Приложение№1

Тест

1. Электронная формула атома натрия:

А)1s2 2s2 2p6 3s2 3p6 4s2 Б)1s2 2s2 2p2 В)1s2 2s2 2p63s1 Г)1s2 2s2

2. Общая формула высших оксидов элементов главной подгруппы III группы:

а)R2O б)RO в)RO2 г)R2O3

3. Валентность серы в соединениях CаS; SO3; SO2.

а) I , II, III. б) II, IV, VI. в) II, VI , IV. Г) III, IV, V.

4. Порядковый номер элемента в периодической таблице:

а) равен числу протонов в ядре б) равен массе атома

 в) равен числу нейтронов в ядре г) возрастает с увеличением массы атома

5. Какое количество электронов содержит атом магния:

а) +12 б) +24 в) +3 г) +2

6. Металлические свойства наиболее сильно выражены у следующего элемента.

а) Na б) Li в) К г) Сs

7. С увеличением порядкового номера радиусы атомов в главных подгруппах

а) уменьшаются б) не изменяются в) увеличиваются г) изменяются периодически

8. В ряду химических элементов В -- С—N

а) уменьшается заряд ядра атомов

б) увеличивается радиус атомов

в) одинаково число электронов во внешнем электронном слое

г) усиливаются неметаллические свойства

9. В главных подгруппах периодической системы химических элементов с увеличением заряда ядра радиус атомов

а) увеличивается б) уменьшается

в) не изменяется г) изменяется периодически

10. Элемент, атомы которого имеют в третьем электронном слое два электрона, - это

А) Мg б) Si в) B г) Ве

Взаимопроверка. (Ответы: 1в, 2г, 3в, 4а, 5а, 6г, 7в, 8г, 9а, 10 а.).