**ДИФФЕРЕНЦИРОВАННЫЙ ЗАЧЕТ**

 **ЗА 2019 –2020 УЧЕБНЫЙ ГОД**

**по учебной дисциплине**: **ОУДб 07 Химия**

Выполнил (а) студент группы 22, 27 \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

 Ф.И.О.

***К каждому из заданий даны несколько вариантов ответов, из которых только один правильный, номер этого ответа запишите.***

1. Число электронов, которые содержатся в атоме углерода равно:

1)  6        2)  12      3) 8

2. Распределение электронов в атоме элемента: 2, 8, 4. Химический знак этого элемента:

1) C 2) O  3) Si

3. Радиусы атомов химических элементов в ряду: хлор, фосфор, алюминий, натрий:

1) увеличиваются 2) уменьшаются 3) не изменяются

4. Химическая связь в молекуле воды:

1) ионная 2) ковалентная полярная 3) ковалентная неполярная.

5. Формулы кислотных оксидов:

1) CO2и CaO     2) CO2и SO3     3) K2O и Al2O3

6. Формула сероводородной кислоты:

1) H2S         2) H2SO4           3) H2SO3

7. К реакциям обмена относится:

 1) CaO + H2O= Ca(OH)2

  2) Сu(OH)2= CuO + H2O

  3) KOH + HNO3= KNO3+ H2O

8. Электролиты, при диссоциации которых образуются катионы металла, и анионы кислотного остатка называются:

 1) кислотами

  2) солями

3) основаниями

9. Вещество, формула которого С2Н6 относится к классу

    1) алканов

2) алкенов

3) алкинов

4) аренов

10. Вещество, формула которого СН3 – СН2 – СН2 – СН3 является

    1) алканом

2) алкеном

3) алкином

4) ареном

11. Вещество, формула которого СН2 = СН – СН – СН3 называется

                                                                               ǀ

                                                                              СН3

    1) 2-метилбутен-3

    2) 2-метилбутин-3

3) 3-метилбутен-1     4) 3-метилбутин-1

12. Характерной химической реакцией для веществ, имеющих общую формулу СnH2n+2, является реакция

  1) замещения

2) гидрирование

3) присоединение

4) гидратации

13.Укажите «лишнее» вещество в ряду:

1)  бутаналь;

2) пропанол;

3)  метаналь;

4) ацетальдегид.

14. Функциональная группа – СОН характерна для:

1) альдегидов;

2) сложных эфиров;

3) карбоновых кислот;

4) спиртов.

15. Данными структурными формулами

                     СН3СН3 СН3              Н3С – СН2 – СН2 – СН3

                      |                                      \     /

          Н3С – С - СН3С                         СН3- СН2

                      |                                       /    \                                   |

                     СН3СН3СН3                            СН2 – СН3

          изображено

          1) 4 гомолога     2) 2 вещества     3) 3 гомолога      4) 4 изомера