**Тест. Строение атома.**

**1**.Атом элемента имеет электронную формулу …3s23p3. Номер периода, в котором находится этот элемент, и число валентных электронов равно соответственно

 А) 2 и 3 Б) 2 и 5

 В) 3 и 5 Г) 3 и 3

**2**.Атом с электронной формулой …4s1 и массовым числом 40 содержит, соответственно, нейтронов и валентных электронов

 А) 18 и 1 Б)19 и 1

 В)21 и 19 Г) 21 и 1

**3**.Атом изотопа углерода-12 имеет нейтронов и электронов, соответственно

 А)12 и 6 Б) 6 и 12

 В) 6 и 6 Г) 12 и 12

**4**.Атом брома в основном состоянии имеет полностью заполненных энергетических уровней и число валентных электронов, соответственно

 А) 2 и 5 Б) 3 и 7

 В) 4 и 7 Г) 3 и 5

**5**.Атом элемента имеет электронную формулу …3d104s24p2. Порядковый номер элемента в Периодической системе и номер периода, в котором данный элемент находится, равны соответственно

 А) 14 и 4 Б) 32 и 4

 В) 14 и 2 Г) 32и 2

**6**.Атом элемента имеет электронную формулу …3s2 3p5. Число валентных электронов и порядковый номер элемента равны соответственно

 А) 5 и 27 Б) 7 и 17

 В) 5 и 10 Г) 7 и 10

**7**.Общее число электронов и в атоме кремния и число энергетических уровней, заполненных электронами, равны, соответственно

 А) 14 и 3 Б) 14 и 2 В) 8 и 4 Г) 8 и 3

**8**.Определите число электронов, протонов и нейтронов в атоме элемента с порядковым номером 29 и массовым числом 63.

**9**.Число электронов в атоме аргона равно числу электронов в ионе

 А)S2- Б)Al3+ В)Na+ Г) F-

**10**.Общее число электронов у иона К+ равно

 А)16 Б) 17 В) 18 Г) 19

**11**.У атома серы число электронов на внешнем энергетическом уровне и заряд ядра равны соответственно

 А) 4 и +16 Б) 6 и +32 В) 6 и +16 Г) 4 +32

**12**.Элемент, атом которого имеет электронную конфигурацию внешнего уровня 4s24p5

 A) As Б) Mn В) Cl Г) Br

**13.**В изолированном атоме хрома (в основном состоянии) число свободных d- орбиталей равно

 А) 1 Б) 2 В)3 Г) 0

**14**.Число электронов в ионе Са2+ равно

 А)18 Б)20 В) 22 Г)40

**15**.Электронная конфигурация 1s2 соответствует частице

 А) H Б) Н+  В) Н- Г) Не2+

Ответы

1. В

2. Г

3. В

4. Б

5. Б

6. Б

7. А

8.29, 29,34

9. А

10. В

11. В

12. Г

13. Г.

14. А

15. В