

## Вариант 2

1. Среди перечисленных химических знаков отметьте знак серы

- а) К б) S в) С г) Р

2. Установите соответствие между химическим знаком элемента и его названием

- 1) Fe А. медь  
2) H Б. водород  
3) Cl В. серебро  
4) Cu Г. железо  
Д. хлор

| 1 | 2 | 3 | 4 |
|---|---|---|---|
|   |   |   |   |

3. Относительная молекулярная масса глюкозы  $C_6H_{12}O_6$  равна

- а) 360 б) 90 в) 180 г) 540

4. Валентность хлора в оксиде хлора ( $Cl_2O_7$ ) равна

- а) II б) III в) V г) VII

5. Электронная конфигурация внешней оболочки атома натрия

- А)  $3s^2$  Б)  $3s^1$  В)  $4s^1$  Г)  $3s^2 3p^1$

6. Наименьшие металлические свойства у

- А) Li Б) Na В) Mg Г) Be

7. Число энергетических уровней в атоме Fe равно

- А) 4 Б) 5 В) 2 Г) 3

8. Установите соответствие между веществами и типами химической связи в них

- 1)  $F_2$  а) металлическая  
2) Fe б) ковалентная полярная  
3)  $NH_3$  в) ковалентная неполярная  
4) FeS г) ионная

9. Массовая доля (в %) углерода в этиловом спирте ( $C_2H_6O$ ) равна

- а) 87 б) 52 в) 48 г) 13

10. Масса 0,3 моль карбоната натрия равна

- а) 31,8г Б) 39,2г В) 42,4г Г) 45,6г

11. Молярный объём газа измеряется:

- а) в литрах на моль Б) в литрах В) в молях на литр Г) в молях

12. Определите массу  $5,31 \cdot 10^{23}$  молекул аммиака  $NH_3$

- а) 12г Б) 13 г В) 14 г Г) 15 г

13. Определите массу 4,72 л хлора при н.у.

- А) 13 г Б) 14 г В) 15 г Г) 16 г

14. Нерастворимое основание – это

- А)  $Cu(OH)_2$  Б) NaOH В) KOH Г)  $Ba(OH)_2$

15. Гидроксиду марганца (II)  $Mn(OH)_2$  соответствует следующий оксид

- А)  $MnO$  Б)  $Mn_2O_7$  В)  $MnO_2$  Г)  $MnO_3$

16. В 120г воды растворили 40г соли. Определите массовую долю полученного раствора

- А) 0,40 Б) 0,33 В) 0,30 Г) 0,25

17. Реакция  $Fe + CuSO_4 = FeSO_4 + Cu$  – это реакция

- А) соединение Б) разложение В) замещение Г) обмена

18. Сумма коэффициентов в уравнении реакции по схеме:

Гидроксид меди (II) + соляная кислота = хлорид меди (II) + вода...

- А) 9 Б) 5 В) 6 Г) 7

19. Степень окисления хрома в  $K_2Cr_2O_7$  равна

- А) +3 Б) +12 В) +6 Г) +2

20. Соль не может быть получена при взаимодействии

- А) кислоты и основания Б) двух солей В) двух оснований Г) двух оксидов

21. При взаимодействии 4,8 г магния с серной кислотой образуется газ объемом...

- А) 4,48 л Б) 8,96 л В) 44,8 л Г) 89,6 л

