**«СТРОЕНИЕ АТОМА»    8 КЛАСС. ВАРИАНТ 1**

**1.** Определите элемент со схемой распределения электронов в атоме 2, 8, 4:

а) Mg; б) Si; в) Cl; г) S.

**2.** Максимальное число электронов на третьем энергетическом уровне:

а) 14; б) 18; в) 8; г) 24.

**3.** Сколько энергетических уровней в атоме серы?

а) 1; б) 2; в) 3; г) 4.

**4.** Атом какого химического элемента содержит три протона?

а) B; б) P; в) Al; г) Li.

**5.** Атом какого химического элемента имеет заряд ядра +22?

а) Na; б) P; в) О; г) Ti.

**6.** Число нейтронов в атоме марганца равно:

а) 25; б) 29; в) 30; г) 55.

**7.**Ряд химических элементов периодической системы Д. И. Менделеева, начинающийся металлом и заканчивающийся инертным газом, называется

       1) группой      2) подгруппой      3) периодом      4) периодическим законом

**8.**В 4 периоде главной подгруппы V группы находится элемент с порядковым номером      1) 33               2) 23           3) 50            4) 75

**9.**Установите соответствие между химическим элементом и его положением в Периодической системе.

      **Элементы                       Положение в периодической системе**

1. Fe                                В) 2 период, VII группа, главная подгруппа (А)

       2)F                               Г) 4 период, VIII группа, побочная подгруппа (Б)

**10.**Установите соответствие между распределением электронов по энергетическим уровням и формулами химических частиц.

     **Распределение электронов по уровням                  Формулы частиц**

     1) 2, 8, 3                                                                          А) N

   2) 2, 5                                                                              Б ) Al

**«СТРОЕНИЕ АТОМА»    8 КЛАСС   ВАРИАНТ 2**

**1.** Определите элемент со схемой распределения электронов в атоме 2, 8, 8:

а) Na; б) P; в) Al; г) Ar.

**2.** Максимальное число электронов на четвертом энергетическом уровне:

а) 14; б) 32; в) 26; г) 18.

**3.** Сколько энергетических уровней в атоме углерода?

а) 1; б) 2; в) 3; г) 4.

**4.** Атом какого химического элемента содержит десять электронов?

а) S; б) H; в) Ne; г) Li.

**5.** Атом какого химического элемента имеет заряд ядра +35?

а) Ni; б) Pt; в) Br; г) Te.

**6.** Число нейтронов в атоме цинка равно:

а) 65; б) 22; в) 30; г) 35.

**7.**В 4 периоде побочной подгруппы VI группы находится элемент с порядковым номером        1) 34              2) 32                3) 24               4) 22

**8.**Общим в строении атомов элементов 3 периода является

      1) число протонов                      3) число электронов в атоме

      2) число электронных слоев         4) величина зарядов ядер атомов

**9.**Установите соответствие между химическим элементом и его положением в Периодической системе.

      **Химический элемент             Положение элементов в периодической системе**

 1) Ca А) 2 период, V группа, главная подгруппа (А)

         2)   N                                    Б) 4 период, II группа, главная подгруппа (А)

**10.**Установите соответствие между распределением электронов по энергетическим уровням и формулами химических частиц.

      **Распределение электронов по уровням               Формулы частиц**

1) 2, 8, 4                                                                        1) O

1. 2, 6 2) Si