

Класс _____ Ф.И. _____

Выполнить не менее двух заданий на выбор.

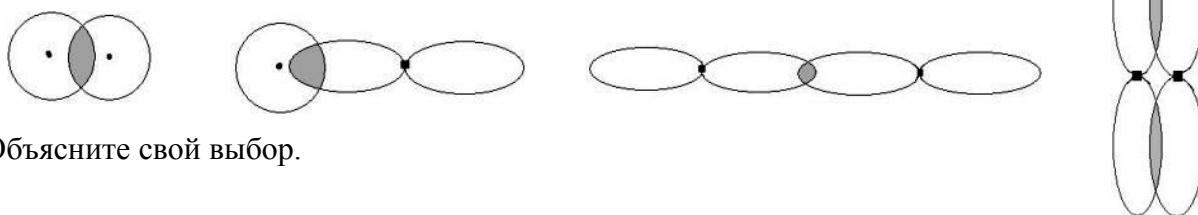
1 часть. Химическая связь. Виды химической связи.

Задание №1.

Из приведённых формул веществ Br_2 , NH_3 , P_4 , K_2S , HBr выпишите формулы соединений с ковалентной полярной связью. Составьте их структурные электронные формулы.

Задание №2.

Схемы перекрывания электронных облаков в молекуле Cl_2 это



Объясните свой выбор.

Задание №3.

Полярность ковалентной связи наибольшая в молекуле

1. CH_4 ; 2. NH_3 ; 3. H_2O .

Объясните свой выбор.

Задание №4.

Какие частицы находятся в узлах кристаллической решётки сульфида калия K_2S ?

Задание №5. «Угадай химический элемент».

Буквы слова – вещества с ионной связью.

Б – HF; А – MgBr_2 ; С – Cl_2 ; И – SO_2 ; З – Na_2O ; Д – PH_3 ; О – KF; М – HClO; Т – KOH.

--	--	--	--

Составьте формулу соединения этого элемента с магнием, определите тип химической связи в этом соединении.

Задание №6.

В каждом столбце найдите «лишнего», используя знания о химической связи.

1	2	3	4
N_2	HCl	BaCl_2	Na_2S
HCl	H_2O	Cl_2	NH_3
F_2	H_2	HBr	BaO