Контрольная работа № 2 ( класс профиль 11)

Строение атома и периодический закон. Химическая связь и строение вещества.

Вариант 1.

1. Определить тип химической связи в следующих соединениях: Na, CO2, HNO3,Ca3(PO4)2, O3, PH3, N2, Mg, H2SO4, SO3 ,Al2O3, Ba(OH)2, Сu.

2.Определить валентность, степень окисления атомов элементов в следующих соединениях: этен, азотная кислота, метаналь, азот, гидразин,

( NH2)2, пропан, силикат магния. Определите тип кристаллических решеток.

3.Покажите механизм образования химической связи в молекуле воды.

4.В некотором образце на один атом нуклида 17Э приходится три атом нуклида 17Э. Вычислите относительную атомную массу этого элемента.

5.Элемент R , высший оксид которого R2O7,образует с водородом соединение, содержащее 0,78 водорода. Как изменится тип связи, прочность кристаллических решеток, степени окисления атомов, если простое вещество, образованное элементом R, реагирует с простым веществом, образованным химическим элементом с электронной конфигурацией атомов 1s22s22p63s1 ?

Вариант 1.

1. Определить тип химической связи в следующих соединениях: Na, CO2, HNO3,Ca3(PO4)2, O3, PH3, N2, Mg, H2SO4, SO3 ,Al2O3, Ba(OH)2, Сu.

2.Определить валентность, степень окисления атомов элементов в следующих соединениях: этен, азотная кислота, метаналь, азот, гидразин,

( NH2)2, пропан ,силикат магния. Определите тип кристаллических решеток.

3.Покажите механизм образования химической связи в молекуле воды.

4.В некотором образце на один атом нуклида 17Э приходится три атом нуклида 17Э Вычислите относительную атомную массу этого элемента.

5.Элемент R , высший оксид которого R2O7,образует с водородом соединение, содержащее 0,78 водорода. Как изменится тип связи, прочность кристаллических решеток, степени окисления атомов, если простое вещество, образованное элементом R, реагирует с простым веществом, образованным химическим элементом с электронной конфигурацией атомов 1s22s22p63s1 ?