

Задание для 11 класса «Химическая связь»

(задание сдать 24.10.12)

1. Назовите химические элементы, имеющие следующие схемы энергетических уровней в атоме:

А. 2е 8е 2е

Б. 2е 5е

В. 2е 8е 7е

Г. 2е 8е 6е

Составьте формулы соединений этих элементов, имеющих:

а) ковалентную неполярную связь б) ионную связь в) ковалентную полярную связь

2. Напишите формулы молекул:

А. азота

Б. Йодоводорода

Укажите вид химической связи и тип кристаллической решетки для этих веществ, какими физическими свойствами могут обладать эти вещества?

3. В чем сходство и различие между металлической связью и ионной, между металлической связью и ковалентной?

4. Какие периоды – «века» выделяют в истории человеческой цивилизации связанные с металлами? Назовите их. Почему их так называют? Как можно назвать современный период? Почему?

5. Каково художественное значение металлов и сплавов в г. Омске? Приведите примеры