**3.Тестовая работа (фронтальная) строение электронных оболочек 8 кл**

**Вариант-1**

 **1. Наиболее ярко выражены металлические свойства у простого вещества, образованного атомами, которые имеют строение электронной оболочки**

 1) 2, 1 2) 2, 8, 1 3) 2, 8, 8, 1 4) 2, 8, 2

 **2. Наиболее ярко выражены металлические свойства у простого вещества, образованного атомами, которые имеют строение электронной оболочки**

 1) 2, 8, 1 2) 2, 8, 2 3) 2,8, 3 4) 2, 8, 4

 **3. С увеличением относительной атомной массы химических элементов в периоде периодически изменяется**

 1) заряд числа

 2) число валентных электронов

 3) число нейтронов в ядре атома

 4) атомный радиус

 **4. Формула высшего оксида химического элемента R2O7. Группа химических элементов периодической системы Д. И. Менделеева, к которой принадлежит этот элемент**

 1) III 2) V 3) VI 4) VII

 **5. Установите соответствие между химическим элементом и числом протонов в ядре атома этого элемента.**

1) Be A. 26

2) Сl Б. 4

3) Fe В. 13

4) Аl Г. 17

 **6. Назовите химические элементы, имеющие сходные свойства, на основании приведенных ниже схем распределения электронов по энергетическим уровням в атомах этих элементов.**

 1) 2, 4 2) 2, 5 3) 2, 8, 5 4) 2, 8, 6

**7. Правильно составлена электронная формула**

А) 1s22s23s22p63p5 Б)1s22s22p63s23p5

**Вариант-2**

**1. Наиболее ярко выражены неметаллические свойства у простого вещества, образованного атомами, которые имеют строение электронной оболочки**

 1) 2, 8, 4 2) 2, 8, 5 3) 2, 8, 6 4) 2, 8, 7

 **2. Наиболее ярко выражены неметаллические свойства у простого вещества, образованного атомами, которые имеют строение электронной оболочки**

 1) 2, 7 2) 2, 8, 7 3) 2, 8, 8, 7 4) 2, 8, 6

 **3. Усиление металлических свойств элементов, расположенных в А-группах периодической системы, с увеличением порядкового номера обусловлено**

 1) увеличением атомной массы элемента

 2) увеличением общего числа электронов

 3) увеличением атомного радиуса элемента

 4) увеличением номера периода

 **4. Формула летучего водородного соединения химического элемента H3R. Группа химических элементов периодической системы Д. И. Менделеева, к которой принадлежит этот элемент**

 1) III 2) V 3) VII 4) IV

 **5. Установите соответствие между массовым числом химического элемента и числом нейтронов в ядре атома этого элемента.**

1) 56 А. 10

2) 19 Б. 16

3) 31 В. 30

4) 24 Г. 12

 **6. Назовите химические элементы, имеющие сходные свойства, на основании приведенных ниже схем распределения электронов по энергетическим уровням в атомах этих элементов.**

 1) 2, 2 2) 2, 1 3) 2, 8, 7 4) 2, 8, 8, 1

**7. Правильно составлена электронная формула**

А) 1s22s23s22p63p5 Б)1s22s22p63s23p5