

Подготовка к контрольной работе № 2  
«Виды химической связи»

Вариант № 11

1. Ионную связь образуют между собой атомы

- А) углерода и кремния  
Б) водорода и водорода  
В) кремния и натрия  
Г) лития и азота

2. Наиболее полярная связь в соединении

- А) сероводород  
Б) бромоводород  
В) фосфин (PH<sub>3</sub>)  
Г) метан

3. Установите соответствие (цифры в ответе могут повторяться)

Название частицы	Число общих электронных пар в частице
А. Ион гидроксония (H <sub>3</sub> O <sup>+</sup> )	1. одна
Б. Молекула азота	2. две
В. Молекула угарного газа	3. три
Г. Молекула аммиака	4. четыре
	5. пять

4. Теоретический вопрос: металлическая связь

- определение  
- схема образования в общем виде  
- свойства металлической связи,  
решетка  
- физические свойства металлов

5. Укажите тип химической связи в веществах

KCl, Cl<sub>2</sub>, BaO, CH<sub>3</sub>OH, FeCl<sub>3</sub>, AlF<sub>3</sub>, FeO, H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub>, SiO<sub>2</sub>, S<sub>2</sub>, Fe<sub>2</sub>O<sub>3</sub>, HNO<sub>3</sub>, PH<sub>3</sub>, CH<sub>3</sub>ONa, O<sub>2</sub>, CO<sub>2</sub>, P<sub>2</sub>O<sub>5</sub>, Na<sub>2</sub>CO<sub>3</sub>, HI, N<sub>2</sub>O<sub>5</sub>

6. Написать схемы образования химической связи для веществ из № 5