**Вопрос № 1**

Ковалентная полярная связь образуется между атомами

 неметаллов с одинаковой электроотрицательностью
 металлов и неметаллов
 неметаллов с разной электроотрицательностью
 металлов

**Вопрос № 2**

Наиболее электроотрицательным элементом является

 хлор
 кислород
 фтор
 водород

**Вопрос № 3**

Ионную химическую связь имеют все вещества в ряду

 кислоты, щелочи, соли
 оксиды металлов, оксиды неметаллов, простые вещества газы
 соли, оксиды неметаллов, кислоты
 соли, щелочи, оксиды металлов

**Вопрос № 4**

При образовании ионной связи атомы металлов

 отдают электроны и превращаются в отрицательные ионы
 отдают электроны и превращаются в положительные ионы
 принимают электроны и превращаются в положительные ионы
 принимают электроны и превращаются в отрицательные ионы

**Вопрос № 5**

Укажите неправильное утверждение

 Водородная связь присутствует в молекулах белков
 Водородная связь бывает межмолекулярной и внутримолекулярной
 Водородная связь прочная
 Водородная связь образуется между атомом водорода и сильно электроотрицательным атомом

**Вопрос № 6**

Вещество с ковалентной неполярной связью

 HCl
 H2
 NaH
 H2O

**Вопрос № 7**

Выберите формулу фещества с двойной химической связью

 S2
 Н2
 N2
 Cl2

**Вопрос № 8**

В молекуле Na2SO4 присутствуют химические связи

 только ионная
 ковалентная полярная и неполярная
 ионная и ковалентная полярная
 ионная и ковалентная неполярная

**Вопрос № 9**

В соединении K2S химическая связь

 ковалентная полярная
 ковалентная неполярная
 металлическая
 ионная

**Вопрос № 10**

В молекуле азота количество общих электронных пар

 одна
 три
 четыре
 две

Просьба переслать ответы на почту chudo\_s\_pruda@mail.ru до 22.02.2020