**8-класс. Тест 1-вариант**

1.Сколько молекул содержится в 0,25 моль СО2?

А)6,02\*1023 B) 3,02\*1023 С) 12,04\*1023 D) 1,505\*1023

2.Высчитайте количество молекул и атомов водорода в 34 г аммиака

А)3 моль,3,02\*1023 B) 0,4 моль,6,12\*1023

C)2 моль,12,04\*1023  D)0,2 моль, 3,01\*1023

3. Какие свойства элемента выражает его порядковый ромер?

А)Число протонов в ядре атома; В) Число нейтронов в ядре атома.

С) Число электронов в ядре атома D)Относительную атомную массую.

4. Определите веществ с полярной ковалентной связью.

А)НСI, HF, NH B) H2, N2, O2 C)NH3, N2, CО D)Н2,О2,Н2О

5.Какие из следующих соединений являются основаниями?

1) MnO2 4)MnSO4 7)MgO

2)KMnO4 5)AI(OH)3 8)HCIO

3)KOH 6)RbOH 9)CI2O5

А)1,5,7 В)3,5,6 С)9,7,5 D)2,4,5,3

6. Какие элементы являются p- элементами

А)Na, K, Li, Ca C)Na, Fe, Ba,Sn

B) Fe, Ni, Pb,Co D) C, AI,N,Si

7. Найдите более электроотрицательный элемент:

A) Ba B)C C) N D)F

8.Чему равна степень окисления кислорода в пероксиде водорода?

A)+2 B)-2 C)+1 D)-1

9. Найдите атом со следующей электронной конфигурацией: 1s22s22p63s23p63d104s24p1

A)галлий B)натрий C) медь D) литий

10. С помощью какого реактива можно распознать серную кислоту и ее соли?

A)BaCl2 B)AgNO3 C)NaOH D)CaBr2

11 Какой галоген является жидкостью?

A)F2 B)Cl2 C)Br2 D)J2

12. Найдите амфотерные гидроксиды:

A)NaOH, KOH B) Cr(OH)3, Zn (OH)2 C) Ba(OH)2, Fe(OH)3 D) NaOH, Fe (OH)3

13. Сколько литров кислорода необходимо для сжигания 112 л водорода?

A)56 B)60 C)72 D)22,4

14. Какой элемент не образует аллотропных видоизменений?

А) С В) О С) К D) Р

15. Чему равна сумма коэффициентов в уравнении: KMnO4 +HC1= KCl+MnCl2+Cl2+H2O

A) 17 B)18 C)20 D) 35

16. Какая из формул соответствует общей электронной формуле атомов р-элементов IV группы периодической системы?

А) ns2np2 B) ns2np4 C) ns2np3 D) ns2np1

17. . Сколько г ВаSO4 выпадает в осадок при взаимодействии Na2SO4 и16 г ВаСI2?

А) 9,8 В) 4,9 С) 18 D) 3

18. Гидролиз каких солей дают кислую среду ?

     A) Rb2CO3; Cu(NO3)2   B) KNO3; FeSO4    C)AlCl3;Cr2(SO4)3   D)Na2CO3;CuSO4

19.Какие виды химических связей сушествуют в ионе аммония между азотом и водородом?

1-ионная, 2- ковалентная полярная  3- ковалентная неполярная, 4- водородная, 5- донорно - акцепторная

      A) 1 и 2       B) 2 и 4        C)2 и 5       D) 3 и 4

20.Найдите сумму коэффитцентов в окислительно- восстановительной реакции.

                     PbS + HNO3 = S + Pb(NO3)2 + NO + H2O

        A) 19         B) 23         C)21         D)25

21. Какой оксид не взаимодействует с водой?

22. В какой цвет окрасится лакмус в растворе карбоната натрия?

23. В каком соединении степень окисления азота равна -3?

24. Определите число протонов и нейтронов в ядрах из атомов аргона 36Ar, 38Ar, 40Ar . №18.

25.Какие типы кристаллических рещеток вы знаете?

26.В каких веществах марганец является только окислителем ?

                 1) KMnO4  2)MnO2   3) Mn2O7   4) K2MnO4   5) MnO.

27. Запищите электронные формулы элементов №24.

28.Определите плотност ь хлора относительно водорода и гелия.

29.  Найдите массу H2SO4  количеством 3,7 моли?

30.Вычислите число молекул кислорода объёмом 67,2 литра при н.у ?

**8-sinf. Тest. II- variant**

1. 0,25mol СО2 ning molekulalar sonini aniqlang?

А)6,02\*1023 B) 3,02\*1023 С) 12,04\*1023 D) 1,505\*1023

2. 34 г NH3ning miqdori va molekulalar sonini aniqlang?

А)3 mol,3,02\*1023 B) 0,4 mol,6,12\*1023 C) 2 mol ,12,04\*1023 D)0,2 mol, 3,01\*1023

3. Elementning tartib raqami qanday xossani bildiradi?

А) Protonlar sonini B) Neytronlar sonini..

С) Elektronlar sonini. D)Molekulyar massasini.

4 .Qutbli kovalent bog’ni aniqlang/

А)НСI, HF, NH3 B) H2, N2, O2 C) NH3, N2, CО D) Н2,О2,Н2О

5.Asoslar berilgan qatorni aniqlang?

1) MnO2 4)MnSO47)MgO

2)KMnO4 5)AI(OH)3 8)HCIO

3)KOH 6)RbOH 9)Cl2O5

А)1,5,7 В) 3,5,6 С) 9,7,5 D) 2,4,5,3

6. p-elementlar oilasiga mansub elementlar qatorini aniqlang?

А) Na, K, Li, Ca C) Na, Fe, Ba,Sn

B) Fe, Ni, Pb,Co D) C, AI,N,Si

7.:Elektro manfiyligi jihatdan kuchli bo’lgan elementni aniqlang?

A) Ba. B) C C) N D) F.

8.Vodorod peroksiddagi kislorodning oksidlanish darajasini aniqlang?

A)+2 B)-2 C)+1 D)-1

9. 1s22s22p63s23p63d104s24p1 Quyidagi electron konfuguratsiyaga ega bo’lgan element berilgan qatorni aniqlang?

A)Galliy B)natriy C. mis D) Litiy

10. Qaysi reagent orqali sulfat ionini aniqlash mumkin?

A)BaCl2 B)AgNO3 C)NaOH D)CaBr2

11. Suyuq galogenni toping?

A)F2 B)Cl2 C)Br2 D)J2

12.Qaysi asoslar amfoter xossaga ega ?

A)NaOH, KOH B)Cr(OH)3, Zn (OH)2 C)Ba(OH)2, Fe(OH)3 D)NaOH, Fe (OH)3

13. 112 l vodorodni yoqish uchun qancha hajm kislorod kerak?

A)56 B)60 C)72 D)22,4

14.Qaysi element allotropic xossaga ega emas? А) С В)О С) К D)Р

15.Quyidagi oksidlanish-qaytarilish reaksiyasining jami koeffitsientlar yig’indisini aniqlang? KMnO4 +HC1= KCl+MnCl2+Cl2+H2O

A) 17 B)18 C)20 D) 35

16. Davriy sistemaning IV- guruppasidagi p-elementlar atomlari qanday umumiy electron konfiguratsiyaga ega?

А) ns2np2 B) ns2np4 C) ns2np3 D) ns2np1

17. Massasi 34g Na2SO4va16 g ВаСI2 o’zaro ta’sirlashishidan hosil bo’lgan cho’kma massasi necha grammga teng bo’ladi?

А) 9,8 В) 4,9 С) 18 D) 3

18. Massasi 61,25g Bertole tuzidan qancha hajm(n.sh) kislorod olish mumkin?

    A) 22,4 l      B) 16,8 l     C)36,4 l      D) 48,4 l

19.Qaysi qatordagi tuzlar gidrolizlanganda kislotali muhitni hosil qiladi?

    A)  Rb2CO3; Cu(NO3)2    B) KNO3; FeSO4    C)AlCl3;Cr2(SO4)3   D)Na2CO3;CuSO4

20..Ammoniy ionidagi azot  va vodorod atomlari orasida kimyoviy bog’lanishlarning qanday turlari mavjud?

      1-ion , 2- qutubli kovalent, 3- qutubsiz kovalent, 4- vodorod, 5- donor-akseptor

     A) 1 va 2       B) 2 va 4       C)2 va 5       D) 3 va 4

21. Qanday oksidlar suv bilan o’zaro ta’sirlashmaydi?

22. Na2CO3 eritmasi lak musni qanday rangga bo’yaydi?

23. Azotning qaysi birikmasida azot III valentli boladi?

24. 36Ar ,38Ar, 40Ar zarrachalarining proton, electron va neytronlarini aniqlang?

25.Kristal panjaralarning nechta turi mavjud va ularni yozing?

26. Ushbu moddalarning qaysi birilarida marganes faqat oksidlovchilik xossasini namoyon qiladi? 1) KMnO4 2) MnO2  3) Mn2O7  4) K2MnO4  5)MnO.

27. Tartib raqami 24 ga teng bo’lgan elementning elektron konfiguratsiyasini yozing?

28. Xlorning geliy va vodorodga nisbatan zichligini aniqlang.

29.2,75mol H2SO4 kislotaning massasini aniqlang?

30.Normal sharoitda  67,2 litr kislorodda nechta molekula bo’ladi?

**8 – sinf  I-variant**

1. Fosfat kislotasining  dissosiyalanish jarayonida  nechta ion hosil bo’ladi?

          A) 4         B) 6          C)5          D) 7

2. Berilgan moddalarning ichida elektrolitini ko’rsating?

      A) CaCO3          B) BaSO4          C)NaJ          D) AgCl

3. J- ioni uchun qaysi ion reagent bo’ladi?

      A) Ag+         B) Ba+          C) alanga      D) K+

4. Tarkibi  H, P, O dan tashkil topgan. H – 3,7% , P – 37,8% , O – 58,5% gateng  bo’lsa, shu moddaning oddiy formulasini  aniqlang?

        A)  H3PO4        B) H3PO3           C) H4P2O7     D) HPO3

5. Gidrolizga uchraganda kislotali muhitni beradigan tuzlarni aniqlang?

    1- Na2SO3 , 2- Al2(SO4)3 , 3 – Ba(NO3)2 , 4- FeCl2 , 5-K2CO3, 6- NaCl

        A)  2,4       B)1,5      C)3,6       D) 1,4

6. KJ + KMnO4 + H2SO4 = J2 + K2SO4+ MnSO4 + H2O Ushbu oksidlanish-qaytarilish reaksiyasining koffitsentlar yig’indisini va oksidlovchini aniqlang?

   A)  41; KMnO4          B) 35; KJ          C)33; KMnO4          D) 25 ; KJ

7. CuCl2+ NaOH =  ion almashinish reaksiyasining   to’liq ionli shaklda nechta ion hosil bo’ladi?

        A) 15           B) 13          C)14           D) 11

8. Massasi 450 g  48% li  sulfat kislota bilan massasi 600 g  30 % li bariy gidro oksid eritmasi reaksiyaga kirishganda hosil bo’lgan  cho’kmaning massasini  va  ortib qolgan moddaning miqdorini aniqlang?

       A) 245 g va 2,5 mol         B) 200 g va 1,15 mol

C)200 g va 2,5 mol       D) 245g  va  1,15 mol

9. Berilgan kislotalar ichida eng kuchlisini aniqlang?

A) HClO4        B) HClO3          C)HClO2 D) HClO

10. Sulfat kislotali muhitda kaliy yodidga 6 % li  0,6litr ( ρ=1,04 g/sm3) KMnO4 eritmasi ta’sir ettirilganda, hosil bo’lgan yodning massasini aniqlang?

    A) 175,5 g       B) 145,8 g          C)134,7 g         D) 150,5 g

11. Kaliy peryodat tarkibidagi yodning massa ulushini (%) aniqlang?

    A) 47,4 %        B)  34 %            C)45,8 %          D) 55,2 %

12. Xlorli ohakning kimyoviy formulasini ko’rsating?

          A) KClO3        B) HCl            C)CaOCl2         D) CaCl2

13. Massasi 32 g bo’lgan bertole tuzidagi kislorod atomlar sonini aniqlang?

       A)4,7 · 1023    B) 3,7 · 1023      C)6,7 · 1023      D)5,7 · 1023

14. PH3 fosfin gazining tarkibidagi vodorodning ulushini(%) toping?

       A) 7,7 %            B) 8,8 %          C)3,3 %          D) 6,4 %

15.  Massasi 56 g CuO dan misni  qaytarish uchun sarf bo’ladigan vodorodning (n.sh.dagi) hajmini aniqlang?

       A) 22,4 litr         B) 32,54 litr       C)15,68 litr       D) 43,6 litr

16. Hajmi 45,6 litr vodorodning massasini, miqdorini va molekula sonini aniqlang?

     A) 6g ; 3mol ; 12,26 · 1023             B) 5g ; 2,5 mol ; 22,26 · 1023

     C)3g ; 1,5 mol ; 14,26 · 1023          D) 4g ; 2mol ; 12,26 · 1023

17. Massasi 300 g erituvchida 120 g modda erib to’yingan eritma hosil qilsa, shu moddaning eruvchanlik koeffitsientini toping?

          A) 40            B) 30          C)60          D) 50

18. Massasi450 g 56 % li osh tuzi eritmasini tayyorlash uchun sarf bo’lgan tuz va suvning massasini aniqlang ?

19. Karnallitning kimyoviy formulasi berilgan qatorni aniqlang?

20. Qaynoq kaliy gidrooksidga (n.sh.da ) 45 litr xlor ta’sir ettirish natijasida hosil bo’lgan tuzning massasini aniqlang?

21. Massasi 37 g kaliy xlorid suvda eritilganda necha gramm xlor ioni hosil bo’ladi?

22.Ishqorning issiq eritmasidan xlor gazi o’tkazilishidan bertole tuzini olish reaksiyasida koeffitsentlar yig’indisi nechaga teng?

23. Massasi56 g CaО bilan massasi105 g nitrat kislota orasidagi reaksiya natijasida hosil bo’lgan tuzning massasini aniqlang?

24. Hajmi 3,5 litr eritmada 245 g KOH erigan bo’lsa , shu eritmaning molyar konsentratsiyasini aniqlang.

25.Tarkibi quyidagicha bo’lgan asosning kimyoviy formulasini aniqlang:

Cr – 50,48 % ; O - 46,6 %; H – 2,91 %

26 .Tarkibida 33,75% bo`lgan xlor bo’lgan, xloroksidining formulasini aniqlang?

27. HNO3 + Cu2O  = Cu(NO3)2 + NO2 + H2O   Ushbu oksidlanish-qaytarilish  reaksiyasini elektron balans usulida tenglashtiring va chap tomonidagi koffitsentlar yig’indisini aniqlang?

28. Tartib raqami 24 ga bo`lgan elementning electron konfiguratsiyasini yozing?

29. Qaysi olim fanga birinchi bo’lib valentlik tushunchasini kiritgan?

30.Massasi 450 g 56 % li osh tuzi eritmasidagi tuz va suvning massasini aniqlang ?

8 – класс  II вариант

1. Сколько ионов образуется  в процессе диссоциации ортофосфорной  кислоты ?

       A)  4         B) 6          C)5          D) 7

2. Какие вещества из нижеуказанных  являются  электролитами?

      A) CaCO3        B) BaSO4          C)NaJ          D) AgCl

3. Какой ион определяет ион  J- ?

     A) Ag+         B) Ba+        C) пламенем    D) K+

4. Вещество состоит из  H, P, O . Массовая доля каждого элемента  H – 3,7% , P – 37,8% , O – 58,5% Найдите формулу этого вещества.

      A)  H3PO4        B) H3PO3           C) H4P2O7         D) HPO3

5. Какие соли при гидролизе образуют кислотную среду.

    1- Na2SO3 , 2- Al2(SO4)3 , 3 – Ba(NO3)2 , 4- FeCl2 , 5-K2CO3, 6- NaCl

      A)  2,4      B) 1,5    C)3,6       D) 1,4

6. KJ + KMnO4 + H2SO4 = J2 + K2SO4+ MnSO4 + H2O  Вычислите сумму коэффициентов данной реакции и укажите окислитель.

      A) 41; KMnO4           B) 35; KJ          C)33; KMnO4          D)25; KJ

7.  Определите число ионов в полной ионной реакции: CuCl2+ NaOH =

      A) 15           B) 13          C)14           D) 11

8. Найдите массу осадка и количества оставшегося в избытке вещества при реагировании  48% ного 450 г раствора серной кислоты и   30 %- ного 600 г. раствора  гидрооксида бария.

 A) 245 г и 2,5 моль       B) 200 г и 1,15 моль

C)200 г. и 2,5 моль       D) 245 г. и  1,15 мол

9. Укажите самую сильную кислоту из нижеуказанных

      A) HClO4          B) HClO3          C)HClO2 D) HClO

10. . Какое количество йода можно получить путем воздействий на йодид калия в сернокислой среде, 6%-ного раствора KMnO4 объемом 0,6 л (ρ= 1,04 г/см3)

      A) 175,5 г.        B) 145,8 г.          C)134,7 г.          D)150,5 г.

11. Найдите массовую долю в (%) йода в перйодате калия

       A) 47,4 %        B) 34 %            C)45,8 %           D) 55,2 %

12.Укажите   формулу хлорной  извести .

       A) KClO3        B) HCl            C)CaOCl2            D) CaCl2

13. Вычислите  число  атомов кислорода в 32 г бертолетовой соли

    A) 4,7 · 1023    B)  3,7 · 1023       C) 6,7 · 1023         D) 5,7 · 1023

14. Найдите массовую долю водорода в фосфине - PH3.

     A) 7,7 %          B) 8,8 %          C)3,3 %          D) 6,4 %

15. Найдите объем водорода (при н.у.) израсходованного для вытеснения меди из оксида меди – (II) CuO  массой 56 г.

    A) 22,4 л          B) 32,54 л          C)15,68 л          D) 43,6 л

 16. Найдите массу, количества и число молекул водорода объёмам  45,6 л.прин.у

        A) 6 г ; 3 моль ; 12,26 · 1023            B) 5 г ; 2,5 моль ; 22,26 · 1023

         C)3 г ; 1,5 моль ; 14,26 · 1023          D) 4г ; 2 моль ; 12,26 · 1023

 17. Найдите растворимость вещества в насыщенном растворе, если в 300 г растворителя растворилось  120 г. вещества .

         A) 40           B) 30          C)60          D) 50

  18.Найдите массу соли и воды  в  450 г 56 % -ном растворе

19. Укажите формулу карнилита.

20. Найдите массу кислородсодержащей соли, полученного при реагировании  (при н.у.) 45 л. хлора  горячим раствором едкого калия

21. Сколько ионов хлора образуется при растворении хлорида калия  массой  37 г.?

22. Найдите сумму коэффициентов  в реакции получение бертолетовой соли при взаимодействия горячего раствора щелочи с хлором?

 23. Найдите массу соли полученного при реагировании 56 г CaО и  105 г. азотной кислоты.

24. Найдите  молярную концентрацию раствора если  3,5 литрах растворилося  245 g KOH.

25. Найдите формулу вещества в  составе  которого содержится в массовых процентах : Cr – 50,48 % ; O – 46,6 %; H – 2,91 %

26 . Определите формулу оксида хлора, содержащего 33,75% кислорода.

27. HNO3 + Cu2O  = Cu(NO3)2 + NO2 + H2O  уравняйте окислительно-восстановительную реакцию и найдите сумму коэффициентов левой стороны..

28.Запищите электронные формулы элементов №24..

29. Какай ученый внес в науку понятие о валентности?

30.Найдите массу соли и воды  в  450 г 56 % -ном растворе

IIvariant

|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| № | 1 | 2 | 3 | 4 | 5 | 6 | 7 | 8 | 9 | 10 |
| Савол | B | S | A | B | A | A | D | D | A |  |
| № | 11 | 12 | 13 | 14 | 15 | 16 | 17 | 18 | 19 | 20 |
| Жавоб | D | D | S | A | B | S | D | A |  |  |
|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |

21. 252 g H2Ova 198 gtuz

22.  KCl · MgCl2 ·6H2O

23.  82 g.

24.  3,01 · 1023

25.  18

26.  136,7 g.

27.  1,25 M.

28.   Cr(OH)3

29.

30.

1. Tarkibida 92% kalsiy karbonat tutgan 0,5 kg  tabiiy ohaktoshning parchalanishidan qancha litr karbonat angidrid ajralib chiqadi?

Сколько литров оксида углерода - (IV) образуется при разложении 0,5 кг известняка в составе которого имеется 92% карбоната кальция?

1.