**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](mailto:chudo_s_pruda@mail.ru) до 22.02.2020