06-08.05.20 г. Гр.23 Предмет Химия

**Тесовое задание выполнить и отправить на соответствующий сайт**

Тема: Обобщение и систематизация знаний «Общая и неорганическая химия»

1. В главные подгруппы периодической системы входят  
   А) только s-элементы  
   Б) s- и р-элементы   
   В) только р-элементы  
   Г) все кроме f-элементов
2. Чем определяется общее количество электронов в атоме?  
   А) номером периода  
   Б) номером группы  
   В) порядковым номером   
   Г) атомной массой
3. 3 К какому семейству относится олово?  
   А) s-элемент  
   Б) p-элемент   
   В) d-элемент  
   Г) f-элемент
4. Какой газ называют благородным?  
   А) водород  
   Б) азот  
   В) кислород  
   Г) аргон
5. Самый легкий металл  
   А) водород  
   Б) алюминий  
   В) литий   
   Г) олово
6. Самый распространенный металл на земле  
   А) алюминий   
   Б) железо  
   В) олово  
   Г) свинец
7. Самый распространенный элемент в природе  
   А) азот  
   Б) водород  
   В) кремний  
   Г) кислород
8. Сколько атомов в молекуле кислорода?  
   А) один  
   Б) два   
   В) три
9. По разнице относительной атомной массы и порядкового номера элемента определяют  
   А) число электронов  
   Б) заряд ядра  
   В) число протонов  
   Г) число нейтронов
10. Какой газ тяжелее воздуха?  
    А) кислород   
    Б) азот  
    В) метан  
    Г) водород
11. Какой металл называют щелочным?  
    А) калий   
    Б) кальций  
    В) алюминий  
    Г) цинк
12. Какой металл проявляет амфотерные свойства?  
    А) калий   
    Б) кальций  
    В) барий  
    Г) цинк
13. Самый активный металл  
    А) натрий  
    Б) калий  
    В) франций   
    Г) барий
14. Количество атомных орбиталей на d-подуровне равно  
    А) семь  
    Б) пять   
    В) четыре  
    Г) три
15. Низшая валентность хлора: А)1 Б)3 В)7 Г)4
16. Укажите формулу гидроксида меди Cu(I):  
    А) Ca(OH) 2, 2) Cu 2O, 3) CuOH, 4) Cu(OH)2
17. Укажите формулы всех оксидов:  
    1) Ag 2O, 2) Ba(OH)2, 3) Al 2O 3, 4) MgSO 4
18. Укажите формулу хлорида цинка:  
    1) ZnCl 3, 2) ZnSO 4, 3) ZnO, 4) ZnCO3
19. Атом элемента имеет следующее строение электронной оболочки:  
    1s 22s 22p 63s 23p 64s 1  
    Какой это элемент?
20. Расставьте коэффициенты, определите тип химической реакции.  
    А) Cr 2O 3+Al→Al 2O 3+Cr  
    Б) HJ → H 2+J 2  
    В)Al+S→Al 2S 3  
    Г) Na 2O+HCl→NaCl+H 2O