11-sinf . KIMYO. TEST.

I variant.

1. Quyidagi birikmalardan ham kation, ham anion bo‘yicha gidrolizga uchraydiganlarini

aniqlang. 1) natriy sulfat; 2) ammoniy atsetat; 3)litiy nitrat; 4) ammoniy karbonat; 5) kaliy xlorid.

A) 4, 5; B) 1, 3, 5; C) 1, 2, 5; D) 2, 4.

 2. 100oC dagi Ba(NO3)2 ning 336 g to‘yingan eritmasi 25 oC gacha sovitilsa, necha gramm tuz kristallanadi? S(250C)=10,5; S(1000C) =34,4)

A) 59,75 B) 59 C) 59,25 D) 23,9

3. KClning 20oC dagi eruvchanlik koeffitsiyenti 34 ga teng. 350 g suvda 70 g KCl eritildi. Shu eritmani to‘yintirish uchun yana necha gramm KCl qo‘shish kerak?

A) 29 B) 39 C) 49 D) 59

4. A+2B=C+D reaksiya bo‘yicha muvozanat qaror topgandan so‘ng moddalarning muvozanat konsentratsiyalari quyidagicha: [A]=0,4 mol/*l*, [B]=0,5 mol/*l*, [C]=0,25 mol/*l*, [D]=0,8 mol/*l* bo‘lsa, muvozanat konstantasini aniqlang.

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

5. Qaysi birikmalar suvda eritilganda neytral muhit hosil bo‘ladi? 1) kaliy peroksid; 2) natriy nitrat; 3) kalsiy xlorid; 4) litiy sulfat; 5) natriy gidrokarbonat; 6) natriy gidrid.

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

6. 124,65 kPa bosim, temperatura 77 °C ga teng bo‘lganda, 7 *l* metan tarkibidagi atomlar sonini toping.

A) 6,02∙1023 B) 3,02∙1023 C) 1,2∙1023 D) 9,03 ∙1023

7. 2A + B↔ C reaksiya muvozanat holatida boshlang‘ich moddalar konsentratsiyalari [A]=0,5 mol/*l*; [B]=0,2 mol/*l* ga teng bo‘lsa muvozanat holatidagi C moddaning konsentratsiyasini (mol/ *l*) toping (KM=1).

A) 0,05 mol/*l* B) 0,5 mol/*l* C) 0,125 mol/*l*  D) 0,25 mol/*l*

8. SO2 + NO2 = SO3 + NO reaksiyada SO2 va NO2 ning dastlabki konsentratsiyasi 6 va 7 mol/litr bo‘lsa, SO2 ning muvozanat konsentratsiyasini (mol/litr) hisoblang (Км=1).

А) 8,73; В) 2,77; С) 3,27; D) 10,77.

9. Quyidagi reaksiyaning o‘ng tomonidagi moddalar koeffitsiyentlar yig‘indisi nechaga teng? As2S3 + HNO3= H3AsO4 + SO2 + NO2 + H2O

A) 23; B) 35; C) 49; D) 58.

10. 250 g 8,94% li KCl eritmasidan 3 A tok kuchi 9650 sekund davomida o‘tkazilganda hosil bo‘lgan eritmaning foiz konsentratsiyasini (%) toping.

A) 5,5% B) 6 % C) 6,5 % D) 7%

11. 500 g 32% li CuSO4 eritmasidan misni to‘liq ajratib olish uchun 5 A to‘k kuchini necha sekund davomida o‘tkazish kerak?

A) 38600 sekund B) 38650 sekund C) 38000sekund D) 38660 sekund

12. 5,2 g atsetilendan necha gramm akril kislota olish mumkin?

A) 1,44 B) 144 C) 14,4 D)0,144

13. Kaliy nitratning 30°C da to'yingan 150 g eritmasi 10 A tok bilan 71410 sekund davomida elektroliz qilinadi. Agar kaliy nitrat 30°C da 26% tuz saqlasa, cho'kmaga tushgan tuz massasini (g) aniqlang.

A) 2,34 B)234 C) 23,4 D) 0,234

14. Berilgan tartibda elementlarning oxirgi elektroni uchun orbital kvant sonining qiymati qanday o'zgaradi (elementlarning tartib raqamlari berilgan) ?

 1. 2. 3

55------>47------>35-------->24

a) ortadi b) kamayadi c) o'zgarmaydi

A) 1-b; 2-b; 3- b B) 1-a; 2-b; 3-a C) 1-a; 2-b; 3-c D) 1-c; 2-b; 3-a

15. Noma'lum to'yingan aldegidning 1 moli oksidlanishidan olingan karbon kislota massasi shu aldegidning 0,75 moli yonishidan hosil bo'lgan karbonat angidrid massasidan 1,1 marta kichik bo'lsa, aldegidni aniqlang.

A) metanal B) propanal C) butanal D) etanal

16. 89,1 g ikki asosli karbon kislotaning kalsiyli tuzi pirolizga uchratilib olingan siklik keton qaytarilganda 37,8 g sikloalkan olindi. Qanday sikloalkan olinganligini aniqlang .

A) siklopropan B) siklobutan C) siklopentan D) Siklogeksan

17. Alizaringa xrom (III) gidroksid qo'shilsa, qanday rang hosil bo'ladi?

 A) yashil B) oq C) zarg’aldoq D) qora

18. Sellulozaning qaysi oddiy efirlari to'qimachilik va bo'yoqchilik sanoatida keng qo'llaniladi?

 19. Geksan molekulasida nechta sp³-gibrid orbitallar mavjud?

20. Mol nisbatlari 5:2 bo'lgan CD4 va H2O tarkibidagi neytronlar soni ayirmasi 8,5 ga teng bo'lsa, aralashmaning mol yig'indisini toping.

21. ………….. – oq kukunsimon modda. Sovuq suvda erimaydi, **…………** qimmatli oziq mahsulotdir.

22. 39,2 g metilsiklogeksan yonishidan 123,2 g CO2 hosil bo‘lgan bo‘lsa, ajralgan suv massasini aniqlang?

23. **…………………..**ning karboksil guruhi bevosita vodorod bilan bog‘langanligi

tufayli, uni bir vaqtning o‘zida ham kislota, ham aldegid debqarash mumkin.

…………………….. aldegidlarga xos „kumush ko‘zgu“ reaksiyasiga kirishadi.

24. Saxaroza gidrolizlanganda \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ va \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ hosil bo’ladi.

25. Orbital kvant soni 2 ga teng bo‘lgan pog‘onachaga eng ko‘pi bilan

nechta elektron sig‘adi .

II variant

1. Quyidagi tuzlarning qaysilari gidrolizga uchramaydi? 1) natriy sulfat; 2) ammoniy nitrit; 3) litiy nitrat; 4) alyuminiy karbonat; 5) kaliy xlorid; 6) ammoniy atsetat.

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

2. 100 oC dagi KBr ning 408 g to‘yingan eritmasi 25oC gacha sovitilsa, necha gramm tuz kristallanadi? (S (25 oC)=66; S (100 oC)=104)

A) 46 B) 56 C) 66 D) 76

3. N2(g)+3H2(g) ↔ 2NH3(g) ushbu reaksiya bo‘yicha azotning sarflanish tezligi 3 mol/l∙min. 8 litrli idishda shu reaksiya o‘tkazilganda, azotning miqdori 104 moldan 8 molgacha kamaydi. Reaksiya necha minut davom etganligini aniqlang.

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

4. 2CO(g) + O2(g) ↔ 2CO2(g) ushbu reaksiya bo‘yicha kislorodning sarflanish tezligi

4 mol/litr∙min. 2 litrli idishda shu reaksiya olib borilganda, kislorodning konsentratsiyasi 7 mol/litrdan 2 mol/litrgacha kamaydi. Reaksiyaning sekundlardagi davomiyligini aniqlang.

A) 45 B) 75 C) 55 D) 60

5. Qaysi birikmalar suvda eritilganda ishqoriy muhit hosil qiladi? 1) natriy; 2) natriy nitrat; 3) kaliy peroksid; 4) litiy xlorid; 5) kaliy sulfat; 6) natriy gidrokarbonat.

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

6. 458,7 g suvda 73,3 g Na2SO4 va CdSO4 aralashmasi eritildi. Kadmiyni batamom ajratib olish uchun eritmadan 2 A kuchga ega bo‘lgan tok 24125 sekund davomida o‘tkazilgan bo‘lsa, aralashmadagi tuzlarning massalarini toping.

A) 42g CdSO4; 21,3 g Na2SO4  B) 52g CdSO4; 22,2 g Na2SO4

C) 52g CdSO4; 22,3 g Na2SO4 D) 52g CdSO4; 21,3 g Na2SO4

7. Qaysi birikmalar suvda eritilganda kislotali muhit hosil bo‘ladi? 1) natriy peroksid; 2) alyuminiy nitrat; 3) magniy xlorid; 4) kaliy gidrid; 5) natriy gidrokarbonat; 6) rux sulfat.

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

8. HСl + О2 = Сl2 + Н2О reaksiya hajmi 8 litr bo‘lgan idishda olib borildi. Kimyoviy muvozanat qaror topganda moddalar konsentratsiyalari [HCl]=0,7, [O2]=0,6 va [Н2О]=0,4 mol/l ni tashkil qildi. Boshlang’ich moddalar miqdorini (mol) aniqlang.

А) 0,8; 0,2; В) 12; 6,4; С) 1,5; 0,8; D) 6,4; 1,6.

9.Quyidagi reaksiyada chap tomon koeffitsiyentlari yig‘indisi nechaga teng?

PbO2 + MnSO4 + HNO3= HMnO4 + PbSO4 + Pb(NO3)2 + H2O

A) 22; B) 9; C) 21; D) 13.

10. 31,25 g CuSO4 ∙nH2O tarkibli kristallogidrat 300g suvda eritildi. Hosil bo‘lgan eritmadan misni to‘liq ajratib olish uchun 5 A tok kuchi 4825 sekund davomida o‘tkazilgan bo‘lsa, kristallogidrat tarkibidagi suvning miqdorini (n) toping.

A)7 B) 5 C) 8 D) 10

11. 500 g 23 % li K2CO3 eritmasidan necha amper tok kuchini 4825 minut davomida o‘tkazilganda K2CO3 ning massa ulushi 50% ga teng bo‘ladi?

A) 2,5 А B) 5 А C) 10 A D) 20 А

12. Birinchi elektrolizyorda 1 mol, ikkinchi elektrolizyorda 2 mol mis (II) sulfat bo‘lgan eritmalar orqali 4 faradey tok o‘tganda katodlarda hosil bo‘lgan moddalar massalarini (g) da aniqlang.

A) 1- 66 g; 2 - 128 g B) 1- 46 g; 2 - 128 g

C) 1- 66 g; 2 - 120 g D) 1- 60 g; 2 - 120 g

13. Quyidagi berilgan moddalarni suyuqlanish temperaturasi ortib borish tartibida joylashtiring. 1) CH3OH. 2) C3H4. 3) HCHO. 4) C6H5COOH. 5) C3H7COOH

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

14. 1:2 hajmiy nisbatda olingan X va Y gazlari aralashmasining o'rtacha molyar massasi bilan 2:1 hajmiy nisbatda olingan X va Y gazi aralashmasining o'rtacha molyar massasi ayirmasi 8 ga teng, yig'indisi esa ayirmasidan 13 marta katta. X va Y gazlarini toping.

A) Не, Н2 B)О2,N2 C) CO2, Ne D) Ar, SO2

15. 2 mol miqdorda olingan XO va Y2O larning massalari yig'indisi 200 g ni tashkil qiladi. Noma'lum elementlarni aniqlang. [Ar(X):Ar(Y)=20:7]

A) Ca, N B) Ba, S C) Ag, P D) Mg, C

16. Fosfor va uglerodning 6,05 g aralashmasi 80% li H2SO4 eritmasida eritilganda hosil bo'lgan gazlar aralashmasini oksidlashda 5% li bromli suvdan 2,8 kg sarflangan bo'lsa, gazlar aralashmasidagi CO2 ning massasini (g) aniqlang.

A) 33. B) 16,5. C) 12,1. D) 11

17. Berilgan tartibda element va uning ionining radiusi qanday o'zgaradi?

 1. 2. 3.

 P³+ ----->P³- ------->P0------>P5+ a) ortadi b) kamayadi c) o'zgarmaydi

 A) 1-a; 2-a; 3-c B) 1-a; 2-a; 3-b C) 1-a; 2-b; 3-c D)1-a; 2-b; 3-b

18. Chumoli kislotasining necha foizli eritmasi formalin deb ataladi?

19. Bertolle tuzidan kislorod olish uchun katalizator sifatida qaysi modda ishlatiladi?

 20. Sariq qon tuzi molekulasi tarkibidagi markaziy atomning valentligi va oksidlanish darajasini aniqlang.

21. ……….. – mazasiz, hidsiz, tolasimon oq modda, ………….. „kumush ko‘zgu“ reaksiyasini bermaydi.

22. Noma’lum spirtning degidratlanishidan 5,6 g alken va 3,6 g suv hosil bo’lgan bo’lsa, alkenning formulasini aniqlang.

23. Ketonlar qaysi guruh moddalari bilan izomer hisoblanadi?

24. Bir molekula maltoza gidrolizlanganda **…………………………..**hosil bo‘ladi.

25. Orbital kvant soni 0 ga teng bo‘lgan pog‘onachaga eng ko‘pi bilan nechta elektron sig‘adi?

 I Вариант.

1. Какие соли подвергаются гидролизу и по катиону и по аниону ? 1) сульфат натрия, 2)ацетат аммония, З)нитрат лития , 4) карбонат аммония, 5) хлорид калия.

А) 4, 5 В) 1, 3, 5 С) l, 2, 5 D) 2, 4

2. Сколько грамм соли выпадет в осадок при охлаждении 336 г насыщенного раствора Ba(NO3)2 при 100 °С до 25 °С. S(250C)=10,5; S(1000C) =34,4)

A) 59,75 B) 59 C) 59,25 D) 23,9

3. Сколько грамм KCl нужно добавить в ненасыщенный раствор, полученный растворением 70 г KCl в 350 г воды для получения насыщенного раствора при 20 °С, если коэффициент растворимости данной соли равен 34?

A) 29 B) 39 C) 49 D) 59

4. После установления равновесия в реакции A+2B=C+D, концентрация веществ следующая: [A]=0,4 моль/л, [B]=0,5 моль/л, [C]=0,25 моль/л, [D]=0,8 моль/л. Определите константу равновесия.

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

5. Какие вешеста при растворении в воде образуют нейтральную среду?

l) пероксид калия, 2) нитрат натрия, 3) хлорид кальция, 4) сульфат лития,

гидрокарбонат натрия, 6) гидрид натрия

А) 2, 3, 4 В) 1, 5, 6 С) 1, 3, 5 D) 2,4,6

6. Определите число атомов в составе 7 л метана при давлении 124,65 кПа и температуре 77 °С.

A) 6,02∙1023 B) 3,02∙1023 C) 1,2∙1023 D) 9,03 ∙1023

7. Если в реакции 2A + В С в состоянии равновесия кон- центрации веществ соответственно равны [A]=0,5 моль/л; [B]=0,2 моль/л, то определите равновесную концентрацию вещества С (моль/л) (Kp=1).

A) 0,05 моль/л B) 0,5 моль/л C) 0,125 моль/л  D) 0,25 моль/л

8. Если в реакции SO2 + NO2 = SO3 + NO начальные концентрации ЅО2 и NO2 равны 6 и 7 моль/л соответственно, определите равновесную концентрацию (моль/л ) ЅО2 .

(Кp=1).

А) 8,73; В) 2,77; С) 3,27; D) 10,77

9. Найдите сумму коэффициентов в правой части уравнения

 As2S3 + HNO3= H3AsO4 + SO2 + NO2 + H2O

A) 23; B) 35; C) 49; D) 58.

10. Определите концентрацию раствора (%), полученного при

электролизе 250 г 8,94% раствора KCI с силой 3 А в течени 9650 секунд.

A) 5,5% B) 6 % C) 6,5 % D) 7%

11. В течение какого времени необходимо провести ток силой 5 А через 500 г 32% раствор CuS04 чтобы полностью выделить медь.

A) 38600 секунд B) 38650 секунд C) 38000 секунд D) 38660 секунд

12. Сколько граммов акриловой кислоты можно получить из 5,2 г ацетилена?

A) 1,44 B) 144 C) 14,4 D)0,144

13. Насыщенный 150 г раствор при 30 ° C нитрата калия электролизуют с 10 A до 71410 секунд. Если нитрат калия содержит 26% соли при 30 ° C, определите количество соли в осадке (г).

A) 2,34 B)234 C) 23,4 D) 0,234

14. В указанном порядке, как изменяется значение орбитального квантового числа для последнего электронного элемента (с учетом порядкового номера элементов)?

 1. 2. 3

55------>47------>35-------->24 а) увеличивается b) уменьшается c) не изменяется

A) 1-b; 2-b; 3- b B) 1-a; 2-b; 3-a C) 1-a; 2-b; 3-c D) 1-c; 2-b; 3-a

15. Если масса карбоновых кислот, полученная в результате окисления 1 неизвестного насыщенного альдегида, в 1,1 раза меньше, чем масса диоксида углерода, полученного с помощью 0,75 моль этого альдегида, определите альдегид

A) метаналь B) пропаналь C) бутаналь D) этаналь

16. 89,1 г дикарбонно-кальциевой соли подвергали пиролизу и 37,8 г циклоалкана отбирали при извлечении циклического кетона. Узнайте, получить какой циклоалкан.

A) циклопропан B) циклобутан C) циклопентан D) циклогексан

17. Какой цвет будет образован, если ализарин добавится к гидроксиду хрома (III)?

А) зеленый В) белый С) оранжевый D) черный

18. Какие из простых эфиров целлюлозы широко используются в текстильной и красильной промышленности?

19. Сколько sp³-гибридных орбит доступно в молекуле гексана?

20. Если число нейтронов в молекулах 5: 2 CD4 и H2O равно 8,5, найти сумму смеси.

21. **……….** – белый порошок, нерастворимый в холодной воде. ……………является ценным питательным продуктом.

22. При горении 39,2 г метилциклогексана образовалось 123,2 г CO2. Вычислите массу образованной воды.

23. В **………………** карбоксильная группа непосредственно связана с атомом водорода, поэтому в одно и то же время ее можно рассматривать и как альдегид. **……………..**  вступает в реакцию «серебряного зеркала», которая свойственна альдегидам.

24. При гидролизе сахарозы образуются  **…………** и **………… .**

25. Каково максимальное количество электронов в энергетическом подуровне с орбитальным квантовым числом 2?

II Вариант

1. Какие соли не подвергаются гидролизу ? 1) сульфат натрия, 2) нитрит аммония, 3) нитрат лития, 4) карбонат алюминия, 5) хлорид калия, 6) ацетат аммония.

А) 4, 5, 6 В) 1, 3, 5, 6 С) 1, 3, 5 D) 2,4,6

2. Сколько г соли выпадет в осадок при охлаждении 408 г насыщенного раствора KBr при 100 °С до 25°C (S (25 oC)=66; S (100 oC)=104)

A) 46 B) 56 C) 66 D) 76

3. N2(г)+ЗН2(г) ↔ 2NНз(г) В данной реакции количество азота уменьшилось с 104 молей до 8 молей. Скорость расхода азота составляет 3 моль/литр-мин. Реакция проводилась в сосуде с объемом в 8 литра. Определите продолжительность реакции в минутах.

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

4. 2СО(г) + О2 (г) ↔ 2CO2(г) В данной реакции скорость расхода кислорода составляет 4 моль/литр мин. Когда реакцию проводили в сосуде объемом 2 литра, концентрация кислорода снизилась от 7 моль/литр до 2 моль/литр. Определите продолжительность реакции в секундах.

A) 45 B) 75 C) 55 D) 60

5.Какие вешеста при растворении в воде образуют щелочную среду? 1) натрии, 2) нитрат натрия, 3) пероксид калия, 4) хлорид лития , 5) сульфат калия, б)гидрокарбонат натрия. А) 2, 4, 5 В) 1, 4, 5 С) 1, 3, 6 D) 2, 3, 6

6. В 458,7 г воды растворили смесь 73,3 г Na2SO4 va CdSO4. Определите массу солей в растворе, если для полного выделения кадмия из раствора потребовалось пропускать ток силой 2 А в течение 24125 секунд.

A) 42 г CdSO4; 21,3 г Na2SO4  B) 52 г CdSO4; 22,2 г Na2SO4

C) 52 г CdSO4; 22,3 г Na2SO4 D) 52 г CdSO4; 21,3 г Na2SO4

7. Какие вешеста при растворении в воде образуют кислую среду? l) пероксид натрия, 2) нитрат алюминия , 3) хлорид магния, 4)гидрид калия, 5)гидрокарбонат натрия, 6) сульфат цинка. А) 2, 3 В) 2, 3, 6 С) 1, 4, 5 D) 1, 5

8. Реакция HСl + О2 = Сl2 + Н2О была проведена в сосуде объемом 8 литров. При установлении химического равновесия концентрация веществ составила [HCl]=0,7,

[О2 ]=0,6 и [Н2О]=0,4 моль/л. Определите количество (моль) начальных веществ.

А) 0,8; 0,2; В) 12; 6,4; С) 1,5; 0,8; D) 6,4; 1,6

9. Найдите сумму коэффициентов в левой части уравнения

PbO2 + MnSO4 + HNO3= HMnO4 + PbSO4 + Pb(NO3)2 + H2O

A) 22; B) 9; C) 21; D) 13.

 10. Кристаллогидрат CuSO4 ∙ nН2О массой 31,25 гр растворили в 300 гр воды. Для полного выделения меди из раствора проводили ток с силой 5 А в течении 4825 секунд. Определите п воды, в формуле кристаллогидрата.

A)7 B) 5 C) 8 D) 10

11. Какую силу тока необходимо пропускать через 500 г 23% раствор K2CO3 в течении 4825 минут, чтобы массовая доля соли составила 50 %?

A) 2,5 А B) 5 А C) 10 A D) 20 А

 .

12. Через два электролизера с растворами, содержащие 1 моль и 2 моль сулфата меди (II), пропустили ток 4 F на инертных электродах. Определите массу веществ, образовавшихся на катодах.

A) 1- 66 г; 2 - 128 г B) 1- 46 г; 2 - 128г C) 1- 66 г; 2 - 120 г D) 1- 60 г; 2 - 120 г

13. Поместите следующие предметы, чтобы увеличить температуру жидкости

1) CH3OH. 2) C3H4. 3) HCHO. 4) C6H5COOH. 5) C3H7COOH

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

14. Средняя молярная масса газов X и Y, смешанных со средней молярной массой смеси газов X и Y в объемном соотношении 1: 2 2: 1, равна 8, а сумма в 13 раз больше, чем доля. Найдите газы X и Y

A) Не, Н2 B)О2,N2 C) CO2, Ne D) Ar, SO2

15. Общая масса ХО и Y2O, полученных в 2-мольном количестве, составляет 200 г. Определите неизвестные предметы. [Ar (X): Ar (Y) = 20: 7]

A) Ca, N B) Ba, S C) Ag, P D) Mg, C

16. Определите массу CO2 (г) в газообразной смеси, если смесь фосфора и углекислого газа расходуется в 80% -ном растворе H2SO4 и 5% бромной воды расходуется при 2,8 кг.

A) 33. B) 16,5. C) 12,1. D) 11

17. Как изменить радиусы элемента и его иона в указанном порядке?

 1. 2. 3.

 P³+ ----->P³- ------->P0------>P5+ а) увеличивается b) уменьшается c) не изменяется

 A) 1-a; 2-a; 3-c B) 1-a; 2-a; 3-b C) 1-a; 2-b; 3-c D)1-a; 2-b; 3-b

18. Сколько процентов раствор муравьиной кислотности называется формалином?

19. Какое вещество используется в качестве катализатора для получения кислорода из соли Бертоль?

20. Определите уровни валентности и окисления центральных атомов в молекуле желтой кровяный соль.

21. **……….** – волокнистое вещество без вкуса и запаха, нерастворимое в воде. ………… не дает реакцию «серебряного зеркала»

 22. При дегидратации неизвестного спирта было получено 5,6 г алкена и 3,6 г

воды. Найдите название алкена.

23. С какими группами веществ кетоны являются изомерами?

24. В результате гидролиза мальтозы образуются **……………………. .**

25. Каково максимальное количество электронов в энергетическом подуровне с орбитальным квантовым числом 0?