**А8. Классификация неорганических веществ. Номенклатура неорганических веществ (тривиальная и международная). Классификация органических веществ. Номенклатура органических веществ (тривиальная и международная).**

1. Амфотерным и основным оксидами соответственно являются:

1) FeO и CaO 2) А12Оз и К2О

3) CO2 и NO 4) Fe2O3   и CO

2. Какой из элементов может образовать кислотный оксид?

1) стронций              2) марганец       3) кальций            4) магний

3. Только кислотные оксиды расположены в ряду:

1) СО2, Mn2O7, SO2 2) Na2O, SiO2, Сг2Оз

3) CrO.SQ2, CaO 4) CuO, А12Оз, FeO

4. Какие из приведенных утверждений верны?

А. Основные оксиды — это оксиды, которым соответствуют основания.

Б. Основные оксиды образуют только металлы.

1) верно только А

2) верно только Б

3) верны оба утверждения

4) оба утверждения неверны

5. Оксиды металлов со степенью окисления   + 6 и выше являются

1) несолеобразующими 2) основными

3) амфотерными 4) кислотными

6. Формулы только кислотных оксидов записаны в ряду:

1) Na2O, MgO, AI2O3 2) ZnO, SnO РЬО2

3) CO2,SiO2,SO2 4) N2O,NO,CO

**7.** В каком ряду расположено вещество, которое **не является** кислотой?

1) Н2С2О4, HCN, HSCN 2) H2S,H2SO3,H2SO4

3) HC1O2,HC1O3,HC1O4   . 4) HNO3.HNO2, H3N

8. Только солеобразующие оксиды находятся в ряду:

1) SeO3,SiO2,Cl2O7 2) N2O5,CO, SiO2

3) P2O5,NO,CO2 4) N2O3,Na2O,NO

9. В каком ряду приведены формулы только гидроксидов неметаллов?

1) H2SO4, HC1, HNO3 2) Н3РО4, H2SiO3, HCIO4

3) Н3ВО3, НАlO2, H2S 4) НСlO3, НВг, Н3РО3

10. В каком ряду приведены формулы только основных оксидов?

1) А12О3, MgO, Na2O 2) N2O, CuO, ZnO

3) N2O5, CaO, K2O 4) FeO, Li2O, BaO

11. Кислотным является оксид, формула которого

1) СгО3                   2) СаО                   3) А12О3                 4) NO

12. Только двухосновные кислоты расположены в ряду:

1)   Н2СОз, Н3РО4, H3AsO3, HNO3

2)   НС1O4, H2SeO4, HNO2, H3PO4

3)   H2SO3, H2SiO,, H2SO4, H2Cr04

4) HMnO4, H3As04 H2BeO4, H2ZnO2

13. Только кислоты расположены в ряду

1)   НNО3, Са(OH)2, NО2 2)   КНСОз, Ba(HSO4)2, ZnOHCl

3)   HNO2, HNO3, CH3COOH 4)  H2S, Na2SO3, SO2

 14. Несолеобразующим оксидом является

1) N2O5                   2) NO2                    3) N2O3                   4) NO

 15. Амфотерным оксидом является

1)  оксид серы (IV) 2)  оксид алюминия 3)  оксид лития 4)   оксид фосфора (V)

16. В перечне солей, формулы которых:

Mn(NO3)2,   Mg(H2P04)2,   A12(SO4)3,   (NH4)2HP04,   Na2SO3,  (NH4)2S,  BaSiO3 число средних солей равно

1) 6                         2) 5                         3) 3                         4) 4

17. Вещество   СН3 - О - СН3   относится к

1)   алканам 2)  сложным эфирам 3)  спиртам 4)  простым эфирам

18. В перечне солей, формулы которых:

Ag2CO3,   NaHS,   Cu(NO3)2,   Fe2(SO4)3,   Ca(HCO3)2,   KH2PO4,   KMnO4, число кислых солей равно

1) 5                       2) 2                        3) 3                        4) 4

19. Аминокислотой является

1)   анилин 2)  стирол 3)  глицин 4)  валериановая кислота

20. К кислым солям относится

1) (NH4)2SO4       2) Fe(OH)SO4     3)  KHSO4          4) HCOONa

21. К амфотерньм оксидам **не относится**

1) А12O3                  2) ВеО                    3) FeO                    4) ZnO

22. Формулы кислотного оксида, кислоты и соли соответственно записаны в ряду:

1) CaO, HC1, СаСl2, 2)   SO2, H2S, NaHSO4

3)   SO2, A12(SO4)3, HNO3 4) ZnO, Zn(OH)2, H2S

23. Формулы   кислоты,   основания   и   основного   оксида   последовательно указаны в ряду:

1)  Na2SiO3, КОН, К2O 2)  Са(ОН)2, H2S, СаО

3)   HF, Mg(OH)2, ВаО 4) H2SО4, Ва(ОН)г, SiO2

24. Амфотерными соединениями являются

1)   глюкоза и соляная кислота 2)   бутанол-1 и гидроксид натрия

3)   аминокислота и гидроксид цинка 4) муравьиная кислота и серная кислота

25. Амфотерным оксидом является

1) СаО                    2) СгО3                   3) FeO                    4) Сr2О3

26. Какой из элементов может образовать кислотный оксид?

1) стронций 2) марганец 3) кальций 4) магний

27. Кислотой является

1) NaH           2) SiH4          3) HI           4) NH3

28. Солью является

1) СаН2          2) РС1з        3) [CНзNНз]С1               4) СНзOH

29. Амфотерен оксид

1) бора            2) бериллия                3) цезия           4) кремния

30. Несолеобразующим является оксид

1) азота(I)             2) хрома(II)   3) хлора(III)  4) кремния(IV)

Ответы: 1-2, 2-2, 3-1, 4-3, 5-4, 6-3, 7-4, 8-1, 9-2, 10-4, 11-1, 12-3,

13-3, 14-4, 15-2, 16-2, 17-4, 18-3, 19-3, 20-3, 21-3, 22-2, 23-3, 24-3, 24-3, 25-4, 26-2, 27-3, 28-3, 29-2, 30-1.