3H2=2NH3+Q

7. Уравняйте окислительно-восстановительную реакцию методом электронного баланса: Cu+HNO3=Cu(NO3)2+NO+H2O

8. Выберите сильные электролиты из представленного ряда веществ:

HNO3, H2SO3, NaOH, Cu(OH)2, CuO, Fe(OH)2, H2SiO3, CO2, NaNO3, CaCl2

9. Составьте ионное уравнение для реакции между гидроксидом меди(ll) и азотной кислоты.

10. Составьте уравнения гидролиза для следующих солей: NaCl, K2CO3, Zn(NO3)2