0. Атомная кристаллическая решетка у

**Самостоятельная работа по теме: «Химическая связь» (11 класс)**

**1.Химическая связь за счет общих электронных пар называется:**

а) ионной

б) ковалентной

в) водородной

**2.Полярная ковалентная связь образуется между атомами неметаллов**

а) разной электроотрицательности

б) одинаковой электроотрицательности

в) между атомами металлов и неметаллов

**3.Условием образования водородной связи является:**

а) высокая электроотрицательность атома, непосредственно связанного в молекуле с атомом водорода

б) невысокая электроотрицательность атома, непосредственно связанного с атомом водорода.

**4.В аммиаке и хлориде бария химическая связь соответственно**

1) ионная и ковалентная полярная

2) ковалентная полярная и ионная

3) ковалентная неполярная и металлическая

4) ковалентная неполярная и ионная

**5. Вещества только с ионной связью приведены в ряду:**

1) F2, ССl4, КС1

2) NaBr,Na2O,KI

3) SO2, P4, CaF2

4) H2S, Br2,K2S

**6.При образовании химической связи каждый атом стремится:**

а) приобрести устойчивую двухэлектронную оболочку

б) устойчивую гелиевую оболочку

в) устойчивую восьмиэлектронную оболочку

**7.В каких молекулах все связи ковалентные неполярные**

а) CO

б) O2

в) H2

г) N2

**8.В каком ряду все вещества имеют ковалентную полярную связь?**

1) HCl, NaCl, Cl2

2) O2, H2O, CO2

3) H2O, NH3, CH4

4) NaBr, HBr, CO

**9.Химический элемент, в атоме которого электроны по слоям распределены так: 2, 8, 8, 2  образует с водородом химическую связь**

1)ковалентную полярную

2) ковалентную неполярную

3) ионную

4) металлическую

**10.Осуществить цепочку превращений**

S → SO2 → SO3 → H2SO4 → Na2SO4

**11. Расставить коэффициенты методом электронного баланса**

Cr + H2SO4(конц.)→ Cr2(SO4)3 + H2O + S