***Самостоятельная работа .Строение атома. Химическая связь 10 кл.(база)***

***А) Строение атома***

**1.Определить элемент 1s22s22p3**

**2. Сходную конфигурацию внешнего энергетического уровня имеют атомы хлора и**

1) кремния 2) фтора 3) аргона 4) натрия

**3. Почему элементы одной группы главной подгруппы обладают схожими свойствами.**

**4. Электронную конфигурацию 1s22s22p6 имеет частица**

1) N-3 2) Cl- 3) F0 4) Na0

**5. В возбужденном состоянии атом углерода имеет электронную конфигурацию**

1) 1s22s22p2 2) 1s22s12p3 3) 1s22s22p3 4) 1s22s12p4

**6. Найти число протонов, нейтронов и электронов у элементов № 19 ,№35**

**7 .Чему равен заряд ядра , число нейтронов в атоме нуклида 35Cl**

**8.Составить электронную ,электронно-графическую формулу атома элемента №8.**

**9. Элемент, высший оксид которого R2О3, имеет конфигурацию внешнего уровня**

 1) ns2np5 2) ns2np2 3) ns2np1 4) ns2np3

**10. Найти общее число протонов, нейтронов и электронов в веществе Ca(OH)2**

***Самостоятельная работа .Строение атома. Химическая связь 10 кл.(база)***

***А) Строение атома***

**1.Определить элемент 1s22s22p3**

**2. Сходную конфигурацию внешнего энергетического уровня имеют атомы хлора и**

1) кремния 2) фтора 3) аргона 4) натрия

**3. Почему элементы одной группы главной подгруппы обладают схожими свойствами.**

**4. Электронную конфигурацию 1s22s22p6 имеет частица**

1) N-3 2) Cl- 3) F0 4) Na0

**5. В возбужденном состоянии атом углерода имеет электронную конфигурацию**

1) 1s22s22p2 2) 1s22s12p3 3) 1s22s22p3 4) 1s22s12p4

**6. Найти число протонов, нейтронов и электронов у элементов № 19 ,№35**

**7 .Чему равен заряд ядра , число нейтронов в атоме нуклида 35Cl**

**8.Составить электронную ,электронно-графическую формулу атома элемента №8.**

**9. Элемент, высший оксид которого R2О3, имеет конфигурацию внешнего уровня**

 1) ns2np5 2) ns2np2 3) ns2np1 4) ns2np3

**10. Найти общее число протонов, нейтронов и электронов в веществе Ca(OH)2**