***КОНТРОЛЬНАЯ РАБОТА ПО ТЕМЕ: « ТИПЫ ХИМИЧЕСКОЙ СВЯЗИ».***

***ВАРИАНТ 1.***

1. Определите тип химической связи, укажите направление смещения электронов в следующих веществах:

Li2O, HBr, KBr, Br2O, Br2.

2. Из данного перечня выберите вещества с ионным характером связи:

H2O, K2O, HF, F2O, KF, NaOH, H2SO4, Na2SO4.

3. Дать определение – ионная кристаллическая решетка. Привести 4 примера веществ с таким типом кристаллической решетки.

4. Вычислить массовую долю хлора в молекуле бертолетовой соли KClO3.

***КОНТРОЛЬНАЯ РАБОТА ПО ТЕМЕ: « ТИПЫ ХИМИЧЕСКОЙ СВЯЗИ».***

***ВАРИАНТ 2.***

1. Определите тип связи и укажите направление смещения электронов в следующих веществах: LiF, F2, OF2, P2, CaC2.

2. Из данного перечня выберите вещества с ковалентной полярной связью:

NaCl, HBr, C6H12O6, Na2CO3, CH4, CO2, PH3, K, S8.

3. Дать определение – молекулярная кристаллическая решетка. Приведите 4 примера веществ с таким типом кристаллической решетки.

4. Вычислите массовую долю азота в соединении N2O5.