|  |  |
| --- | --- |
| «Жалпы білім беру пәндері»  ӘЦК қаралды және мақұлданды  Рассмотрены и одобрены ЦМК  «Общеобразовательных дисциплин»  Хаттама / протокол № 10 «6»05.2020 ж/г  ӘЦК төрағасы / Председатель ЦМК  \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ Калауова А.К. | **Бекітемін / Утверждаю**  Директордың ОЖ жөніндегі орынбасары  Заместитель директора по УР \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ Передерий Е.А.  «\_\_»мамыр/мая 2020 ж/г |

Мамандығы /Специальность:1211000 «Тігін өндірісі және киімді үлгілеу» «Швейное производство и моделирование одежды»

Біліктілігі/Квалификация: 121108 3 «модельер-конструктор»

курс: I Топ/группа: МК-11

**«Химия»** **пәнінен** е**мтихандық тест тапсырмалары**

**Экзаменационные тестовые задания по предмету «Химия»**

**1.Жалпы формуласы СnH2n+2 болатын органикалық топты белгілеңіз.**

А) алкандар

В) алкендер

С) алкиндер

D) арендер

**2.Формуласы СН3СН2ОН болатын затты белгіленіз**

А) алкан

В) спирт

С) альдегид

D) карбон қышқылдары

**3. Құрамында функционалдық тобы бар зат молекуласы қандай**

А) күрделі эфир

В) спирт

С) альдегидтер

D) карбон қышқылдары

**4. Этанның гомологы болып табылатын қосылысты таңдаңыз.**

А) С2Н4

В) (СН2)3

С) С6Н6

D) СН3-СН2-СН3

**5. Формуласы С6Н6 болатын зат қандай топқа жатады?**

А) алкандарға

В) алкендерге

С) алкиндерге

D) арендерге

**6. Фенолдың формуласы қандай?**

А) С6Н13ОН

В) С6Н5ОН

С) С6Н5 NН2

D) С6Н5 NO2

**7. Құрамында –СООН молекуласы бар функционалдық топты белгілеңіз.**

А) күрделі эфир

В) спир

С) альдегид

D) карбон қышқылдары

**8. 2-метилпентен-1 дің гомологын белгілеңіз.**

А) СН3-СН – СН2 – СН3

│

СН3

В) СН3-СН2 – С = СН2

│

СН3

С) СН3 – (СН2)4 – СН3

D) СН3-СН2 – СН=СН – СН3

**9. Бутадиеннің жалпы формуласына сәйкес келетін классты белгілеңіз.**

А) СnН2n+2

В) СnН2n

С) СnН2n-2

D) СnН2n+1OH

**10.Формуласы көмірсүтектер тобына сәйкес келетін затты белгілеңіз.**

А) С6Н13ОН

В) СН3 –(СН2 )4 -СООН

С) С6Н12 О6

D) С3Н7 –О-С3Н7

**11.Гексанның гомологы болатын формуланы белгілеңіз.**

А) С6Н14

В) С6Н6

С) С7Н16

D) С7Н14

**12.–ОН функционалдық тобы бар қосыластар түрін белгілеңіз.**

А) күрделі эфирлер

В) спирттер

С) альдегидтер

D) карбон қышқылдары

**13.Диметилпропан қосылысына сәйкес келетін көмірсүтектің жалпы формуласы қандай?**

А) СnН2n+2

В) СnН2n

С) СnН2n-2

D) СnН2n+1OH

**14.Мына формулалардың** **СН3-(СН2)2 –О- СН2СН3, СН3-(СН2)3 – СНО, НООС- (СН2)3 –СН3, С2Н5 – СОО – С2Н5 ішіндегі изомерлер саны нешеу?**

А) 1

В) 2

С) 3

D) 4

**15.Қандай көмірсүтек молекулалар арасында π-байланысы бар?**

А) пентанда

В) пропанолда

С) циклопентанда

D) пропенде

**16.Калий перманганаты және бромды суы ерітіндісімен әрекеттесетін заттарды белгілеңіз.**

А) С3Н6 и С3Н7Сl

В) С2Н4 и С2Н2

С) С2Н6 и С6Н6

D) С2Н4 Br2 и С2Н4

**17.Фенолды бромның артық мөлшерімен бромдау кезінде қандай заттар түзіледі?**

А) 2- бромфенол

В) 2,3 – дибромфенол

С) 2,5 – дибромфенол

D) 2,4,6 – трибромфенол

**18.Бутан қышқылының изомері бола алатын формуланы белгілеңіз.**

А) СН3 – С =О

│

ОН

В) СН3 – С =О

│

О – СН3

С) СН3 – СН - С =О

│ │

СН3 ОН

D) СН3 – СН2 - С =О

│

ОН

**19.Органикалық заттардағы көмірсутек атомдары арасында қандай байланыс түрі кеңінен таралған?**

А) иондық

В) ковалентті полюссіз

С) ковалентті полюсті

D) металлдық

**20. Бромсүтекпен пропиленнің әрекеттесуі нәтижесінде не түзіледі?**

А) 1-бромпропан

В) 1,1-дибромпропан

С) 2-бромпропан

D) 2, 2-дибромпропан

**21.Диэтил эфирі қалай түзіледі?**

А) этанолдағы бір молекуладан судың бір молекуласының бөлінуі арқылы

В) этанолдағы еки молекуладан судың бІр молекуласының бөлінуі арқылы

С) сірке қышқылымен этанолдың әрекеттесуі нәтижесінде

D) тұз қышқылымен этанолдың әрекеттесуі нәтижесінде

**22. Бутанол-2 қосылысының изомерін белгілеңіз.**

А) СН3 – СН(ОН) – СН2 - ОН

В) СН3 – О – С3Н7

С) СН3 – СН(ОН) – (СН2)2 - СН3

D) СН3 – (СН2)2 – СН2 – ОН

**23.Қандай заттардың молекулалары арасында сүтектік байланыс түзілмейді?**

А) нуклеин қышқылдары

В) спирттер

С) алкиндер

D) карбон қышқылдары

**24.Қандай заттардың өзара әреркеттесуі нәтижесінде гексахлорциклогексан түзіледі?**

А) хлормен бензолдың

В) хлормен циклогексанның

С) тұз қышқылымен бензолдың

D) хлормен гексанның

**25.Этанолдың Мыс (II) оксидімен тотығуы нәтижесінде түзілетін затты белгілеңіз.**

А) формальдегид

В) ацетальдегид

С) құмырсқа қышқылы

D) сірке қышқылы

**26.Аминомайлы қышқылдың изомері емес қосылысты белгілеңіз.**

А) NH2 – CH2 – CH2 – CH2 - COOH

В) CH3 – CH2 – CH(NH2) - COOH

С) CH3 – CH(NH2) - COOH

D) NH2 – CH2 – CH2 – CH(NH2) – COOH

**27. Ақуыздың белоктың екіншілік құрылымы қандай байланыс түріне негізделген?**

А) ионды

В) сүтекті

С) ковалентті полюссіз

D) ковалентті полюсті

**28. Метан әрекеттесетін затты белгілеңіз.**

А) натримен

В) бромды сумен

С) KMnO4

D) оттегімен

**29. Фенолдың химиялық қасиетін көрсететін реакция теңдеуін белгілеңіз.**

А) 2С2Н5ОН +2Na →2С2Н5ОNa +H2↑

В) C6H5OH + NaOH →C6H5ONa + H2O

С) 2CH3COOH + Mg →(CH3COO)2Mg + H2↑

D) CH3C=O + H2 →CH3CH2OH

│

H

**30. Пропанальдің тотығуы нәтижесінде түзілетін зат формуласын белгілеңіз.**

А) СН3-СН2-СООН

В) СН3-СН2-СНО

С) СН3-СН2- СН2- СООН

D) СН3-СН2- СН2- СНО

**31. Қандай заттар аминқышқылдармен әрекеттесе алмайды?**

А) негіздер және қышқылдармен

В) қышқылдар және спирттермен

С) қанықан көмірсүтектермен

D) өзара әрекеттсесе алмайды

**32. Пропанол -1 изомері бола алатын формуланы белгілеңіз.**

А) СН3 – СН2 - С =О

│

Н

ОН

│

В) СН3 –СН – СН3

С) СН3-СН2- СН2- СН2ОН

D) CH3 -C=O

│

СН3

**33. Молекуласында тек ғана ϭ – байланыс болатын затты белгілеңіз.**

А) бензол

В) этанол

С) формальдегид

D) ацетилен

**34. 1400С тан төмен температурада, күкірт қышқылының қатысында спиртті қыздырғанда түзілетін заттар атауын таңдаңыз.**

А) алкоголяттар

В) жәй эфирлер

С) альдегидтер

D) карбон қышқылдары

**35. Қандай заттардың өзара әрекеттесіп, орынбасу реакциясы нәтижесінде бромбензол түзіледі?**

А) бензолдың броммен

В) толуолдың с броммен

С) бензолдың бромсүтекпен

D) толуолдың бромсүтекпен

**36. Сірке қышқылымен әрекеттесе алатын заттар атауын белгіліңіз.**

А) метанол және күміспен

В) магний және этанмен

С) күміс және мыс (II) гидроксидімен

D) натрий гидроксиді және метанолмен

**37.Метиламин әрекеттсепейтін үлгіні таңдаңыз.**

А) оттекпен

В) қышқылдармен

С) сумен

D) негіздермен

**38. Гидролиз реакциясы тән қосылыстар атауын белгіліеңіз.**

А) майлар

В) альдегидтер

С) спирттер

D) ароматты көмірсүтектер

**39. Қандай зат этиламинмен әрекеттеседі?**

А) су

В) этанол

С) көміртегі (IV) оксиді

D) күміс оксидінің аммиакты ерітіндісі

**40. Жалпы формуласы СnН2n+2 болатын қосылыстарға тән химиялық реакция түрін белгілеңіз.**

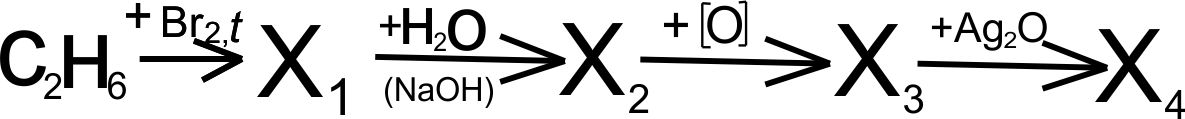
А) гидрлеу

В) орынбасу

С) дегидрлену

D) қосылу

**41. Айналымдағы белгісіз Х4 затының атауы қандай?**



А) альдегид

В) кетон

С) біріншілік спирт

D) карбон қышқылы

**42. Төмендегі айналымды жүзеге асыру үшін қандай амалдар қажет? СН3-СН2ОН →СН3-СООН**

А) спиртті суда еріту қажет

В) спиртті ашыту қажет

С) спиртті қалпына келтіру қажет

D) провести реакцию этерификация реакциясын жүргізу қажет

**43. Айналымдағы белгісіз Х және Y заттарын белгілеңіз.**

А) X –HCl; Y-KOH

В) X –Cl2; Y-KOH (сулы ерітінді)

С) X –HCl; Y- Н2О

D) X –NaCl; Y- Н2О

**44. Глицериннің сапалық реактиві болып есептелетін затты белгілеңіз.**

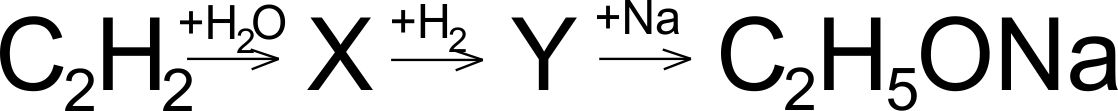
А) бромды су

В) тұз қышқылы

С) Ag2O нің аммиактағы ерітіндісі

D) мыс (II) гидроксиді (жаңа дайындалған)

**45. Мына айналымдағы белгісіз X және Y заттарын белгілеңіз.**

****

А) X –С2Н5ОН; Y- СН3СООН

В) X –СН3С=О; Y- С2Н5ОН

│

Н

С) X – СН3СООН; Y- С2Н5ОН

D) X – СН3С=О; Y- СН3СООН

**│**

Н

**46. Органикалық заттардың құрамында альдегид тобының бар екенін анықтай алатын зат?**

А) бромды су

В) лакмус индикаторы

С) Ag2O нің аммиактағы ерітіндісі

D) натрий гидроксиді

**47. Қандай заттарды алу үшін мұнайды айдау процессі жүргізіледі?**

А) тек ғана метан және бензол алу үшін

В) тек ғана бензин және и метан алу үшін

С) әртүрлі мұнай өнімдерін алу үшін

D) тек ғана ароматы көмірсүтектерді алуүшін

**48.Глюкоза мыс (II) гидроксидімен әрекеттескенде қосылыстың көк туске айналуы және мыс (II) глюконатының түзілуі оның құрамында қандай топтың болуына негізделген ?**

А) бір гидроксид тобының болуы

В) бірнеше гидроксид тобының болуы

С) альдегид тобының болуы

D) ϭ- және π-байланыстарының болуы

**49. «Күміс айна » реакциясы тән емес болатын заттар?**

А) фруктозалар

В) сірке альдегиді

С) глюкозалар

D) формальдегидтер

**50. Құрамында С – 53,3%,Н – 15,6%, N-31,1% бар және сүтек бойынша будың салыстырмалы тығыздығы 22,5 ке тең болатын органикалық зат – ол ?**

А) метиламин

В) этиламин

С) диэтиламин

D) фениламин

**51. Сахарозаның гидролизденуі нәтижесінде пайда болатын заттар?**

А) глюкоза және фруктоза

В) крахмал

С) глюкоза және этанол

D) целлюлоза

**52. Мынадай С2Н5ОН → С2Н4 + Н2О реакция типі қандай?**

А) орынбасу

В) гидрлеу

С) қосылу

D) дегидратация

**53.Табиғи жоғары молекулалы қосылыстарға жататын затты белгілеңіз.**

А) полистирол

В) сахароза

С) целлюлоза

D) капрон

**54. Сүтек бойынша салыстырмалы тығыздығы 42 ге тең және көміртектің массалық үлесі 85,7% тең болатын көмірсүтектің атауын белгілеңіз.**

А) пропилен

В) бутен

С) пентен

D) гексен

**55. Қандай зат KMnO4 ерітіндісін түссіздендіреді?**

А) пентан

В) бутан

С) 2-метилпентан

D) 4-метилгексен-2

**56. Молекулалық массасы 93 ке тең қосылыс атауы қандай?**

А) бензол

В) нитробензол

С) анилин

D) гексан

**57. Сүтек бойынша салыстырмалы тығыздығы 13 ке тең көмірсүтектің молекулярлы формуласын белгілеңіз.**

А) С2Н6

В) С2Н2

С) СН4

D) С3Н8

**58.Қалдығы нуклеин қышқылдарының құрамына кіретін көмірсу ?**

А) сахароза

В) крахмал

С) дезоксирибоза

D) глюкоза

**59. Сахаридтер ішіндегі ең тәтті көмірсу атауы қандай?**

А) глюкоза

В) фруктоза

С) сахароза

D) крахмал

**60. Аминқышқылдарынан нәруіздердің (белоктардың) түзілу процессі қалай аталды?**

А) этерификациялану

В) полимерлену

С) бейтараптану

D) поликонденсациялану

**61. Амфотерлік металлдар бар қатарды белгілеңіз.**

А) Na,Ca,Sr

В) Zn,Al,Sn

С) K,Cu,Sr

D) Ba,Ag,Li

**62. Қандай элементтің атомында, электронды конфигурацисының сыртқы қабаты 5d96s1  санына тең болады?**

А) Pt

В) Au

С) Os

D) W

**63. Электротерістілігі жоғары болатын екінші период элементінің атауын белгілеңіз.**

А) Li

В) F

С) C

D) Ne

**64. d-элементке жататын нұсқаны анықтаңыз.**

А) Zn

В) Na

С) Ca

D) Ne

**65. Алтыншы периодта ораналсқан белсенді металды анықтаңыз**

А) Pb

В) Au

С) Cs

D) Os

**66. 5 периодағы р-элементеріне сәйкес келетін электронды формуланы белгілеңіз.**

А) 1s22s22p63s23p63d104s24p64d105s25p1

В) 1s22s22p63s23p63d104s24p64d105s2

С) 1s22s22p63s23p63d104s24p64d10

D) 1s22s22p63s23p63d104s24p64d105s25p66s1

**67. Қосылыстардағы күкірттің (S) көрсететін ең жоғарғы тотығу дәрежесін анықтаңыз.**

А) +1

В) +2

С) +4

D) +6

**68. Қосылыстардағы көміртектің (С) көрсететін ең жоғарғы тотығу дәрежесін анықтаңыз.**

А) +1

В) +2

С) +4

D) +6

**69. (Ar) аргон атомындағы электрон сандарының максималды саны**

А) 18

В) 8

С) 22

D) 16

**70. (Ge) германий атомындағы протондар саны қанша?**

А) 32

В) 41

С) 16

D) 73

**71. Хлор Cl-  ионындағы электронадар саны қандай?**

А) 17

В) 18

С) 16

D) 35

**72. Алюминий Al+3 ионындағы электрондар саны қандай?**

А) 13

В) 10

С) 16

D) 14

**73. Формуласы Mg(H2PO4)2 болатын тұздың атауы қандай?**

А) магний гидрофосфаты

В) магний гидроксофосфаты

С) магний дигидрофосфаты

D) магний дигидроксофосфаты

**74. Темір (II) гидроксосульфидінің формуласы қандай?**

А) (FeOH)2SO3

В) FeOHSO3

С) Fe(HSO3)2

D) Fe(HSO3)3

**75. Негіздерге жататын заттары бар үлгіні таңдаңыз.**

А) Ba(OH)2, KOH, NaOH

В) NaOH, Mg(OH)2, Al(OH)3

С) Fe(OH)3, KOH, Cu(OH)2

D)Ca(OH)2, Zn(OH)2, LiOH

**76. Қышқылдар қатарын белгіліңіз.**

А) HCl, HNO3, Na2SO4

В) KCl, HNO3, H2SO4

С) HCl, NaNO3, H2SO4

D) HCl, H3PO4, HNO3

**77. Мынадай S-2→S0  айналымда неше элеткрон саны ауысады?**

А) 2

В) 4

С) 0

D) 6

**78. Мынадай Cu0→Cu+2 айналымда неше элеткрон саны ауысады?**

А) 2

В) 4

С) 0

D) 6

**79. Al2S3 қосылысындағы кукірттің тотығу дәрежесі қандай?**

А) -2

В) +2

С) +3

D) 0

**80. Al2S3 қосылысындағы алюминийдің тотығу дәрежесі қандай?**

А) -2

В) +2

С) +3

D) -3

**81. Тотығу- тотықсыздану реакциясы бола алатын үлгіні таңдаңыз.**

А) SO3+H2O=H2SO4

В) Zn+2HCl=ZnCl2+H2↑

С) CaCO3=CaO+CO2

D)Na2O+SO2=Na2SO4

**82. Орын алмасу реакциясына жататын үлгіні белгілеңіз.**

А) Fe+2HCl=FeCl2+H2↑

В) CaCO3=CaO+CO2

С) Na2O+SO3=Na2SO4

D) NaOH+H2SO4=Na2SO4+H2O

**83. Неліктен алюминий коррозияға ұшырамайды?дұрыс жауапты белгілеңіз.**

А) химиялық белсенділігі аз

В) оксидті қабықшамен жабылған

С) металдардың электрохимиялық кернеу қатарында негіздік металдардан кейін орналасуы

D) әлсіз тотықсыздандырғыш

**84. Металдардың электр тогын жақсы өткізу себебін қалай түсіндіруге болады?**

А) металдардың электр өткізгіштігі кристалдық торындағы валенттік электрондардың еркін қозғалуында

В) электр тогын барлық металдар өткізбейді.

С) s-электронының бар болуы себебінен металдар электр тогын жақсы өткізеді.

D) металдардың электрөткізгіштік қасиеті ,валентті электрондардың төмен ажырау энергиясына байланысты

**85. Барлық металдар үшін тән болатын реакция типін белгілеңіз.**

А) негіздеримен әрекеттесуі

В) оттекпен әрекеттесуі

С) қышқылдармен әрекеттесуі

D) галогендермен әрекеттесуі

**86. Амфотерлік қасиет көрсететін металлды белгілеңіз.**

А) натрий

В) цинк

С) железо

D) магний

**87. Төмендегі реакциялардың ішінде күкірт тотықсыздандырғыш ретінде бола алатын үлгіні белгілеңіз.**

А) S+O2=SO2

В) Mg+S=MgS

С) H2+S=H2S

D) 2P+5S=P2S5

**88. Тұз түзе алатын бейметалдар қатарын таңдаңыз.**

А) Mn2O7, CO, Al2O3

В) CrO3, N2O, Nb2O5

С) CO2, P2O5, SO3

D) TiO2, ZnO, WO3

**89. Тұз түзе алмайтын бейметалдар қатарын таңдаңыз.**

А) MoO3, CuO, Al2O3

В) CO, NO, SiO

С) CO2, P2O5, SO3

D) Fe2O3, K2O, BaO

**90. Жоғарыдан төмен қарай, IV топтың негізгі топшасындағы бейметалдардың тотығу қасиеттері қалай өзгереді?**

А) төмендейді

В) өседі

С) алдымен өседі, сосын әлсірейді

D) алдымен әлсірейді , сосын өседі

**91. 3-ші периодта бейметалдардың тотығу дәрежелері солдан оңға қарай қалай өзгереді?**

А) өседі

В)алдымен әлсірейді , сосын өседі

С) алдымен өседі, сосын әлсірейді

D) әлсірейді

**92. Гидролизге ұшырамайтын тұздар қатарын белгілеңіз.**

А) Na2SO3, AlCl3, K2CO3

В) NaNO3, BaCl2, K2SO4

С) Na3PO4, CuSO4, MgBr2

D) Na2S, Fe(NO3)3, Al2(SO4)3

**93.Мына схемадағы тотықсыздандырғыш алдына қойылатын коэффициент саны қандай? Cu+HNO3 →NO + Cu(NO3)2 + H2O**

А) 2

В) 3

С) 4

D) 5

**94. Мына схемадағы тотықсыздандырғыш алдына қойылатын коэффициент саны қандай? S+HNO3 →NO2 + H2SO4**

А) 1

В) 2

С) 3

D) 4

**95.Гидролизге ұшырамайтын затты белгілеңіз.**

А) темір (III) сульфаты

В) спирттер

С) аммоний хлориді

D) күрделі эфилер

**96. Барий гидроксидінің күкірт қышқылымен әрекеттесу реакциясының атауы қандай?**

А) қосылу

В) орын алмасу

С) орынбасу

D) гидратациялану

**97. Атомдағы электронды формуласы 1s22s22p63s23p4 болатын элементтің сүтекті қосылысымен жоғары оксидінің формулалары қандай?.**

А) H2S и SO2

В) NH3 и N2O5

С) H2S и SO3

D) CH4 и CO2

**98. Атомдағы электронды формуласы 1s22s22p2 .болатын элементтің сүтекті қосылысымен жоғары оксидінің формулалары қандай?**

А) H2S и SO2

В) NH3 и N2O5

С) H2S и SO3

D) CH4 и CO2

**99. NH3 -тағы химиялық байланыс түрі қандай?**

А) ковалентті полюсті

В) ковалентті полюссіз

С) иондық

D) металлдық

**100. BaCl2 – химиялық байланыс түрі қандай?**

А) ковалентті полюсті

В) ковалентті полюссіз

С) иондық

D) металлдық

Құрастырған: химия пәнінің оқытушысы Кабулова Айсулу Фурхатовна.