

ТЕСТ 1
(11 КЛАСС)

Химическая связь.
Строение
вещества.



I. Ковалентная связь осуществляется за счёт:

- **А) электронных облаков;**
- **Б) валентных электронов;**
- **В) электронных пар.**

2. В зависимости от числа общих электронных пар, участвующих в образовании ковалентной связи, её называют:

- А) полярной, биполярной, триполярной;
- Б) простой и сложной;
- В) одинарной, двойной, тройной.

3. Если число электронов на энергетическом уровне максимальное, то такой уровень называют:

А) Полным;

Б) Насыщенным,

В) Завершённым.

4. Химическую связь между ионами называют:

- А) антионкатионной;
- Б) ионизированной;
- В) электровалентной или ионной.

5. Химическая металлическая связь

характеризуется:

- А) наличием металлической решётки;
- Б) наличием обобществлённых свободно перемещающихся электронов;
- В) металлическим блеском.

6. Аномальные свойства воды объясняются

наличием:

- **А) ионов гидроксония;**
- **Б) водородной связи;**
- **В) диссоциированных
молекул.**

7. Химические соединения с ионными кристаллическими решётками отличаются:

- **А) Высокой температурой плавления;**
- **Б) Высокой химической активностью;**
- **В) Высокой летучестью.**

8. Электроотрицательность - свойство атомов данного элемента:

- А) оттягивать электроны от атомов других химических элементов;
- Б) легко отдавать электроны;
- В) проявлять отрицательную степень окисления.

9. Условный заряд атома в химическом соединении называют:

- **А) Окислительным числом;**
- **Б) Степенью окисления;**
- **В) Зарядом иона.**

10. В приведенном перечне веществ (азот, сероводород, озон, железо, этанол, аргон, фторид калия, поваренная соль) число веществ с КНС и КПС соответственно равно:

- **А) 2 и 2**
- **Б) 4 и 4**
- **В) 3 и 5**

Вместо букв вставьте пропущенные слова.(1 вар.)

Ковалентная химическая связь тем прочнее, чем (А) её длина. Энергия связи определяется количеством (Б), которое необходимо для разрыва связи. Насыщаемость ковалентной связи – это способность атомов образовывать ограниченное (В) связей. Направленность ковалентной связи определяет (Г) структуру молекулы.

Ионная химическая связь образуется между катионами и анионами за счёт их (Д) притяжения.

Вместо букв вставьте пропущенные слова(2 вар.)

Вещества с ионной связью имеют (А)
кристаллические решётки. По составу
ионы делятся на (Б) и (В). Механизмы
образования ковалентной связи бывают:
обменный и (Г). Водородная связь
образуется между атомами водорода
одной молекулы и атомами (Д)
элементов другой молекулы.