

ХАРАКТЕРИСТИКА ЭЛЕМЕНТОВ И ИХ СОЕДИНЕНИЙ НА ОСНОВЕ ПОЛОЖЕНИЯ ЭЛЕМЕНТОВ В ПЕРИОДИЧЕСКОЙ СИСТЕМЕ И СТРОЕНИЯ АТОМОВ

ТЕСТ

Учитель: Макаркина М.А

1. Число электронных слоев у атома калия:

а) 3

б) 2

В

в) 4

г) 5

2. Число валентных электронов у атома серы равно:

а) 3

б) 4

Г

в) 2

г) 6

3. Число нейтронов у атома ^{64}Cu равно:

а) 64

б) 92

в) 35

г) 29

В

4. Формула высшего оксида хлора:

а) Cl_2O

б) ClO_6

в) Cl_2O_7

г) Cl_2O_5

В

5. В пятом периоде, в главной подгруппе третьей группы, находится:

а) таллий

б) индий

в) фосфор

г) иттрий

б

6. Распределение электронов по слоям в атоме кальция:

а) 2,8,6

б) 2,8,4

в) 2,8,8

г) 2,8,8,2

г

7. Формула высшего гидроксида (кислоты или основания) для серы:



а



8. Элемент, простое вещества которого является типичным металлом:

а) сера

б) аргон

в

в) калий

г) селен

Г

9. Два элемента, которые имеют *меньше* металлические свойства, чем магний, - это:

- а) кальций и алюминий б) натрий и бериллий
в) натрий и кальций г) бериллий и алюминий

10. Две кислоты, имеющие *больше* кислотные свойства, чем фосфорная кислота:

- а) HNO_3 и H_2SO_4 б) HNO_3 и H_3AsO_4
в) H_2SiO_3 и H_2SO_4 г) H_2SiO_3 и H_3AsO_4

а